別表第２（第２条関係）

１　飼料添加物一般の通則

（１）　飼料添加物の適否は、各飼料添加物の成分規格及び製造の方法等の基準（以下「各条」という。）の規定、飼料添加物一般の通則及び飼料添加物一般の試験法（以下「一般試験法」という。）の規定により判定する。ただし、物理的・化学的性質の項の臭い、味、結晶形、溶解性、液性、安定性、吸光度、凝固点、屈折率、旋光度、粘度、比重及び融点は、参考に供したもので、適否の判断基準を示すものではない。なお、飼料添加物の有用性又は安定性を高めるため、各条に規定する製剤に安定剤、滑沢剤、結合剤、湿潤剤、乳化剤、被覆剤、分散剤、崩壊剤、保存剤又は溶解補助剤を用いることができる。

（２）　物質名の次に（　）で分子式を付けたものは、化学的純物質を意味する。

（３）　主な計量の単位については、次の記号を用いる。

メートル	m	センチメートル	cm
ミリメートル	mm	マイクロメートル	μm
ナノメートル	nm	平方センチメートル	cm^2
リットル	L	ミリリットル	mL
マイクロリットル	μL	トン	t（１,０００kg）
キログラム	kg	グラム	g
ミリグラム	mg	マイクログラム	μg
キロパスカル	kPa	モル	mol
マイクロモル	μmol	モル毎リットル	mol／L
セルシウス度	℃		

（４）　質量百分率を示すには、％の記号を用いる。ただし、溶液１００mL中の物質含量（g）を示すにはw／v％、溶液１００mL中の物質含量（mL）を示すにはv／v％、溶液１００g中の物質含量（mL）を示すにはv／w％の記号を用いる。

（５）　抗生物質及び酵素の量は、抗生物質にあっては当該抗生物質の力価で、酵素にあっては当該酵素の酵素力単位で示す。

（６）　標準温度は２０℃、常温は１５～２５℃、室温は１～３０℃、微温は３０～４０℃とする。冷所は、別に規定する場合を除き、１５℃以下の場所とする。冷水は１０℃以下、微温湯は３０～４０℃、温湯は６０～７０℃、熱湯は約１００℃の水とする。水浴上又は水浴中で加熱するとは、別に規定する場合を除き、沸騰した水浴又は約１００℃の蒸気浴を用いて加熱することをいう。

（７）　飼料添加物の試験に用いる水は、別に規定する場合を除き、精製水とする。

（８）　滴数を量る際には、２０℃において、精製水２０滴を滴下するとき、その質量が０.９０～１.１０gとなるような器具を用いる。

（９）　数値を整理して小数点以下n桁とする場合は、（n＋１）桁目の数値を、四捨五入する。

（１０）　原子量は、２００７年国際原子量表によるものとする。分子量は、この表により計算した後、小数点以下２桁までに整理する。

（１１）　減圧は、別に規定する場合を除き、２.０kPa以下とする。

（１２）　液性を酸性、アルカリ性又は中性として示す場合は、別に規定する場合を除き、リトマス紙を用いて試験する。液性を詳しく示すには、pH値を用いる。

（１３）　溶質名の次に「溶液」と記載し、特にその溶媒名を示さないものは、水溶液を示す。

（１４）　溶液の濃度を「（１→３）」、「（１→１０）」、「（１→１００）」等と記載したものは、固体は１g、液体は１mLを溶媒に溶かし、全量をそれぞれ３mL、１０mL、１００mL等とした場合の割合を示す。また、混液を「（１：１０）」、「（５：３：１）」等で示したものは、液体の１容量と１０容量の混液、５容量と３容量と１容量の混液等を示す。

（１５）　飼料添加物の試験は、別に規定する場合を除き、常温で行い、操作直後に観察するものとする。ただし、温度の影響のあるものの判定は、標準温度における状態を基準とする。

（１６）　物理的・化学的性質の項において、「白色」と記載したものは白色又はほとんど白色、「無色」と記載したものは無色又はほとんど無色を示すものとする。色調を試験するためには、別に規定する場合を除き、固体の飼料添加物にあっては当該飼料添加物１gを白紙上又は白紙上に置いた時計皿にとり観察し、液体の飼料添加物にあっては内径１５mmの無色の試験管に入れ白色の背景を用い液層を３０mmとして観察する。液体の飼料添加物の澄明性を試験するには、黒色又は白色の背景を用い、前記の方法を準用する。液体の飼料添加物の蛍光を観察するには、黒色の背景を用い、白色の背景は用いない。

（１７）　物理的・化学的性質の項において、「無臭又は臭いがない」と記載したものは、臭いがない、又はほとんど臭いがないことを示すものである。臭いを試験するためには、別に規定する場合を除き、固体又は液体の飼料添加物は、その１gを１００mLのビーカーにとり、行う。

（１８）　物理的・化学的性質の項において、溶解性を示す用語は、次によるものとする。溶解性は、別に規定する場合を除き、飼料添加物を、固形の場合は粉末とした後、溶媒中に入れ、２０±５℃で５分間ごとに３０秒間強く振り混ぜるとき、３０分以内に溶ける度合いをいう。

用語	溶質１g又は１mLを溶かすために要する溶媒量	
極めて溶けやすい		１mL未満
溶けやすい	１mL以上	１０mL未満
やや溶けやすい	１０mL以上	３０mL未満
やや溶けにくい	３０mL以上	１００mL未満
溶けにくい	１００mL以上	１,０００mL未満
極めて溶けにくい	１,０００mL以上	１０,０００mL未満
ほとんど溶けない	１０,０００mL以上	

（１９）　飼料添加物の試験において、飼料添加物が溶媒に溶ける又は混和するとは、澄明に溶ける、又は澄明に混和することをいう。ただし、僅かの繊維又はごみを認めても差し支えない。

（２０）　確認試験は、飼料添加物又は飼料添加物中に含有されている主成分等を確認するために行う試験とする。

（２１）　純度試験は、飼料添加物中の混在物を試験するために行うもので、各条の他の試験項目と共に飼料添加物の純度を規定する試験とし、通例、その混在物の種類及びその量の限度を規定する。この試験の対象となる混在物は、飼料添加物を製造する若しくは保存する間に混在を予想されるもの又は有害な混在物、例えば、重金属、ヒ素等とする。また、異物を用い、又は加えることが予想される場合についても、この試験を行う。

（２２）　「澄明」、「ほとんど澄明」、「僅かに微濁」、「微濁」又は「混濁」と記載したものは、次の基準によるものとする。

濁度標準原液　０.１mol／L塩酸１４.１mLに水を加えて５０mLとする。この液１mLは、Cl　１mgを含む。

濁度標準液　濁度標準原液１０mLに水を加えて1,０００mLとする。この液１mLは、Cl　０.０１mgを含む。

ア　澄明　濁度標準液０.２mLに水を加えて２０mLとし、これに硝酸（１→３）１mL、２w／v%デキストリン溶液０.２mL及び２w／v%硝酸銀溶液１mLを加え、１５分間放置したときの濁度以下とする。ただし、浮遊物等の異物の混入をほとんど認めないものでなければならない。

イ　ほとんど澄明　濁度標準液０.５mLに水を加えて２０mLとし、これに硝酸（１→３）１mL、２w／v%デキストリン溶液０.２mL及び２w／v%硝酸銀溶液１mLを加え、１５分間放置したときの濁度とする。ただし、浮遊物等の異物の混入をほとんど認めないものでなければならない。

ウ　僅かに微濁　濁度標準液１.２mLに水を加えて２０mLとし、これに硝酸（１→３）１mL、２w／v%デキストリン溶液０.２mL及び２w／v%硝酸銀溶液１mLを加え、１５分間放置したときの濁度とする。

エ　微濁　濁度標準液６mLに水を加えて２０mLとし、これに硝酸（１→３）１mL、２w／v%デキストリン溶液０.２mL及び２w／v%

硝酸銀溶液１mLを加え、１５分間放置したときの濁度とする。

オ　混濁　濁度標準原液０.３mLに水を加えて２０mLとし、これに硝酸（１→３）１mL、２w／v%デキストリン溶液０.２mL及び２w／v%硝酸銀溶液１mLを加え、１５分間放置したときの濁度とする。

（２３）　乾燥又は強熱するときの恒量とは、別に規定する場合を除き、引き続き更に１時間乾燥又は強熱するときの前後の秤量差が、前回に量った乾燥物又は強熱した残留物の質量の０.１０％以下であることをいう。ただし、化学はかりを用いたときの秤量差が０.５mg以下の場合、セミミクロ化学はかりを用いたときの秤量差が０.０５mg以下の場合及びミクロ化学はかりを用いたときの秤量差が０.００５mg以下の場合は、恒量とみなす。

（２４）　定量法は、飼料添加物の組成、成分の含量又は含有単位等を物理的、化学的又は生物学的方法により測定する試験法である。

（２５）　定量に供する試料又は標準品の採取量に「約」を付けたものは、記載された量の±１０％の範囲をいう。また、試料又は標準品について単に「乾燥し」とあるのは、各条又は標準品の乾燥減量の項と同じ条件で乾燥することとし、試料について単に「強熱し」とあるのは、各条の強熱減量の項と同じ条件で強熱することとする。

（２６）　各条の定量法で得られる成分含量の値について、単にある％以上を示し、その上限を示さない場合は、１０１.０％を上限とする。また、含量の項において、例えば、「表示量の９０～１１０％に対応する純品を含む。」と規定してあるのは、化学的純物質又はこれに対応するものを１００％含むように調製し、これを定量するとき、上記の範囲内にあることを示し、また、「表示力価の８５～１２５％を含む。」と規定してあるのは、有効期間中表示力価を保つように調製し、これを定量するとき、上記の範囲内にあることを示す。

（２７）　一般試験法及び各条に規定する試験法に代わる方法で、規定の方法以上の正確さ及び精密さがある場合は、その方法を用いることができる。ただし、その結果について疑いのある場合は、規定の方法で最終の判定を行う。

（２８）　容器とは、飼料添加物を入れるもので、栓、蓋等容器の構成の一部として用いるものも含む。

（２９）　密閉容器とは、日常の取扱い又は通常の保存状態において、固体の異物が混入することを防ぎ、内容飼料添加物が損失しないよ

うに保護することができる容器をいう。密閉容器の規定がある場合には、気密容器又は密封容器を用いることができる。

（３０）　気密容器とは、日常の取扱い又は通常の保存状態において、液体若しくは固体の異物又は水分が浸入せず、内容飼料添加物が損失し、風解し、潮解し、又は蒸発しないように保護することができる容器をいう。気密容器の規定がある場合には、密封容器を用いることができる。

（３１）　密封容器とは、日常の取扱い又は通常の保存状態において、気体又は微生物の侵入するおそれのない容器をいう。

（３２）　遮光した容器とは、光の透過を防ぐ容器又は光の透過を防ぐ包装を施した容器をいう。

２　飼料添加物一般の成分規格

組換えDNA技術により得られた生物を利用して飼料添加物を製造する場合は、当該飼料添加物は、その安全性につき、農林水産大臣の定めるところにより、農林水産大臣の確認を受けたものでなければならない。ただし、当該飼料添加物が安全性の確保に支障がないものとして農林水産大臣が定める基準に適合する場合は、この限りでない。

３　飼料添加物一般の製造の方法の基準

（１）

ア　成分についての規格が定められた飼料添加物を原料とする場合は、当該規格に適合するもの（法第５条第１項の検定を要するものにあっては、当該検定に合格したものに限る。）を用いなければならない。

イ　成分についての規格に適合しない製造用原体を原料とする製剤は、飼料添加物の原料としてはならない。

（２）　別表第１の１の（２）のウの表の同一欄内の２以上の飼料添加物を用いて飼料添加物を製造してはならない。

（３）　２以上の飼料添加物を用いて飼料添加物を製造する場合は、それぞれの飼料添加物の効果が阻害されないようにし、かつ、それぞれの飼料添加物の成分の定量試験、確認試験その他の試験が困難とならないようにしなければならない。

（４）　液状の飼料添加物は、各条に規定されているもの以外は製造してはならない。

（５）　賦形物質、希釈物質その他の飼料添加物の製造に用いる物は、次に掲げる要件の全てを満たすものでなければならない。

ア　有害な物質を含まず、若しくは病原微生物により汚染されず、又はこれらの疑いがないこと。

イ　当該飼料添加物の効果を阻害しないこと。

ウ　当該飼料添加物の成分の定量試験、確認試験その他の試験が困難とならないこと。

エ　リグノスルホン酸カルシウム及びリグノスルホン酸ナトリウムは、次に掲げる要件の全てを満たすものであること。

（ア）　リグノスルホン酸カルシウム　木材からパルプを製造する際に得られるパルプ液であって、亜硫酸水素カルシウムを加えたものを加圧蒸煮し、かつ、乾燥させることにより得られる褐色の粉末

スルホン酸イオウ　５.０％以上

カルシウム　７.０％以下

５０％溶液の粘度　３,０００センチポアズ以下

鉛　１mg／kg以下

還元糖　３０.０％以下

乾燥減量　１０.０％以下

強熱残分　２０.０％以下

（イ）　リグノスルホン酸ナトリウム　木材からパルプを製造する際に得られるパルプ液であって、亜硫酸水素ナトリウムを加えたものを加圧蒸煮し、かつ、乾燥させることにより得られる褐色の粉末

スルホン酸イオウ　５.０％以上

ナトリウム　１０.０％以下

５０％溶液の粘度　３,０００センチポアズ以下

鉛　１mg／kg以下

還元糖　３０.０％以下

乾燥減量　１０.０％以下

強熱残分　２０.０％以下

（６）　賦形物質及び希釈物質（以下「賦形物質等」という。）は、次に掲げる物を用い、その他の飼料添加物の製造に用いる物は、各条に規定されているものであること。ただし、液状の飼料添加物は、各条に規定されているもの以外は使用してはならない。

アラビアゴム、アルブミン、エチルセルロース、カオリン、カゼイン、活性グルテン、カラゲーナン、カラメル、カルナウバろう、含水二酸化ケイ素、含水無晶形酸化ケイ素、肝臓粉末、寒天、キサンタンガム、キトサン、きな粉、グァーガム、グリセリン、グルコマンナン、グルテン、グルテンミール、ケイ酸、ケイ酸カルシウム、ケイ酸マグネシウム、軽質無水ケイ酸、軽質流動パラフィン、ケイソウ土、硬化油、高級飽和脂肪酸、小麦粉、小麦ミドリング、米ぬか、米ぬか油かす、コーングリッツ、コーングルテンフィード、コーンコブミール、コーンスターチ、シイタケホダ木粉末、ジスチラーズグレイン、ジスチラーズグレインソリュブル、脂肪酸、脂肪酸カルシウム、食塩、植物性油脂、ステアリン酸カルシウム、ゼオライト、ゼラチン、セルロース、ソイビーンミルラン、ソルビトール、脱脂魚粉、脱脂粉乳、炭酸カルシウム、大豆油かす、大豆皮、大豆粉、タマリンド種子多糖類、タルク、炭酸ナトリウム、デキストラン、デキストリン、天然ケイ酸アルミニウム、デンプン、α―デンプン、動物性油脂、トウモロコシ粉、トラカントガム、トルラ酵母、乳糖、濃縮大豆たん白、麦芽糖、白糖、バーミキュライト、パン酵母、ビール酵母、ファーセレラン、ふすま、ブドウ糖、プルラン、ペクチン、変性食用デンプン、ベントナイト、ポテトパルプ、ホワイトフィッシュミール、D―マンニトール、無水ケイ酸、無水ケイ酸塩類、もみがら、もみがら粉末、リグノスルホン酸カルシウム、リグノスルホン酸ナトリウム、流動パラフィン、リン酸一水素カルシウム、リン酸三カルシウム、リン酸二水素カルシウム、レシチン、ローカストビーンガム

（７）　２以上の原料又は材料を用いる場合には、これらを原料又は材料として製造する飼料添加物が、均質なものとなるようにしなけれ

ばならない。

（８）　組換えDNA技術により得られた微生物を利用して飼料添加物を製造する場合は、農林水産大臣が定める基準に適合する旨の農林水産大臣の確認を得た方法で製造しなければならない。

４　飼料添加物一般の保存の方法の基準

（１）　有害な物質を含み、若しくは病原微生物により汚染され、又はこれらの疑いがある場所に保管してはならない。また、有害な物質を含み、若しくは病原微生物により汚染され、又はこれらの疑いがある容器若しくは包装材料を用いて保存してはならない。

（２）　表示の基準に基づき保存上の注意事項が表示されている飼料添加物は、当該保存上の注意事項を遵守して保存しなければならない。

５　飼料添加物一般の表示の基準

（１）　輸出用又は試験研究用の飼料添加物には、「輸出用」又は「試験研究用」の文字を表示しなければならない。

（２）　飼料添加物には、次に掲げる事項を表示しなければならない。

ア　飼料添加物の名称（一般名又は商品名）

イ　「飼料添加物」の文字

ウ　製造番号又は製造記号

エ　製造（輸入）業者又は販売業者の氏名又は名称及び住所

オ　製造事業場の名称及び所在地（輸入に係るものにあっては、輸入先国名及び製造業者名）

カ　有効成分名及び含量並びに賦形物質等の名称（ただし、着香料にあっては、有効成分名及び含量の表示を要しない。また、各条に定量法の定められていない飼料添加物（着香料を除く。）の含量にあっては、製造用原体の含有率を質量パーセントで表示するものとする。）

キ　製造（輸入）年月日及び有効期間（ただし、有効期間の表示にあっては、各条において定められているものに限る。）

ク　用いることができる飼料の種類及び量

ケ　保存上の注意事項

注

１　保存上の注意事項には、当該飼料添加物について定められた保存の方法の基準に従い保存するべき旨記載すること。

２　飼料又は飼料添加物の製造業者のみに販売する場合には、農林水産大臣の承認を受けて「製造業者専用」の文字を表示し、上記の表示すべき事項の一部の表示を省略することができる。

（３）　表示は、法第３２条第１項の規定に基づく表示の基準に従い行う表示に準じて行うものとする。

６　飼料添加物一般の試験法

一般試験法は、共通の試験法及びこれに関連する事項をまとめたものである。別に規定する場合を除き、液体クロマトグラフ法、塩化物試験法、炎色反応試験法、ガスクロマトグラフ法、乾燥減量試験法、吸光度測定法、凝固点測定法、強熱減量試験法、強熱残分試験法、屈折率測定法、原子吸光光度法、抗菌活性試験法、抗生物質の力価試験法、酵素力試験法、１，４―ジオキサン試験法、重金属試験法、水分定量法、生菌剤試験法、生菌剤定量法、赤外吸収スペクトル測定法、旋光度測定法、粗脂肪定量法、粗繊維定量法、窒素定量法、定性反応、鉛試験法、バイオオートグラフ法、薄層クロマトグラフ法、pH測定法、比重測定法、ヒ素試験法、ビタミンA定量法、ビタミンD定量法、沸点測定法及び蒸留試験法、融点測定法、硫酸塩試験法、硫酸呈色物試験法並びにろ紙クロマトグラフ法は、それぞれ規定するところにより行う。

（１）　液体クロマトグラフ法

液体クロマトグラフ法は、固定相として適当な充填剤を詰めたカラム中に、移動相として液体をポンプ等で加圧して流すことにより、カラムに注入された混合物を固定相に対する保持力の差を利用してそれぞれの成分に分離し、分析する方法であって、液体試料又は溶液にできる試料に適用でき、物質の確認、純度の試験又は定量等に用いる。

カラムに注入された混合物は、各成分に固有の比率で、移動相と固定相とに分布する。この比を質量分布比k′という。

k′＝固定相に存在する量／移動相に存在する量

質量分布比と保持時間t_R（試料注入時からピークの頂点が溶出されるまでの時間）との間には、次の関係があるので、同一カラムについては、温度と移動相の組成及び流量が一定の場合、保持時間は物質に固有の値となる。

$t_R=（1+k'）t_0$

t_0：k′＝０の物質の試料注入時からピークの頂点までの時間

装置

通例、移動相送液用ポンプ、試料導入部、カラム、検出器及び記録装置からなり、必要に応じてカラムは、恒温槽により恒温に保たれる。ポンプは、カラム及び連結チューブの中を一定量で移動相を送液できるものとする。カラムは、液体クロマトグラフ法用に調製した粒径が３～５０μmの一定の大きさに揃った充填剤を、内径２～８mm、長さ１０～１００cmの管に均一に充填したものとする。なお、別に規定するものを除き、次式で定義される分離度R_Sを各条に規定する。

$$R_S=\frac{2(t_{R1}-t_{R2})}{1.67(Wh_1+Wh_2)}$$

t_{R1}，t_{R2}：分離度測定を用いる２つの物質の保持時間

Wh_1，Wh_2：各ピークのピーク高さの中点におけるピーク幅

検出器は、通例、紫外及び可視の吸光光度計、示差屈折計、蛍光光度計等移動相とは異なる試料の性質を検出するものであり、数μg以下の試料に対して濃度に比例した信号を出すものとする。検出器により得られる信号の強さは記録装置により記録される。

操作法

装置をあらかじめ調整した後、各条に規定する条件で検出器、カラム及び移動相を用い、移動相を一定流量で流してカラムを規定の温

度で平衡にした後、各条に規定する方法で調製した試料溶液をマイクロシリンジ又は試料バルブを用いて試料注入部から注入する。分離された成分を検出器により検出し、記録装置を用いてクロマトグラムとして記録する。試料の確認は、保持時間が一致すること又は標準試料を添加してピークの幅が広がらないことにより行う。定量は、通例、内部標準法によるが、適当な内部標準物質が得られない場合は、絶対検量線法によるものとする。

① 内部標準法

被検成分にできる限り近い保持時間を有し、いずれのピークとも完全に分離する化学的に安定な物質を内部標準物質として選び、その一定量に対して標準被検成分を段階的に加えた標準液を数種類調製する。この一定量ずつを注入して得られたクロマトグラムから、被検物質のピーク高さ又はピーク面積と内部標準物質のピーク高さ又はピーク面積との比を求める。この比を縦軸に、標準被検成分の量を横軸にとり、検量線を作成する。この検量線は、通例、原点を通る直線となる。次に、同量の内部標準物質を加えた試料溶液を調製し、検量線を作成したときと同一条件でクロマトグラムを記録し、被検成分のピーク高さ又はピーク面積と、内部標準物質のピーク高さ又はピーク面積との比を求め、検量線を用いて定量を行う。

② 絶対検量線法

標準被検成分を段階的にとり、標準液を調製し、この一定量ずつを正確に注入する。得られたクロマトグラムから縦軸に標準被検成分のピーク高さ又はピーク面積、横軸に標準被検成分量をとり、検量線を作成する。この検量線は、通例、原点を通る直線となる。次に、各条に規定する方法で試料溶液を調製し、検量線を作成したときと同一条件でクロマトグラムを記録し、被検成分のピーク高さ又はピーク面積を測定し、検量線を用いて定量を行う。

ピーク測定は、通例、次のいずれかの方法によるものとする。

① ピーク高さ法

ピークの頂点からベースラインへ下ろした垂線とピークの両すそを結ぶ接線との交点から頂点までの長さを測定する。

② ピーク面積法

(i) 半値幅法 ピーク高さの中点におけるピーク幅にピーク高さを乗じる。

(ii) 自動面積測定法 デジタルインテグレーター等を用いて面積を測定する。

（２） 塩化物試験法

塩化物試験法は、試料中に混在する塩化物の限度試験とする。

各条には、塩化物（Clとして）の限度を（ ）内に付記する。

操作法

別に規定する場合を除き、次の方法によるものとする。

各条に規定する量の試料をネスラー管に入れ、適量の水を加えて溶かし、４０mLとする。これに希硝酸６mL及び水を加え、５０mLとし、試料溶液とする。別に、各条に規定する量の０.０１mol／L塩酸を量り、希硝酸６mL及び水を加え、５０mLとし、比較液とする。この場合、試料溶液が澄明でないときは、両液を同条件でろ過する。

試料溶液及び比較液にそれぞれ硝酸銀試液１mLを加え、混和し、直射日光を避け、５分間放置した後、黒色の背景を用い、ネスラー管の上方又は側方から観察して混濁を比較する。

試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない。

（３） 炎色反応試験法

炎色反応試験法は、ある種の金属塩が鋭敏にブンゼンバーナーの無色炎をそれぞれ固有の色に染める性質を利用して、その金属塩の定性を行う方法である。

操作法

炎色反応の試験に用いる白金線は、径約０.８mmで、先端は直線のままで用いる。試料が固体の場合は、塩酸少量を加えてかゆ状とし、

その少量を白金線の先端約５mmの部分につけ、水平に保って無色炎中に入れ、試験する。また、試料が液体の場合は、白金線の先端を試料中に約５mm浸し、静かに引き上げて、以下固体の場合と同様に試験する。

炎色反応が持続するとは、その反応が約４秒間持続することをいう。

（４）　ガスクロマトグラフ法

ガスクロマトグラフ法は、適当な固定相を用いて作られた分離管内を、移動相に気体（キャリヤーガス）を用い、混合物を気体状態で展開させて、それぞれの成分に分離する方法であって、気体試料又は気化し得る液体若しくは固体試料に適用でき、物質の確認、純度の試験又は定量等に用いる。

固定相に適当な粒度の吸着性担体を用いる場合を気―固クロマトグラフ法といい、適当な粒度の不活性担体を液相で被覆したもの又は毛細管の内壁を液相で被覆したものを用いる場合を気―液クロマトグラフ法という。

装置

通例、キャリヤーガス送入部、試料送入部、恒温槽に内蔵された分離管、検出器及び記録計からなる。

操作法

別に規定する場合を除き、次の方法によるものとする。

装置をあらかじめ調整した後、各条に規定する条件で分離管、検出器、温度及びキャリヤーガス流量を設定し、各条に規定する量の試料溶液又は標準液をガスクロマトグラフ用マイクロシリンジを用いて試料送入部から注入し、分離された成分を検出器により検出し、記録計を用いてクロマトグラムを作成する。

クロマトグラム上の成分のピーク位置は、保持時間（試料溶液を注入してから成分のピークの頂点が現れるまでの時間）又は保持容量（保持時間×キャリヤーガス流量）で表し、これらは、一定条件では物質に特有の値を示す。これにより試料成分の確認を行う。

また、クロマトグラム上の成分のピーク面積、ピーク高さ等から試料成分の定量を行う。

定量は、通例、次のいずれかの方法によるものとする。

①　内部標準法

各条に規定する内部標準物質の一定量に対して、標準被検成分の既知量をそれぞれ段階的に加えて標準液を調製し、この一定量ずつを注入する。クロマトグラムから縦軸に標準被検成分のピーク面積又はピーク高さと内部標準物質のピーク面積又はピーク高さとの比をとり、横軸に標準被検成分量と内部標準物質量との比又は標準被検成分量をとって検量線を作成する。

次に、各条に規定する方法で試料溶液を調製する。ただし、試料溶液の調製には、あらかじめ標準液の場合と同量の内部標準物質を加える。検量線を作成したときと同一条件で得たクロマトグラムから被検成分のピーク面積又はピーク高さと内部標準物質のピーク面積又はピーク高さとの比を求め、検量線から被検成分量を求める。

内部標準物質として、そのピークが被検成分のピーク位置にできる限り近く、被検成分以外のピークとも完全に分離する化学的に安定な物質を用いる。

②　絶対検量線法

標準被検成分を段階的にとり、標準液を調製し、この一定量ずつを注入する。クロマトグラムから縦軸に標準被検成分のピーク面積又はピーク高さ、横軸に標準被検成分量をとり、検量線を作成する。次に、各条に規定する方法で試料溶液を調製する。検量線を作成したときと同一条件でクロマトグラムを作成し、検量線から被検成分量を求める。この方法は、全測定操作を厳密に一定に保って行う必要がある。

③　面積百分率法

クロマトグラムから得られた各成分のピーク面積の総和を１００とし、それに対するそれぞれの成分のピーク面積の比から組成比を求める。ただし、正確な定量値を得るためには、検出器の感度に基づく各成分のピーク面積の補正を行う必要がある。

ピーク測定は、通例、次のいずれかの方法によるものとする。

① ピーク高さ法

ピークの頂点からベースラインへ下ろした垂線とピークの両すそを結ぶ接線との交点から頂点までの長さを測定する。

② ピーク面積法

(i) 半値幅法 ピーク高さの中点におけるピーク幅にピーク高さを乗じる。

(ii) 自動面積測定法 デジタルインテグレーター等を用いて面積を測定する。

（５） 乾燥減量試験法

乾燥減量試験法は、試料を各条に規定する条件で乾燥し、その減量を測定する方法である。この方法は、乾燥することにより失われる試料中の水分、結晶水の全部又は一部及び揮発性物質等の量を測定するために用いる。

各条に、例えば、「１.０％以下（１g，１０５℃，４時間）」と規定するものは、本品約１gを０.１mgの桁まで量り、その数値を記録し、１０５℃で４時間乾燥するとき、その減量が本品１gにつき、１０mg以下であることを示す。また、「０.５％以下（１g，減圧，五酸化リン，４時間）」と規定するものは、本品約１gを０.１mgの桁まで量り、その数値を記録し、五酸化リンを乾燥剤としたデシケーターに入れ、４時間減圧乾燥するとき、その減量が本品１gにつき、５mg以下であることを示す。

操作法

はかり瓶をあらかじめ各条に規定する方法に準じて３０分間乾燥し、その質量を０.１mgの桁まで量り、その数値を記録する。試料は、各条に規定する量の±１０％の範囲内で採取し、はかり瓶に入れ、別に規定する場合を除き、その層が５mm以下になるように広げた後、その質量を０.１mgの桁まで量り、その数値を記録し、これを乾燥器に入れ、各条に規定する条件で乾燥する。試料が大きいときは、手早く粉砕して径２mm以下としたものを用いる。乾燥した後、乾燥器から取り出し、質量を０.１mgの桁まで量り、その数値を記録する。加熱した場合は、デシケーター（シリカゲル）で放冷し、質量を０.１mgの桁まで量り、その数値を記録する。加熱温度は、各条に規定する温度の±２℃の範囲とする。各条に規定する乾燥温度よりも低温で融解する試料は、融解温度より５～１０℃低い温度で、１～２時

間乾燥した後、各条に規定する条件で乾燥する。乾燥剤は、各条に規定するものを用い、しばしば取りかえる。

（６）　吸光度測定法

吸光度測定法は、物質が一定の狭い波長範囲の光を吸収する度合いを測定する方法である。単色光がある物質の溶液を通過するとき、透過光の強さ（I）の入射光の強さ（I_0）に対する比率を透過度（t）といい、これを百分率で表したものを透過率（T）という。また、透過度の逆数の常用対数を吸光度（A）という。

$t=I/I_0$　　$T=\frac{I}{I_0}\times 100=100t$　　$A=\log\frac{I_0}{I}=-\log t=2-\log T$

物質の溶液に光を通すとき、吸光度は、その光の波長により異なる。したがって、少しずつ波長の異なった光について吸光度を測定し、これらの吸光度と波長との関係を示す曲線を描くと吸収スペクトルが得られる。吸収スペクトルから、その物質の吸収の極大波長（λmax）及び極小波長（λmin）を知ることができる。

吸収スペクトルは、その物質の化学構造により定まることから、吸収の極大波長若しくは極小波長を測定し、又は特定の２つの波長における吸光度の比を測定することにより、確認又は純度の試験を行う。また、通例、極大波長における一定濃度の溶液の吸光度を測定することにより、定量を行う。

吸光度（A）は、溶液の濃度（c）及び層長（l）に比例する。A＝kcl

lを１cm、cを１w／v%溶液に換算したときの吸光度を比吸光度（$E^{1\%}_{1cm}$）、lを１cm、cを１molの溶液に換算したときの吸光度をモル吸光係数（ε）という。吸収の極大波長におけるモル吸光係数は、ε_{max}で表す。

$$E^{1\%}_{1cm}=\frac{A}{c(\%)\times l}\qquad \varepsilon=\frac{A}{c(mol)\times l}$$

l：層長（cm）

A：吸光度

c（%）：溶液の濃度（w／v%）

c（mol）：溶液のモル濃度（mol／L）

装置

測定装置として光電分光光度計を用いる。光電分光光度計は、分光装置及び光電光度計を備えたものであり、光源としては、可視部の測定にあってはタングステンランプを、紫外部の測定にあっては水素放電管又は重水素放電管を用いる。紫外部の吸収測定にあっては石英製のセルを、可視部の吸収測定にあってはガラス製又は石英製のセルを用いる。なお、別に規定する場合を除き、層長は、1cmとする。

操作法

通例、まず波長目盛りを規定する測定波長に合わせ、暗電流をゼロに調整した後、対照液を入れたセルを光路に入れ、シャッターを開き、吸光度がゼロを示すように調整する。対照液は、別に規定する場合を除き、試験に用いた溶媒を用いる。次に、測定しようとする溶液を入れたセルを光路に入れかえ、このとき示す吸光度を読み取る。特に波長幅を規定する場合は、それにより測定を行う。

紫外部の吸収測定に用いる溶媒の吸収については、特に考慮し、測定の妨げにならないものを用いる。なお、波長及び吸光度目盛りの補正は、次の方法によるものとする。

波長目盛りは、通例、石英水銀アーク灯若しくはガラス水銀アーク灯による２３９.９５nm、２５３.６５nm、３０２.１５nm、３１３.１６nm、３３４.１５nm、３６５.４８nm、４０４.６６nm、４３５.８３nm若しくは５４６.１０nm、水素放電管による４８６.１３nm若しくは６５６.２８nm又は重水素放電管による４８６.０２nm若しくは６５６.１０nmの線を用いて補正する。

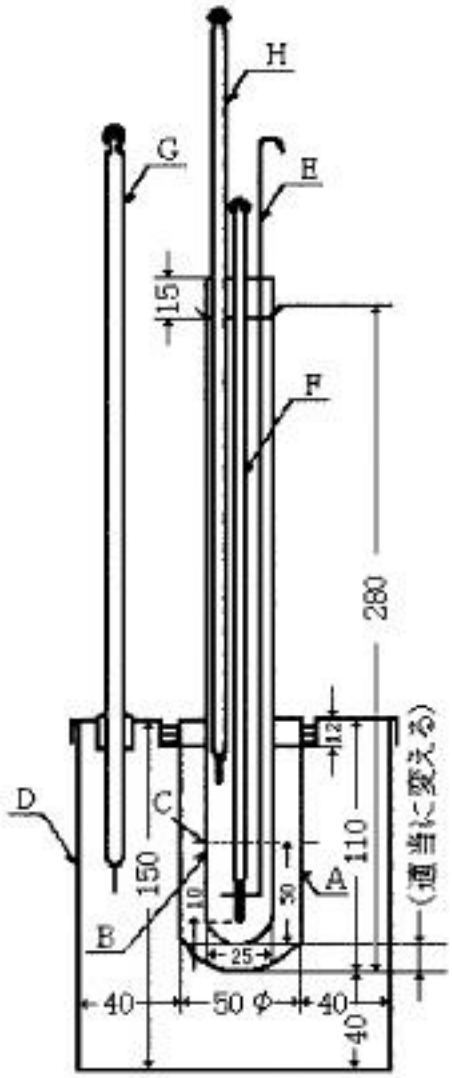
吸光度目盛りは、重クロム酸カリウム（標準試薬）を０.００５mol／L硫酸に溶かし、０.００６w／v%とした溶液を用いて補正する。この溶液の$E^{1\%}_{1cm}$は波長２３５nm（極小）、２５７nm（極大）、３１３nm（極小）及び３５０nm（極大）において、それぞれ１２５.２、１４５.６、４８.９及び１０７.０とする。

（７）　凝固点測定法

　凝固点とは、次の方法で操作したとき、一定になったときの温度をいう。

装置

　図に示すものを用いる。



数字はmmを示す

A：空気外とう　ガラス製で、内外の両壁に曇り止めシリコーン油を塗る。

B：試料容器　硬質ガラス製試験管で、管の両壁に曇り止めシリコーン油を塗る。ただし、試料に接する部分には塗らない。

空気外とう中に差し込み、コルク栓で固定する。

C：標線

D：浴槽　ガラス製のものとする。

E：かき混ぜ棒　ガラス製で、径３mm、下端を外径１８mmの輪状にしたものとする。

F：温度計　４号～６号

G：温度計　１号又は２号

H：補助温度計　温度計１号を用い、その水銀球の位置が試料の上面と温度計　Fの示度（凝固点）との中央部となるようにする。

浴液

加熱浴液　水、グリセリン、リン酸トリクレシル、植物性油脂、硫酸等適当なものとする。

常温で試料が固体の場合は、図とは別に、加熱浴槽を設ける。形状、材質等は、適当なものとする。

冷却浴液　凝固点に応じて、次のものを用いる。

８０℃以上の場合：グリセリン、リン酸トリクレシル、植物性油脂等適当なものとする。

８０～０℃の場合：水又は氷

０～－１０℃の場合：砕氷及び塩化ナトリウム、又はメチルアルコール及びドライアイス

操作法

①　試料が常温で固体の場合

清浄かつ乾燥した試料容器Bに、乾燥試料を、溶融したときに液面が標線Cに一致するように入れ、予想する凝固点より２０℃以上

高くならないように加熱浴中で注意しながら加熱する。完全に試料を溶融させた後、浴中から取り出し、図に示すように温度計F、補助温度計H及びかき混ぜ棒を挿入し、コルク栓で固定し、さらに、予想する凝固点よりも５℃低い温度の浴液を入れた冷却浴に浸す。

かき混ぜ棒を上下に動かし、試料の温度が予想する凝固点よりも５℃高い温度に達したとき、かき混ぜ棒を毎分２０～３０回の割合で穏やかに上下に動かし、３０秒間ごとに温度を読む。

温度は初めは緩やかに降下するが、結晶を生じて上昇し始めたら、かき混ぜるのを止め、１０秒間ごとに温度を読み、１分間一定に止まったときの温度計F及び補助温度計Hの温度を読み取り、次式により凝固点を算出する。

$T = t + 0.00016 (t - t') n$

T：凝固点（℃）

t：温度計の示度（℃）

t′：補助温度計の示度（℃）

n：温度計水銀線の液外にある度数（℃）

② 試料が常温で液体の場合

清浄かつ乾燥した容器Bに、乾燥試料を、標線Cに液面が一致するように入れ、図に示すように温度計F、補助温度計H及びかき混ぜ棒を挿入し、コルク栓で固定し、さらに、予想する凝固点より５～１０℃低い温度の溶液を入れた冷却浴に浸す。以下固体の場合に準ずる。

（８） 強熱減量試験法

強熱減量試験法は、試料を各条に規定する条件で強熱し、その減量を測定する方法である。この方法は、強熱することにより、その構成成分の一部又は混在物を失う無機品目について用いる。各条に、例えば、「４０.０～５２.０％（1g，４５０～５５０℃，３時間）」

と規定するものは、本品約１gを１mgの桁まで量り、その数値を記録し、４５０～５５０℃で３時間強熱するとき、その減量が本品１gにつき、４００～５２０mgであることを示す。

操作法

あらかじめ、白金製、石英製又は磁製のるつぼ又は皿を各条に規定する温度で恒量になるまで強熱し、放冷した後、その質量を１mgの桁まで量り、その数値を記録する。

試料は、各条に規定する量の±１０％の範囲内で採取し、前記の容器に入れ、その質量を１mgの桁まで量り、その数値を記録する。これを各条に規定する条件で強熱し、放冷した後、その質量を１mgの桁まで量り、その数値を記録する。放冷は、デシケーター（シリカゲル）で行う。

（９）　強熱残分試験法

強熱残分試験法は、試料を次の操作法により強熱するとき、揮発せずに残留する物質の量を測定する方法である。この方法は、通例、有機物中に不純物として含まれる無機物の含量を知るために用いるが、場合によっては、有機物中に構成成分として含まれる無機物又は熱時揮発する無機物中に含まれる不純物の量を測定するために用いる。

各条に、例えば、「０.１％以下（１g）」と規定するものは、本品約１gを０.１mgの桁まで量り、その数値を記録し、次の操作法により強熱するとき、その残分が本品１gにつき、１mg以下であることを示す。また、乾燥した後とあるときは、乾燥減量の項の条件で乾燥した後、測定する。

操作法

あらかじめ白金製、石英製又は磁製のるつぼを４５０～５５０℃で恒量になるまで強熱し、放冷した後、その質量を０.１mgの桁まで量り、その数値を記録する。

試料は、各条に規定する量の±１０％の範囲内で採取し、前記の容器に入れ、その質量を０.１mgの桁まで量り、その数値を記録する。

これに硫酸少量を加えて試料を潤し、徐々に加熱して、できる限り低温でほとんど灰化し、又は揮散した後、いったん放冷し、更に硫酸少量で潤して徐々に加熱し、白煙が生じなくなった後、４５０～５５０℃で強熱して残留物を完全に灰化する。放冷した後、その質量を０.１mgの桁まで量り、その数値を記録する。放冷は、デシケーター（シリカゲル）で行う。

各条における強熱残分の規定が%以下又はmg以下で示されている場合において、上記の操作により得た値がこの値より大きいとき又は強熱残分の規定が一定の範囲をもって示されているときは、恒量になるまで強熱を行う。

（１０）　屈折率測定法

物質の屈折率とは、真空中の光の速度と物質中の光の速度との比で、物質に対する光の入射角の正弦と屈折角の正弦との比に等しい。一般に、屈折率は、光の波長及び温度により変化する。

屈折率は、空気に対する値で示し、光線としてナトリウムスペクトルD線を用い、温度t℃で測定したとき、n_D^tで表す。

操作法

屈折率の測定には、通例、アッベ型屈折計を用い、各条に規定する温度の±０.２℃の範囲内で行う。

（１１）　原子吸光光度法

原子吸光光度法は、光が原子蒸気層を通過するとき、基底状態の原子が特有波長の光を吸収する現象を利用し、試料中の被検元素量（濃度）を測定する方法である。

装置

通例、光源部、試料原子化部、分光部、測光部及び表示記録部からなる。また、バックグラウンド補正部を備えたものもある。光源部には、中空陰極ランプ又は放電ランプ等を用いる。試料原子化部には、フレーム方式及びフレームレス方式（電気加熱方式又は冷蒸気方式）があり、フレームレス方式（冷蒸気方式）は、還元気化法及び加熱気化法に分けられる。フレーム方式は、バーナー及びガス流量調節器からなる。フレームレス方式のうち電気加熱方式は、電気加熱炉及び電源部、冷蒸気方式は、還元気化器又は加熱気化器等の水銀発

生部及び吸収セルからなる。分光部には、回折格子又は干渉フィルターを用いる。測光部は、検出器及び信号処理系からなる。表示記録部には、ディスプレイ、記録装置等がある。バックグラウンド補正部は、バックグラウンドを補正するためのもので、方式には、連続スペクトル光源方式、ゼーマン方式、非共鳴近接線方式及び自己反転方式がある。

操作法

別に規定する場合を除き、次のいずれかの方法によるものとする。

① フレーム方式

別に規定する光源ランプを装填し、測光部に通電する。光源ランプを点灯し、分光器を別に規定する分析線波長に合わせた後、適当な電流値とスリット幅に設定する。次に、別に規定する支燃性ガス及び可燃性ガスを用い、これらの混合ガスに点火してガス流量及び圧力を調節し、溶媒をフレーム中に噴霧してゼロ合わせを行う。別に規定する方法で調製した試料溶液又は標準液をフレーム中に噴霧し、その吸光度を測定する。

② フレームレス方式（電気加熱方式）

別に規定する光源ランプを装填し、測光部に通電する。光源ランプを点灯し、分光器を別に規定する分析線波長に合わせた後、適当な電流値とスリット幅に設定する。次に、別に規定する方法で調製した試料溶液又は標準液の一定量を電気加熱炉に注入し、適当な流量のフローガスを流し、適当な温度、時間及び加熱モードで、乾燥、灰化及び原子化させ、その吸光度を測定する。

③ フレームレス方式（冷蒸気方式）

別に規定する光源ランプを装填し、測光部に通電する。光源ランプを点灯し、分光器を別に規定する分析線波長に合わせた後、適当な電流値とスリット幅に設定する。次に、還元気化法では、試料溶液又は標準液を密閉容器に入れ、適当な還元剤を加えて元素になるまで還元した後、気化させる。また、加熱気化法では、試料を加熱して気化させる。これらの方法により生じた原子蒸気の吸光度を測定する。

定量は、通例、次のいずれかの方法によるものとする。なお、定量に際しては、干渉及びバックグラウンドを考慮する必要がある。

① 検量線法

３種以上の濃度の異なる標準液を調製し、それぞれの標準液につき、その吸光度を測定し、得られた値から検量線を作成する。次に、測定可能な濃度範囲に調製した試料溶液の吸光度を測定した後、検量線から被検元素量（濃度）を求める。

② 標準添加法

同量の試料溶液３個以上を量り、それぞれに被検元素が段階的に含まれるように標準液を添加し、さらに、溶媒を加えて一定容量とする。それぞれの溶液につき、吸光度を測定し、横軸に添加した標準被検元素量（濃度）、縦軸に吸光度をとり、グラフにそれぞれの値をプロットする。プロットから得られた回帰線を延長し、横軸との交点と原点との距離から被検元素量（濃度）を求める。ただし、この方法は、①による検量線が原点を通る直線の場合のみに適用できる。

③ 内標準法

内標準元素の一定量に対して、標準被検元素を段階的に加えた標準液を、数種類調製する。それぞれの液につき、各元素の分析線波長で、標準被検元素による吸光度及び内標準元素による吸光度を、同一条件で測定し、標準被検元素による吸光度と内標準元素による吸光度との比を求める。横軸に標準被検元素量（濃度）、縦軸に吸光度の比をとり、検量線を作成する。次に、標準液の場合と同量の内標準元素を加えた試料溶液を調製し、検量線を作成したときと同一条件で得た被検元素による吸光度と内標準元素による吸光度との比を求め、検量線から被検元素量（濃度）を求める。

注意：試験に用いる試薬・試液は、測定の妨げとならないものを用いる。

（１２） 抗菌活性試験法

抗菌活性試験法は、飼料添加物中の酵素の抗菌活性の有無を生物学的方法により測定する試験法である。この試験に使用する水、試薬、試液、計量器、容器及びディスクは、必要に応じて無菌のものを用いる。

試験用器具

ディスクは、直径１０mmのものを、メンブランフィルターは、孔径０.４５μmのものを使用し、ペトリ皿は、内径９０mm、高さ２０mmの硬質ガラス製又は合成樹脂製であって、底面が平滑で、これに適合する蓋を有するものを使用する。

培地の種類並びにその組成及びpH

別に規定する場合を除き、次の表に掲げる組成及びpHを有するものを使用する。

培地の組成及びpH

培地１,０００mLの組成	培地番号	1	2	3
	ペプトン（g）	１０		
	肉エキス（g）	5		
	食塩（g）	２.５	5	5
	ブドウ糖（g）		２.５	
	膵消化カゼイン（g）		１７	１５
	パパイン消化大豆（g）		3	5
	リン酸一水素カリウム（g）		２.５	
	寒天（g）	１３―１５		１３―１５
	蒸留水	適量	適量	適量
	滅菌後のpH	６.５±０.１	７.３±０.１	７.３±０.１

試験菌液の調製

①　Micrococcus luteus ATCC ９３４１及びEscherichia coli ATCC ２７１６６にあっては、１号培地に約１週間間隔で移植を繰り返

し、３５～３７℃で純粋培養しながら継代保存した種菌を、使用に当たって２号培地に移植した後、３５～３７℃で２２～２４時間静置培養し、よく振り混ぜて試験菌液とする。

② Bacillus subtilis ATCC ６６３３にあっては、１号培地に約３か月間隔で移植を繰り返し、３５～３７℃で純粋培養しながら継代保存した種菌を、使用に当たって、ルー瓶中の同一培地に移し、３５～３７℃で１週間培養して芽胞を生じさせる。この菌苔(たい)をかき取って適量の水に均等に浮遊させ、毎分３,０００回転で３０分間遠心分離してその上澄液を捨てたものに、適量の水を加え、振とうした後、２４時間間隔で、６５℃で２０分間２回加熱し、毎分１,０００回転で５分間遠心分離してその上層液を採取し、芽胞数を計算し適当な濃度の芽胞浮遊液を調製する。この芽胞浮遊液を水で希釈して、1×10^6個／mLの芽胞浮遊液を調製し、試験菌液とする。

平板培地の調製

３種類の試験菌液１.５mLずつを量り、それぞれ一度溶かし、試験菌の活力を阻害しない温度に冷却した３号培地１３.５mLに加え、完全に混和した後、滅菌ペトリ皿に注入し、水平に静置して培地を凝固させる。

操作法

試料１gに水９mLを加え、よく振り混ぜ、毎分３,０００回転で５分間遠心分離し、その上澄液をメンブランフィルターを用いてろ過滅菌して試料溶液とする。ディスク６枚に試料溶液０.１mLずつを充分に吸着させ、３種類の平板培地上に各２枚ずつ対角になるように置く。さらに、ディスク６枚に水０.１mLを充分に吸着させ、２枚ずつを正方形の各頂点となるように置き、冷所で２時間放置する。次に、３５～３７℃で２２～２４時間培養し、ディスク周囲の発育阻止円の有無を観察する。

判定基準

直径１２mm以上の明瞭な発育阻止円を認めたとき、抗菌活性を示すものとする。

（１３） 抗生物質の力価試験法

力価試験法は、飼料添加物中の抗生物質の力価を生物学的方法又は化学的方法により測定する試験法である。別に規定する場合を除き、次の方法で試験を行う。この試験に使用する水、試薬・試液及び計量器・用器は、必要に応じ無菌のものを用いる。

円筒（カップ）

外径７.９～８.１mm、内径５.９～６.１mm、高さ９.９～１０.１mmのステンレス鋼製のものを用いる。なお、円筒は、試験に支障を来すものであってはならない。

培地の種類並びにその組成及びpH

別に規定する場合を除き、次の表に掲げる組成及びpHを有するものを使用する。ただし、培地の成分として単に「ペプトン」と記載してある場合は、獣肉製ペプトン又はカゼイン製ペプトンのいずれを用いても差し支えない。培地のpHの調整は、１mol／L水酸化ナトリウム試液又は１mol／L塩酸試液を用い、滅菌後のpHが、所定のものとなるようにする。滅菌は、高圧蒸気滅菌器を用いて１２１℃で２０分間行う。ただし、Bacillus subtilis ATCC ６６３３の培地は、アンモニア試液、水酸化カリウム試液又は１mol／L塩酸試液を用いて調整する。なお、既製の乾燥培地は、それぞれ規定の組成により調製した培地と同一成分を有し、同等の試験菌の発育及び性能を示す場合には、これを使用することができる。

培地の組成及びpH

培地	培地番号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	１０	１１	１２	１３	１４	１５	１６	１７	１８	１９
１,０００mLの組成	ペプトン（g）	１０	１０	5	6	6	１０	6			１０	5	3.75	5	5		１０	１０		
	獣肉製ペプトン（g）																		6	
	カゼインペプトン（g）																		4	
	肉エキス（g）	5	5	3	1.5	1.5	5	1.5			１０			5	3		5	5	1.5	

	塩化ナトリウム（g）	2.5	2.5			2.5	2.5		5	5	5		1.25	80			2.5	2.5		50
	酵母エキス（g）				3	3		3					1.25			2.5			3	2.5
	ブドウ糖（g）				1	1	5	1	2.5	2.5		5				1			1	10
	ポリソルベート８０（mL）									10							0.4			
	膵消化カゼイン（g）								17	17										
	パパイン消化大豆（g）								3	3										
	パパイン消化肝臓（g）												0.625							
	リン酸二水素カリウム（g）															0.45				
	リン酸一水素カリウム（g）								2.5	2.5						0.69				
	リン酸一水素ナトリウム１２水塩（g）													2						
	硫酸マグネシウム（g）																			50
	カンテン（g）	13-20		13-20	13-20	13-20	13-20	13-20	13-20	13-20	13-20	13-20	13-20	13-20	13-20	13-20	13-20	13-20	13-20	13-20

	水（g）	適量	適量	適量	適量	適量	適量	適量	適量	適量	適量	適量	適量	適量	適量	適量	適量	適量	適量	適量
	滅菌後のpH	6.4～6.6	6.9～7.1	7.9～8.1	6.4～6.6	7.9～8.1	6.4～6.6	7.9～8.1	7.2～7.4	7.2～7.4	6.4～6.6	6.9～7.1	7.2～7.4	7.9～8.1	5.9～6.1	5.9～6.1	7.9～8.1	5.9～6.1	6.4～6.6	5.9～6.1

緩衝液

緩衝液は、次に掲げる組成及びpHを有するものを滅菌して使用する。

１号緩衝液（pH４.５）

リン酸二水素カリウム１３.６１g（１３.６０５～１３.６１４g）に水約７５０mLを加えて溶かし、必要ならば、水酸化カリウム試液を用いてpHを４.４～４.６に調整した後、更に水を加えて１,０００mLとする。

２号緩衝液（pH６.０）

リン酸二水素カリウム３.５g（３.４５～３.５４g）及びリン酸一水素ナトリウム１２水塩３.０g（２.９５～３.０４g）に水約７５０mLを加えて溶かし、必要ならば、１mol／L水酸化ナトリウム試液又はリン酸（１→１５）を用いてpHを５.９～６.１に調整した後、更に水を加えて１,０００mLとする。

３号緩衝液（pH６.０）

リン酸二水素カリウム７.０g（６.９５～７.０４g）及びリン酸一水素ナトリウム１２水塩６.０g（５.９５～６.０４g）に水約７５０mLを加えて溶かし、必要ならば、１mol／L水酸化ナトリウム試液又はリン酸（１→１５）を用いてpHを５.９～６.１に調整した後、更に水を加えて１,０００mLとする。

４号緩衝液（pH８.０）

リン酸一水素カリウム１６.７３g（１６.７２５～１６.７３４g）及びリン酸二水素カリウム０.５２３g（０.５２２５～０.５２３４g）

又は無水リン酸一水素ナトリウム１３.2g（１３.１５～１３.２４g）及びリン酸二水素カリウム0.９１g（0.９０５～0.９１４g）に水約７５０mLを加えて溶かし、必要ならば、リン酸を用いてpHを７.９～８.１に調整した後、更に水を加えて１,０００mLとする。

５号緩衝液（pH６.０）

リン酸二水素カリウム８０g（７９.５～８０.４g）及びリン酸一水素カリウム２０g（１９.５～２０.４g）に水約７５０mLを加えて溶かし、必要ならば、水酸化カリウム溶液（１→１０）を用いてpHを５.９～６.１に調整した後、更に水を加えて１,０００mLとする。

６号緩衝液（pH８.０）

リン酸二水素カリウム１３.3g（１３.２５～１３.３４g）及び塩化ナトリウム１００g（９９.５～１００.4g）に水約７５０mLを加えて溶かしたものに、水酸化カリウム試液を９２mL加え、必要ならば、水酸化カリウム試液を用いてpHを７.９～８.１に調整した後、更に水を加えて１,０００mLとする。

７号緩衝液（pH７.０）

リン酸二水素カリウム6.4g（6.３５～6.４４g）及びリン酸一水素ナトリウム１２水塩１８.9g（１８.８５～１８.９４g）に水約９００mLを加えて溶かし、必要ならば、水酸化カリウム試液又はリン酸を用いてpHを６.９～７.１に調整した後、更に水を加えて１,０００mLとする。

８号緩衝液（pH４.０）

乳酸９.０１g（９.００５～９.０１４g）に水約９００mLを加えて溶かしたものに、１mol／L水酸化ナトリウム試液５０mLを加え、必要ならば、１mol／L水酸化ナトリウム試液又はリン酸を用いてpHを３.９～４.１に調整した後、更に水を加えて１,０００mLとする。

９号緩衝液（pH７.５）

２号緩衝液に１mol／L水酸化ナトリウム試液を加えてpHを７.４～７.６に調整する。

標準品及び常用標準品

標準品は、常用標準の力価を定めるための標準として、常用標準品は、抗菌性物質の力価を定めるための標準として、独立行政法人農林水産消費安全技術センターが指定する特定製造番号の抗菌性物質である。

標準品及び常用標準品は、次のとおりであり、それぞれの右欄にそのものの本質等を参考として付記する。

標準品名	標準品の本質等	常用標準品名	常用標準品の本質等
標準アビラマイシン	アビラマイシンA（$C_{61}H_{88}Cl_2O_{32}$）	常用標準アビラマイシン	アビラマイシン
標準エンラマイシン	一塩酸エンラマイシン〔一塩酸エンラマイシンA：$C_{107}H_{138}Cl_2N_{26}O_{31}$・HCl（５８％）、一塩酸エンラマイシンB：$C_{108}H_{140}Cl_2N_{26}O_{31}$・HCl（４２％）〕	常用標準エンラマイシン	一塩酸エンラマイシン
標準オキシテトラサイクリン	オキシテトラサイクリン（$C_{22}H_{24}N_2O_9$・２H_2O）	常用標準オキシテトラサイクリン	塩酸オキシテトラサイクリン
標準クロルテトラサイクリン	塩酸クロルテトラサイクリン（$C_{22}H_{23}ClN_2O_8$・HCl）	常用標準クロルテトラサイクリン	塩酸クロルテトラサイクリン
標準サリノマイシン	サリノマイシンナトリウム（$C_{42}H_{69}O_{11}Na$）	常用標準サリノマイシン	サリノマイシンナトリウム
標準センデュラマイシン	センデュラマイシンナトリウム（$C_{45}H_{75}O_{16}Na$）	常用標準センデュラマイシン	センデュラマイシンナトリウム
標準ナラシン	ナラシンA（$C_{43}H_{72}O_{11}$）	常用標準ナラシン	ナラシンA
標準ノシヘプタイド	ノシヘプタイド（$C_{51}H_{43}O_{12}N_{13}S_6$）	常用標準ノシヘプタイド	ノシヘプタイド
標準バシトラシン	バシトラシンA（$C_{66}H_{103}N_{17}O_{16}S$）	常用標準バシトラシン	バシトラシン
標準ビコザマイシン	ビコザマイシン（$C_{12}H_{18}N_2O_7$）	常用標準ビコザマイシン	ビコザマイシン

標準フラボフォスフォリポール	フラボフォスフォリポール（$C_{65\sim75}H_{124\sim135}N_{6\sim7}O_{40\sim42}P$）	常用標準フラボフォスフォリポール	フラボフォスフォリポール
標準モネンシン	モネンシンナトリウム（モネンシンAナトリウム：$C_{36}H_{61}O_{11}Na$）	常用標準モネンシン	モネンシンナトリウム
標準ラサロシド	ラサロシドナトリウム（$C_{34}H_{53}O_8Na$）	常用標準ラサロシド	ラサロシドナトリウム

各抗菌性物質の定義

① アビラマイシン

Streptomyces viridochromogenesの培養により得られるアビラマイシンA（$C_{61}H_{88}Cl_2O_{32}$）及びアビラマイシンB（$C_{59}H_{84}Cl_2O_{32}$）を主成分とするもの又はその他の方法により得られるこれと同一の物質をいう。

② エンラマイシン

Streptomyces fungicidicusの培養により得られるエンラマイシンA（$C_{107}H_{138}Cl_2N_{26}O_{31}$）及びエンラマイシンB（$C_{108}H_{140}Cl_2N_{26}O_{31}$）を主成分とするもの又はその他の方法により得られるこれと同一の物質をいう。

③ オキシテトラサイクリン

Streptomyces rimosusの培養により得られるオキシテトラサイクリン（$C_{22}H_{24}N_2O_9$）又はその他の方法により得られるこれと同一の物質をいう。

④ クロルテトラサイクリン

Streptomyces aureofaciensの培養により得られるクロルテトラサイクリン（$C_{22}H_{23}ClN_2O_8$）又はその他の方法により得られるこれと同一の物質をいう。

⑤ サリノマイシン

Streptomyces albusの培養により得られるサリノマイシン（$C_{42}H_{70}O_{11}$）又はその他の方法により得られるこれと同一の物質をいう。

⑥　センデュラマイシン

Actinomadura roseorufaの培養により得られるセンデュラマイシン（$C_{45}H_{76}O_{16}$）又はその他の方法により得られるこれと同一の物質をいう。

⑦　ナラシン

Streptomyces aureofaciensの培養により得られるナラシンA（$C_{43}H_{72}O_{11}$）を主成分とするもの又はその他の方法により得られるこれと同一の物質をいう。

⑧　ノシヘプタイド

Streptomyces actuosusの培養により得られるノシヘプタイド（$C_{51}H_{43}O_{12}N_{13}S_6$）又はその他の方法により得られるこれと同一の物質をいう。

⑨　バシトラシン

Bacillus subtilis var.Tracyの培養により得られるバシトラシンA（$C_{66}H_{103}N_{17}O_{16}S$）を主成分とするもの又はその他の方法により得られるこれと同一の物質をいう。

⑩　ビコザマイシン

Streptomyces griseoflavusの培養により得られるビコザマイシン（$C_{12}H_{18}N_2O_7$）又はその他の方法により得られるこれと同一の物質をいう。

⑪　フラボフォスフォリポール

Streptomyces bambergiensisの培養により得られるフラボフォスフォリポール（$C_{65\sim75}H_{124\sim135}N_{6\sim7}O_{40\sim42}P$）又はその他

の方法により得られるこれと同一の物質をいう。

⑫　モネンシン

Streptomyces cinnamonensisの培養により得られるモネンシンA（$C_{36}H_{62}O_{11}$）を主成分とするもの又はその他の方法により得られるこれと同一の物質をいう。

⑬　ラサロシド

Streptomyces lasaliensisの培養により得られるラサロシド（$C_{34}H_{54}O_{8}$）又はその他の方法により得られるこれと同一の物質をいう。

各抗菌性物質の力価の定義

①　アビラマイシン

アビラマイシンの力価は、アビラマイシンA（$C_{61}H_{88}Cl_2O_{32}$）としての量を質量（力価）で示す。１μg（力価）は、標準アビラマイシン１μgに相当する。

②　エンラマイシン

エンラマイシンの力価は、一塩酸エンラマイシン〔一塩酸エンラマイシンA（$C_{107}H_{138}Cl_2N_{26}O_{31}$・HCl）５８％、一塩酸エンラマイシンB（$C_{108}H_{140}Cl_2N_{26}O_{31}$・HCl）４２％〕としての量を質量（力価）で示す。１μg（力価）は、０.１３kPa以下の減圧下で、６０℃、４時間乾燥した標準エンラマイシン１μgに相当する。

③　オキシテトラサイクリン

オキシテトラサイクリンの力価は、オキシテトラサイクリン（$C_{22}H_{24}N_2O_9$）としての量を質量（力価）で示す。１μg（力価）は、０.６７kPa以下の減圧下で、６０℃、３時間乾燥した標準オキシテトラサイクリン１.０８２μgに相当する。

④　クロルテトラサイクリン

クロルテトラサイクリンの力価は、塩酸クロルテトラサイクリン（$C_{22}H_{23}ClN_2O_8$・HCl）としての量を質量（力価）で示す。１μg（力価）は、０.６７kPa以下の減圧下で、６０℃、３時間乾燥した標準クロルテトラサイクリン１μgに相当する。

⑤　サリノマイシン

サリノマイシンの力価は、サリノマイシンナトリウム（$C_{42}H_{69}O_{11}Na$）としての量を質量（力価）で示す。１μg（力価）は、０.６７kPa以下の減圧下で、６０℃、３時間乾燥した標準サリノマイシン１μgに相当する。

⑥　センデュラマイシン

センデュラマイシンの力価は、センデュラマイシンナトリウム（$C_{45}H_{75}O_{16}Na$）としての量を質量（力価）で示す。１μg（力価）は、０.６７kPa以下の減圧下で、１００℃、３時間乾燥した標準センデュラマイシン１μgに相当する。

⑦　ナラシン

ナラシンの力価は、ナラシンA（$C_{43}H_{72}O_{11}$）としての量を質量（力価）で示す。１μg（力価）は、標準ナラシン１μgに相当する。

⑧　ノシヘプタイド

ノシヘプタイドの力価は、ノシヘプタイド（$C_{51}H_{43}O_{12}N_{13}S_6$）としての量を質量（力価）で示す。１μg（力価）は、標準ノシヘプタイド１μgに相当する。

⑨　バシトラシン

バシトラシンの力価は、バシトラシンA（$C_{66}H_{103}N_{17}O_{16}S$）としての量を単位で示す。１単位は、０.６７kPa以下の減圧下で、６０℃、３時間乾燥した標準バシトラシン２３.８μgに相当する。

⑩　ビコザマイシン

ビコザマイシンの力価は、ビコザマイシン（$C_{12}H_{18}N_2O_7$）としての量を質量（力価）で示す。１μg（力価）は、標準ビコザマ

イシン１μgに相当する。

⑪　フラボフォスフォリポール

フラボフォスフォリポールの力価は、フラボフォスフォリポール（$C_{65\sim75}H_{124\sim135}N_{6\sim7}O_{40\sim42}P$）としての量を質量（力価）で示す。１μg（力価）は、標準フラボフォスフォリポール１μgに相当する。

⑫　モネンシン

モネンシンの力価は、モネンシンA（$C_{36}H_{62}O_{11}$）としての量を質量（力価）で示す。１μg（力価）は、標準モネンシン１.０６４μgに相当する。

⑬　ラサロシド

ラサロシドの力価は、ラサロシドナトリウム（$C_{34}H_{53}O_8Na$）としての量を質量（力価）で示す。１μg（力価）は、標準ラサロシド１μgに相当する。

菌液又は胞子液の調製

試験菌としてMicrococcus luteus ATCC ９３４１、Micrococcus luteus ATCC １０２４０、Escherichia coli ATCC ２７１６６、Bordetella bronchiseptica ATCC ４６１７、Corynebacterium xerosis NCTC ９７５５、Bacillus subtilis ATCC ６６３３、Bacillus brevis ATCC ８１８５又はBacillus cereus ATCC １９６３７を用いるときは、別に規定する場合を除き、次の方法により菌液又は胞子液を調製する。

①　Micrococcus luteus ATCC ９３４１、Micrococcus luteus ATCC １０２４０、Escherichia coli ATCC ２７１６６又はBordetella bronchiseptica ATCC ４６１７の菌液の調製

１８号培地に約１週間間隔で移植を繰り返し、３２～３７℃で培養しながら継代保存した試験菌を、使用に当たって２号培地に接種し、３２～３７℃で１６～２４時間培養し、菌液とする。あるいは、継代培養した試験菌を、１８号培地約９mLを入れた試験管

斜面寒天培地（内径１６mm）に接種し、３２～３７℃で１６～２４時間培養した後、この試験管斜面寒天培地に生理食塩液１０mLを加え、発育した菌を洗い落として他の試験管に移し、菌液とする。菌液は、５℃以下に保存し、Micrococcus luteus ATCC ９３４１にあっては５日以内に、その他の菌にあっては７日以内に使用する。

② Corynebacterium xerosis NCTC ９７５５の菌液の調製

１号培地に３５～３７℃で１６～２４時間３回継代培養する。これを２号培地に移植し、３５～３７℃で３～４時間振とう培養（振幅５cm、振動数１１０往復／１分）し、菌液とする。菌液は、用時調製する。

③ Bacillus subtilis ATCC ６６３３及びBacillus brevis ATCC ８１８５の胞子液の調製

１号培地に約３か月間隔で移植を繰り返し、３２～３７℃で培養しながら継代保存した試験菌を、ルー瓶に入れた同培地に接種し、３２～３７℃で１週間以上培養して胞子を作らせる。

この胞子を、生理食塩液１００mLに浮遊して、６５℃で３０分間加熱する。遠心分離を行い、胞子を採り、更に生理食塩液約５０mLずつで３回遠心分離して洗った後、生理食塩液１００mLに浮遊して、６５℃で３０分間加熱し、胞子液とする。胞子液は、５℃以下に保存し、６か月以内に使用する。

④ Bacillus cereus ATCC １９６３７の胞子液の調製

１号培地に約２週間間隔で移植を繰り返し、２７～２９℃で培養しながら継代保存した試験菌を、ルー瓶に入れた同培地に接種し、２７～２９℃で１週間以上培養して胞子を作らせた後、室温（約２５℃）に約１週間放置する。この胞子を生理食塩液１００mLに浮遊して、６５℃で３０分間加熱する。遠心分離を行い、胞子を採り、更に生理食塩液５０mLずつで３回遠心分離して洗った後、生理食塩液１００mLに浮遊し、６５℃で３０分間加熱し、胞子液とする。胞子液は、５℃以下に保存し、６か月以内に使用する。

円筒寒天平板の調製

別に規定する場合を除き、内径約９０mmのペトリ皿を用いる場合は、基層用培地２０mLを、内径約１００mmのペトリ皿を用いる場

合は、同培地２１mLを、また、大型皿を用いる場合は、培地の厚さが２～３mmとなるように同培地を分注し、培地を平らに行き渡らせ、水平に静置して固化させ、基層とする。一度溶かし、試験菌の活力を阻害しない温度に冷却した各条に規定する種層用培地に、菌液又は胞子液を加え、十分に混和した後、ペトリ皿においては４mLを、大型皿においてはその厚さが１.５～２.５mmとなるように固めた基層上に分注し、基層の上面に一様に広がるように操作した後、水平に静置して培地を固化させ平板とする。４個の円筒（カップ）を、平板上に（内径約９０mmのペトリ皿の場合には、半径約２５mm、内径約１００mmのペトリ皿の場合には、半径約２８mmの円周上に）、隣り合う各々が中心に対して約９０°となるように置き、円筒寒天平板を作る。また、大型皿平板を用いる場合は、ペトリ皿平板に準ずる配置に円筒（カップ）を置き、４個１組でペトリ皿１枚分とする。平板上に円筒（カップ）を置く際には、円筒（カップ）を１０～１３mmの高さから垂直に落とす。種層用培地に添加する菌液又は胞子液の量は、円筒寒天平板を培養したとき、高濃度の常用標準希釈液による阻止円の直径が２０～２５mmに、低濃度の常用標準希釈液による阻止円の直径が１５～２０mmになるように調整する。なお、円筒寒天平板の代わりに、平板に平板器底に達する直径７.９～８.１mmの円形のせん孔を施したせん孔寒天平板を用いることができる。

常用標準希釈液の調製

常用標準希釈液は、常用標準品適量を量り、各条の規定に従い、調製した希釈原液を使用に当たって高低２種類の規定濃度に希釈した液である（以下、高濃度の希釈液を「S_H」、低濃度の希釈液を「S_L」という。）。なお、常用標準品を量る場合には、別に規定する場合を除き、相対湿度５０％以下の大気中で量り、化学はかりを用いる場合の秤取量は、次の表の常用標準品の秤取量の欄に掲げる量とし、同表の常用標準品の予備乾燥条件の欄に乾燥条件が記載されている場合にあっては、当該条件であらかじめ乾燥した後、規定量を量りとる。

また、希釈原液は、原則としてそれぞれ次の表の希釈原液の保存温度の欄に掲げる温度で保存して有効期間内に使用するものとし、常用標準希釈液は、用時調製する。

常用標準品名	常用標準品の秤取量	常用標準品の予備乾燥条件	希釈原液の保存温度	希釈原液の有効期間

常用標準アビラマイシン	約２０mg（力価）相当量以上	2.６７～3.３３kPa，６０℃，３時間	５℃以下	３０日
常用標準エンラマイシン	約２０mg以上	０.２７kPa以下，６０℃，３時間	５℃以下	７日
常用標準オキシテトラサイクリン	約２５mg（力価）相当量以上	―	５℃以下	７日
常用標準クロルテトラサイクリン	約２５mg（力価）相当量以上	０.６７kPa以下，６０℃，３時間	５℃以下	２日
常用標準サリノマイシン	約２０mg（力価）相当量以上	０.６７kPa以下，６０℃，３時間	５℃以下	１４日
常用標準センデュラマイシン	約２５mg（力価）相当量以上	０.６７kPa以下，１００℃，３時間	５℃以下	７日
常用標準ナラシン	約２５mg（力価）相当量以上	―	５℃以下	１４日
常用標準ノシヘプタイド	約２０mg以上	０.６７kPa以下，６０℃，３時間	５℃以下	１４日
常用標準バシトラシン	約３０mg以上	０.６７kPa以下，６０℃，３時間	５℃以下	２日
常用標準ビコザマイシン	約２０mg以上	―	５℃以下	４日

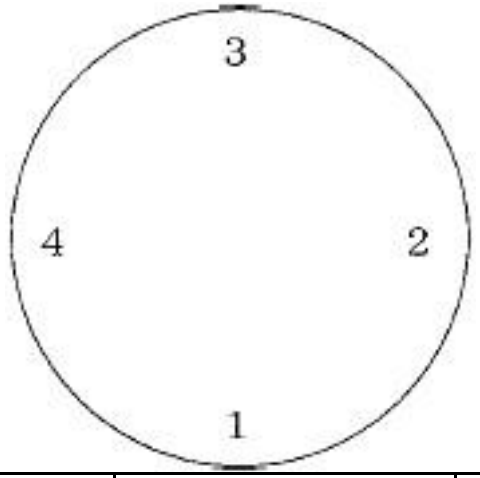
常用標準フラボフォスフォリポール	約２０mg以上	―	１０℃以下	１４日
常用標準モネンシン	約２０mg（力価）相当量以上	―	５℃以下	１４日
常用標準ラサロシド	約２０mg以上	―	５℃以下	３０日

試料溶液の調製

各条で規定する（以下、高濃度の試料溶液を「U_H」、低濃度の試料溶液を「U_L」という。）。なお、調製された試料原液又は試料溶液は、調製日の翌日以降、試験の用に供してはならない。

操作法

円筒寒天平板５枚（大型皿円筒寒天平板を用いる場合は、これに準ずる配置区分）を使用する。次の図に示す各円筒寒天平板の第１の円筒にはS_Hを、第２の円筒にはU_Hを、第３の円筒にはS_Lを、第４の円筒にはU_Lをそれぞれ満たし、注意してこれをふ卵器に収め、Bacillus cereusにあっては２７～２９℃で、その他の菌にあっては３２～３７℃で、１６～２０時間培養する。培養後、各阻止円の直径を少なくとも０.２５mmの精度で測定する。必要ならば、測定した阻止円の直径を、次の表に例示する様式のカードに記入する。なお、せん孔寒天平板の各孔に注入する常用標準希釈液及び試料溶液は、各一定量ずつで満たす。



円筒番号		1	3	2	4
寒天平板	円筒内容	高濃度常用標準希釈液 S_H	低濃度常用標準希釈液 S_L	高濃度試料液 U_H	低濃度試料液 U_L
Ⅰ Ⅱ Ⅲ Ⅳ Ⅴ		mm	mm	mm	mm
計		ΣS_H	ΣS_L	ΣU_H	ΣU_L

力価計算

円筒内の液体の力価（P）と阻止円の直径（d）との間には、次の関係が成立している。

$d = \alpha \log P + \beta$（$\alpha$及び$\beta$は定数）

必要に応じて、この関係式を確かめ、採取した試料中の力価を次式により求める。

採取した試験品の力価＝A×高濃度常用標準希釈液１mL中の力価×高濃度試料溶液の希釈倍率

ただし、

$$\log A = \frac{I \times V}{W}$$

$$I = \log \frac{S_H\text{の力価}}{S_L\text{の力価}}$$

$V = \Sigma U_H + \Sigma U_L - \Sigma S_H - \Sigma S_L$

$W = \Sigma U_H + \Sigma S_H - \Sigma U_L - \Sigma S_L$

S_H、S_L、U_H及びU_Lの各円筒平板の阻止円直径（mm）の和をそれぞれΣS_H、ΣS_L、ΣU_H及びΣU_Lとする。

（１４）　酵素力試験法

①　キシラン糖化力試験法

キシラン糖化力試験法は、キシランにキシラナーゼが作用するときに、加水分解に伴って増加する還元力により、飼料添加物中のキシラナーゼの量を測定する方法であり、その単位は、キシラン糖化力単位で示す。

１キシラン糖化力単位は、キシラナーゼがキシランに４０℃で作用するとき、反応初期の１分間に１μmolのキシロースに相当する還元力の増加をもたらす酵素量に相当する。

基質溶液の調製

キシラン４.０g（３.９５～４.０４g）を量り、１mol／L水酸化ナトリウム試液５０mLに徐々に加えながら激しく振り混ぜて溶かし、フェノールフタレイン試液２滴を加え、１mol／L塩酸試液で中和した後、試料の最大酵素活性を示すpHに調整した０.１mol／L酢酸・酢酸ナトリウム緩衝液１００mLを加え、２００mLの全量フラスコに入れ、さらに、水を標線まで加えて２００mLとする。

操作法

試験を行うために必要な量の試料を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、１mL当たりの濃度が０.１～０.２キシラン糖化力単位となるように、水又は試料の最大酵素活性を示すpHに調整した０.０１mol／L酢酸・酢酸ナトリウム緩衝液を加えて溶かし、試料溶液とする。試料が完全に溶けない場合には、ときどきかき混ぜながら１時間放置した後、遠心分離し、その上澄液を試料溶液とする。基質溶液２mLを全量ピペットを用いて量り、２５×２００mmの試験管に入れ、４０±０.２℃の水浴中に５分間放置した後、全量ピペットを用いて試料溶液１mLを加え、よく振り混ぜ、３０秒以内に４０±０.２℃の水浴中で正確に３０分間放置する。次に、硫酸（６→１００）０.５mLを加え、よく振り混ぜ、１０分間放置した後、フェノールフタレイン試液１滴を加え、１mol／L水酸化ナトリウム試液で中和する。その後、水を加えて５mLとし、全量ピペットを用いてアルカリ性銅試液A５mLを加え、試験管の口をアルミホイルで軽く覆い、ときどき振り混ぜながら２０分間水浴中で加熱した後、２０～３０℃に冷却する。放冷した後、ヨウ化カリウム溶液（１→４０）２mLを加え、さらに、硫酸（６→１００）１.５mLを加え、３０秒以内に激しく振り混ぜる。溶液が澄明になった後、０.００５mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液で滴定する（指示薬　デンプン試液１mL）。この場合において、滴定の終点は、溶液の青色が消えたときとし、その滴定量をAmLとする。

別に、基質溶液２mLを全量ピペットを用いて量り、２５×２００mmの試験管に入れ、硫酸（６→１００）０.５mLを加え、よく振り混ぜた後、全量ピペットを用いて試料溶液１mLを加え、よく振り混ぜる。次に、フェノールフタレイン試液１滴を加え、以下同様の方法で操作し、その滴定量をBmLとする。０.００５mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液の消費量の差（B－A）（mL）に対応するキシロースの量（g）を検量線から求め、Kとする。

$$1g中のキシラン糖化力単位=\frac{K}{150.13\times10^{-6}\times30}\times\frac{1}{W}$$

W：試料溶液１mL中の試料の量（g）

検量線の作成

キシロースを１０５℃で３時間乾燥し、その０.５０g（０.４９５～０.５０４g）を量り、１００mLの全量フラスコに入れ、水を加えて溶かし、更に水を標線まで加えて１００mLとする。この溶液１mL、２mL、３mL及び４mLを全量ピペットを用いて量り、それぞれ１００mLの全量フラスコに入れ、それぞれに水を標線まで加えて１００mLとする。それぞれの溶液５mLを全量ピペットを用いて量り、それぞれ２５×２００mmの試験管に入れ、全量ピペットを用いてアルカリ性銅試液A５mLを加え、以下試料と同様の方法で操作し、その滴定量をそれぞれS_1mL、S_2mL、S_3mL及びS_4mLとする。別に、水５mLを全量ピペットを用いて量り、２５×２００mmの試験管に入れ、全量ピペットを用いてアルカリ性銅試液A５mLを加え、以下試料と同様の方法で操作し、その滴定量をB′ mLとする。０.００５mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液の消費量の差（B′ $-S_1$）、（B′ $-S_2$）、（B′ $-S_3$）及び（B′ $-S_4$）を縦軸に、それぞれに対応するキシロースの量（g）を横軸にとり、検量線を作成する。

②　β―グルカン糖化力試験法

β―グルカン糖化力試験法は、β―グルカンにβ―グルカナーゼが作用するときに、加水分解に伴って増加する還元力により、飼料添加物中のβ―グルカナーゼの量を測定する方法であり、その単位は、β―グルカン糖化力単位で示す。

１β―グルカン糖化力単位は、β―グルカナーゼがβ―グルカンに３０℃で作用するとき、反応初期の１分間に１μmolのブドウ糖に相当する還元力の増加をもたらす酵素量に相当する。

基質溶液の調製

β―グルカン１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、１００mLの全量フラスコに入れ、１０mLのエタノールで湿らせた後、約８０mL

の水を加え、沸騰させ、β―グルカンを溶解する。かき混ぜながら室温に戻し、水を全量フラスコの標線まで加えて１００mLとし、ガラスろ過器（G３）でろ過する。冷蔵庫中で保存し２日以内に使用する。

操作法

試験を行うために必要な量の試料を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、１mL当たりの濃度が０.１～０.２β―グルカン糖化力単位となるように、試料の最大酵素活性を示すpHに調整した０.１mol／L酢酸・酢酸ナトリウム緩衝液を加えて溶かし、試料溶液とする。試料が完全に溶けない場合には、１時間かき混ぜた後、遠心分離し、その上澄液を試料溶液とする。基質溶液１mLを全量ピペットを用いて量り、１６×２００mmの試験管に入れ、３０±０.２℃の水浴中に５分間放置した後、全量ピペットを用いて試料溶液１mLを加え、よく振り混ぜ、３０秒以内に３０±０.２℃の水浴中で正確に１０分間放置する。次に、全量ピペットを用いてジニトロサリチル酸試液３mLを加え、よく振り混ぜ、試験管の口をアルミホイルで軽く覆い、正確に５分間煮沸した後、冷水浴中で冷却し、室温に戻す。この溶液につき、波長５４０nmにおける吸光度A_Tを測定する。

別に、基質溶液１mLを全量ピペットを用いて量り、１６×２００mmの試験管に入れ、全量ピペットを用いてジニトロサリチル酸試液３mLを加え、よく振り混ぜた後、全量ピペットを用いて試料溶液１mLを加え、よく振り混ぜ、３０秒以内に３０±０.２℃の水浴中に正確に１０分間放置する。以下同様の方法で操作し、吸光度A_T'を測定する。

$$1g中のβ—グルカン糖化力単位=\frac{A_T-A_T'}{10\times 0.18}\times\frac{1}{W}\times F$$

W：試料溶液１mL中の試料の量（g）

F：検量線から求めた吸光度差１に対するブドウ糖の量（mg）

検量線の作成

あらかじめブドウ糖約１gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、１０５℃で６時間乾燥し、その減量を測定する。その乾燥物

１gに相当するブドウ糖を０.０１gの桁まで量り、水を加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、更に水を標線まで加えて１００mLとする。この溶液１mL、２mL、３mL、４mL、５mL及び６mLを全量ピペットを用いて量り、それぞれ１００mLの全量フラスコに入れ、それぞれに水を標線まで加えて１００mLとする。それぞれの溶液１mL及び水１mLを全量ピペットを用いて量り、それぞれ１６×２００mmの試験管に入れ、全量ピペットを用いてジニトロサリチル酸試液３mLをそれぞれ加え、よく振り混ぜ、試験管の口をアルミホイルで軽く覆い、正確に５分間煮沸した後、冷水浴中で冷却し、室温に戻す。これらの溶液につき、波長５４０nmにおける吸光度A_1、A_2、A_3、A_4、A_5及びA_6を測定する。別に、水２mLを全量ピペットを用いて量り、１６×２００mmの試験管に入れ、全量ピペットを用いてジニトロサリチル酸試液３mLを加え、以下同様の方法で操作して吸光度A_0を測定する。吸光度差（A_1-A_0）、（A_2-A_0）、（A_3-A_0）、（A_4-A_0）、（A_5-A_0）及び（A_6-A_0）を縦軸に、ブドウ糖の量（mg）を横軸にとり、検量線を作成する。

③　脂肪消化力試験法

脂肪消化力試験法は、オリブ油にリパーゼが作用するときに、加水分解に伴って増加する脂肪酸の量により、飼料添加物中のリパーゼの量を測定する方法であり、その単位は、脂肪消化力単位で示す。

１脂肪消化力単位は、リパーゼがオリブ油に作用するとき、反応初期の１分間に１μmolの脂肪酸に相当する消化力の増加をもたらす酵素量に相当する。

基質溶液の調製

ポリビニルアルコール試液・オリブ油混液（３：１）２００～３００mLを量り、乳化機の５００mL容器に入れ、１０℃以下に冷却しながら、毎分１２,０００～１６,０００回転で１０分間乳化し、冷所で１時間放置した後、油層が分離しないことを確認した後使用する。

操作法

試験を行うために必要な量の試料を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、１mL当たりの濃度が１.０～５.０脂肪消化力単位となるように冷水を加えて溶かし、試料溶液とする。必要ならば、ろ過又は遠心分離を行う。基質溶液５mL及び試料の最大酵素活性を示すpHに調整した０.１mol／Lリン酸塩緩衝液４mLを全量ピペットを用いて量り、よく混合し、３７±０.５℃で１０分間放置した後、全量ピペットを用いて試料溶液１mLを加え、３０秒以内に振り混ぜ、３７±０.５℃で正確に２０分間放置する。次に、アセトン・エタノール混液（１：１）１０mLを加え、振り混ぜ、全量ピペットを用いて０.０５mol／L水酸化ナトリウム試液１０mLを加え、更に全量ピペットを用いてアセトン・エタノール混液（１：１）１０mLを加え、振り混ぜた後、０.０５mol／L塩酸で滴定する（指示薬　フェノールフタレイン試液２～３滴）。この場合において、滴定の終点は、溶液の赤色が消えたときとし、その滴定量をAmLとする。別に、基質溶液５mL及び試料の最大酵素活性を示すpHに調整した０.１mol／Lリン酸塩緩衝液４mLを全量ピペットを用いて量り、よく混合し、３７±０.５℃で３０分間放置する。次に、全量ピペットを用いてアセトン・エタノール混液（１：１）１０mLを加え、振り混ぜ、さらに、全量ピペットを用いて試料溶液１mLを加え、振り混ぜ、以下同様の方法で操作し、その滴定量をBmLとする。

$$1g中の脂肪消化力単位＝50\times(B-A)\times\frac{1}{20}\times\frac{1}{W}$$

W：試料溶液１mL中の試料の量（g）

④　繊維糖化力試験法

繊維糖化力試験法は、カルボキシメチルセルロースナトリウムにセルラーゼが作用するときに、加水分解に伴って増加する還元力により、飼料添加物中のセルラーゼの量を測定する方法であり、その単位は、繊維糖化力単位で示す。

１繊維糖化力単位は、セルラーゼがカルボキシメチルセルロースナトリウムに３７℃で作用するとき、反応初期の１分間に１μmolのブドウ糖に相当する還元力の増加をもたらす酵素量に相当する。

基質溶液の調製

あらかじめカルボキシメチルセルロースナトリウム約１gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、１０５℃で４時間乾燥し、その減量を測定する。その乾燥物０.６２５gに相当するカルボキシメチルセルロースナトリウムを０.００１gの桁まで量り、水５０mLにかき混ぜながら少量ずつ加えた後、６０～７０℃でときどきかき混ぜながら２０分間加温して溶かし、放冷した後、１００mLの全量フラスコに移し、試料の最大酵素活性を示すpHに調整した１mol／L酢酸・酢酸ナトリウム緩衝液１０mLを加え、更に水を標線まで加えて１００mLとする。

操作法

試験を行うために必要な量の試料を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、１mL当たりの濃度が、０.０２～０.０８繊維糖化力単位となるように水又は試料の最大酵素活性を示すpHに調整した０.１mol／L酢酸・酢酸ナトリウム緩衝液を加えて溶かし、試料溶液とする。試料が完全に溶けない場合には、ときどきかき混ぜながら１時間放置した後、遠心分離し、その上澄液を試料溶液とする。基質溶液４mLを全量ピペットを用いて量り、２５mLの全量フラスコに入れ、３７±０.５℃で１０分間放置した後、全量ピペットを用いて試料溶液１mLを加え、３０秒以内に振り混ぜ、３７±０.５℃で正確に３０分間放置する。次に、アルカリ性銅試液B２mLを加え、振り混ぜ、全量フラスコに栓をし、水浴中で３０分間加熱し、水冷する。さらに、ヒ素モリブデン酸試液２mLを加え、よく振り混ぜ、０.５mol／L水酸化ナトリウム試液３mLを加え、振り混ぜて沈殿を溶かし、２０分間放置した後、試料の最大酵素活性を示すpHに調整した１mol／L酢酸・酢酸ナトリウム緩衝液を標線まで加えて２５mLとする。この溶液１mLを全量ピペットを用いて量り、試料の最大酵素活性を示すpHに調整した１mol／L酢酸・酢酸ナトリウム緩衝液９mLを加え、よく振り混ぜ、波長７５０nmにおける吸光度A_Tを測定する。別に、試料溶液１mLを全量ピペットを用いて量り、２５mLの全量フラスコに入れ、アルカリ性銅試液B２mLを加え、振り混ぜ、全量ピペットを用いて基質溶液４mLを加え、振り混ぜ、全量フラスコに栓をし、水浴中で３０分間加熱し、水冷する。以下同様の方法で操作し、吸光度A_T'を測定する。A_T及びA_T'に対応するブドウ糖の量（mg）を検量線から求め、それぞれG_T及びG_T'とする。

$$1g中の繊維糖化力単位 = \frac{Gr - Gr'}{30} \times \frac{1}{0.18} \times \frac{1}{W}$$

W：試料溶液１mL中の試料の量（g）

検量線の作成

あらかじめブドウ糖約１gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、１０５℃で６時間乾燥し、その減量を測定する。その乾燥物１gに相当するブドウ糖を０.０１gの桁まで量り、水を加えて溶かし、１,０００mLの全量フラスコに入れ、更に水を標線まで加えて１,０００mLとする。この溶液１mL、２mL、３mL、４mL及び５mLを全量ピペットを用いて量り、１０mLの全量フラスコに入れ、それぞれに水を標線まで加えて１０mLとする。それぞれの溶液１mL、基質溶液４mL及びアルカリ性銅試液B２mLを全量ピペットを用いて量り、２５mLの全量フラスコに入れ、振り混ぜ、全量フラスコに栓をし、水浴中で３０分間加熱する。水冷後、ヒ素モリブデン酸試液２mLを加え、よく振り混ぜ、さらに、０.５mol／L水酸化ナトリウム試液３mLを加え、振り混ぜて沈殿を溶かし、２０分間放置した後、試料の最大酵素活性を示すpHに調整した１mol／L酢酸・酢酸ナトリウム緩衝液を標線まで加えてそれぞれ２５mLとする。これらの溶液１mLを全量ピペットを用いて量り、試料の最大酵素活性を示すpHに調整した１mol／L酢酸・酢酸ナトリウム緩衝液９mLを加え、よく振り混ぜる。これらの溶液につき、波長７５０nmにおける吸光度A_1、A_2、A_3、A_4及びA_5を測定する。別に、水１mL、基質溶液４mL及びアルカリ性銅試液B２mLを全量ピペットを用いて量り、以下同様の方法で操作し、吸光度A_0を測定する。吸光度差（A_1-A_0）、（A_2-A_0）、（A_3-A_0）、（A_4-A_0）及び（A_5-A_0）を縦軸に、ブドウ糖の量（mg）を横軸にとり、検量線を作成する。

⑤　繊維崩壊力試験法

繊維崩壊力試験法は、ろ紙にセルラーゼが作用するときに、ろ紙が崩壊する時間により、飼料添加物中のセルラーゼの量を測定する方法であり、その単位は、繊維崩壊力単位で示す。

１,０００繊維崩壊力単位は、セルラーゼがろ紙に３７℃で作用するとき、１分間に１cm×１cmの大きさの酵素定量用ろ紙２枚を完全に崩壊する酵素量に相当する。

基質の調製

酵素定量用ろ紙（紙厚０.２９～０.３１mm、質量１２５～１３５g／m^2、α繊維含量９８.５％以上、灰分量０.０５％以下、ろ水時間５０～９０秒／１００mL、破裂強度１.２～１.８kg／cm^2、吸水高度８～９cm／１０分、透気度３０～４０秒／cm^2／１００mLのものをいう。）を光源を通して観察し、すきむらがなく、厚さが均一で異物のない個所を１cm×１cmの大きさに切る。

操作法

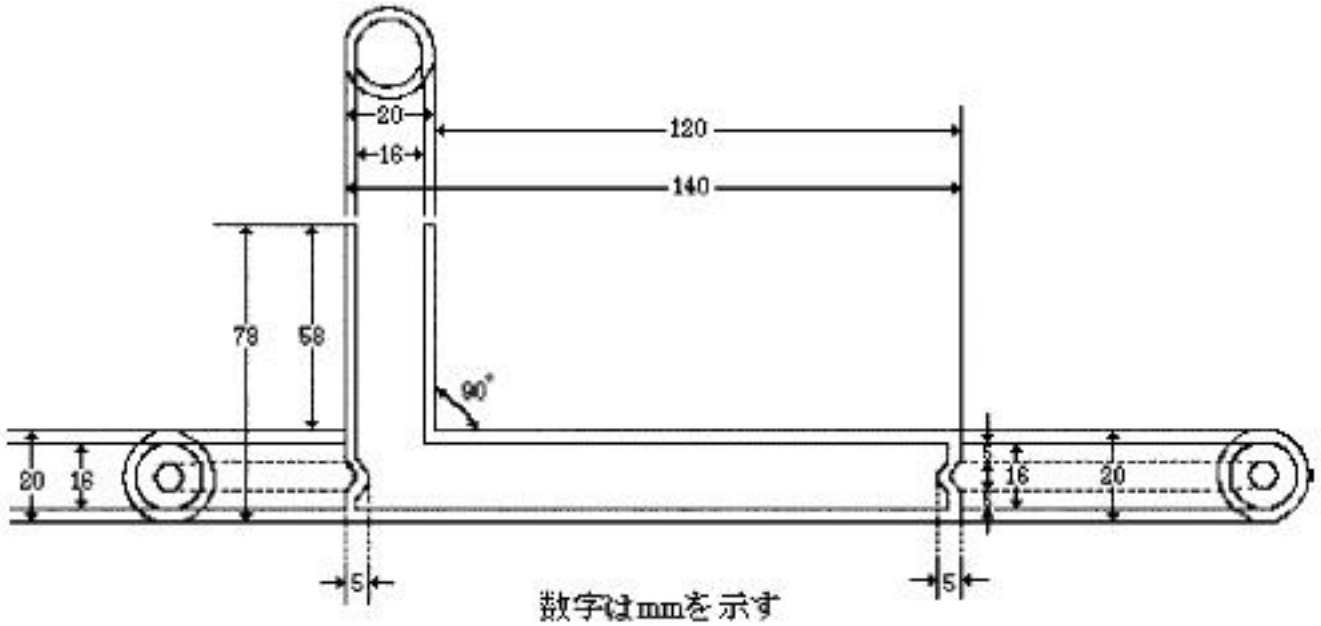
試験を行うために必要な量の試料を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、１mL当たりの濃度が２.８～４.０繊維崩壊力単位となるように、試料の最大酵素活性を示すpHに調整した１mol／L酢酸・酢酸ナトリウム緩衝液を加えて溶かし、試料溶液とする。試料が完全に溶けない場合には、ときどきかき混ぜながら１時間放置した後、遠心分離し、その上澄液を試料溶液とする。試料溶液５mLずつを全量ピペットを用いて量り、５本のL字型試験管に入れ、３７±０.５℃で５分間放置した後、それぞれに基質を２枚ずつ入れ、毎分６５回転、振幅６０mm及び温度３７±０.５℃で３０秒以内に振とうする。適時、ろ紙の崩壊状態を観察し、ろ紙が完全に崩壊して微細な繊維となるまでの時間（分）を測定する。

$$1g中の繊維崩壊力単位＝\frac{1}{T\times W}\times 1,000$$

T：ろ紙が完全に崩壊するまでの時間（最短と最長のものを除く。）の平均時間（分）

W：試料溶液５mL中の試料の量（g）

L字型試験管



⑥　たん白消化力試験法

たん白消化力試験法は、カゼインにプロテアーゼが作用するときに、加水分解に伴って増加する酸可溶性分解産物の量により、飼料添加物中のプロテアーゼの量を測定する方法であり、その単位は、たん白消化力単位で示す。

１たん白消化力単位は、プロテアーゼが乳製カゼインに３７℃で作用するとき、反応初期の１分間に１μgのチロシンに相当する非たん白性のフォリン試液呈色物質の増加をもたらす酵素量に相当する。

(i)　第１法

基質溶液の調製

あらかじめ乳製カゼイン約１gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、１０５℃で２時間乾燥し、その減量を測定する。その

乾燥物１.２０gに相当する乳製カゼインを０.０１gの桁まで量り、０.０５mol／Lリン酸一水素ナトリウム試液１６０mLを加え、水浴中で加温して溶かす。この溶液を流水で冷却した後、１mol／L塩酸試液又は１mol／L水酸化ナトリウム試液を加えて試料の最大酵素活性を示すpHに調整した後、２００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて２００mLとする。

操作法

試験を行うために必要な量の試料を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、１mL当たりの濃度が１０～３０たん白消化力単位となるように、水又は０.０２mol／Lリン酸塩緩衝液を加えて溶かし、試料溶液とする。必要ならば、ろ過又は遠心分離を行う。基質溶液５mLを全量ピペットを用いて量り、３７±０.５℃で１０分間放置した後、全量ピペットを用いて試料溶液１mLを加え、３０秒以内に振り混ぜ、３７±０.５℃で正確に１０分間放置する。次に、トリクロル酢酸試液B５mLを加え、振り混ぜ、３７±０.５℃で３０分間放置する。さらに、この溶液をろ過して沈殿物を完全に除去した後、ろ液２mLを全量ピペットを用いて量り、０.５５mol／L炭酸ナトリウム試液５mL及びフォリン試液（１→３）１mLを加え、よく振り混ぜ、３７±０.５℃で３０分間放置した後、この溶液につき、波長６６０nmにおける吸光度A_Tを測定する。別に、試料溶液１mLを全量ピペットを用いて量り、トリクロル酢酸試液B５mLを加え、振り混ぜ、基質溶液５mLを正確に加え、３７±０.５℃で３０分間放置する。以下同様の方法で操作し、吸光度A_T'を測定する。

$$1g中のたん白消化力単位=(A_T-A_r')\times F\times\frac{11}{2}\times\frac{1}{10}\times\frac{1}{W}$$

F：検量線から求めた吸光度差１に対応するチロシンの量（μg）

W：試料溶液１mL中の試料の量（g）

検量線の作成

チロシン標準品を１０５℃で３時間乾燥し、その０.５００g（０.４９９５～０.５００４g）を量り、０.２mol／L塩酸試液を加え

て溶かし、５００mLの全量フラスコに入れ、更に０.２mol／L塩酸試液を標線まで加えて５００mLとする。この溶液１mL、２mL、３mL及び４mLを全量ピペットを用いて量り、それぞれ１００mLの全量フラスコに入れ、それぞれに０.２mol／L塩酸試液を標線まで加えて１００mLとする。それぞれの溶液２mLを全量ピペットを用いて量り、０.５５mol／L炭酸ナトリウム試液５mL及びフォリン試液（１→３）１mLをそれぞれ加え、３７±０.５℃で３０分間放置した後、これらの溶液につき、波長６６０nmにおける吸光度A_1、A_2、A_3及びA_4を測定する。別に、０.２mol／L塩酸試液２mLを全量ピペットを用いて量り、以下同様の方法で操作し、吸光度A_0を測定する。吸光度差（A_1-A_0）、（A_2-A_0）、（A_3-A_0）及び（A_4-A_0）を縦軸に、チロシンの量（μg）を横軸にとり、検量線を作成する。

(ii)　第２法

基質溶液の調製

あらかじめ乳製カゼイン約１gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、１０５℃で２時間乾燥し、その減量を測定する。その乾燥物１.２０gに相当する乳製カゼインを０.０１gの桁まで量り、１mol／L乳酸試液１６mL及び水１４６mLを加え、水浴中で加温して溶かす。この溶液を流水で冷却した後、１mol／L塩酸試液又は１mol／L水酸化ナトリウム試液を加えて試料の最大酵素活性を示すpHに調整した後、２００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて２００mLとする。

操作法

試験を行うために必要な量の試料を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、１mL当たりの濃度が１０～３０たん白消化力単位となるように水、０.１mol／L乳酸塩緩衝液、酢酸塩酸緩衝液又は０.０１mol／L酢酸・酢酸ナトリウム緩衝液を加えて溶かし、試料溶液とする。必要ならば、ろ過又は遠心分離を行う。基質溶液５mLを全量ピペットを用いて量り、３７±０.５℃で１０分間放置した後、全量ピペットを用いて試料溶液１mLを加え、３０秒以内に振り混ぜ、３７±０.５℃で正確に１０分間放置する。次に、トリクロル酢酸試液A５mLを加え、振り混ぜ、３７±０.５℃で３０分間放置する。さらに、この溶液をろ過して沈殿物を完全に除去

した後、ろ液２mLを全量ピペットを用いて量り、０.５５mol／L炭酸ナトリウム試液５mL及びフォリン試液（１→３）１mLを加え、よく振り混ぜ、３７±０.５℃で３０分間放置した後、この溶液につき、波長６６０nmにおける吸光度A_Tを測定する。別に、試料溶液１mLを全量ピペットを用いて量り、トリクロル酢酸試液A５mLを加え、振り混ぜ、全量ピペットを用いて基質溶液５mLを加え、３７±０.５℃で３０分間放置する。以下同様の方法で操作し、吸光度A_T'を測定する。

$$1g中のたん白消化力単位=(A_T-A_T')\times F\times\frac{11}{2}\times\frac{1}{10}\times\frac{1}{W}$$

F：検量線から求めた吸光度差１に対応するチロシンの量（μg）

W：試料溶液１mL中の試料の量（g）

検量線の作成

（i）の検量線の作成を準用する。

(iii)　第３法

基質溶液の調製

（i）の基質溶液の調製を準用する。

操作法

試験を行うために必要な量の試料を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、１mL当たりの濃度が１０～３０たん白消化力単位となるように水を加えて溶かし、試料溶液とする。必要ならば、ろ過又は遠心分離を行う。基質溶液５mLを全量ピペットを用いて量り、３７±０.５℃で１０分間放置した後、全量ピペットを用いて試料溶液１mLを加え、３０秒以内に振り混ぜ、３７±０.５℃で正確に１０分間放置する。次に、トリクロル酢酸試液A５mLを加え、振り混ぜ、３７±０.５℃で３０分間放置する。さらに、この溶液をろ過して沈殿物を完全に除去した後、ろ液２mLを全量ピペットを用いて量り、０.５５mol／L炭酸ナトリウム試液５mL及

びフォリン試液（１→３）１mLを加え、よく振り混ぜ、３７±０.５℃で３０分間放置した後、この溶液につき、波長６６０nmにおける吸光度A_Tを測定する。別に、試料溶液１mLを全量ピペットを用いて量り、トリクロル酢酸試液A５mLを加え、振り混ぜ、全量ピペットを用いて基質溶液５mLを加え、３７±０.５℃で３０分間放置する。以下同様の方法で操作し、吸光度A_T'を測定する。

$$1g中のたん白消化力単位=(A_T-A_r')\times F\times\frac{11}{2}\times\frac{1}{10}\times\frac{1}{W}$$

F：検量線から求めた吸光度差１に対応するチロシンの量（μg）

W：試料溶液１mL中の試料の量（g）

検量線の作成

（i）の検量線の作成を準用する。

⑦　でんぷん糖化力試験法

でんぷん糖化力試験法は、デンプンにアミラーゼが作用するときに、加水分解に伴って増加する還元力により、飼料添加物中のアミラーゼの量を測定する方法であり、その単位は、でんぷん糖化力単位で示す。

１でんぷん糖化力単位は、アミラーゼがバレイショデンプンに３７℃で作用するとき、反応初期の１分間に１mgのブドウ糖に相当する還元力の増加をもたらす酵素量に相当する。

基質溶液の調製

あらかじめバレイショデンプン約１gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、１０５℃で２時間乾燥し、その減量を測定する。その乾燥物１gに相当するバレイショデンプンを０.０１gの桁まで量り、三角フラスコに入れ、水２０mLを加え、よく振り混ぜながら徐々に２mol／L水酸化ナトリウム試液５mLを加えてのり状とし、水浴中で振り混ぜながら３分間加熱した後、水２５mLを加え、放冷した後、２mol／L塩酸試液で正確に中和し、試料の最大酵素活性を示すpHに調整した１mol／L酢酸・酢酸ナトリウム緩衝液１０mL

を加え、１００mLの全量フラスコに入れ、更に水を標線まで加えて１００mLとする。

操作法

試験を行うために必要な量の試料を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、１mL当たりの濃度が０.４～０.８でんぷん糖化力単位となるように、水又は試料の最大酵素活性を示すpHに調整した０.１mol／L乳酸塩緩衝液を加えて溶かし、試料溶液とする。必要ならば、ろ過又は遠心分離を行う。基質溶液１０mLを全量ピペットを用いて量り、直径３０mmの試験管に入れ、３７±０.５℃で１０分間放置した後、全量ピペットを用いて試料溶液１mLを加え、３０秒以内に振り混ぜ、３７±０.５℃で正確に１０分間放置する。次に、フェーリング試液のアルカリ性酒石酸塩液２mLを加え、３０秒以内に振り混ぜ、さらに、全量ピペットを用いてフェーリング試液の銅液２mLを加え、軽く振り混ぜた後、試験管の口に漏斗をのせ、水浴中で正確に１５分間加熱し、３０秒以内に流水で２５℃以下に冷却する。さらに、濃ヨウ化カリウム試液２mL及び硫酸（１→６）２mLを加え、遊離したヨウ素を３０秒以内に０.０５mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液で滴定する（指示薬　溶性デンプン試液１～２滴）。この場合において、滴定の終点は、溶液の青色が消えたときとし、その滴定量をAmLとする。別に、基質溶液１０mLの代わりに水１０mLを量り、以下同様の方法で操作し、その滴定量をBmLとする。

$$1g中のでんぷん糖化力単位=(B-A)\times 1.6\times \frac{1}{10}\times \frac{1}{W}$$

W：試料溶液１mL中の試料の量（g）

⑧　フィチン酸分解力試験法

フィチン酸分解力試験法は、フィチン酸にフィターゼが作用するときに、加水分解により生成されるリン酸イオンの量により、飼料添加物中のフィターゼの量を測定する方法であり、その単位は、フィチン酸分解力単位で示す。

１フィチン酸分解力単位は、フィターゼがフィチン酸に３７℃で作用するとき、反応初期の１分間に１μmolのリン酸を遊離させる

酵素量に相当する。

(i)　第１法

基質溶液の調製

あらかじめフィチン酸ナトリウムをデシケーター（シリカゲル）中で２４時間以上乾燥し、その０.２７１g（０.２７０５～０.２７１４g）を量り、試料の最大酵素活性を示すpHに調整した０.２mol／L酢酸・酢酸ナトリウム緩衝液約５０mLを加えて溶かし、０.２mol／L酢酸試液を加えてpH５.５に調整した後、１００mLの全量フラスコに入れ、同緩衝液を標線まで加えて１００mLとする。

反応停止発色液の調製

モリブデン酸アンモニウム１.２３６g（１.２３５５～１.２３６４g）に水を加えて溶かし、１００mLとし、モリブデン酸アンモニウム試液を調製する。モリブデン酸アンモニウム試液１容量に、２.５mol／L硫酸試液１容量及びアセトン２容量を加え、よく振り混ぜ、３０秒以内に氷中で冷却する。反応停止発色液は、用時調製する。

操作法

試験を行うために必要な量の試料を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、１mL当たりの濃度が０.０４～０.０６フィチン酸分解力単位となるように、試料の最大酵素活性を示すpHに調整した０.００５mol／L酢酸・酢酸ナトリウム緩衝液を加えて溶かし、必要ならばろ過し、試料溶液とする。基質溶液０.５mLを全量ピペットを用いて量り、１０mLの丸底遠沈管又は試験管に入れ、３７±０.５℃に加温する。この基質溶液に、別に、全量ピペットを用いて３７±０.５℃に加温した試料溶液０.５mLを加え、３０秒以内に振り混ぜ、３７±０.５℃で正確に１０分間放置する。その後、全量ピペットを用いて氷中で冷却した反応停止発色液２mLを加え、よくかき混ぜ、さらに、全量ピペットを用いて１mol／Lクエン酸試液０.１mLを加え、よくかき混ぜる。この溶液につき、５分以内に水を対照液として波長３８０nmにおける吸光度OD_Tを測定する。別に、試料溶液０.５mLを全量ピペットを用いて量り、全量ピペットを用いて氷中で冷却した反応停止発色液２mLを加え、よくかき混ぜた後、全量ピペットを用いて基質溶液０.５mLを加え、よく

かき混ぜ、全量ピペットを用いて１mol／Lクエン酸試液０.１mLを加え、更によくかき混ぜる。以下同様の方法で操作して吸光度OD_{TB}を測定する。

$$1g中のフィチン酸分解力単位=(OD_T-OD_{TB})\times F\times 2\times \frac{1}{10}\times \frac{1}{W}\times Z$$

F：検量線から求めた吸光度差１に対応するリン酸イオン濃度（μmol／mL）

W：試料採取量（g）

Z：希釈倍率

検量線の作成

リン酸二水素カリウムをデシケーター（シリカゲル）中で２４時間以上乾燥し、その０.６８０g（０.６７９５～０.６８０４g）を量り、水を加えて溶かし、１,０００mLの全量フラスコに入れ、更に水を標線まで加えて１,０００mLとする。この溶液１mL、２mL、３mL及び４mLを全量ピペットを用いて量り、５０mLの全量フラスコに入れ、それぞれに水を標線まで加えて５０mLとする。それぞれの溶液１mLを全量ピペットを用いて量り、全量ピペットを用いて氷中で冷却した反応停止発色液２mLを加え、よくかき混ぜ、さらに、全量ピペットを用いて１mol／Lクエン酸試液０.１mLを加え、よくかき混ぜる。この溶液につき、水を対照液として波長３８０nmにおける吸光度OD_{S1}、OD_{S2}、OD_{S3}及びOD_{S4}を測定する。別に、水１mLを全量ピペットを用いて量り、全量ピペットを用いて氷中で冷却した反応停止発色液２mLを加え、よくかき混ぜ、さらに、全量ピペットを用いて１mol／Lクエン酸試液０.１mLを加え、よくかき混ぜる。この溶液につき、水を対照液として波長３８０nmにおける吸光度OD_{SB}を測定する。リン酸イオン濃度を縦軸に、吸光度差（$OD_{S1}-OD_{SB}$）、（$OD_{S2}-OD_{SB}$）、（$OD_{S3}-OD_{SB}$）及び（$OD_{S4}-OD_{SB}$）を横軸にとり、検量線を作成する。

(ii)　第２法

基質溶液の調製

フィチン酸ナトリウム０.８g（０.７５～０.８４g）を量り、pH５.５に調整した０.２５mol／L酢酸塩酸緩衝液を加えて溶かし、塩酸でpHを５.５に調整した後、１００mLの全量フラスコに入れ、同緩衝液を標線まで加えて１００mLとする。

反応停止発色液の調製

モリブデン酸アンモニウム１００g（９９.５～１００.４g）を水８００mLに溶かし、２５％アンモニア水１０mLを加えた後、水を加えて１,０００mLとし、モリブデン酸アンモニウム試液を調製する。バナジン酸アンモニウム２.３５g（２.３４５～２.３５４g）に５０℃に温めた水４００mLを加えて溶かし、硝酸（１→３）２０mLを加え、更に水を加えて１,０００mLとし、バナジン酸アンモニウム試液とする。モリブデン酸アンモニウム試液１容量に、バナジン酸アンモニウム試液１容量及び硝酸（１→３）２容量を加え、混合する。反応停止発色液は、用時調製する。

操作法

試料溶液は、各条で規定する方法で調製する。基質溶液０.８mLをマイクロピペットを用いて量り、２mLのプラスチック製遠沈管に入れ、３７±０.５℃に加温し、５分間放置する。この基質溶液に、別に、３７±０.５℃に加温し５分間放置した試料溶液０.０４mL及び各条に定める希釈液０.３６mLをマイクロピペットを用いて加え、３７±０.５℃に加温し、３０分間放置する。その後、反応停止発色液０.８mLをマイクロピペットを用いて加え、よくかき混ぜ、室温で１０分間放置する。さらに、毎分１４,０００回転で３分間遠心分離を行い、得られた上澄液につき、水を対照液として、波長４１５nmにおける吸光度OD_Tを測定する。別に、希釈液０.４mLを全量ピペット又はマイクロピペットを用いて量り、これに反応停止発色液０.８mLを加え、かき混ぜた後、基質溶液０.８mLを加え、１０分間室温で放置する。以下同様の方法で操作して吸光度OD_Bを測定する。

$$1g中のフィチン酸分解力単位=(OD_T-OD_B)\times F\times\frac{1}{30}\times\frac{1}{W}\times Z$$

F：検量線から求めた吸光度差１に対応するリン酸イオン濃度（μmol／mL）

W：試料採取量（g）

Z：希釈倍率

検量線の作成

１０５℃で２時間乾燥させた後、デシケーターで保存したリン酸二水素カリウム０.６８２g（０.６８１５～０.６８２４g）を量り、希釈液を加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、更に希釈液を標線まで加えて１００mLとする。この溶液３mL、６mL、１２mL及び２５mLを全量ピペットを用いて量り、それぞれ５０mLの全量フラスコに入れ、それぞれに希釈液を標線まで加えて５０mLとする。試料溶液と同様に操作法に従い、OD_{S_1}、OD_{S_2}、OD_{S_3}及びOD_{S_4}を測定する。リン酸イオン濃度を縦軸に、測定したOD_Bとの吸光度差（$OD_{S_1}-OD_B$）、（$OD_{S_2}-OD_B$）、（$OD_{S_3}-OD_B$）及び（$OD_{S_4}-OD_B$）を横軸にとり、検量線を作成する。

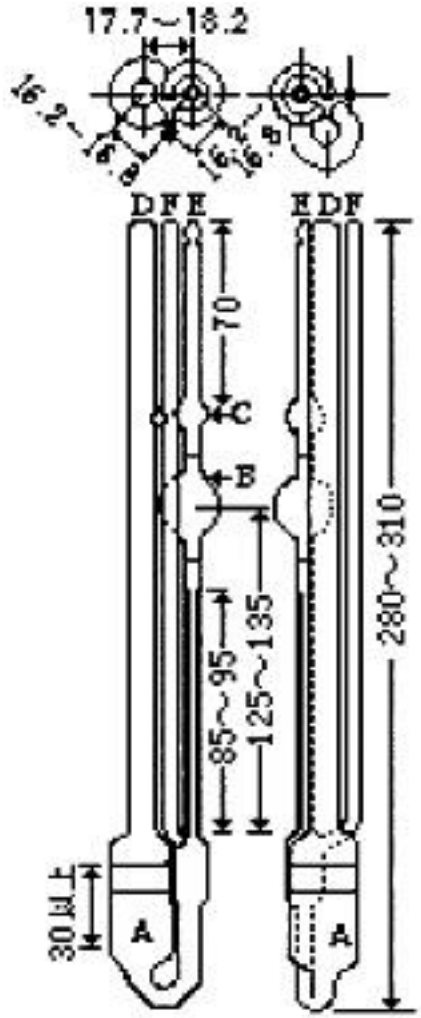
⑨　ペクチン液化力試験法

ペクチン液化力試験法は、ペクチンにペクチナーゼが作用するときに、ペクチンの全体的低分子化に伴って低下するペクチンの粘度により、飼料添加物中のペクチンの量を測定する方法であり、その単位は、ペクチン液化力単位で示す。

１ペクチン液化力単位は、ペクチナーゼが１％のペクチン溶液に３７℃で１０分間作用するとき、その粘度を半減させる酵素量に相当する。

装置

測定装置として図に示す粘度計を用いる。


17.7～16.2
16.2～15.9
15.9～15.7
D F E
E D F
70
C
B
85～95
125～135
280～310
30以上
A
A

数字はmmを示す

基質溶液の調製

あらかじめペクチン約１gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、１０５℃で２時間乾燥し、その減量を測定する。その乾燥物２.０gに相当するペクチンを０.０１gの桁まで量り、水５０mLを加え、加温して溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、放冷した後、水を標線まで加えて１００mLとする。

操作法

試験を行うために必要な量の試料を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、１mL当たりの濃度がそれぞれ約０.５ペクチン液化力単位、約１.０ペクチン液化力単位及び約２.０ペクチン液化力単位となるように、試料の最大酵素活性を示すpHに調整した０.２mol／L酢酸・酢酸ナトリウム緩衝液を加えて溶かし、試料溶液A、B及びCとする。

基質溶液５mL及び試料の最大酵素活性を示すpHに調整した０.２mol／L酢酸・酢酸ナトリウム緩衝液４mLを、粘度計の管Dから球Aに入れ、３７±０.５℃の水浴中に１０分間放置した後、試料溶液A１mLを加え、３０秒以内によく振り混ぜ、３７±０.５℃の水浴中に１０分間放置する。粘度計の管Eから静かに吸引して液面を球Cの中心部まで引き上げた後、吸引を止め、３０秒以内に重力により流下させ、液面が球Bの上の標線から下の標線まで流下するのに要する時間ta_1を測定する。別に、水５mL及び試料の最大酵素活性を示すpHに調整した０.２mol／L酢酸・酢酸ナトリウム緩衝液４mLを、粘度計の管Dから球Aに入れ、３７±０.５℃の水浴中に１０分間放置した後、試料溶液A１mLを加え、３０秒以内によく振り混ぜ、３７±０.５℃の水浴中に正確に１０分間放置する。以下同様の方法で粘度計を操作し、流下時間ta_2を測定し、T_A（ta_1-ta_2）を求める。次に、別に、試料溶液B及びCにつき、試料溶液Aと同様の方法で操作し、T_B（tb_1-tb_2）及びT_C（tc_1-tc_2）を求める。

さらに、別に、基質溶液５mL及び試料の最大酵素活性を示すpHに調整した０.２mol／L酢酸・酢酸ナトリウム緩衝液５mLを、粘度計の管Dから球Aに入れ、３０秒以内によく振り混ぜ、３７±０.５℃の水浴中に１０分間放置する。以下同様の方法で粘度計を操作し、流下時間t_{01}を測定する。別に、水５mL及び試料の最大酵素活性を示すpHに調整した０.２mol／L酢酸・酢酸ナトリウム緩衝液５mL

を、粘度計の管Dから球Aに入れ、３０秒以内によく振り混ぜ、３７±０.５℃の水浴中に１０分間放置する。以下同様の方法で粘度計を操作し、流下時間t_{02}を測定し、T_0（$t_{01}-t_{02}$）を求める。

片対数グラフの縦軸にT_A、T_B及びT_Cを、横軸（対数尺）に試料溶液A、B及びCそれぞれの１mL中に含まれる試料の量（g）を量り、T_0／２に対応する試料の量W（g）を求める。

１g中のペクチン液化力単位＝１／W

⑩　ペクチン糖化力試験法

ペクチン糖化力試験法は、ペクチンにペクチナーゼが作用するときに、加水分解に伴って増加する還元力により、飼料添加物中のペクチンの量を測定する方法であり、その単位は、ペクチン糖化力単位で示す。

１ペクチン糖化力単位は、ペクチナーゼがペクチンに４０℃で作用するとき、反応初期の１時間に１μmolのガラクツロン酸の還元力に相当する還元力の増加をもたらす酵素量に相当する。

基質溶液の調製

ペクチン０.６５g（０.６４５～０.６５４g）を量り、試料の最大酵素活性を示すpHに調整したクエン酸塩緩衝液に徐々に加えながら激しく振り混ぜて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、更に同緩衝液を標線まで加えて１００mLとする。

操作法

試験を行うために必要な量の試料を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、１mL当たりの濃度が２５～３５ペクチン糖化力単位となるように、試料の最大酵素活性を示すpHに調整したクエン酸塩緩衝液を加えて溶かし、試料溶液とする。試料が完全に溶けない場合には、ときどきかき混ぜながら１時間放置した後、遠心分離し、その上澄液を試料溶液とする。基質溶液１０mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLのヨウ素フラスコに入れ、４０±０.２℃の水浴中に５分間放置した後、全量ピペットを用いて試料溶液１mLを加え、よく振り混ぜ、３０秒以内に４０±０.２℃の水浴中で正確に１時間放置する。次に、炭酸ナトリウム試液２.５mLを加え、よ

く振り混ぜ、さらに、全量ピペットを用いて０.１mol／Lヨウ素液５mLを加え、よく振り混ぜ、４０分間暗所に放置した後、硫酸（１２→１００）５mLを加え、よく振り混ぜ、３０秒以内に０.０１mol／Lチオ硫酸ナトリウム液で滴定する（指示薬　デンプン試液１mL）。この場合において、滴定の終点は、溶液の青色が消えたときとし、その滴定量をAmLとする。別に、基質溶液１０mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLのヨウ素フラスコに入れ、炭酸ナトリウム試液２.５mLを加え、よく振り混ぜた後、全量ピペットを用いて試料溶液１mLを加え、よく振り混ぜ、さらに、全量ピペットを用いて０.１mol／Lヨウ素液５mLを加え、よく振り混ぜ、以下同様に操作し、その滴定量をBmLとする。

$$1g中のペクチン糖化力単位＝〔(B-A)\times 2-3〕\times 0.01\times 513\times \frac{1}{W}$$

W：試料溶液１mL中の試料の量（g）

⑪　ラクターゼ試験法

ラクターゼ試験法は、ｏ―ニトロフェニル―β―D―ガラクトピラノシドにラクターゼが作用するときに、加水分解により生成されるｏ―ニトロフェノールの量により、飼料添加物中のラクターゼの量を測定する方法であり、その単位は、ラクターゼ単位で示す。

１ラクターゼ単位は、ラクターゼがｏ―ニトロフェニル―β―D―ガラクトピラノシドに３０℃で作用するとき、反応初期の１分間に１μmolのｏ―ニトロフェニル―β―D―ガラクトピラノシドが加水分解する酵素量に相当する。

基質溶液の調製

ｏ―ニトロフェニル―β―D―ガラクトピラノシド０.１７２g（０.１７１５～０.１７２４g）を量り、試料の最大酵素活性を示すpHに調整したマッキルベイン緩衝液に溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、同緩衝液を標線まで加えて１００mLとする。

操作法

試験を行うために必要な量の試料を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、１mL当たりの濃度が０.０５～０.０８ラクターゼ単

位となるように水を加えて溶かし、試料溶液とする。試料が完全に溶けない場合には、ときどきかき混ぜながら１時間放置した後、遠心分離し、その上澄液を試料溶液とする。基質溶液３.５mLを全量ピペットを用いて量り、３０℃に加温し、試料溶液０.５mLを全量ピペット又はマイクロピペットを用いて加え、３０℃で正確に１０分間放置した後、全量ピペットを用いて炭酸ナトリウム試液１mLを加え、振り混ぜ、この溶液につき、波長４２０nmにおける吸光度A_Tを測定する。別に、基質溶液３.５mLを全量ピペットを用いて量り、３０℃に加温し、全量ピペットを用いて炭酸ナトリウム試液１mLを加え、よく振り混ぜた後、さらに、試料溶液０.５mLを全量ピペット又はマイクロピペットを用いて加え、３０℃で正確に１０分間放置し、この溶液につき、同様に吸光度A_T'を測定する。

$$1g中のラクターゼ単位 = \frac{A_T - A_T'}{0.90} \times \frac{1}{10} \times \frac{2}{W}$$

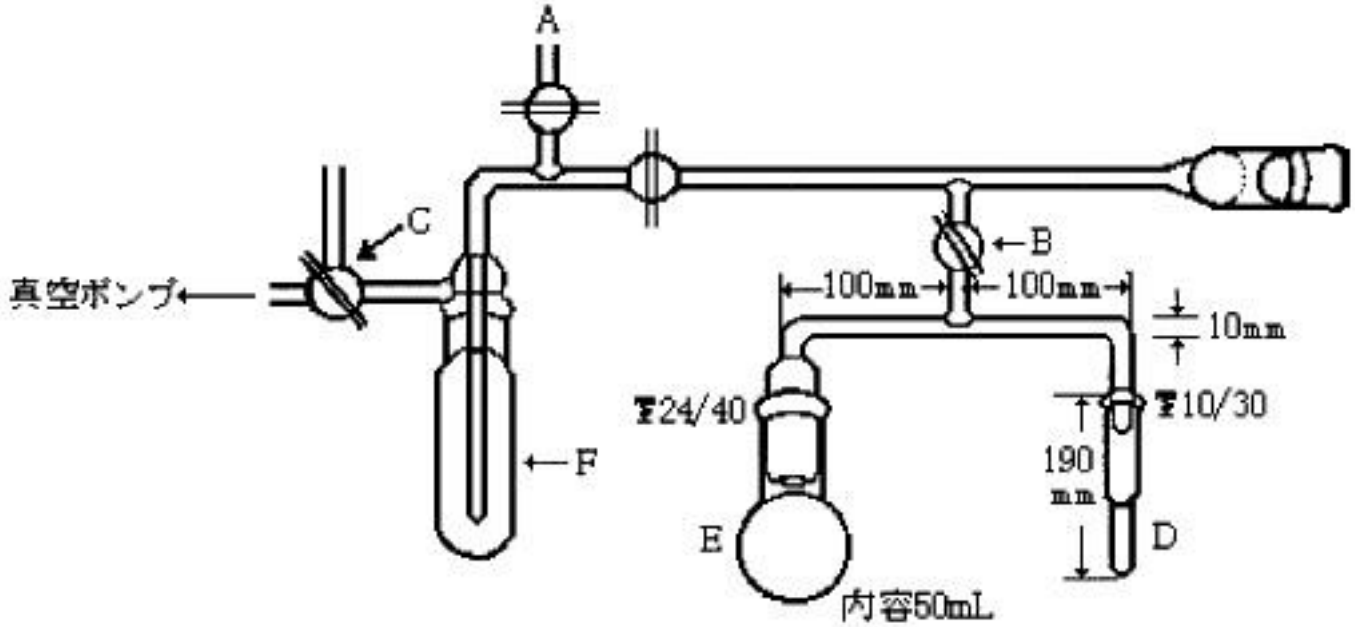
W：試料溶液１mL中の試料の量（g）

（１５）　１，４―ジオキサン試験法

１，４―ジオキサン試験法は、乳化剤中に混在する１，４―ジオキサンの限度試験である。

装置

図に示すものを用いる。



A：マノメーター

B：二方コック

C：三方コック

D：濃縮管（石英ガラス製で、正確に０.９mL又はそれ以上の蒸留物を測定し、正確に２.０mLに希釈できるように目印をつける。）

E：ナス型フラスコ

F：真空トラップ管

操作法

試料約２０gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、ナス型フラスコEに入れる。試料が半固体又はワックス状の場合は、水浴上

で加熱し、液状とした後、ナス型フラスコEに入れる。試料が結晶状の場合は、これに１.５mLの水を加え、液状、半固体又はワックス状の場合は、１.０mLの水を加える。なお、試料の水分含量が多い場合は、水の絶対量が１.０～１.５mLとなるように調整する。マグネチックスターラーを用いて水と試料をよくかき混ぜた後、フラスコEを氷浴中に浸し、約１分間冷却する。次に、フラスコEと濃縮管Dを接続する管にリボンヒーターを巻き、約１０～１５Vの電圧で通電する。フラスコE及び濃縮管Dを蒸留装置に取り付け、各々のジョイントに、高圧真空用シリコーングリースを塗布する。真空トラップ管Fを液体窒素を満たしたデュワー瓶に浸し、コックBを閉じ、その後、コックCを開いて真空ポンプを作動させる。フラスコEをドライアイス・メタノール浴に約１０分間浸し、真空度が０.００７kPa以下になったとき、コックBを２０秒間開き、再び閉じる。ドライアイス・メタノール浴を除き、約１分間室温に放置した後、２０～２５℃の水浴中に約５分間浸す。水浴の温度を３５～４０℃に上げ（大部分の試料が液状になる。）、マグネチックスターラーを用いて試料を完全に溶解させた後、氷水中で２分間冷却する。次に、水浴をドライアイス・メタノール浴に取りかえて約１０分間浸し、内容物を凍結させ、コックBを２０秒間開き、再び閉じる。ドライアイス・メタノール浴を除いて水浴中に浸し、水浴の温度を４５～５０℃に上げ、試料が完全に溶解するまで攪拌する。このとき、フラスコEと濃縮管Dとの連結管に濃縮物が認められる場合は、リボンヒーターの電圧をゆっくり上げ、濃縮物が消失するまで加熱する。さらに、試料を攪拌しながら、濃縮管Dを液体窒素を満たしたデュワー瓶に破損しないように注意してゆっくり浸す。水が管中で蒸留を始め、濃縮管Dに氷ができれば、氷の面のやや下に液体窒素面を保つようにデュワー瓶を少しずつ上げていく。濃縮管Dの首まで水が凍結する又は濃縮管Dの２.０mLの目盛りまで液体窒素面を上げるときに、デュワー瓶を除き、室温で氷を溶かす。氷が溶けた後、蒸留された水の量が０.９mL以上になるまで冷却と加温を連続して繰り返す。濃縮管Dを再び２分間冷却して内容物を凍結させ、コックCを開いて真空を解除した後、真空ポンプを停止し、コックBを開く。濃縮管Dを取り外し、栓をして室温で氷を溶かす。濃縮管Dに水を加えて正確に２.０mLとした後、均一になるまで攪拌して試料溶液とする。試料溶液及び１，４―ジオキサン測定用標準溶液につき、次の条件でガスクロマトグラフ法により試験を行い、各々のピーク高さを測定する。

操作条件

検出器：水素炎イオン化検出器

カラム：内径３mm、長さ２.０mのガラス管又はステンレス管に１４９～１７７μmのガスクロマトグラフ用多孔性アクリロニトリル－ジビニルベンゼン重合体又はこれと同等のものを充填する。

カラム温度：１４０～１５０℃の一定温度

キャリヤーガス及び流量：ジオキサンが約４０分後に現れるように窒素の流量を調節する。

１，４―ジオキサン測定用標準溶液の調製

ジオキサン１.０００g（０.９９９５～１.０００４g）を量り、水を加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、更に水を標線まで加えて１００mLとする。この溶液１mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとする。冷所に保存し、１週間以内に使用する。

（１６）　重金属試験法

重金属試験法は、試料中に混在する重金属の限度試験である。この重金属とは、酸性で硫化ナトリウム試液により呈色する金属性混在物をいい、その量は、鉛（Pb）の量として表す。

各条には、重金属（Pbとして）の限度をμg／gで（　）内に付記する。

操作法

試料溶液及び比較液の調製法は、別に規定する場合を除き、次の方法によるものとする。

①　第１法

各条に規定する量の試料をネスラー管に入れ、適量の水を加えて溶かし、４０mLとする。これに希酢酸２mL及び水を加えて５０mLとし、試料溶液とする。

比較液は、各条に規定する量の鉛標準液をネスラー管に入れ、希酢酸２mL及び水を加えて５０mLとする。

② 第２法

各条に規定する量の試料を石英製又は磁製のるつぼに量り、ゆるく蓋をし、弱く加熱して炭化する。放冷した後、硝酸２mL及び硫酸５滴を加え、白煙の生じるまで注意して加熱した後、５００～６００℃で強熱して灰化する。放冷した後、塩酸２mLを加え、水浴上で蒸発乾固し、残留物を塩酸３滴で潤し、熱湯１０mLを加え、２分間加温する。次に、フェノールフタレイン試液１滴を加え、アンモニア試液を溶液が微赤色となるまで滴加し、希酢酸２mLを加え、必要ならば、ろ過し、水１０mLで洗い、ろ液及び洗液をネスラー管に入れ、水を加えて５０mLとし、試料溶液とする。

比較液は、硝酸２mL、硫酸５滴及び塩酸２mLを水浴上で蒸発し、更に砂浴上で蒸発乾固し、残留物を塩酸３滴で潤し、以下試料溶液の調製法と同様に操作し、各条に規定する量の鉛標準液及び水を加えて５０mLとする。

③ 第３法

各条に規定する量の試料を石英製又は磁製のるつぼに量り、初めは注意して弱く加熱し、その後、強熱して灰化する。放冷した後、王水１mLを加え、水浴上で蒸発乾固し、残留物を塩酸３滴で潤し、熱湯１０mLを加え、２分間加温する。次に、フェノールフタレイン試液１滴を加え、アンモニア試液を溶液が微赤色となるまで滴加し、希酢酸２mLを加え、必要ならば、ろ過し、水１０mLで洗い、ろ液及び洗液をネスラー管に入れ、水を加えて５０mLとし、試料溶液とする。

比較液は、王水１mLを水浴上で蒸発乾固し、以下試料溶液の調製法と同様に操作し、各条に規定する量の鉛標準液及び水を加えて５０mLとする。

試料溶液の試験は、別に規定する場合を除き、次の方法によるものとする。

試料溶液及び比較液に硫化ナトリウム試液１滴ずつを加え、混和し、５分間放置した後、両管を白色の背景を用い、上方又は側方から観察して液の色を比較する。

このとき試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない。

（１７）　水分定量法（カールフィッシャー法）

水分定量法は、メタノール及びピリジンの存在で、水がヨウ素及び二酸化イオウと次式に示すように定量的に反応することを利用して水分を定量する方法である。

$H_2O+I_2+SO_2+3C_5H_5N=2(C_5H_5N^+H)I^-+C_5H_5N\cdot SO_3$

$C_5H_5N\cdot SO_3+CH_3OH=(C_5H_5N^+H)O^-SO_2\cdot OCH_3$

装置

通例、自動ビュレット２本、滴定フラスコ（２５０mL）、かき混ぜ器及び定電圧電流滴定装置からなる。

カールフィッシャー試液は吸湿性が非常に強いため、装置は、外部からの吸湿を防ぐようにする。防湿には、シリカゲル又は塩化カルシウム（水分測定用）等を用いる。

試薬・試液

カールフィッシャー用メタノール　メタノール１,０００mLにマグネシウム末５g（４.５～５.４g）を加え、水分吸収管（水分測定用塩化カルシウム）を付けた還流冷却器を取り付けて加熱し、必要ならば、塩化第二水銀０.１g（０.０５～０.１４g）を加えて反応を促進させる。ガスの発生が止んだ後、湿気を遮ってメタノールを蒸留し、湿気を避けて保存する。本品１mL中の水分は、０.５mg以下とする。

カールフィッシャー用ピリジン　ピリジンに水酸化カリウム又は酸化バリウムを加え、密栓し、数日間放置した後、そのまま湿気を遮って蒸留し、湿気を避けて保存する。本品１mL中の水分は、１mg以下とする。

カールフィッシャー試液

調製　ヨウ素６３g（６２.５～６３.４g）をカールフィッシャー用ピリジン１００mLに溶かし、氷冷し、乾燥二酸化イオウを通じ、その増量が３２.３gに達したとき、二酸化イオウを通じることを止め、カールフィッシャー用メタノールを加えて５００mLとし、２

４時間以上放置した後用いる。この試液は、日時の経過と共に変化するので、用時標定する。遮光して湿気を避け、冷所に保存する。

標定　操作法に従い、カールフィッシャー用メタノール２５mLを乾燥滴定フラスコにとる。これをあらかじめカールフィッシャー試液で終点まで滴定して、フラスコ内を無水の状態にしておく。次に、水約５０mgを０.１mgの桁まで量り、３０秒以内に滴定フラスコに入れ、激しくかき混ぜながら、カールフィッシャー試液で終点まで滴定する。カールフィッシャー試液の１mLに対応する水（H_2O）のmg数fを次式により求める。

f＝水（H_2O）の採取量（mg）／水（H_2O）の滴定に要したカールフィッシャー試液の量（mL）

水・メタノール標準液

調製　カールフィッシャー用メタノール５００mLを１,０００mLの乾燥全量フラスコに入れ、水２.０mLを加え、カールフィッシャー用メタノールを標線まで加えて１,０００mLとする。

この標準液の標定は、カールフィッシャー試液の標定に続いて行う。遮光して湿気を避け、冷所に保存する。

標定　操作法に従い、カールフィッシャー用メタノール２５mLを乾燥滴定フラスコにとる。これをあらかじめカールフィッシャー試液で終点まで滴定して、フラスコ内を無水の状態にしておく。次に、全量ピペットを用いてカールフィッシャー試液１０mLを加え、調製した水・メタノール標準液で終点まで滴定する。水・メタノール標準液１mL中の水（H_2O）のmg数f′を次式により求める。

$$f' = \frac{f \times 10}{\text{滴定に要した水・メタノールの標準液の量(mL)}}$$

操作法

カールフィッシャー試液による滴定は、湿気を避けて行い、原則として、これを標定したときの温度と同一の温度で行う。被滴定液中に２本の白金電極を浸し、可変抵抗器を適当に調節して一定の電流（５～１０マイクロアンペア）を流しておき、カールフィッシャ

ー試液を滴加した場合、滴定が進むにつれて、回路中のマイクロアンメーターの針が大きく振れ、数秒で再び元の位置に戻る。滴定の終点に達すると、マイクロアンメーターの振れ（５０～１５０マイクロアンペア）が３０秒間又はそれ以上の間持続する。この状態になったときを滴定の終点とする。ただし、逆滴定の場合、カールフィッシャー試液が過量に存在する間はマイクロアンメーターの針が振り切れ、終点に達すると急に元の位置に戻る。マイクロアンメーターの代わりにマジックアイ付電位差計を用いてもよい。

カールフィッシャー試液による滴定は、別に規定する場合を除き、次のいずれかの方法によるものとする。終点は、通例、逆滴定を行う場合の方が明瞭に判別できる。

① 直接滴定

別に規定する場合を除き、次の方法によるものとする。

カールフィッシャー用メタノール２５mLを乾燥滴定フラスコに入れ、これをあらかじめカールフィッシャー試液で終点まで滴定して、フラスコ内を無水の状態にしておく。次に、水分１０～５０mgを含む量の試料を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、３０秒以内に滴定フラスコに入れ、かき混ぜて溶かし、激しくかき混ぜながらカールフィッシャー試液で終点まで滴定する。試料が溶剤に溶けないときは、手早く粉末とし、その質量を量り、３０秒以内に滴定フラスコに入れ、湿気を避けて３０分間かき混ぜた後、激しくかき混ぜながら滴定を行う。

$$水(H_2O)\% = \frac{試液の滴定に要したカールフィッシャー試液の量(mL) \times f}{試料の量(mg)} \times 100$$

② 逆滴定

別に規定する場合を除き、次の方法によるものとする。

カールフィッシャー用メタノール２５mLを乾燥滴定フラスコに入れ、これをあらかじめカールフィッシャー試液で終点まで滴定し、フラスコ内を無水の状態にしておく。次に、水分１０～５０mgを含む量の試料を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、

３０秒以内に滴定フラスコに入れ、過量のカールフィッシャー試液の一定量を加え、かき混ぜて溶かし、激しくかき混ぜながら水・メタノール標準液で終点まで滴定する。試料が溶剤に溶けないときは、手早く粉末とし、その質量を量り、３０秒以内に滴定フラスコに入れ、過量のカールフィッシャー試液の一定量を加え、湿気を避けて３０分間かき混ぜた後、激しくかき混ぜながら滴定を行う。

$$水(H_2O)\% = \frac{\text{カールフィッシャー試液の量(mL)} \times f - \text{滴定に要した水・メタノール標準液の量(mL)} \times f'}{\text{試料の量(mg)}} \times 100$$

（１８）　生菌剤試験法

生菌剤試験法は、微生物学的方法又は化学的方法により試料中の生菌の同定を行う試験法である。この試験に使用する水、試薬・試液及び計量器・用器は、必要に応じ無菌のものを用いる。

培地の種類並びにその組成及びpH

別に規定する場合を除き、次の表に掲げる組成及びpHを有するものを使用する。ただし、培地の成分として単に「ペプトン」と記載してある場合は、カゼイン製ペプトンを用いても差し支えない。培地のpHの調整は、１mol／L水酸化ナトリウム試液又は１mol／L塩酸試液を用い、滅菌後のpHが所定のものとなるようにする。

培地の組成及びpH

培地１,００mLの組成	培地番号	1	2	3	4	5	6	7	8	9	１０
	カゼイン製ペプトン（g）	5	２０	２０	１０	5	１７		１０	１５	
	プロテオーゼペプトン（g）	１０							１０		
	大豆ペプトン（g）	3					3		3	5	

	ペプトン（g）							１０				
	肉エキス（g）	２.４	１０	１０	５			５	２.２			
	塩化ナトリウム（g）	０.０１	１.５	１.５	５	０.０１	５		３	５	５	
	酵母エキス（g）	５	２.２	２.２		５			５			
	肝臓エキス（g）	３.２							１.２			
	ブドウ糖（g）	１０				２	２.５	１０				
	乳糖（g）		２０	２０								
	ポリソルベート８０（mL）	１	１						１			
	可溶性デンプン（g）	０.５										
	リン酸二水素カリウム（g）	１				０.５			２.５			
	リン酸一水素カリウム（g）	１				０.５	２.５					
	硫酸マグネシウム（g）	０.２				０.３						
	硫酸第一鉄（g）	０.０１				０.０１						
	硫酸マンガン（g）	０.００７				０.０１						
	硫酸亜鉛（g）					０.００１						
	硫酸コバルト（g）					０.００１						
	硫酸銅（g）					０.００１						
	L―システイン塩酸塩一水和物（g）	０.５							０.３			

	シリコーン（g）	0.2									
	消化血清（g）								13.5		
	チオグリコール酸ナトリウム（g）								0.3		
	牛心臓抽出液（g）										500
	トリプトース（g）										10
	ブロムクレゾールパープル試液（mL）										1
	カンテン（g）	15		15	15	15	20			15	
	水	適量	適量	適量	適量	適量	適量	適量	適量	適量	適量
	滅菌後のpH	7.1～7.3	6.9～7.1	6.9～7.1	6.9～7.1	5.9～6.1	7.2～7.4	6.4～7.0	7.2～7.4	7.2～7.4	7.3～7.5

注

1）1号培地及び9号培地は滅菌後、100mLに対して馬脱繊維血液5mLを加えたものを使用する。

2）5号培地のpH調整は、1mol／L水酸化ナトリウム試液又は希硫酸を用いる。

① 染色法

染色法は、生菌を適当な染色液を用いて染色し、生菌の物理的・化学的性質、形状及び芽胞の有無を判定する試験法である。

(i) グラム染色法 次の2つの方法のいずれか適当な方法を用いる。

ア HUCKERの変法

スライドグラス上に塗抹し、固定した試料にフッカーの染色液２滴を加え、３０～６０秒間放置して染色した後、スライドグラスを軽く振って液をきる。次に、ルゴール液を十分に加え、６０秒間放置した後、水洗し、ろ紙で水を吸収する。スライドグラスを軽く動かしながら、脱色液として無水エタノール又はエタノール・アセトン混液（７：３）を用いて洗液がほぼ無色になるまで脱色する。その後、水洗し、ろ紙で水を吸収する。これにサフラニン溶液（１→２００）２滴を加え、６０秒間放置し、後染色（対比染色）した後、水洗し、乾燥する。

イ　Lillieの変法

スライドグラス上に塗抹し、固定した試料にリリーの染色液２滴を加え、３０秒間放置して染色した後、スライドグラスを軽く振って液をきる。次に、ヨウ素・ルゴール試液で数回洗った後、ヨウ素・ルゴール試液３滴を加え、３０秒間放置する。ヨウ素・アセトン試液で十分に洗い流した後、ヨウ素・アセトン試液３滴を加え、３０秒間放置する。その後、水洗し、ろ紙で水を吸収する。これに弱石炭酸フクシン液２滴を加え、３０秒間放置し、後染色（対比染色）した後、水洗し、乾燥する。

(ii)　芽胞染色法　WIRTZの法（SCHAEFFER―FULTONの変法）

スライドグラス上に塗抹し、固定した試料にマラカイトグリーン溶液（１→２０）で１～３分間、加温又は加熱して染色した後、約３０秒間水洗し、乾燥する。乾燥した塗抹面にサフラニン溶液（１→２００）１～３滴を加え１５～３０秒間染色した後、水洗し、乾燥する。

②　糖分解能力試験法

糖分解能力試験法は、生菌を培養して培養液のpHを測定等することにより、生菌の糖の分解能力の有無を判定する試験法である。次の２つの方法のいずれか適当な方法を用いる。

(i)　第１法

各条に規定する培地に生じた集落を白金耳でとり、８号培地１０mL及び各条に規定する糖の水溶液（３→１０）をろ過滅菌

した後、ろ液０.３mLを加えた８号培地１０mLにそれぞれ接種し、３６～３８℃で７日間嫌気的に培養し、標準液及び試料溶液とする。

pH測定法により標準液及び試料溶液のpHを測定し、標準液のpHから試料溶液のpHを引いた値が１未満のときを陰性、１以上のときを陽性とする。

(ii)　第２法

各条に規定する培地に生じた集落を白金耳でとり、各条に規定する糖の水溶液（３→１０）をろ過滅菌した後、ろ液０.１mLを加えた１０号培地３mLに接種し、３６～３８℃で７日間培養し、試料溶液とする。

別に、陰性対照として１０号培地３mLに、陽性対照としてブドウ糖溶液（３→１０）をろ過滅菌した後、ろ液０.１mLを加えた１０号培地３mLに、それぞれ菌を接種し、同様の操作を行う。

試料溶液が青紫色を呈した場合を陰性と、黄色を呈した場合を陽性とする。同時に、陰性対照が青紫色を、陽性対照が黄色を呈することを確認する。

③　乳酸生成能力試験法

乳酸生成能力試験法は、生菌を培養して培養液中の乳酸を測定することにより、生菌の乳酸の生成能力の有無を判定する試験法である。

試料溶液及び標準液の調製

別に規定する場合を除き、次の方法によるものとする。

各条に規定する試料原液又は培地に生じた集落を白金耳でとり、２号培地１０mLに接種し、３６～３８℃で７日間培養し、試料原液とする。試料原液１.０mLを１０mLの共栓付き試験管に入れ、硫酸（１→２）０.２５mL及びエーテル２mLを加え、緩やかに２０回転倒混和した後、静置し、上層をとり、別の１０mLの共栓付き試験管に入れ、同量の水を加え、同様に操作し、下層

をとり、これをメンブランフィルター（孔経０.４５μm以下）でろ過し、試料溶液とする。

乳酸１.０mLに水を加えて１００mLとし、これを標準原液とする。標準原液１.０mLに水を加えて１００mLとし、これをメンブランフィルター（孔経０.４５μm以下）でろ過し、標準液とする。

使用する水は、液体クロマトグラフ用に精製したものを用いる。

ただし、エンテロコッカス　フェカーリス、エンテロコッカス　フェシウム及びバチルス　コアグランスは好気的に、ラクトバチルス　アシドフィルス及びラクトバチルス　サリバリウスは嫌気的に培養する。

操作法

試料溶液及び標準液各２０μLにつき、次の条件で液体クロマトグラフ法により試験を行うとき、試料溶液から得たピークの保持時間は、標準液から得たピークの保持時間に一致する。

操作条件

検出器：紫外吸光光度計（測定波長：２１０nm）

カラム：内径４.６mm、長さ１５０mmのステンレス管に、粒径５μmの液体クロマトグラフ用オクタデシルシリル化シリカゲルを充填したもの

カラム温度：４０℃

移動相：りん酸（１→１,０００）

流量：毎分約１.０mL

④　酪酸生成能力試験法

酪酸生成能力試験法は、生菌を培養して培養液中の酪酸を測定することにより、生菌の酪酸の生成能力の有無を判定する試験法である。

試料溶液及び標準液の調製

各条に規定する試料原液又は培地に生じた集落を白金耳でとり、７号培地１０mLに接種し、３６～３８℃で７日間嫌気的に培養し、試料原液とする。試料原液１.０mLを１０mLの共栓付き試験管に入れ、硫酸（１→２）０.２５mL及びエーテル２mLを加え、緩やかに２０回転倒混和した後、静置し、上層をとり、別の１０mLの共栓付き試験管に入れ、同量の水を加え、同様に操作し、下層をとり、これをメンブランフィルター（孔経０.４５μm以下）でろ過し、試料溶液とする。

酪酸１.０mLに水を加えて１００mLとし、これを標準原液とする。標準原液１.０mLに水を加えて１００mLとし、これをメンブランフィルター（孔経０.４５μm以下）でろ過し、標準液とする。

使用する水は、液体クロマトグラフ用に精製したものを用いる。

操作法

試料溶液及び標準液各２０μLにつき、次の条件で液体クロマトグラフ法により試験を行うとき、試料溶液から得たピークの保持時間は、標準液から得たピークの保持時間に一致する。

操作条件

検出器：紫外吸光光度計（測定波長：２１０nm）

カラム：内径４.６mm、長さ１５０mmのステンレス管に、粒径５μmの液体クロマトグラフ用オクタデシルシリル化シリカゲルを充填したもの

カラム温度：４０℃

移動相：りん酸（１→１,０００）

流量：毎分約１.０mL

（１９）　生菌剤定量法

生菌剤定量法は、微生物学的方法により試料中の生菌の菌数の測定を行う試験法である。この試験に使用する水、試薬・試液及び計量器・用器は、必要に応じ無菌のものを用いる。

希釈液

希釈液は、次に掲げる組成及びpHを有するものを滅菌して使用する。

１号希釈液（pH７.０）

カゼイン製ペプトン１g（０.５～１.４g）及び塩化ナトリウム５g（４.５～５.４g）に水約７５０mLを加えて溶かし、pHを６.９～７.１に調整した後、更に水を加えて１,０００mLとする。

２号希釈液（pH７.０）

リン酸二水素カリウム４.５g（４.４５～４.５４g）、リン酸一水素ナトリウム１２水塩６g（５.５～６.４g）、ポリソルベート８０　０.５g（０.４５～０.５４g）、L―システイン塩酸塩一水和物０.５g（０.４５～０.５４g）及びカンテン０.５g（０.４５～０.５４g）に水約７５０mLを加えて溶かし、pHを６.９～７.１に調整した後、更に水を加えて１,０００mLとする。

培地の種類並びにその組成及びpH

（１８）の生菌剤試験法の項を準用する。

試料溶液の調製

別に規定する場合を除き、次の方法によるものとする。

本品約１gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、全量ピペットを用いて希釈液５０mLを加え、よく振り混ぜ、試料原液とする。この原液１mLを全量ピペットを用いて量り、別に、全量ピペットを用いて量った希釈液９mLに加え、１０倍に希釈する。この操作を繰り返し、１mL中に生菌を３０～３００個を含む濃度又は３００～３,０００個含む濃度に調製し、試料溶液とする。なお、必要に応じて希釈時に界面活性剤を用いる。

操作法

試料溶液が１mL中に生菌を３０～３００個含む濃度の場合は、第１法を、１mL中に生菌を３００～３,０００個含む濃度の場合は、第２法を用いる。

①　第１法

試料溶液１mLずつを５枚のペトリ皿に入れ、これに５０℃に保った試験用寒天培地を２０mLずつ加え、３０秒以内に混和し、固化させる。必要ならば、ペトリ皿の底に試験用寒天培地で基層を作り、上記操作を行った後、更に試験用寒天培地を加えて重層とする。これを３６～３８℃で各条に規定する期間培養して出現した集落を数え、平均集落数を求める。

$$\text{試料1g中の生菌数} = \frac{\text{平均集落数} \times \text{希釈倍率} \times 50}{\text{試料採取量(g)}}$$

希釈倍率：１０倍希釈法による希釈倍数

②　第２法

あらかじめ試験用寒天培地を２０mLずつ加え、固化させた５枚のペトリ皿に、試料溶液０.１mLずつを入れて塗布する。これを各条に規定する温度で各条に規定する期間培養し、出現した集落数を数え、平均集落数を求める。

$$\text{試料1g中の生菌数} = \frac{\text{平均集落数} \times \text{希釈倍率} \times 500}{\text{試料採取量(g)}}$$

希釈倍率：１０倍希釈法による希釈倍数

（２０）　赤外吸収スペクトル測定法

赤外吸収スペクトル測定法は、赤外線が試料を通過するときに吸収される度合いを、各波数について測定する方法である。赤外吸収スペクトルは、横軸に波数（cm^{-1}）を、縦軸に通常透過率（%）又は吸光度をとったグラフで示される。赤外吸収スペクトルは、その物

質の化学構造により定まる。したがって、種々の波数における吸収を測定して物質を確認し、又は定量することができる。

装置

複光束式赤外分光光度計を用いる。

あらかじめ分光光度計を調整した後、測定を行う。特に、透過率の直線性は２０～８０％の間で偏差が１％以内、透過率の再現性は２回繰り返し測定し±０.５％、波数の再現性は波数３,０００cm^{-1}付近で±５cm^{-1}、１,０００cm^{-1}付近で±１cm^{-1}以内とする。波数目盛りは、通例、ポリスチレン膜の３,０６０cm^{-1}、１,６０１cm^{-1}、１,０２９cm^{-1}、９０７cm^{-1}等の吸収帯を用いて補正する。

操作法

試料は、主な吸収帯の透過率が２０～８０％の範囲になるように、次のいずれかの方法により調製する。窓板は、塩化ナトリウム、臭化カリウム、臭化ヨウ化タリウム等を使用する。

①　臭化カリウム錠剤法

固体試料１～２mgをめのう製乳鉢で粉末とし、これに赤外用臭化カリウム１００～２００mgを加え、湿気を吸わないように注意し、速やかによくすり混ぜた後、錠剤成形器に入れ、０.６７kPa以下の減圧下に錠剤の単位面積（cm^2）当たり５,０００～１０,０００kgの圧力を５～８分間加えて製錠し、測定する。

②　溶液法

各条に規定する方法で調製した試料溶液を、液体用固定セルに注入し、測定する。補償光路側には、使用した溶媒を置く。固定セルの厚さは、通例、０.１mm又は０.５mmとする。

③　ペースト法

固定試料をめのう製乳鉢で粉末とし、流動パラフィン等を加え、よく練り合わせ、空気が入らないように注意しながら２枚の窓板の間に挟んで測定する。

④　液膜法

液体試料１～２滴を２枚の窓板の間に挟んで測定する。液層を厚くする必要がある場合は、アルミニウム箔等を２枚の窓板の間に挟み、その中に液体試料がたまるようにする。

⑤　薄膜法

試料を、薄膜のまま又は各条に規定する方法により薄膜を調製した後、測定する。

⑥　気体試料測定法

試料を、排気した５～１０cmの長さの光路をもつ気体セルに各条に規定する圧力で入れ、測定する。必要に応じて１m以上の光路をもつ長光路セルを用いることができる。

⑦　ATR法

ATR（減衰全反射）プリズム面に試料を密着させ、その反射スペクトルを測定する。

（２１）　旋光度測定法

旋光度測定法は、平面偏光が光学的活性物質又はその溶液を通過するとき、その偏光面が回転する角度を旋光計で測定する方法である。

旋光度α^{t}_{x}とは、特定の単色光x（波長又は名称で記載する。）を用い、温度t℃で測定したときの旋光度をいい、右旋性を＋、左旋性をーの記号で示す。

比旋光度$[\alpha]^{t}_{x}$は、次式で表す。

$$[\alpha]^{t}_{x}=100\alpha/lc$$

t：測定時の温度

x：用いたスペクトルの特定の単色光の波長又は名称（D線を用いたときは、Dと記載する。）

α：偏光面を回転した角度

l：試料溶液の層、すなわち、測定に用いた測定管の長さ（mm）

c：溶液１mL中に存在する試料のg数である。液状試料を溶液としないでそのまま用いたときは、その密度である。ただし、別に規定する場合を除き、この密度の代わりに、その比重を用いる。

操作法

この測定は、別に規定する場合を除き、温度は２０℃、層長は１００mm、光線はナトリウムスペクトルのD線で行う。

（２２）　粗脂肪定量法

粗脂肪定量法は、試料中の脂肪その他のエーテル可溶性物質を定量する方法である。

各条に、例えば、「２０.０％以下（２g）」と規定するものは、本品約２gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、次の操作法により粗脂肪を定量するとき、その量が本品１gにつき、２００mg以下であることを示す。

操作法

別に規定する場合を除き、次の方法によるものとする。

試料２～５gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、径約２.２cm、高さ約９cmの円筒ろ紙に入れ、その上に脱脂綿を少量ずつ数回に分け軽く押さえるようにして詰める。これを９５～１００℃の乾燥器中で２時間乾燥し、デシケーター（シリカゲル）で放冷した後、脂肪秤量瓶（あらかじめ９５～１００℃で乾燥し、デシケーターで放冷した後、質量を測定しておいたもの）を連結したソックスレー脂肪抽出装置に入れ、エーテルで抽出する。１６時間抽出した後、円筒ろ紙を除き、脂肪秤量瓶中のエーテルを回収する。

脂肪秤量瓶を外して残りのエーテルを揮発させ、９５～１００℃で３時間乾燥し、デシケーターで放冷した後、その質量を０.０１gの桁まで量り、その数値を記録する。

（２３）　粗繊維定量法

粗繊維定量法は、試料を１.２５％硫酸、１.２５％水酸化ナトリウム液で順次処理し、セルロースその他の不溶又は難溶性の成分を定

量する方法である。

各条に、例えば、「５.０％以下（２g）」と規定するものは、本品約２gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、次の操作法により粗繊維を定量するとき、その量が本品１gにつき、５０mg以下であることを示す。

操作法

別に規定する場合を除き、次の方法によるものとする。

試料２～５gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、５００mLのトールビーカーに入れ、５％硫酸溶液５０mLを加え、さらに、水を加えて２００mLとし、静置した液面に沿ってトールビーカーの外壁に標線を付しておく。次に、トールビーカーを時計皿又は冷却器で覆い、３０分間激しく煮沸する。その間蒸発する水分は、常時熱水を補って硫酸の濃度を１.２５％に保つ。３０分経過後、酸不溶解物を０.０４４mmのステンレス金網（３２５号のふるい又はこれに相当するもの）でろ過し、酸性を呈しなくなるまで熱水で洗浄する。

酸不溶解物を水１３０～１４０mLを用いて元のトールビーカーに移し、５％水酸化ナトリウム液５０mLを加え、標線まで水を加えて２００mLとし、時計皿又は冷却器で覆い３０分間激しく煮沸した後、ろ紙（あらかじめ秤量皿に入れ、１３５±２℃で２時間乾燥し、デシケーター（シリカゲル）で放冷した後、質量を測定しておいたもの）でろ過し、ろ液がアルカリ性を呈しなくなるまで熱水で洗浄し、アルコール、エーテルの順にそれぞれ３～４回洗浄した後、３～４時間風乾する。

次に、この酸・アルカリ不溶解物をろ紙と共に前の秤量皿に移し、１３５±２℃で２時間乾燥し、デシケーターで放冷した後、その質量を０.００１gの桁まで量り、記録しておく。

その後、これをるつぼ（あらかじめ強熱し、デシケーターで放冷した後、質量を測定しておいたもの）に入れ、穏やかに加熱して炭化させた後、５５０～６００℃で２時間灰化し、デシケーターで放冷した後、その質量を０.００１gの桁まで量って粗灰分の量を求める。酸・アルカリ不溶解物の量から粗灰分の量を控除し、粗繊維の量とする。

（２４）　窒素定量法

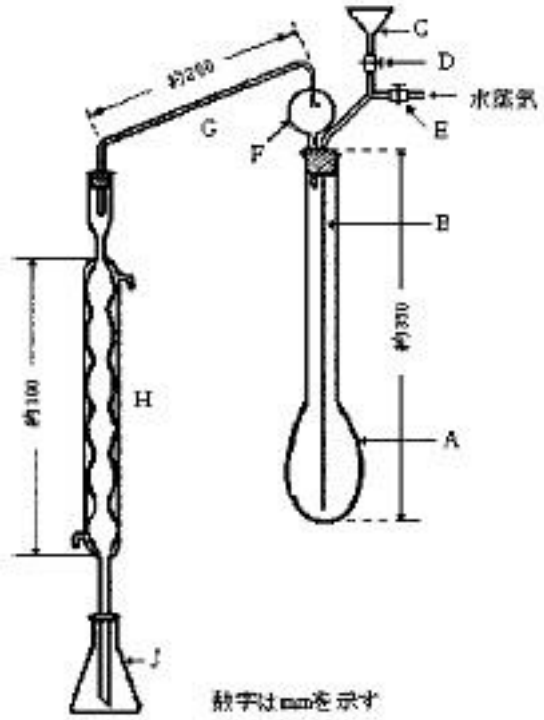
窒素定量法は、窒素を含む有機化合物を硫酸で分解し、硫酸アンモニウムとし、そのアンモニアを定量する方法である。

各条に、例えば、「５.０～７.０％（ケルダール法）」と規定するものは、窒素約２０～３０mgを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、次のケルダール法により窒素を定量するとき、その量が本品１gにつき、５０～７０mgであることを示す。

ケルダール法

装置

図に示すものを用いる。総硬質ガラス製で、接続部をすり合わせにすることができる。装置に用いるゴムは、全て１mol／L水酸化ナトリウム試液中で１０～３０分間煮沸し、次に、水中で３０～６０分間煮沸し、最後に、水でよく洗ってから用いる。



A：ケルダールフラスコ

B：ガラス管

C：アルカリ溶液注入用漏斗

D，E：ピンチコック付ゴム管

F：しぶき止め

G：蒸留管

H：冷却管

J：受器

操作法

別に規定する場合を除き、次の方法によるものとする。

窒素（N）２０～３０mgを含む量の試料を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、ケルダールフラスコAに入れ、これに硫酸カリウムの粉末５g（４.５～５.４g）、硫酸銅０.５g（０.４５～０.５４g）及び硫酸２０mLを加える。次に、フラスコを約４５°に傾け、泡立ちがほとんど止むまで静かに加熱し、更に温度を上げて沸騰させ、内容物が青色で、透明な溶液となった後、更に１～２時間加熱する。

放冷した後、適量の水を徐々に加え、放冷し、あらかじめ水蒸気を通じて洗った蒸留装置にフラスコを連結する。

受器Jには、ホウ酸溶液（１→２５）２０mL及びブロムクレゾールグリーン・メチルレッド試液３滴を入れ、適量の水を加え、冷却器Hの下端をこの溶液に浸す。次に、漏斗Cから水酸化ナトリウム溶液（２→５）８５mLを徐々に加え、さらに、少量の水で洗い込み、Dの部分のピンチコックを閉じ、ケルダールフラスコを軽く揺り動かして内容物を混和した後、水蒸気を通じて留液約１２０mLを得るまで蒸留する。その後、冷却器の下端を受器の液面から離し、更にしばらく蒸留を続けた後、冷却器の下端を少量の水で洗い込み、０.０５mol／L硫酸で滴定する。この場合において、滴定の終点は、溶液の緑色が微灰色を経て微灰赤紫色に変わるときとする。

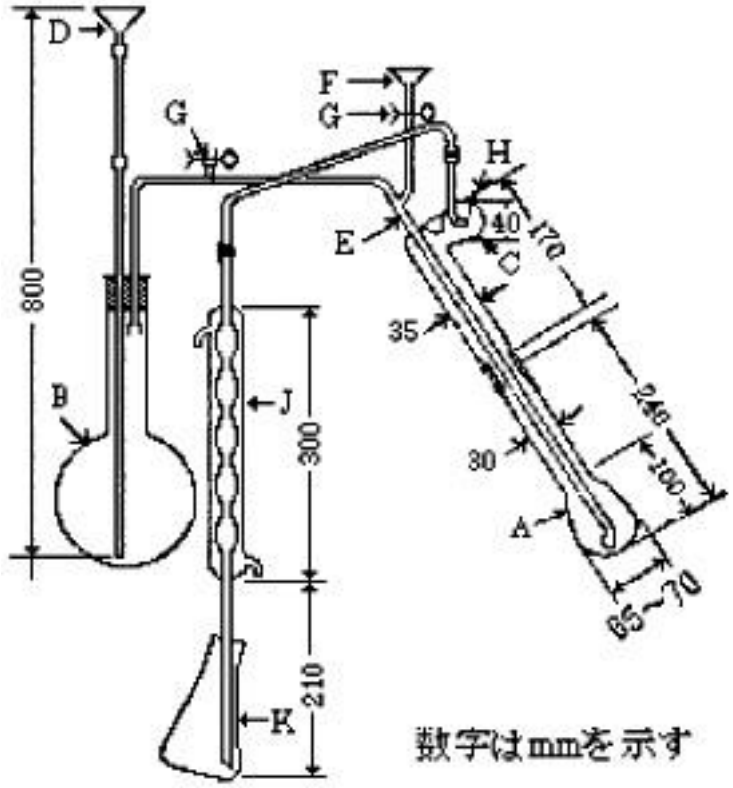
同様の方法で空試験を行い補正する。

０.０５mol／L硫酸１mL＝１.４０１mgN

セミミクロケルダール法

装置

図に示すものを用いる。総硬質ガラス製で、接続部をすり合わせにすることができる。装置に用いるゴムは、全て１mol／L水酸化ナトリウム試液中で１０～３０分間煮沸し、次に、水中で３０～６０分間煮沸し、最後に、水でよく洗ってから用いる。



A：ケルダールフラスコ

B：水蒸気発生器で、硫酸２～３滴を加えた水を入れ、突沸を避けるために沸騰石を入れる。

C：しぶき止め

D：給水用漏斗

E：蒸気管

F：アルカリ溶液注入用漏斗

G：ピンチコック付ゴム管

H：小孔（径は管の内径にほぼ等しい。）

J：冷却器（下端は斜めに切ってある。）

K：受器

操作法

別に規定する場合を除き、次の方法によるものとする。

窒素（N：１４.０１）２～３mgを含む量の試料を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、又はピペットで量り、ケルダールフラスコAに入れる。別に、硫酸カリウム１０g（９.５～１０.４g）及び硫酸銅１g（０.５～１.４g）を混合して粉末とし、その1g（０.５～１.４g）をフラスコに加え、フラスコの首に付着した試料を少量の水で洗い込み、さらに、フラスコの内壁に沿って硫酸７mLを加える。

次に、フラスコを振り動かしながら、強過酸化水素水１mLを少量ずつ内壁に沿って注意して加える。フラスコを加熱し、溶液が青色で、澄明となり、フラスコの内壁に炭化物を認めなくなったとき、加熱を止める。必要ならば、冷却した後、強過酸化水素水少量を追加し、再び加熱する。放冷した後、水２０mLを注意しながら加え、冷却する。フラスコを、あらかじめ水蒸気を通じて洗った蒸留装置に連結する。受器Kには、ホウ酸溶液（１→２５）１５mL及びブロムクレゾールグリーン・メチルレッド試液３滴を入れ、適量の水を加え、冷却器Jの下端をこの溶液に浸す。漏斗Fから水酸化ナトリウム溶液（２→５）３０mLを加え、注意して水１０mLで洗い込み、３０秒以内にピンチコック付ゴム管Gのピンチコックを閉じ、水蒸気を通じて留液８０～１００mLを得るまで蒸留する。冷却器Jの下端を液面から離し、少量の水でその部分を洗い込み、０.００５mol／L硫酸で滴定する。この場合において、滴定の終点は、溶液の緑色が微灰青色を経て微灰赤紫色に変わるときとする。

同様の方法で空試験を行い補正する。

０.００５mol／L硫酸１mL＝０.１４０１mgN

（２５）　定性反応

定性反応は、試料の確認試験に用い、通例、その溶液２～５mLを量り、試験を行う。

亜鉛塩

① 亜鉛塩の中性～アルカリ性溶液に硫化アンモニウム試液又は硫化ナトリウム試液を加えるとき、帯白色の沈殿を生じる。沈殿を分取し、これに希酢酸を加えても溶けないが、希塩酸を追加するとき、溶ける。

② 亜鉛塩の溶液にフェロシアン化カリウム試液を加えるとき、白色の沈殿を生じ、この一部に希塩酸を追加しても、沈殿は溶けない。また、残りの沈殿の一部に１mol／L水酸化ナトリウム試液を追加するとき、溶ける。

③ 亜鉛塩の溶液にリン酸を加えて酸性とし、硫酸銅溶液（１→１,０００）１滴及びチオシアン酸水銀アンモニウム試液２mLを加えるとき、淡紫色の沈殿を生じる。

アルミニウム塩

① アルミニウム塩の溶液に塩化アンモニウム試液及びアンモニア試液を加えるとき、白色のゲル状の沈殿を生じ、過量のアンモニア試液を追加しても、沈殿は溶けない。

② アルミニウム塩の溶液に１mol／L水酸化ナトリウム試液を加えるとき、白色のゲル状の沈殿を生じ、過量の１mol／L水酸化ナトリウム試液を追加するとき、沈殿は溶ける。

③ アルミニウム塩の溶液に硫化ナトリウム試液を加えるとき、白色のゲル状の沈殿を生じ、過量の硫化ナトリウム試液を追加するとき、沈殿は溶ける。

④ アルミニウム塩の溶液に白色のゲル状の沈殿が生じるまでアンモニア試液を加え、アリザリンレッドS試液５滴を追加するとき、沈殿は、赤色に変わる。

アンモニウム塩

アンモニウム塩に過量の１mol／L水酸化ナトリウム試液を加え、加温するとき、アンモニア臭のガスを発し、このガスは、潤した赤色リトマス紙を青変する。

塩化物

① 塩化物の溶液に硫酸及び過マンガン酸カリウムを加えて加熱するとき、塩素臭のガスを発し、このガスは、潤したヨウ化カリウムデンプン紙を青変する。

② 塩化物の溶液に硝酸銀試液を加えるとき、白色の沈殿を生じる。沈殿を分取し、この一部に希硝酸を加えても溶けない。また、残りの沈殿の一部に過量のアンモニア試液を加えるとき、溶ける。

カリウム塩

① カリウム塩につき、炎色反応を行うとき、淡紫色を呈する。炎が黄色のときは、コバルトガラスを通して観察すると赤紫色に見える。

② カリウム塩の中性溶液に酒石酸水素ナトリウム試液を加えるとき、白色の結晶性の沈殿を生じる。沈殿の生成を速くするには、ガラス棒で試験管の内壁をこする。沈殿を分取し、これにアンモニア試液、１mol／L水酸化ナトリウム試液又は炭酸ナトリウム試液を加えるとき、いずれも溶ける。

③ カリウム塩の酢酸酸性溶液にコバルト亜硝酸ナトリウム試液を加えるとき、黄色の沈殿を生じる。

④ カリウム塩に過量の１mol／L水酸化ナトリウム試液を加え、加温しても、アンモニアの臭いを発しない（アンモニウム塩との区別）。

カルシウム塩

① カルシウム塩につき、炎色反応を行うとき、黄赤色を呈する。

② カルシウム塩の溶液に炭酸アンモニウム試液を加えるとき、白色の沈殿を生じる。

③　カルシウム塩の溶液にシュウ酸アンモニウム試液を加えるとき、白色の沈殿を生じる。沈殿を分取し、これに希酢酸を加えても溶けないが、希塩酸を追加するとき、溶ける。

④　カルシウム塩の中性溶液にクロム酸カリウム試液１０滴を加えて加熱しても、沈殿を生じない（ストロンチウム塩との区別）。

クエン酸塩

①　クエン酸塩の溶液に過量の硫酸第二水銀試液を加えて沸騰するまで加熱し、過マンガン酸カリウム試液を加えるとき、脱色し、白色の沈殿を生じる。沈殿を分取し、これに塩化ナトリウム試液を加えるとき、溶ける。

②　クエン酸塩の中性溶液に等容量の希硫酸を加え、その２／３容量の過マンガン酸カリウム試液を加え、試液の色が消えるまで加熱した後、全量の１／１０容量の臭素試液を滴加するとき、白色の沈殿を生じる。

③　クエン酸塩の中性溶液に過量の塩化カルシウム試液を加え、煮沸するとき、白色の結晶性の沈殿を生じる。沈殿を分取し、この一部に１mol／L水酸化ナトリウム試液を加えても溶けない。また、他の一部に希塩酸を加えるとき、溶ける。

コハク酸塩

コハク酸塩の溶液のpHを６～７に調整し、この溶液に塩化第二鉄試液１mLを加えるとき、褐色の沈殿を生じる。

酢酸塩

①　酢酸塩に、硫酸（１→２）を加え、加温するとき、酢酸の臭いを発する。

②　酢酸塩に硫酸及び少量のエタノールを加えて加熱するとき、酢酸エチルの臭いを発する。

③　酢酸塩の中性溶液に塩化第二鉄試液を加えるとき、溶液は赤褐色を呈し、煮沸するとき、赤褐色の沈殿を生じる。これに塩酸を追加するとき、沈殿は溶け、溶液の色は黄色に変わる。

酒石酸塩

①　酒石酸塩の中性溶液に硝酸銀試液を加えるとき、白色の沈殿を生じる。沈殿を分取し、この一部に硝酸を加えるとき、沈殿は溶け

る。また、残りの沈殿の一部にアンモニア試液を加え、加温するとき、沈殿は溶け、徐々に器壁に銀鏡を生じる。

② 酒石酸塩の溶液に酢酸２滴、硫酸第一鉄試液１滴及び過酸化水素試液２～３滴を加え、さらに、過量の１mol／L水酸化ナトリウム試液を加えるとき、赤紫色～紫色を呈する。

③ 酒石酸塩の溶液２～３滴に、あらかじめレゾルシン溶液（１→５０）２～３滴及び臭化カリウム溶液（１→１０）２～３滴を加えた硫酸５mLを加え、水浴上で５～１０分間加熱するとき、濃青色を呈する。これを冷却した後、過量の水中に注ぐとき、溶液は、赤色を呈する。

硝酸塩

① 硝酸塩の溶液に等容量の硫酸を混和し、冷却した後、硫酸第一鉄試液を層積するとき、接界面に暗褐色の輪帯を生じる。

② 硝酸塩の溶液にジフェニルアミン試液を加えるとき、溶液は、青色を呈する。

③ 硝酸塩の硫酸酸性溶液に過マンガン酸カリウム試液を加えても、試液の赤紫色は、退色しない（亜硝酸塩との区別）。

炭酸塩

① 炭酸塩に希塩酸を加えるとき、泡立ってガスを発生する。このガスを水酸化カルシウム試液中に通じるとき、３０秒以内に白色の沈殿を生じる（炭酸水素塩と共通）。

② 炭酸塩の溶液に硫酸マグネシウム試液を加えるとき、白色の沈殿を生じ、希酢酸を追加するとき、沈殿は溶ける。

③ 炭酸塩の冷溶液にフェノールフタレイン試液１滴を加えるとき、溶液は、赤色を呈する（炭酸水素塩との区別）。

炭酸水素塩

① 炭酸水素塩に希塩酸を加えるとき、泡立ってガスを発生する。このガスを水酸化カルシウム試液中に通じるとき、３０秒以内に白色の沈殿を生じる（炭酸塩と共通）。

② 炭酸水素塩の溶液に硫酸マグネシウム試液を加えるとき、沈殿を生じないが、煮沸するとき、白色の沈殿を生じる。

③　炭酸水素塩の冷溶液にフェノールフタレイン試液１滴を加えるとき、溶液は、赤色を呈しない、又は赤色を呈しても、極めて薄い（炭酸塩との区別）。

鉄塩、第一

①　第一鉄塩の弱酸性溶液にフェリシアン化カリウム試液を加えるとき、青色の沈殿を生じ、希塩酸を追加しても、沈殿は溶けない。

②　第一鉄塩の溶液に１mol／L水酸化ナトリウム試液を加えるとき、灰緑色のゲル状の沈殿を生じ、硫化ナトリウム試液を追加するとき、黒色の沈殿に変わる。沈殿を分取し、これに希塩酸を加えるとき、溶ける。

③　第一鉄塩の中性又は弱酸性溶液にｏ―フェナントロリンのエタノール溶液（１→５０）を滴加するとき、濃赤色を呈する。

鉄塩、第二

①　第二鉄塩の弱酸性溶液にフェロシアン化カリウム試液を加えるとき、青色の沈殿を生じ、希塩酸を追加しても、沈殿は溶けない。

②　第二鉄塩の溶液に１mol／L水酸化ナトリウム試液を加えるとき、赤褐色のゲル状の沈殿を生じ、硫化ナトリウム試液を追加するとき、黒色の沈殿に変わる。沈殿を分取し、これに希塩酸を加えるとき、溶け、溶液は白濁する。

③　第二鉄塩の中性又は弱酸性溶液にチオシアン酸アンモニウム試液を加えるとき、溶液は、赤色を呈し、塩酸を追加してもこの色は消えないが、さらに、塩化第二水銀液を追加するとき、消える。

銅塩、第二

①　第二銅塩の塩酸酸性溶液によく磨いた板状の鉄を入れるとき、その表面に赤色の金属の膜を生じる。

②　第二銅塩の溶液に少量のアンモニア試液を加えるとき、淡青色の沈殿を生じ、過量のアンモニア試液を追加するとき、沈殿は溶け、溶液は濃青色を呈する。

③　第二銅塩の溶液にフェロシアン化カリウム試液を加えるとき、赤褐色の沈殿を生じ、この一部に希硝酸を追加しても、沈殿は溶けない。また、他の一部にアンモニア試液を追加するとき、沈殿は溶け、溶液は濃青色を呈する。

④　第二銅塩の溶液に硫化ナトリウム試液を加えるとき、黒色の沈殿を生じる。沈殿を分取し、この一部に希塩酸、希硫酸又は１mol／L水酸化ナトリウム試液を加えても溶けない。また、残りの沈殿の一部に熱希硝酸又はシアン化カリウム試液を加えるとき、溶ける。

ナトリウム塩

①　ナトリウム塩につき、炎色反応を行うとき、黄色を呈する。

②　ナトリウム塩の中性又は弱アルカリ性濃溶液にピロアンチモン酸カリウム試液を加えるとき、白色の結晶性の沈殿を生じる。沈殿の生成を速くするには、ガラス棒で試験管の内壁をこする。

乳酸塩

乳酸塩の硫酸酸性溶液に過マンガン酸カリウム試液を加えて加熱するとき、アセトアルデヒドの臭いを発する。

芳香族アミン、第一

芳香族第一アミンの酸性溶液に氷冷しながら亜硝酸ナトリウム試液３滴を加え、振り混ぜ、２分間放置し、次に、スルファミン酸アンモニウム試液１mLを加え、よく振り混ぜ、１分間放置した後、シュウ酸N―（１―ナフチル）―N′―ジエチルエチレンジアミン試液１mLを加えるとき、溶液は、赤紫色を呈する。

マグネシウム塩

①　マグネシウム塩の溶液に炭酸アンモニウム試液を加えるとき、白色の沈殿を生じ、塩化アンモニウム試液を追加するとき、沈殿は溶ける。さらに、リン酸一水素ナトリウム試液を追加するとき、白色の結晶性の沈殿を生じる。

②　マグネシウム塩の溶液に１mol／L水酸化ナトリウム試液を加えるとき、白色のゲル状の沈殿を生じ、更に過量の１mol／L水酸化ナトリウム試液を加えても沈殿は溶けないが、ヨウ素試液を追加するとき、沈殿は、暗褐色に染まる。

マンガン塩

① マンガン塩の溶液にアンモニア試液を加えるとき、白色の沈殿を生じる。この一部に硝酸銀試液を追加するとき、沈殿は、黒色に変わる。また、残りの沈殿の一部を放置するとき、沈殿の上部が褐色を帯びてくる。

② マンガン塩の希硝酸酸性溶液に少量のビスマス酸ナトリウムの粉末を加えるとき、溶液は、赤紫色を呈する。

ヨウ化物

① ヨウ化物の溶液に硝酸銀試液を加えるとき、黄色の沈殿を生じる。この一部に希硝酸を、また、残りの沈殿の一部に強アンモニア水を追加しても、いずれも沈殿は溶けない。

② ヨウ化物の酸性溶液に亜硝酸ナトリウム試液１～２滴を加えるとき、溶液は黄褐色を呈し、その後、黒紫色の沈殿を生じる。デンプン試液を追加するとき、溶液は、濃青色を呈する。

硫酸塩

① 硫酸塩の溶液に塩化バリウム試液を加えるとき、白色の沈殿を生じ、希硝酸を追加しても、沈殿は溶けない。

② 硫酸塩の中性溶液に酢酸鉛試液を加えるとき、白色の沈殿を生じ、酢酸アンモニウム試液を追加するとき、沈殿は溶ける。

③ 硫酸塩の溶液に等容量の希塩酸を加えても白濁せず（チオ硫酸塩との区別）、二酸化イオウの臭いを発しない（亜硫酸塩との区別）。

リン酸塩（正リン酸塩）

① リン酸塩の中性溶液に硝酸銀試液を加えるとき、黄色の沈殿を生じ、希硝酸又はアンモニア試液を追加するとき、沈殿は溶ける。

② リン酸塩の中性又は希硝酸酸性溶液にモリブデン酸アンモニウム試液を加え、加温するとき、黄色の沈殿を生じ、１mol／L水酸化ナトリウム試液又はアンモニア試液を追加するとき、沈殿は溶ける。

③ リン酸の中性又はアンモニアアルカリ性溶液にマグネシア試液を加えるとき、白色の結晶性の沈殿を生じ、希塩酸を追加するとき、沈殿は溶ける。

（２６） 鉛試験法

鉛試験法は、試料中に混在する鉛の量を試験する方法である。

(i)　ジチゾン法

試液・標準液

クエン酸アンモニウム溶液　クエン酸アンモニウム４５g（４４.５～４５.４g）に水を加えて溶かし、１００mLとする。

亜硫酸ナトリウム溶液　亜硫酸ナトリウム１５g（１４.５～１５.４g）に水を加えて溶かし、１００mLとする。用時調製する。

シアン化カリウム溶液　シアン化カリウム１０g（９.５～１０.４g）に水を加えて溶かし、１００mLとする。

希シアン化カリウム溶液　シアン化カリウム溶液１０mLに水を加えて１００mLとする。用時調製する。

ジチゾン・ベンゼン溶液　ジチゾンを乳鉢中でよくすりつぶし、その０.０５g（０.０４５～０.０５４g）にクロロホルム１００mLを加えて溶かした後、分液漏斗に入れ、強アンモニア水（１→１００）１００mLずつで３回抽出する。全抽出液を合わせ、ベンゼン２００mLずつで３回洗う。水層に希塩酸を加えて僅かに酸性とした後、ベンゼン２００mLずつで２回抽出する。ベンゼン抽出液を合わせ、ベンゼンを加えて全量を約１,０００mLとし、原液とする。原液をベンゼンで１０倍に希釈した溶液につき、ベンゼンを対照液として、層長１０mmで６２０nm付近における吸収の極大波長で吸光度Aを測定する。原液２０,０００／（７０.６×A）mLを量り、１,０００mLの全量フラスコに入れ、ベンゼンを標線まで加えて１,０００mLとする。この溶液１,０００mLは、ジチゾン（$C_{13}H_{12}N_4S$）２０mgを含む。用時調製する。

ジチゾン用鉛標準液　鉛標準液１０mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、硝酸（１→１００）を標線まで加えて１００mLとする。この溶液１mLは、鉛（Pb）０.００１mgを含む。用時調製する。

操作法

各条に規定する量の試料溶液及び本品を用いないで試料溶液の場合と同様に操作して得た空試験液を量り、クエン酸アンモニウム溶液２mL及びメチルレッド試液２滴を加え、溶液が黄色を呈するまで強アンモニア水を滴加し、さらに、水を加えて全量を約１００mL

とする。これにシアン化カリウム溶液１０mL及び亜硫酸ナトリウム溶液１０mLを加え、よく振り混ぜ、水浴上で１０～１５分間加熱する。放冷した後、強アンモニア水１.５mLを加え、分液漏斗に移し、全量ピペットを用いてジチゾン・ベンゼン溶液１０mLを加え、１分間強く振り混ぜ、水層を除く。さらに、希シアン化カリウム溶液４０mLを加え、３０秒間強く振り混ぜ、放置した後、ベンゼン層を分取し、ベンゼンを対照として、層長１０mmで５２５nm付近における吸収の極大波長で吸光度A_T及びA_Bを測定する。同時にジチゾン用鉛標準液１０mL及び水１０mLについて、試料溶液と同様に操作し、吸光度A_S及びA_0を測定する。

$$\text{鉛(Pb)の量}(\mu g/g) = 10 \times \frac{A_T - A_B}{A_S - A_0} \times \frac{\text{試料溶液全量}(mL)}{\text{試料溶液採取量}(mL)} \times \frac{1}{\text{試料の量}(g)}$$

注意：試験に用いる試薬及び試液は、鉛を含まず、又はほとんど含まないものを用いる。また、ガラス器具は、あらかじめ塩酸（１→２）でよく洗い、さらに、水で洗ったものを用いる。

(ii)　原子吸光光度法

操作法

①　第１法

試料溶液及び標準液の調製

別に規定するものを除き、次の方法により試料溶液を調製する。

別に規定する量の試料を量り、白金製又は石英製のるつぼに入れ、硫酸少量を加えて潤し、徐々に加熱してできる限り低温でほとんど灰化した後、放冷し、更に硫酸１mLを加え、徐々に加熱して４５０～５５０℃で灰化するまで強熱する。残留物に少量の硝酸（１→１５０）を加えて溶かし、１０mLの全量フラスコに入れ、更に硝酸（１→１５０）を標線まで加えて１０mLとし、試料溶液とする。

また、別に規定するものを除き、鉛標準液１.０mLを全量ピペットを用いて量り、１０mLの全量フラスコに入れ、硝酸（１→１５

０）を標線まで加えて１０mLとし、標準液とする。

試験

別に規定するものを除き、試料溶液及び標準液につき、原子吸光光度法（フレーム方式）により次の条件で吸光度を測定するとき、試料溶液の吸光度は、標準液の吸光度以下とする。

操作条件

光源ランプ　鉛中空陰極ランプ

分析線波長　２８３.３nm

支燃性ガス　空気

可燃性ガス　アセチレン

②　第２法

試料溶液の調製

別に規定するものを除き、次の方法により試料溶液を調製する。

別に規定する量の試料を量り、ポリテトラフルオロエチレン製分解容器に入れ、硝酸０.５mLを加えて溶かした後、密封し、１５０℃で５時間加熱する。放冷した後、５mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて５mLとし、試料溶液とする。

試験

別に規定するものを除き、次の方法により試験を行う。

試料溶液３個以上をとり、原子吸光光度法（フレームレス方式（電気加熱方式））の標準添加法により次の条件で試験を行う。ただし、標準液は、鉛標準液適量を全量ピペットを用いて量り、水を加えて調製する。また、測定用溶液には、同容積の硝酸パラジウム試液を加え、よく混ぜ合わせる。硝酸１０mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加え

て１００mLとした溶液を用いて空試験を行い補正する。

操作条件

光源ランプ　鉛中空陰極ランプ

分析線波長　２８３.３nm

乾燥温度　１１０℃

灰化温度　６００℃

原子化温度　2,１００℃

（２７）　バイオオートグラフ法

バイオオートグラフ法は、ろ紙クロマトグラフ法又は薄層クロマトグラフ法を応用して分離した混合物中の力価を有する成分を、生物学的方法により、確認又はそのおおよその量を測定する方法とする。

操作法

ろ紙、薄層板、培養箱の形状、展開溶媒、常用標準希釈液、試料液、培地、試験菌液（又は試験胞子液）の調製、Rf値、移動距離、測定値、計算及び判定は、各条に規定する。

滅菌した培養箱に、培地及び試験菌液（又は試験胞子液）を加え、平板を作成する。これらの操作は、できる限り無菌的に行う。

ろ紙又は薄層板の原線を等間隔に４等分し、４区画になるよう垂直線を引く。各区画の原線の中央を原点とし、第１の区画から第３の区画までの各原点ごとに、各常用標準希釈液の高濃度のものから、順次５μLずつ、第４の区画の原点には、試料液５μLを、それぞれマイクロピペットを用いて点滴し、しみこませた後、風乾する。

このろ紙又は薄層板を、必要ならば、展開溶媒の気体で飽和した装置の中で３０～６０分間放置した後、展開溶媒を下降又は上昇させる。温度は、２０～３０℃とする。溶媒の下達線又は上達線が、ろ紙又は薄層板の下端又は上端より１０～３０mmに達したとき、展開

を止め、ろ紙又は薄層板を取り出し、室温で放置し、溶媒を乾燥除去する。乾燥した後、ろ紙又は薄層板を区画線に沿って４等分し、必要ならば、不要部分を切り捨て、培養箱の培地上に、４切片のろ紙又は薄層板をそれぞれ約１５mmの間隔で並べる。この際、ろ紙又は薄層板の各部と培地は、完全に接着するように注意して並べる。５～１５分間接触させた後、ろ紙又は薄層板を取り去る。これらの操作は、雑菌が入らないよう注意して行う。培養箱は、３２～３７℃で１７～２０時間培養する。

（２８）　薄層クロマトグラフ法

薄層クロマトグラフ法は、適当な固定相で作られた薄層を用い、混合物を移動相で展開させてそれぞれの成分に分離する方法であり、物質の確認又は純度の試験等に用いる。

薄層板の調製

通例、次の方法によるものとする。

薄層板は、５０mm×２００mm又は２００mm×２００mmの平滑で均一な厚さのガラス板に適当な器具を用いて、各条に規定する固定相固体の粉末を水で懸濁し、０.２～０.３mmの均一な厚さに塗布する。風乾した後、１０５～１２０℃の間の一定温度で３０～６０分間加熱、乾燥して調製する。ガラス板の代わりに適当なプラスチック板を使うことができる。薄層板は、湿気を避けて保存する。

操作法

別に規定する場合を除き、次の方法によるものとする。

薄層板の下端から約２０mmの高さを原線とし、両側から少なくとも１０mm離し、原線上に各条に規定する量の試料溶液及び標準液を、マイクロピペットを用いて約１０mmの間隔でスポットし、風乾する。次に、この薄層板を展開用容器に入れて密閉し、常温で展開を行う。展開用容器には、あらかじめ展開溶媒を１０mmの深さに入れ、展開溶媒の蒸気で飽和しておく。

展開溶媒の先端が原線から各条に規定する距離まで上昇したとき、薄層板を取り出し、風乾した後、各条に規定する方法により、それぞれのスポットの位置及び色等を調べる。Rf値は、次式により求める。

Rf＝原線からスポットの中心までの距離／原線から溶媒先端までの距離

（２９）　pH測定法

pHを測定するためには、ガラス電極によるpH計を用いる。

pHは、次式で定義される値である。この値は、厳密な意味での物理化学的な意義をもつものではないが、試料の水溶液中の水素イオン濃度を、その逆数の常用対数で示した値とよく一致する。

$$pH = pH_S + \frac{E - E_S}{\alpha}$$

pH_S：pH標準液のpH値

E：試料溶液中でガラス電極と比較電極を組み合わせた電池の起電力

E_S：pH標準液中でガラス電極と比較電極を組み合わせた電池の起電力

$$\alpha = \frac{2.3026 \times RT}{F}$$

R：気体定数

T：絶対温度

F：ファラデー定数

装置

pH計は、通例、ガラス電極及び比較電極からなる検出部と、検出されたpHを指示する指示部からなる。指示部には、非対称電位調整用つまみ及び温度補償用つまみがある。温度補償用つまみのないものには、温度補償用感温部がある。

pH計は、次の操作法に従い、任意の一種類のpH標準液のpHを５回繰り返し測定するとき、その再現性が±０.０５以内のものを用いる。なお、検出部は、毎回、測定の前に水でよく洗う。

操作法

ガラス電極を、あらかじめ水に数時間浸しておく。pH計は、電源を入れ、５分以上経ってから使用する。検出部をよく水で洗い、付着した水をろ紙等で軽く拭きとる。温度補償用つまみのあるものは、そのつまみをpH標準液の温度と一致させ、検出部を試料溶液のpH値に近いpH標準液中に浸し、２分以上経ってから、pH計の指示がその温度におけるpH標準液のpHになるように調整する。２点で調整する場合は、通例、リン酸塩pH標準液及び試料溶液のpH値に近いpH標準液を用いて、前記に準じて操作する。次に、検出部をよく水で洗い、付着した水をろ紙等で軽く拭きとった後、試料溶液に浸し、測定値を読み取る。

（３０）　比重測定法

比重とは、物質の質量とそれと等体積の標準物質の質量の比をいう。

比重$d_t^{t'}$とは、温度t′℃における試料と温度t℃における水（H_2O）との等体積の質量の比をいう。別に規定する場合を除き、測定には、第１法又は第２法を用い、数値に「約」を付記してあるときは、第３法を用いることができる。

操作法

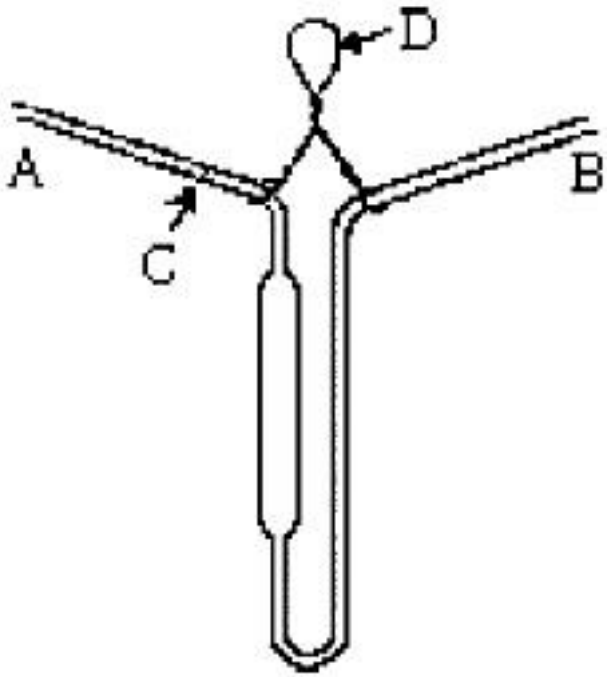
①　第１法　比重瓶による測定法

比重瓶は、通例、内容１０～１００mLのガラス製容器で、温度計付きのすり合わせの栓と標線及びすり合わせの蓋のある側管とからなる。あらかじめ清浄かつ乾燥した比重瓶の質量Wを量る。次に、栓及び蓋を除き、試料を満たして規定温度t′℃より１～３℃低くし、泡が残らないように注意して栓をする。徐々に温度を上げ、温度計が規定温度を示したとき、標線の上部の試料を側管から除き、側管に蓋をし、外部をよく拭いた後、質量W_1を量る。同じ比重瓶で水を用いて同様に操作し、その規定温度t℃におけるW_2を量る。

$$d_t^{t'} = \frac{W_1 - W}{W_2 - W}$$

② 第２法　シュプレンゲル・オストワルドピクノメーターによる測定法

シュプレンゲル・オストワルドピクノメーターは、通例、内容１～１０mLのガラス製容器で、図のように、両端は、肉厚細管（内径１～１.５mm、外径３～４mm）とし、一方の細管Aには、標線Cがあるものとする。あらかじめ清浄かつ乾燥したピクノメーターを、白金又はアルミニウム等の線Dで化学はかりの腕の鉤にかけ、質量Wを量る。次に、規定温度より３～５℃低い試料中に細管Bを浸す。Aには、ゴム管又はすり合わせの細管を付け、泡が入らないように注意し、試料をCの上まで吸い上げる。その後、規定温度t′℃の水浴中に約１５分間浸した後、Bの端にろ紙片をあて、試料の先端をCに一致させる。水浴から取り出し、外部をよく拭いた後、質量W_1を量る。同じピクノメーターで水を用いて同様に操作し、その規定温度t℃における質量W_2を量る。第１法の式により比重$d_t^{t'}$を計算する。



③　第３法　浮きばかりによる測定法

浮きばかりをエタノール又はエーテルで清浄にした後、試料をガラス棒でよくかき混ぜ、浮きばかりを入れ、規定温度にし、静止したとき、メニスカスの上線で比重を読む。読み方が表示してある浮きばかりでは、その方法に従う。

（３１）　ヒ素試験法

ヒ素試験法は、試料中に混在するヒ素の限度試験である。その限度は、三酸化ヒ素（As_2O_3）の量として表す。

各条には、ヒ素（As_2O_3として）の限度をμg／gで（　）内に付記する。

装置A

図１に示すものを用いる。

A：発生瓶（肩までの内容約７０mL）

B：排気管

C：ガラス管（内径５.６mm，吸収管に入れる部分は先端を内径１mmに引き伸ばす。）

D：吸収管（内径１０mm）

E：小孔

F：ガラス繊維（約０.２g）

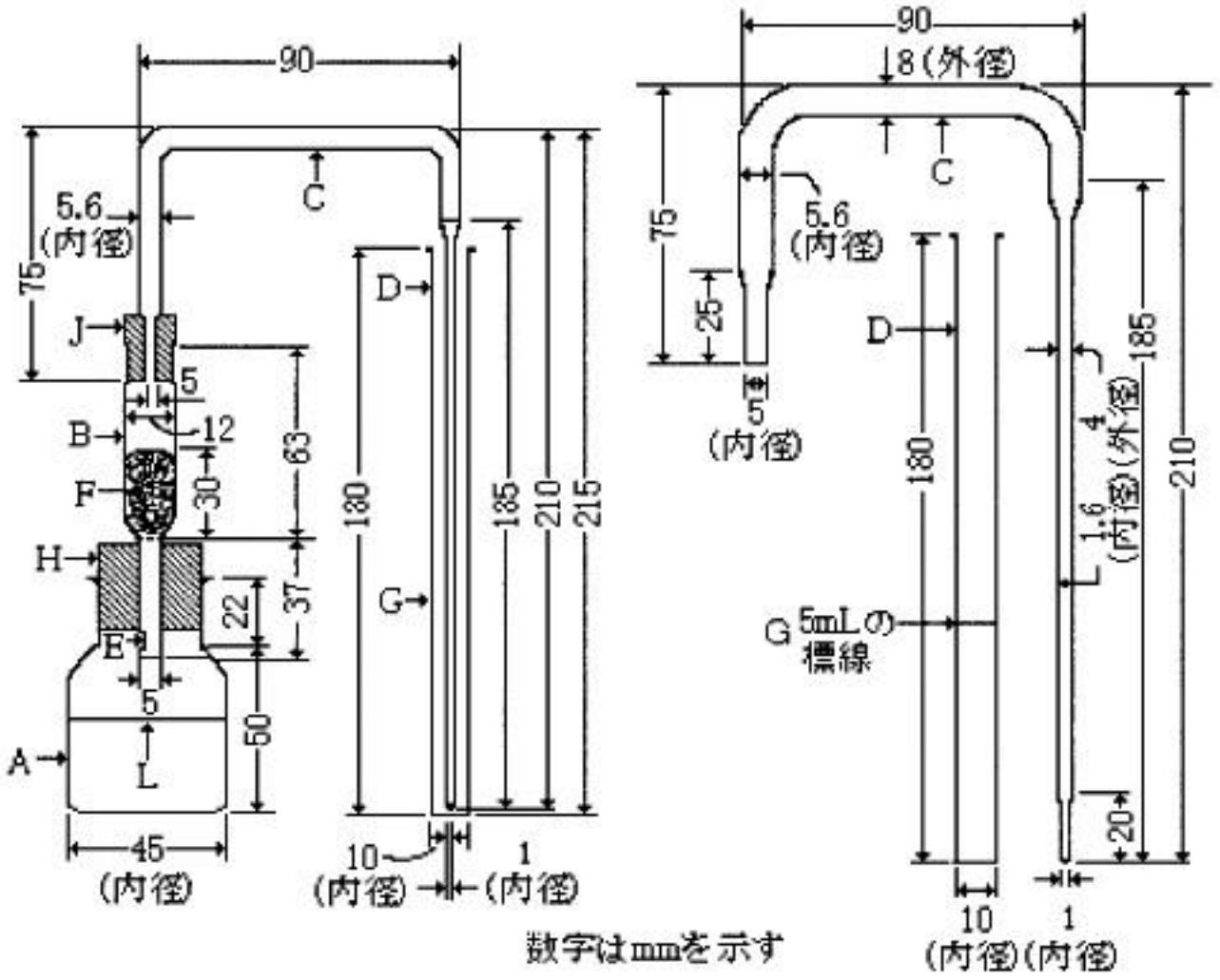
G：５mLの標線

H及びJ：ゴム栓

L：４０mLの標線

排気管Bに、約３０mmの高さまでガラス繊維Fを詰め、酢酸鉛試液及び水の等容量混液で均等に潤した後、下端から弱く吸引して過量の溶液を除く。これをゴム栓Hの中心に垂直に差し込み、Bの下部の小孔Eは、下に僅かに突き出るようにして発生瓶Aに付ける。Bの上端には、ガラス管Cを垂直に固定したゴム栓Jを付ける。Cの排気管側の下端は、ゴム栓Jと同一平面とする。

図１


90
5.6
(内径)
75
C
D
J
5
B
12
63
F
30
H
37
22
E
5
A
L
50
45
(内径)
180
185
210
215
10
(内径)
1
(内径)
90
8(外径)
C
75
5.6
(内径)
25
D
5
(内径)
180
185
4
(内径)(外径)
1.6
L
210
G
5mLの
標線
20
10
(内径)
1
(内径)
数字はmmを示す

装置B

図２に示すものを用いる。

A：発生瓶（肩までの内容約７０mL）

B：排気管

C及びD：褐色ガラス管（内径５.５mm、接続部の外径１８mmでそれぞれすり合わせとする。）

E：小孔

F：ガラス繊維（約０.２g）

G：臭化第二水銀紙（１８mm×１８mm）

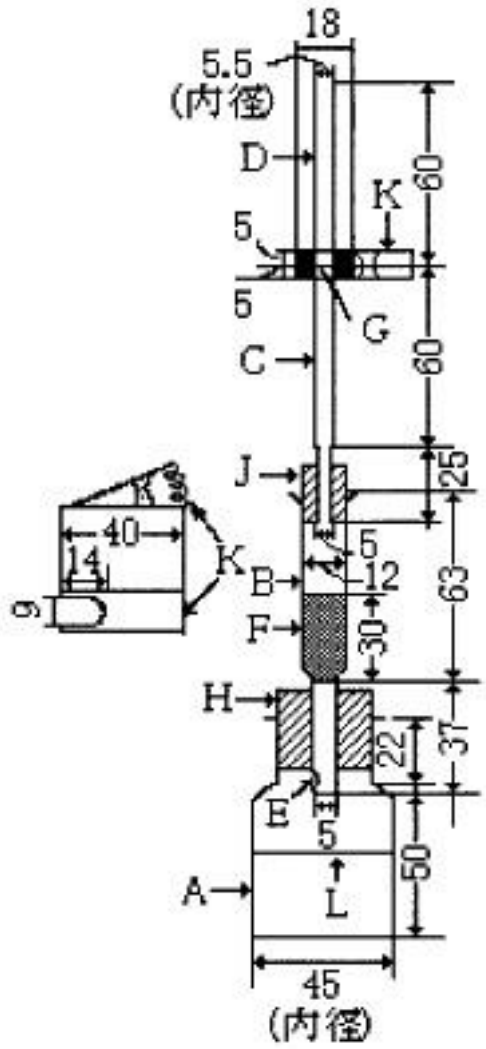
H及びJ：ゴム栓

K：クリップ

L：４０mLの標線

排気管Bに、約３０mmの高さまでガラス繊維Fを詰め、酢酸鉛試液及び水の等容量混液で均等に潤した後、下端から弱く吸引して過量の溶液を除く。これをゴム栓Hの中心に垂直に差し込み、Bの下部の小孔Eは、下に僅かに突き出るようにして発生瓶Aに付ける。Bの上端には、ガラス管Cを垂直に固定したゴム栓Jを付ける。Cの下端は、Jの下端と同一平面とする。次に、使用直前にC及びDのすり合わせ面の間に臭化第二水銀紙Gをはさみ、クリップKでC及びDを固定する。

図２


18
5.5
(内径)
D
K
60
5
5
G
C
60
J
25
K
40
14
K
5
B
12
63
9
F
30
H
22
37
E
5
50
A
L
45
(内径)

数字はmmを示す

操作法

試料溶液の調製は、別に規定する場合を除き、次の方法によるものとする。

①　第１法

各条に規定する量の試料を量り、水５mLを加え、必要ならば、加温して溶かし、試料溶液とする。

②　第２法

各条に規定する量の試料を量り、水５mL及び硫酸１mLを加える。ただし、無機酸の場合には、硫酸を加えない。これに亜硫酸水１０mLを加え、小ビーカーに入れ、水浴上で加熱して亜硫酸がなくなり約２mLとなるまで蒸発させ、水を加えて５mLとし、試料溶液とする。

③　第３法

各条に規定する量の試料を量り、白金製、石英製又は磁製のるつぼにとる。これに硝酸マグネシウムのエタノール溶液（１→５０）１０mLを加え、エタノールに点火して燃焼させた後、徐々に加熱して灰化する。この方法で、なお炭化物が残るときは、少量の硝酸で潤し、再び強熱して灰化する。放冷した後、残留物に塩酸３mLを加え、水浴上で加温して溶かし、試料溶液とする。

試料溶液の試験は、別に規定する場合を除き、次の方法によるものとする。

①　装置Aを用いる方法

試料溶液を発生瓶Aに入れ、必要ならば、少量の水で洗い込む。これに、ブロムフェノールブルー試液１滴を加え、アンモニア試液、強アンモニア水又は希塩酸を用いて中和した後、塩酸（１→２）５mL及びヨウ化カリウム試液５mLを加え、２～３分間放置し、さらに、酸性塩化第一スズ試液５mLを加え、室温で１０分間放置する。次に、水を加えて４０mLとし、無ヒ素亜鉛２g（１.５～２.４g）を加え、３０秒以内にB及びCを連結したゴム栓Hを発生瓶Aに付ける。Cの細管部の端は、あらかじめヒ化水素吸収液５mLを入れた吸収管Dの底に達するように入れておく。その後、発生瓶Aは、２５℃の水中に肩まで浸し、１時間放置する。吸収管を外し、必要なら

ば、ピリジンを加えて５mLとし、吸収液の色を観察する。この場合において、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない。なお、標準色の調製は、同時に行う。

② 装置Bを用いる方法

発生瓶Aに試料溶液を入れ、必要ならば、少量の水で洗い込む。これにメチルオレンジ試液１滴を加え、アンモニア試液、強アンモニア水又は希塩酸を用いて中和した後、塩酸（１→２）５mL及びヨウ化カリウム試液５mLを加え、２～３分間放置する。さらに、酸性塩化第一スズ試液５mLを加え、室温で１０分間放置する。次に、水を加えて４０mLとし、無ヒ素亜鉛２g（１.５～２.４g）を加え、３０秒以内にB、C、D及びGを連結してゴム栓Hを発生瓶Aに付け、２５℃の水中に発生瓶Aの肩まで浸し、１時間放置した後、３０秒以内に臭化第二水銀紙の色を観察する。この色は、標準色より濃くてはならない。なお、標準色の調製は、同時に行う。

標準色の調製

標準色の調製は、別に規定する場合を除き、次の方法によるものとする。

発生瓶Aにヒ素標準液２mLを全量ピペットを用いて加え、さらに、塩酸（１→２）５mL及びヨウ化カリウム試液５mLを加え、２～３分間放置した後、酸性塩化第一スズ試液５mLを加え、室温で１０分間放置する。以下試料溶液と同様に操作して得られた吸収液又は臭化第二水銀紙の呈色を標準色とする。この色は、三酸化ヒ素（As_2O_3）０.００２mgに相当する。

標準液の調製

標準液の調製は、別に規定する場合を除き、次の方法によるものとする。

ヒ素標準原液：三酸化ヒ素を微細の粉末とし、１０５℃で４時間乾燥し、その１００mg（９９.５～１００.４mg）を量り、水酸化ナトリウム溶液（１→５）５mLを加えて溶かす。この溶液に希硫酸を加えて中性とし、１,０００mLの全量フラスコに入れ、更に希硫酸を追加し、新たに煮沸し冷却した水を標線まで加えて１,０００mLとする。

ヒ素標準液：ヒ素標準原液１０mLを全量ピペットを用いて量り、１,０００mLの全量フラスコに入れ、希硫酸１０mLを加え、新た

に煮沸し冷却した水を標線まで加えて１,０００mLとする。この溶液１mLは、三酸化ヒ素（As_2O_3）０.００１mgを含む。この溶液は、用時調製し、共栓瓶に保存する。

注意：試験に用いる器具、試薬及び試液は、ヒ素を含まない又はほとんど含まないものを用い、必要ならば、空試験を行う。

（３２）　ビタミンA定量法

ビタミンA定量法は、ビタミンA油製造用原体、ビタミンA粉末製造用原体その他の飼料添加物中のビタミンAを紫外部の吸光度測定により定量する方法である。この場合において、定量を妨害する物質が存在するときは、適当な前処理を行う必要がある。

１ビタミンA単位（１ビタミンA国際単位と同じ。）は、ビタミンA（アルコール型）０.３μgに相当する。

試薬

イソプロパノール　水を対照液として、層長１０mmで吸光度を測定するとき、波長３００nmにおいて０.０５以下、波長３２０～３５０nmにおいて０.０１以下とする。必要ならば、蒸留して精製する。

エーテル　用時蒸留し、初めと終わりのそれぞれ約１０％を除く。

操作法

遮光容器を用い、できる限り空気又は他の酸化剤との接触を避け、操作は、速やかに行う。

各条で別に規定する場合を除き、第１法を用いるが、第１法で測定できる条件に適合しないものには、第２法を用いる。

①　第１法

試料約０.５gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、イソプロパノールを加えて溶かし、２５０mLの全量フラスコに入れ、更にイソプロパノールを標線まで加えて２５０mLとする。この溶液を、層長１０mmで３２６nmにおける吸光度が約０.５となるように、イソプロパノールで正確に薄めて試料溶液とし、吸収極大の波長を測定する。また、層長１０mmで３００nm、３１０nm、３２０nm、３２６nm、３３０nm、３４０nm及び３５０nmにおける吸光度を測定し、３２６nmの吸光度を１.０００としたときの

各波長における吸光度の比を求める。吸収極大の波長が３２５～３２８nmの間にあり、かつ、得られた各波長における吸光度の比が、それぞれ表の値の±０.０３０の範囲内にあれば、３２６nmの吸光度Aから試料１g中のビタミンA単位を算出する。

１g中のビタミンA単位数＝$E^{1\%}_{1cm}$（３２６nm）×１,９００

$$E^{1\%}_{1cm}(326nm)=\frac{A}{W}\times\frac{V}{100}$$

V：試料溶液の総mL数

W：試料溶液VmL中の試料のg数

酢酸レチノール及びパルミチン酸レチノールの確認のため、次の確認試験を行う。

試料、薄層クロマトグラフ用酢酸レチノール標準品及び薄層クロマトグラフ用パルミチン酸レチノール標準品についてそれぞれ１５,０００ビタミンA単位を含む量を量り、それぞれ石油エーテル５mLに溶かし、試料溶液及び標準液とする。この溶液につき、薄層クロマトグラフ法により試験を行う。試料溶液及び標準液５μLずつを薄層クロマトグラフ用シリカゲルを用いて調製した薄層板にスポットする。次に、ベンゼンを展開溶媒として約１０cm展開した後、薄層板を風乾する。これに三塩化アンチモン試液を噴霧し、試料及び標準品の青色に呈色した主なスポットの位置を比較して確認する。

第１法により吸光度を測定し、吸収極大の波長が３２５～３２８nmの間にないとき又は吸光度の比が表示した値の±０.０３０の範囲内にないときは、第２法を用いる。

λ（nm）	酢酸レチノール	パルミチン酸レチノール
３００	０.５７８	０.５９０
３１０	０.８１５	０.８２５
３２０	０.９４８	０.９５０

３２６	1.０００	1.０００
３３０	0.９７２	0.９８１
３４０	0.７８６	0.７９５
３５０	0.５２３	0.５２７

② 第２法

別に規定する場合を除き、５００ビタミンA単位以上に相当し、油脂１g以下を含む量の試料を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、フラスコに入れ、無アルデヒドエタノール３０mL及びピロガロールのエタノール溶液（１→１０）１mLを加える。次に、水酸化カリウム溶液（９→１０）３mLを加え、還流冷却器を付け、水浴上で３０分間加熱し、けん化する。速やかに常温まで冷却し、水３０mLを加え、分液漏斗Aに移す。フラスコは、水１０mLで洗った後エーテル４０mLで洗い、洗液を分液漏斗Aに入れ、よく振り混ぜ、放置する。水層を分液漏斗Bに分取し、エーテル３０mLでフラスコを洗った後、洗液を分液漏斗Bに入れ、振り混ぜ、抽出する。水層はフラスコに分取し、エーテル層は分液漏斗Aに合わせる。分取した水層は、分液漏斗Bに入れ、エーテル３０mLを加え、振り混ぜ、抽出する。エーテル層は、分液漏斗Aに合わせる。これに水１０mLを加え、静かに２～３回倒立した後静置し、分離した水層を除く。さらに、水５０mLずつで３回洗い、回の進むにつれて次第に強く振る。洗液がフェノールフタレイン試液で呈色しなくなるまで、水５０mLずつで洗った後、１０分間放置する。水をできる限り除き、エーテル抽出液を三角フラスコに移し、エーテル１０mLずつで２回洗い込む。次に、無水硫酸ナトリウム5g（4.5～5.4g）を加え、振り混ぜた後、傾斜してエーテル抽出液をナス型フラスコに移す。残った硫酸ナトリウムは、エーテル１０mLずつで２回以上洗い、洗液をフラスコに合わせる。エーテル抽出液を４５℃の水浴中で振り動かしながらアスピレーターを用いて濃縮して約１mLとし、３０秒以内にイソプロパノールを加えて溶かし、１mL中に６～１０ビタミンA単位を含むように正確に薄め、試料溶液とする。この溶液につき、層長１０mmで波長３１０nm、３２５nm及び３３４nmにおける吸光度A_1、A_2及びA_3を測定する。

１g中のビタミンA単位数＝$E^{1\%}_{1cm}$（３２５nm）×１,８３０

$$E^{1\%}_{1cm}(325nm)=\frac{A_2}{W}\times\frac{V}{100}\times f$$

$$f=6.815-2.555\times\frac{A_1}{A_2}-4.260\times\frac{A_3}{A_2}$$

f：補正係数

V：試料溶液の総mL数

W：試料溶液VmL中の試料のg数

（３３）　ビタミンD定量法

ビタミンD定量法は、ビタミンD_3油製造用原体、ビタミンD粉末製造用原体その他の飼料添加物中のビタミンDを、ガスクロマトグラフ法により定量する方法である。ただし、この定量法は、ビタミンDに対するビタミンE（酢酸dl―α―トコフェロール）の質量比が２,５００以下のものに適用される。

ビタミンD粉末製剤にあっては、８,０００ビタミンD国際単位を含む量を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、アスコルビン酸ナトリウム溶液（１→２０）２０mLを加え、還流冷却器を付け、水浴中で泥状又は乳状とした後、これを試料として試験を行う。

ステロールが混在している場合にあっては、ケイソウ土・ジギトニンカラムによる脱ステリン操作を行う。試料をけん化抽出したベンゼン層５０mLを減圧留去して得られた残留物に、n―ヘキサン３mLを加えて溶かしたものを、ケイソウ土・ジギトニンカラムに加えた後、n―ヘキサンを追加し、０.５mL／minの流速で流下させ、溶出液約３０mLを集める。この溶出液の溶媒を留去した後、残留物にアセトン１.０mLを全量ピペットを用いて加え、溶かし、以下薄層クロマトグラフ用試料溶液として試験を行う。

１ビタミンD国際単位は、ビタミン$D_3$０.０２５μgに相当する。

試薬・試液

無アルデヒドエタノール　エタノール〔特級〕１Lに５０％水酸化カリウム溶液５mL及び亜鉛末５g（４.５～５.４g）を加え、約２時間還流した後、蒸留し、初めと終わりのそれぞれ約１０％を除く。

n―ヘキサン〔特級〕　水を対照液とし、層長１０mmで吸光度を測定するとき、波長２４０～２５０nmにおいて、$E^{1\%}_{1cm}$＝０.３以下のものを使用する。

ベンゼン　ベンゼン〔特級〕を用時蒸留し、初めと終わりのそれぞれ約１０％を除く。

アセトン　アセトン〔特級〕に過マンガン酸カリウムを少量ずつ加え、振り混ぜ、２～３日放置して紫色が消えなくなった後、蒸留し、留液に新たに焼いた無水炭酸カリウムを加えて脱水し、分留管を付け、湿気を避けて蒸留し、５６℃の留分を集める。

シリカゲル　薄層クロマトグラフ用（蛍光剤入り）

酢酸スチグマステロール　スチグマステロール〔特級〕０.５４g（０.５３５～０.５４４g）を量り、ピリジン４.８mLを加えて溶かし、無水酢酸１.２mLを加え、６０～７０℃の水浴中で１時間加温し、室温で一夜放置した後、これを水中に注ぎ込み、生じた沈殿をろ取する。この沈殿を水で洗った後、エタノールにより再結晶する（融点１４３～１４５℃）。

本法の試薬は、上記以外のものにあっては、日本工業規格試薬の特級の規格に適合するものを用いる。

標準品・標準液

ビタミンD_2標準品　日本薬局方エルゴカルシフェロール　この場合において、波長２６５nmにおける吸光度を測定するとき、$E^{1\%}_{1cm}$＝４６５（０.０１g，エタノール，１,０００mL）以上のものを用いる。

ビタミンD_3標準品　日本薬局方コレカルシフェロール　この場合において、波長２６５nmにおける吸光度を測定するとき、$E^{1\%}_{1cm}$＝４７０（０.０１g，エタノール，１,０００mL）以上のものを用いる。

ビタミンD・プレD溶液　ビタミンD標準品５mg（４.５～５.４mg）を量り、二塩化エチレン１０mLを加えて溶かし、水浴中で３０分間

還流する。用時調製する。

内部標準液　A液　酢酸スチグマステロール０.０５０g（０.０４９５～０.０５０４g）を量り、アセトンを加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、更にアセトンを標線まで加えて１００mLとする。冷暗所に保存する。

B液　A液１０mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、アセトンを加えて溶かし、更にアセトンを標線まで加えて１００mLとする。用時調製する。

ビタミンD標準液　ビタミンD０.０４０g（０.０３９５～０.０４０４g）を量り、アセトンを加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、更にアセトンを標線まで加えて１００mLとする。この溶液１０mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、内部標準液A液１０mLを全量ピペットを用いて加え、アセトンを標線まで加えて１００mLとし、ビタミンD標準液とする。用時調製する。

ケイソウ土・ジギトニンカラムの調製

ジギトニン６００mg（５９９.５～６００.４mg）に水１０mLを加え、加温溶解し、約１時間放置した後、その５mLを量り、クロマトグラフ用ケイソウ土１０g（９.５～１０.４g）に加え、均等に混和し、その３g（２.５～３.４g）を量り、n―ヘキサンと共に１０×３００mmの褐色ガラス管に流し込み、大部分のn―ヘキサンを流出し、ケイソウ土・ジギトニンカラムを調製する。

操作法

遮光容器を用い、操作は、速やかに行う。

８,０００ビタミンD国際単位を含む量の試料を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、フラスコに入れ、無アルデヒドエタノール５０mL及びピロガロールのエタノール溶液（２→１０）２０mLを加える。次に、水酸化カリウム溶液（９→１０）８mLを加え、還流冷却器を付け、水浴上で３０分間加熱し、けん化する。速やかに常温まで冷却し、ベンゼン１００mLを全量ピペットを用いて加え、栓をし、よく振り混ぜた後、分液漏斗に移し、これに水酸化カリウム試液４０mLを加え、１５秒間激しく振り混ぜた後、静置し、水層を

除く。

ベンゼン層に水酸化カリウム溶液（３→１００）４０mLを加え、振り混ぜた後、静置し、水層を除く。これに水４０mLを加え、静かに２～３回倒立した後、静置し、水層を除く。さらに、毎回水４０mLずつで洗い、回の進むにつれて次第に強く振る。洗液がフェノールフタレイン試液で呈色しなくなるまで洗った後、水をできる限り除く。次に、乾燥した円形のろ紙（直径９cm）に切り込みを入れたものを加え、ベンゼン層が澄明になるまで振り混ぜる。

ベンゼン層５０mLを全量ピペットを用いて量り、ガラス栓付１００mLのナス型フラスコに入れ、４０℃の水浴中で振り動かしながらアスピレーターを用いて減圧留去する。残留物にアセトン１.０mLを全量ピペットを用いて加え、栓をしてよく振り混ぜて溶かし、薄層クロマトグラフ用試料溶液とする。この試料溶液０.２mLを全量ピペット又はマイクロピペットを用いて量り、薄層クロマトグラフ用シリカゲル（蛍光剤入り）を用いて調製した薄層板にスポットする。別に、ビタミンD・プレD溶液を同一の薄層板のすみにスポットする。次に、n―ヘキサン・酢酸エチル混液（４：１）を展開溶媒として約１５cm展開した後、薄層板を風乾し、紫外線（主波長２５４nm）を照射し、薄層クロマトグラフ用試料溶液から得たビタミンD及びプレDの部分をステンレス製ミクロスパーテルで５分以内にかきとり、５０mLのビーカーに入れる。

アセトン５mLずつで６回抽出し、ろ紙を用いて５０mLの丸底フラスコ中にろ過する。ろ紙は、少量のアセトンで洗い、洗液をろ液に合わせる。アセトン抽出液を、４０℃の水浴中で振り動かしながらアスピレーターを用いて減圧留去する。速やかに室温に戻し、残留物に内部標準液B液０.５０mLを全量ピペット又はマイクロピペットを用いて加え、溶かし、試料溶液とする。

試料溶液及びビタミンD標準液につき、次の条件でガスクロマトグラフ法により試験を行い、半値幅法によりピロD及び酢酸スチグマステロールそれぞれのピーク面積を求め、その面積比を求める。

$$\text{試料1g中のビタミンDの国際単位数} = S \times \frac{\text{試料溶液の内部標準物質に対するピロDのピーク面積比}}{\text{標準溶液の内部標準物質に対するピロDのピーク面積比}} \times V \times \frac{1}{W}$$

S：標準液０.５mL中のビタミンDの国際単位数（標準液１mL中には、１,６００国際単位のビタミンDを含む。）

V：希釈倍数（上記の場合は、２×５＝１０である。）

W：試料のg数

なお、操作条件は、次のとおりとする。

検出器：水素炎イオン化検出器

分離管：内径４mm、長さ１.５mのガラスカラム（１.５％メチルフェニルシリコーン―AW―DMCS　８０～１００メッシュ）

温度：分離管２２５℃　試料注入口２５０℃　検出器３００℃

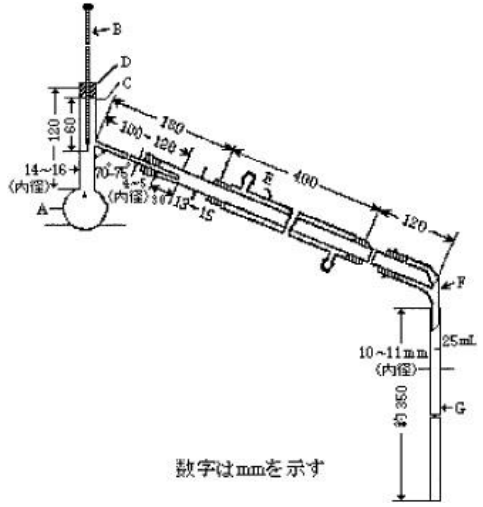
注入量：５μL

キャリヤーガス及び流速：窒素、内部標準物質が約４０～６０分後に現れるように窒素の流速を調整する。

（３４）　沸点測定法及び蒸留試験法

沸点の測定及び蒸留試験は、別に規定する場合を除き、次の第１法又は第２法によるものとする。沸点は、最初の留液５滴が冷却器の先端から留出したときから、最後の留液がフラスコの底部から蒸発するときまでの温度とする。また、蒸留試験は、各条に規定する温度範囲の留分の容量を量るものである。

第１法　各条に規定する温度範囲が５℃未満のとき用いる。



装置

図に示すものを用いる。

A：蒸留フラスコ

B：浸線付温度計

C：浸線

D：コルク栓

E：冷却器

F：アダプター

G：メスシリンダー（２５mL，０.１mLの目盛りのあるもの）

操作法

あらかじめ液温を測定した試料２５mLを０.１mLの目盛りのあるメスシリンダーGを用いて量り、内容５０～６０mLの蒸留フラスコAに入れ、このメスシリンダーを洗わずに受器とし、Aに沸騰石を入れ、浸線付温度計Bは、浸線Cがコルク栓Dの下端にくるように、また、水銀球の上端が留出口の中央部にくるように付け、Aに冷却器Eを連結し、EにはアダプターFを接続し、Fの先端は受器のメスシリンダーGの口に僅かに空気が流通するようにして差し込む。Aを覆う高さの風よけを付け、適当な熱源を用いてAを加熱する。

別に規定するものを除き、測定温度２００℃未満のものは１分間４～５mL、２００℃以上のものは１分間３～４mLの留出速度で蒸留し、留液の温度を初めの試料の液温と等しくし、留分の容量を量る。

８０℃以下で蒸留し始める溶液では、試料をあらかじめ１０～１５℃に冷却し、その容量を量り、蒸留中は、メスシリンダーの上部から２５mm以下を氷冷する。

気圧に対する温度の補正は、気圧１００kPa未満のときは、０.３６kPaにつき０.１℃を加え、気圧１００kPaを超えるときは、０.３６kPaにつき０.１℃を減じる。

第２法　各条に規定する温度範囲が５℃以上のとき用いる。

装置

第１法と同様の装置を用いる。ただし、蒸留フラスコAは、内容２００mL、首の内径１８～２４mmで内径５～６mmの留出管が付いているものを用いる。

操作法

液温をあらかじめ測定した試料１００mLを１mLの目盛りのあるメスシリンダーを用いて量り、第１法と同様に操作する。

（３５）　融点測定法

融点とは、次のそれぞれの方法で測定した温度をいう。ある物質の融点が範囲で示されているときには、その物質の融点がその範囲内にあればよいことを示す。

その測定法は、飼料添加物の物理的・化学的性質により次の２方法に分ける。別に規定する場合を除き、第１法を用いる。

操作法

①　第１法

粉末にしやすいものは、この方法によるものとする。

試料を微細の粉末とし、別に規定する場合を除き、デシケーター（シリカゲル）で２４時間乾燥する。また、各条に「乾燥した後」と規定されている場合は、乾燥減量の項の条件で乾燥したものを用いる。この試料を乾燥した毛細管Hに入れ、時計皿の上に立てた長さ約７００mmのガラス管の内部に落とし、弾ませて固く詰め、層の厚さが２.５～３.５mmとなるようにする。

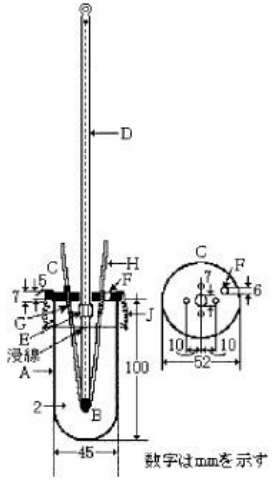
溶液Bを加熱し、予想した融点の約１０℃下の温度まで徐々に上げ、浸線付温度計Dの浸線を溶液のメニスカスに合わせ、試料を入れた毛細管Hをコイルスプリング Gに挿入し、試料を詰めた部分がDの水銀球の中央にくるようにする。次に、１分間に約３℃上昇するように加熱して温度を上げ、予想した融点より約５℃低い温度から１分間に１℃上昇するように加熱を続ける。

試料がH内で液化して、固体を全く認めなくなったときのDの示度を読み取り、融点とする。なお、装置は、図に示すものを用いることとし、溶液、浸線付温度計及び毛細管は、次のものを用いる。

溶液　常温における粘度５０～１００センチストークスの澄明なシリコーン油を用いる。

浸線付温度計　融点が５０℃未満のときにあっては１号、５０℃以上１００℃未満のときにあっては２号、１００℃以上１５０℃未満のときにあっては３号、１５０℃以上２００℃未満のときにあっては４号、２００℃以上２５０℃未満のときにあっては５号、２５０℃以上３２０℃未満のときにあっては６号を用いる。

毛細管　内径０.８～１.２mm、長さ１２０mm及び壁の厚さ０.２～０.３mmで一端を閉じた硬質ガラス製のものを用いる。



A：加熱容器（硬質ガラス製）

B：溶液

C：テフロン製蓋

D：浸線付温度計

E：温度計固定ばね

F：浴液量加減用小孔

G：コイルスプリング

H：毛細管

J：テフロン製蓋固定ばね

②　第２法

脂肪、脂肪酸、パラフィン又はろうのようなものであって、水に不溶で粉末にしにくいものは、この方法によるものとする。

注意しながら試料をできる限り低温で融解し、これを、泡が入らないようにして毛細管（第１法のもので両端を開いたもの）中に吸い上げ、約１０mmの高さとする。毛細管から試料が流出しないように保ち、１０℃以下で２４時間放置し、又は少なくとも１時間氷上に放置した後、試料の位置が水銀球の中央外側にくるようにゴム輪で温度計に取り付け、水を入れたビーカーに入れ、試料の下端を水面下３０mmの位置に保つ。水を絶えずかき混ぜながら加温し、予想した融点より５℃低い温度に達したとき、１分間に１℃上昇するように加熱を続ける。毛細管中で試料が浮上するときの温度を融点とする。

（３６）　硫酸塩試験法

硫酸塩試験法は、試料中に混在する硫酸塩の限度試験である。

各条には、硫酸塩（SO_4として）の限度を％で（　）内に付記する。

操作法

別に規定する場合を除き、次の方法によるものとする。

各条に規定する量の試料をネスラー管に入れ、適量の水を加えて溶かし、４０mLとする。これに希塩酸１mL及び水を加えて５０mLとし、試料溶液とする。別に、各条で規定する量の０.００５mol／L硫酸を量り、希塩酸１mL及び水を加えて５０mLとし、比較液とする。この場合、試料溶液が澄明でないときは、両液を同条件でろ過する。

試料溶液及び比較液に塩化バリウム試液２mLずつを加え、混和し、１０分間放置した後、黒色の背景を用い、ネスラー管の上方又は側方から観察して混濁を比較する。

試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない。

（３７）　硫酸呈色物試験法

硫酸呈色物試験法は、試料中に含まれる微量の不純物で硫酸により容易に着色する物質を試験する方法である。

操作法

あらかじめネスラー管を硫酸呈色物用硫酸でよく洗う。別に規定する場合を除き、試料が固体の場合には、ネスラー管に硫酸呈色物用硫酸５mLを入れ、試料を粉末とし、各条に規定する量を少量ずつ加え、ガラス棒でかき混ぜて完全に溶かす。試料が液体の場合には、各条に規定する量を量り、ネスラー管に入れ、硫酸呈色物用硫酸５mLを加え、振り混ぜる。この間、発熱し温度が上昇するものは冷却し、温度の影響のあるものは標準温度に保ち、１５分間放置した後、溶液を白色の背景を用い、ネスラー管に入れた各条に規定する色の比較液と側方から観察して比色する。

（３８）　ろ紙クロマトグラフ法

ろ紙クロマトグラフ法は、ろ紙を用い、混合物を移動相で展開させてそれぞれの成分に分離する方法であり、物質の確認又は純度の試験等に用いる。

操作法

別に規定する場合を除き、次の方法によるものとする。

幅２０～３０mm、長さ４００mmの長方形のろ紙の下端から約５０mmの高さを原線とし、この中央に、各条で規定する量の試料溶液を、マイクロピペット又は毛細管を用いてスポットし、風乾する。次に、あらかじめ展開溶媒を入れ、その蒸気で飽和させておいた高さ約５００mmの展開用容器に、このろ紙を入れ、器壁に触れないように注意して吊るし、下端から約１０mmまでを器底の展開溶媒中に浸し、容器を密閉し、常温で展開を行う。

展開溶媒の先端が原線から各条に規定する距離まで上昇したとき、ろ紙を容器から取り出し、３０秒以内に溶媒の先端の位置に印を付け、風乾した後、各条に規定する方法により、スポットの位置及び色等を調べる。Rf値は、次式により求める。

Rf＝原線からスポットの中心までの距離／原線から溶媒先端までの距離

7　飼料添加物一般の試験法並びに各飼料添加物の成分規格及び製造方法等の基準に用いる標準品、試薬・試液、容量分析用標準液、標準液、色の比較液、計量器・用器、ろ紙、滅菌法及びベルトラン糖類定量表の規定

（１）　標準品

標準品は、一定の純度又は一定の生物学的作用を有するように調製された物質で、飼料添加物を生物学的又は理化学的に試験するときに用いるものである。

アスコルビン酸　$C_6H_8O_6$〔日本薬局方標準品〕

L―アスコルビン酸―２―リン酸エステルトリスシクロヘキシルアンモニウム　$C_6H_6O_9P\cdot 3[CH_2(CH_2)_4CHNH_3]$

含量　本品は、定量するとき、L―アスコルビン酸―２―リン酸エステルトリスシクロヘキシルアンモニウム（$C_6H_6O_9P\cdot 3[CH_2(CH_2)_4CHNH_3]$）９８.０％以上を含む。

物理的・化学的性質　本品は、白色の粉末である。

確認試験　本品につき、赤外吸収スペクトル測定法の臭化カリウム錠剤法により測定するとき、波数２,９３９cm^{-1}、２,８５９cm^{-1}、１,７１９cm^{-1}、１,５８６cm^{-1}、１,４４８cm^{-1}、１,３８９cm^{-1}及び９７４cm^{-1}付近に吸収を認める。

純度試験　本品０.０１g（０.００５～０.０１４g）を水２０mLに溶かし、試料溶液とする。この溶液２０μLにつき、次の条件で液体クロマトグラフ法の自動面積測定法によりピーク面積を測定し、面積百分率法によりL―アスコルビン酸―２―リン酸エステルトリスシクロヘキシルアンモニウム以外のピーク面積の和を求めるとき、２.０％以下である。

操作条件

検出器：紫外吸光光度計（測定波長：２５０nm）

カラム：内径４.６mm、長さ１５０mmのステンレス管に粒径５μmの液体クロマトグラフ用オクタデシルシリル化シリカゲルを充填する。

カラム温度：２５℃付近の一定温度

移動相：リン酸二水素カリウム１３.６g（１３.５５～１３.６４g）及びテトラブチルアンモニウムヒドロキシド試液４.０mLを水

９５０mLに溶かし、２mol／L水酸化ナトリウム試液でpHを６.０に調整した後、水を加えて１,０００mLとする。この溶液９５０mLにアセトニトリル５０mLを加え、混和する。

流速：１.０mL／min

面積測定範囲：L―アスコルビン酸―２―リン酸エステルトリスシクロヘキシルアンモニウムの保持時間の６倍

乾燥減量　０.５％以下（０.１g，シリカゲル，２４時間）

定量法　本品約１１mgを０.１mgの桁まで量り、その数値を記録し、０.１mol／L塩酸を加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、０.１mol／L塩酸を標線まで加えて１００mLとする。この溶液２.０mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、０.１mol／L塩酸・炭酸ナトリウム緩衝液（pH１０）を標線まで加えて１００mLとし、試料溶液とする。この試料溶液につき、０.１mol／L塩酸・炭酸ナトリウム緩衝液（pH１０）を対照として２６３nm付近の極大波長における吸光度Aを測定する。

$$\text{L―アスコルビン酸―2―リン酸エステルトリスシクロヘキシルアンモニウムの量(mg)} = \frac{A}{279.5} \times 50{,}000$$

L―アスコルビン酸―２―リン酸エステルマグネシウム　$(C_6H_6O_9P)_2Mg_3 \cdot 10H_2O$

含量　本品は、定量するとき、９８.０％以上を含む。

物理的・化学的性質　本品は、白色の粉末で、僅かに特異な臭いを有する。

確認試験

① 本品２mg（１.５～２.４mg）に０.１mol／L塩酸試液を加えて１００mLとし、この溶液につき、吸収スペクトルを測定するとき、波長２３５～２３９nmに吸収の極大を示す。

② 本品の水溶液（１→５０）５mLに塩化第二鉄試液１滴を加えるとき、この溶液は、赤褐色を呈する。

③ 本品０.１g（０.０５～０.１４g）に硫酸２mL及び過酸化水素水１５mLを加え、溶液が約５mLになるまで加熱し、放冷した後、

水を加えて５０mLとする。この溶液１mLに３mol／L硫酸１mL、モリブデン酸アンモニウム試液１mL及びアミドール・亜硫酸水素ナトリウム試液１mLを加えるとき、その溶液は、青色を呈する。

④　本品０.５g（０.４５～０.５４g）に硫酸２mL及び過酸化水素水３０mLを加え、溶液が約５mLになるまで加熱する。放冷した後、水を加えて２０mLとし、１mol／L水酸化ナトリウム試液で中和した溶液は、マグネシウム塩の定性反応を呈する。

純度試験

①　溶状　本品１.０g（０.９５～１.０４g）に水１０mLを加えて溶かすとき、その溶液は、色の比較液Jより濃くなく、澄明でなければならない。

②　類縁物質　本品０.０１g（０.００５～０.０１４g）に水１mLを加えて溶かし、この溶液１０μLをクロマトグラフ用３号ろ紙の下端から約５cmのところにスポットし、風乾する。次に、トリクロル酢酸５g（４.５～５.４g）にイソプロパノール・水混液（７５：２０）９５mLを加えて溶かした溶液を展開溶媒として約３０cm展開した後、ろ紙を風乾する。これに塩化第二鉄０.５g（０.４５～０.５４g）をエタノールに溶かし、１００mLとした溶液を均等に噴霧するとき、Rf値約０.５の位置に赤褐色の単一のスポットを認め、その他のスポットを認めてはならない。

水分　本品約１.６gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、メタノール・硫酸混液（７０：１）を加えて溶かした後、５０mLの全量フラスコに入れ、標線まで加えて５０mLとして試料溶液とし、質量を０.０１gの桁まで量り、その数値を記録する。試料溶液１mLを全量ピペットを用いて量り、カールフィッシャー法の直接滴定法により水分を測定する。別に、０.０１gの桁まで質量を量り、その数値を記録した約１mLのメタノール・硫酸混液（７０：１）について同様に水分を測定する。次式により本品の水分を求めるとき、その量は、２３.０～２４.５％でなければならない。

$$\text{本品の水分}(\%) = \frac{50 \times S - B \times (W_2 - W_1) / W_3}{W_1 \times 10}$$

S：１mLの試料溶液中の水分（mg）

Ｂ：０.０１gの桁まで質量を量り、その数値を記録した約１mLのメタノール・硫酸混液（７０：１）中の水分（mg）

W_1：本品の採取量（g）

W_2：試料溶液５０mLの質量（g）

W_3：Bの測定に用いた約１mLのメタノール・硫酸混液（７０：１）の質量（g）

定量法　本品０.２gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、水を加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、更に水を標線まで加えて１００mLとし、試料原液とする。この溶液２５mLを全量ピペットを用いて量り、分解瓶に入れ、硫酸（１→３）１mL及びペルオキソ二硫酸カリウム（２→２５）５mLを加え、密栓し、高圧蒸気滅菌器に入れ、１２１℃で３０分間加熱する。放冷した後、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとする。この溶液２.５mLを全量ピペットを用いて量り、亜硫酸水素ナトリウム溶液（１→２０）１mLを加え、振り混ぜ、さらに、モリブデン酸アンモニウム・タルトラトアンチモン（Ⅲ）酸カリウム・アスコルビン酸試液１５mLを加え、振り混ぜた後、２００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて２００mLとし、試料溶液とする。モリブデン酸アンモニウム・タルトラトアンチモン（Ⅲ）酸カリウム・アスコルビン酸試液を加えてから正確に３０分後に、試料溶液につき、波長７１０nmにおける吸光度A_{T1}を測定する。また、試料原液２５mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとし、この溶液２.５mLを全量ピペットを用いて量り、亜硫酸水素ナトリウム溶液（１→２０）１mLを加え、振り混ぜ、以下試料溶液と同様に操作し、波長７１０nmにおける吸光度A_{T2}を測定する。別に、リン酸二水素カリウム約０.１gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、水を加えて溶かし、５００mLの全量フラスコに入れ、更に水を標線まで加えて５００mLとし、この溶液２.５mLを全量ピペットを用いて量り、亜硫酸水素ナトリウム溶液（１→２０）１mLを加え、振り混ぜ、以下試料溶液と同様に操作し、波長７１０nmにおける吸光度A_Sを測定する。

L—アスコルビン酸—2—リン酸エステルマグネシウムの量(mg)

$$= W \times \frac{4}{5} \times \frac{A_{T1} - A_{T2}}{A_S} \times \frac{379.61}{136.09} \times 1,000$$

W：リン酸二水素カリウムの量（g）

４—アセタミド—２—ヒドロキシ安息香酸メチル　$C_{10}H_{11}NO_4$

含量　本品は、１０５℃で２時間乾燥した後、定量するとき、４—アセタミド—２—ヒドロキシ安息香酸メチル（$C_{10}H_{11}NO_4$）９８．０％以上を含む。

物理的・化学的性質　本品は、白色の結晶性の粉末で、臭いはない。

確認試験

①　本品のメタノール溶液（１→１２５,０００）につき、吸収スペクトルを測定するとき、波長２１１～２１５nm、２７２～２７６nm及び３０５～３０９nmに吸収の極大を示し、波長２３７～２４１nm及び２９１～２９５nmに吸収の極小を示す。

②　本品を１０５℃で２時間乾燥し、赤外吸収スペクトル測定法の臭化カリウム錠剤法により赤外吸収スペクトルを測定するとき、３,３００cm^{-1}、１,６８０cm^{-1}、１,６１５cm^{-1}、１,３２０cm^{-1}及び１,２７５cm^{-1}に吸収を認める。

純度試験

①　融点　本品の融点は、１５１～１５３℃でなければならない。

②　類縁物質　本品０.０１g（０.００５～０.０１４g）を量り、メタノール１.０mLを加えて溶かし、この溶液１０μLを、薄層クロマトグラフ用シリカゲルを用いて調製した薄層板にスポットする。次に、エーテル・ベンゼン・クロロホルム混液（５０：３５：１５）を展開溶媒として約１０cm展開した後、薄層板を風乾する。これにドラーゲンドルフ試液を均等に噴霧し、その後、硫酸（１→２）を均等に噴霧するとき、Rf値約０.３の位置に橙色の単一のスポットを認め、その他のスポットを認めてはならない。

乾燥減量　１.０％以下（１g，１０５℃，２時間）

強熱残分　０.１０％以下（１g）

定量法　本品を１０５℃で２時間乾燥し、その約０.０４５gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、窒素定量法により試験を行う。

０.０１mol／L硫酸１mL＝４.１８４mg$C_{10}H_{11}NO_4$

注意：遮光した気密容器に保存する。

４―アミノ―２―エトキシ安息香酸メチル　$C_{10}H_{13}NO_3$

含量　本品は、デシケーター（シリカゲル）で３時間乾燥した後、定量するとき、４―アミノ―２―エトキシ安息香酸メチル（$C_{10}H_{13}NO_3$）９８.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、灰褐色の結晶性の粉末で、臭いはない。

②　融点　９９～１０１℃（分解）

確認試験

①　本品のメタノール溶液（１→１２５,０００）につき、吸収スペクトルを測定するとき、波長２０８～２１２nm、２３２～２３６nm、２７７～２８１nm及び３００～３０４nmに吸収の極大を示し、波長２２２～２２６nm、２５０～２５４nm及び２８７～２９１nmに吸収の極小を示す。

②　本品をデシケーター（シリカゲル）で３時間乾燥し、赤外吸収スペクトル測定法の臭化カリウム錠剤法により赤外吸収スペクトルを測定するとき、３,４００cm^{-1}、１,６９５cm^{-1}、１,６１０cm^{-1}及び１,２５５cm^{-1}に吸収を認める。

純度試験　類縁物質　本品０.０１０g（０.００９５～０.０１０４g）を量り、メタノール１.０mLを加えて溶かし、この溶液１０μL

を薄層クロマトグラフ用シリカゲルを用いて調製した薄層板にスポットする。次に、エーテル・ベンゼン・クロロホルム混液（５０：３５：１５）を展開溶媒として約１０cm展開した後、薄層板を風乾する。これにドラーゲンドルフ試液を均等に噴霧し、その後、硫酸（１→２）を均等に噴霧するとき、Rf値約０.５の位置に橙色の単一のスポットを認め、その他のスポットを認めてはならない。

乾燥減量　３.０％以下（１g，シリカゲル，３時間）

強熱残分　０.１０％以下（１g）

定量法　本品をデシケーター（シリカゲル）で３時間乾燥し、その約０.０４gを０.０００１gの桁まで量り、窒素定量法により試験を行う。

０.０１mol／L硫酸１mL＝３.９０４mg$C_{10}H_{13}NO_3$

注意：遮光した気密容器に保存する。

アンプロリウム　$C_{14}H_{19}ClN_4$・HCl　本品は、アンプロリウム製造用原体を量り、氷酢酸を用いて再結晶し、アセトンで洗浄した後、水に加温溶解させ、イソプロパノールを加えて再び再結晶させ、アセトンで洗浄して調製する。

物理的・化学的性質

①　本品は、白色の結晶性の粉末で、臭いはない。

②　融点　約２４８℃（分解）

確認試験

①　本品の０.１mol／L塩酸溶液（１→１００,０００）につき、吸収スペクトルを測定するとき、波長２４４～２４８nm及び２６０～２６４nmに吸収の極大を示し、それぞれの極大波長における吸光度をA_1及びA_2とするとき、A_1／A_2は、１.０４～１.０６である。

②　本品の水溶液（１→５０）は、塩化物の定性反応を呈する。

純度試験　類縁物質　本品０.１０g（０.０９５～０.１０４g）を量り、メタノール１０mLを加えて溶かし、この溶液１０μLを、薄層クロマトグラフ用シリカゲルを用いて調製した薄層板にスポットする。次に、水・第二ブタノール・氷酢酸混液（５：４：１）を展開溶媒として約１０cm展開した後、薄層板を風乾する。これにドラーゲンドルフ試液を均等に噴霧し、その後、硫酸（１→２）を均等に噴霧するとき、Rf値約０.４の位置に橙色の単一のスポットを認め、その他のスポットを認めてはならない。

乾燥減量　０.５％以下（１g，減圧，１００℃，３時間）

強熱残分　０.１０％以下（１g）

注意：遮光した気密容器に保存する。

エトパベート　$C_{12}H_{15}NO_4$　本品は、エトパベート製造用原体を量り、メタノールを用いて再結晶して調製する。

物理的・化学的性質　本品は、白色～僅かに微黄白色の結晶性の粉末で、臭いはない。

確認試験　本品のメタノール溶液（１→１２５,０００）につき、吸収スペクトルを測定するとき、波長２６６～２７０nm及び２９７～３０１nmに吸収の極大を示し、波長２３６～２４０nm及び２８５～２８９nmに吸収の極小を示す。

純度試験

①　融点　本品の融点は、１４７～１５１℃でなければならない。

②　類縁物質　本品０.０１０g（０.００９５～０.０１０４g）を量り、メタノール１.０mLを加えて溶かし、この溶液１０μLを、薄層クロマトグラフ用シリカゲルを用いて調製した薄層板にスポットする。次に、クロロホルム・エーテル・メタノール混液（１０：９：１）を展開溶媒として約１０cm展開した後、薄層板を風乾する。これを亜硝酸ナトリウム１０g（９.５～１０.４g）に塩酸２０mLを加えて亜硝酸ガスを発生させた容器中で１０分間放置した後、これにクロモトロプ酸０.０５g（０.０４５～０.０５４g）及び酢酸ナトリウム４０g（３９.５～４０.４g）を水に溶かし、１００mLとした溶液を均等に噴霧するとき、Rf値約０.５の位置に赤紫色の単一のスポットを認め、その他のスポットを認めてはならない。

乾燥減量　０.５％以下（１g，減圧，１００℃，２時間）

強熱残分　０.１０％以下（１g）

注意：遮光した気密容器に保存する。

塩酸チアミン　$C_{12}H_{17}ClN_4OS \cdot HCl$〔日本薬局方標準品〕

塩酸ピリドキシン　$C_8H_{11}NO_3 \cdot HCl$〔日本薬局方標準品〕

クエン酸モランテル　$C_{12}H_{16}N_2S \cdot C_6H_8O_7 \cdot H_2O$　本品は、クエン酸モランテル製造用原体を量り、光を避けて水で２回再結晶して調製する。

物理的・化学的性質

①　本品は、淡黄色の結晶性の粉末で、味は僅かに苦く、特異な臭いを有する。

②　本品は、メタノールにやや溶けやすく、水又はエタノールに溶けにくく、酢酸エチル又はベンゼンにほとんど溶けない。

③　本品の水溶液（１→２００）のpHは、３.５～４.３である。

④　融点　１１７～１２０℃

確認試験

①　本品０.１g（０.０５～０.１４g）に水３０mLを加えて溶かす。この溶液０.５mLにρ―ジメチルアミノベンズアルデヒド・塩化第二鉄試液３mLを加えるとき、溶液は、赤紫色を呈する。

②　本品０.０１g（０.００５～０.０１４g）に水２mLを加えて溶かし、過マンガン酸カリウム試液１滴を加えるとき、試液の色は、３０秒以内に消える。

③　本品５mg（４.５～５.４mg）にクエン酸の無水酢酸溶液（０.５→１００）２mLを加え、水浴中で加熱するとき、赤色～赤紫色を呈する。

④　本品０.０１g（０.００５～０.０１４g）に０.０１mol／L塩酸・メタノール試液を加えて溶かし、１,０００mLとする。この溶液につき、吸収スペクトルを測定するとき、波長３２２～３２７nmに吸収の極大を示す。

⑤　本品０.０２g（０.０１５～０.０２４g）に水４mLを加えて溶かし、希水酸化ナトリウム試液を加えて中性とした溶液は、クエン酸塩の定性反応③を呈する。

純度試験

①　溶状　本品０.５g（０.４５～０.５４g）にメタノール１０mLを加えて溶かすとき、その溶液は、黄色で、澄明でなければならない。

②　シス異性体　本品０.２g（０.１５～０.２４g）をメタノールを加えて溶かし、１０mLの褐色全量フラスコに入れ、更にメタノールを標線まで加えて１０mLとし、試料溶液とする。この溶液１mLを全量ピペットを用いて量り、１０mLの褐色全量フラスコに入れ、メタノールを標線まで加えて１００mLとし、シス異性体用対照溶液とする。別に、無水クエン酸０.１g（０.０５～０.１４g）を量り、メタノールを加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、更にメタノールを標線まで加えて１００mLとし、クエン酸溶液とする。試料溶液、シス異性体用対照溶液及びクエン酸溶液それぞれ５μLずつを薄層クロマトグラフ用シリカゲルを用いて調製した薄層板に暗所でスポットする。次に、メチルイソブチルケトン・ギ酸・水混液（２：１：１）の上層を展開溶媒として暗所で約１０cm展開した後、薄層板を１００℃で１５分間乾燥する。この薄層板をヨウ素蒸気を満たした槽中に入れるとき、試料溶液から得たモランテル及びクエン酸以外のスポットは、認めない、又はシス異性体用対照溶液から得たスポットより濃くてはならない（１％以下）。

水分　３.７～４.７％（０.５g）

強熱残分　０.１５％以下（１.０g）

酢酸レチノール、薄層クロマトグラフ用　$C_{22}H_{32}O_2$〔薄層クロマトグラフ用酢酸レチノール、日本薬局方標準品〕

シアノコバラミン　$C_{63}H_{88}CoN_{14}O_{14}P$〔日本薬局方標準品〕

スルファキノキサリン　$C_{14}H_{12}N_4O_2S$　本品は、スルファキノキサリン製造用原体を量り、エタノールを用いて再結晶して調製する。

物理的・化学的性質

①　本品は、淡黄色の微細な結晶で、臭いはない。

②　本品は、アセトンに溶けにくく、エタノールに極めて溶けにくく、水にほとんど溶けない。

③　本品は、１mol／L水酸化ナトリウム試液又は炭酸ナトリウム試液に溶ける。

④　本品は、光により徐々に暗色となる。

確認試験　本品０.０２g（０.０１５～０.０２４g）を量り、水５mLを加え、かき混ぜながら１mol／L水酸化ナトリウム試液を滴加して溶かし、これに硫酸銅試液２～３滴を加えるとき、黄緑色の沈殿を生じる。

純度試験

①　融点　本品の融点は、２４５～２４７℃（分解）でなければならない。

②　類縁物質　本品０.１０g（０.０９５～０.１０４g）を量り、アセトン２０mLを加え、加温して溶かし、この溶液２０μLを、薄層クロマトグラフ用シリカゲルを用いて調製した薄層板にスポットする。次に、イソプロパノール・酢酸ブチル・水・強アンモニア水混液（１０：６：３：１）を展開溶媒として約１０cm展開した後、薄層板を風乾する。これを亜硝酸ナトリウム１０g（９.５～１０.４g）に塩酸２０mLを加えて亜硝酸ガスを発生させた容器中で１０分間放置した後、これにクロモトロプ酸０.０５g（０.０４５～０.０５４g）及び酢酸ナトリウム４０g（３９.５～４０.４g）を水に溶かし、１００mLとした溶液を均等に噴霧するとき、Rf値約０.５の位置に紫赤色の単一のスポットを認め、その他のスポットを認めてはならない。

乾燥減量　０.５％以下（１g，１０５℃，４時間）

強熱残分　０.１０％以下（１g）

注意：遮光した気密容器に保存する。

チロシン　$C_9H_{11}NO_3$〔日本薬局方標準品〕

ナイカルバジン　$C_{13}H_{10}N_4O_5 \cdot C_6H_8N_2O$　本品は、ナイカルバジン製造用原体を量り、ジオキサン・アセトン・水混液（５：４：１）を用いて再結晶して調製する。

物理的・化学的性質

①　本品は、帯黄色の粉末で、臭いはない、又は僅かに特異な臭いを有する。

②　融点　約２６０℃（分解）

確認試験

①　本品の無水エタノール溶液（１→１５,０００）１５mLにスルファニル酸試液（２→１２５）５mL及び新たに調製した亜硝酸ナトリウム溶液（１→１００）５mLを加え、密栓し、６５℃で１０分間加温するとき、溶液は、赤色を呈する。

②　本品の無水エタノール溶液（１→１５,０００）１５mLに水酸化カリウムのエタノール溶液（１→１００）５mLを加えるとき、溶液は、黄色を呈する。

純度試験　類縁物質　本品１０mg（９.５～１０.４mg）を量り、ジメチルホルムアミド１.０mLを加えて溶かし、この溶液５μLを、薄層クロマトグラフ用セルロース（蛍光剤入り）を用いて調製した薄層板にスポットする。次に、クロロホルム・エーテル・メタノール（１０：９：１）を展開溶媒として約１０cm展開した後、薄層板を風乾する。これに紫外線（主波長２５４nm）を照射するとき、Rf値約０.３の位置に単一のスポットを認め、その他のスポットを認めてはならない。

乾燥減量　０.５％以下（１g，減圧，五酸化リン，１１０℃，１時間）

強熱残分　０.１０％以下（１g）

注意：遮光した気密容器に保存する。

パラアミノベンゾイルグルタミン酸　$C_{11}H_{14}N_2O_3$〔日本薬局方標準品〕

パルミチン酸レチノール、薄層クロマトグラフ用　$C_{36}H_{60}O_2$〔薄層クロマトグラフ用パルミチン酸レチノール、日本薬局方標準品〕

葉酸　$C_{19}H_{19}N_7O_6$〔日本薬局方標準品〕

リボフラビン　$C_{17}H_{20}N_4O_6$〔日本薬局方標準品〕

（２）　試薬・試液

試薬は、飼料添加物の試験に用いるものである。「容量分析用標準試薬」、「特級」、「１級」又は「無ヒ素」等と記載したものは、それぞれ日本工業規格試薬の容量分析用標準試薬、特級、１級又は無ヒ素等の規格に適合するものであり、かつ、試験法は、日本工業規格試薬の試験法に従う。試薬名が日本工業規格と相違する場合は、これを併記する。「日局」と記載したものは、日本薬局方の医薬品各条の成分規格に適合するものである。単に試験法を記載してある試薬については、飼料添加物の試験法を準用する。

試液は、飼料添加物の試験に用いるために調製した溶液である。

亜鉛（標準試薬）　Zn〔容量分析用標準試薬〕

亜鉛、無ヒ素　Zn〔無ヒ素〕　約８００μmのものを用いる。

亜鉛末　Zn〔特級〕

亜硝酸ナトリウム　$NaNO_2$〔特級〕

亜硝酸ナトリウム試液　亜硝酸ナトリウム１０g（９.５～１０.４g）に水を加えて溶かし、１００mLとする。用時調製する。

アスコルビン酸　$C_6H_8O_6$〔日局〕

アスコルビン酸ナトリウム　$C_6H_7NaO_6$〔特級〕

アセチレン　C_2H_2〔溶解性アセチレン〕９８.０％以上

アセトン　CH_3COCH_3〔特級〕

ビタミンD定量に用いるアセトンは、一般試験法のビタミンD定量法に定めるところによるものとする。

アセトン、非水滴定用　アセトンに過マンガン酸カリウムを少量ずつ加え、振り混ぜ、２～３日放置して紫色が消えなくなった後、蒸留し、留液に新たに焼いた無水炭酸カリウムを加えて脱水し、分留管を付け、湿気を避けて蒸留し、５６℃の留分を集める。

アセトニトリル　CH_3CN〔特級〕

アニリン　$C_6H_5NH_2$〔特級〕

アミグダリン　$C_{20}H_{27}NO_{11}$　本品は、水にやや溶けやすく、エタノールに溶けにくく、エーテルにほとんど溶けない。

pH　本品の水溶液（１→１００）のpHは、４.５～６.５でなければならない。

融点　２１０～２２２℃

比旋光度　$[\alpha]_D^{20}$＝－３９～－４３°

乾燥減量　５％以下

強熱残分　０.１％以下

アミドール　$(NH_2)_2C_6H_3OH \cdot 2HCl$　微黄褐色～灰黄緑色の結晶性の粉末である。

溶状　本品１.０g（０.９５～１.０４g）に水２０mLを加えて溶かすとき、溶液は、澄明である。

含量　９８.０％以上

アミドール・亜硫酸水素ナトリウム試液　アミドール０.４g（０.３５～０.４４g）及び亜硫酸水素ナトリウム８g（７.５～８.４g）を量り、水を加えて溶かし、４０mLとする。用時調製する。

４―アミノアンチピリン　$C_{11}H_{13}N_3O$〔特級〕

アミノ酸分析用ニンヒドリン　ニンヒドリン、アミノ酸分析用の項に定める。

アミノ酸分析用ニンヒドリン試液　ニンヒドリン試液、アミノ酸分析用の項に定める。

アミノピリン　$C_{13}H_{17}N_3O$　無色若しくは白色の結晶又は白色の結晶性粉末で、臭いはなく、味は僅かに苦い。

融点　１０７～１０９℃

乾燥減量　０.５％以下（１g，シリカゲル，４時間）

強熱残分　０.１０％以下（１g）

遮光して保存する。

ρ―アミノ安息香酸　$NH_2C_6H_4COOH$〔特級〕

アミルアルコール、イソ　$(CH_3)_2CH_2CH_2CHOH$〔特級〕

アラビノース　$C_5H_{10}O_5$

比旋光度　$[\alpha]_D^{20}$＝－１０３～－１０５°

重金属　１０μg／g以下

水分　０.５％以下

アリザリンエローGG　$C_{13}H_8N_3NaO_5$〔特級〕　変色範囲　pH（黄色）１０.０～１２.０（褐色）

アリザリンエローGG試液　アリザリンエローGG０.１g（０.０５～０.１４g）にエタノール１００mLを加えて溶かし、必要ならば、ろ過する。

アリザリンエローGG・チモールフタレイン試液　アリザリンエローGG試液１０mLにチモールフタレイン試液２０mLを加え、混和する。

アリザリンスルホン酸ナトリウム　$C_{14}H_5O_2(OH)_2SO_3Na \cdot H_2O$〔特級〕

アリザリンレッドS　$C_{14}H_5O_2(OH)_2SO_3Na \cdot H_2O$〔アリザリンレッドS（アリザリンスルホン酸ナトリウム）、特級〕　変色範囲　pH（黄）３.７～５.２（橙赤）

アリザリンレッドS試液　アリザリンレッドS０.１g（０.０５～０.１４g）に水を加えて溶かし、１００mLとする。必要ならば、ろ過す

る。

亜硫酸水素ナトリウム　$NaHSO_3$〔特級〕

亜硫酸ナトリウム　$Na_2SO_3 \cdot 7H_2O$〔特級〕

アルカリ性銅試液A　リン酸一水素ナトリウム７１ｇ（７０.５～７１.４ｇ）及び酒石酸カリウムナトリウム４０ｇ（３９.５～４０.４ｇ）を水６５０mLに溶かし、１mol／L水酸化ナトリウム試液１００mLを加え、これを静かにかき混ぜながら、さらに、硫酸銅溶液（１０→１００）８０mLを徐々に加える。次に、無水硫酸ナトリウム１８０ｇ（１７９.５～１８０.４ｇ）を加えて溶かした後、ヨウ素酸カリウム溶液（３.６→１００）２５mLを加え、さらに、水を加えて１,０００mLとする。２日間２５～３５℃で放置した後、沈殿物をろ過して除き、２５～３５℃で保存する。

アルカリ性銅試液B　硫酸銅４.０ｇ（３.９５～４.０４ｇ）、無水炭酸ナトリウム２４ｇ（２３.５～２４.４ｇ）、炭酸水素ナトリウム１６ｇ（１５.５～１６.４ｇ）、無水硫酸ナトリウム１８０ｇ（１７９.５～１８０.４ｇ）及び酒石酸カリウムナトリウム１２ｇ（１１.５～１２.４ｇ）に水を加えて溶かし、９００mLとする。この溶液を１０分間沸騰させた後、冷却し、水を加えて１,０００mLとし、密栓し、１週間放置した後、ガラスろ過器（G３）でろ過し、遮光して保存する。

アルカリ性ブルーテトラゾリウム試液　ブルーテトラゾリウム試液、アルカリ性の項に定める。

アルミニウム　Al〔特級〕

安息香酸（標準試薬）　C_6H_5COOH〔容量分析用標準試薬〕

アントロン　$C_{14}H_{10}O$〔特級〕

アントロン試液　アントロン３５mg（３４.５～３５.４mg）に硫酸１００mLを加えて溶かす。

アンモニア・塩化アンモニウム緩衝液、pH１０.７　塩化アンモニウム６７.５ｇ（６７.４５～６７.５４ｇ）に水を加えて溶かし、強アンモニア水５７０mLを加え、次に、水を加えて１,０００mLとする。

アンモニア試液　強アンモニア水４００mLに水を加えて１,０００mLとする（１０％）。

アンモニア水、強　NH_4OH〔アンモニア水、特級、比重０.９０〕

アンモニア水、２５％　NH_4OH〔アンモニア水、特級、比重０.９１〕

アンモニア水　〔日局〕

アンモニア性メタノール試液　強アンモニア水１０mLにメタノール１９０mLを加える。

イソアミルアルコール　アミルアルコール、イソの項に定める。

イソオクタン　$(CH_3)_3CCH_2CH(CH_3)_2$〔日局〕

イソブタノール　ブタノール、イソの項に定める。

イソプロパノール　プロパノール、イソの項に定める。

一酸化鉛　PbO〔特級〕

牛血清アルブミン　牛の血清から分離し、アルコール分画法で精製されたアルブミンの白色～薄い黄褐色の粉末である。

純度　９６％以上

牛心臓抽出液　本品は、脂肪、腱及び血管を除いた心筋を肉ひき機で細挫し、水を加え、ときどき振りながら２４時間４℃以下で保存する。次に、５０℃の水浴中で数時間加温した後、沸騰させ、又は蒸気下で１００℃に数分間放置する。放冷した後、布で、次に、ろ紙でろ過する。

馬脱繊維血液　無菌的に採血後３０秒以内に滅菌ガラス玉で確実に脱繊維する。

保存法　２～６℃

使用期限　製造後２週間

ウラシル　$C_4H_4N_2O_2$〔１級〕

液体クロマトグラフ用オクタデシルシリル化シリカゲル〔日局〕

液体クロマトグラフ用シリカゲル　シリカゲル、液体クロマトグラフ用の項に定める。

エステル分解酵素液　本品は、Streptomyces rochei var.volubilisの培養ろ液から分離したエステル分解酵素を硫酸アンモニウム溶液（４２３→1,０００）に懸濁した溶液であり、１.０単位／mL以上を含む。なお、１単位は、２５℃、pH７.０で１分間に酢酸４―ニトロフェニルから４―ニトロフェノール１μmolを生成する量である。本品は、６℃以下に保存する。本品は、用時、適量の水で薄め、メンブランフィルター（０.４５μm）でろ過した後、更に水で薄めて０.０３５単位／mLのエステル分解酵素液とする。

エタノール　C_2H_5OH〔エチルアルコール（９５v／v%）、特級〕

エタノール、希　エタノール１容量に水１容量を加える。C_2H_5OH４７.４５～５０.００v／v%を含む。

エタノール、不含クロロホルム　クロロホルム、エタノール不含の項に定める。

エタノール、無アルデヒド　エタノール１Lを共栓瓶に入れ、酢酸鉛２.5g（２.４５～２.５４g）を水５mLに溶かした溶液を加え、よく混ぜる。別に、水酸化カリウム5g（４.５～５.４g）を温エタノール２５mLに溶かし、放冷した後、この溶液を前の溶液にかき混ぜないで静かに加え、１時間後この溶液を激しく振り混ぜ、一夜放置し、上澄液をとり、蒸留する。

ビタミンD定量に用いるものは、一般試験法のビタミンD定量法に定めるところによるものとする。

エタノール、無水　C_2H_5OH〔エチルアルコール（９９.５v／v%以上）、特級〕

エチレングリコール　$HOCH_2CH_2OH$〔エチレングリコール（グリコール）、特級〕

エチレングリコール、カールフィッシャー用　エチレングリコールを蒸留し、１９５～１９８℃の留分をとる。本品１mL中の水分は、１.０mg以下である。

エチレングリコールモノメチルエーテル　$HOCH_2CH_2OCH_3$〔エチレングリコールモノメチルエーテル（メチルセロソルブ）、特級〕

エチレンジアミン四酢酸二ナトリウム　$C_{10}H_{14}N_2Na_2O_8・2H_2O$〔特級〕

エーテル　$C_2H_5OC_2H_5$〔エチルエーテル、特級〕

エトキシキン、定量用　エトキシキン製造用原体　定量するとき、エトキシキン（$C_{14}H_{19}NO$）９８.０％以上のものに限る。

NN指示薬　２―オキシ―１―（２′―オキシ―４′―スルホ―１′―ナフチルアゾ）―３―ナフトエ酸０.５g（０.４５～０.５４g）及び無水硫酸ナトリウム５０g（４９.５～５０.４g）を混ぜ、均質になるまですりつぶして調製する。

エピクロルヒドリン　C_3H_5OCl〔特級〕

エリオクロムブラックT　$C_{20}H_{12}N_3NaO_7S$〔エリオクロムブラックT、（１―（１―ハイドロオキシ―２―ナフチルアゾ）―５―ニトロ―２―ナフトール―４―スルホン酸ナトリウム）、特級〕

エリオクロムブラックT・塩化ナトリウム指示薬　エリオクロムブラックT０.１g（０.０５～０.１４g）及び塩化ナトリウム１０g（９.５～１０.４g）を混ぜ、均質になるまですりつぶして調製する。

エリオクロムブラックT試液　エリオクロムブラックT０.５g（０.４５～０.５４g）及び塩酸ヒドロキシルアミン４.５g（４.４５～４.５４g）を量り、エタノール１００mLを加えて溶かす。遮光した容器に保存する。

塩化アンモニウム　NH_4Cl〔特級〕

塩化アンモニウム試液　塩化アンモニウム１０.５g（１０.４５～１０.５４g）に水を加えて溶かし、１００mLとする（２mol／L）。

二塩化エチレン　一般試験法のビタミンD定量法に定めるところによる。

塩化カリウム　KCl〔特級〕

塩化カリウム・塩酸緩衝液　塩化カリウム溶液（３→２０）２５０mL及び２mol／L塩酸試液５３mLに水を加えて１,０００mLとする。

塩化カルシウム　$CaCl_2・2H_2O$〔塩化カルシウム（２水塩）、特級〕

塩化カルシウム、水分測定用　$CaCl_2$〔水分測定用、１～３号〕

塩化カルシウム試液　塩化カルシウム７.５g（７.４５～７.５４g）に水を加えて溶かし、１００mLとする（０.５mol／L）。

塩化第一スズ　$SnCl_2$・$2H_2O$〔特級〕

塩化第一スズ試液、酸性　塩化第一スズ８ｇ（７.５～８.４ｇ）に塩酸５００mLを加えて溶かす。共栓瓶に保存する。調製した後３か月以内に用いる。

塩化第二水銀　$HgCl_2$〔特級〕

塩化第二水銀試液　塩化第二水銀６.５ｇ（６.４５～６.５４ｇ）に水を加えて溶かし、１００mLとする（０.２５mol／L）。

塩化第二鉄　$FeCl_3$・$6H_2O$〔特級〕

塩化第二鉄試液　塩化第二鉄９ｇ（８.５～９.４ｇ）に水を加えて溶かし、１００mLとする（０.５mol／L）。

塩化第二鉄試液、希　塩化第二鉄試液２mLに水を加えて１００mLとする。用時調製する。

塩化第二鉄・塩酸試液　塩化第二鉄１０ｇ（９.５～１０.４ｇ）に０.１mol／L塩酸を加えて溶かし、１００mLとする。

塩化第二銅　$CuCl_2$・$2H_2O$〔特級〕

塩化チオニル　$SOCl_2$〔特級〕

塩化ナトリウム　NaCl〔特級〕

塩化ナトリウム（標準試薬）　NaCl〔容量分析用標準試薬〕

塩化ナトリウム試液　塩化ナトリウム１０ｇ（９.５～１０.４ｇ）に水を加えて溶かし、１００mLとする。

塩化ナトリウム・水酸化ナトリウム試液　塩化ナトリウム１００ｇ（９９.５～１００.４ｇ）に２.５mol／L水酸化ナトリウム試液４０mL及び水を加えて溶かし、１,０００mLとする。

塩化バリウム　$BaCl_2$・$2H_2O$〔特級〕

塩化バリウム試液　塩化バリウム１２ｇ（１１.５～１２.４ｇ）に水を加えて溶かし、１００mLとする（０.５mol／L）。

塩化ベンザルコニウム　塩化ベンザルコニウム〔日局〕

塩化マグネシウム　$MgCl_2・6H_2O$〔特級〕

塩化マグネシウム試液　酸化マグネシウム３.７５g（３.７４５～３.７５４g）に８mol／L塩酸試液を少量ずつ加えて溶かし、１００mLとする。

塩化メチルロザニリン　$C_{25}H_{30}ClN_3$〔日局〕

塩化メチルロザニリン・エタノール試液、０.２５mol／L　塩化メチルロザニリン１０g（９.５～１０.４g）をエタノール１００mLに溶かす。

塩化メチルロザニリン・エタノール試液、０.０３７mol／L　塩化メチルロザニリン０.３g（０.２５～０.３４g）をエタノール２０mLに溶かす。

塩化メチルロザニリン試液　塩化メチルロザニリン０.１g（０.０５～０.１４g）に氷酢酸１０mLを加えて溶かす。

塩化リチウム　$LiCl・H_2O$〔アミノ酸分析用〕

塩基性フクシン　〔特級〕

塩基性フクシン試液　塩基性フクシン１０g（９.５～１０.４g）をエタノール１００mLに溶かし、３７℃で一夜放置する。

塩酸　HCl〔特級〕　３５.０％以上

塩酸、希　塩酸２３.６mLに水を加えて１００mLとする（１０％）。

塩酸グアニン　$C_5H_5N_5O・HCl$　白色の結晶又は結晶性の粉末である。希塩酸に溶け、水又はエタノールにほとんど溶けない。

溶状　本品０.２g（０.１５～０.２４g）に塩酸（２→３）２０mLを加え、加温溶解するとき、溶液は、ほとんど澄明である。

水分　５.０％以下（１g）

含量　９４.０％以上

塩酸試液、８mol／L　塩酸７２０mLに水を加えて１,０００mLとする。

塩酸試液、６mol／Ｌ　塩酸５４０mLに水を加えて１,０００mLとする。

塩酸試液、２.５mol／Ｌ　塩酸２２５mLに水を加えて１,０００mLとする。

塩酸試液、２mol／Ｌ　塩酸１８０mLに水を加えて１,０００mLとする。

塩酸試液、１mol／Ｌ　塩酸９０mLに水を加えて１,０００mLとする。

塩酸試液、０.５mol／Ｌ　塩酸４５mLに水を加えて１,０００mLとする。

塩酸試液、０.２mol／Ｌ　１mol／L塩酸試液２００mLに水を加えて１,０００mLとする。

塩酸試液、０.１mol／Ｌ　１mol／L塩酸試液１００mLに水を加えて１,０００mLとする。

塩酸試液、０.００１mol／Ｌ　０.１mol／L塩酸試液１０mLに水を加えて１,０００mLとする。

塩酸システイン　$HSCH_2CH(NH_2)COOH \cdot HCl$〔特級〕

塩酸ジメチルアミン　$(CH_3)_2NH \cdot HCl$　白色の結晶で潮解性があり、水には極めてよく溶ける。

融点　１７０～１７２℃

塩酸チアミン　$C_{12}H_{17}ClN_4OS \cdot HCl$〔日局〕

塩酸ヒドロキシルアミン　$NH_2OH \cdot HCl$〔特級〕

塩酸ピリドキシン　$C_8H_{11}NO_3 \cdot HCl$〔日局〕

０.１mol／L塩酸・メタノール試液　塩酸９.０mLにメタノールを加えて１,０００mLとする。

０.０１mol／L塩酸・メタノール試液　１mol／L塩酸試液１０mLにメタノールを加えて１,０００mLとする。

塩酸リジン　$C_6H_{14}N_2O_2 \cdot HCl$〔日局〕

塩素　Cl_2　窒息性で、臭いがある黄緑色のガスで、空気より重く、水に溶ける。サラシ粉に塩酸を作用させて調製する。塩素ボンベに入れたものを用いることができる。

黄色酸化第二水銀　酸化第二水銀、黄色の項に定める。

王水　塩酸３容量に硝酸１容量を加える。用時調製する。

２―オキシ―１―（２′―オキシ―４′―スルホ―１′―ナフチルアゾ）―３―ナフトエ酸　$C_{21}H_{14}N_2O_7S$〔２―ヒドロキシ―１―（２′―ヒドロキシ―４′―スルホ―１′―ナフチルアゾ）―３―ナフトエ酸、特級〕

８―オキシキノリン　C_9H_6NOH〔８―キノリノール、特級〕

８―オキシキノリン試液　８―オキシキノリン２０mg（１９.５～２０.４mg）を水酸化ナトリウム溶液（１３→１００）１００mLに溶かす。

オクタン酸　$CH_3(CH_2)_6COOH$〔アミノ酸分析用〕

オリブ油　〔日局〕

過塩素酸　$HClO_4$〔特級、比重約１.６７〕　$HClO_4$７０～７２％を含む。

過塩素酸第二鉄　$Fe(ClO_4)_3$　灰白色～淡褐色の結晶で潮解性がある。水に極めて溶けやすい。

溶状　本品の水溶液（１→２０）は、澄明である。

塩化物　本品０.２０g（０.１９５～０.２０４g）を量り、塩化物の試験を行うとき、その量は、０.００１mol／L塩酸０.４０mLに対応する量以下でなければならない（０.０７１％以下）。

過塩素酸第二鉄試液　過塩素酸第二鉄３g（２.５～３.４g）に水を加えて溶かし、５００mLとし、ろ過する。

カザミノ酸　ビタミン類不含のカゼインを塩酸酸性で加水分解し、適当な処理により粉末としたものである。白色～淡黄色の粉末で、特異な臭いがある。

過酸化水素試液　強過酸化水素水１容量に水９容量を加える（３％）。用時調製する。

過酸化水素水、強　H_2O_2〔過酸化水素水（３０％）、特級〕　$H_2O_2$３０w／v%以上を含む。冷暗所に保存する。

カゼイン、乳製　白色～ほとんど白色の粉末である。

溶状　本品０.６g（０.５５～０.６４g）に０.０５mol／L乳酸試液１００mLを加えて溶かすとき、溶液は、微濁以下である。

吸光度　本品０.６gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、０.０５mol／L乳酸試液に溶かし、１００mLとし、この溶液につき、波長４００nmで吸光度を測定するとき、$E_{1cm}^{0.6\%}$ ≦０.４である。

カゼイン試液　乳製カゼイン０.１g（０.０５～０.１４g）に水３０mLを加え、よく分散させた後、水酸化ナトリウム溶液（１→１０）１mLを加えて溶かし、更に水を加えて５０mLとする。用時調製する。

カゼイン製ペプトン　ペプトン、カゼイン製の項に定める。

活性炭　〔日局〕

カテコール　$C_6H_4(OH)_2$〔１級〕

カフェイン　$C_8H_{10}N_4O_2 \cdot H_2O$〔日局〕

過マンガン酸カリウム　$KMnO_4$〔特級〕

過マンガン酸カリウム試液　過マンガン酸カリウム３.３g（３.２５～３.３４g）に水を加えて溶かし、１,０００mLとする（０.０２mol／L）。

過ヨウ素酸　HIO_4〔メタ過ヨウ素酸、特級〕

過ヨウ素酸試液　過ヨウ素酸２.５g（２.４５～２.５４g）に水を加えて溶かし、１００mLとした後、氷酢酸４００mLを加える。遮光して保存する。

過ヨウ素酸カリウム　KIO_4〔特級〕

過ヨウ素酸ナトリウム試液　メタ過ヨウ素酸ナトリウム２５g（２４.５～２５.４g）に水に加えて溶かし、１００mLとする。

ガラス繊維　〔ガラスウール、特級〕

過硫酸アンモニウム　$(NH_4)_2S_2O_8$〔特級〕

カールフィッシャー試液　一般試験法の水分定量法に定めるところによるものとする。

カールフィッシャー用エチレングリコール　エチレングリコール、カールフィッシャー用の項に定める。

カールフィッシャー用ピリジン　一般試験法の水分定量法に定めるところによるものとする。

カールフィッシャー用メタノール　一般試験法の水分定量法に定めるところによるものとする。

カルボキシメチルセルロースナトリウム　〔日局〕　置換度が０.６２～０.６８のものに限る。

緩衝液用０.２mol／Lリン酸二水素カリウム試液　０.２mol／Lリン酸二水素カリウム試液、緩衝液用の項に定める。

肝臓エキス　茶褐色の粉末又は粒子である。

　乾燥減量　６％以下（１g，８５℃，１時間）

　溶解性　本品の溶液（１→１,０００）をpH７.０に調整し、１２１℃で１５分間高圧蒸気滅菌するとき、不溶物を認めない。

カンテン　〔日局〕

希エタノール　エタノール、希の項に定める。

希塩化第二鉄試液　塩化第二鉄試液、希の項に定める。

希塩酸　塩酸、希の項に定める。

希酢酸　酢酸、希の項に定める。

ギ酸　HCOOH〔特級〕

ギ酸ナトリウム、定量用　HCOONa〔特級〕

希２，４―ジニトロクロルベンゼン試液　２，４―ジニトロクロルベンゼン試液、希の項に定める。

希硝酸　硝酸、希の項に定める。

キシラン　植物繊維をアルカリで抽出して得られる複雑な多糖類で、加水分解によりキシロースを生ずる。５℃以下で保存する。

キシレンシアノールFF　$C_{25}H_{27}N_2NaO_7S_2$〔１級〕

キシロース　$C_5H_{10}O_5$　白色～微褐色の結晶性粉末又は粉末である。

溶状　本品１g（０.５～１.４g）に水２０mLを加えて溶かすとき、溶液は、澄明又はほとんど澄明である。

比旋光度　本品２０gを０.１gの桁まで量り、その数値を記録し、水を加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとし、この溶液につき、層長１００mmで旋光度を測定するとき、$[\alpha]_D^{20}$＝＋１８.０～＋２０.０°である。

乾燥減量　０.３％以下（１g，１０５℃，２時間）

強熱残分　０.１％以下（１g）

希水酸化ナトリウム試液　水酸化ナトリウム試液、希の項に定める。

希水酸化ナトリウム・エタノール試液　水酸化ナトリウム・エタノール試液、希の項に定める。

キナルジンレッド　（$C_{21}H_{23}N_2I$）　本品は、結晶性粉末でエタノールに溶けやすい。本品のメタノール溶液（０.００５→１,０００）は、５２６nm付近に極大吸収部がある。また、当該極大吸収部で吸光度を測定するとき、０.５以上である。

キナルジンレッド試液　キナルジンレッド０.１g（０.０５～０.１４g）を量り、酢酸１００mLを加えて溶かす。用時調製する。

強アンモニア水　アンモニア水、強の項に定める。

強過酸化水素水　過酸化水素水、強の項に定める。

強酸性陽イオン交換樹脂　スルホン酸基が導入してある架橋度８％のスチレン―ジビニルベンゼン共重合体を、高速液体クロマトグラフ用に製造したものとする。

希硫酸　硫酸、希の項に定める。

金属ナトリウム　ナトリウム、金属の項に定める。

クエン酸　$C_6H_8O_7・H_2O$〔特級〕

クエン酸、無水　$C_6H_8O_7$〔日局〕

クエン酸アンモニウム　$C_6H_{14}N_2O_7$〔クエン酸二アンモニウム、特級〕

０.２mol／Lクエン酸塩緩衝液、pH５.２　クエン酸ナトリウム５９.６g（５９.５５～５９.６４g）、クエン酸２１.８g（２１.７５～２１.８４g）に水約７５０mLを加えて溶かし、必要ならば、クエン酸溶液（１→５０）又はクエン酸ナトリウム溶液（１→１００）を用いてpH５.２に調整した後、水を加えて１,０００mLとする。

クエン酸塩緩衝液、酵素力試験用　０.１mol／L塩酸試液に０.１mol／Lクエン酸二ナトリウム試液を加えて所定のpHに調整する。

クエン酸緩衝液　クエン酸２１.０g（２０.９５～２１.０４g）及び水酸化ナトリウム８.４g（８.３５～８.４４g）に水約７００mLを加えて溶かし、塩酸でpH１.３に調整した後、水を加えて１,０００mLとする。

クエン酸試液、１mol／L　クエン酸１２g（１１.５～１２.４g）に水を加えて溶かし、１００mLとする。

クエン酸ナトリウム　$Na_3C_6H_5O_7・２H_2O$〔特級〕

クエン酸ナトリウム緩衝液　クエン酸ナトリウム９８０g（９７９.５～９８０.４g）に水３,５００mL、塩酸７００mL及びオクタン酸５mLを加え、１mol／L塩酸でpH２.２に調整した後、水を加えて５,０００mLとする。この溶液５００mLに２０v／v%チオジエチレングリコール溶液５００mL及び水３,５００mLを加え、１mol／L塩酸でpH２.２に調整した後、水を加えて５,０００mLとする。

クエン酸二ナトリウム　$C_6H_6Na_2O_7・１（１／２）H_2O$〔特級〕

クエン酸二ナトリウム試液、０.１mol／L　クエン酸二ナトリウム２６.３g（２６.２５～２６.３４g）に水を加えて１,０００mLとする。

クエン酸リチウム　$Li_3C_6H_5O_7・４H_2O$〔アミノ酸分析用〕

クエン酸リチウム緩衝液　クエン酸リチウム６.９g（６.８５～６.９４g）、塩化リチウム１.３g（１.２５～１.３４g）、クエン酸８.８g（８.７５～８.８４g）、塩酸４.０mL、エタノール４０.０mL、チオジエチレングリコール２.５mL及びオクタン酸０.１mLに水を加え

て溶かし、１,０００mLとし、塩酸及び５mol／L水酸化リチウムでpHを２.９８に調整する。

クリスタルバイオレット　〔特級〕

クリスタルバイオレット・氷酢酸試液　クリスタルバイオレット５０mg（４９.５～５０.４mg）を氷酢酸１００mLに溶かす。

グリセリン　$C_3H_8O_3$〔濃グリセリン、日局〕

β―グルカン　大麦、えん麦、酵母等の細胞壁に存在する多糖類で、加水分解によりD―グルコースを生ずる。ただし、大麦由来の分子量約２００,０００のものを用いる。

m―クレゾール　$CH_3C_6H_4OH$〔１級〕

クロム酸カリウム　K_2CrO_4〔特級〕

クロム酸カリウム試液　クロム酸カリウム１０g（９.５～１０.４g）に水を加えて溶かし、１００mLとする。

クロマトグラフ用ケイソウ土　セイソウ土、クロマトグラフ用の項に定める。

クロマトグラフ用DEAE―セファデックスA―２５　DEAE―セファデックスA―２５、クロマトグラフ用の項に定める。

クロモトロプ酸　$(HO)_2C_{10}H_4(SO_3Na)_2$〔クロモトロプ酸（二ナトリウム塩）、特級〕　遮光して保存する。

クロモトロプ酸試液　水３０mLに硫酸６８mLを注意して加え、放冷した後、水を加えて１００mLとした溶液にクロモトロプ酸０.０５g（０.０４５～０.０５４g）を加えて溶かす。遮光して保存する。

クロラミン　$C_7H_7ClNNaO_2S \cdot 3H_2O$〔クロラミンT、特級〕

クロラミン試液　クロラミン１g（０.５～１.４g）に水を加えて溶かし、１００mLとする。用時調製する。

クロラムフェニコール　$C_{11}H_{12}Cl_2N_2O_5$〔日局〕

ρ―クロロフェノール　ClC_6H_4OH　無色～僅かに赤色の結晶又は結晶の塊で特異な臭いがある。エタノール、クロロホルム、エーテル又はグリセリンに極めて溶けやすく、水にやや溶けにくい。

融点　約４３℃

含量　９９.０％以上

定量法　本品約０.２gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、水を加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、更に水を標線まで加えて１００mLとする。この溶液２５mLを全量ピペットを用いて量り、ヨウ素瓶に入れ、０.１mol／L臭素溶液２０mLを全量ピペットを用いて加え、さらに、塩酸５mLを加え、３０秒以内に密栓し、３０分間しばしば振り混ぜ、さらに、１５分間放置する。次に、ヨウ化カリウム溶液（１→５）５mLを加え、３０秒以内に密栓し、よく振り混ぜた後、０.１mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液で滴定する（指示薬　デンプン試液１mL）。同様の方法で空試験を行う。

０.１mol／L臭素溶液１mL＝３.２１４mgC_6H_5ClO

クロロホルム　$CHCl_3$〔特級〕

クロロホルム、エタノール不含　クロロホルム２０mLを水２０mLと３分間穏やかによく振り混ぜた後、クロロホルム層を分取し、さらに、水２０mLずつで２回洗い、乾燥ろ紙でろ過し、無水硫酸ナトリウム５g（４.５～５.４g）を加え、５分間よく振り混ぜ、２時間放置した後、乾燥ろ紙でろ過する。用時調製する。

ケイソウ土、クロマトグラフ用　白色～灰白色の上質のものを用いる。

酵母エキス　適当な条件下で酵母（Saccharomyces）の産出物のペプトン様の総水溶性物質を澄明液とし、蒸発乾燥し、粉末としたもので、本品１gは、原料酵母７.５g以上から得たものである。帯赤黄色～褐色の粉末で腐敗臭のない特異な臭いがある。水に溶けて黄色～褐色の弱酸性の溶液となる。本品には、特別に含水炭素を加えない。

凝固性たん白質　本品の水溶液（１→２０）を沸騰するまで加熱するとき、沈殿を生じない。

塩化物（NaClとして）　５.０％以下

乾燥減量　５.０％以下（０.５g，１０５℃，恒量）

強熱残分　１５.０％以下（０.５g）

窒素含量　７.２～９.５％（１０５℃，恒量，乾燥した後、窒素定量法によるものとする。）

五酸化リン　P_2O_5〔特級〕

コバルト亜硝酸ナトリウム　$Na_3Co(NO_2)_6$〔特級〕

コバルト亜硝酸ナトリウム試液　コバルト亜硝酸ナトリウム１０g（９.５～１０.４g）に水を加えて溶かし、５０mLとする。必要ならば、ろ過する。用時調製する。

酢酸　CH_3COOH〔日局〕（５mol／L）

酢酸亜鉛　$Zn(CH_3COO)_2・2H_2O$〔特級〕

酢酸イソアミル　$CH_3COOCH_2CH_2CH(CH_3)_2$〔特級〕

酢酸、希　氷酢酸６g（５.５～６.４g）に水を加えて１００mLとする（１mol／L）。

酢酸、氷　CH_3COOH〔酢酸（氷酢酸）（９９～１００％）、特級〕

酢酸、氷、非水滴定用　氷酢酸１Lに三酸化クロム５g（４.５～５.４g）を加え、一夜放置した後、ろ過して蒸留し、１１５℃以上の留分に無水酢酸２０g（１９.５～２０.４g）を加え、再蒸留し、１１７～１１８℃で定沸点になった留分をとる。

酢酸アンモニウム　CH_3COONH_4〔特級〕

酢酸アンモニウム試液　酢酸アンモニウム１０g（９.５～１０.４g）に水を加えて溶かし、１００mLとする。

酢酸・エタノール試液　氷酢酸１mLに水９mLを加え、さらに、エタノール１０mLを加え、混和する。

酢酸エチル　$CH_3COOC_2H_5$〔特級〕

酢酸塩酸緩衝液、０.１mol／L、酵素力試験用　０.１mol／L酢酸ナトリウム試液に０.１mol／L塩酸試液を加えて所定のpHに調整する。

酢酸塩酸緩衝液、０.２５mol／L、酵素力試験用　酢酸ナトリウム３４.０２g（３４.０１５～３４.０２４g）に水を加えて溶かし、塩酸

でpHを５.５に調整し、水を加えて１,０００mLとする。

酢酸・酢酸アンモニウム緩衝液、pH４.８　酢酸アンモニウム７７g（７６.５～７７.４g）に水約２００mLを加えて溶かし、これに氷酢酸５７mLを加え、水を加えて１,０００mLとする。

酢酸・酢酸ナトリウム緩衝液、pH５.０　酢酸ナトリウム試液１４０mLに希酢酸６０mL及び水を加えて１,０００mLとする。

酢酸・酢酸ナトリウム緩衝液、１mol／L、酵素力試験用　酢酸ナトリウム試液に希酢酸を加えて所定のpHに調整する。

酢酸・酢酸ナトリウム緩衝液、０.２mol／L、酵素力試験用　０.２mol／L酢酸ナトリウム試液に０.２mol／L酢酸試液を加えて所定のpHに調整する。

酢酸・酢酸ナトリウム緩衝液、０.１mol／L、酵素力試験用　０.２mol／L酢酸ナトリウム試液に０.２mol／L酢酸試液を加えて所定のpHに調整し、水を加えて正確に２倍容量とする。

酢酸・酢酸ナトリウム緩衝液、０.０１mol／L、酵素力試験用　０.２mol／L酢酸ナトリウム試液に０.２mol／L酢酸試液を加えて所定のpHに調整し、水を加えて正確に２０倍容量とする。

酢酸・酢酸ナトリウム緩衝液、０.００５mol／L、酵素力試験用　０.２mol／L酢酸ナトリウム試液に０.２mol／L酢酸試液を加えて所定のpHに調整し、水を加えて正確に４０倍容量とする。

酢酸・酢酸リチウム緩衝液　酢酸リチウム４０７g（４０６.５～４０７.４g）及び酢酸２００mLに水を加えて溶かし、２,０００mLとする。

酢酸試液、６mol／L　氷酢酸３６g（３５.５～３６.４g）に水を加えて溶かし、１００mLとする。

酢酸試液、０.２mol／L　氷酢酸１２g（１１.５～１２.４g）に水を加えて溶かし、１,０００mLとする。

酢酸スチグマステロール　一般試験法のビタミンD定量法に定めるところによるものとする。

酢酸第二水銀　$Hg(CH_3COO)_2$〔特級〕

酢酸第二水銀試液、非水滴定用　酢酸第二水銀５g（４.５～５.４g）に非水滴定用氷酢酸を加えて溶かし、１００mLとする。

酢酸dl―α―トコフェロール、定量用　酢酸dl―α―トコフェロール製造用原体。ただし、定量するとき、酢酸dl―α―トコフェロール９８.０％以上のものに限る。

酢酸ナトリウム　$CH_3COONa・3H_2O$〔特級〕

酢酸ナトリウム、無水　CH_3COONa〔酢酸ナトリウム（無水）、特級〕

酢酸ナトリウム試液　酢酸ナトリウム１３.6g（１３.５５～１３.６４g）に水を加えて溶かし、１００mLとする（１mol／L）。

酢酸ナトリウム試液、０.２mol／L　酢酸ナトリウム２７.2g（２７.１５～２７.２４g）に水を加えて溶かし、１,０００mLとする。

酢酸ナトリウム試液、０.１mol／L　酢酸ナトリウム試液１００mLに水を加えて１,０００mLとする。

酢酸鉛　$Pb(CH_3COO)_2・3H_2O$〔特級〕

酢酸鉛試液　酢酸鉛９.5g（９.４５～９.５４g）に、新たに煮沸し冷却した水を加えて溶かし、１００mLとする。密栓して保存する（０.２５mol／L）。

酢酸４―ニトロフェニル　$CH_3COOC_6H_4NO_2$　白色～淡黄色の結晶性の粉末である。

融点　７７～８０℃

モル吸光係数　本品約２００mgを１mgの桁まで量り、その数値を記録し、メタノールを加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、更にメタノールを標線まで加えて１００mLとする。この溶液１０mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、メタノールを標線まで加えて１００mLとし、さらに、この溶液５mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、メタノールを標線まで加えて１００mLとする。この溶液につき、メタノールを対照液として波長２６８nmにおける吸光度を測定するとき、本品のモル吸光係数は、９,２００～９,６００である。

酢酸n―ブチル　$CH_3COOCH_2CH_2CH_2CH_3$〔特級〕

酢酸、無水　無水酢酸の項に定める。

酢酸リチウム　$CH_3COOLi・2H_2O$　〔アミノ酸分析用〕

サフラニン　本品は、類黒色の粉末又は小塊で、水及びエタノールにやや溶けにくい。

溶状　本品０.１g（０.０５～０.１４g）を水１００mLに溶かし、水浴上で加熱溶解するとき、溶液の色は、ほとんど澄明である。

吸光度　本品０.１gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、水を加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、更に水を標線まで加えて１００mLとし、試料原液とする。試料原液を水で正確に２００倍希釈して試料溶液とする。波長５１７nmにおける吸光度を測定するとき、０.４５～０.６５の値を得る。

乾燥減量　５％以下（１g，１０５℃，４時間）

強熱残分　１.０％以下

三塩化アンチモン　$SbCl_3$〔特級〕

三塩化アンチモン試液　クロロホルムを等容量の水で２～３回洗い、新たに強熱して冷却した炭酸カリウムを加え、密栓し、遮光して一夜放置し、クロロホルム層を分取し、できる限り遮光して蒸留する。このクロロホルムで三塩化アンチモンの表面を洗い、洗液が澄明となったとき、クロロホルムを加えて飽和溶液とし、遮光した共栓瓶に入れる。用時調製する。

残留農薬試験用ベンゼン　ベンゼン、残留農薬試験用

酸化第二水銀、黄色　HgO〔酸化第二水銀（黄色）、特級〕　遮光して保存する。

酸化バリウム　BaO〔乾燥用〕

酸化マグネシウム　MgO〔特級〕

三酸化クロム　CrO_3〔三酸化クロム（無水クロム酸）、特級〕

三酸化ヒ素（標準試薬）〔容量分析用標準試薬〕

酸性塩化カリウム試液　塩化カリウム２５０g（２４９.５～２５０.４g）に水を加えて溶かし、１,０００mLとした溶液に塩酸８.５mLを加える。

酸性塩化第一スズ試液　塩化第一スズ試液、酸性の項に定める。

次亜塩素酸ナトリウム試液　次亜塩素酸ナトリウム（NaClO：７４.４４）が５％含量となるように、１mol／L水酸化ナトリウム試液に氷冷しながら塩素を通じて調製する。用時調製する。

次亜塩素酸ナトリウム試液、アンモニウム試験用　水酸化ナトリウム又は炭酸ナトリウムの水溶液に塩素を吸収させた無色～淡緑黄色で、澄明の溶液である。

含量　次亜塩素酸ナトリウム（NaClO：７４.４４）として４.２g／dL以上

定量法　本品１０mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとする。この溶液１０mLを全量ピペットを用いて共栓フラスコに入れ、水９０mLを加えた後、ヨウ化カリウム２g（１.５～２.４g）及び酢酸（１→２）６mLを加え、密栓し、よく振り混ぜ、暗所に５分間放置する。遊離したヨウ素を、０.１mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液で滴定する（指示薬　デンプン試液３mL）。同様の方法で空試験を行い補正する。

０.１mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液１mL＝３.７２２mgNaClO

ジアゾベンゼンスルホン酸試液　１０５℃で３時間乾燥したスルファニル酸０.９g（０.８５～０.９４g）を量り、希塩酸１０mLを加え、加熱して溶かし、水を加えて１００mLとする。この溶液３.０mLを量り、亜硝酸ナトリウム試液２５mLを加え、氷冷しながら５分間放置した後、亜硝酸ナトリウム試液５mL及び水を加えて１００mLとし、氷水中で１５分間放置する。用時調製する。

５―シアノアンミン鉄ナトリウム　ナトリウムペンタシアノアンミンフェロエートの項に定める。

次亜リン酸　H_3PO_2〔１級〕　$H_3PO_2$３０～３２％を含む。

シアン化カリウム　KCN〔特級〕

シアン化カリウム試液　シアン化カリウム１g（０.５～１.４g）に水を加えて溶かし、１０mLとする。用時調製する。

シアン酢酸エチル　$NCCH_2COOC_2H_5$〔１級〕

ジエチルジチオカルバミン酸銀　$C_5H_{10}AgNS_2$〔日局〕

四塩化炭素　CCl_4〔特級〕

ジオキサン　$C_4H_8O_2$〔特級〕

２，７―ジオキシナフタリン　$C_{10}H_6(OH)_2$（２，７―ジヒドロキシナフタリン）　白色針状の結晶又は結晶性の粉末で、エタノール又はエーテルに溶けやすく、水に溶けにくい。

融点　１９０℃

２，７―ジオキシナフタリン試液　２，７―ジオキシナフタリン０.０２５g（０.０２４５～０.０２５４g）をメタノール１,０００mLに溶かし、この溶液９０mLにフェリシアン化カリウム溶液（１→５００）５mL及びシアン化カリウム溶液（１→１００）５mLを加え、混和した後、３０分間放置し、水酸化ナトリウム溶液（２.２５→２００）１５mLにメタノールを加えて２００mLとした溶液１００mLを加える。用時ろ過し、７５分以内に使用する。

ジギトニン　$C_{55}H_{90}O_{29}$　白色の結晶性の粉末で、水に溶けにくい。温エタノール又は氷酢酸に溶ける。クロロホルム又はエーテルに溶けない。

溶状　本品０.５g（０.４５～０.５４g）に温エタノール２０mLを加えて溶かすとき、溶液は、無色で、澄明である。

融点　約２３０℃（分解）

比旋光度　$[\alpha]_D^{20}$＝－４７～－４９°（１g，７５%酢酸，１０mL，１００mm）

乾燥減量　６%以下（１０５℃）

強熱残分　０.３%以下

β―シクロデキストリン　$(C_6H_{10}O_5)_7$　白色の結晶性の粉末である。

乾燥減量　１２.０％以下（１g，１０５℃，３時間）

強熱残分　８.２％以下（１g）

β―シクロデキストリン緩衝液　β―シクロデキストリン５.５g（５.４５～５.５４g）に一般試験法の抗生物質の力価試験法に規定する３号緩衝液を加えて溶かし、１,０００mLとする。

シクロヘキサノン　$C_6H_{10}O$〔特級〕

シクロヘキサン　C_6H_{12}〔特級〕

２，６―ジクロルフェノールインドフェノールナトリウム　$C_{12}H_6Cl_2NNaO_2$〔特級〕

２，６―ジクロルフェノールインドフェノールナトリウム試液　２，６―ジクロルフェノールインドフェノールナトリウム０.１g（０.０５～０.１４g）に水１００mLを加え、加温した後、ろ過する。３日以内に使用する。

２，６―ジクロルフェノールインドフェノールナトリウム試液、滴定用　炭酸水素ナトリウム０.０４２g（０.０４１５～０.０４２４g）に水５０mLを加えて溶かし、さらに、２，６―ジクロルフェノールインドフェノールナトリウム０.０５g（０.０４５～０.０５４g）を溶かし、水を加えて２００mLとし、ろ過する。用時調製する。

ジクロロメタン　CH_2Cl_2〔特級〕

次酢酸鉛試液　酢酸鉛３g（２.５～３.４g）及び一酸化鉛１g（０.５～１.４g）に水０.５mLを加え、すり混ぜ、得られた類黄色の混和物をビーカーに入れ、時計皿で覆い、水浴上で加熱し、均等の白色又は帯赤白色になったとき、さらに、熱湯９.５mLを少量ずつ加え、再び時計皿で覆い、放置した後、上澄液を傾斜してとり、水を加えてその比重を１.２３～１.２４（１５℃）に調整する。密栓して保存する。

四シュウ酸カリウム、pH測定用　$KH_3(C_2O_4)_2 \cdot 2H_2O$〔pH測定用〕

次硝酸ビスマス　〔日局〕

L―シスチン　$HOOC(NH_2)CHCH_2SSCH_2CH(NH_2)COOH$〔特級〕

L―システイン塩酸塩一水和物　$HSCH_2CH(NH_2)COOH \cdot HCl \cdot H_2O$〔特級〕

ジチゾン　$C_6H_5NHNHCSN:NC_6H_5$〔ジチゾン（ジフェニルチオカルバゾン）、特級〕

ジチゾン試液　ジチゾン２５mg（２４.５～２５.４mg）を量り、エタノール１００mLを加えて溶かす。用時調製する。

３，５―ジニトロ塩化ベンゾイル　$(NO_2)_2C_6H_3COCl$〔特級〕

２，４―ジニトロクロルベンゼン　$C_6H_3(NO_2)_2Cl$〔特級〕

２，４―ジニトロクロルベンゼン試液　２，４―ジニトロクロルベンゼン０.０１g（０.００５～０.０１４g）を量り、残留農薬試験用ベンゼンを加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、更に残留農薬試験用ベンゼンを標線まで加えて１００mLとする。この溶液１mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、残留農薬試験用ベンゼンを標線まで加えて１００mLとする。

２，４―ジニトロクロルベンゼン試液、希　２，４―ジニトロクロルベンゼン試液１０mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、残留農薬試験用ベンゼンを標線まで加えて１００mLとする。

３，５―ジニトロサリチル酸　$(NO_2)_2C_6H_2(OH)COOH$　僅かに薄い黄色～薄い黄褐色の結晶性粉末又は粉末で、エタノール及びアセトンに溶けやすく、水に溶けにくい。

溶状　本品１g（０.５～１.４g）にエタノール２０mLを加えて溶かすとき、溶液は、ほとんど透明である。

融点　１７１～１７５℃

確認試験　本品１mg（０.５～１.４mg）を量り、赤外吸収スペクトル測定法の臭化カリウム錠剤法により赤外吸収スペクトルを測定するとき、波数3,１００cm^{-1}、1,６８０cm^{-1}、1,６００cm^{-1}、1,５４０cm^{-1}、1,３４０cm^{-1}、1,２２０cm^{-1}、1,１６０cm^{-1}、1,０９０cm^{-1}、９００cm^{-1}、８１０cm^{-1}、７４０cm^{-1}及び７１０cm^{-1}付近に主な吸収を認める。

含量　９８.０％以上

定量法　本品０.４gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、エタノール１０mL及び水２０mLを加え、０.１mol／L水酸化ナトリウム溶液で滴定する（電位差滴定法）。

０.１mol／L水酸化ナトリウム溶液１mL＝０.０２２８１g（NO_2）$_2C_6H_2$（OH）COOH

３，５―ジニトロサリチル酸試液　３，５―ジニトロサリチル酸２０.０g（１９.９５～２０.０４g）に水８００mLを加え、懸濁し、かき混ぜながら酵素力試験用水酸化ナトリウム試液３００mLを少量ずつ加える。これを４８℃以下の水浴中で加温し、溶液が透明になるまでかき混ぜる。これに、酒石酸カリウムナトリウム６００g（５９９.５～６００.４g）を少量ずつ加え、溶液が透明になるまでかき混ぜる。必要ならば、これを４８℃以下の水浴中で加温し、かき混ぜる。さらに、水を加えて2,０００mLとし、ガラスろ過器（G３）でろ過し、遮光した容器に保存する。１８０日以内に使用する。

α，α′―ジピリジル　$C_{10}H_8N_2$〔特級〕

α，α′―ジピリジル試液　α，α′―ジピリジル０.２５g（０.２４５～０.２５４g）にエタノールを加えて溶かし、１００mLとする。用時調製する。

ジフェニルアミン　（C_6H_5）$_2$NH〔特級〕

ジフェニルアミン試液　ジフェニルアミン１g（０.５～１.４g）に硫酸１００mLを加えて溶かす。無色の溶液を用いる。

ジフェニルカルバゾン　C_6H_5NHNHCON：NC_6H_5〔特級〕

ジフェニルカルバゾン試液　ジフェニルカルバゾン１g（０.５～１.４g）にエタノールを加えて溶かし、１,０００mLとする。

ジフェニルチオカルバゾン　C_6H_5NHNHCSN：NC_6H_5〔ジチゾン、特級〕

２，６―ジブロムキノンクロルイミド　O：$C_6H_2Br_2$：NCl〔特級〕

ジベンゾイルチアミン定量用臭化シアン試液　臭化シアン試液、ジベンゾイルチアミン定量用の項に定める。

ρ―ジメチルアミノシンナムアルデヒド　$C_{11}H_{13}NO$　橙色の結晶又は結晶性の粉末で、特異な臭いがある。希塩酸に溶けやすく、エタノール又はエーテルに溶けにくく、水にほとんど溶けない。

溶状　本品０.２g（０.１５～０.２４g）にエタノール２０mLを加えて溶かすとき、溶液は、澄明である。

融点　１４０～１４２℃

乾燥減量　０.５％以下（１g，１０５℃，２時間）

強熱残分　０.１０％以下（１g）

窒素含量　７.８～８.１％（１０５℃，２時間，乾燥した後，窒素定量法によるものとする。）

ρ―ジメチルアミノシンナムアルデヒド試液　ρ―ジメチルアミノシンナムアルデヒドのエタノール溶液（１→２,０００）１０mLに、用時、氷酢酸１mLを加える。

ρ―ジメチルアミノベンズアルデヒド　$(CH_3)_2N \cdot C_6H_4CHO$〔特級〕

ρ―ジメチルアミノベンズアルデヒド・エタノール硫酸試液　ρ―ジメチルアミノベンズアルデヒド１.５g（１.４５～１.５４g）に約５０mLの無水エタノールを加えて溶かした後、硫酸０.５mLを加えて無水エタノールで１００mLとする。用時調製する。

ρ―ジメチルアミノベンズアルデヒド・塩化第二鉄試液　ρ―ジメチルアミノベンズアルデヒド１２５mg（１２４.５～１２５.４mg）を硫酸６５mL及び水３５mLの冷混液に溶かし、塩化第二鉄試液０.０５mLを加える。調製した後７日以内に用いる。

ジメチルスルホキシド　CH_3SOCH_3〔特級〕

ジメチルホルムアミド　$HCON(CH_3)_2$〔N，N―ジメチルホルムアミド、特級〕

弱酸性陽イオン交換樹脂　メタアクリル酸ジビニルベンゼン共重合体を液体クロマトグラフ用に製造した上質のものとする。

弱酸性陽イオン交換樹脂カラム　弱酸性陽イオン交換樹脂を０.５mol／L硫酸試液中に分散させ、３時間放置する。洗液が中性になるまで水で洗った後、かき混ぜながらpHを７～８に保つように水酸化リチウムを加える。pHが安定した後、一夜放置し、水で５回以上洗

い、リン酸溶液（１→２５）でpHを７.０に調整し、保存する。用時、内径１cmのカラムに高さ１０cmとなるよう充填し、試料溶液を負荷する直前に水２５mL以上で洗う。

弱石炭酸フクシン液　塩基性フクシン試液１０mLをフェノール溶液（５→１００）１００mLに加え、さらに、水で１０～２０倍に希釈する。用時調製する。

臭化カリウム　KBr〔特級〕

臭化カリウム、赤外用　臭化カリウム単結晶又は臭化カリウム〔特級〕を砕き、２００号（７４μm）ふるいを通過したものを集め、１２０℃で１０時間又は５００℃で５時間乾燥した粉末である。これを用いて錠剤を作るとき、異常な吸収を認めてはならない。

臭化シアン試液　氷冷した水１００mLに臭素１mLを加え、激しく振り混ぜた後、氷冷したシアン化カリウム試液を臭素の色が脱色するまで滴加する。この試液は、ドラフトの中で用時調製する。

この試液の蒸気は、極めて有毒であるから、取扱いに際し、吸入しないよう注意する。

臭化シアン試液、ジベンゾイルチアミン定量用　氷冷した水１００mLに臭素２mLを加え、激しく振り混ぜた後、氷冷したチオシアン酸カリウム試液を臭素の色が脱色するまで滴加する。この試液は、ドラフトの中で調製し、冷所に保存する。調製した後１か月以内に用いる。

この試液の蒸気は、極めて有毒であるから、取扱いに際し、吸入しないよう注意する。

臭化水素酸ハロフジノン　$C_{16}H_{18}Br_2ClN_3O_3$　白色～灰白色の粉末である。

含量　９８.０％以上

純度試験　本品０.０２０g（０.０１９５～０.０２０４g）を量り、クロロホルム・メタノール・水混液（３：３：０.５）１０mLを加えて溶かし、この溶液１０μLを薄層クロマトグラフ用シリカゲル（蛍光剤入り）を用いて調製した薄層板にスポットする。次に、クロロホルム・メタノール・アンモニア水混液（７５：２５：１）を展開溶媒として、約１５cm展開した後、薄層板を風乾する。こ

れに紫外線（主波長２５４nm）を照射するとき、Rf値約０.３の位置に単一のスポットを認め、その他のスポットを認めてはならない。

定量法　本品を乾燥し、その約０.３gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、メタノール６０mL及び酢酸第二水銀試液１０mLを加え、０.１mol／L過塩素酸で滴定する（電位差滴定法）。同様の方法で空試験を行い補正する。

０.１mol／L過塩素酸１mL＝４９.５６mg$C_{16}H_{18}Br_2ClN_3O_3$

臭化水素酸ハロフジノン（シス異性体）　$C_{16}H_{18}Br_2ClN_3O_3$　白色～灰白色の粉末である。

含量　９８.０％以上

純度試験　本品０.０２０g（０.０１９５～０.０２０４g）を量り、クロロホルム・メタノール・水混液（３：３：０.５）１０mLを加えて溶かし、この溶液１０μLを薄層クロマトグラフ用シリカゲル（蛍光剤入り）を用いて調製した薄層板にスポットする。次に、クロロホルム・メタノール・アンモニア水混液（７５：２５：１）を展開溶媒として、約１５cm展開した後、薄層板を風乾する。これに紫外線（主波長２５４nm）を照射するとき、Rf値約０.５の位置に単一のスポットを認め、その他のスポットを認めてはならない。

定量法　本品を乾燥し、その約０.３gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、メタノール６０mL及び酢酸第二水銀試液１０mLを加え、０.１mol／L過塩素酸で滴定する（電位差滴定法）。同様の方法で空試験を行い補正する。

０.１mol／L過塩素酸１mL＝４９.５６mg$C_{16}H_{18}Br_2ClN_3O_3$

臭化第二水銀　$HgBr_2$〔特級〕

臭化第二水銀紙　臭化第二水銀５g（４.５～５.４g）にエタノール１００mLを加え、穏やかに加熱して溶かし、この溶液に、クロマトグラフ用ろ紙を幅約４cm、長さ約１０cmに切ったものを暗所で約１時間浸した後、試験に用いる部分に直接手を触れないようにして溶液から引き上げ、ガラス棒につり下げて自然に乾燥させる。乾燥した後、周囲を切り捨て、約２０mm^2に切り、さらに、四隅を切り取

る。遮光して暗所に保存する。

臭化ナトリウム　NaBr〔特級〕

重クロム酸カリウム　$K_2Cr_2O_7$〔特級〕

重クロム酸カリウム（標準試薬）　$K_2Cr_2O_7$〔容量分析用標準試薬〕

シュウ酸アンモニウム　$(NH_4)_2C_2O_4 \cdot H_2O$〔特級〕

シュウ酸アンモニウム試液　シュウ酸アンモニウム３.５g(３.４５～３.５４g)に水を加えて溶かし、１００mLとする(０.２５mol／L)。

シュウ酸アンモニウム試液、０.０７mol／L　シュウ酸アンモニウム０.８g（０.７５～０.８４g）を水８０mLに溶かす。

シュウ酸ナトリウム（標準試薬）　$C_2O_4Na_2$〔容量分析用標準試薬〕

シュウ酸N―（１―ナフチル）―N′―ジエチルエチレンジアミン　$C_{18}H_{24}N_2O_4 \cdot １／２H_2O$〔N―１―ナフチル―N′―ジエチルエチレンジアミンシュウ酸塩、特級〕　遮光して保存する。

シュウ酸N―（１―ナフチル）―N′―ジエチルエチレンジアミン試液　シュウ酸N―（１―ナフチル）―N′―ジエチルエチレンジアミン１g（０.５～１.４g）に水を加えて溶かし、１,０００mLとする。

臭素　Br_2〔特級〕　暗赤褐色の揮発性の液体で刺激性が強く、腐食性があり、水に溶けにくく、エタノール又はエーテルに溶ける。

臭素試液　臭素を水に飽和して調製する。栓にワセリンを塗った共栓瓶に臭素２～３mLを入れ、冷水１００mLを加え、密栓して振り混ぜる。遮光して、できる限り冷所に保存する。

臭素酸カリウム　$KBrO_3$〔特級〕

臭素酸カリウム・臭化カリウム試液　臭素酸カリウム１.４g（１.３５～１.４４g）及び臭化カリウム８.１g（８.０５～８.１４g）を水に溶かし、１００mLとする。

酒石酸カリウムナトリウム　$KNaC_4H_4O_6 \cdot 4H_2O$〔酒石酸カリウムナトリウム（ロッセル塩（セニエット塩））、特級〕

酒石酸水素ナトリウム　$NaHC_4H_4O_6・H_2O$〔特級〕

酒石酸水素ナトリウム試液　酒石酸水素ナトリウム１g（０.５～１.４g）に水を加えて溶かし、１０mLとする（１mol／L）。用時調製する。

消化血清　黄色の粉末である。

乾燥減量　５％以下（１g，８５℃，１時間）

溶解性　本品の溶液（１→１００）をpH７.０に調整し、１２１℃で１５分間高圧蒸気滅菌するとき、不溶物を認めない。

pH　本品の溶液（１→１００）を１２１℃で１５分間高圧蒸気滅菌するときのpHは、５.５～７.０でなければならない。

硝酸　HNO_3〔特級、比重　約１.４２〕

硝酸、希　硝酸１０.５mLに水を加えて１００mLとする（１０％）。

硝酸銀　$AgNO_3$〔特級〕

硝酸銀試液　硝酸銀１７.5g（１７.４５～１７.５４g）に水を加えて溶かし、１,０００mLとする（０.１mol／L）。遮光して保存する。

硝酸コバルト　$Co(NO_3)_2・6H_2O$〔特級〕

硝酸ストロンチウム　$Sr(NO_3)_2$〔硝酸ストロンチウム（無水）、特級〕

硝酸第二水銀試液　黄色酸化第二水銀４０g（３９.５～４０.４g）に硝酸３２mL及び水１５mLを加えて溶かす（２mol／L）。遮光した共栓瓶に保存する。

硝酸鉛　$Pb(NO_3)_2$〔特級〕

蒸留水　精製水を用いる。

硝酸マグネシウム　$Mg(NO_3)_2・6H_2O$〔特級〕

硝酸マグネシウム試液　酸化マグネシウム３.７５g（３.７４５～３.７５４g）に水３０mLを加え、硝酸１０mLを徐々に加えて溶かす。

放冷した後、水を加えて５０mLとする。

食塩　NaCl〔塩化ナトリウム、白色〕

シリカゲル　無定形の一部水加性のケイ酸で、不定形ガラス状顆粒である。乾燥剤用として水分吸着により変色する変色料を含ませたものもある。１１０℃で乾燥して元の色に戻す。

強熱減量　６％以下（２g，９５０±５０℃）

水分吸着能　３１％以上

本品約１０gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、はかり瓶に入れ、蓋を除いて比量１.１９の硫酸で湿度を８０％とした容器内に２４時間入れた後、質量を量り、試料に対する増量を求める。

シリカゲル、液体クロマトグラフ用　シリカゲルを液体クロマトグラフ用に製造した上質のポーラスシリカとする。

シリカゲル、薄層クロマトグラフ用　シリカゲルを薄層クロマトグラフ用に製造した上質のものとする。

シリカゲル（蛍光剤入り）、薄層クロマトグラフ用　薄層クロマトグラフ用シリカゲルに蛍光剤を加えたものとする。

シリコーンエマルジョン　消泡用シリコーンコンパウンドを乳化剤で水に分散させた乳白色の液体で水とよく混ざる。

pH　２～５（２５℃）

蒸発残分　１１.５％以上（1g，１０５℃，２時間）

シリコーン油　無色で、澄明の液体で、臭いはない。常温における粘度５０～１００センチストークスとする。

水酸化カリウム　KOH〔特級〕　KOH８５.０％以上を含む。

水酸化カリウム試液　水酸化カリウム6.5g（６.４５～６.５４g）に水を加えて溶かし、１００mLとする（1mol／L）。ポリエチレン瓶に保存する。

水酸化カリウム・エタノール試液　水酸化カリウム１０g（９.５～１０.４g）にエタノールを加えて溶かし、１００mLとする。用時調製

する。

水酸化カリウム・エタノール試液、希　水酸化カリウム３５g（３４.５～３５.４g）に水２０mLを加えて溶かし、エタノールを加えて１,０００mLとする（０.５mol／L）。密栓して保存する。

水酸化カルシウム　$Ca(OH)_2$〔１級〕

水酸化カルシウム試液　水酸化カルシウム３g（２.５～３.４g）に冷蒸留水１,０００mLを加え、１時間ときどき強く振り混ぜた後、静置し、用時、上澄液を用いる（０.０２mol／L）。

水酸化カルシウム、pH測定用　〔水酸化カルシウム、１級〕　２３～２７℃で得た飽和溶液の２５℃におけるpHが１２.４５のものを用いる。

水酸化ナトリウム　NaOH〔特級〕　NaOH９５.０％以上を含む。

水酸化ナトリウム試液、２.５mol／L　水酸化ナトリウム１０７g（１０６.５～１０７.４g）に水を加えて溶かし、１,０００mLとする。ポリエチレン瓶に保存する。

水酸化ナトリウム試液、２mol／L　水酸化ナトリウム８６g（８５.５～８６.４g）に水を加えて溶かし、１,０００mLとする。ポリエチレン瓶に保存する。

水酸化ナトリウム試液、１mol／L　水酸化ナトリウム４.３g（４.２５～４.３４g）に水を加えて溶かし、１００mLとする。ポリエチレン瓶に保存する。

水酸化ナトリウム試液、０.５mol／L　水酸化ナトリウム２２g（２１.５～２２.４g）に水を加えて溶かし、１,０００mLとする。ポリエチレン瓶に保存する。

水酸化ナトリウム試液、０.２mol／L　１mol／L水酸化ナトリウム試液２００mLに水を加えて１,０００mLとする。ポリエチレン瓶に保存する。

水酸化ナトリウム試液、０.０５mol／L　１mol／L水酸化ナトリウム試液５０mLに水を加えて１,０００mLとする。ポリエチレン瓶に保存する。

水酸化ナトリウム試液、希　水酸化ナトリウム４.３g（４.２５～４.３４g）を量り、新たに煮沸した水を加えて溶かし、１,０００mLとする（０.１mol／L）。用時調製する。

水酸化ナトリウム試液、酵素力試験用　水酸化ナトリウム３２.０g（３１.９５～３２.０４g）に水を加えて溶かし、３００mLとする。ポリエチレン瓶に保存する。

０.１mol／L水酸化ナトリウム・メタノール試液　水酸化ナトリウム４.５g（４.４５～４.５４g）にメタノールを加えて溶かし、１,０００mLとし、ガラスろ過器を用いてろ過する。

０.０５mol／L水酸化ナトリウム・メタノール試液　０.１mol／L水酸化ナトリウム・メタノール試液５０mLにメタノールを加えて１００mLとする。

水酸化バリウム　$Ba(OH)_2 \cdot 8H_2O$〔特級〕　密栓して保存する。

水酸化リチウム　LiOH〔特級〕

膵消化カゼイン　カゼインをパンクレアチンを用いて酵素分解したものであり、灰黄色の粉末で、特異な臭いがある。水に溶け、淡黄色を呈する。

pH　９.５～７.０（２%水溶液）

窒素含量　１０%以下

バンスライク法によるアミノ酸窒素量／総窒素量（%）　０.２５～０.５０

トリプトファン含量　１.５%以下（微生物学的定量法によるものとする。）

乾燥減量　７%以下

強熱残分　１５％以下

水素　H_2〔標準物質、３級〕

水素化ホウ素ナトリウム　$NaBH_4$　本品は、白色～灰白色の結晶、粉末又は塊である。本品は、水に溶けやすく、エーテルに極めて溶けにくい。４００℃で分解され、引火性で、吸湿性がある。火気を避けて保存する。

水素化ホウ素ナトリウム試液　水素化ホウ素ナトリウム４.０g（３.９５～４.０４g）に水酸化ナトリウム試液を加えて溶かし、１００mLとする。

スチグマステロール　$C_{29}H_{48}O$〔特級〕

スルファニルアミド　$NH_2C_6H_4SO_2NH_2$〔特級〕

スルファニルアミド試液　スルファニルアミド１g（０.５～１.４g）にエタノールを加えて溶かし、１００mLとし、これに０.５mol／L硫酸１００mLを加えて２００mLとする。用時調製する。

スルファニル酸　$H_2NC_6H_4SO_3H$〔特級〕

スルファニル酸試液　スルファニル酸４g（３.５～４.４g）に希硫酸を加えて２５０mLとする。

スルファミン酸（標準試薬）　$HOSO_2NH_2$〔容量分析用標準試薬〕

スルファミン酸アンモニウム　$NH_4OSO_2NH_2$〔１級〕

スルファミン酸アンモニウム試液　スルファミン酸アンモニウム１g（０.５～１.４g）に水を加えて溶かし、４０mLとする。

生菌剤試験用抗生物質溶液　クロラムフェニコール０.０２５g（０.０２４５～０.０２５４g）をメタノール１mLに溶かし、滅菌水で１００mLの全量フラスコに洗い込み、これに硫酸ポリミキシンB１２５,０００単位を加えて溶解し、滅菌水を加えて１００mLとする。５℃以下で保存し、１か月以内に使用する。

精製水　精製水は、常水を蒸留して又はイオン交換樹脂を通して精製した水である。

物理的・化学的性質　本品は、無色で、澄明の液体で、臭い及び味はない。

液性　本品のpHは、５～７である。

塩化物　本品５０mLに硝酸３滴及び硝酸銀試液０.５mLを加えるとき、溶液は変化しない。

硫酸塩　本品５０mLに塩化バリウム試液０.５mLを加えるとき、溶液は変化しない。

アンモニウム塩　本品５０mLにネスラー試液０.５mLを加えるとき、溶液は変化しない。

重金属　本品４０mLに希酢酸１mL及び新たに作製した硫化水素試液１０mLを加え、１０分間放置するとき、その溶液の色は、本品５０mLに希酢酸１mLを加えた溶液の色より濃くてはならない。

過マンガン酸カリウム還元性物質　本品１００mLに希硫酸１０mLを加え、煮沸し、０.０２mol／L過マンガン酸カリウム試液０.１mLを加え、更に１０分間煮沸するとき、試液の色は消えない。

蒸発残留物　本品１００mLを水浴上で蒸発乾固し、さらに、１００℃で恒量になるまで乾燥するとき、その残留物は、１mg以下である。

生理食塩液　〔日局〕

赤外用臭化カリウム　臭化カリウム、赤外用の項に定める。

赤色リトマス紙　リトマス紙、赤色の項に定める。

石油エーテル　〔特級〕

石油ベンジン　〔特級〕

セルビオース　$C_{12}H_{22}O_{11}$

比旋光度　$[\alpha]_D^{20}$＝＋３４～＋３５°

重金属　１０μg／g以下

水分　０.５％以下

セルロース末、薄層クロマトグラフ用　セルロース末を薄層クロマトグラフ用に製造した上質のもの

セルロース末（蛍光剤入り）、薄層クロマトグラフ用　セルロース末、薄層クロマトグラフ用に蛍光剤を加えたもの

大豆ペプトン　淡黄色の粉末である。

乾燥減量　５％以下（１g，８５℃，１時間）

溶解性　本品の溶液（１→１００）を１２１℃で１５分間高圧蒸気滅菌するとき、不溶物を認めない。

pH　本品の溶液（１→１００）を１２１℃で１５分間高圧蒸気滅菌するときのpHは、７.０～７.５でなければならない。

多孔性スチレンジビニルベンゼン共重合体　多孔性スチレンジビニルベンゼン共重合体を液体クロマトグラフ用に製造した上質のものとする。

多孔性スチレンジビニルベンゼン共重合体精製樹脂　多孔性スチレンジビニルベンゼン共重合体を２０倍量のメタノールに３０分間浸漬し、攪拌した後、上澄液を捨て、順次２０倍量の水、１０倍量のアセトン、１０倍量のメタノール・０.２mol／L塩酸試液混液（７：３）、２０倍量の水及び２０倍量のメタノール（１→２）で同様に処理し、メタノール（１→２）に浸漬して用いる。

脱脂綿　〔日局〕

タルトラトアンチモン（Ⅲ）酸カリウム　$K(SbO)C_4H_4O_6 \cdot 1/2H_2O$　〔酒石酸アンチモニルカリウム、特級〕

タングステン酸ナトリウム　$Na_2WO_4 \cdot 2H_2O$〔特級〕

炭酸アンモニウム　〔特級〕

炭酸アンモニウム試液　炭酸アンモニウム２０g（１９.５～２０.４g）及びアンモニア試液２０mLに水を加えて溶かし、１００mLとする。

炭酸カリウム　K_2CO_3〔炭酸カリウム（無水）、特級〕

炭酸水素ナトリウム　$NaHCO_3$〔炭酸水素ナトリウム（重炭酸ナリトウム）、特級〕

炭酸水素ナトリウム・水酸化ナトリウム緩衝液（pH９.０）　炭酸水素ナトリウム８４.０g（８３.９５～８４.０４g）に水を加えて溶かし、９００mLとする。この溶液に水酸化ナトリウム溶液（３→１０）を加えてpHを９.０とし、水を加えて１,０００mLとする。

炭酸水素ナトリウム、pH測定用　$NaHCO_3$〔炭酸水素ナトリウム（重炭酸ナトリウム）、pH測定用〕

炭酸水素ナトリウム・メタノール試液　炭酸水素ナトリウム０.２５g（０.２４５～０.２５４g）にメタノール１,０００mLを加えて溶かし、ろ過する。

炭酸ナトリウム　$Na_2CO_3・１０H_2O$〔特級〕

炭酸ナトリウム（標準試薬）　Na_2CO_3〔容量分析用標準試薬〕

炭酸ナトリウム、pH測定用　Na_2CO_3〔炭酸ナトリウム（無水）、pH測定用〕

炭酸ナトリウム、無水　Na_2CO_3〔炭酸ナトリウム（無水）、特級〕

炭酸ナトリウム試液　無水炭酸ナトリウム１０.5g（１０.４５～１０.５４g）に水を加えて溶かし、１００mLとする（１mol／L）。

炭酸ナトリウム試液、０.５５mol／L　無水炭酸ナトリウム５８.３g（５８.２５～５８.３４g）に水を加えて溶かし、１,０００mLとする。

炭酸マグネシウム　〔日局〕

チオグリコール酸ナトリウム　$HSCH_2COONa$〔日局〕

チオシアン酸アンモニウム　NH_4SCN〔特級〕

チオシアン酸アンモニウム試液　チオシアン酸アンモニウム８g（７.５～８.４g）に水を加えて溶かし、１００mLとする（１mol／L）。

チオシアン酸アンモニウム・硝酸コバルト試液　チオシアン酸アンモニウム１７.４g（１７.３５～１７.４４g）及び硝酸コバルト２.８g（２.７５～２.８４g）を水に溶かし、１００mLとする。

チオシアン酸カリウム　KSCN〔特級〕

チオシアン酸カリウム試液　チオシアン酸カリウム１ｇ（０.５～１.４g）に水を加えて溶かし、１０mLとする。

チオシアン酸水銀アンモニウム試液　チオシアン酸アンモニウム３０g（２９.５～３０.４g）及び塩化第二水銀２７g（２６.５～２７.４g）に水を加えて溶かし、１,０００mLとする。

チオジエチレングリコール　$S(CH_2CH_2OH)_2$〔β―チオジグリコール、日局〕

チオ硫酸ナトリウム　$Na_2S_2O_3 \cdot 5H_2O$〔特級〕

窒素ガス　N_2〔窒素、日局〕

チモール　$CH_3C_6H_3(OH)CH(CH_3)_2$〔日局〕

チモールフタレイン　$C_{28}H_{30}O_4$〔特級〕　変色範囲pH（無色）９.３～１０.５（青）

チモールフタレイン試液　チモールフタレイン０.１g（０.０５～０.１４g）にエタノール１００mLを加えて溶かし、必要ならば、ろ過する。

チモールブルー　$C_{27}H_{30}O_5S$〔特級〕　変色範囲pH酸性側（赤）１.２～２.８（黄）、アルカリ性側（黄）８.０～９.６（青）

チモールブルー試液　チモールブルー０.１g（０.０５～０.１４g）にエタノール１００mLを加えて溶かし、必要ならば、ろ過する。

チモールブルー・ジメチルホルムアミド試液　チモールブルー０.１g（０.０５～０.１４g）にジメチルホルムアミド１００mLを加えて溶かす。

チモール・硫酸試液　チモール０.５g（０.４５～０.５４g）に硫酸５mLを加えて溶かし、エタノールを加えて１００mLとする。

定量用エトキシキン　エトキシキン、定量用の項に定める。

定量用ギ酸ナトリウム　ギ酸ナトリウム、定量用の項に定める。

定量用酢酸dl―α―トコフェロール　酢酸dl―α―トコフェロール、定量用の項に定める。

定量用ニンヒドリン試液　ニンヒドリン試液、定量用の項に定める。

定量用d―ビオチン　d―ビオチン、定量用の項に定める。

定量用プロピオン酸ナトリウム　プロピオン酸ナトリウム、定量用の項に定める。

定量用DL―メチオニン　DL―メチオニン、定量用の項に定める。

定量用メナジオン亜硫酸水素ジメチルピリミジノール　メナジオン亜硫酸水素ジメチルピリミジノール、定量用の項に定める。

定量用メナジオン亜硫酸水素ナトリウム　メナジオン亜硫酸水素ナトリウム、定量用の項に定める。

DEAE―セファデックスA―２５、クロマトグラフ用　水吸収度２.５のクロマトグラフ用DEAE―セファデックス

滴定用２，６―ジクロルフェノールインドフェノールナトリウム試液　２，６―ジクロルフェノールインドフェノールナトリウム試液、滴定用の項に定める。

テトラヒドロフラン　C_4H_8O〔特級〕

テトラブチルアンモニウムヒドロキシド試液　〔日局〕

デンプン　〔特級〕

デンプン試液　デンプン１g（０.５～１.４g）を冷水１０mLとよくすり混ぜ、これを熱湯２００mL中に絶えずかき混ぜながら徐々に注ぎ込み、溶液が半透明となるまで煮沸し、溶液を放置した後、上澄液を用いる。用時調製する。

ドラーゲンドルフ試液　次硝酸ビスマス０.８５g（０.８４５～０.８５４g）に氷酢酸１０mLを加えて溶かし、水４０mLを加えてA液とする。ヨウ化カリウム８g（７.５～８.４g）に水２０mLを加えて溶かし、B液とする。

使用直前にA液、B液及び氷酢酸のそれぞれ等容量を混ぜて用いる。A液及びB液は、遮光して保存する。

ドラーゲンドルフ試液、噴霧用　ドラーゲンドルフ試液のA液及びB液の等容量混液４mLに酢酸（１→５）２０mLを加える。用時調製する。

トリエチルアミン　$(C_2H_5)_3N$〔日局〕

トリクロル酢酸　CCl_3COOH〔特級〕

トリクロル酢酸試液A　トリクロル酢酸７.２０g（７.１９５～７.２０４g）に水を加えて溶かし、１００mLとする。

トリクロル酢酸試液B　トリクロル酢酸１.８０g（１.７９５～１.８０４g）及び無水酢酸ナトリウム１.８０g（１.７９５～１.８０４g）に６mol／L酢酸試液５.５mL及び水を加えて溶かし、１００mLとする。

トリフェニルクロルメタン　$(C_6H_5)_3CCl$〔トリフェニルクロルメタン（塩化トリチル）、特級〕

トリプシン　ウシの膵臓より調製する。

消化度　本品０.０１g（０.００５～０.０１４g）に水５００mLを加えて溶かし、試料溶液とする。この試料溶液２mLにカゼイン試液５mL及び水３mLを加え、混和し、４０℃に１時間放置した後、酢酸・エタノール試液３滴を加えるとき、沈殿を生じない。

トリプトース　カゼイン製ペプトンと獣肉製ペプトンを混合したものである。

DL―トリプトファン　$C_{11}H_{12}N_2O_2$　白色～微褐色の結晶性の粉末である。希塩酸に溶けやすく、水に溶けにくく、エタノールに極めて溶けにくい。

溶状　本品１g（０.５～１.４g）に水２０mLを加え、加温溶解するとき、溶液は、澄明である。

塩化物　０.０２％以下

硫酸塩　０.０３％以下

乾燥減量　０.３％以下（１g，１０５℃，３時間）

強熱残分　０.０５％以下（１g）

窒素含量　１３.４～１３.８％（窒素定量法によるものとする。）

トリメチルアミン塩酸塩　$(CH_3)_3N \cdot HCl$〔特級〕

トルエン　$C_6H_5CH_3$〔特級〕

トルエン、無水　$C_6H_5CH_3$　トルエン５００mLに無水硫酸ナトリウム１０g（９.５～１０.４g）を加え、１２時間放置した後、硫酸ナトリウムを除く。

ｏ―トルエンスルホンアミド　$C_7H_9NO_2S$　無色の結晶又は白色の結晶性粉末である。

融点　１５７～１６０℃

純度試験　ρ―トルエンスルホンアミド　本品の酢酸エチル溶液（１→５,０００）につき、サッカリンナトリウム製造用原体の純度試験⑥の操作条件でガスクロマトグラフ法により試験を行うとき、本品以外のピークを認めてはならない。

ナトリウム、金属　Na〔ナトリウム、特級〕

ナトリウムペンタシアノアンミンフェロエート　Na_3〔$Fe(CN)_5NH_3$〕・nH_2O〔１級〕

N―１―ナフチル―エチレンジアミン二塩酸塩〔特級〕

α―ナフトール　$C_{10}H_7OH$〔特級〕　遮光して保存する。

α―ナフトールベンゼイン　$C_{27}H_{20}O_3$〔特級〕　赤褐色の粉末で、水に溶けないが、エタノール、ベンゼン、エーテル又は氷酢酸に溶ける。酸性で黄赤色、アルカリ性で緑色を呈する。

α―ナフトールベンゼイン試液　α―ナフトールベンゼイン０.２g（０.１５～０.２４g）に氷酢酸を加えて溶かし、１００mLとする。

溶状　本品０.１g（０.０５～０.１４g）をエタノール１００mLに溶かすとき、溶液は、赤色で、澄明である。

鋭敏度　本品のエタノール溶液（１→１,０００）０.２mLに、新たに煮沸し冷却した水１００mLを加え、０.１mol／L水酸化ナトリウム溶液０.１mLを加えるとき、緑色を呈し、さらに、０.１mol／L塩酸０.２mLを加えるとき、黄赤色に変わる。

二塩化エチレン　$C_2H_2Cl_2$〔特級〕

肉エキス　本品は、脂肪分をほとんど含まない部分の動物肉を水で煮沸又は加温し、得られた肉汁を低温、減圧下で濃稠なペースト状となるまで濃縮したものである。本品は、下記の物理的・化学的性質及び規格に適合するものと、試験において同等以上又は試験におい

て支障を来さない限り、類似の適当な市販品を用いることができる。

物理的・化学的性質　本品は、黄褐色～濃暗褐色のペースト状で、僅かに酸性を示し、肉様の臭い及び味がある。

溶状　本品をよくかき混ぜ、２５g（２４.５～２５.４g）を量り、水を加えて２５０mLとし、よく振り混ぜ、試料溶液とするとき、溶液は、澄明又は混濁して溶けるが、沈殿物は認めない。

総固形物　試料溶液１０mLを量り、磁製皿に入れ、１００～１１０℃で１６時間加熱するとき、残留物の質量は、６５０mg以上である。

強熱残分　上記残留物を強熱残分試験法により強熱するとき、総固形物質量の３０％以下である。

食塩換算塩素　上記強熱残分で得た残分に、水約５０mLを加え、振り混ぜ、１００mLの全量フラスコに入れ、硝酸２～４滴及び全量ピペットを用いて０.１mol／L硝酸銀液１０mLを加え、更に水を加えて１００mLとし、よく振り混ぜ、ろ過し、最初のろ液１０mLを除き、次のろ液５０mLを量り、硫酸第二鉄アンモニウム試液１mLを加え、０.１mol／Lチオシアン酸アンモニウム溶液で滴定するとき、塩化ナトリウムの量は、総固形物質量の６％を超えない。

０.１mol／L硝酸銀溶液１mL＝５.８４４mgNaCl

硝酸塩　試料溶液１０mLを量り、活性炭１.５g（１.４５～１.５４g）を加え、１分間煮沸した後、水を加えて約１０mLとし、ろ過する。ろ液にジフェニルアミン試液３滴を加えるとき、溶液は、青色を呈さない。

アンモニア態窒素　試料溶液１００mLを量り、炭酸バリウム５g（４.５～５.４g）及び水１００mLを加え、０.０５mol／L硫酸５０mLを入れた受器中に、蒸留液が約１００mLになるまで水蒸気蒸留する。蒸留液に、メチルレッド試液１～３滴を加え、０.１mol／L水酸化ナトリウム溶液で滴定するとき、アンモニア態窒素の総量は、総固形物質量の０.３５％を超えない。

０.０５mol／L硫酸１mL＝１.７０３mgNH_3

ニコチン酸　$C_6H_5NO_2$〔日局〕

二酸化炭素　CO_2〔日局〕

ρ―ニトロアニリン　$O_2NC_6H_4NH_2$〔１級〕

５―ニトロソ―８―オキシキノリン　C_9H_5NOHNO　本品は、暗灰緑色の結晶性粉末である。

融点　約２４５℃（分解）

溶状　本品０.１g（０.０５～０.１４g）を硫酸１００mLに溶かすとき、その溶液は、澄明である。

鋭敏度　レゾルシンのエタノール溶液（１→１,０００）０.０５mLをるつぼに入れ、水浴上で蒸発乾固し、放冷した後、これに本品の硫酸溶液（１→１,０００）０.０５mLを加えて加熱するとき、赤紫色となる。

α―ニトロソ―β―ナフトール　$C_{10}H_nNO_2$〔特級〕

α―ニトロソ―β―ナフトール試液、強　α―ニトロソ―β―ナフトール１g（０.５～１.４g）に氷酢酸２５mLを加え、加温して溶かした後、水２５mLを加え、加温して溶かし、更に水２５mLを加え、１時間放置した後、ろ過する。

１―ニトロソ―２―ナフトール―３，６―ジスルホン酸二ナトリウム　$C_{10}H_5NNa_2O_8S_2$〔１―ニトロソ―２―ナフトール―３，６―ジスルホン酸二ナトリウム（ニトロソR塩）、特級〕

o―ニトロフェニル―β―D―ガラクトピラノシド　$C_{12}H_{15}NO_8$　白色の結晶性粉末で、臭いはない。水にやや溶けにくく、エタノールに溶けにくい。

融点　１９３～１９４℃

比旋光度　本品１.０gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、水を加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、更に水を標線まで加えて１００mLとし、この溶液につき、層長１００mmで旋光度を測定するとき、$[\alpha]_D^{18}$＝－５１.９°である。

強熱残分　０.０５％以下（２g）

ニトロプルシドナトリウム　$Na_2Fe(CN)_5NO \cdot 2H_2O$〔特級〕

ニトロプルシドナトリウム試液　ニトロプルシドナトリウム１ｇ（０.５～１.４ｇ）に水を加えて溶かし、２０mLとする。用時調製する。

ニトロベンゼン　$C_6H_5NO_2$〔特級〕

乳酸　$C_3H_6O_3$〔特級〕

乳酸塩緩衝液、０.１mol／L、酵素力試験用　乳酸９.０１ｇ（９.００５～９.０１４ｇ）に水を加えて溶かし、９００mLとする。この溶液に希水酸化ナトリウム試液を加えて所定のpHに調整し、水を加えて１,０００mLとする。

乳酸試液、１mol／L　乳酸９０.１ｇ（９０.０５～９０.１４ｇ）に水を加えて溶かし、１,０００mLとする。

乳酸試液、０.０５mol／L　乳酸４.５ｇ（４.４５～４.５４ｇ）に水を加えて溶かし、１,０００mLとする。

乳製カゼイン　カゼイン、乳製の項に定める。

乳糖　$C_{12}H_{22}O_{11}・H_2O$〔日局〕

二硫化炭素　CS_2〔特級〕

鶏卵黄液　鶏卵から卵黄のみを無菌的にとり、卵黄と同量の水で希釈する。用時調製する。

ニンヒドリン　$C_9H_4O_3・H_2O$〔ニンヒドリン（抱水トリケトヒドリンデン）、特級〕

ニンヒドリン・アスコルビン酸試液　ニンヒドリン０.２５ｇ（０.２４５～０.２５４ｇ）及びアスコルビン酸０.０１ｇ（０.００５～０.０１４ｇ）を量り、水を加えて溶かし、５０mLとする。用時調製する。

ニンヒドリン、アミノ酸分析用　$C_9H_6O_4$　〔アミノ酸分析用〕

ニンヒドリン試液　ニンヒドリン０.２ｇ（０.１５～０.２４ｇ）に水を加えて溶かし、１０mLとする。用時調製する。

ニンヒドリン試液、アミノ酸分析用　アミノ酸分析用ニンヒドリン３０ｇ（２９.５～３０.４ｇ）、水酸化ホウ素ナトリウム１３４mg（１３３.５～１３４.４mg）、酢酸緩衝液８００mL及びメチルセロソルブ１,２００mLを混合し、窒素ガスを吹きつけながら溶解する。冷蔵保存する。

ニンヒドリン試液、定量用　ニンヒドリン5g（4.5～5.4g）、塩化第二銅6.7g（6.65～6.74g）、クエン酸緩衝液125mL及びメチルセロソルブ375mLに水を加えて1,000mLとする。調製した後2週間は、安定である。

ニンヒドリン・ブタノール試液　ニンヒドリン0.3g（0.25～0.34g）をn―ブタノール100mLに溶かし、氷酢酸3mLを加える。

ネスラー試液　ヨウ化カリウム10g（9.5～10.4g）に水10mLを加えて溶かし、かき混ぜながら塩化第二水銀飽和溶液を赤色沈殿が溶けずに僅かに残るまで加える。これに水酸化カリウム30g（29.5～30.4g）を水60mLに溶かした溶液を加え、さらに、塩化第二水銀飽和溶液1mL及び水を加えて200mLとする。沈殿を沈着させた上澄液を用いる。本液2mLを塩化アンモニウム溶液（1→300,000）100mLに加えるとき、30秒以内に黄褐色を呈する。

濃ヨウ化カリウム試液　ヨウ化カリウム試液、濃の項に定める。

L―ノルロイシン　$C_6H_{13}NO_2$　〔アミノ酸分析用〕

L―ノルロイシン試液　L―ノルロイシン16mg（15.5～16.4mg）に1mol／L塩酸を加えて溶かし、50mLとする。

ハイドロサルファイトナトリウム　$Na_2S_2O_4$〔ハイドロサルファイトナトリウム（ハイドロサルファイト）、1級〕

薄層クロマトグラフ用シリカゲル　シリカゲル、薄層クロマトグラフ用の項に定める。

薄層クロマトグラフ用シリカゲル（蛍光剤入り）　シリカゲル（蛍光剤入り）、薄層クロマトグラフ用の項に定める。

薄層クロマトグラフ用セルロース末（蛍光剤入り）　セルロース末（蛍光剤入り）、薄層クロマトグラフ用の項に定める。

バナジン酸アンモニウム　NH_4VO_3　〔特級〕

バニリン　$C_6H_3CHO(OCH_3)OH$　白色の結晶で、特異な臭い及び味を有する。

融点　81～83℃

乾燥減量　1.0％以下（1g，シリカゲル，4時間）

強熱残分　0.05％以下（1g）

遮光して保存する。

バニリン・塩酸試液　バニリン１０mg（９.５～１０.４mg）にエタノール１mLを加えて溶かし、水１mL及び塩酸６mLを加える。用時調製する。

バニリン・硫酸・エタノール試液　バニリン３g（２.５～３.４g）に無水エタノールを加えて溶かし、１００mLとした溶液に、硫酸０.５mLを加える。

バニリン・硫酸・エタノール発色試液　バニリン３g（２.５～３.４g）に無水エタノールを加えて溶かし、１００mLとした溶液に、硫酸３mLを加える。

パパイン消化大豆　大豆たん白をパパインを用いて酵素分解したものである。適当な市販品を用いる。

パパイン消化肝臓　雄牛の肝臓をパパインを用いて酵素分解したものである。適当な市販品を用いる。

パラオキシ安息香酸第二ブチル　$HOC_6H_4CO_2CH_2CH(CH_3)_2$　白色～淡黄白色の結晶性の粉末で、臭いはない、又は僅かに特異な臭いがある。

溶状　本品０.５g（０.４５～０.５４g）をアセトニトリル１０mLに溶かすとき、溶液は、無色～淡黄色で、澄明で、異物を認めない。

融点　５９～６１℃

パラオキシ安息香酸ブチル　$HOC_6H_4CO_2CH_2CH_2CH_2CH_3$〔日局〕

パラクレゾール　$C_6H_4(OH)CH_3$〔特級〕

パラフィン、流動　〔軽質流動パラフィン、日局〕

バルビタール緩衝液　バルビタールナトリウム１５g（１４.５～１５.４g）に水７００mLを加えて溶かし、希塩酸を加えてpH７.６とした後ろ過する。

バルビタールナトリウム　$C_8H_{11}N_2NaO_3$　白色の結晶又は結晶性の粉末で、臭いはなく、味は苦い。水に溶けやすく、エタノールに

溶けにくく、エーテルにほとんど溶けない。

pH　本品の水溶液（１→２００）のpHは、９.９～１０.３である。

乾燥減量　１.０％以下（１g，１０５℃，４時間）

含量　９８.５％以上

定量法　本品を１０５℃で４時間乾燥し、その約０.５gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、分液漏斗に入れ、水２０mLを加えて溶かし、エタノール５mL、希塩酸１０mLを加え、クロロホルム５０mLで抽出する。更にクロロホルム２５mLで３回抽出し、全クロロホルム抽出液を合わせ、水５mLずつで２回洗い、洗液はクロロホルム１０mLずつで２回抽出し、前後のクロロホルム抽出液を合わせ、三角フラスコ中にろ過する。ろ紙をクロロホルム５mLずつで３回洗い、ろ液及び洗液を合わせ、エタノール１０mLを加え、０.１mol／L水酸化カリウム・エタノール溶液で滴定する（指示薬　アリザリンエローGG・チモールフタレイン試液２mL）。この場合において、滴定の終点は、溶液の黄色が淡青色を経て紫色に変わるときとする。同様の方法で空試験を行い補正する。

０.１mol／L水酸化カリウム・エタノール溶液１mL＝２０.６２mg$C_8H_{11}N_2NaO_3$

バレイショデンプン〔日局〕

パントテン酸カルシウム　Ca（$C_9H_{16}NO_3$）$_2$〔日局〕

pH測定用四シュウ酸カリウム　四シュウ酸カリウム、pH測定用の項に定める。

pH測定用水酸化カルシウム　水酸化カルシウム、pHpH測定用の項に定める。

pH測定用炭酸水素ナトリウム　炭酸水素ナトリウム、pH測定用の項に定める。

pH測定用炭酸ナトリウム　炭酸ナトリウム、pH測定用の項に定める。

pH測定用フタル酸水素カリウム　フタル酸水素カリウム、pH測定用の項に定める。

pH測定用ホウ酸ナトリウム　ホウ酸ナトリウム、pH測定用の項に定める。

pH測定用無水リン酸一水素ナトリウム　リン酸一水素ナトリウム、無水、pH測定用の項に定める。

pH測定用リン酸二水素カリウム　リン酸二水素カリウム、pH測定用の項に定める。

d―ビオチン、定量用　d―ビオチン製造用原体。ただし、定量するとき、d―ビオチン（$C_{10}H_{16}N_2O_3S$）９９.０％以上のものに限る。

ヒ化水素吸収液　ジエチルジチオカルバミン酸銀０.５０g（０.４９５～０.５０４g）をピリジンに溶かし、１００mLとする。この溶液は、遮光した共栓瓶に入れ、冷所に保存する。

ピクリン酸　$HOC_6H_2(NO_2)_3$〔２，４，６―トリニトロフェノール（ピクリン酸）、特級〕　密閉し、火気を避けて冷所に保存する。

ピクリン酸試液　ピクリン酸１g（０.５～１.４g）に熱湯１００mLを加えて完全に溶解した後、冷却し、必要ならば、ろ過する。

ピクリン酸・トルエン試液　ピクリン酸０.２０g（０.１９５～０.２０４g）に無水トルエンを加えて溶かし、１,０００mLとする。

ピクリン酸ナトリウム　$(NO_2)_3C_6H_2ONa \cdot H_2O$〔特級〕

ピクリン酸ナトリウム試液　ピクリン酸ナトリウム０.４g（０.３５～０.４４g）及び水酸化ナトリウム４g（３.５～４.４g）に水を加えて溶かし、１,０００mLとする。

ヒ酸二ナトリウム　$Na_2HAsO_4 \cdot 7H_2O$〔特級〕

ヒ酸二ナトリウム試液　ヒ酸二ナトリウム６.０g（５.９５～６.０４g）に水を加えて溶かし、５０mLとする。

非水滴定用酢酸第二水銀試液　酢酸第二水銀試液、非水滴定用の項に定める。

非水滴定用氷酢酸　酢酸、氷、非水滴定用の項に定める。

ヒ素モリブデン酸試液　モリブデン酸アンモニウム５０g（４９.５～５０.４g）を量り、水９００mLを加え、加温して溶かし、放冷した後、硫酸４２mLを全量ピペットを用いて加え、さらに、ヒ酸二ナトリウム試液５０mLを加えた後、１,０００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１,０００mLとし、３７℃で一昼夜放置する。

２５―ヒドロキシコレカルシフェロール　$C_{27}H_{44}O_2 \cdot H_2O$９７.０％以上を含む。

ヒドロキシセンデュラマイシンナトリウム　$C_{45}H_{75}O_{17}Na$　白色の結晶性の粉末である。

純度試験　本品１g（０.５～１.４g）を量り、メタノール１mLを加えて溶かし、この溶液５μLを薄層クロマトグラフ用シリカゲルを用いて調製した薄層板にスポットする。次に、酢酸エチル・氷酢酸混液（４：１）を展開溶媒として、約１０cm展開した後、薄層板を乾燥する。これにバニリン・硫酸・エタノール試液を噴霧した後、１０５℃で１０分間加熱するとき、Rf値約０.５の位置に赤褐色の単一のスポットを認め、その他のスポットを認めてはならない。

２―ヒドロキシ―m―トルイル酸　$CH_3C_6H_3(OH)COOH$　白色～微赤色の結晶性の粉末である。エタノールに溶けやすく、水に溶けにくい。

融点　１６３～１７０℃

氷酢酸　酢酸、氷の項に定める。

氷酢酸、非水滴定用　酢酸、氷、非水滴定用の項に定める。

ビスマス酸ナトリウム　$NaBiO_3$〔特級〕

ピリジン　C_5H_5N〔特級〕

ピリジン、カールフィッシャー用　一般試験法の水分定量法に定めるところによるものとする。

ピリジン、無水　C_5H_5N　ピリジン１００mLに水酸化ナトリウム１０g（９.５～１０.４g）を加え、２４時間放置した後、上澄液を傾斜してとり、蒸留する。

ピロール　C_4H_5N〔特級〕

ピロアンチモン酸カリウム　$K_2H_2Sb_2O_7・4H_2O$〔１級〕

ピロアンチモン酸カリウム試液　ピロアンチモン酸２g（１.５～２.４g）に水１００mLを加え、約５分間煮沸した後、３０秒以内に冷却し、これに水酸化カリウム溶液（３→２０）１０mLを加え、１日間放置してろ過する。

ピロガロール　$C_6H_3(OH)_3$〔特級〕

フィチン酸ナトリウム　$C_6H_6O_{24}P_6Na_{12}\cdot nH_2O$〔含量９０％以上〕

ｏ―フェナントロリン　$C_{12}H_8N_2\cdot H_2O$〔特級〕

ｏ―フェナントロリン試液　ｏ―フェナントロリン０.１５g（０.１４５～０.１５４g）に新たに調製した硫酸第一鉄溶液（３７→2,５０）１０mL及び希硫酸１mLを加えて溶かす。密栓して保存する。

フェニルヒドラジン　$C_6H_5NHNH_2$〔特級〕

フェノール　C_6H_5OH〔日局〕

フェノールフタレイン　$C_{20}H_{14}O_4$〔特級〕　変色範囲pH（無色）８.３～１０.０（紅色）

フェノールフタレイン試液　フェノールフタレイン１g（０.５～１.４g）にエタノール１００mLを加えて溶かす。

フェリシアン化カリウム　$K_3Fe(CN)_6$〔フェリシアン化カリウム（赤血カリ）、特級〕

フェリシアン化カリウム試液　フェリシアン化カリウム１g（０.５～１.４g）に水を加えて溶かし、１０mLとする（０.３３mol／L）。用時調製する。

フェーリング試液

銅液：硫酸銅３４.６６g（３４.６５５～３４.６６４g）に水を加えて溶かし、５００mLとする。共栓瓶にほとんど全満して保存する。

アルカリ性酒石酸塩液：酒石酸カリウムナトリウム１７３g（１７２.５～１７３.４g）及び水酸化ナトリウム５０g（４９.５～５０.４g）をとり、水に溶かし、５００mLとする。ポリエチレン瓶に保存する。

用時両液の等容量を混和する。

フェロシアン化カリウム　$K_4Fe(CN)_6\cdot 3H_2O$〔フェロシアン化カリウム（黄血カリ）、特級〕

フェロシアン化カリウム試液　フェロシアン化カリウム１g（０.５～１.４g）に水を加えて溶かし、１０mLとする（０.２５mol／L）。

用時調製する。

フォリン試液　タングステン酸ナトリウム２０g（１９.５～２０.４g）、モリブデン酸ナトリウム５g（４.５～５.４g）及び水約１４０mLを３００mLのフラスコに入れ、これにリン酸（１７→２０）１０mL及び塩酸２０mLを加え、すり合わせの還流冷却器を付け、１０時間緩やかに煮沸する。次に、硫酸リチウム３０mLと水１０mLを加え、さらに、臭素ごく少量を加えて濃緑色の溶液を黄色とし、冷却器を付けず１５分間煮沸して過量の臭素を除く。放冷した後、水を加えて２００mLとし、ガラスろ過器でろ過し、塵が混入しないようにして保存する。この溶液を原液とし、使用するとき、所定の濃度に水で薄める。

n―ブタノール　$CH_3(CH_2)_2CH_2OH$〔n―ブチルアルコール（n―ブタノール）、特級〕

ブタノール、イソ　$(CH_3)_2CHCH_2OH$〔イソブチルアルコール（イソブタノール）、特級〕

ブタノール、第二　$CH_3CH_2CH(OH)CH_3$〔第二ブチルアルコール、１級〕

フタル酸水素カリウム（標準試薬）　$C_6H_4(COOK)(COOH)$〔容量分析用標準試薬〕

フタル酸水素カリウム、pH測定用　$C_6H_4(COOK)(COOH)$〔pH測定用〕

フッカーの染色液　０.０３７mol／Lの塩化メチルロザニリン・エタノール試液及び０.０７mol／Lのシュウ酸アンモニウム試液を混和し、一夜放置した後、ろ過する。遮光した容器に保存する。

フッ化水素酸　HF〔特級〕　HF４６.０％以上を含む。

フッ化ナトリウム　NaF〔特級〕

フッ化ナトリウム（標準試薬）　NaF〔容量分析用標準試薬〕

ブドウ糖　$C_6H_{12}O_6$〔日局〕

フルオレセイン　$C_{20}H_{12}O_5$〔特級〕

フルオレセイン・エタノール試液　フルオレセイン５０mg（４９.５～５０.４mg）にエタノールを加えて溶かし、１００mLとする。

ブルーテトラゾリウム　$C_{40}H_{32}Cl_2N_8O_2$〔３，３′―ジアニソール―ビス〔４，４′―（３，５―ジフェニル）テトラゾリウムクロリド〕〕　淡黄色の結晶で、メタノール、エタノール及びクロロホルムに溶けやすく、水に溶けにくく、アセトン及びエーテルにほとんど溶けない。

融点　約２４５℃（分解）

分子吸光係数　６０,０００以上（２５２nm，メタノール溶液）

ブルーテトラゾリウム試液、アルカリ性　ブルーテトラゾリウムのメタノール溶液（１→２００）１容量に、水酸化ナトリウムのメタノール溶液（３→２５）３容量を加える。用時調製する。

プロテオーゼペプトン　淡黄色の粉末又は粒子である。

乾燥減量　３％以下（１g，８５℃，１時間）

溶解性　本品の溶液（１→１００）を１２１℃で１５分間高圧蒸気滅菌するとき、不溶物を認めない。

pH　本品の溶液（１→１００）を１２１℃で１５分間高圧蒸気滅菌するときのpHは、６.５～７.５でなければならない。

n―プロパノール　$CH_3CH_2CH_2OH$〔n―プロピルアルコール（n―プロパノール）、特級〕

プロパノール、イソ　$(CH_3)_2CHOH$〔イソプロピルアルコール（イソプロパノール）、特級〕

プロピオン酸ナトリウム、定量用　C_2H_5COONa　白色の結晶、結晶性粉末又は顆粒で、臭いはない、又は僅かに特異な臭いを有する。

溶状　本品１.０g（０.５～１.４g）に水２０mLを加えて溶かしたとき、溶液は、無色で、微濁である。

乾燥減量　０.５％以下（１g，１１０℃，３時間）

含量　９９.０％以上

ブロムクレゾールグリーン　$C_{21}H_{14}Br_4O_5S$〔特級〕　変色範囲pH（黄）３.８～５.４（青）

ブロムクレゾールグリーン試液　ブロムクレゾールグリーン０.０５g（０.０４５～０.０５４g）にエタノール１００mLを加えて溶かす。

必要ならば、ろ過する。

ブロムクレゾールグリーン・メチルオレンジ試液　ブロムクレゾールグリーンのエタノール溶液（１→１,０００）８０mLにメチルオレンジのエタノール溶液（１→１,０００）２０mLを加える。

ブロムクレゾールグリーン・メチルレッド試液　ブロムクレゾールグリーン０.１５g（０.１４５～０.１５４g）及びメチルレッド０.１g（０.０５～０.１４g）をとり、無水エタノール１８０mLを加えて溶かし、水を加えて２００mLとする。

ブロムクレゾールパープル試液　ブロムクレゾールパープル１.６g（１.５５～１.６４g）をエタノール１００mLに溶かし、２mol／L水酸化ナトリウム試液でpH７.５（青紫色）に調整する。

N―ブロムコハク酸イミド　$(CH_2CO)_2NBr$〔特級〕　白色の結晶粉末でアセトンにやや溶けやすく、水及び氷酢酸に溶けにくく、四塩化炭素に極めて溶けにくい。

融点　約１７５℃

ブロムチモールブルー　$C_{27}H_{28}Br_2O_5S$〔特級〕　変色範囲pH（黄）６.０～７.６（青）

ブロムチモールブルー試液　ブロムチモールブルー０.１g（０.０５～０.１４g）に希エタノール１００mLを加えて溶かす。必要ならば、ろ過する。

ブロムチモールブルー・炭酸ナトリウム試液　ブロムチモールブルー０.１５g（０.１４５～０.１５４g）及び無水炭酸ナトリウム０.１５g（０.１４５～０.１５４g）に水を加えて溶かし、１００mLとする。

ブロムフェノールブルー　$C_{19}H_{10}Br_4O_5S$〔特級〕　変色範囲pH（黄）３.０～４.６（青紫）

ブロムフェノールブルー試液　ブロムフェノールブルー０.１g（０.０５～０.１４g）に希エタノール１００mLを加えて溶かす。必要ならば、ろ過する。

フロログルシン　$C_6H_3(OH)_3・2H_2O$〔特級〕

フロログルシン塩酸試液　フロログルシン０.１g（０.０５～０.１４g）をエタノール１mLに溶かし、塩酸９mLを加え、よくかき混ぜる。暗所に保存する。

噴霧用ドラーゲンドルフ試液　ドラーゲンドルフ試液、噴霧用の項に定める。

ヘキサン　C_6H_{14}〔n―ヘキサン、特級〕　ビタミンD定量に用いるn―ヘキサンは、一般試験法のビタミンD定量法に定めるところによるものとする。

n―ヘキサン、吸収スペクトル用〔n―ヘキサン、特級〕　水を対照液とし、吸光度を測定するとき、波長２２０nmで０.１０以下、２６０nmで０.０２以下であり、かつ、波長２６０～３５０nmにおいて、特異な吸収を認めないものとする。

ペクチン　植物体の非木質化組織に特有の酸性多糖類で、ペクチン酸の一部がメチルエステル化された構造をしており、無色、無臭及び無味の非晶質性物質である。５℃以下で保存する。

ペプトン、カゼイン製　灰黄色の粉末で、特異な臭いがあるが腐敗臭はない。水に溶けるが、エタノール及びエーテルに溶けない。

消化度

① 本品１g（０.５～１.４g）に水１０mLを加えて溶かし、試料溶液とする。この試料溶液１mLに、希エタノール１０mLに氷酢酸１mLを加えた溶液０.５mLを層積するとき、界面に輪帯又は沈殿を生じない。また、この溶液を振り混ぜるとき、混濁しない。

② ①の試料溶液１mLに硫酸亜鉛飽和溶液４mLを加えるとき、少量の沈殿（プロテオース）を生じる。

③ ①の混液をろ過し、ろ液１mLに水３mL及び臭素試液４滴を加えるとき、赤紫色を呈する。

乾燥減量　７.０％以下（０.５g，１０５℃，恒量）

強熱残分　１５.０％以下（０.５g）

窒素含量　１０.０％以上（１０５℃で恒量に乾燥した後、窒素定量法によるものとする。）

ペプトン、獣肉製　本品は、帯赤黄色～褐色の粉末で、特異な臭いがあるが腐敗臭はない。水に溶けて黄褐色の弱酸性の溶液となる。エ

タノール及びエーテルには溶けない。

窒素含量　１４.０～１６.５％

乾燥減量　７％以下

強熱残分　５％以下（０.５g）

凝固性たん白質　本品の水溶液（１→７０）を沸騰するまで加熱するとき、沈殿を生じない。

プロテオース　本品の水溶液（１→１０）５mLに硫酸亜鉛液（５０→３５）２０mLを加えるとき、僅かに軽い析出物が生じる。

ペルオキソ二硫酸カリウム　$K_2S_2O_8$〔特級〕

ベルトラン試液A　硫酸銅のきれいな結晶４０g（３９.５～４０.４g）を水に溶かし、１,０００mLとする。共栓瓶にほとんど全満して保存する。

ベルトラン試液B　酒石酸カリウムナトリウム２００g（１９９.５～２００.４g）及び水酸化ナトリウム１５０g（１４９.５～１５０.４g）を水に溶かし、１,０００mLとする。ゴム栓をして保存する。

ベルトラン試液C　硫酸第二鉄（過マンガン酸カリウム液を還元してはならない。）５０g（４９.５～５０.４g）を適量の水に溶かし、硫酸２００mLを加え、更に水を加えて１,０００mLとする。

ベルトラン試液D　過マンガン酸カリウム５g（４.５～５.４g）を水に溶かし、１,０００mLとする。

標定　シュウ酸アンモニウム０.２５g（０.２４５～０.２５４g）を水１００mLに溶かし、硫酸２mLを加え、６０～７０℃に加温した後、過マンガン酸カリウム溶液を滴定する。滴定量をamLとすれば、本液１mLは、Cu０.２２３８／agに相当する。

ベンゼン　C_6H_6〔特級〕　ビタミンD定量に用いるベンゼンは、一般試験法のビタミンD定量法に定めるところによるものとする。

ベンゼン、残留農薬試験用

ホウ酸　H_3BO_3〔特級〕

ホウ酸ナトリウム　$Na_2B_4O_7・10H_2O$〔ホウ酸ナトリウム（ホウ砂）、特級〕

ホウ酸ナトリウム、pH測定用〔ホウ酸ナトリウム（ホウ砂）、pH測定用〕

ホウ砂　ホウ酸ナトリウムの項に定める。

ポリソルベート２０　$C_{58}H_{114}O_{26}$　ソルビトール及び無水ソルビトールの水酸基の一部を主としてラウリン酸でエステル化し、エチレンオキシド約２０分子を縮合させたものである。微黄色～黄色の液体で僅かに特異臭を有する。比重：約１.１　粘度（２５℃）：３００～５００mPa・S

ポリソルベート８０　〔日局〕

ポリビニルアルコール　$(—CH_2CHOH—)_n$　白色～微黄色の小粒又は粉末で、水に溶け、熱水には溶けにくい。エタノール及びエチルエーテルにほとんど溶けない。

溶状　本品０.５g（０.４５～０.５４g）に水１００mLを加え、よくかき混ぜるとき、溶液は、澄明である。

けん化度　７８～８２mol%

本品約０.５gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、３００mLの共栓三角フラスコに入れ、水１００mLを加え、１２時間以上放置して溶かす。この溶液に０.２mol／L水酸化ナトリウム試液２５mLを全量ピペットを用いて加え、常温で２時間放置する。次に、０.１mol／L硫酸試液２５mLを全量ピペットを用いて加え、よくかき混ぜた後、０.１mol／L水酸化ナトリウム溶液で滴定する（指示薬　フェノールフタレイン試液２滴）。この場合において、滴定の終点は、溶液の赤色が消えたときとし、その滴定量をamLとする。同様の方法で空試験を行い、その滴定量をbmLとする。

$$けん化度(mol\%)=100-\frac{44.05A}{60.05-0.42A}$$

$$A(\%)=\frac{0.6005\times(a-b)f}{試料の量g}$$

f：０.１mol／L水酸化ナトリウム溶液のモル濃度係数

ポリビニルアルコール試液　ポリビニルアルコール２０.０g（１９.９５～２０.０４g）を約８００mLの水に懸濁し、かき混ぜながら７５～８０℃で約１時間加熱する。放冷した後、必要ならばろ過し、水を加えて１,０００mLとする。

ホルマリン　ホルムアルデヒド液の項に定める。

ホルマリン・炭酸マグネシウム試液　ホルマリンに炭酸マグネシウムを加え、振り混ぜ、飽和させた後、ろ過し、水で４倍容量とする。

ホルムアルデヒド液　HCHO〔特級〕

マイヤー試液　塩化第二水銀１.３５８g（１.３５７５～１.３５８４g）に水６０mLを加えて溶かす。別に、ヨウ化カリウム５g（４.５～５.４g）に水１０mLを加えて溶かす。両液を混和し、水を加えて１００mLとする。

マグネシア試液　塩化マグネシウム５.５g（５.４５～５.５４g）及び塩化アンモニウム７g（６.５～７.４g）に水６５mLを加えて溶かし、アンモニア試液３５mLを加え、密栓した瓶に入れ、数日間放置してろ過する。溶液が澄明でないときは、使用前にろ過する。

マグネシウム末　Mg〔特級〕

マッキルベイン緩衝液、酵素力試験用　クエン酸２１.０２g（２１.０１５～２１.０２４g）に水を加えて溶かし、１,０００mLとする。その溶液にリン酸一水素ナトリウム試液を加えて所定のpHに調整する。

マラカイトグリーン　$C_{52}H_{54}N_4O_{12}$　〔日局〕

マレイン酸　$(CHCOOH)_2$〔特級〕

無アルデヒドエタノール　エタノール、無アルデヒドの項に定める。ビタミンD定量用の無アルデヒドエタノールは、一般試験法のビタミンD定量法に定めるところによるものとする。

無水エタノール　エタノール、無水の項に定める。

無水クエン酸　クエン酸、無水の項に定める。

無水ケイ酸　SiO_2〔特級〕

無水酢酸　$(CH_3CO)_2O$〔特級〕

無水酢酸ナトリウム　酢酸ナトリウム、無水の項に定める。

無水酢酸・ピリジン試液　無水酢酸２５g（２４.５～２５.４g）に無水ピリジンを加えて１００mLとする。用時調製する。

無水炭酸カリウム　炭酸カリウム、無水の項に定める。

無水炭酸ナトリウム　炭酸ナトリウム、無水の項に定める。

無水トルエン　トルエン、無水の項に定める。

無水ピリジン　ピリジン、無水の項に定める。

無水硫酸銅　硫酸銅、無水の項に定める。

無水硫酸ナトリウム　硫酸ナトリウム、無水の項に定める。

無水リン酸一水素ナトリウム　リン酸一水素ナトリウム、無水の項に定める。

無ヒ素亜鉛　亜鉛、無ヒ素の項に定める。

ムレキサイド色素　$C_8H_8N_6O_6$　金属性光沢を有する赤紫色の結晶で、吸収の極大波長は、５２０nmである。水中で深紫色を呈し、アルカリ溶液で深青色を呈する。

ムレキサイド指示薬　ムレキサイド色素０.２～０.４gを硫酸カリウム〔特級〕１００g（９９.５～１００.４g）と粉砕混合する。

メタ過ヨウ素酸ナトリウム　$NaIO_4$〔特級〕

メタノール　CH_3OH〔メチルアルコール（メタノール）、特級〕

メタノール、カールフィッシャー用　一般試験法の水分定量法に定めるところによるものとする。

メタノール製５％水酸化ナトリウム試液　水酸化ナトリウム５g（４.５～５.４g）を水５mLに溶かし、メタノールを加えて１００mLとする。放置した後、上澄液を用いる。

メタリン酸　HPO_3〔特級〕

メタリン酸・酢酸試液　メタリン酸１５g（１４.５～１５.４g）及び氷酢酸４０mLに水を加えて溶かし、５００mLとする。冷所に保存し、２日以内に使用する。

DL―メチオニン、定量用　DL―メチオニン製造用原体。ただし、乾燥した後定量するとき、DL―メチオニン（$C_5H_{11}NO_2S$）９９％以上のものに限る。

メチルイソブチルケトン　$CH_3COCH_2CH(CH_3)_2$〔特級〕

メチルエチルケトン　$CH_3COC_2H_5$〔特級〕

メチルオレンジ　$C_{14}H_{14}N_3NaO_3S$〔特級〕　変色範囲pH（赤）３.１～４.４（橙黄）

メチルオレンジ試液　メチルオレンジ０.１g（０.０５～０.１４g）に水１００mLを加えて溶かす。必要ならば、ろ過する。

メチルオレンジ・キシレンシアノールFF試液　メチルオレンジ１g（０.５～１.４g）及びキシレンシアノールFF１.４g（１.３５～１.４４g）に希エタノール５００mLを加えて溶かす。

メチルセロソルブ　エチレングリコールモノメチルエーテルの項に定める。

メチルレッド　$C_{15}H_{15}N_3O_2$〔特級〕　変色範囲pH（赤）４.２～６.２（黄）

メチルレッド試液　メチルレッド０.１g（０.０５～０.１４g）にエタノール１００mLを加えて溶かす。必要ならば、ろ過する。

メチレンブルー　$C_{15}H_{18}ClN_3S \cdot nH_2O$〔メチレンブルー（２水塩，３水塩，４水塩）、特級〕

メナジオン亜硫酸水素ジメチルピリミジノール、定量用　メナジオン亜硫酸水素ジメチルピリミジノール製造用原体。ただし、定量するとき、換算した脱水物に対しメナジオン亜硫酸水素ジメチルピリミジノール（$C_{17}H_{18}N_2O_6S$）９４.５％以上のものに限る。

メナジオン亜硫酸水素ナトリウム、定量用　メナジオン亜硫酸水素ナトリウム製造用原体。ただし、定量するとき、換算した脱水物に対しメナジオン亜硫酸水素ナトリウム（$C_{11}H_8O_2 \cdot NaHSO_3$）９３.５％以上のものに限る。

メリビオース　$C_{12}H_{22}O_{11}\cdot H_2O$

比旋光度　$[\alpha]_D^{20}$＝＋１４１.２～＋１４１.８°

水分　３.５～５.５％

メルチトース　$C_{18}H_{32}O_{16}\cdot H_2O$

溶状　本品１g（０.５～１.４g）に水２０mLを加えて溶かすとき、溶液は、僅かに微濁する、又はほとんど澄明である。

強熱残分　０.２％以下

水分　２.５～４.５％

フェーリング溶液還元物質　本品０.５g（０.４５～０.５４g）に水１０mLを加えて溶かし、さらに、フェーリング試液５mLを加え、３分間煮沸する。３０分間放置したとき、溶液の色は変化しない。

メンブランフィルター（０.４５μm）　繊維素誘導体よりなる多孔性フィルム状のろ紙で、ろ孔０.４５μmのものを用いる。

メンブランフィルター（０.８μm）　繊維素誘導体よりなる多孔性フィルム状のろ紙で、ろ孔０.８μmのものを用いる。

モリブデン酸アンモニウム　$(NH_4)_6Mo_7O_{24}\cdot 4H_2O$〔特級〕

モリブデン酸アンモニウム試液　モリブデン酸アンモニウム２１.２g（２１.１５～２１.２４g）に水を加えて溶かし、２００mLとする（１０％）。用時調製する。

モリブデン酸アンモニウム・タルトラトアンチモン（Ⅲ）酸カリウム・アスコルビン酸試液　モリブデン酸アンモニウム６g（５.５～６.４g）及びタルトラトアンチモン（Ⅲ）酸カリウム０.２４g（０.２３５～０.２４４g）を水約３００mLに溶解し、硫酸（２→３）１２０mLを加えた後、水を加えて１,０００mLとする。別に、アスコルビン酸１４.４g（１４.３５～１４.４４g）を水に溶かし、２００mLとし、両液を混和する。用時調製する。

モリブデン酸ナトリウム　$Na_2MoO_4\cdot 2H_2O$〔特級〕

ヨウ化亜鉛デンプン紙　新たに調製したヨウ化亜鉛デンプン試液に定量分析用ろ紙を浸し、清浄な室で乾燥して調製する。共栓瓶に入れ、光及び湿気を避けて保存する。

ヨウ化亜鉛デンプン試液　水１００mLを加熱して煮沸し、これにヨウ化カリウム０.７５g（０.７４５～０.７５４g）を水５mLに溶かした溶液及び塩化亜鉛２g（１.５～２.４g）を水１０mLに溶かした溶液を加え、溶液が沸騰している間にデンプン５g（４.５～５.４g）を水３０mLに均質に懸濁した溶液をかき混ぜながら加え、２分間煮沸した後、冷却する。密栓して冷所に保存する。

感度　０.１mol／L亜硝酸ナトリウム溶液１mL、水５００mL及び塩酸１０mLの混液に浸したガラス棒を本液に接するとき、明らかに青色を呈する。

ヨウ化カリウム　KI〔特級〕

ヨウ化カリウム試液　ヨウ化カリウム１６.5g（１６.４５～１６.５４g）に水を加えて溶かし、１００mLとする（１mol／L）。遮光して保存する。用時調製する。

ヨウ化カリウム試液、濃　ヨウ化カリウム３０g（２９.５～３０.４g）に水７０mLを加えて溶かす。遮光して保存する。用時調製する。

ヨウ化カリウムデンプン紙　新たに調製したヨウ化カリウムデンプン試液にろ紙を浸し、清浄な室で乾燥して調製する。共栓瓶に入れ、光及び湿気を避けて保存する。

ヨウ化カリウムデンプン試液　ヨウ化カリウム０.５g（０.４５～０.５４g）を新たに調製したデンプン試液１００mLに溶かす。用時調製する。

溶性デンプン　〔特級〕

溶性デンプン試液　溶性デンプン１g（０.５～１.４g）に冷水１０mLを加え、よくすり混ぜ、熱湯９０mL中に絶えずかき混ぜながら徐々に注ぎ込み、３分間緩やかに煮沸し、冷却する。用時調製する。

ヨウ素　I_2〔特級〕

ヨウ素・アセトン試液　ヨウ素１０g（９.５～１０.４g）及びヨウ化カリウム６g（５.５～６.４g）を乳鉢で混和し、水１０mLに溶かし、９０％エタノールを加えて１００mLとする。この溶液３.５mLを量り、アセトンを加えて１００mLとする。

ヨウ素酸カリウム・デンプン紙　０.２％KIO_3溶液及びデンプン試液の等容量混液に定量用ろ紙を浸し、暗所で風乾する。遮光し、密栓して保存する。

ヨウ素試液　ヨウ素１４g（１３.５～１４.４g）をヨウ化カリウム溶液（２→５）１００mLに溶かし、希塩酸１mL及び水を加えて１,０００mLとする（０.１mol／L）。遮光して保存する。

ヨウ素酸カリウム　KIO_3〔特級〕

ヨウ素酸カリウム（標準試薬）　KIO_3〔容量分析用標準試薬〕

ヨウ素・ルゴール試液　ヨウ素５g（４.５～５.４g）及びヨウ化カリウム１０g（９.５～１０.４g）を乳鉢で混和し、水に溶かし、１００mLとする。用時、水で５倍に希釈して用いる。

ライネッケ塩　NH_4〔Cr（NH_3）$_2$（SCN）$_4$〕H_2O〔１級〕

ライネッケ塩試液　ライネッケ塩０.５g（０.４５～０.５４g）に水２０mLを加え、１時間しばしば振り混ぜ、ろ過する。４８時間以内に使用する。

酪酸　$CH_3CH_2CH_2COOH$〔特級〕

n―酪酸ナトリウム　$CH_3CH_2CH_2COONa$　白色～ほとんど白色の粉末である。

溶状　本品の水溶液（１→２０）は、透明である又は僅かに微濁する。

含量　９０％以上

ラフィノース　$C_{18}H_{32}O_{16}・5H_2O$

比旋光度　$[\alpha]_D^{20}$＝＋１２２～＋１２４°

重金属　１０μg／g以下

水分　１４～１６％

ランタン・アリザリンコンプレクソン試液　アリザリンコンプレクソンとランタン塩に、ヘキサメチレンテトラミン・フタル酸水素カリウム系の緩衝剤を加えた混成試薬の１０％水溶液とする。

リトマス紙、赤色　〔リトマス紙、赤色リトマス紙〕

リボフラビン　$C_{17}H_{20}N_4O_6$〔日局〕

硫化アンモニウム試液　〔硫化アンモニウム溶液（無色）、１級〕　遮光した小瓶に全満して保存する。

硫化水素　H_2S　無色の有毒ガスで空気より重く、水に溶ける。硫化鉄に希硫酸又は希塩酸を作用させて調製する。希酸を作用させるとき、硫化水素を発生するものであれば、他の硫化物を代用することができる。

硫化鉄　FeS〔１級〕

硫化ナトリウム　$Na_2S・9H_2O$〔特級〕

硫化ナトリウム試液　次のいずれかの方法により調製する。

①　硫化ナトリウム５g（４.５～５.４g）を水１０mL及びグリセリン３０mLの混液に溶かす。

②　水酸化ナトリウム５g（４.５～５.４g）を水３０mL及びグリセリン９０mLの混液に溶かし、その半容量に冷時硫化水素を飽和し、それに残りの半容量を混和する。遮光した瓶にほとんど全満して保存する。調製した後、３か月以内に用いる。

硫酸　H_2SO_4〔特級〕　$H_2SO_4$９５.０％以上を含む。

硫酸、希　硫酸５.７mLを水１０mLに注意しながら加え、放冷した後、水を加えて１００mLとする（１０％）。

硫酸亜鉛　$ZnSO_4・7H_2O$　〔特級〕

硫酸アデニン　$(C_5H_5N_5)_2・H_2SO_4$　白色の結晶である。水又はエタノールに溶けにくい。

溶状　本品０.２g（０.１５～０.２４g）に水２０mLを加え、加温溶解するとき、溶液は、無色で、澄明である。

吸光度　本品０.１gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、塩化カリウム・塩酸緩衝液に溶かし、１０,０００mLとし、この溶液につき、波長２６２nmで吸光度を測定するとき、$E^{1\%}_{1cm}$＝６３８～６６８である。

水分　６.７～１１.１％（０.３g）

強熱残分　０.５％以下（１０g）

硫酸アンモニウム　$(NH_4)_2SO_4$〔特級〕

硫酸試液、３mol／L　硫酸１８０mLを水１,０００mL中にかき混ぜながら徐々に加えた後、放冷する。

硫酸試液、２.５mol／L　硫酸１５０mLを水１,０００mL中にかき混ぜながら徐々に加えた後、放冷する。

硫酸試液、２mol／L　硫酸１２０mLを水１,０００mL中にかき混ぜながら徐々に加えた後、放冷する。

硫酸試液、０.５mol／L　硫酸３０mLを水１,０００mL中にかき混ぜながら徐々に加えた後、放冷する。

硫酸試液、０.２mol／L　硫酸１２mLを水１,０００mL中にかき混ぜながら徐々に加えた後、放冷する。

硫酸試液、０.１mol／L　硫酸６mLを水１,０００mL中にかき混ぜながら徐々に加えた後、放冷する。

硫酸、硫酸呈色物用　あらかじめ、次の方法で含量を測定した硫酸に注意して水を加えて硫酸（H_2SO_4）９４.５～９５.５％に調製する。

保存中、水分を吸収して濃度が変わったときは、新たに調製する。

定量法　硫酸約２gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、共栓フラスコ中に入れ、水３０mLを加え、放冷した後、１mol／L水酸化ナトリウム溶液で滴定する（指示薬　ブロムチモールブルー試液２～３滴）。

１mol／L水酸化ナトリウム溶液１mL＝４９.０４mgH_2SO_4

硫酸カリウム　K_2SO_4〔特級〕

硫酸コバルト　$CoSO_4・H_2O$〔特級〕

硫酸水素カリウム　$KHSO_4$〔硫酸水素カリウム（酸性硫酸カリウム）、特級〕

硫酸第一鉄　$FeSO_4・7H_2O$〔特級〕

硫酸第一鉄試液　硫酸第一鉄８ｇ（７.５～８.４ｇ）に新たに煮沸し冷却した水１００mLを加えて溶かす。用時調製する。

硫酸第一鉄アンモニウム　$FeSO_4・(NH_4)_2SO_4・6H_2O$〔硫酸第一鉄アンモニウム（モール塩）、特級〕

硫酸第二水銀試液　黄色酸化第二水銀５ｇ（４.５～５.４ｇ）に水４０mLを加え、かき混ぜながら硫酸２０mLを徐々に加え、更に水４０mLを加え、溶けるまでかき混ぜる。

硫酸第二セリウムアンモニウム　$Ce(SO_4)_2・2(NH_4)_2SO_4・4H_2O$〔特級〕

硫酸第二鉄　$Fe_2(SO_4)_3・nH_2O$〔特級〕

硫酸第二鉄アンモニウム　$Fe_2(SO_4)_3・(NH_4)_2SO_4・24H_2O$〔硫酸第二鉄アンモニウム（鉄ミョウバン）、特級〕

硫酸第二鉄アンモニウム試液　硫酸第二鉄アンモニウム８ｇ（７.５～８.４ｇ）に水を加えて溶かし、１００mLとする。

硫酸呈色物用硫酸　硫酸、硫酸呈色物用の項に定める。

硫酸銅　$CuSO_4・5H_2O$〔特級〕

硫酸銅、無水　$CuSO_4$〔硫酸銅（無水）、１級〕

硫酸銅・アンモニア試液　アンモニア試液及びクエン酸溶液（１→５）の混液（２：３）５０mLに硫酸銅０.４ｇ（０.３５～０.４４ｇ）を溶かす。

硫酸銅試液　硫酸銅１２.５ｇ（１２.４５～１２.５４ｇ）に水を加えて溶かし、１００mLとする（０.５mol／L）。

硫酸ナトリウム、無水　Na_2SO_4〔硫酸ナトリウム（無水）、特級〕

硫酸ポリミキシンB　〔日局〕

硫酸マグネシウム　$MgSO_4・7H_2O$〔特級〕

硫酸マグネシウム試液　硫酸マグネシウム１２g（１１.５～１２.４g）に水を加えて溶かし、１００mLとする（0.5mol／L）。

硫酸マンガン　$MnSO_4 \cdot nH_2O$〔特級〕

硫酸リチウム　$Li_2SO_4 \cdot H_2O$〔特級〕

流動パラフィン　パラフィン、流動の項に定める。

リリーの染色液　０.２５mol／Lの塩化メチルロザニリン・エタノール試液２０mL及びシュウ酸アンモニウム溶液（１→１００）８０mLを混和して溶かす。用時調製する。

リン酸　H_3PO_4〔特級〕

リン酸塩緩衝液、pH２.０　リン酸二水素ナトリウム３１.2g（３１.１５～３１.２４g）に水を加えて溶かし、1,０００mLとし、さらに、リン酸（１→５０）を加えてpH２.０に調整する。

リン酸塩緩衝液、pH３.５　リン酸二水素ナトリウム７.８g（７.７５～７.８４g）に水を加えて溶かし、1,０００mLとし、さらに、リン酸（３→５００）を加えてpH３.５に調整する。

リン酸塩緩衝液、pH７.０　緩衝液用０.２mol／Lリン酸二水素カリウム試液５０mL及び０.２mol／L水酸化ナトリウム試液２９.５４mLを混ぜ、水を加えて２００mLとする。

リン酸塩緩衝液、pH７.５　リン酸二水素カリウム２２.2g（２２.１５～２２.２４g）及びリン酸一水素カリウム１７７.8g（１７７.７５～１７７.８４g）に水を加えて溶かし、1,０００mLとする。

リン酸塩緩衝液、pH８.０　リン酸二水素カリウム３.０６g（３.０５５～３.０６４g）を水４５０mLに溶かし、１mol／L水酸化ナトリウム試液を加えてpHを８.０に調整した後、水を加えて５００mLとする。

リン酸塩緩衝液、０.１mol／L、酵素力試験用　０.１mol／Lリン酸一水素ナトリウム試液に０.１mol／Lリン酸二水素カリウム試液を加えて所定のpHに調整する。

リン酸塩緩衝液、０.０２mol／L、酵素力試験用　０.０２mol／Lリン酸一水素ナトリウム試液に０.０２mol／Lリン酸二水素カリウム試液を加えて所定のpHに調整する。

リン酸塩・炭酸水素ナトリウム緩衝液　リン酸一水素カリウム１６.７３g（１６.７２５～１６.７３４g）、リン酸二水素カリウム０.５２３g（０.５２２５～０.５２３４g）及び炭酸水素ナトリウム２０.０g（１９.９５～２０.０４g）に水を加えて溶かし、１,０００mLとする。

リン酸・酢酸・ホウ酸・水酸化ナトリウム緩衝液　リン酸３.９２g（３.９１５～３.９２４g）、酢酸２.４g（２.３５～２.４４g）及びホウ酸２.４８g（２.４７５～２.４８４g）を水１,０００mLに溶かしたもの４０mLに０.２mol／L水酸化ナトリウム試液約２８mLを加えてpH９.２に調整する。この溶液３０mLにメタノール７０mLを加え、よく混和する。

リン酸一水素カリウム　K_2HPO_4〔リン酸二カリウム、特級〕

０.１５mol／Lリン酸一水素カリウム試液　リン酸一水素カリウム２６.１３g（２６.１２５～２６.１３４g）に水を加えて溶かし、１,０００mLとする。

リン酸一水素ナトリウム　$Na_2HPO_4・１２H_2O$〔リン酸二ナトリウム（１２水塩）、特級〕

リン酸一水素ナトリウム、無水　Na_2HPO_4〔リン酸二ナトリウム（無水）、特級〕

リン酸一水素ナトリウム、無水、pH測定用　Na_2HPO_4〔リン酸二ナトリウム（無水）、pH測定用〕

リン酸一水素ナトリウム試液　リン酸一水素ナトリウム１２g（１１.５～１２.４g）に水を加えて溶かし、１００mLとする（１mol／L）。

リン酸一水素ナトリウム試液、０.１mol／L　無水リン酸一水素ナトリウム１４.２g（１４.１５～１４.２４g）に水を加えて溶かし、１,０００mLとする。

リン酸一水素ナトリウム試液、０.０５mol／L　無水リン酸一水素ナトリウム７.１g（７.０５～７.１４g）に水を加えて溶かし、１,０００mLとする。

リン酸一水素ナトリウム試液、０.０２mol／L　無水リン酸一水素ナトリウム２.８４g（２.８３５～２.８４４g）に水を加えて溶かし、１,０００mLとする。

リン酸二水素カリウム　KH_2PO_4〔リン酸一カリウム、特級〕

リン酸二水素カリウム、pH測定用　KH_2PO_4〔リン酸一カリウム、pH測定用〕

リン酸二水素カリウム試液、０.１mol／L　リン酸二水素カリウム１３.６１g（１３.６０５～１３.６１４g）に水を加えて溶かし、１,０００mLとする。

リン酸二水素カリウム試液、０.０２mol／L　リン酸二水素カリウム２.７２g（２.７１５～２.７２４g）に水を加えて溶かし、１,０００mLとする。

０.２mol／Lリン酸二水素カリウム試液、緩衝液用　〔リン酸二水素カリウム、pH測定用〕　リン酸二水素カリウム２７.２２g（２７.２１５～２７.２２４g）に水を加えて溶かし、１,０００mLとする。

リン酸二水素ナトリウム試液、pH４.５　リン酸二水素ナトリウム１５.６g（１５.５５～１５.６４g）に水を加えて溶かし、１,０００mLとし、必要ならば、１mol／L水酸化ナトリウム試液又はリン酸（１→１０）を加えてpH４.５に調整する。

リンタングステン酸　$P_2O_5 \cdot 24WO_3 \cdot nH_2O$〔特級〕

リンタングステン酸試液　リンタングステン酸１g（０.５～１.４g）に水を加えて溶かし、１００mLとする。

リン発色試液　バナジン酸アンモニウム１.１２g（１.１１５～１.１２４g）を量り、約３００mLの水を加えて溶かし、硝酸２５０mLを加える。これにモリブデン酸アンモニウム２７g（２６.５～２７.４g）を溶かした水溶液を加え、更に水を加えて１,０００mLとする。

リンモリブデン酸　$P_2O_5 \cdot 24MoO_3 \cdot nH_2O$〔特級〕

ルゴール液　ヨウ素１g（０.５～１.４g）及びヨウ化カリウム２g（１.５～２.４g）を乳鉢で混和し、これに水３００mLを少量ずつかき混ぜながら加えて溶かす。

レゾルシン　$C_6H_4(OH)_2$〔特級〕

（３）　容量分析用標準液

容量分析用標準液は、濃度が精密に知られた試薬溶液で、主として容量分析に用いるものである。

容量分析用標準液には、モル液を用いる。溶液１,０００mL中に有効物質１グラム分子量を含む溶液を１モル液とし、１mol／Lで表す。また、必要に応じて、それらを一定の割合に薄めた溶液を用いる。

容量分析用標準液は、別に規定する場合を除き、無色又は遮光した共栓瓶に入れ保存する。

調製

容量分析用標準液は、次のいずれかの方法により調製し、モル濃度係数を定める。

①　純物質約１グラム分子量を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、溶媒を加えて溶かし、１,０００mLとし、近似的濃度の１mol／L溶液を調製する。純物質が得られない場合は、純度が正確に判明している物質を用いることができる。

②　物質約１グラム分子量を量り、溶媒を加えて溶かし、約１,０００mLとし、近似的濃度の１mol／L溶液を調製し、標定してモル濃度係数を定めた後、使用する。

標定は、モル濃度係数を定める操作であり、標準物質を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、溶媒を加えて溶かし、未標定モル液で滴定し、そのモル濃度係数fを求める。

$$f=\frac{1000a}{V\times E\times c}$$

E：標準物質の分子量（g）

a：標準物質の採取量（g）

V：未標定モル液の消費量（mL）

c：モル濃度

直接に標準物質を用いない場合は、モル濃度係数既知のモル液を用いて未標定モル液を標定する。

$$f_2 = \frac{V_1 \times f_1}{V_2}$$

f_1：モル濃度係数既知のモル液のモル濃度係数

f_2：未標定モル液のモル濃度係数

V_1：モル濃度係数既知のモル液の量（mL）

V_2：未標定モル液の量（mL）

③　モル濃度係数既知のモル液の一定容量を正確に薄め、調製する。

０.１mol／L亜硝酸ナトリウム液

１,０００mL中亜硝酸ナトリウム（$NaNO_2$：６９.００）６.９００gを含む。

調製　亜硝酸ナトリウム７.２g（７.１５～７.２４g）に水を加えて溶かし、１,０００mLとし、次の標定を行う。

標定　スルファミン酸（標準試薬）をデシケーター（減圧，シリカゲル）で４８時間乾燥し、その約０.２５gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、塩酸５mL及び水５０mLを加えて溶かし、１５℃以下に冷却した後、砕氷２５g（２４.５～２５.４g）を加え、かき混ぜながら調製した亜硝酸ナトリウム溶液で滴定し、モル濃度係数を計算する。この場合において、滴定の終点は、亜硝酸ナトリウム溶液を滴加して１分後に、被滴定液をガラス棒に付け、その先端でヨウ化亜鉛デンプン紙に触れるとき、３０秒以内に青色を呈するときとする。

０.１mol／L亜硝酸ナトリウム溶液１mL＝９.７０９mg$HOSO_2NH_2$

注意：遮光して保存する。長く保存したものは、標定し直して用いる。

０.０５mol／Lエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液

１,０００mL中エチレンジアミン四酢酸二ナトリウム（$C_{10}H_{14}N_2Na_2O_8 \cdot 2H_2O$：３７２.２４）１８.６１gを含む。

調製　エチレンジアミン四酢酸二ナトリウム１９g（１８.５～１９.４g）に水を加えて溶かし、１,０００mLとし、次の標定を行う。

標定　亜鉛（標準試薬）を希塩酸で洗い、次に、水洗し、さらに、アセトンで洗った後、１１０℃で５分間乾燥する。その後、デシケーター（シリカゲル）で放冷し、その約０.８gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、希塩酸１２mL及び臭素試液５滴を加え、穏やかに加温して溶かす。煮沸して過量の臭素を追い出した後、２００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて２００mLとする。この溶液２０mLを全量ピペットを用いて量り、水酸化ナトリウム溶液（１→５０）を加えて中性とし、pH１０.７のアンモニア・塩化アンモニウム緩衝液５mL及びエリオクロムブラックT・塩化ナトリウム指示薬０.０４g（０.０３５～０.０４４g）を加え、調製したエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液で、溶液の赤紫色が青紫色に変わるまで滴定し、モル濃度係数を計算する。

０.０５mol／Lエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液１mL＝３.２６９mgZn

注意：ポリエチレン瓶に保存する。

０.０２mol／Lエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液

１,０００mL中エチレンジアミン四酢酸二ナトリウム（$C_{10}H_{14}N_2Na_2O_8 \cdot 2H_2O$：３７２.２４）７.４４５gを含む。

調製　エチレンジアミン四酢酸二ナトリウム７.５g（７.４５～７.５４g）に水を加えて溶かし、１,０００mLとし、次の標定を行う。

標定　亜鉛（標準試薬）を希塩酸で洗い、次に、水洗し、さらに、アセトンで洗った後、１１０℃で５分間乾燥する。その後、デシケーター（シリカゲル）で放冷し、その約０.３gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、希塩酸５mL及び臭素試液５滴を加え、穏やかに加温して溶かす。煮沸して過量の臭素を追い出した後、２００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて２００mLとする。この溶液２０mLを全量ピペットを用いて量り、水酸化ナトリウム溶液（１→５０）を加えて中性とする。pH１０.７のアンモニア・塩化アンモニウム緩衝液５mL及びエリオクロムブラックT・塩化ナトリウム指示薬０.０４g（０.０３５～０.０４４g）を加え、調製したエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液で、溶液の赤紫色が青紫色に変わるまで滴定し、モル濃度係数を計算する。

０.０２mol／Lエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム液１mL＝１.３０８mgZn

注意：ポリエチレン瓶に保存する。

０.０１mol／Lエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液

１,０００mL中エチレンジアミン四酢酸二ナトリウム（$C_{10}H_{14}N_2Na_2O_8 \cdot 2H_2O$：３７２.２４）３.７２２gを含む。

調製　用時、０.０２mol／Lエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液に水を加えて正確に２倍容量とする。

０.０５mol／L塩化マグネシウム溶液

１,０００mL中塩化マグネシウム（$MgCl_2 \cdot 6H_2O$：２０３.３０）１０.１７gを含む。

調製　塩化マグネシウム１０.2g（１０.１５～１０.２４g）に新たに煮沸し冷却した水を加えて溶かし、１,０００mLとし、次の標定を行う。

標定　調製した塩化マグネシウム溶液２５mLを全量ピペットを用いて量り、水５０mL、pH１０.７のアンモニア・塩化アンモニウム緩衝液３mL及びエリオクロムブラックT・塩化ナトリウム指示薬０.０４g（０.０３５～０.０４４g）を加え、０.０５mol／Lエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液で滴定し、モル濃度係数を計算する。この場合において、滴定の終点は、溶液の赤紫色が青紫色に変わるときとする。なお、終点近くでは、ゆっくり滴定する。

１mol／L塩酸

１,０００mL中塩酸（HCl：３６.４６）３６.４６gを含む。

調製　塩酸９０mLに水を加えて１,０００mLとし、次の標定を行う。

標定　炭酸ナトリウム（標準試薬）を５００～６５０℃で４０～５０分間加熱した後、デシケーター（シリカゲル）で放冷し、その約１.３gを０.０１gの桁まで量り、水５０mLを加えて溶かし、メチルレッド試液３滴を加え、調製した塩酸で滴定し、モル濃度係数を計算する。この場合において、滴定の終点は、溶液を注意して煮沸し、緩く栓をして冷却するとき、持続して橙色～橙赤色を呈するときとする。

１mol／L塩酸１mL＝５３.００mgNa_2CO_3

０.１mol／L塩酸

１,０００mL中塩酸（HCl：３６.４６）３.６４６gを含む。

調製　塩酸９.０mLに水を加えて１,０００mLとし、次の標定を行う。

標定　炭酸ナトリウム（標準試薬）を５００～６５０℃で４０～５０分間加熱した後、デシケーター（シリカゲル）で放冷し、その約０.１５gを０.００１gの桁まで量り、水３０mLを加えて溶かし、メチルレッド試液３滴を加え、調製した塩酸で滴定し、モル濃度係数を計算する。この場合において、滴定の終点は、溶液を注意して煮沸し、緩く栓をして冷却するとき、持続して橙色～橙赤色を呈するときとする。

０.１mol／L塩酸１mL＝５.３００mgNa_2CO_3

０.０５mol／L塩酸

１,０００mL中塩酸（HCl：３６.４６）１.８２３gを含む。

調製　用時、０.１mol／L塩酸に水を加えて正確に２倍容量とする。

０.０１mol／L塩酸

１,０００mL中塩酸（HCl：３６.４６）０.３６４６gを含む。

調製　用時、０.１mol／L塩酸に水を加えて正確に１０倍容量とする。

０.００１mol／L塩酸

１,０００mL中塩酸（HCl：３６.４６）０.０３６４６gを含む。

調製　用時、０.１mol／L塩酸に水を加えて正確に１００倍容量とする。

０.１mol／L過塩素酸

１,０００mL中過塩素酸（$HClO_4$：１００.４６）１０.０５gを含む。

調製　過塩素酸８.５mLを非水滴定用氷酢酸８００mL中に３０℃以下に保ちながら徐々に加える。数時間放置した後、無水酢酸２２.２mLを加え、振り混ぜ、非水滴定用氷酢酸を追加して１,０００mLとし、４８時間放置し、次の標定を行う。

標定　フタル酸水素カリウム（標準試薬）を１０５℃で４時間乾燥した後、デシケーター（シリカゲル）で放冷し、その約０.５gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、非水滴定用氷酢酸８０mLを加えて溶かし、塩化メチルロザニリン試液３滴を加え、調製した過塩素酸で青色を呈するまで滴定し、モル濃度係数を計算する。同様の方法で空試験を行い補正する。

０.１mol／L過塩素酸１mL＝２０.４２mg$KHC_6H_4(COO)_2$

注意：湿気を避けて保存する。

０.１mol／L過塩素酸・ジオキサン溶液

１,０００mL中過塩素酸（$HClO_4$：１００.４６）１０.０５gを含む。

調製　過塩素酸８.５mLにジオキサンを加えて１,０００mLとし、次の標定を行う。

標定　フタル酸水素カリウム（標準試薬）を１０５℃で４時間乾燥した後、デシケーター（シリカゲル）で放冷し、その約０.５gを０.００１gの桁まで量り、非水滴定用氷酢酸８０mLを加えて溶かし、塩化メチルロザニリン試液３滴を加え、調製した過塩素酸・ジオキサン溶液で青色を呈するまで滴定し、モル濃度係数を計算する。同様の方法で空試験を行い補正する。

０.１mol／L過塩素酸・ジオキサン溶液１mL＝２０.４２mg$KHC_6H_4(COO)_2$

注意：湿気を避け、冷所に保存する。

０.０２mol／L過マンガン酸カリウム溶液

１,０００mL中過マンガン酸カリウム（$KMnO_4$：１５８.０３）３.１６１gを含む。

調製　過マンガン酸カリウム３.２g（３.１５～３.２４g）に水を加えて溶かし、１,０００mLとし、１５分間煮沸して密栓し、４８

時間以上放置した後、ガラスろ過器（G３又はG４）を用いてろ過し、次の標定を行う。

標定　シュウ酸ナトリウム（標準試薬）を１５０～２００℃で１～１.５時間乾燥した後、デシケーター（シリカゲル）で放冷し、その約０.３gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、５００mLの三角フラスコに入れ、水３０mLを加えて溶かす。次に、硫酸（１→２０）２５０mLを加え、液温を３０～３５℃とし、調製した過マンガン酸カリウム溶液をビュレットに入れ、緩やかにかき混ぜながら、その４０mLを３０秒以内に加え、溶液の紅色が消えるまで放置する。その後、５５～６０℃に加温して滴定を続け、３０秒間持続して淡紅色を呈するまで滴定し、モル濃度係数を計算する。この場合において、終点前の０.５～１mLは注意して滴加し、過マンガン酸カリウム液の色が消えてから次の１滴を加える。

０.０２mol／L過マンガン酸カリウム溶液１mL＝６.７００mg$Na_2C_2O_4$

注意：遮光して保存する。長く保存したものは、標定し直して用いる。

０.０５mol／L酢酸亜鉛溶液

１,０００mL中酢酸亜鉛〔$Zn(CH_3COO)_2 \cdot 2H_2O$：２１９.５０〕１０.９８gを含む。

調製　酢酸亜鉛１１.１g（１１.０５～１１.１４g）に水４０mL及び希酢酸４mLを加えて溶かし、水を加えて１,０００mLとし、次の標定を行う。

標定　０.０５mol／Lエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液２０mLを全量ピペットを用いて量り、水５０mL、pH１０.７のアンモニア・塩化アンモニウム緩衝液３mL及びエリオクロムブラックT・塩化ナトリウム指示薬０.０４g（０.０３５～０.０４４g）を加え、調製した酢酸亜鉛溶液で滴定し、モル濃度係数を計算する。滴定の終点は、溶液の青色が青紫色に変わるときとする。

０.００５mol／L酢酸第二水銀溶液

１,０００mL中酢酸第二水銀〔$Hg(CH_3COO)_2$：３１８.６８〕１.５９３gを含む。

調製　酢酸第二水銀１.６g（１.５５～１.６４g）に希硝酸（１→１０）６０mLを加えて溶かし、水を加えて１,０００mLとし、次の

標定を行う。

標定　塩化ナトリウム（標準試薬）を５００～６５０℃で４０～５０分間乾燥した後、デシケーター（シリカゲル）で放冷し、その約０.５８gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、水を加えて溶かし、１,０００mLの全量フラスコに入れ、更に水を標線まで加えて１,０００mLとする。この溶液２０mLを全量ピペットを用いて量り、ブロムフェノールブルー試液１滴を加え、溶液が黄色を呈するまで希硝酸を滴加した後、希硝酸５mL、メタノール１００mL及びジフェニルカルバゾン試液１mLを加え、よく振り混ぜながら、調製した酢酸第二水銀溶液で、溶液の淡黄色が赤紫色に変わるまで滴定し、モル濃度係数を計算する。

０.００５mol／L酢酸第二水銀溶液１mL＝０.５８４４mgNaCl

０.０１７mol／L重クロム酸カリウム溶液

１,０００mL中重クロム酸カリウム（$K_2Cr_2O_7$：２９４.１８）４.９０３gを含む。

調製　重クロム酸カリウム（標準試薬）を粉末とし、１００～１１０℃で３～４時間乾燥した後、デシケーター（シリカゲル）で放冷し、その約４.９０３gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、水を加えて溶かし、１,０００mLの全量フラスコに入れ、更に水を標線まで加えて１,０００mLとし、モル濃度係数を計算する。

０.１mol／L臭素溶液

１,０００mL中臭素（Br：７９.９０）７.９９０gを含む。

調製　臭素酸カリウム２.８g（２.７５～２.８４g）及び臭化カリウム１５g（１４.５～１５.４g）に水を加えて溶かし、１,０００mLとし、次の標定を行う。

標定　調製した臭素液２５mLをヨウ素瓶中に全量ピペットを用いて量り、水１２０mL、次に、塩酸５mLを３０秒以内に加える。塩酸を加えてから３０秒以内に密栓し、穏やかに振り混ぜ、５分間放置した後、遊離したヨウ素を０.１mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液で滴定し、モル濃度係数を計算する。この場合において、滴定の終点は、溶液が終点近くで黄色になったとき、デンプン試液３mL

を加え、生じた青色が脱色するときとする。同様の方法で空試験を行い補正する。

０.１mol／L硝酸銀溶液

１,０００mL中硝酸銀（$AgNO_3$：１６９.８７）１６.９９gを含む。

調製　硝酸銀１７.０g（１６.９５～１７.０４g）に水を加えて溶かし、１,０００mLとし、次の標定を行う。

標定　塩化ナトリウム（標準試薬）を５００～６５０℃で４０～５０分間乾燥した後、デシケーター（シリカゲル）で放冷し、その約０.１５gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、水５０mLを加えて溶かし、クロム酸カリウム試液１mLを加え、振り動かしながら、調製した硝酸銀溶液で持続して淡赤褐色を呈するまで滴定し、モル濃度係数を計算する。

０.１mol／L硝酸銀溶液１mL＝５.８４４mgNaCl

注意：遮光して保存する。

０.１mol／L水酸化カリウム溶液

１,０００mL中水酸化カリウム（KOH：５６.１１）５.６１１gを含む。

調製　水酸化カリウム６.５g（６.４５～６.５４g）に水９５０mLを加えて溶かし、これに、新たに調製した飽和水酸化バリウム溶液を沈殿が生じなくなるまで滴加し、溶液をよく混ぜて、密栓し、２４時間放置した後、上澄液を傾斜し、又はガラスろ過器（G３又はG４）を用いてろ過し、次の標定を行う。

標定　スルファミン酸（標準試薬）をデシケーター（減圧，シリカゲル）で約４８時間乾燥し、その約０.２５gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、新たに煮沸し冷却した水２５mLを加えて溶かし、ブロムチモールブルー試液２滴を加え、調製した水酸化カリウム溶液で緑色を呈するまで滴定し、モル濃度係数を計算する。

０.１mol／L水酸化カリウム溶液１mL＝９.７０９mg$HOSO_2NH_2$

注意：密栓した瓶又は二酸化炭素吸収管（ソーダ石灰管）を付けた瓶に保存する。長く保存したものは、標定し直して用いる。

０.５mol／L水酸化カリウム・エタノール溶液

１,０００mL中水酸化カリウム（KOH：５６.１１）２８.０６gを含む。

調製　水酸化カリウム３５g（３４.５～３５.４g）に水２０mLを加えて溶かし、無アルデヒドエタノールを加えて１,０００mLとし、密栓し、２４時間放置した後、上澄液を３０秒以内に傾斜してとり、次の標定を行う。

標定　０.２５mol／L硫酸２５mLを全量ピペットを用いて量り、水５０mL及びフェノールフタレイン試液２滴を加え、調製した水酸化カリウム・エタノール溶液で淡赤色を呈するまで滴定し、モル濃度係数を計算する。

注意：遮光した瓶に密栓して保存する。標定は、用時行う。

０.１mol／L水酸化カリウム・エタノール溶液

１,０００mL中水酸化カリウム（KOH：５６.１１）５.６１１gを含む。

調製　水酸化カリウム７g（６.５～７.４g）に、水２０mLを加えて溶かし、無アルデヒドエタノールを加えて１,０００mLとし、密栓し、２４時間放置した後、上澄液を３０秒以内に傾斜してとり、次の標定を行う。

標定　０.０５mol／L硝酸２５mLを全量ピペットを用いて量り、水５０mL及びフェノールフタレイン試液２滴を加え、調製した水酸化カリウム・エタノール溶液で淡赤色を呈するまで滴定し、モル濃度係数を計算する。

注意：遮光した瓶に密栓して保存する。標定は、用時行う。

１mol／L水酸化ナトリウム溶液

１,０００mL中水酸化ナトリウム（NaOH：４０.００）４０.００gを含む。

調製　水酸化ナトリウム４２g（４１.５～４２.４g）に水９５０mLを加えて溶かし、これに新たに調製した水酸化バリウム飽和溶液を沈殿が生じなくなるまで滴加し、溶液をよく混ぜ、密栓し、２４時間放置した後、上澄液を傾斜し、又はガラスろ過器（G３又はG４）を用いてろ過し、次の標定を行う。

標定　スルファミン酸（標準試薬）をデシケーター（減圧，シリカゲル）で約４８時間乾燥し、その約２.５gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、新たに煮沸し冷却した水２５mLを加えて溶かし、ブロムチモールブルー試液２滴を加え、調製した水酸化ナトリウム溶液で緑色を呈するまで滴定し、モル濃度係数を計算する。

１mol／L水酸化ナトリウム溶液１mL＝９７.０９mg$HOSO_2NH_2$

注意：密栓した瓶又は二酸化炭素吸収管（ソーダ石灰）を付けた瓶に保存する。長く保存したものは、標定し直して用いる。

０.１mol／L水酸化ナトリウム溶液

１,０００mL中水酸化ナトリウム（NaOH：４０.００）４.０００gを含む。

調製　水酸化ナトリウム４.５g（４.４５～４.５４g）を量り、１mol／L水酸化ナトリウム溶液に準じて調製し、次の標定を行う。

標定　スルファミン酸（標準試薬）をデシケーター（減圧，シリカゲル）で約４８時間乾燥し、その約０.２５gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、新たに煮沸し冷却した水２５mLを加えて溶かし、ブロムチモールブルー試液２滴を加え、調製した水酸化ナトリウム溶液で緑色を呈するまで滴定し、モル濃度係数を計算する。

０.１mol／L水酸化ナトリウム溶液１mL＝９.７０９mg$HOSO_2NH_2$

注意：１mol／L水酸化ナトリウム溶液に準じて保存する。長く保存したものは、標定し直して用いる。

０.１mol／Lチオシアン酸アンモニウム溶液

１,０００mL中チオシアン酸アンモニウム（NH_4SCN：７６.１２）７.６１２gを含む。

調製　チオシアン酸アンモニウム８g（７.５～８.４g）に水を加えて溶かし、１,０００mLとし、次の標定を行う。

標定　０.１mol／L硝酸銀溶液２５mLを全量ピペットを用いて量り、水５０mL、硝酸２mL及び硝酸第二鉄アンモニウム試液２mLを加え、振り動かしながら、調製したチオシアン酸アンモニウム溶液で持続して赤褐色を呈するまで滴定し、モル濃度係数を計算する。

注意：遮光して保存する。

０.１mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液

１,０００mL中チオ硫酸ナトリウム（$Na_2S_2O_2$・５H_2O：２４８.１８）２４.８２gを含む。

調製　チオ硫酸ナトリウム２５g（２４.５～２５.４g）及び無水炭酸ナトリウム０.２g（０.１５～０.２４g）に、新たに煮沸し冷却した水を加えて溶かし、１,０００mLとし、２４時間放置した後、次の標定を行う。

標定　ヨウ素酸カリウム（標準試薬）を１２０～１４０℃で1.５～２時間乾燥した後、デシケーター（シリカゲル）で放冷し、その約０.１gを０.０００１gの桁までヨウ素瓶に量り、その数値を記録し、水２５mLを加えて溶かし、ヨウ化カリウム２g（1.５～２.４g）及び希硫酸１０mLを加え、密栓し、１０分間放置した後、水１００mLを加え、遊離したヨウ素を調製したチオ硫酸ナトリウム溶液で滴定し、モル濃度係数を計算する。この場合において、滴定の終点は、溶液が終点近くで淡黄色になったとき、デンプン試液３mLを加え、生じた青色が脱色するときとする。同様の方法で空試験を行い補正する。

０.１mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液１mL＝３.５６７mgKIO_3

注意：長く保存したものは、標定し直して用いる。

０.０５mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液

１,０００mL中チオ硫酸ナトリウム（$Na_2S_2O_3$・５H_2O：２４８.１８）１２.４１gを含む。

調製　用時、０.１mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液に、新たに煮沸し冷却した水を加えて正確に２倍容量とする。

０.０１mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液

１,０００mL中チオ硫酸ナトリウム（$Na_2S_2O_3$・５H_2O：２４８.１８）2.４８２gを含む。

調製　用時、０.１mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液に、新たに煮沸し冷却した水を加えて正確に１０倍容量とする。

０.００５mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液

１,０００mL中チオ硫酸ナトリウム（$Na_2S_2O_3$・５H_2O：２４８.１８）１.２４１gを含む。

調製　用時、０.１mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液に、新たに煮沸し冷却した水を加えて正確に２０倍容量とする。

０.１mol／Lナトリウムメトキシド溶液

１,０００mL中ナトリウムメトキシド（CH_3ONa：５４.０２）５.４０２gを含む。

調製　金属ナトリウムの新しい切片２.５g（２.４５～２.５４g）を氷冷したメタノール１５０mL中に少量ずつ加えて溶かした後、ベンゼンを加えて１,０００mLとし、次の標定を行う。

標定　安息香酸をデシケーター（シリカゲル）で２４時間乾燥し、その約０.３gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、ジメチルホルムアミド８０mLを加えて溶かし、チモールブルー・ジメチルホルムアミド試液３滴を加え、調製したナトリウムメトキシド溶液で青色を呈するまで滴定し、モル濃度係数を計算する。同様の方法で空試験を行い補正する。

０.１mol／Lナトリウムメトキシド溶液１mL＝１２.２１mgC_6H_5COOH

注意：湿気を避けて、冷所に保存する。標定は、用時行う。

０.１mol／Lマグネシウムエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液

塩化マグネシウム（$MgCl_2$・６H_2O）２０.３３g（２０.３２５～２０.３３４g）に新たに煮沸し冷却した水３００mLを加えて溶かし、別に、エチレンジアミン四酢酸二ナトリウム（$C_{10}H_{14}N_2Na_2O_8$・２H_2O）３７.２２g（３７.２１５～３７.２２４g）に水３００mLを加えて溶かした溶液を混和し、１mol／L水酸化ナトリウム試液でpH７.０～８.０に合わせ、水を加えて正確に１,０００mLとする。

０.１mol／Lヨウ素溶液

１,０００mL中ヨウ素（I：１２６.９０）１２.６９gを含む。

調製　ヨウ素１３g（１２.５～１３.４g）にヨウ化カリウム溶液（２→５）１００mLを加えて溶かし、希塩酸１mL及び水を加えて１,０００mLとし、次の標定を行う。

標定　三酸化ヒ素（標準試薬）を粉末とし、１０５℃で３～４時間乾燥した後、デシケーター（シリカゲル）で放冷し、その約０.１５gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、水酸化ナトリウム溶液（１→２５）２０mLを加え、必要ならば、加温して溶かす。水４０mL及びメチルオレンジ試液２滴を加え、溶液が淡赤色になるまで希塩酸を加えた後、炭酸水素ナトリウム２g（１.５～２.４g）、水５０mL及びデンプン試液３mLを加え、調製したヨウ素溶液を徐々に滴加し、溶液が持続して青色を呈するまで滴定し、モル濃度係数を計算する。

０.１mol／Lヨウ素溶液１mL＝４.９４６mgAs_2O_3

注意：遮光して保存する。長く保存したものは、標定し直して用いる。

０.０５mol／Lヨウ素酸カリウム溶液

１,０００mL中ヨウ素酸カリウム（KIO_3：２１４.００）１０.７０gを含む。

調製　ヨウ素酸カリウム（標準試薬）を１２０～１４０℃で１.５～２時間乾燥した後、デシケーター（シリカゲル）で放冷し、その約１０.７０gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、１,０００mLの全量フラスコに入れ、水を加えて溶かし、更に水を標線まで加えて１,０００mLとし、モル濃度係数を計算する。

０.５mol／L硫酸

１,０００mL中硫酸（H_2SO_4：９８.０８）４９.０４gを含む。

調製　硫酸３０mLを水１,０００mL中にかき混ぜながら徐々に加え、放冷し、次の標定を行う。

標定　炭酸ナトリウム（標準試薬）を５００～６５０℃で４０～５０分間加熱した後、デシケーター（シリカゲル）で放冷し、その約１.３gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、水５０mLを加えて溶かし、メチルレッド試液３滴を加え、調製した硫酸で滴定し、モル濃度係数を計算する。この場合において、滴定の終点は、溶液を注意して煮沸し、緩く栓をして冷却するとき、持続して橙色～橙赤色を呈するときとする。

０.５mol／L硫酸１mL＝５３.００mgNa_2CO_3

０.０５mol／L硫酸

１,０００mL中硫酸（H_2SO_4：９８.０８）４.９０４gを含む。

調製　硫酸３mLを水１,０００mL中にかき混ぜながら徐々に加え、放冷し、次の標定を行う。

標定　炭酸ナトリウム（標準試薬）を５００～６５０℃で４０～５０分間加熱した後、デシケーター（シリカゲル）で放冷し、その約０.１５gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、水３０mLを加えて溶かし、メチルレッド試液３滴を加え、調製した硫酸で滴定し、モル濃度係数を計算する。この場合において、滴定の終点は、溶液を注意して煮沸し、緩く栓をして冷却するとき、持続して橙色～橙赤色を呈するときとする。

０.０５mol／L硫酸１mL＝５.３００mgNa_2CO_3

０.０１mol／L硫酸

１,０００mL中硫酸（H_2SO_4：９８.０８）０.９８０８gを含む。

調製　用時、０.０５mol／L硫酸に水を加えて正確に５倍容量とする。

０.００５mol／L硫酸

１,０００mL中硫酸（H_2SO_4：９８.０８）０.４９０４gを含む。

調製　用時、０.０５mol／L硫酸に水を加えて正確に１０倍容量とする。

０.１mol／L硫酸第二セリウムアンモニウム液

１,０００mL中硫酸第二セリウムアンモニウム〔$Ce(SO_4)_2 \cdot 2(NH_4)_2SO_4 \cdot 4H_2O$：６６８.５６〕６６.８６gを含む。

調製　硫酸第二セリウムアンモニウム６８g（６７.５～６８.４g）に０.５mol／L硫酸を加えて溶かし、１,０００mLとし、２４時間放置した後、必要ならば、ガラスろ過器（G３又はG４）を用いてろ過し、次の標定を行う。

標定　調製した硫酸第二セリウムアンモニウム液２５mLをヨウ素瓶に全量ピペットを用いて量り、水２０mL及び希硫酸２０mLを加え、次に、ヨウ化カリウム１g（０.５～１.４g）を加えて溶かし、３０秒以内に０.１mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液で滴定し、モル濃度係数を計算する。この場合において、滴定の終点は、溶液が終点近くで淡黄色になったとき、デンプン試液３mLを加え、生じた青色が脱色するときとする。同様の方法で空試験を行い補正する。

注意：遮光して保存する。長く保存したものは、標定し直して用いる。

０.０１mol／L硫酸第二セリウムアンモニウム溶液

１,０００mL中硫酸第二セリウムアンモニウム〔$Ce(SO_4)_2 \cdot 2(NH_4)_2SO_4 \cdot 4H_2O$：６６８.５８〕６.６８６gを含む。

調製　用時、０.１mol／L硫酸第二セリウムアンモニウム溶液に０.５mol／L硫酸を加えて正確に１０倍容量とする。

（４）　標準液

標準液は、飼料添加物の試験において、試験の比較の基礎として用いる液である。

亜鉛標準液　硫酸亜鉛（$ZnSO_4 \cdot 7H_2O$）４.４０g（４.３９５～４.４０４g）に水を加えて溶かし、１,０００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１,０００mLとし、この溶液１０mLを全量ピペットを用いて量り、１,０００mLの全量フラスコに入れ、これに水を標線まで加えて１,０００mLとする。この溶液１mLは、亜鉛（Zn）０.０１mgを含む。

アルミニウム標準液　アルミニウム１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、１,０００mLの全量フラスコに入れ、塩酸（１→２）６０mLを加え、加熱して溶かす。放冷後、水を標線まで加えて１,０００mLとする。

アンモニウム標準液　塩化アンモニウム２.９７g（２.９６５～２.９７４g）に水を加えて溶かし、１,０００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１,０００mLとする。この溶液１０mLを全量ピペットを用いて量り、１,０００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１,０００mLとする。この溶液１mLは、アンモニウム（NH_4）０.０１mgを含む。

塩酸ジメチルアミン標準液　塩酸ジメチルアミン１.１１６g（１.１１５５～１.１１６４g）を水に溶かし、１,０００mLとした後、その

１mLをとり、水を加えて１,０００mLとする。この溶液１mLは、ジメチルホルムアミド１μgに対応する。

カリウム標準液　塩化カリウム〔特級〕を４００～５００℃で４０～５０分間乾燥した後、デシケーター（シリカゲル）で放冷し、その１.９０７g（１.９０６５～１.９０７４g）を量り、水を加えて溶かし、１,０００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１,０００mLとする。この溶液１mLは、カリウム（K）１mgを含む。

カルシウム標準液　炭酸カルシウム〔特級〕を１８０℃で４時間乾燥し、その０.２５００g（０.２４９９５～０.２５００４g）を量り、希塩酸２mL及び水６０mLを加えて溶かし、アンモニア試液でpHを６.０～７.０に調整し、１００mLのメスフラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとする。

原子吸光光度用鉛標準液　鉛標準液、原子吸光光度用の項に定める。

ジチゾン用鉛標準液　一般試験法の鉛試験法に定めるところによるものとする。

シュウ酸塩pH標準液　pH標準液、シュウ酸塩の項に定める。

水酸化カルシウムpH標準液　pH標準液、水酸化カルシウムの項に定める。

炭酸塩pH標準液　pH標準液、炭酸塩の項に定める。

トリメチルアミン標準液　トリメチルアミン塩酸塩〔特級〕を１０５℃で４時間乾燥し、その８０.８４mgを０.００１mgの桁まで量り、その数値を記録し、水を加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、更に水を標線まで加えて１００mLとする。その１０mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとし、さらに、その１０mLを全量ピペットを用いて量り、５０mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて５０mLとする。この溶液１mLは、トリメチルアミン１０.０μgを含む。

鉄標準液　硫酸第二鉄アンモニウム８６.３４mg（８６.３３５～８６.３４４g）を量り、水１００mLを加えて溶かし、１,０００mLの全量フラスコに入れ、希塩酸５mL及び水を標線まで加えて１,０００mLとする。この溶液１mLは、鉄（Fe）０.０１mgを含む。

銅標準原液　硫酸銅（$CuSO_4・5H_2O$）３.９２９g（３.９２８５～３.９２９４g）を量り、希硝酸（３→５）を加えて溶かし、１,０００mLの全量フラスコに入れ、希硝酸（３→５）を標線まで加えて１,０００mLとする。

銅標準液　銅標準原液５mLを全量ピペットを用いて量り、２００mLの全量フラスコに入れ、希硝酸（１→３）を標線まで加えて２００mLとする。用時調製する。この溶液１mLは、銅（Cu）０.０２５mgを含む。

ナトリウム標準液　塩化ナトリウム（標準試薬）を５００～６５０℃で４０～５０分間乾燥した後、デシケーター（シリカゲル）で放冷し、その２.５４２g（２.５４１５～２.５４２４g）を量り、水を加えて溶かし、１,０００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１,０００mLとする。この溶液１mLは、ナトリウム（Na）１mgを含む。

鉛標準原液　硝酸鉛１５９.９mg（１５９.８５～１５９.９４mg）を量り、希硝酸１０mLを加えて溶かし、１,０００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１,０００mLとする。この溶液の調製及び保存には、可溶性鉛塩を含まないガラス容器を用いる。

鉛標準液　鉛標準原液１０mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとする。用時調製する。この溶液１mLは、鉛（Pb）０.０１mgを含む。

鉛標準液、原子吸光光度用　鉛標準原液２５mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、希硝酸（１→３）を標線まで加えて１００mLとする。用時調製する。この溶液１mLは、鉛（Pb）０.０２５mgを含む。

鉛標準液、ジチゾン用　一般試験法の鉛試験法に定めるところによるものとする。

pH標準液、シュウ酸塩　pH測定用四シュウ酸カリウムを粉末とし、デシケーター（シリカゲル）で乾燥した後、その１２.７１g（１２.７０５～１２.７１４g）（０.０５グラム分子量）を量り、水を加えて溶かし、１,０００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１,０００mLとする。

pH標準液、水酸化カルシウム　pH測定用水酸化カルシウムを粉末とし、その５g（４.５～５.４g）をフラスコに入れ、水１,０００mLを加え、よく振り混ぜ、２３～２７℃とし、十分に飽和した後、その温度で上澄液をろ過し、澄明なろ液（約０.０２mol／L）を用いる。

pH標準液、炭酸塩　pH測定用炭酸水素ナトリウムをデシケーター（シリカゲル）で恒量になるまで乾燥し、その２.１００g（０.０２５グラム分子量）及びpH測定用炭酸ナトリウムを３００～５００℃で恒量になるまで乾燥し、その２.６５０g（２.６４９５～２.６５０４g）（０.０２５グラム分子量）を量り、水を加えて溶かし、１,０００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１,０００mLとする。

pH標準液、フタル酸塩　pH測定用フタル酸水素カリウムを粉末にし、１１０℃で恒量になるまで乾燥し、その１０.２１g（１０.２０５～１０.２１４g）（０.０５グラム分子量）を量り、水を加えて溶かし、１,０００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１,０００mLとする。

pH標準液、ホウ酸塩　pH測定用ホウ酸ナトリウムをデシケーター（水で潤した臭化ナトリウム）中に放置し、恒量とした後、その３.８１４g（３.８１３５～３.８１４４g）（０.０１グラム分子量）を量り、水を加えて溶かし、１,０００mLの全量フラスコに入れ、更に水を標線まで加えて１,０００mLとする。

pH標準液、リン酸塩　pH測定用リン酸二水素カリウム及びpH測定用無水リン酸一水素ナトリウムを粉末にし、１１０℃で恒量になるまで乾燥し、リン酸二水素カリウム３.４０２g（３.４０１５～３.４０２４g）（０.０２５グラム分子量）及びリン酸一水素ナトリウム３.５４９g（３.５４８５～３.５４９４g）（０.０２５グラム分子量）を量り、水を加えて溶かし、１,０００mLの全量フラスコに入れ、更に水を標線まで加えて１,０００mLとする。

ヒ素標準原液　一般試験法のヒ素試験法に定めるところによるものとする。

ヒ素標準液　一般試験法のヒ素試験法に定めるところによるものとする。

フタル酸塩pH標準液　pH標準液、フタル酸塩の項に定める。

フッ素標準液　フッ化ナトリウム（標準試薬）を５００～５５０℃で４０～５０分間乾燥した後、デシケーター（シリカゲル）で放冷し、その１.１０５g（１.１０４５～１.１０５４g）を量り、水を加えて溶かし、１,０００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて

１,０００mLとする。この溶液１mLは、フッ素（F）０.００５mgを含む。

ホウ酸塩pH標準液　pH標準液、ホウ酸塩の項に定める。

ホルムアルデヒド標準液　ホルマリン（３７%相当）０.５４g（０.５３５～０.５４４g）を量り、水を入れて溶かし、全量フラスコに入れ、更に水を標線まで加えて１,０００mLとする。この溶液１０mlを全量ピペットを用いて量り、１,０００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１,０００mLとする。この溶液１mLは、ホルムアルデヒド（HCHO）２μgを含む。用時調製する。

マンガン標準液　過マンガン酸カリウム０.２８７６g（０.２８７５５～０.２８７６４g）を量り、水１００mL及び硫酸１mLを加えて溶かし、亜硫酸水素ナトリウム０.５g（０.４５～０.５４g）を加え、煮沸し、放冷した後、２００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて２００mLとし、この溶液２０mLを全量ピペットを用いて量り、１,０００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１,０００mLとする。この溶液１mLは、マンガン（Mn）０.０１mgを含む。

水・メタノール標準液　一般試験法の水分定量法に定めるところによる。

リン酸塩pH標準液　pH標準液、リン酸塩の項に定める。

リン酸標準液　リン酸二水素カリウムをデシケーター（シリカゲル）で恒量になるまで乾燥し、その０.３５８２g（０.３５８１５～０.３５８２４g）を量り、硫酸（3→１０）１０mLを加え、１,０００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１,０００mLとする。この溶液１０mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとする。この溶液１mLは、リン酸（PO_4として）０.０２５mgを含む。

リン標準液　リン酸二水素カリウムをデシケーター（シリカゲル）で恒量になるまで乾燥し、その１０.９９g（１０.９８５～１０.９９４g）を量り、水を加えて溶かし、１,０００mLの全量フラスコに入れ、更に水を標線まで加えて１,０００mLとする。この溶液２０mLを全量ピペットを用いて量り、５００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて５００mLとしてリン標準液とする。この溶液１mLは、リン（P）０.１mgを含む。

（５）　色の比較液

色の比較液は、飼料添加物の試験において、色の比較の対照に用いるものである。

色の比較液は、次の比較原液から調製する。比較原液は、次の方法により調製し、共栓瓶に保存する。色の比較液を用いて液の色を比較するには、別に規定する場合を除き、ネスラー管に入れ、白色の背景を用いて側方から観察する。

塩化コバルトの色の比較原液

塩化コバルト６５g（６４.５～６５.４g）を量り、塩酸２５mL及び水を加えて溶かし、１,０００mLとする。この溶液５mLを全量ピペットを用いて量り、ヨウ素瓶に入れ、過酸化水素試液５mL及び水酸化ナトリウム溶液（１→５）１５mLを加え、１０分間煮沸する。放冷した後、ヨウ化カリウム２g（１.５～２.４g）及び硫酸（１→４）２０mLを加え、沈殿が溶けた後、遊離したヨウ素を０.１mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液で滴定する（指示薬　デンプン試液１mL）。

０.１mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液１mL＝２３.７９mg$CoCl_2 \cdot 6H_2O$

滴定により得た数値から、１mL中に塩化コバルト（$CoCl_2 \cdot 6H_2O$：２３７.９３）５９.４８mgを含むように塩酸（１→４０）を加えて比較原液とする。

塩化第二鉄の色の比較原液

塩化第二鉄５５g（５４.５～５５.４g）を量り、塩酸２５mL及び水を加えて溶かし、１,０００mLとする。この溶液１０mLを全量ピペットを用いて量り、ヨウ素瓶に入れ、水１５mL及びヨウ化カリウム３g（２.５～３.４g）を加え、密栓し、暗所で１５分間放置した後、水１００mLを加え、遊離したヨウ素を０.１mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液で滴定する（指示薬　デンプン試液１mL）。

０.１mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液１mL＝２７.０３mg$FeCl_3 \cdot 6H_2O$

滴定により得た数値から、１mL中に塩化第二鉄（$FeCl_3 \cdot 6H_2O$：２７０.３０）４５.０５mgを含むように塩酸（１→４０）を加えて比較原液とする。

硫酸銅の色の比較原液

硫酸銅６５g（６４.５～６５.４g）を量り、塩酸２５mL及び水を加えて溶かし、１,０００mLとする。この溶液１０mLを全量ピペットを用いて量り、ヨウ素瓶に入れ、酢酸４mL及びヨウ化カリウム３g（２.５～３.４g）を加え、遊離したヨウ素を０.１mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液で滴定する（指示薬　デンプン試薬１mL）。

０.１mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液１mL＝２４.９７mg$CuSO_4$・５H_2O

滴定により得た数値から、１mL中に硫酸銅（$CuSO_4$・５H_2O：２４９.６９）６２.４２mgを含むように塩酸（１→４０）を加えて比較原液とする。

色の比較液

次の表に示すそれぞれの色の比較原液及び水の一定量を０.１mL以下の目盛りのあるビュレット又はピペットを用いて量り、混和して調製する。

色の比較液の記号	塩化コバルトの色の比較原液（mL）	塩化第二鉄の色の比較原液（mL）	硫酸銅の色の比較原液（mL）	水（mL）
A	０.１	０.４	０.１	４.４
B	０.３	０.９	０.３	３.５
C	０.１	０.６	０.１	４.２
D	０.３	０.６	０.４	３.７
E	０.４	１.２	０.３	３.１
F	０.３	１.２	―	３.５
G	０.５	１.２	０.２	３.１

H	0.2	1.5	—	3.3
I	0.4	2.2	0.1	2.3
J	0.4	3.5	0.1	1.0
K	0.5	4.5	—	—
L	0.8	3.8	0.1	0.3
M	0.1	2.0	0.1	2.8
N	—	4.9	0.1	—
O	0.1	4.8	0.1	—
P	0.2	0.4	0.1	4.3
Q	0.2	0.3	0.1	4.4
R	0.3	0.4	0.2	4.1
S	0.2	0.1	—	4.7
T	0.5	0.5	0.4	3.6

（6）　計量器・用器

計量器は、飼料添加物の試験において、計量に用いる器具又は機械である。

用器は、飼料添加物の試験において、その条件をできる限り一定にするために定めた器具である。

温度計

通例、浸線付温度計（棒状）又は日本工業規格の全没式水銀温度計（棒状）の器差試験を行ったものを用いる。ただし、凝固点測定法、融点測定法（第１法）、沸点測定法及び蒸留試験法には、浸線付温度計（棒状）を用いる。

浸線付温度計（棒状）は、次に示すものとする。

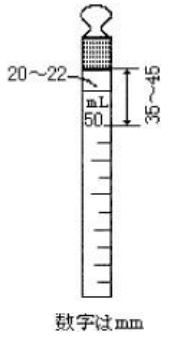
	１号	２号	３号	４号	５号	６号
液体	水銀	水銀	水銀	水銀	水銀	水銀
液上に満たす気体	窒素	窒素	窒素	窒素	窒素	窒素
温度範囲	－１７～５０℃	４０～１００℃	９０～１５０℃	１４０～２００℃	１９０～２５０℃	２４０～３２０℃
最小目盛	０.２℃	０.２℃	０.２℃	０.２℃	０.２℃	０.２℃
長目盛線	１℃ごと	１℃ごと	１℃ごと	１℃ごと	１℃ごと	１℃ごと
目盛数字	２℃ごと	２℃ごと	２℃ごと	２℃ごと	２℃ごと	２℃ごと
全長（mm）	２８０～３００	２８０～３００	２８０～３００	２８０～３００	２８０～３００	２８０～３００
ミキの直径（mm）	６.０±０.１	６.０±０.１	６.０±０.１	６.０±０.１	６.０±０.１	６.０±０.１
水銀球の長さ（mm）	１２～１５	１２～１５	１２～１５	１２～１５	１２～１５	１２～１５
水銀球の下端から最低目盛線までの距離（mm）	７５～９０	７５～９０	７５～９０	７５～９０	７５～９０	７５～９０
温度計の上端から最高目盛線までの距離（mm）	３５～５０	３５～５０	３５～５０	３５～５０	３５～５０	３５～５０
水銀球の下端から浸線までの距離（mm）	６０	６０	６０	６０	６０	６０
頂部形状	環状	環状	環状	環状	環状	環状
許容誤差	０.２℃	０.２℃	０.２℃	０.２℃	０.２℃	０.４℃

化学用体積計

全量フラスコ、ピペット、ビュレット及びメスシリンダーは、検度したものを用いる。

ネスラー管

無色で、厚さ１.０～１.５mmの硬質ガラス製の共栓付円筒で、図に示すものであって、それぞれの管の５０mL目盛線の高さの差が２mm以下のものを用いる。



はかり及び分銅

① 化学はかり　０.１mgまで読み取れるものを用いる。

② セミミクロはかり　０.０１mgまで読み取れるものを用いる。

③ ミクロはかり　０.００１mgまで読み取れるものを用いる。

④ 分銅　器差試験を行ったものを用いる。

ふるい

日本工業規格の標準ふるいを用いる。

（７）　ろ紙

ろ紙は、ろ過の目的に適するように特に留意して作られた紙である。

ろ紙は、次に示す規格のものを用いる。なお、「ろ紙」と記載し、特にその種類を示さないものは、定性分析用ろ紙を示す。ろ紙は、ガス等により汚染されないように保存する。

定性分析用ろ紙　日本工業規格のろ紙（化学分析用）の定性分析用の規格に適合するものとする。

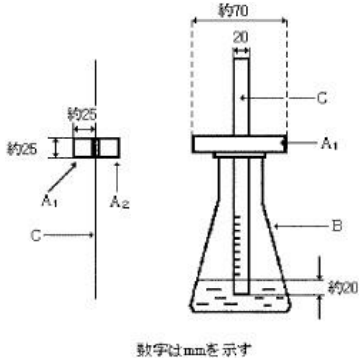
定量分析用ろ紙　日本工業規格のろ紙（化学分析用）の定量分析用の規格に適合するものとする。

クロマトグラフィー用ろ紙　定量分析用のろ紙の規格及び次に示す規格に適合するものとする。ただし、α繊維素含量、銅価、pH、灰分量、ろ水時間及び湿潤破裂強さの試験にあっては、日本工業規格の規定の方法により、吸水高度の試験にあっては、次に示す方法により行う。

吸水高度の試験

装置

図に示すものを用いる。



A_1及びA_2：ろ紙保持用ガラスブロック

B：三角フラスコ

（容量約１,０００mL）

C：試料ろ紙

操作法

三角フラスコBに水約３００mLを入れ、フラスコの口の上にろ紙保持用ガラスブロックA_1及びA_2を並べて置く。あらかじめ鉛筆で１cmごとに目盛りをつけた試料ろ紙をガラスブロックの間に挟み、初めは静かに滑らせ、ろ紙の下端が水面に着いた後、速やかに滑らせて、目盛りの０点を水面に一致させて固定し、蒸留水が１０分間に上昇する高さを測定する。

（８）　滅菌法

滅菌とは、物質中の全ての微生物を殺滅又は除去することをいう。滅菌法は、一般に、微生物の種類、汚染状況、滅菌されるものの性質及び状態に応じて、通例、次に示す方法を単独で又は併用して行う。

滅菌の適否は、通例、無菌試験法により判定する。

滅菌操作は、温度、圧力等が目的とする滅菌条件に適合していることを十分確認して行わなければならない。なお、滅菌条件の選定又は滅菌効果の確認等を行うとき、それぞれの滅菌条件に適した指標菌を用いることができる。

加熱滅菌法

加熱滅菌法を行うとき、温度又は圧力等が規定の滅菌条件に至るまでの加熱時間は、滅菌されるものの性質、容器の大きさ及び収納状態等により異なる。なお、滅菌時間は、滅菌されるものの全ての部分が規定の温度に達してから起算する。

①　火炎滅菌法

火炎中で加熱することにより微生物を殺滅する方法をいう。本法は、主としてガラス製、磁製又は金属製の物品等で、火炎により破損しないものに用いる。通例、ブンゼンバーナー又はアルコールランプの火炎中で２０秒以上加熱する。

②　乾熱滅菌法

乾熱空気中で加熱することにより微生物を殺滅する方法をいう。

本法は、主としてガラス製、磁製、金属製若しくは繊維製の物品、鉱油、脂肪、脂肪油、試薬又は固形の飼料添加物等で乾燥高温に耐えるものに用いる。ガス又は電気により直接加熱する方式、加熱した空気を循環させて乾燥高温状態を保つ方式等があり、通例、次のいずれかの条件で滅菌を行う。

１３５～１４５℃　３～５時間

１６０～１７０℃　２～４時間

１８０～２００℃　０.５～１時間

２００℃以上　０.５時間以上

また、密封容器に入れた飼料添加物の水溶液等で高温に耐えるものは、１３４～１３８℃で３分以上乾熱滅菌する方法を用いることができる。

③　高圧蒸気滅菌法

適当な温度及び圧力の飽和水蒸気中で加熱することにより微生物を殺滅する方法をいう。

本法は、主としてガラス製、磁製、金属製、ゴム製、紙製若しくは繊維製の物品、水、培地、試薬・試液又は液状の飼料添加物等で、高温高圧水蒸気に耐えるものに用いる。滅菌を確実にするために、滅菌器中の空気は、操作中排気口からできる限り排除し、滅菌されるものが飽和水蒸気で満たされるようにしなければならない。通例、次のいずれかの条件で滅菌を行う。

１１５℃（０.７kg／cm^2）　３０分間

１２１℃（１.０kg／cm^2）　２０分間

１２６℃（１.４kg／cm^2）　１５分間

④　流通蒸気滅菌法

加熱水蒸気を直接流通させることにより微生物を殺滅する方法をいう。

本法は、主としてガラス製、磁製、金属製、ゴム製若しくは繊維製の物品、水、培地、試薬・試液又は液状の飼料添加物等で、乾熱滅菌法又は高圧蒸気滅菌法により変質するおそれのあるものに用いる。通例、１００℃の流通水蒸気中で３０～６０分間滅菌を行う。

⑤　煮沸滅菌法

沸騰水中に沈め、加熱することにより微生物を殺滅する方法をいう。

本法は、主としてガラス製、磁製、金属製、ゴム製若しくは繊維製の物品、培地、試薬・試液又は液状の飼料添加物等で、乾熱滅菌法又は高圧蒸気滅菌法により変質するおそれがあるものに用いる。なお、殺菌効果を増加するため、沸騰水中に炭酸ナトリウムを１～２％加えることができる。通例、沸騰水中に沈め、１５分以上煮沸して滅菌を行う。

⑥　間けつ滅菌法

８０～１００℃の水中又は流通水蒸気中で２４時間ごとに１回３０～６０分間ずつ加熱を繰り返すことを、３～５回行うことにより微生物を殺滅する方法をいう。なお、６０～８０℃で同様に加温を繰り返す低温間けつ滅菌法もある。

本法は、主としてゴム製の物品、培地、試薬・試液又は液状の飼料添加物等で、乾熱滅菌法又は高圧蒸気滅菌法で変質するおそれのあるものに用いる。

ろ過滅菌法

適当なろ過装置を用いてろ過し、微生物を除去する方法をいう。

本法は、主として気体、水、可溶性で熱に不安定な物質を含有する培地、試液又は液状の飼料添加物等に用いる。通例、ろ過装置には、メンブランフィルター、磁製フィルター又はガラスフィルター等が用いられる。

照射滅菌法

① 放射線滅菌法

放射性同位元素を含む線源からのガンマ線を照射することにより微生物を殺滅する方法をいう。

本法は、主としてガラス製、磁製、金属製、ゴム製、プラスチック製又は繊維製の物品等で、放射線照射に耐えるものに用いる。通例、^{60}Co又は^{137}Cs等を含む放射線源が用いられ、滅菌されるものの材質、物理的・化学的性質又は汚染状況等により照射総線量を調節し、滅菌を行う。

② 紫外線滅菌法

紫外線を照射することにより微生物を殺滅する方法をいう。

本法は、主としてガラス製、金属製、ゴム製、プラスチック製若しくは繊維製の物品、施設、設備、水又は飼料添加物等で、紫外線照射に耐えるものに用いる。通例、２００～３００nmの紫外線が用いられる。

③ 高周波滅菌法

高周波を直接照射し、発生する熱により微生物を殺滅する方法をいう。

本法は、主として水、培地、試液又は液状の飼料添加物で、高周波の照射に耐えるものに用いる。通例、９１５又は2,４５０MHzの高周波が用いられる。

化学的滅菌法

① ガス滅菌法

エチレンオキサイド又はホルムアルデヒド等の殺菌性ガスを用いて微生物を殺滅する方法をいう。

本法は、主としてガラス製、磁製、金属製、ゴム製、プラスチック製若しくは繊維製の物品、施設、設備又は粉末の飼料添加物等で、使用するガスにより変質しないものに用いる。なお、温度、湿度、ガス濃度又は時間を調節するために主としてガス滅菌器を用いる。滅菌した後、使用したガスの残留又はその副生成物には、特に注意する。

② 薬液滅菌法

薬液を用いて微生物を殺滅する方法をいう。

本法は、主としてガラス製、磁製、金属製、ゴム製、プラスチック製若しくは繊維製の物品、手指、無菌箱又は無菌設備等で、使用する薬液により変質しないものに用いる。通例、消毒用エタノール、０.１％～１w／v%塩化ベンザルコニウム溶液、クレゾール水、フェノール水又はホルマリン水等が用いられる。

無菌操作法

使用する全ての器具及び材料を、前記各項のいずれかにより滅菌した後、無菌箱又は無菌設備内で無菌的に操作する。

本法は、主として前記各項の滅菌法により滅菌した飼料添加物等の調製、充填又は密封等の操作に用い、操作は、できる限り速やかに行う。

（９） ベルトラン糖類定量表

糖類（mg）	各糖類に相当する銅重量（mg）					糖類（mg）	各糖類に相当する銅重量（mg）				
	転化糖	ブドウ糖	ガラクトース	麦芽糖	乳糖		転化糖	ブドウ糖	ガラクトース	麦芽糖	乳糖
１０	２０.６	２０.４	１９.３	１１.２	１４.４	５６	１０５.７	１０５.８	１０１.５	６１.４	７６.２
１１	２２.６	２２.４	２１.２	１２.３	１５.８	５７	１０７.４	１０７.６	１０３.２	６２.５	７７.５
１２	２４.６	２４.３	２３.０	１３.４	１７.２	５８	１０９.２	１０９.３	１０４.９	６３.５	７８.８
１３	２６.５	２６.３	２４.９	１４.５	１８.６	５９	１１０.９	１１１.１	１０６.６	６４.６	８０.１
１４	２８.５	２８.３	２６.７	１５.６	２０.０	６０	１１２.６	１１２.８	１０８.３	６５.７	８１.４
１５	３０.５	３０.２	２８.６	１６.７	２１.４	６１	１１４.３	１１４.５	１１０.０	６６.８	８２.７

16	32.5	32.2	30.5	17.8	22.8	62	115.9	116.2	111.6	67.9	83.9
17	34.5	34.2	32.3	18.9	24.2	63	117.6	117.9	113.3	68.9	85.2
18	36.4	36.2	34.2	20.0	25.6	64	119.2	119.6	115.0	70.0	86.5
19	38.4	38.1	36.0	21.1	27.0	65	120.9	121.3	116.6	71.1	87.7
20	40.4	40.1	37.9	22.2	28.4	66	122.6	123.0	118.3	72.2	89.0
21	42.3	42.0	39.7	23.3	29.8	67	124.2	124.7	120.0	73.3	90.3
22	44.2	43.9	41.6	24.4	31.1	68	125.9	126.4	121.7	74.3	91.6
23	46.1	45.8	43.4	25.5	32.5	69	127.5	128.1	123.3	75.4	92.8
24	48.0	47.7	45.2	26.6	33.9	70	129.2	129.8	125.0	76.5	94.1
25	49.8	49.6	47.0	27.7	35.2	71	130.8	131.4	126.6	77.6	95.4
26	51.7	51.5	48.9	28.9	36.6	72	132.4	133.1	128.3	78.6	96.9
27	53.6	53.4	50.7	30.0	38.0	73	134.0	134.7	130.0	79.7	98.0
28	55.5	55.3	52.5	31.1	39.4	74	135.6	136.3	131.5	80.8	99.1
29	57.4	57.2	54.4	32.2	40.7	75	137.2	137.9	133.1	81.8	100.4
30	59.3	59.1	56.2	33.3	42.1	76	138.9	139.6	134.8	82.9	101.7
31	61.1	60.9	58.0	34.4	43.4	77	140.5	141.2	136.4	84.0	102.9
32	63.0	62.8	59.7	35.5	44.8	78	142.1	142.8	138.0	85.1	104.2
33	64.8	64.6	61.5	36.5	46.1	79	143.7	144.5	139.7	86.1	105.4
34	66.7	66.5	63.3	37.6	47.4	80	145.3	146.1	141.3	87.2	106.7

35	68.5	68.3	65.0	38.7	48.7	81	146.9	147.7	142.9	88.3	107.9
36	70.3	70.1	66.8	39.8	50.1	82	148.5	149.3	144.6	89.4	109.2
37	72.2	72.0	68.6	40.9	51.4	83	150.0	150.9	146.2	90.4	110.4
38	74.0	73.8	70.4	41.9	52.7	84	151.6	152.5	147.8	91.5	111.7
39	75.9	75.7	72.1	43.0	54.1	85	153.2	154.0	149.4	92.6	112.9
40	77.7	77.5	73.9	44.1	55.4	86	154.8	155.6	151.1	93.7	114.1
41	79.5	79.3	75.6	45.2	56.7	87	156.4	157.2	152.7	94.8	115.4
42	81.2	81.1	77.4	46.3	58.0	88	157.9	158.8	154.3	95.8	116.6
43	83.0	82.9	79.1	47.4	59.3	89	159.5	160.4	156.0	96.9	117.9
44	84.8	84.7	80.8	48.5	60.6	90	161.1	162.0	157.6	98.0	119.1
45	86.5	86.4	82.5	49.5	61.9	91	162.6	163.6	159.2	99.0	120.3
46	88.3	88.2	84.3	50.6	63.3	92	164.2	165.2	160.8	100.1	121.6
47	90.1	90.0	86.0	51.7	64.6	93	165.7	166.7	162.4	101.1	122.8
48	91.9	91.8	87.7	52.8	65.9	94	167.3	168.3	164.0	102.2	124.0
49	93.6	93.6	89.5	53.9	67.2	95	168.8	169.9	165.6	103.2	125.2
50	95.4	95.4	91.2	55.0	68.5	96	170.3	171.5	167.2	104.2	126.5
51	97.1	97.1	92.9	56.1	69.8	97	171.9	173.1	168.8	105.3	127.7
52	98.8	98.9	94.6	57.1	71.1	98	173.4	174.6	170.4	106.3	128.9
53	100.6	100.6	96.3	58.2	72.4	99	175.0	176.2	172.0	107.4	130.2

５４ ５５	１０２.２ １０４.０	１０２.３ １０４.１	９８.０ ９９.７	５９.３ ６０.３	７３.７ ７４.９	１００	１７６.５	１７７.８	１７３.６	１０８.４	１３１.４

８　各飼料添加物の成分規格及び製造の方法等の基準

（１）　アルギン酸ナトリウム

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

物理的・化学的性質　本品は、白～帯黄白色の粉末で、ほとんど臭いはない。

確認試験

①　本品０.５g（０.４５～０.５４g）を水５０mLにかき混ぜながら少量ずつ加えた後、６０～７０℃でときどきかき混ぜながら２０分間加温して均等な溶液とし、放冷した後、これを試料溶液とする。この試料溶液５mLに塩化カルシウム試液１mLを加えるとき、３０秒以内にゼリー状の沈殿を生じる。

②　①の試料溶液１０mLに希硫酸１mLを加えるとき、３０秒以内にゼリー状の沈殿を生じる。

③　①の試料溶液１mLにフロログルシン塩酸試液２mLを加え、３０秒間煮沸するとき、溶液は、赤紫色を呈する。

④　本品を灰化して得た残留物は、ナトリウム塩の定性反応を呈する。

純度試験

①　pH　本品の水溶液（１→１００）のpHは、６.０～８.０でなければならない。

②　硫酸塩　本品０.１g（０.０５～１.４g）に水２０mLを加えてのり状とし、塩酸１mLを加えてよく振り混ぜ、水浴中で数分間加温し、放冷した後、ろ過する。容器を水１０mLで洗い、その洗液も同一ろ紙でろ過する。次に、水１０mLずつで２回同様に操作し、これらのろ液を合わせ、さらに、水を加えて５０mLとし、試料溶液とする。硫酸塩試験法により０.００５mol／L硫酸

０.４mLを用いて比較液を調製し、試料溶液及び比較液それぞれ１０mLを量り、硫酸塩の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（０.９６％以下）。

③　重金属　本品２.０g（１.９５～２.０４g）を静かに加熱して炭化した後、４５０～５００℃の温度で灰化し、塩酸２mLを加え、水浴上で蒸発乾固し、残留物を希酢酸４mL及び水２０mLに溶かし、ろ過し、ろ紙上の残留物を水５mLずつで３回洗い、これらのろ液を合わせ、水を加えて５０mLとし、試料溶液とする。鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製し、試料溶液及び比較液それぞれ２５mLを量り、重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

④　ヒ素　本品０.５g（０.４５～０.５４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（４μg／g以下）。

⑤　デンプン　本品の水溶液（１→１００）５mLにヨウ素試液２滴を加え、振り混ぜるとき、青～赤紫色を呈してはならない。

⑥　ゼラチン　本品の水溶液（１→１００）５mLにモリブデン酸アンモニウム溶液（１→２０）１mLを加え、振り混ぜるとき、５分以内に沈殿を生じてはならない。

乾燥減量　１５％以下（1g，１０５℃，４時間）

強熱残分　３３～３７％（1g）

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

アルギン酸ナトリウム製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

アルギン酸ナトリウム製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、アルギン酸ナトリウム製造用原体に、賦形物質を混和した粉末である。

確認試験　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を水５０mLにかき混ぜながら少量ずつ加えた後、ときどきかき混ぜながら１時間放置する。次に、毎分３,０００回転で１０分間遠心分離して得た上澄液を試料溶液とし、以下アルギン酸ナトリウム製造用原体の確認試験を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

（２）　エトキシキン

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、エトキシキン（$C_{14}H_{19}NO$）９７.５％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、黄褐色～褐色の粘性の液体で、僅かに特異な臭いを有する。

②　本品は、アセトン、イソプロパノール、エタノール、エーテル、クロロホルム、石油エーテル又はn―ヘキサンに極めて溶けやすく、水にほとんど溶けない。

③　本品は、空気又は光により徐々に着色する。

確認試験

① 本品のn―ヘキサン溶液（１→１０,０００）に紫外線（主波長３６５nm）を照射するとき、青白色の蛍光を発する。

② 本品のイソプロパノール溶液（１→２０,０００）の吸収スペクトルを測定するとき、波長３５６～３６２nmに吸収の極大を示す。

純度試験

① 溶状 本品１.０g（０.９５～１.０４g）にn―ヘキサン２０mLを加えて溶かすとき、溶液は、澄明で、溶液の色は、塩化コバルトの色の比較原液１０mL、硫酸銅の色の比較原液５mL及び塩化第二鉄の色の比較原液５mLを混和した溶液の色より濃くてはならない。

② 硫酸塩 本品２.０g（１.９５～２.０４g）を量り、水３０mLを加え、２分間振とうした後、ろ過し、ろ液１５mLを量り、希塩酸１mL及び水を加えて５０mLとし、試料溶液とする。硫酸塩試験法により０.００５mol／L硫酸０.２５mLを用いて比較液を調製し、硫酸塩の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（０.０１２％以下）。

③ 重金属 本品２.０g（１.９５～２.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（５μg／g以下）。

④ ヒ素 本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

強熱残分 ０.２％以下（１g）

定量法 本品約０.１gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、無水酢酸１mL及び非水滴定用氷酢酸５０mLを加えて溶かし、０.１mol／L過塩素酸・ジオキサン溶液で滴定する（電位差滴定法）。同様の方法で空試験を行い補正する。

０.１mol／L過塩素酸・ジオキサン溶液１mL＝２１.７３mg$C_{14}H_{19}NO$

（イ）　保存の方法の基準

遮光した気密容器に保存すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

エトキシキン製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

エトキシキン製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

ウ　製剤（その２　液状）

（ア）　成分規格

本品は、エトキシキン製造用原体に、グリセリン、硬化油、高級飽和脂肪酸、脂肪酸、植物性油脂又は動物性油脂を混和した油液又は水溶性液状物である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９０～１１０％に相当するエトキシキン（$C_{14}H_{19}NO$）を含む。

確認試験

①　本品の表示量に従い、エトキシキン製造用原体０.１gを含む量を量り、少量のイソプロパノールに溶かした後、n―ヘキサンを加え１００mLとし、よく振り混ぜた後、試料溶液とする。この溶液１０mLを量り、n―ヘキサンを加えて１００mLとし、この溶液につき、以下エトキシキン製造用原体の確認試験①を準用する。

②　①の試料溶液５０mLを量り、減圧で溶媒を留去した後、残留物をイソプロパノール１,０００mLに溶かし、この溶液につき、以下エトキシキン製造用原体の確認試験②を準用する。

定量法　エトキシキン（$C_{14}H_{19}NO$）約０.１gを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、少量のイソプロパノー

ルに溶かし、１,０００mLの全量フラスコに入れ、n―ヘキサンを加え、よく振り混ぜた後、更にn―ヘキサンを標線まで加えて１,０００mLとする。この溶液１mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、n―ヘキサンを標線まで加えて１００mLとし、試料溶液とする。別に、定量用エトキシキン約０.１gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、n―ヘキサンを加えて溶かし、１,０００mLの全量フラスコに入れ、更にn―ヘキサンを標線まで加えて１,０００mLとし、以下試料溶液の場合と同様に操作し、標準液とする。試料溶液（T）、標準液（S）及びn―ヘキサン（B）につき、蛍光光度計で励起波長３６５nm、蛍光波長４１５nmにおける蛍光の強度、F_T、F_S及びF_Bを測定する。

$$\text{エトキシキン}(C_{14}H_{19}NO)\text{の量(mg)} = \text{定量用エトキシキンの量(mg)} \times \frac{F_T - F_B}{F_S - F_B}$$

（イ）　保存の方法の基準

遮光した気密容器に保存すること。

エ　製剤（その３　粉状）

（ア）　成分規格

本品は、エトキシキン製造用原体に、賦形物質を混和した粉末又は粒子である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９０～１１０％に相当するエトキシキン（$C_{14}H_{19}NO$）を含む。

確認試験

①　本品の表示量に従い、エトキシキン製造用原体０.１gを含む量を量り、n―ヘキサン１００mLを加え、よく振り混ぜた後、ろ過し、試料溶液とする。この溶液１０mLを量り、n―ヘキサンを加えて１００mLとし、この溶液につき、以下エトキシキン製造用原体の確認試験①を準用する。

②　①の試料溶液５０mLを量り、減圧で溶媒を留去した後、残留物をイソプロパノール１,０００mLに溶かし、この溶液につき、以下エトキシキン製造用原体の確認試験②を準用する。

定量法　本品の表示含量が４０％以上のものにあっては第１法、４０％未満のものにあっては第２法を用いる。

第１法　エトキシキン（$C_{14}H_{19}NO$）約０.１gを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、アセトン５０mLを加え、よく振り混ぜた後、ろ過する。残留物は、さらに、アセトン３０mLずつで３回洗い、ろ液及び洗液を合わせ、４０℃、減圧下、窒素気流中で溶媒を留去した後、３０秒以内に、残留物に無水酢酸１mL及び非水滴定用氷酢酸５０mLを加えて溶かし、以下エトキシキン製造用原体の定量法を準用する。

０.１mol／L過塩素酸・ジオキサン溶液１mL＝２１.７３mg$C_{14}H_{19}NO$

第２法　エトキシキン（$C_{14}H_{19}NO$）約０.１gを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、n―ヘキサンを加えて溶かし、１,０００mLの全量フラスコに入れ、よく振り混ぜた後、更にn―ヘキサンを標線まで加えて１,０００mLとする。この溶液を乾燥ろ紙を用いてろ過し、初めのろ液２０mLを除き、次のろ液１mLを全量ピペットを用いて量り、以下エトキシキン製剤（その２　液状）の定量法を準用する。

$$\text{エトキシキン}(C_{14}H_{19}NO)\text{の量(mg)} = \text{定量用エトキシキンの量(mg)} \times \frac{F_T - F_B}{F_S - F_B}$$

（イ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

（３）　カゼインナトリウム

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、１００℃で３時間乾燥した後、定量するとき、窒素（N）１４.５～１５.８％を含む。

物理的・化学的性質　本品は、白色～淡黄色の粒子、粉末又は片で、臭いはない、又は僅かに特異な臭いを有する。

確認試験

① 本品０.１g（０.０５～０.１４g）に１mol／L水酸化ナトリウム試液１０mLを加えて溶かし、さらに、酢酸を加えて弱酸性とするとき、白色の綿状沈殿を生じる。

② 本品０.１g（０.０５～０.１４g）に１mol／L水酸化ナトリウム試液１０mLを加えて溶かし、さらに、硫酸銅１滴を加え、振り混ぜるとき、青色の沈殿を生じ、溶液は、紫色を呈する。

③ 本品０.１g（０.０５～０.１４g）を強熱するとき、発煙し、特異な臭気を発生する。煙が発生しなくなった後、加熱を止め、放冷した後、黒色の残留物に希硝酸５mLを加え、加温してろ過し、ろ液にモリブデン酸アンモニウム試液１mLを加え、加温するとき、黄色の沈殿を生じる。

④ 本品の強熱残分は、ナトリウム塩の炎色反応を呈する。

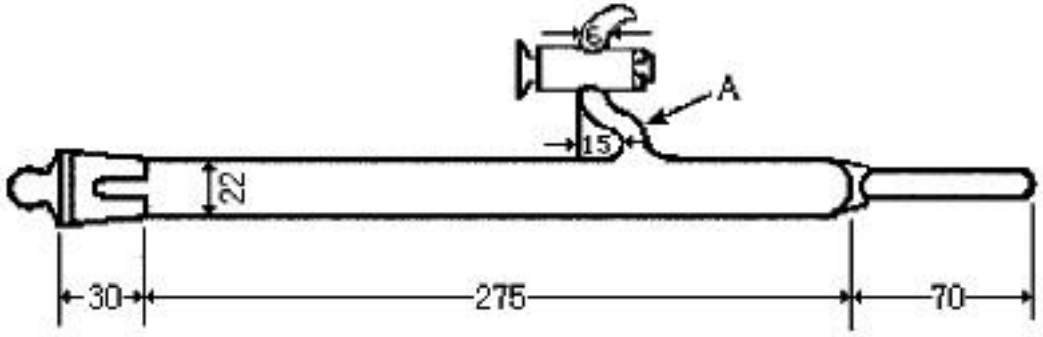
純度試験

① 溶状　本品をデシケーター（減圧，硫酸）で４時間乾燥した後、微細の粉末とし、その０.１g（０.０５～０.１４g）を量り、水３０mLを加え、振り混ぜ、約１０分間放置し、０.１mol／L水酸化ナトリウム試液２mLを加え、ときどき振り動かしながら６０℃で１時間加温して溶かす。放冷した後、水を加えて１００mLとするとき、無色で、その濁度は、微濁以下でなければならない。

② pH　本品の水溶液（１→５０）のpHは、６.０～７.５でなければならない。

③ 脂肪　本品約２.５gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、塩酸（２７→４０）１５mLを加え、直火で静かに加熱して溶かした後、水浴中で２０分間加熱する。放冷した後、エタノール１０mLを加え、リョーリッヒ管に移し、エーテル２５mLを加え、１分間激しく振り混ぜる。次に、石油エーテル２５mLを加え、３０秒間激しく振り混ぜた後、放置する。側枝管（A）よ

りとった上層液をろ過し、ろ液を質量既知のフラスコにとる。さらに、エーテル１５mL及び石油エーテル１５mLを用いて２回同様に抽出する。上層液を前のフラスコに合わせ、水浴上でエーテル及び石油エーテルを留去する。その残留物を９８～１００℃で４時間乾燥するとき、その量は、１.５％以下でなければならない。



リョーリッヒ管（単位mm）

④　重金属　本品２.０g（１.９５～２.０４g）を静かに加熱して炭化した後、５００℃を超えない温度で灰化し、塩酸２mLを加え、水浴上で蒸発乾固し、残留物を希酢酸４mL及び水２０mLに溶かし、ろ過する。その後、ろ紙上の残留物を水５mLずつで３回洗い、これらのろ液を合わせ、水を加えて５０mLとし、試料溶液とする。鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製し、試料溶液及び比較液それぞれ２５mLを量り、重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

⑤　ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

乾燥減量　１５％以下（１g，１００℃，３時間）

強熱残分　６％以下（１g）

定量法　本品を１００℃で３時間乾燥した後、その約０.１５gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、窒素定量法（ケルダール法）により定量する。

０.０５mol／L硫酸１mL＝１.４０１mgN

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

カゼインナトリウム製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

カゼインナトリウム製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（４）　カルボキシメチルセルロースナトリウム

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

物理的・化学的性質　本品は、白色～類白色の粉末、粒又は繊維状物で、臭いはない。

確認試験

①　本品０.５g（０.４５～０.５４g）を水５０mLにかき混ぜながら少量ずつ加えた後、６０～７０℃でときどきかき混ぜながら２０分間加温し、放冷した後、これを試料溶液とする。試験を行うために必要な量の試料溶液を量り、水を加えて５倍に薄め、その１滴にクロモトロプ酸試液０.５mLを加え、水浴中で１０分間加熱するとき、紅紫色を呈する。

②　①の試料溶液５mLにアセトン１０mLを加えて振り混ぜるとき、白色の綿状沈殿を生じる。

③　①の試料溶液５mLに硫酸銅試液１mLを加えて振り混ぜるとき、淡青色の綿状沈殿を生じる。

④　本品を灰化して得た残留物は、ナトリウム塩の定性反応を呈する。

純度試験

①　pH　本品の水溶液（１→１００）のpHは、６.０～８.５でなければならない。

②　塩化物　本品０.１g（０.０５～０.１４g）に水２０mL及び過酸化水素水０.５mLを加え、水浴中で３０分間加熱する。放冷した後、水を加えて１００mLとし、ろ紙でろ過する。このろ液２５mLを量り、希硝酸６mLを加え、これを試料溶液とする。塩化物試験法により０.０１mol／L塩酸０.４５mLを用いて比較液を調製し、塩化物の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（０.６４％以下）。

③　硫酸塩　②で得たろ液２０mLを量り、希塩酸１mL及び水を加えて５０mLとし、これを試料溶液とする。硫酸塩試験法により０.０５mol／L硫酸０.４mLを用いて比較液を調製し、硫酸塩の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（０.９６％以下）。

④　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

⑤　ヒ素　本品０.５g（０.４５～０.５４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（４μg／g以下）。

乾燥減量　１２％以下（１g，１０５℃，４時間）

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

カルボキシメチルセルロースナトリウム製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

カルボキシメチルセルロースナトリウム製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、カルボキシメチルセルロースナトリウム製造用原体に、賦形物質を混和した粉末、粒又は繊維状物である。

確認試験　本品の表示量に従い、カルボキシメチルセルロースナトリウム製造用原体０.０５gを含む量を量り、水５０mLにかき混ぜながら少量ずつ加えた後、６０～７０℃でときどき混ぜながら２０分間加温し、放冷した後、これを試料溶液とし、以下カルボキシメチルセルロースナトリウム製造用原体の確認試験を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

カルボキシメチルセルロースナトリウム製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（５）　ギ酸

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、ギ酸（CH_2O_2）９８.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、澄明な液体で、特異な酸臭を有する。

②　本品は、水、エタノール、アセトン又はエーテルと混和する。

確認試験

① 本品の水溶液（１→１００）のpHは、２.０～２.３である。

② 本品１mLに、エタノール１mL及び硫酸３滴を加え、水浴上で加温するとき、ギ酸エチルの香気を発生する。

③ 本品に酢酸鉛溶液を加えるとき、白い結晶性の沈殿を生じる。また、硝酸銀溶液を加え、熱するとき、３０秒以内に濁る。

純度試験

① 蒸発残分 本品５０g（４９.５～５０.４g）を水浴上で蒸発した後、１０５～１１０℃で恒量になるまで乾燥したとき、その残留物は、５mg以下でなければならない（０.０１％以下）。

② 重金属 本品２.０g（１.９５～２.０４g）を量り、重金属試験法第１法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（１０μg／g以下）。

③ ヒ素 本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第１法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

④ 塩化物 本品２０g（１９.５～２０.４g）を量り、塩化物試験法により試料溶液を調製し、０.０１mol／L塩酸０.３mLを用いて比較液を調製して塩化物の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（５μg／g以下）。

定量法 本品の約２.０gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、新たに煮沸し冷却した水１００mLを加えて溶かし、１mol／L水酸化ナトリウム溶液で滴定する（指示薬 フェノールフタレイン試液３滴）。同様の方法で空試験を行い補正する。

１mol／L水酸化ナトリウム溶液１mL＝４６.０３mgCH_2O_2

（イ） 保存の方法の基準

耐酸性の気密容器に保存すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

ギ酸製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

ギ酸製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（ウ）　表示の基準

本品の直接の容器又は直接の被包に、次の文字を記載すること。

使用上の注意　この飼料添加物は、pHが低いことから取扱いに注意すること。

ウ　製剤（その２　液状）

（ア）　成分規格

本品は、ギ酸製造用原体に、水を混和した後、必要に応じて食品添加物である色素を添加した液体である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９７～１０３％に相当するギ酸（CH_2O_2）を含む。

確認試験

①　ギ酸製造用原体の確認試験①を準用する。

②　ギ酸製造用原体の確認試験②を準用する。

③　ギ酸製造用原体の確認試験③を準用する。

定量法　ギ酸（CH_2O_2）約０.５gを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、新たに煮沸し冷却した水１００mL

を加えて溶かし、１mol／L水酸化ナトリウム溶液で滴定する（電位差滴定法）。

（イ）　保存の方法の基準

ギ酸製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（ウ）　表示の基準

ギ酸製剤（その１）の表示の基準を準用する。

エ　製剤（その３　液状）

（ア）　成分規格

本品は、ギ酸製造用原体に、水を混合し、アンモニア（食品添加物の規格に適合するものに限る。）をモル比でギ酸４に対して１の割合で混和した後、必要に応じて食品添加物である色素を添加した液体である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９７～１０３％に相当するギ酸（CH_2O_2）を含む。

確認試験

①　本品の水溶液（１→１００）のpHは、２.８～３.２である。

②　ギ酸製造用原体の確認試験②を準用する。

③　ギ酸製造用原体の確認試験③を準用する。

定量法　ギ酸製剤（その２）の定量法を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

ギ酸製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（ウ）　表示の基準

ギ酸製剤（その１）の表示の基準を準用する。

オ　製剤（その４）

（ア）　成分規格

本品は、ギ酸製造用原体に、必要に応じて水を加え、賦形物質を混和した粉末又は粒子である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９０～１１０％に相当するギ酸（CH_2O_2）を含む。

確認試験

①　本品５g（４.５～５.４g）を量り、水１００mLを加え、１分間かき混ぜた後、ろ過するとき、ろ液のpHは、１.６～２.１である。

②　①のろ液１mLにつき、ギ酸製造用原体の確認試験②を準用する。

③　①のろ液につき、ギ酸製造用原体の確認試験③を準用する。

定量法　本品の約２.０gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、新たに煮沸し冷却した水２０mLを加え、懸濁させ、１mol／L水酸化ナトリウム溶液で滴定する（指示薬　フェノールフタレイン試液３滴）。同様の方法で空試験を行い補正する。

１mol／L水酸化ナトリウム溶液１mL＝４６.０３mgCH_2O_2

（イ）　保存の方法の基準

ギ酸製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（ウ）　表示の基準

ギ酸製剤（その１）の表示の基準を準用する。

（６）　グリセリン脂肪酸エステル

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

本品は、脂肪酸とグリセリン又はポリグリセリンのエステル及びその誘導体である。本品には、グリセリン脂肪酸エステル、グリセリン乳酸脂肪酸エステル、グリセリンクエン酸脂肪酸エステル、グリセリンコハク酸脂肪酸エステル、グリセリンジアセチル酒石

酸脂肪酸エステル、ポリグリセリン脂肪酸エステル及びポリグリセリン縮合リシノレイン酸エステルがある。

物理的・化学的性質　本品は、無色～褐色の粉末、薄片、粗末、粒状若しくはろう状の塊、半流動体又は液体で、臭いはない、又は特異な臭いを有する。

確認試験

① 本品約５gに希水酸化カリウム・エタノール試液５０mLを加え、還流冷却器を付け、水浴中で１時間加熱した後、ほぼ乾固状態になるまでエタノールを留去する。次に、塩酸（１→１０）５０mLを加え、よく振り混ぜ、生じた脂肪酸を石油エーテル・メチルエチルケトン混液（７：１）４０mLずつで３回抽出して分離する。この水層をよくかき混ぜ、水酸化ナトリウム溶液（１→９）を加えてほぼ中性にした後、水浴中で減圧下に濃縮する。これに約４０℃のメタノール２０mLを加え、よく振り混ぜた後、冷却し、ろ過し、ろ液のメタノールを水浴中で留去する。この残留物のメタノール溶液（１→１０）を試料溶液とする。別に、メタノール９mLにグリセレン１mLを加え、標準液とする。試料溶液及び標準液５μLずつを薄層クロマトグラフ用シリカゲルを用いて調製した薄層板にスポットする。次に、n―ブタノール・メタノール・クロロホルム混液（５：３：２）を展開溶媒として原線より約１５cm展開した後、薄層板を風乾し、１１０℃で１０分間加熱して溶媒を除く。放冷した後、チモール・硫酸試液を噴霧し、１１０℃で２０分間加熱して呈色させるとき、グリセリンエステルの場合は標準液と同位置に白色のはん点を、ポリグリセリンエステルの場合は標準液と同位置以下に白色のはん点又は白色の帯状のはん点を認める。

② ①で分離して得た石油エーテル・メチルエチルケトン層を合わせ、溶媒を留去するとき、油状物又は白色～黄白色の固体が残る。この残留物０.１g（０.０５～０.１４g）にエーテル５mLを加え、振り混ぜるとき、溶ける。

③ グリセリン脂肪酸エステル及びポリグリセリンエステルの場合を除き、①の試料溶液５mLに水５０mLを加え、振り混ぜた溶液は、グリセリン乳酸脂肪酸エステルの場合は乳酸塩の反応、グリセリンクエン酸脂肪酸エステルの場合はクエン酸塩②の反応を、グリセリンコハク酸脂肪酸エステルの場合はコハク酸塩の反応を、グリセリンジアセチル酒石酸脂肪酸エステルの場合は酢

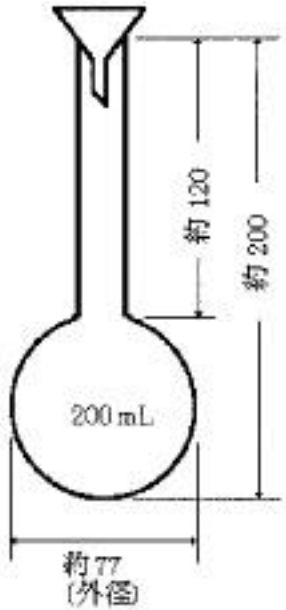
酸塩及び酒石酸塩の反応を呈する。

④　ポリグリセリン縮合リシノレイン酸エステルの場合、①で分離して得た石油エーテル・メチルエチルケトン層を合わせ、この溶液を水５０mLずつで２回洗浄し、無水硫酸ナトリウムで脱水した後、ろ過し、減圧下で加温して溶媒を除去する。残留物約１gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、図の丸底フラスコにとる。次に、全量ピペットを用いて無水酢酸・ピリジン試液５mLを加え、丸底フラスコの口に小漏斗をのせ、９５～１００℃の油浴中に底部を約１cm浸して１時間加熱する。放冷した後、水１mLを加えてよく振り混ぜ、さらに、１０分間加熱し、放冷した後、漏斗及びフラスコの首部をエタノール５mLで洗い込み、過量の酢酸を０.５mol／L水酸化カリウム・エタノール溶液で滴定する（指示薬　フェノールフタレイン試液１mL）。別に、空試験を行い、次式により水酸基価を求めるとき、その値は、１５０～１７０である。ただし、酸価の測定には、残留物約０.５gを用いる。

$$\text{水酸基価}=\frac{(a-b)\times 28.05}{\text{試料の採取量(g)}}+\text{酸価}$$

a：空試験における０.５mol／L水酸化カリウム・エタノール溶液の消費量（mL）

b：本試験における０.５mol／L水酸化カリウム・エタノール溶液の消費量（mL）



（単位 mm）

純度試験

① 酸価　試料の酸価に応じて次表に掲げる試料の採取量を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、エタノール・エーテル混液（１：１）５０mLを加え、必要ならば、加温して溶かし、試料溶液とする。放冷した後、フェノールフタレイン試液を指示薬として３０秒間持続して紅色を呈するまで０.１mol／L水酸化カリウム・エタノール溶液を加える。次式により酸価を求めるとき、その値は、グリセリン脂肪酸エステル及びグリセリン乳酸脂肪酸エステルの場合は、６.０以下、ポリグリセリン脂肪酸エステル及びポリグリセリン縮合リシノレイン酸エステルの場合は、１２以下、グリセリンクエン酸脂肪酸エステルの場合は、１００以下、グリセリンコハク酸脂肪酸エステル及びグリセリンジアセチル酒石酸脂肪酸エステルの場合は、６０～１２０でなけ

ればならない。ただし、使用する溶媒には、あらかじめ使用前にフェノールフタレイン試液を指示薬として、３０秒間持続して紅色を呈するまで０.１mol／L水酸化カリウム・エタノール溶液を加える。

$$酸価=\frac{0.1mol／L水酸化カリウム・エタノール溶液の消費量(mL)\times 5.611}{試料の採取量(g)}$$

表

酸価	試料の採取量
５未満	１０g
５以上１５未満	5g
１５以上５０未満	3g
５０以上１２０未満	1g
１２０以上	0.5g

② 重金属　本品２.0g（１.９５～２.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（１０μg／g以下）。

③ ヒ素　本品０.5g（０.４５～０.５４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（４μg／g以下）。

④ ポリオキシエチレン　本品１.0g（０.９５～１.０４g）を量り、２００mLのフラスコに入れ、希水酸化カリウム・エタノール試液２５mLを加え、すり合わせの還流冷却器を付け、水浴中でときどき振り混ぜながら１時間煮沸する。次に、水浴上又は減圧下でほぼ乾固状態になるまでエタノールを留去し、硫酸（３→１００）２０mLを加え、加温しながらよく振り混ぜ、これにチオシアン酸アンモニウム・硝酸コバルト試液１５mLを加え、よく振り混ぜた後、クロロホルム１０mLを加え、再び振り混ぜ

放置するとき、クロロホルム層は、青色を呈さない。

強熱残分　１.５％以下（１g）

（イ）　保存の方法の基準

遮光した気密容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

グリセリン脂肪酸エステル製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

グリセリン脂肪酸エステル製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（７）　ジブチルヒドロキシトルエン

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、ジブチルヒドロキシトルエン（$C_{15}H_{24}O$）９８.５％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、無色の結晶又は白色の結晶性粉末若しくは塊で、臭いはない、又は僅かに特異な臭いを有し、味はない。

②　本品は、アセトンに極めて溶けやすく、エタノールに溶けやすく、水にほとんど溶けない。

確認試験

①　本品５mg（４.５～５.４mg）に５―ニトロソ―８―オキシキノリンの硫酸溶液（１→１００）１～２滴を加えるとき、溶けながら黄色を呈し、その後、溶液は、赤褐色に変わる。

② 本品のエタノール溶液（１→３０）１mLに希塩化第二鉄試液３～４滴を加えるとき、溶液は呈色しないが、さらに、α，α′―ジピリジルの小結晶を加えるとき、溶液は赤色を呈する。ただし、希塩化第二鉄試液は、空試験で呈色しないものを用いる。

純度試験

① 融点　本品の融点は、６９.５～７１.５℃でなければならない。

② 凝固点　本品の凝固点は、６９.０℃以上でなければならない。

③ 溶状　本品１.０g（０.９５～１.０４g）にエタノール１０mLを加えて溶かすとき、その溶液は、無色で、澄明でなければならない。

④ 硫酸塩　本品０.５g（０.４５～０.５４g）を量り、水３０mLを加え、ときどき振り混ぜながら水浴中で５分間加熱し、放冷した後、ろ過し、希塩酸１mL及び水を加えて５０mLとし、これを試料溶液とする。硫酸塩試験法により０.０５mol／L硫酸０.２mLを用いて比較液を調製し、硫酸塩の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（０.０１９％以下）。

⑤ 重金属　本品０.５g（０.４５～０.５４g）を量り、アセトン３５mLを加えて溶かし、希酢酸２mL及び水を加えて５０mLとし、硫化ナトリウム試液２滴を加えるとき、その溶液の呈する色は、アセトン３５mLに鉛標準液２mL、希酢酸２mL及び水を加えて５０mLとし、硫化ナトリウム試液２滴を加えた溶液の色より濃くてはならない（４０μg／g以下）。

⑥ ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

⑦ パラクレゾール　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、水１０mL及び強アンモニア水１mLを加え、ときどき振り混ぜながら水浴中で３分間加熱し、放冷した後、ろ過し、ろ紙上の残留物は、少量の水で洗い、洗液及びろ液を合わせ、さらに、水を加えて１００mLとし、これを試料溶液とする。試料溶液３mLを量り、ネスラー管に入れ、リンモリブデン酸のエタノール溶液

（１→２０）１mL及びアンモニア試液０.２mLを加え、振り混ぜ、さらに、水を加えて５０mLとして１０分間放置するとき、その溶液の色は、パラクレゾール溶液（１→１００,０００）３mLを量り、試料溶液と同様に操作して得た溶液の色より濃くてはならない。

水分　０.２０％以下（直接滴定）

強熱残分　０.０５％以下（２g）

定量法　試験を行うために必要な量の本品を有効数字３桁まで量り、凝固点測定法により試験を行う。

ジブチルヒドロキシトルエン（$C_{15}H_{24}O$）の量（％）＝１.６９７６T－１８.５８２２

T：凝固点

（イ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格の基準

ジブチルヒドロキシトルエン製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

ジブチルヒドロキシトルエン製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、ジブチルヒドロキシトルエン製造用原体に、賦形物質を混和した粉末である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９０～１１０％に相当するジブチルヒドロキシトルエン（$C_{15}H_{24}O$）を含む。

確認試験　ジブチルヒドロキシトルエン製造用原体の確認試験を準用する。

強熱残分　２.４％以下（１g）

定量法　ジブチルヒドロキシトルエン製造用原体の定量法を準用する。

ジブチルヒドロキシトルエン（$C_{15}H_{24}O$）の量（％）＝１.６９７６T－１８.５８２２－R

T：凝固点

R：強熱残分（％）

（イ）　保存の方法の基準

ジブチルヒドロキシトルエン製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（８）　ショ糖脂肪酸エステル

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

本品は、動植物油脂に由来する脂肪酸とショ糖のエステルである。

物理的・化学的性質　本品は、白～黄褐色の粉末状若しくは塊状又は無色～微黄色の粘性の樹脂状物質で、臭いがない、又は僅かに特異な臭いを有する。

確認試験

①　本品１g（０.５～１.４g）に水酸化カリウム・エタノール試液２５mLを加え、還流冷却器を付けて水浴上で１時間加熱する。この溶液に水５０mLを加え、残留液が約３０mLになるまで蒸留する。放冷後、残留液に希塩酸１０mLを加え、よく振り混ぜた後、塩化ナトリウムを加えて飽和し、エーテル３０mLずつで２回抽出する。エーテル層を集め、飽和塩化ナトリウム溶液２０mLで洗った後、無水硫酸ナトリウム２g（１.５～２.４g）を用いて脱水してからエーテルを留去し、さらに、送風してエーテ

ルを十分に除き、残留物を１０℃に冷却するとき、油滴又は無色～淡黄褐色の固体を析出する。

② ①の試験でエーテル層を分離した水層２mLを量り、試験管に入れ、水浴中で加温してエーテルを除去し、放冷した後、アントロン試液１mLを管壁に沿って静かに加えて層積するとき、接界面は、青～緑色を呈する。

純度試験

① 酸価 本品約３gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、イソプロパノール・水混液（２：１）６０mLに溶かし、０.１mol／L水酸化カリウム溶液で滴定する（指示薬 フェノールフタレイン試液１mL）。別に、同様の方法で空試験を行い、次式により酸価を求めるとき、その値は、６以下でなければならない。

$$酸価=\frac{0.1mol／L水酸化カリウム溶液の消費量(mL)\times 5.611}{試料の採取量(g)}$$

② ジメチルホルムアミド 本品約１０gを０.１gの桁まで量り、その数値を記録し、２００mLのフラスコに入れ、これにメタノール製５％水酸化ナトリウム試液１００mLを加え、還流冷却器を付け、さらに、冷却器を還流冷却器に連結する。冷却器の先端は、あらかじめ受器に入れた塩酸のメタノール溶液（１→１００）１０mL中に浸しておく。水浴中でフラスコを３０分間加熱する。次に、還流冷却器の水を除いて蒸留し、留液５０mLを集める。留液は、水浴中でほとんど乾固するまで濃縮した後、残留物に水１０mLを加えて溶かし、分液漏斗に移す。受器は、水１０mLずつで３回洗い、洗液は、分液漏斗中の溶液に合わせる。この溶液に二硫化炭素・クロロホルム混液（１：２０）１０mL及びアンモニア水の溶液（１→３）５mLを加え、２０分間激しく振り混ぜる。さらに、硫酸銅・アンモニア試液１mLを加え、１分間激しく振り混ぜ、その後、酢酸溶液（１→３）５mLを加え、再び１分間激しく振り混ぜた後、下層をとり、無水硫酸ナトリウムで脱水した溶液を試料溶液とする。この溶液の色は、別に、塩酸ジメチルアミン標準液１０mLを量り、分液漏斗に入れ、これに水３０mLを加え、さらに、二硫化炭素・クロロホルム混液（１：２０）１０mLを加え、同様に操作したときの溶液の色より濃くてはならない（１μg／g以下）。

③　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

④　ヒ素　本品０.５g（０.４５～０.５４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色の色より濃くてはならない（４μg／g以下）。

⑤　遊離ショ糖　本品約２gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、n―ブタノール４０mLを加え、水浴上で加温して溶かし、これを塩化ナトリウム溶液（１→２０）２０mLずつで２回抽出し、抽出液を合わせ、希塩酸２mLを加え、水浴中で３０分間加熱する。放冷した後、フェノールフタレイン試液２～３滴を加え、１mol／L水酸化ナトリウム試液で中和し、水を加えて１００mLとし、試料溶液とする。この試料溶液２０mLを量り、ベルトラン試液A２０mL及びベルトラン試液B２０mLを加え、３分間静かに煮沸した後、放置して亜酸化銅を沈殿させる。この際、上澄液は、らん色を呈していなければならない。次に、上澄液をガラスろ過器でろ過し、フラスコ内の沈殿にベルトラン試液C２０mLを加えて溶かし、これを先程と同じガラスろ過器でろ過し、水洗し、洗液をろ液に合わせ、ベルトラン試液Dで滴定する。その滴定量から銅量を算定し、ベルトラン糖類定量表により転化糖の量を求め、次式により遊離ショ糖の含量を求めるとき、その量は、１０％以下でなければならない。

$$\text{遊離ショ糖の含量} = \frac{\text{転化糖の量(mg)} \times 0.95 \times 5}{\text{試料の採取量(mg)}} \times 100(\%)$$

水分　本品約５００mgを１mgの桁まで量り、その数値を記録し、水分定量法（カールフィッシャー法）の逆滴定法により試験するとき、その量は、４％以下でなければならない。ただし、試液を乾燥滴定フラスコに量り、カールフィッシャー用メタノール１０mLを加え、さらに、カールフィッシャー試液を約１０mL過剰になるように一定量加え、密栓し、２０分間かき混ぜた後、激しくかき混ぜながら水・メタノール標準液で滴定する。別に、同様の方法で空試験を行い補正する。

強熱残分　１.５％以下（１g）

（イ）　保存の方法の基準

遮光した気密容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

ショ糖脂肪酸エステル製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

ショ糖脂肪酸エステル製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（９）　ソルビタン脂肪酸エステル

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

本品は、動植物油脂に由来する脂肪酸とソルビタンのエステルである。

物理的・化学的性質　本品は、白色～黄褐色の液体、粉末、薄片、粒又はろう状の塊である。

確認試験

①　本品０.５g（０.４５～０.５４g）に無水エタノール５mLを加えて加熱して溶かし、希硫酸５mLを加え、水浴中で３０分間加熱した後、冷却するとき、油滴又は白～黄白色の固体を析出する。この油滴又は固体を分離し、これにエーテル５mLを加え、振り混ぜるとき、溶ける。

②　①で油脂又は固体を分離した残りの溶液２mLを量り、新たに調製したカテコール溶液（１→１０）２mLを加え、振り混ぜ、さらに、硫酸５mLを加え、振り混ぜるとき、紅～赤褐色を呈する。

純度試験

① 酸価　本品約５gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、エタノール・エーテル混液（１：１）１００mLを加え、加温して溶かし、放冷した後、フェノールフタレイン試液１mLを加え、０.１mol／L水酸化カリウム・エタノール溶液で滴定する。別に、同様の方法で空試験を行い、次式により酸価を求めるとき、その値は、１５以下でなければならない。

$$酸価=\frac{0.1mol／L水酸化カリウム・エタノール溶液の消費量(mL)\times 5.611}{試料の採取量(g)}$$

② 重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

③ ヒ素　本品０.５g（０.４５～０.５４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（４μg／g以下）。

強熱残分　１.５％以下（１g）

（イ）　保存の方法の基準

遮光した気密容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

ソルビタン脂肪酸エステル製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

ソルビタン脂肪酸エステル製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（１０）　ブチルヒドロキシアニソール

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、ブチルヒドロキシアニソール（$C_{11}H_{16}O_2$）９９.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、白色又は僅かに黄褐色を帯びた顆粒、塊又は粉末で、僅かに特異な臭いを有し、刺激性の味を有する。

②　本品は、エタノール又はアセトンに極めて溶けやすく、水に極めて溶けにくい。

確認試験

①　本品のエタノール溶液（１→１００）２～３mLにホウ砂溶液（１→５０）２～３滴及び２，６―ジブロムキノンクロルイミドの小結晶を加え、振り混ぜるとき、溶液は、青らん色を呈する。

②　本品のエタノール溶液（１→３０）１mLに希塩化第二鉄試液３～４滴を加えるとき呈色しないが、さらに、α，α′―ジピリジルの小結晶を加えるとき、溶液は、赤色を呈する。ただし、希塩化第二鉄試液は、空試験で呈色しないものを用いる。

純度試験

①　融点　本品の融点は、６２～６５℃でなければならない。

②　溶状　本品０.５g（０.４５～０.５４g）にエタノール１０mLを加えて溶かすとき、その溶液は、無色で、澄明でなければならない。

③　硫酸塩　本品０.５g（０.４５～０.５４g）を量り、アセトン３５mLを加えて溶かし、希塩酸１mL及び水を加えて５０mLとし、これを試料溶液とする。硫酸塩試験法により０.００５mol／L硫酸０.２mLにアセトン３５mL、希塩酸１mL及び水を加えて５０mLとし、これを比較液として硫酸塩の試験を行うとき、試料溶液の呈する濁度は、比較液の呈する濁度より濃くてはならない（０.０１９％以下）。

④　重金属　本品０.５g（０.４５～０.５４g）を量り、アセトン３５mLを加えて溶かし、希酢酸２mL及び水を加えて５０mLと

し、これを試料溶液とする。鉛標準液２.０mLにアセトン３５mL、希酢酸２mL及び水を加えて５０mLとし、これを比較液として重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（４０μg／g以下）。

⑤　ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

⑥　パラヒドロキシアニソール　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、エーテル・石油ベンジン混液（１：１）２０mLを加えて溶かす。これに水１０mL及び１mol／L水酸化ナトリウム試液１mLを加え、よく振り混ぜた後、静置し、上下二層のうち下層をとる。これにエーテル・石油ベンジン混液（１：１）２０mLを加え、よく振り混ぜた後、静置し、下層をとり、水を加えて５００mLとする。その１mLをネスラー管に入れ、１mol／L水酸化ナトリウム試液２mL、ホウ酸溶液（３→１００）５mL及び水を加えて３０mLとする。これに４―アミノアンチピリン溶液（１→１,０００）５mLを加え、振り混ぜた後、フェリシアン化カリウム溶液（１→１００）１mLを加え、振り混ぜ、さらに、水を加えて５０mLとし、１５分間放置するとき、その溶液の色は、塩化コバルトの色の比較原液０.６mLに水を加えて５０mLとした溶液の色より濃くてはならない（約０.５％以下）。

水分　０.３０％以下（直接滴定）

強熱残分　０.０５％以下（２g）

定量法　本品約０.３gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、アセトン５０mLを加えて溶かし、水５０mL及び希硫酸２０mLを加え、０.１mol／L硫酸第二セリウムアンモニウム溶液で滴定する（指示薬　o―フェナントロリン試液０.２mL）。同様の方法で空試験を行い補正する。

０.１mol／L硫酸第二セリウムアンモニウム溶液１mL＝９.０１２mg$C_{11}H_{16}O_2$

（イ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

ブチルヒドロキシアニソール製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

ブチルヒドロキシアニソール製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（１１）　プロピオン酸

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、プロピオン酸（$C_3H_6O_2$）９９.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、澄明な液体で、特異な臭気を有する。

②　本品は、水に極めて溶けやすく、アルコール、エーテル、クロロホルム及び酸に溶けやすい。

③　本品の水溶液（１→１００）のpHは、２.０～２.５である。

確認試験

①　本品の水溶液（１→１０）は、酸性である。

②　本品１mLに、エタノール１mL及び硫酸３滴を加え、水浴中で加熱するとき、プロピオン酸エチルの香気を発生する。

純度試験

①　蒸発残留物　本品５０mLを水浴上で蒸発させた後、１０５～１１０℃で恒量にするとき、その残留物は、５mg以下でなければならない（０.０１％以下）。

② ヒ素　本品１mLを量り、ヒ素試験法第２法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／mL以下）。

③ 重金属　本品２mLを量り、重金属試験法第１法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（１０μg／mL以下）。

定量法　本品約３gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、新たに煮沸し、冷却した水１００mLを加えて溶かし、１mol／L水酸化ナトリウム溶液で滴定する（指示薬　フェノールフタレイン試液３滴）。同様の方法で空試験を行い補正する。

１mol／L水酸化ナトリウム溶液１mL＝７４.０８mg$C_3H_6O_2$

（イ）　保存の方法の基準

気密容器に保存すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

プロピオン酸製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

プロピオン酸製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、プロピオン酸製造用原体に、賦形物質を混和した小片又は粉末である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９５～１０５％に相当するプロピオン酸を含む。

確認試験　本品の表示量に従い、プロピオン酸製造用原体約２gを含む量を量り、エタノール２０mLを加え、沸騰した後、ろ過し、

そのろ液１mLを量り、硫酸３滴を加え、水浴中で加熱するとき、プロピオン酸エチルの香気を発生する。

定量法　プロピオン酸（$C_3H_6O_2$）約２.０gを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、１Lの蒸留フラスコに入れ、水２００mL、塩化ナトリウム８０g（７９.５～８０.４g）、１０％リン酸溶液１０mL及びシリコーンエマルジョン１滴を加え、蒸留装置に連結する。受器は、５００mLの全量フラスコを用い、水２０mLを入れ、冷却器の下端をこの溶液に浸す。水蒸気を通じて留液が５００mLに近づいたとき、蒸留を止め、水を標線まで加えて５００mLとする。よく振り混ぜた後、この溶液５０mLを全量ピペットを用いて量り、０.１mol／L水酸化ナトリウム溶液で滴定する（指示薬　フェノールフタレイン試液３滴）。同様の方法で空試験を行い補正する。

０.１mol／L水酸化ナトリウム溶液１mL＝７.４０８mg$C_3H_6O_2$

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

（１２）　プロピオン酸カルシウム

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、１２０℃で２時間乾燥した後、定量するとき、プロピオン酸カルシウム（$C_6H_{10}CaO_4$）９８.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、白色の結晶、顆粒又は粉末で、臭いはない、又は僅かに特異な臭いを有する。

②　本品は、水に溶けやすい。

確認試験

①　本品０.５g（０.４５～０.５４g）に水５mLを加えて溶かし、さらに、希硫酸５mLを加えて加熱するとき、特異な臭いを発す

る。

② 本品の水溶液（１→１０）は、カルシウム塩の定性反応①、②及び③を呈する。

純度試験

① 水不溶物 本品１０.０g（９.９５～１０.０４g）を量り、水１００mLを加え、ときどき振り混ぜながら１時間放置した後、ガラスろ過器（G４）を用いてろ過し、残留物を水３０mLで洗った後、１８０℃で４時間乾燥するとき、その量は、０.０１５g以下でなければならない。

② 酸及びアルカリ 本品２.０g（１.９５～２.０４g）を量り、新たに煮沸し、冷却した水２０mLを加えて溶かし、フェノールフタレイン試液２滴を加え、試料溶液とする。

試料溶液が無色のときは、０.１mol／L水酸化ナトリウム溶液０.３mLを加えるとき、紅色を呈する。また、試料溶液が紅色のときは、０.１mol／L塩酸０.３mLを加えるとき、その色は消える。

③ 重金属 本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第１法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

④ ヒ素 本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第１法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

乾燥減量 ９.５％以下（１g，１２０℃，２時間）

定量法 本品を１２０℃で２時間乾燥し、その約１gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、水を加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、更に水を標線まで加えて１００mLとする。この溶液２５mLを全量ピペットを用いて量り、水７５mL及び水酸化カリウム溶液（１→１０）１５mLを加え、約１分間放置し、これにNN指示薬０.１g（０.０５～０.１４g）を加え、３０秒以内に０.０５mol／Lエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液で滴定する。この場合において、滴定の終点は、溶液の赤紫色が

青色に変わるときとする。同様の方法で空試験を行い補正する。

０.０５mol／Lエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液１mL＝９.３１１mg$C_6H_{10}CaO_4$

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤（その１　液状）

（ア）　成分規格

本品は、プロピオン酸カルシウム製造用原体に、水を混和した水溶性液状物である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９５～１０５％に相当するプロピオン酸カルシウム（$C_6H_{10}CaO_4$）を含む。

確認試験

①　本品の表示量に従い、プロピオン酸カルシウム製造用原体約０.５gを含む量を量り、希硫酸５mLを加えて加熱するとき、特異な臭いを発する。

②　本品は、カルシウム塩の定性反応①、②及び③を呈する。

定量法　本品の表示量に従い、プロピオン酸カルシウム製造用原体約１gを含む量を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとする。この溶液２５mLを全量ピペットを用いて量り、水７５mL及び水酸化カリウム溶液（１→１０）１５mLを加え、約１分間放置し、これにNN指示薬０.１g（０.０５～０.１４g）を加え、３０秒以内に０.０５mol／Lエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液で滴定する。この場合において、滴定の終点は、溶液の赤紫色が青色に変わるときとする。同様の方法で空試験を行い補正する。

０.０５mol／Lエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液１mL＝９.３１１mg$C_6H_{10}CaO_4$

（イ）　保存の方法の基準

プロピオン酸カルシウム製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

ウ　製剤（その２　粉状）

（ア）　成分規格

プロピオン酸カルシウム製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

プロピオン酸カルシウム製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（１３）　プロピオン酸ナトリウム

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、１０５℃で１時間乾燥した後、定量するとき、プロピオン酸ナトリウム（$C_3H_5NaO_2$）９９.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、白色の結晶、顆粒又は結晶性の粉末で、臭いはない、又は僅かに特異な臭いを有する。

②　本品は、水に溶けやすく、エタノールにやや溶けやすい。

③　本品は、吸湿性である。

確認試験

①　プロピオン酸カルシウム製造用原体の確認試験①を準用する。

②　本品の水溶液（１→１０）は、ナトリウム塩の定性反応①を呈する。

純度試験

①　溶状　本品１.０g（０.９５～１.０４g）に水２０mLを加えて溶かすとき、その溶液は、無色で、濁度は僅かに微濁以下でなけ

ればならない。

② 酸及びアルカリ　本品２.０g（１.９５～２.０４g）を量り、新たに煮沸し、冷却した水２０mLを加えて溶かし、フェノールフタレイン試液２滴を加え、試料溶液とする。

試料溶液が無色の場合は、０.１mol／L水酸化ナトリウム溶液０.３mLを加えるとき、紅色を呈する。また、試料溶液が紅色の場合は、０.１mol／L塩酸０.３mLを加えるとき、その色は消える。

③ 重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第１法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

④ ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第１法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

乾燥減量　５.０％以下（１g，１０５℃，１時間）

定量法　本品を１０５℃で１時間乾燥し、その約０.２gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、非水滴定用氷酢酸４０mLを加え、加温して溶かし、放冷した後、０.１mol／L過塩素酸で滴定する（指示薬　塩化メチルロザニリン試液３滴）。同様の方法で空試験を行い補正する。

０.１mol／L過塩素酸１mL＝９.６０６mg$C_3H_5NaO_2$

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

プロピオン酸ナトリウム製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

プロピオン酸ナトリウム製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、プロピオン酸ナトリウム製造用原体に、賦形物質を混和した粉末である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９０～１１０％に相当するプロピオン酸ナトリウム（$C_3H_5NaO_2$）を含む。

確認試験

①　本品０.５ｇ（０.４５～０.５４ｇ）に水５mLを加え、十分にかき混ぜた後、ろ過し、そのろ液に希硫酸５mLを加えて加熱するとき、特異な臭いを発する。

②　本品１ｇ（０.５～１.４ｇ）に水１０mLを加え、かき混ぜた後、ろ過するとき、そのろ液は、ナトリウム塩の定性反応①を呈する。

定量法　本品を１０５℃で１時間乾燥し、その約５ｇを０.０１ｇの桁まで量り、その数値を記録し、水約６０mLを加え、十分にかき混ぜた後、ろ過し、そのろ液を１００mLの全量フラスコで直接受ける。水約３０mLで試料の溶解に使用したビーカーを洗い、さらに、その洗液でろ紙の固形分を洗い、ろ液及び洗液を合わせ、水を標線まで加えて１００mLとし、試料溶液とする。

試料溶液２０mLを全量ピペットを用いて量り、径５０～５５mmの磁製又は白金製のるつぼに入れ、穏やかに加熱して水を蒸発させ、次に、徐々に温度を上げ、約２時間加熱して完全に炭化する。加熱温度は、るつぼが暗赤色を呈する程度（３００～４００℃）とする。このときバーナーの炎が炭化物に触れてはならない。放冷した後、炭化物をガラス棒でよく砕き、るつぼと共にビーカーに入れ、水約５０mLを加えた後、０.２５mol／L硫酸５０mLを加え、時計皿で覆い、水浴上で１時間加熱した後、ろ過する。ろ液が着色しているときは、新たに試料を量り、十分に炭化を行う。ビーカー、るつぼ及びろ紙上の残留物は、温湯でよく洗い、洗

液が青色リトマス紙を赤変しなくなったとき、洗液をろ液に合わせ、過剰の酸を０.５mol／L水酸化ナトリウム溶液で滴定する（指示薬　メチルレッド試液３滴）。同様の方法で空試験を行う。

０.２５mol／L硫酸１mL＝４８.０３mg$C_3H_5NaO_2$

（イ）　保存の方法の基準

プロピオン酸ナトリウム製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（１４）　プロピレングリコール

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、プロピレングリコール（$C_3H_8O_2$）９７.５％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、無色で、透明なシロップ状の液体で、臭いはない、又は僅かに特異な臭いを有し、味は僅かに苦い。

②　本品は、水、アセトン、エタノール又はクロロホルムと混和する。

③　本品は、エーテルに溶けやすい。

④　本品は、吸湿性である。

確認試験

①　本品０.５g（０.４５～０.５４g）にピリジン５mL及びトリフェニルクロルメタン３.６g（３.５５～３.６４g）を加え、還流冷却器を付けて水浴上で１時間加熱し、放冷した後、温アセトン１００mLを加えて溶かし、活性炭０.１g（０.０５～０.１４g）を加え、よく振り混ぜ、ろ過し、ろ液を水浴上で５０mLになるまで蒸発濃縮した後、冷蔵庫内に一夜放置し、生じた結晶をこしとり、ピリジン臭がなくなるまでごく少量のアセトンで３度再結晶し、１０５℃で３０分間乾燥するとき、その融点は、１７３

～１７９℃である。

② 本品１mLに硫酸水素カリウム０.５g（０.４５～０.５４g）を加え、穏やかに加熱するとき、果実様の香気を発生する。

純度試験

① 比重 本品の比重d_{20}^{20}は、１.０３６～１.０４０でなければならない。

② 酸 本品１０mLに新たに煮沸し冷却した水５０mLを加え、混和し、フェノールフタレイン試液５滴及び０.１mol／L水酸化ナトリウム溶液０.３０mLを加えるとき、溶液は、赤色でなければならない。

③ 塩化物 本品２.０g（１.９５～２.０４g）を量り、塩化物試験法により試料溶液を調製し、０.０１mol／L塩酸０.４mLを用いて比較液を調製して塩化物の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（０.００７％以下）。

④ 重金属 本品５.０g（４.９５～５.０４g）を量り、重金属試験法第１法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.５mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（５μg／g以下）。

⑤ ヒ素 本品０.７g（０.６５～０.７４g）を量り、ヒ素試験法第１法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（３μg／g以下）。

⑥ グリセリン及びエチレングリコール 本品約１gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、水を加えて１,０００mLとし、その１３mLを量り、過ヨウ素酸カリウム０.２g（０.１５～０.２４g）及び硫酸１mLを加え、更に水５０mLを加えた後、毎分３～５mLの速度で蒸留し、残留液が約１mLとなるまで蒸留を続ける。留液は、氷水中に冷却した受器に集める。この留液に水を加えて５００mLとし、試料溶液とする。試料溶液１mLを量り、クロモトロプ酸０.１g（０.０５～０.１４g）及び硫酸５mLを加え、水浴中で３０分間加熱した後、冷却し、水を加えて２５０mLとするとき、その溶液の色は、ホルムアルデヒド標準液１mLを試料溶液の場合と同様に操作して得た溶液の色より濃くてはならない。

水分　０.２０％以下（直接滴定）

強熱残分　本品約２０gを０.１gの桁まで量り、その数値を記録し、静かに加熱して沸騰させ、加熱を止め、３０秒以内に点火して燃焼させ、放冷した後、残留物を硫酸０.２mLで潤し、強熱残分試験法により試験を行うとき、その量は、０.０５％以下でなければならない。

蒸留試験　１８４～１８９℃　９５v／v％以上

定量法　本品約１gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、水を加えて溶かし、２５０mLの全量フラスコに入れ、更に水を標線まで加えて２５０mLとする。その１０mLを全量ピペットを用いて量り、共栓フラスコに入れ、過ヨウ素酸ナトリウム試液１０mLを全量ピペットを用いて加え、さらに、硫酸（１→２）４mLを加え、よく振り混ぜ、４０分間放置する。これにヨウ化カリウム５g（４.５～５.４g）を加え、３０秒以内に密栓し、よく振り混ぜた後、暗所に５分間放置し、０.１mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液５０mLを全量ピペットを用いて加えた後、さらに、０.１mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液で滴定する（指示薬　デンプン試液１mL）。別に、同様の方法で空試験を行う。

０.１mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液１mL＝３.８０５mg$C_3H_8O_2$

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

プロピレングリコール製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

プロピレングリコール製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（１５）　ポリアクリル酸ナトリウム

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

物理的・化学的性質　本品は、白色の粉末で、臭いはない。

確認試験

①　本品０.２g（０.１５～０.２４g）に水１００mLを加え、よくかき混ぜて溶かし、これを試料溶液とする。この試料溶液１０mLに塩化カルシウム試液１mLを加え、振り混ぜるとき、３０秒以内に白色の沈殿を生じる。

②　本品を灰化して得た残留物は、ナトリウム塩の定性反応を呈する。

純度試験

①　遊離アルカリ　本品０.２g（０.１５～０.２４g）に水６０mLを加え、よくかき混ぜて溶かし、これに塩化カルシウム試液３mLを加え、水浴上で約２０分間加熱し、放冷した後、ろ過する。ろ紙上の残留物を水洗し、洗液をろ液に合わせ、更に水を加えて１００mLとし、これを試料溶液とする。試料溶液５０mLを量り、フェノールフタレイン試液２滴を加えるとき、紅色を呈してはならない。

②　硫酸塩　①の試料溶液２０mLを量り、希塩酸１mL及び水を加えて５０mLとし、これを試料溶液とする。硫酸塩試験法により０.００５mol／L硫酸０.４mLを用いて比較液を調製し、硫酸塩の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（０.４９％以下）。

③　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製し、重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

④　ヒ素　本品０.５g（０.４５～０.５４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素

の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（４μg／g以下）。

⑤　残存モノマー　本品約１gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、３００mLのヨウ素瓶に入れ、水１００mLを加え、ときどき振り混ぜ、約２４時間放置して溶かす。臭素酸カリウム・臭化カリウム試液１０mLを全量ピペットを用いて加え、よく振り混ぜ、更に、塩酸約１０mLを手早く加え、３０秒以内に栓をしてよく振り混ぜた後、ヨウ素瓶の上部にヨウ化カリウム試液約２０mLを入れ、暗所に２０分間放置する。次に、栓を緩めてヨウ化カリウム試液を流し込み、３０秒以内に栓をしてよく振り混ぜた後、０.１mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液で滴定する（指示薬　デンプン試液２mL）。別に、同様の方法で空試験を行い、次式により残存モノマーの量を求めるとき、その量は、１％以下でなければならない。

$$\text{残存モノマーの量} = \frac{0.0047 \times (a - b)}{\text{試料の採取量(g)}} \times 100(\%)$$

ただし

a：空試験の０.１mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液の消費量（mL）

b：本試験の０.１mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液の消費量（mL）

⑥　低重合物　本品２g（１.９５～２.０４g）に水２００mLを加え、ときどき振り混ぜ、約２４時間放置して溶かす。これに１０mol／L塩酸５０mLをかき混ぜながら滴加し、約４０℃の水浴中でかき混ぜながら３０分間加温した後、２４時間放置する。生じた沈殿をろ過し、ろ液にフェノールフタレイン試液１滴を加え、水酸化ナトリウム溶液（２→５）をろ液が僅かに紅色を呈するまで加えた後、塩酸（１→３０）を紅色が消えるまで滴加する。次に、水２００mLを加え、かき混ぜながら塩化カルシウム試液２５mLを滴加した後、約４０℃の水浴中でかき混ぜながら３０分間加温する。生じた沈殿を質量既知のガラスろ過器（１G４）で吸引ろ過し、残留物を水約１０mLずつで３回洗い、１０５℃で４時間乾燥し、次式により低重合物の含量を求めるとき、その量は、５％以下でなければならない。

$$低重合物＝\frac{残留物(g)\times 1.0324}{試料の採取量(g)}\times 100(\%)$$

乾燥減量　１０％以下（１.５g，１０５℃，４時間）

強熱残分　乾燥した後７６％以下（１g）

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に湿気を避けて保存すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

ポリアクリル酸ナトリウム製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

ポリアクリル酸ナトリウム製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、ポリアクリル酸ナトリウム製造用原体に、賦形物質を混和した粉末である。

確認試験　本品の表示量に従い、ポリアクリル酸ナトリウム製造用原体０.２gを含む量を量り、１４０℃で１時間乾燥する。この製剤を分液漏斗に入れ、四塩化炭素１００mLを加え、激しく振り混ぜた後、５分間静置し、下層の沈殿層（ポリアクリル酸ナトリウム含有層）を分離する。これに、エタノール・水混液（１：１）５０mLを加え、よく攪拌した後、数分間静置し、上層部を吸引除去する。このとき、ポリアクリル酸ナトリウムは、中間の帯状の層に分離されている。次に、中間層をガラスろ過器（G３）で吸引ろ過する。このとき、下層の沈殿物は捨てる。その後、漏斗上の残留物を２００mL三角フラスコに移し乾燥する。これに

水１００mLを加え、よくかき混ぜて溶かし、以下ポリアクリル酸ナトリウム製造用原体の確認試験①及び②を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

ポリアクリル酸ナトリウム製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（１６）　ポリオキシエチレングリセリン脂肪酸エステル

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

本品は、動植物油脂に由来する脂肪酸及びグリセリンのエステルのポリオキシエチレン付加物である。

物理的・化学的性質　本品は、白色～黄褐色の液体、半流動体又はろう状の塊で、臭いはない、又は僅かに特異な臭いを有する。

確認試験

① 本品０.５g（０.４５～０.５４g）に無水エタノール５mLを加え、加熱して溶かし、希硫酸５mLを加え、水浴中で３０分間加熱した後、冷却するとき、油滴又は白色～黄白色の固体を析出する。この油滴又は固体を分離し、分離した油滴又は固体にエーテル５mLを加え、振り混ぜるとき、溶ける。

② 本品１g（０.５～１.４g）に水２０mLを加え、加温してよく振り混ぜ、チオシアン酸アンモニウム・硝酸コバルト試液１０mLを加え、よく振り混ぜた後、クロロホルム１０mLを加え、再び振り混ぜた後、放置するとき、クロロホルム層は、青色を呈する。

純度試験

① 酸価　本品約５gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、エタノール・エーテル混液（１：１）１００mLを加え、加温して溶かし、放冷した後、フェノールフタレイン試液１mLを加え、０.１mol／L水酸化カリウム・エタノール溶液で滴定する。別に、同様の方法で空試験を行い、次式により酸価を求めるとき、その値は、６以下でなければならない。

$$酸価=\frac{0.1mol/L水酸化カリウム・エタノール溶液の消費量(mL)\times 5.611}{試料の採取量(g)}$$

② 重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

③ ヒ素　本品０.５g（０.４５～０.５４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（４μg／g以下）。

④ １，４―ジオキサン　１，４―ジオキサン試験法により試験を行うとき、本品により生ずるピーク高さは、１，４―ジオキサン測定用標準溶液０.２mLにより生ずるピーク高さを超えてはならない（１０μg／g以下）。

強熱残分　１.５％以下（1g）

（イ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

ポリオキシエチレングリセリン脂肪酸エステル製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

ポリオキシエチレングリセリン脂肪酸エステル製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（１７）　ポリオキシエチレンソルビタン脂肪酸エステル

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

本品は、動植物油脂に由来する脂肪酸及びソルビタンのエステルのポリオキシエチレン付加物である。

物理的・化学的性質　本品は、黄色～褐色の液体、半流動体又はろう状の塊である。

確認試験

① 本品０.５g（０.４５～０.５４g）に無水エタノール５mLを加えて加熱して溶かし、希硫酸５mLを加え、水浴中で３０分間加熱した後、冷却するとき、油滴又は白～黄白色の固体を析出する。この油滴又は固体を分離し、分離した油滴又は固体にエーテル５mLを加え、振り混ぜるとき、溶ける。

② 本品１g（０.９５～１.０４g）に水２０mLを加え、加温してよく振り混ぜ、放冷した後、チオシアン酸アンモニウム・硝酸コバルト試液１０mLを加え、よく振り混ぜる。さらに、クロロホルム１０mLを加え、再び振り混ぜた後、放置するとき、クロロホルム層は、青色を呈する。

純度試験

① 酸価　本品約５gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、エタノール・エーテル混液（１：１）１００mLを加え、加温して溶かし、放冷した後、フェノールフタレイン試液１mLを加え、０.１mol／L水酸化カリウム・エタノール溶液で滴定する。別に、同様の方法で空試験を行い、次式により酸価を求めるとき、その値は、６以下でなければならない。

$$\text{酸価}=\frac{\text{0.1mol／L水酸化カリウム・エタノール溶液の消費量(mL)}\times 5.611}{\text{試料の採取量(g)}}$$

② 重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

③ ヒ素　本品０.５g（０.４５～０.５４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（４μg／g以下）。

④　１，４―ジオキサン　本品約２０gを量り、１，４―ジオキサン試験法により試験を行うとき、生ずるピーク高さは、１，４―ジオキサン測定用標準液０.２mLにより生ずるピーク高さを超えてはならない（１０μg／g以下）。

強熱残分　１.５％以下（１g）

（イ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

ポリオキシエチレンソルビタン脂肪酸エステル製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

ポリオキシエチレンソルビタン脂肪酸エステル製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（１８）　L―アスコルビン酸

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、デシケーター（シリカゲル）で２４時間乾燥した後、定量するとき、L―アスコルビン酸（$C_6H_8O_6$）９９.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、白色の結晶又は結晶性の粉末で、臭いはなく、酸味を有する。

②　本品は、水に溶けやすく、エタノールにやや溶けにくく、エーテル、クロロホルム、ベンゼン又は石油エーテルにほとんど溶けない。

③　本品の水溶液（１→５０）のpHは、２.４～２.８である。

④　融点　約１９０℃（分解）

確認試験

①　本品の水溶液（１→５０）５mLずつを量り、過マンガン酸カリウム試液１滴を加えるとき及び２，６―ジクロルフェノールインドフェノールナトリウム試液１～２滴を加えるとき、いずれも試液の色は、３０秒以内に消える。

②　本品０.１g（０.０５～０.１４g）をメタリン酸溶液（１→５０）１００mLに溶かし、その５mLを量り、これに溶液が僅かに黄色を呈するまでヨウ素試液を滴加した後、硫酸銅溶液（１→１,０００）１滴及びピロール１滴を加え、５０℃の水浴中で５分間加温するとき、溶液は、青色を呈する。

純度試験

①　比旋光度　本品約２.５gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、水に溶かし、２５mLとし、この溶液につき、旋光度を測定するとき、$[\alpha]_D^{20}$＝＋２０.５～＋２１.５°でなければならない。

②　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第１法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

乾燥減量　０.２０％以下（１g，シリカゲル，２４時間）

強熱残分　０.１０％以下（１g）

定量法　本品をデシケーター（シリカゲル）で２４時間乾燥し、その約０.２gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、メタリン酸溶液（１→５０）５０mLを加えて溶かし、０.１mol／Lヨウ素溶液で滴定する（指示薬　デンプン試液１mL）。

０.１mol／Lヨウ素溶液１mL＝８.８０６mg$C_6H_8O_6$

（イ）　保存の方法の基準

遮光した気密容器に保存すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

L―アスコルビン酸製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

L―アスコルビン酸製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、L―アスコルビン酸製造用原体に、賦形物質を混和した粉末又は粒子である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９０～１２０％に相当するL―アスコルビン酸（$C_6H_8O_6$）を含む。

確認試験

①　本品の表示量に従い、L―アスコルビン酸製造用原体１gを含む量を量り、水５０mL、及び硬化油、高級飽和脂肪酸、脂肪酸、植物性油脂又は動物性油脂を含む製剤にあっては、クロロホルム１５mLを加え、振り混ぜた後、静置し、水層をろ過し、試料溶液とする。この溶液５mLを量り、L―アスコルビン酸製造用原体の確認試験①を準用する。

②　①の試料溶液１mLにメタリン酸溶液（１→５０）１９mLを加え、混和する。この溶液５mLを量り、以下L―アスコルビン酸製造用原体の確認試験②を準用する。

定量法　硬化油、高級飽和脂肪酸、脂肪酸、植物性油脂又は動物性油脂を含む製剤にあっては第１法、その他のものにあっては第２法を用いる。

第１法　L―アスコルビン酸（$C_6H_8O_6$）約０.１gを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、クロロホルム５

０mLを加え、振り混ぜた後、ガラスろ過器（G４）を用いてろ過し、ろ過器上の残留物を、さらに、クロロホルム２０mLずつで３回洗う。残留物のクロロホルム臭がなくなった後、メタリン酸・酢酸試液約１９０mLで抽出しながらろ過し、ろ液を２００mLの全量フラスコに入れ、メタリン酸・酢酸試液を標線まで加えて２００mLとし、試料溶液とする。試料溶液２mLを全量ピペットを用いて量り、メタリン酸・酢酸試液８mL及び過酸化水素試液２mLを加え、振り混ぜた後、滴定用２，６―ジクロルフェノールインドフェノールナトリウム試液で溶液が５秒間持続して淡紅色を呈するまで滴定する。同様の方法で空試験を行い補正する。

滴定用２，６―ジクロルフェノールインドフェノールナトリウム試液１mL＝A$mg C_6H_8O_6$

A：滴定用２，６―ジクロルフェノールインドフェノールナトリウム試液１mLに対応するL―アスコルビン酸（$C_6H_8O_6$）の量（mg）

アスコルビン酸標準品をデシケーター（シリカゲル）で２４時間乾燥し、その約０.０５gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、メタリン酸・酢酸試液を加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、更にメタリン酸・酢酸試液を標線まで加えて１００mLとし、以下試料溶液の場合と同様に操作し、Aを求める。

第２法　L―アスコルビン酸（$C_6H_8O_6$）約０.１gを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、メタリン酸・酢酸試液１５０mLを加え、激しく振り混ぜた後、ろ過し、ろ紙上の残留物をメタリン酸・酢酸試液１５mLずつで２回洗い、ろ液及び洗液を合わせ、２００mLの全量フラスコに入れ、更にメタリン酸・酢酸試液を標線まで加えて２００mLとし、以下第１法を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

（１９）　L―アスコルビン酸カルシウム

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、L―アスコルビン酸カルシウム（$C_{12}H_{14}CaO_{12}・2H_2O$）９８.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、白色～帯黄白色の結晶性の粉末で、臭いはない。

②　本品は、水に溶けやすく、アセトン、エーテル又はメタノールにほとんど溶けない。

確認試験

①　本品の水溶液（１→１００）２mLを量り、０.１mol／L塩酸４mL、ニトロプルシドナトリウム試液５～６滴及び１mol／L水酸化ナトリウム試液２滴を滴加するとき、溶液は、３０秒以内に青色を呈する。

②　本品０.１g（０.０５～０.１４g）にメタリン酸溶液（１→５０）１００mLを加えて溶かし、この溶液５mLに、溶液が僅かに黄色を呈するまでヨウ素試液を滴加した後、硫酸銅溶液（１→１,０００）１滴及びピロール１滴を加え、５０℃で５分間加温するとき、溶液は、青色～青緑色を呈する。

③　本品の水溶液（１→１０）は、カルシウム塩の定性反応を呈する。

純度試験

①　比旋光度　本品約２.５gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、水に溶かし、１００mLとし、この溶液につき、旋光度を測定するとき、$[\alpha]_D^{20}$＝＋９５～＋９７°でなければならない。

②　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

③　ヒ素　本品０.５g（０.４５～０.５４g）を量り、ヒ素試験法第１法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素

の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（４μg／g以下）。

強熱残分　３０.０～３３.０％（1g）

定量法　本品約０.２gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、メタリン酸溶液（１→５０）５０mLを加えて溶かし、０.１mol／Lヨウ素溶液で滴定する（指示薬　デンプン試液１mL）。

０.１mol／Lヨウ素溶液１mL＝１０.６６mg$C_{12}H_{14}CaO_{12}\cdot 2H_2O$

（イ）　保存の方法の基準

遮光した気密容器に保存すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

L―アスコルビン酸カルシウム製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

L―アスコルビン酸カルシウム製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、L―アスコルビン酸カルシウム製造用原体に、賦形物質を混和した粉末又は粒子である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９０～１２０％に相当するL―アスコルビン酸カルシウム（$C_{12}H_{14}CaO_{12}\cdot 2H_2O$）を含む。

確認試験

①　本品の表示量に従い、L―アスコルビン酸カルシウム製造用原体０.１５gを含む量を量り、水１５mL、及び硬化油、高級飽和

脂肪酸、脂肪酸、植物性油脂又は動物性油脂を含む製剤にあっては、クロロホルム５mLを加え、振り混ぜた後、静置し、水層をろ過し、試料溶液とする。この溶液２mLを量り、以下L―アスコルビン酸カルシウム製造用原体の確認試験①を準用する。

② ①の試料溶液１mLにメタリン酸溶液（１→５０）９mLを加え、混和する。この溶液５mLを量り、以下L―アスコルビン酸カルシウム製造用原体の確認試験②を準用する。

定量法　硬化油、高級飽和脂肪酸、脂肪酸、植物性油脂又は動物性油脂を含むものにあっては第１法、その他のものにあっては第２法を用いる。

第１法　L―アスコルビン酸カルシウム（$C_{12}H_{14}CaO_{12}・2H_2O$）約０.１gを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、クロロホルム５０mLを加え、振り混ぜた後、ガラスろ過器（G４）を用いてろ過し、ろ過器上の残留物を、さらに、クロロホルム２０mLずつで３回洗う。残留物のクロロホルム臭がなくなった後、メタリン酸・酢酸試液約１９０mLで抽出しながらろ過し、ろ液を２００mLの全量フラスコに入れ、メタリン酸・酢酸試液を標線まで加えて２００mLとし、試料溶液とする。試料溶液２mLを全量ピペットを用いて量り、メタリン酸・酢酸試液８mL及び過酸化水素試液２mLを加え、振り混ぜた後、滴定用２，６―ジクロルフェノールインドフェノールナトリウム試液で溶液が５秒間持続して淡紅色を呈するまで滴定する。同様の方法で空試験を行い補正する。

滴定用２，６―ジクロルフェノールインドフェノールナトリウム試液１mL＝（A×１.２１０）mg$C_{12}H_{14}CaO_{12}・2H_2O$

A：滴定用２，６―ジクロルフェノールインドフェノールナトリウム試液１mLに対応するL―アスコルビン酸（$C_6H_8O_6$）の量（mg）

アスコルビン酸標準品をデシケーター（シリカゲル）で２４時間乾燥し、その約０.０５gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、メタリン酸・酢酸試液を加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、更にメタリン酸・酢酸試液を標線まで加えて１００mLとし、以下試料溶液の場合と同様に操作し、Aを求める。

第２法　L―アスコルビン酸カルシウム（$C_{12}H_{14}CaO_{12}・2H_2O$）約０.１gを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、メタリン酸・酢酸試液１５０mLを加え、激しく振り混ぜた後、ろ過する。ろ紙上の残留物をメタリン酸・酢酸試液１５mLずつで２回洗い、ろ液及び洗液を合わせ、２００mLの全量フラスコに入れ、更にメタリン酸・酢酸試液を標線まで加えて２００mLとし試料溶液とし、以下第１法を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

（２０）　L―アスコルビン酸ナトリウム

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、減圧デシケーター（シリカゲル）で２４時間乾燥した後、定量するとき、L―アスコルビン酸ナトリウム（$C_6H_7NaO_6$）９９.０%以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、白色～帯黄白色の結晶性の粉末で、臭いがない。

②　本品は、水に溶けやすく、エタノールにほとんど溶けない。

確認試験

①　本品の水溶液（１→５０）５mLに２，６―ジクロルフェノールインドフェノールナトリウム試液１～２滴を加えるとき、試液の色は、３０秒以内に消える。

②　本品０.１g（０.０５～０.１４g）にメタリン酸溶液（１→５０）１００mLを加えて溶かし、その溶液５mLに、溶液が僅かに黄色を呈するまでヨウ素試液を滴加した後、硫酸銅溶液（１→１,０００）１滴及びピロール１滴を加え、５０℃で５分間加温す

るとき、溶液は、青色～青緑色を呈する。

③　本品の水溶液（１→１０）は、ナトリウム塩の定性反応を呈する。

純度試験

①　比旋光度　本品約２.５gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、水に溶かし、２５mLとし、この溶液につき、旋光度を測定するとき、$[\alpha]_D^{20}$＝＋１０３.０～＋１０８.０°でなければならない。

②　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第１法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

③　ヒ素　本品０.５g（０.４５～０.５４g）を量り、ヒ素試験法第１法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（４μg／g以下）。

乾燥減量　０.５０％以下（１g，減圧，シリカゲル，２４時間）

定量法　本品を減圧デシケーター（シリカゲル）で２４時間乾燥し、その約０.２gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、メタリン酸溶液（１→５０）５０mLを加えて溶かし、０.０５mol／Lヨウ素溶液で滴定する（指示薬　デンプン試液１mL）。

０.０５mol／Lヨウ素溶液１mL＝９.９０６mg$C_6H_7NaO_6$

（イ）　保存の方法の基準

遮光した気密容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

L―アスコルビン酸ナトリウム製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

L―アスコルビン酸ナトリウム製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（２１）　L―アスコルビン酸―２―リン酸エステルナトリウムカルシウム

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、L―アスコルビン酸―２―リン酸エステルナトリウムカルシウム（$(C_6H_6O_9P)_2Na_4Ca$）６０.０％以上を含む。

物理的・化学的性質　本品は、白色～灰褐色の粉末である。

確認試験

①　本品２mg（１.５～２.４mg）に０.１mol／L塩酸試液を加えて１００mLとする。この溶液につき、吸収スペクトルを測定するとき、波長２３５～２３９nmに吸収の極大を示す。

②　本品９０mg（８９.５～９０.４mg）を量り、水２０mLを加えてかき混ぜた後、毎分３,０００回転で５分間遠心分離し、上澄液を試料溶液とする。別に、L―アスコルビン酸―２―リン酸エステルトリスシクロヘキシルアンモニウム標準品５mg（４.５～５.４mg）を量り、水１mLを加えて溶かし、標準液とする。試料溶液及び標準液５μLずつを薄層クロマトグラフ用セルロース末（蛍光剤入り）を用いて調製した薄層板にスポットする。次に、無水エタノール・水・アンモニア混液（２０：１０：３）を展開溶媒として１０cm展開した後、薄層板を風乾する。これに紫外線（主波長２５４nm）を照射するとき、試料溶液及び標準液から得た主なスポットは、暗青色を呈し、これらのRf値は等しい。

純度試験

pH　本品の水溶液（１→５０）のpHは、７.５～９.５でなければならない。

ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試

験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

乾燥減量　９.０％以下（１g，１０５℃，４時間）

定量法　本品０.２５gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、水４０mLを加え、１分間超音波振とうを行い、５０mLの全量フラスコに入れ、更に水を標線まで加えて５０mLとする。この溶液５.０mLを全量ピペットを用いて量り、５０mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて５０mLとし、試料溶液とする。この溶液２０μLにつき、次の条件で液体クロマトグラフ法により試験を行う。得られたクロマトグラムからL―アスコルビン酸―２―リン酸エステルのピーク高さ又は面積を測定し、別に求める検量線によりL―アスコルビン酸―２―リン酸エステル濃度を求め、次式により含量を算出する。

$$\text{L―アスコルビン酸―2―リン酸エステルナトリウムカルシウムの量(\%)} = C \times \frac{50}{W} \times \frac{319.10}{553.63}$$

C：L―アスコルビン酸―２―リン酸エステルの濃度（mg／mL）

W：本品の採取量（g）

操作条件

検出器：紫外吸光光度計（測定波長：２５０nm）

カラム：内径４.６mm、長さ１５０mmのステンレス管に粒径５μmの液体クロマトグラフ用オクタデシルシリル化シリカゲルを充填する。

カラム温度：２５℃付近の一定温度

移動相：リン酸二水素カリウム１３.６g（１３.５５～１３.６４g）及びテトラブチルアンモニウムヒドロキシド試液４.０mLを水９５０mLに溶かし、２mol／L水酸化ナトリウム試液でpHを６.０に調整した後、水を加えて１,０００mLとする。この溶液９５

０mLにアセトニトリル５０mLを加え、混和する。

流速：L―アスコルビン酸―２―リン酸エステルの保持時間が約５分間になるように調整する。

検量線の作成

L―アスコルビン酸―２―リン酸エステルトリスシクロヘキシルアンモニウム標準品約０.１gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、水を加えて溶かし、２０mLの全量フラスコに入れ、更に水を標線まで加えて２０mLとし、標準原液とする。この溶液１mLは、L―アスコルビン酸―２―リン酸エステルトリスシクロヘキシルアンモニウム（$C_{24}H_{48}N_3O_9P$）として５mgを含有する。使用に際して、標準原液の一定量に水を加え、１mL中に０.２mg、０.４mg、０.６mg及び０.８mgを含有するように正確に希釈し、標準液とする。標準液２０μLずつにつき、以下試料溶液の場合と同様に液体クロマトグラフ法により試験を行う。得られたクロマトグラムからL―アスコルビン酸―２―リン酸エステルのピーク高さ又は面積を求めて検量線を作成する。

（イ）　保存の方法の基準

遮光した気密容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

L―アスコルビン酸―２―リン酸エステルナトリウムカルシウム製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

L―アスコルビン酸―２―リン酸エステルナトリウムカルシウム製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（２２）　L―アスコルビン酸―２―リン酸エステルマグネシウム

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、L―アスコルビン酸―２―リン酸エステルマグネシウム（$(C_6H_6O_9P)_2Mg_3 \cdot 10H_2O$）９３.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、白色～微黄色の粉末で、僅かに特異な臭いを有する。

②　本品は、水に溶けやすく、アセトン又はメタノールにはほとんど溶けない。

③　本品の水溶液（１→５０）のpHは、７.５～８.５である。

確認試験

①　本品２mg（１.５～２.４mg）に０.１mol／L塩酸試液を加えて１００mLとし、この溶液につき、吸収スペクトルを測定するとき、波長２３５～２３９nmに吸収の極大を示す。

②　本品の水溶液（１→５０）５mLに塩化第二鉄試液１滴を加えるとき、その溶液は、赤褐色を呈する。

③　本品０.１g（０.０５～０.１４g）に硫酸２mL及び過酸化水素水１５mLを加え、溶液が約５mLになるまで加熱し、放冷した後、水を加えて５０mLとする。この１mLに３mol／L硫酸１mL、モリブデン酸アンモニウム試液１mL及びアミドール・亜硫酸水素ナトリウム試液１mLを加えるとき、その溶液は、青色を呈する。

④　本品０.５g（０.４５～０.５４g）に硫酸２mL及び過酸化水素水３０mLを加えて溶液が約５mLになるまで加熱する。放冷した後、水を加えて２０mLとし、１mol／L水酸化ナトリウム試液で中和した溶液は、マグネシウム塩の定性反応を呈する。

純度試験

①　溶状　本品１.０g（０.９５～１.０４g）に、水１０mLを加えて溶かすとき、その溶液は、色の比較液Jより濃くなく、ほとんど澄明でなければならない。

②　比旋光度　本品約１.０gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、水に溶かし、５０mLとし、この溶液の旋光度を測定す

るとき、$[\alpha]_D^{20}$＝＋４４～＋５０°でなければならない。

③　塩化物　本品０.０５g（０.０４５～０.０５４g）を量り、塩化物試験法により試料溶液を調製し、０.０１mol／L塩酸０.５mLを用いて比較液を調製して塩化物の試験を行うとき、検液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（０.３５％以下）。

④　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

⑤　ヒ素　本品０.２g（０.１５～０.２４g）をとり、ヒ素試験法第１法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（４μg／g以下）。

水分　本品約１.６gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、５０mLの全量フラスコに入れ、メタノール・硫酸混液（７０：１）を加えて溶かした後、更にメタノール・硫酸混液（７０：１）を標線まで加えて５０mLとして試料溶液とし、質量を有効数字３桁まで量り、その数値を記録する。試料溶液１mLを全量ピペットを用いてとり、カールフィッシャー法の直接滴定法により水分を測定する。別に、質量を有効数字３桁まで量り、その数値を記録した約１mLのメタノール・硫酸混液（７０：１）について同様に水分を測定する。次式により本品の水分を求めるとき、その量は、２２.０～２８.０％でなければならない。

$$\text{本品の水分}(\%)=\frac{50\times S-B\times(W_2-W_1)/W_3}{W_1\times 10}$$

S：１mLの試料溶液中の水分（mg）

B：質量を有効数字３桁まで量り、その数値を記録した約１mLのメタノール・硫酸混液（７０：１）中の水分（mg）

W_1：本品の採取量（g）

W_2：試料溶液５０mLの質量（g）

W_3：Bの測定に用いた約１mLのメタノール・硫酸混液（７０：１）の質量（g）

定量法　本品約０.３g及び内部標準物質としてのマレイン酸約０.５０gをそれぞれ０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、水を加えて溶かし、１００mLとし、試料溶液とする。この溶液２０μLにつき、次の条件で液体クロマトグラフ法により試験を行う。得られたクロマトグラムからL―アスコルビン酸―２―リン酸エステルマグネシウム及びマレイン酸のピーク面積S_{A1}及びS_{M1}を求める。別に、L―アスコルビン酸―２―リン酸エステルマグネシウム標準品とマレイン酸を使って同様の操作を行い、ピーク面積S_{A2}及びS_{M2}を求める。

L―アスコルビン酸―２―リン酸エステルマグネシウム（$(C_6H_6O_9P)_2Mg_3 \cdot 10H_2O$）の含量（%）＝（$S_{A1}$／$W_{A1}$）×（$W_{M1}$／$S_{M1}$）×（$W_{A2}$／$W_{M2}$）×（$S_{M2}$／$S_{A2}$）×１００

W_{A1}：本品の採取量（g）

W_{M1}：本品に係るマレイン酸の採取量（g）

W_{A2}：L―アスコルビン酸―２―リン酸エステルマグネシウム標準品の採取量（g）

W_{M2}：L―アスコルビン酸―２―リン酸エステルマグネシウム標準品に係るマレイン酸の採取量（g）

操作条件

検出器：紫外吸光光度計（測定波長：２５７nm）

カラム：内径８mm、長さ２５０mmのステンレス管に、充填剤としてポリビニルアルコールをエピクロルヒドリンで架橋したゲル（排除限界分子量（プルラン）は1.8×10^3）を充填する。

カラム温度：４０℃

移動相：無水硫酸ナトリウム７.１０g（７.０９５～７.１０４g）及びリン酸５.７６g（５.７５５～５.７６４g）に水を加えて溶かし、１,０００mLとした溶液

流量：毎分０.７mL

（イ）　保存の方法の基準

遮光した気密容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

L―アスコルビン酸―２―リン酸エステルマグネシウム製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

L―アスコルビン酸―２―リン酸エステルマグネシウム製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（２３）　アスタキサンチン

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、アスタキサンチン（$C_{40}H_{52}O_4$）９７.０～１０２.０％を含む。

物理的・化学的性質　本品は、赤紫～暗紫色の結晶性の粉末で、僅かに特異な臭いを有する。

確認試験

①　本品のクロロホルム溶液（１→１０,０００）０.５mLに三塩化アンチモン試液１mLを加えるとき、その溶液は、３０秒以内に青紫色を呈する。

②　定量法で得た試料溶液につき、クロロホルムを対照として吸収スペクトルを測定するとき、波長４８７～４９１nmに吸収の極大を示す。

純度試験

① 溶状　本品０.０１ｇ（０.００５～０.０１４g）に、クロロホルム１０mLを加えて溶かすとき、その溶液は、赤色で、澄明でなければならない。

② 重金属　本品１.０ｇ（０.９５～１.０４g）をとり、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

③ ヒ素　本品１.０ｇ（０.９５～１.０４g）をとり、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

乾燥減量　０.５％以下（０.５g，１０５℃，４時間）

強熱残分　０.１０％以下（０.５g）

定量法　本品約０.０３５gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、クロロホルムを加えて溶かし、２００mLの全量フラスコに入れ、更にクロロホルムを標線まで加えて２００mLとする。この溶液５mLを全量ピペットを用いて量り、５０mLの全量フラスコに入れ、クロロホルムを標線まで加えて５０mLとする。さらに、この溶液５mLを全量ピペットを用いて量り、５０mLの全量フラスコに入れ、クロロホルムを標線まで加えて５０mLとし、試料溶液とする。この溶液につき、クロロホルムを対照として波長４８９nm付近の極大波長における吸光度Aを測定する。

$$\text{アスタキサンチン}(C_{40}H_{52}O_4)\text{の量}(mg) = \frac{A}{1,975} \times 200,000$$

（イ）　保存の方法の基準

遮光した密封容器に入れ、空気を不活性ガスで置換して保存すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

本品は、アスタキサンチン製造用原体に、賦形物質を混合した粒子である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９０～１２０％に相当するアスタキサンチン（$C_{40}H_{52}O_4$）を含む。

確認試験

① 本品の表示量に従い、アスタキサンチン製造用原体１mgを含む量を量り、６０℃に加温した水１mLを加え、６０℃の水浴中で約５分間超音波処理する。放冷した後、クロロホルム１０mLを加え、よく振り混ぜる。クロロホルム層１mLをとり、三塩化アンチモン試液１mLを加えるとき、溶液は、３０秒以内に青紫色を呈する。

② 定量法で得た試料溶液につき、クロロホルムを対照として吸収スペクトルを測定するとき、波長４８５～４８９nmに吸収の極大を示す。

③ 定量法で得た上澄液２０mLをとり、減圧下で溶媒を留去する。残留物にクロロホルム０.５mLを加え、この溶液１０μLを薄層クロマトグラフ用シリカゲルを用いて調製した薄層板にスポットする。次に、シクロヘキサン・ジオキサン混液（３：２）を展開溶媒とし、暗所で約１５cm展開した後、薄層板を暗所で風乾するとき、Rf値約０.４の位置に赤色のスポットを認める。

定量法　アスタキサンチン（$C_{40}H_{52}O_4$）約５mgを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、６０℃に加温した水５mLを加え、６０℃の水浴中で約５分間粒子が見えなくなるまで超音波処理する。放冷した後、２００mLの全量フラスコに入れ、無水エタノール１００mLを加え、よく振り混ぜた後、クロロホルムを標線まで加えて２００mLとする。この溶液約４０mLを量り、毎分３,０００回転で５分間遠心分離する。この上澄液５mLを全量ピペットを用いて量り、５０℃の水浴中で、窒素気流下で溶媒を留去する。残留物にクロロホルムを加え、５分間超音波処理して溶かし、５０mLの全量フラスコに入れ、クロロホルムを標線まで加えて５０mLとし、試料溶液とする。この溶液につき、クロロホルムを対照として波長４８７nm付近の極大波長における吸光度Aを測定する。

$$\text{アスタキサンチン}(C_{40}H_{52}O_4)\text{の量}(mg) = \frac{A}{1,830} \times 20,000$$

（イ）　保存の方法の基準

遮光した気密容器に保存すること。

ウ　製剤（その２　液状）

（ア）　成分規格

本品は、アスタキサンチン製造用原体に、変性食用デンプンを混合した製剤（その１）に、植物性油脂、軽質無水ケイ酸、グリセリン脂肪酸エステル及びポリオキシエチレンソルビタン脂肪酸エステルを混和した懸濁液である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９０～１２０％に相当するアスタキサンチン（$C_{40}H_{52}O_4$）を含む。

確認試験　アスタキサンチン製剤（その１）の確認試験を準用する。

定量法　アスタキサンチン製剤（その１）の定量法を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

アスタキサンチン製剤（その１）の保存の方法の基準を準用する。

（ウ）　表示の基準

本品の直接の容器又は直接の被包に、次の文字を記載すること。

有効期間　製造の日から３か月

（２４）　アセトメナフトン

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、８０℃で３時間乾燥した後、定量するとき、アセトメナフトン（$C_{15}H_{14}O_4$）９８.０％以上を含む。

物理的・化学的性質　本品は、白色の結晶性の粉末で、臭いはない、又は僅かに酢酸臭を有する。

確認試験

① 本品０.０３g（０.０２５～０.０３４g）に氷酢酸２mLを加えて溶かし、希塩酸２mLを加え、水浴中で５分間加熱する。放冷した後、強過酸化水素水１滴を加え、しばらく加温し、振り混ぜ、水２mL及びクロロホルム３mLを加え、振り混ぜるとき、クロロホルム層は、黄色を呈する。

② ①のクロロホルム層１mLを量り、加温してクロロホルムを蒸発させて得た残留物にエタノール１mLを加えて溶かし、アンモニア試液１mLを加えて振り混ぜた後、シアン酢酸エチル３滴を滴加するとき、溶液は、紫青色を呈する。この溶液に水酸化ナトリウム溶液（１→３）１mLを加えるとき、溶液は、緑色に変わり、その後、帯褐色となる。

③ 本品０.２g（０.１５～０.２４g）に１mol／L水酸化ナトリウム試液３mLを加え、数分間加熱し、放冷した後、希硫酸で中和し、生じた沈殿をろ過する。ろ液は、酢酸塩の定性反応を呈する。

純度試験

① 融点　本品の融点は、１１２～１１５℃でなければならない。

② 亜鉛　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、希塩酸１０mLを加え、アセトメナフトンが油状になるまで加熱し、３０秒以内に冷却し、ろ過する。ろ紙は、熱湯３０mLで洗い、ろ液及び洗液を合わせ、更に水を加えて５０mLとし、フェロシアン化カリウム試液１.０mLを加え、振り混ぜ、５分間放置するとき、この溶液の呈する濁度は、亜鉛標準液５.０mLに希塩酸１０mLを加え、以下試料の場合と同様に操作するとき呈する濁度以下でなければならない（５０μg／g以下）。

乾燥減量　０.５％以下（１g，８０℃，３時間）

強熱残分　０.１０％以下（１g）

定量法　本品を８０℃で３時間乾燥し、その約０.２５gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、１５０mLのけん化フラスコに入れ、氷酢酸２０mLを加えて溶かし、希塩酸１５mLを加え、還流冷却器を付け、１５分間煮沸した後、水冷する。水冷した後、３０秒以内に０.１mol／L硫酸第二セリウムアンモニウム溶液で滴定する（指示薬　o―フェナントロリン試液３滴）。同様の方法で空試験を行い補正する。

０.１mol／L硫酸第二セリウムアンモニウム溶液１mL＝１２.９１mg$C_{15}H_{14}O_4$

（イ）　保存の方法の基準

遮光した気密容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

アセトメナフトン製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

アセトメナフトン製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（２５）　β―アポ―８′―カロチン酸エチルエステル

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、β―アポ―８′―カロチン酸エチルエステル（$C_{32}H_{44}O_2$）９６.０～１０２.５％を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、赤褐色～赤紫色の結晶性の粉末である。

②　本品は、クロロホルムに溶けやすく、エーテルに溶けにくく、シクロヘキサンに極めて溶けにくく、無水エタノール及び水に

はほとんど溶けない。

③　本品は、酸素及び光により徐々に変化する。

④　融点　約１３２℃（分解）

確認試験

①　本品１mg（０.５～１.４mg）にクロロホルム１０mLを加えて溶かす。この溶液０.５mLを量り、三塩化アンチモン試液１mLを加えるとき、溶液は、緑色を呈する。

②　定量法で得た試料溶液につき、吸収スペクトルを測定するとき、波長４４６～４５０nm及び４７１～４７５nmに吸収の極大を示し、４６１～４６７nmに吸収の極小を示す。極大波長における吸光度をそれぞれA_1、A_2とするとき、A_1／A_2は、０.８２～０.８６である。

純度試験

①　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

②　ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

乾燥減量　０.５％以下（１g，減圧，シリカゲル，３時間）

強熱残分　０.１０％以下（１g）

定量法　本品約１０mgを０.１mgの桁まで量り、その数値を記録し、シクロヘキサンを加えて溶かし、２００mLの全量フラスコに入れ、更にシクロヘキサンを標線まで加えて２００mLとする。この溶液４mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、シクロヘキサンを標線まで加えて１００mLとし、試料溶液とする。この溶液につき、シクロヘキサンを対照とし

て波長４４８nm付近の極大波長における吸光度Aを測定する。

$$\beta\text{—アポ—8′—カロチン酸エチルエステル}(C_{32}H_{44}O_2)\text{の量}(mg)=\frac{A}{2,550}\times 50,000$$

（イ）　保存の方法の基準

遮光した気密容器に入れ、空気を窒素ガスで置換して保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、β—アポ—８′—カロチン酸エチルエステル製造用原体に、賦形物質を混和した粒子である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９０～１２０％に相当するβ—アポ—８′—カロチン酸エチルエステル（$C_{32}H_{44}O_2$）を含む。

確認試験　定量法で得た上澄液５mLを量り、窒素気流中５０℃の水浴中で溶媒を留去する。残留物にクロロホルム５mLを加え、この溶液１０μLを薄層クロマトグラフ用シリカゲルを用いて調製した薄層板にスポットする。次に、ジクロロメタン・エーテル混液（９：１）を展開溶媒とし、暗所で約１５cm展開した後、薄層板を暗所で風乾するとき、Rf値約０.７の位置に赤色のスポットを認める。

定量法　β—アポ—８′—カロチン酸エチルエステル（$C_{32}H_{44}O_2$）約１０mgを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数字を記録し、６０℃に加温した水１０mLを加え、６０℃の水浴中で加温し、窒素気流下でかき混ぜて完全に懸濁液とする。放冷した後、２５０mLの全量フラスコに移し、無水エタノール５０mL及びエーテル１００mLを加え、３分間激しく振り混ぜた後、エーテルを標線まで加えて２５０mLとする。その後、１５分間暗所に放置し、不溶物を沈殿させ、その上澄液５mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの丸底フラスコに入れ、窒素気流下５０℃の水浴中で溶媒を留去する。放冷した後、残留物にシクロヘ

キサンを加えて溶かし、更にシクロヘキサンを標線まで加えて１００mLとし、試料溶液とする。この溶液につき、シクロヘキサンを対照として波長４４９nm付近の極大波長における吸光度Aを測定する。

$$\beta\text{—アポ—8′ —カロチン酸エチルエステル}(C_{32}H_{44}O_2)\text{の量(mg)} = \frac{A}{2,430} \times 50,000$$

（イ）　保存の方法の基準

遮光した気密容器に保存すること。

（２６）　アミノ酢酸

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、１０５℃で３時間乾燥した後、定量するとき、アミノ酢酸（$C_2H_5NO_2$）９８.５％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、白色の結晶又は結晶性の粉末で、甘味を有する。

②　本品は、水に溶けやすく、エタノール又はエーテルにほとんど溶けない。

③　本品の水溶液（１→１０）のpHは、５.５～７.０である。

確認試験

①　本品の水溶液（１→１０）５mLに希塩酸５滴及び亜硝酸ナトリウム試液１mLを加えるとき、無色のガスを発生する。

②　①の反応が終わった溶液５滴を小試験管にとり、しばらく煮沸し、次に、１２０℃の乾燥器中で蒸発乾固し、放冷した後、残留物にクロモトロプ酸試液５～６滴を加え、水浴中で１０分間加熱するとき、溶液は、濃紫色を呈する。

③　本品の水溶液（１→１,０００）５mLにニンヒドリン試液１mLを加え、３分間加熱するとき、溶液は、紫色を呈する。

純度試験

① 溶状　本品１.０g（０.９５～１.０４g）に水１０mLを加えて溶かすとき、その溶液は、無色で、澄明でなければならない。

② 塩化物　本品０.５g（０.４５～０.５４g）を量り、塩化物試験法により試料溶液を調製し、０.０１mol／L塩酸０.３０mLを用いて比較液を調製して塩化物の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（０.０２１％）。

③ アンモニウム塩　本品０.１g（０.０５～０.１４g）を蒸留フラスコに入れ、水７０mLを加えて溶かし、酸化マグネシウム１g（０.５～１.４g）を加え、留液４０mLを得るまで蒸留する。受器には、０.１mol／L塩酸２mLを入れたネスラー管を用い、冷却器の下端をこの溶液に浸す。留液に１mol／L水酸化ナトリウム試液５mL及び水を加えて５０mLとし、ネスラー試液１mLを加えるとき呈する色は、アンモニウム標準液２mLをネスラー管に入れ、水を加えて４０mLとし、以下試料の場合と同様に操作するとき呈する色より濃くてはならない（０.０２％以下）。

④ 重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第１法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

⑤ ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第１法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

乾燥減量　０.３％以下（１g，１０５℃，３時間）

強熱残分　０.１％以下（１g）

定量法　本品を１０５℃で３時間乾燥し、その約０.５gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、ギ酸３mLに溶かし、非水滴定用氷酢酸５０mLを加え、０.１mol／L過塩素酸で滴定する（指示薬　α―ナフトールベンゼイン試液０.５mL）。この場合において、滴定の終点は、溶液の褐色が緑色に変わるときとする。同様の方法で空試験を行い補正する。

０．１mol／L過塩素酸１mL＝７．５０７mg$C_2H_5NO_2$

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

アミノ酢酸製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

アミノ酢酸製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（２７）　DL―アラニン

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、１０５℃で３時間乾燥した後、定量するとき、DL―アラニン（$C_3H_7NO_2$）９８．５％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、無色～白色の結晶性粉末で、甘味を有する。

②　本品は、水に溶けやすく、有機溶媒に溶けにくい。

③　本品の水溶液（１→１０）のpHは、５．５～７．０である。

確認試験

①　本品の０．２g（０．１５～０．２４g）を希硫酸１０mLに溶かし、過マンガン酸カリウム０．１g（０．０５～０．１４g）を加え、煮沸するとき、アセトアルデヒドの臭気を発する。

② 本品の水溶液（1→1,０００）５mLにニンヒドリン試液１mLを加え、３分間加熱するとき、紫色を呈する。

純度試験

① 溶状 本品１.０g（０.９５～１.０４g）を水１０mLに溶かすとき、その溶液は、無色で、澄明でなければならない。

② 塩化物 本品０.５g（０.４５～０.５４g）を量り、塩化物試験法により試料溶液を調製し、０.０１mol／L塩酸０.３mLを用いて比較液を調製して塩化物の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（０.０２１％以下）。

③ アンモニウム塩 アミノ酢酸製造用原体の純度試験③を準用する。この場合において、「アンモニウム標準液２mL」とあるのは、「アンモニウム標準液３mL」と読み替えるものとする（０.０３％以下）。

④ 重金属 本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第１法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

⑤ ヒ素 本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第１法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

乾燥減量 ０.３％以下（１g，１０５℃，３時間）

強熱残分 ０.２０％以下（１g）

定量法 本品を１０５℃で３時間乾燥し、その約０.２gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、ギ酸３mLに溶かし、非水滴定用氷酢酸５０mLを加え、０.１mol／L過塩素酸で滴定する（指示薬 α―ナフトールベンゼイン試液１０滴）。この場合において、滴定の終点は、溶液の褐色が緑色に変わるときとする。同様の方法で空試験を行い補正する。

０.１mol／L過塩素酸１mL＝８.９０９mg$C_3H_7NO_2$

（イ） 保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

DL―アラニン製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

DL―アラニン製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（２８）　L―アルギニン

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、１０５℃で３時間乾燥した後、定量するとき、L―アルギニン（$C_6H_{14}N_4O_2$）９８.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、淡黄色～淡黄褐色の結晶又は結晶性の粉末で、僅かに特異な臭いを有する。

②　本品の水溶液又は水懸濁液（１→１０）のpHは、１０.５～１２.０である。

確認試験

①　本品の水溶液（１→１,０００）５mLにニンヒドリン試液１mLを加え、３分間加熱するとき、溶液は、赤紫色～紫色を呈する。

②　本品の水溶液（１→２０,０００）２mLに８―オキシキノリン試液１mL及びN―ブロムコハク酸イミド溶液（１→１,０００）１mLを加えるとき、溶液は、赤黄色を呈する。

純度試験

①　比旋光度　本品を１０５℃で３時間乾燥し、その約４gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、６mol／L塩酸試液に溶

かし、５０mLとし、メンブランフィルター（０.４５μm）を用いてろ過し、この溶液の旋光度を測定するとき、$[\alpha]_D^{20}$＝＋２５.５～＋２９.５°でなければならない。

② アンモニウム塩　アミノ酢酸製造用原体の純度試験③を準用する。この場合において、「０.１g」とあるのは「０.０２g」と、「アンモニウム標準液２mL」とあるのは「アンモニウム標準液３mL」と読み替えるものとする（０.１５％以下）。

③ 重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

④ ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を分解フラスコに量り、硝酸１０mL及び硫酸５mLを加え、静かに加熱する。溶液がなお褐色を呈するときは、放冷した後、硝酸１～２mLを追加して加熱し、溶液が無色～微黄色になるまでこの操作を繰り返す。放冷した後、過塩素酸０.５mLを加え、白煙が発生するまで加熱する。放冷した後、飽和シュウ酸アンモニウム溶液１５mLを加え、再び白煙が発生するまで加熱する。放冷した後、水を加えて約１０mLとし、これを試料溶液とし、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

乾燥減量　１.０％以下（１g，１０５℃，３時間）

強熱残分　１.０％以下（１g）

定量法　本品を１０５℃で３時間乾燥し、その約０.２gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、水０.５mL及び氷酢酸５０mLを加えて溶かし、０.１mol／L過塩素酸で滴定する（指示薬　α―ナフトールベンゼイン試液１mL）。この場合において、滴定の終点は、溶液の橙黄色が帯黄緑色を経て緑色に変わるときとする。同様の方法で空試験を行い補正する。

０.１mol／L過塩素酸１mL＝８.７１０mg$C_6H_{14}N_4O_2$

（イ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

L―アルギニン製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

L―アルギニン製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（２９）　イノシトール

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、１０５℃で４時間乾燥した後、定量するとき、イノシトール（$C_6H_{12}O_6$）９７.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、白色の結晶又は結晶性の粉末で、臭いはなく、甘味を有する。

②　本品は、水に溶けやすく、エタノール、エーテル及びクロロホルムにほとんど溶けない。

③　本品の水溶液（１→１０）は、中性である。

④　本品は、旋光性がない。

確認試験

①　本品の水溶液（１→５０）１mLに硝酸６mLを加え、水浴上で蒸発乾固し、残留物に硝酸ストロンチウム溶液（１→１０）０.５mLを加え、再び水浴上で蒸発乾固するとき、残留物は、赤紫色を経て橙色を呈する。

②　本品の水溶液（１→１００）４mLに次酢酸鉛試液１mLを加え、振り混ぜ、水浴中で５分間加熱するとき、溶液は、半透明のゲルとなる。

③　定量法で得たヘキサアセチルイノシトールの融点は、２１２～２１６℃である。

純度試験

①　溶状　本品１.０g（０.９５～１.０４g）に水１０mLを加えて溶かすとき、その溶液は、無色で、澄明でなければならない。

②　融点　本品の融点は、２２３～２２７℃でなければならない。

③　塩化物　本品２.０g（１.９５～２.０４g）を量り、塩化物試験法により試料溶液を調製し、０.０１mol／L塩酸０.３０mLを用いて比較液を調製して塩化物の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（０.００５％以下）。

④　硫酸塩　本品４.０g（３.９５～４.０４g）を量り、硫酸塩試験法により試料溶液を調製し、０.００５mol／L硫酸０.５０mLを用いて比較液を調製して硫酸塩の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（０.００６％以下）。

⑤　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第１法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.５mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２５μg／g以下）。

⑥　鉄　本品２.０g（１.９５～２.０４g）を量り、水４０mLを加えて溶かし、塩酸２mL、過硫酸アンモニウム０.０４g（０.０３５～０.０４４g）及びチオシアン酸アンモニウム試液２mLを加えるとき呈する色は、鉄標準液１.０mLを量り、水４０mLを加え、以下試料の場合と同様に操作するとき呈する色より濃くてはならない（５μg／g以下）。

⑦　カルシウム　本品１.０g（０.９５～１.０４g）に水１０mLを加えて溶かし、シュウ酸アンモニウム試液１mLを加え、１分間放置するとき、溶液は、澄明でなければならない。

⑧　フェーリング試液還元性物質　本品０.５g（０.４５～０.５４g）に水１０mLを加えて溶かし、フェーリング試液５mLを加え、３分間煮沸した後、３０分間放置するとき、橙黄色～赤色の沈殿を生じてはならない。

乾燥減量　０.５％以下（１g，１０５℃，４時間）

強熱残分　０.１０％以下（１g）

定量法　本品を１０５℃で４時間乾燥し、その約０.２gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、２５０mLのビーカーに入れ、希硫酸１mL及び無水酢酸５０mLの混液５mLを加え、ビーカーを時計皿で覆い、水浴上で２０分間加熱した後、氷冷する。次に、水１００mLを加え、２０分間煮沸し、放冷した後、ビーカーの内容物を２５０mLの分液漏斗に入れ、さらに、少量の水で洗い込む。その後、クロロホルム３０mL、２５mL、２０mL、１５mL、１０mL及び１０mLで順次ビーカーを洗った後、順次抽出し、全クロロホルム抽出液を合わせ、水１０mLで洗い、クロロホルム層を脱脂綿を用いてろ過する。クロロホルム１０mLで水層及び脱脂綿を洗い、ろ液及び洗液を合わせ、水浴上で蒸発乾固し、１０５℃で２時間乾燥し、放冷した後、質量を量り、ヘキサアセチルイノシトール（$C_{18}H_{24}O_{12}$）の量とする。

イノシトール（$C_6H_{12}O_6$）の量（mg）＝ヘキサアセチルイノシトール（$C_{18}H_{24}O_{12}$）の量（mg）×０.４１６７

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

イノシトール製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

イノシトール製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、イノシトール製造用原体に、賦形物質を混和した粉末である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９０～１１０％に相当するイノシトール（$C_6H_{12}O_6$）を含む。

確認試験

①　本品の表示量に従い、イノシトール製造用原体１gを含む量を量り、水５０mLを加え、よく振り混ぜた後、ろ過する。ろ液につき、イノシトール製造用原体の確認試験①を準用する。

②　本品の表示量に従い、イノシトール製造用原体１gを含む量を量り、水１００mLを加え、よく振り混ぜた後、ろ過する。ろ液につき、イノシトール製造用原体の確認試験②を準用する。

③　定量法で得たヘキサアセチルイノシトールの融点は、２１２～２１６℃である。

定量法　本品の表示量に従い、イノシトール（$C_6H_{12}O_6$）約１.０gを含む量を有効数字３桁まで量り、その数字を記録し、水６０mLを加え、よく振り混ぜた後、ろ過する。ろ紙上の残留物を水１５mLずつで２回洗い、ろ液及び洗液を合わせ、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとする。この溶液２０mLを全量ピペットを用いて量り、２５０mLのビーカーに入れ、水浴上で蒸発乾固した後、１０５℃で１時間乾燥する。放冷した後、以下イノシトール製造用原体の定量法を準用する。

イノシトール（$C_6H_{12}O_6$）の量（mg）＝ヘキサアセチルイノシトール（$C_{18}H_{24}O_{12}$）の量（mg）×０.４１６７

（イ）　保存の方法の基準

イノシトール製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（３０）　エルゴカルシフェロール

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

物理的・化学的性質

① 本品は、白色の結晶で、臭いはない。

② 本品は、エタノール、アセトン、エーテル又はクロロホルムに溶けやすく、脂肪油にやや溶けやすく、水にほとんど溶けない。

③ 本品は、空気又は光により変化する。

確認試験

① 本品０.５mg（０.４５～０.５４mg）にクロロホルム５mLを加えて溶かし、無水酢酸０.３mL及び硫酸０.１mLを加え、振り混ぜるとき、溶液は、赤色を呈し、３０秒以内に紫色から青色を経て緑色に変わる。

② 本品０.０５g（０.０４５～０.０５４g）に無水ピリジン１mLを加えて溶かし、３，５―ジニトロ塩化ベンゾイル０.０５g（０.０４５～０.０５４g）を無水ピリジン１mLに溶かした溶液を加え、還流用ガラス管を付け、水浴上で１０分間加熱する。放冷した後、水５mLを加え、生じた沈殿をろ取し、水洗し、アセトンを溶媒として２回再結晶し、デシケーター（減圧，シリカゲル）で２時間乾燥するとき、その融点は、１４７～１４９℃である。

純度試験

① 吸光度　本品０.０１gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、エタノールに溶かし、１,０００mLとし、この溶液につき、波長２６５nmで吸光度を測定するとき、$E^{1\%}_{1cm}$＝４４５～４８５でなければならない。

② 比旋光度　本品０.３gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、３０分以内にエタノールに溶かし、２０mLとし、この溶液につき、３０分以内に旋光度を測定するとき、$[\alpha]_D^{20}$＝＋１０２～＋１０７°でなければならない。

③ 融点　本品を毛細管に入れ、デシケーター（減圧，２.６７kPa以下）で３時間乾燥した後、毛細管を、３０秒以内に融封し、予想した融点の約１０℃下の温度に加熱した浴中に入れ、１分間に３℃上昇するように加熱するとき、その融点は、１１５～１１８℃でなければならない。

④ エルゴステロール　本品０.０１０g（０.００９５～０.０１０４g）に無水エタノール（９→１０）２.０mLを加えて溶かし、

ジギトニン０.０２０g（０.０１９５～０.０２０４g）を無水エタノール（９→１０）２.０mLに溶かした溶液を加え、１８時間放置するとき、沈殿を生じてはならない。

（イ）　保存の方法の基準

遮光した密封容器に入れ、空気を窒素で置換し、冷所に保存すること。

イ　製剤（その１　液状）

（ア）　成分規格

本品は、エルゴカルシフェロール製造用原体に、硬化油、高級飽和脂肪酸、脂肪酸、植物性油脂又は動物性油脂を混和した油液又は水溶性液状物である。

含量　本品は、定量するとき、表示単位の９０～１３０％に相当するエルゴカルシフェロール（$C_{28}H_{44}O$）を含む。

確認試験　ビタミンD粉末製造用原体の確認試験を準用する。

定量法　ビタミンD定量法により試験を行う。

（イ）　保存の方法の基準

遮光した気密容器に入れ、ほとんど全満して、又は空気を窒素で置換して保存すること。

ウ　製剤（その２　粉状）

（ア）　成分規格

本品は、エルゴカルシフェロール製造用原体に、賦形物質を混和した粉末又は粒子である。

含量　本品は、定量するとき、表示単位の９０～１３０％に相当するエルゴカルシフェロール（$C_{28}H_{44}O$）を含む。

確認試験　ビタミンD粉末製造用原体の確認試験を準用する。

定量法　ビタミンD定量法により試験を行う。

（イ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

（３１）　塩化カリウム

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、１３０℃で２時間乾燥した後、定量するとき、塩化カリウム（KCl）９９.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、無色又は白色の結晶又は結晶性の粉末で、臭いはなく、味は塩辛い。

②　本品は、水に溶けやすく、エタノールにほとんど溶けない。

③　本品の水溶液（１→５０）は、中性である。

確認試験　本品の水溶液（１→５０）は、カリウム塩及び塩化物の定性反応を呈する。

純度試験

①　溶状　本品１.０g（０.９５～１.０４g）に水５mLを加えて溶かすとき、その溶液は、無色で、澄明でなければならない。

②　酸及びアルカリ　本品５.０g（４.９５～５.０４g）を量り、新たに煮沸し冷却した水５０mLを加えて溶かし、フェノールフタレイン試液３滴を加えるとき、溶液は、赤色を呈してはならない。これに０.０１mol／L水酸化ナトリウム試液０.５０mLを加えるとき、溶液は、赤色を呈しなければならない。

③　臭化物　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、水を加えて溶かし、１００mLとする。この溶液５mLを量り、希塩酸３滴及びクロロホルム１mLを加え、振り混ぜながらクロラミン試液３滴を滴加するとき、クロロホルム層は、黄色～黄赤色を呈してはならない。

④　ヨウ化物　本品０.５g（０.４５～０.５４g）を量り、水１０mLを加えて溶かし、塩化第二鉄試液３滴及びクロロホルム１mLを加え、振り混ぜ、３０分間放置し、再び振り混ぜるとき、クロロホルム層は、赤紫色～紫色を呈してはならない。

⑤　重金属　本品４.０g（３.９５～４.０４g）を量り、重金属試験法第１法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（５μg／g以下）。

⑥　カルシウム及びマグネシウム　本品０.２０g（０.１９５～０.２０４g）を量り、水２０mLを加えて溶かし、アンモニア試液２mL、シュウ酸アンモニウム試液２mL及びリン酸一水素ナトリウム試液２mLを加え、５分間放置するとき、溶液は、混濁してはならない。

⑦　ナトリウム　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、水２０mLを加えて溶かし、炎色反応試験を行うとき、持続して黄色を呈してはならない。

⑧　ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第１法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

乾燥減量　０.５％以下（１g，１３０℃，２時間）

定量法　本品を１３０℃で２時間乾燥し、その約０.２gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、水５０mLを加えて溶かし、強く振り混ぜながら０.１mol／L硝酸銀溶液で滴定する（指示薬　クロム酸カリウム試液１mL）。同様の方法で空試験を行い補正する。

０.１mol／L硝酸銀溶液１mL＝７.４５５mgKCl

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

塩化カリウム製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

塩化カリウム製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、塩化カリウム製造用原体に、賦形物質を混和した粉末である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９０～１１０％に相当する塩化カリウム（KCl）を含む。

確認試験　本品の表示量に従い、塩化カリウム製造用原体１gを含む量を量り、水５０mLを加え、よく振り混ぜた後、ろ過する。必要ならば、希硝酸で中和し、この溶液につき、塩化カリウム製造用原体の確認試験を準用する。

定量法　塩化カリウム（KCl）約０.２gを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、水２０mLを加え、よく振り混ぜた後ろ過し、ろ紙上の残留物を水５mLずつで６回洗い、ろ液及び洗液を合わせ、必要ならば、希硝酸で中和する。以下塩化カリウム製造用原体の定量法を準用する。

０.１mol／L硝酸銀溶液１mL＝７.４５５mgKCl

（イ）　保存の方法の基準

塩化カリウム製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（３２）　塩化コリン

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、換算した乾燥物に対し、塩化コリン（$C_5H_{14}ClNO$）９６.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、無色で、ほとんど澄明の粘性の液体で、僅かに特異な臭いを有する。

②　本品は、エタノールと混和し、エーテル、クロロホルム又はベンゼンにほとんど溶けない。

③　本品のpHは、６.５～８.０である。

④　本品は、吸湿性で、二酸化炭素を吸収してアミン臭を発する。

確認試験

①　本品の水溶液（１→１００）５mLにライネッケ塩試液３mLを加えるとき、紅色の沈殿を生じる。

②　本品の水溶液（１→１０）５mLに水酸化カリウム２g（１.５～２.４g）を加え、加温するとき、アミン臭を発し、そのガスは、潤した赤色リトマス紙を青変する。

③　本品の水溶液（１→１０）は、塩化物の定性反応を呈する。

純度試験

①　エチレングリコール　本品１０.０g（９.９５～１０.０４g）を共栓フラスコに量り、過ヨウ素酸試液２５mLを加え、暗所に３０分間放置した後、ヨウ化カリウム試液２０mLを加え、振り混ぜ、０.１mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液で滴定する（指示薬　デンプン試液１mL）。同様の方法で空試験を行い補正し、エチレングリコールの量を求めるとき、その量は、１.０％以下でなければならない。

０.１mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液１mL＝６.２０７mg$C_2H_6O_2$

②　トリメチルアミン　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、水を加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、更に水を標線まで加えて１００mLとし、試料溶液とする。試料溶液５mLを量り、分液漏斗に入れ、ホルマリン・炭酸マグネシウム試液

１mL、トルエン１０mL及び飽和炭酸カリウム溶液３mLを加え、激しく１分間振り混ぜ、５分間放置した後、トルエン層を無水硫酸ナトリウム０.５g（０.４５～０.５４g）を入れた共栓試験管に移し、トルエンを脱水する。このトルエン溶液５mLにピクリン酸・トルエン試液５mLを加えるとき、この溶液の呈する色は、トリメチルアミン標準液５mLを量り、試料溶液の場合と同様に操作するとき呈する色より濃くてはならない。

③　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第１法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

乾燥減量　３０％以下（０.５g，減圧，五酸化リン，５時間）

強熱残分　０.２０％以下（１g）

定量法　本品約０.３gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、非水滴定用氷酢酸５０mLを加え、完全に溶かし、非水滴定用酢酸第二水銀試液１０mLを加え、０.１mol／L過塩素酸で滴定する（指示薬　塩化メチルロザニリン試液２滴）。この場合において、滴定の終点は、溶液の紫色が青色を経て緑色に変わるときとする。同様の方法で空試験を行い補正する。

０.１mol／L過塩素酸１mL＝１３.９６mg$C_5H_{14}ClNO$

（イ）　保存の方法の基準

気密容器に保存すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

塩化コリン製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

塩化コリン製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、塩化コリン製造用原体に、賦形物質を混和した粉末又は粒子である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９０～１１０％に相当する塩化コリン（$C_5H_{14}ClNO$）を含む。

確認試験　本品の表示量に従い、塩化コリン製造用原体１gを含む量の本品を量り、水を加えて１００mLとし、よく振り混ぜた後、ろ過する。ろ液につき、以下塩化コリン製造用原体の確認試験①を準用する。

定量法　塩化コリン（$C_5H_{14}ClNO$）約０.３gを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、メタノール５０mLを加え、ときどき振り混ぜながら、３０分間充分に溶出して、ろ過し、さらに、メタノール２０mL、１５mL及び１５mLで洗い、得られたろ液及び洗液を合わせ、水浴上で蒸発乾固する。これに非水滴定用氷酢酸５０mLを加え、水浴上で加温して完全に溶かし、以下塩化コリン製造用原体の定量法を準用する。

０.１mol／L過塩素酸１mL＝１３.９６mg$C_5H_{14}ClNO$

（イ）　保存の方法の基準

塩化コリン製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（３３）　塩酸ジベンゾイルチアミン

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、デシケーター（減圧，シリカゲル）で２４時間乾燥した後、定量するとき、塩酸ジベンゾイルチアミン（$C_{26}H_{26}N_4O_4S$・HCl）９７.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

① 本品は、白色の結晶性粉末で、臭いはない。

② 本品は、クロロホルムに溶けやすく、エタノール又はアセトンに溶けにくく、水に極めて溶けにくく、エーテルにほとんど溶けない。

確認試験

① 本品０.１ｇ（０.０５～０.１４ｇ）にメタノール１０mLを加えて溶かし、希硝酸１mLを加えた後、硝酸銀試液１mLを加えるとき、白色の沈殿を生じる。

② 本品５mg（４.５～５.４mg）にメタノール１mLを加え、加温して溶かし、水２mL、塩酸システイン溶液（１→１００）２mL及びpH７.０のリン酸塩緩衝液２mLを加え、振り混ぜ、３０分間放置する。次に、これにフェリシアン化カリウム試液１mL、０.５mol／L水酸化ナトリウム試液５mL及びイソブタノール５mLを加え、２分間強く振り混ぜ、放置して溶液を２層に分離させ、上方から紫外線を照射し、照射の方向と直角の方向から、上層部の上部を観察するとき、青紫色の蛍光を認める。この蛍光は、溶液を酸性にすると消え、アルカリ性に戻すと再び現れる。

③ 本品３０mg（２９.５～３０.４mg）に０.１mol／L塩酸試液７mLを加え、水浴中で加熱して溶かし、これに塩酸ヒドロキシルアミン溶液（３→２０）及び水酸化ナトリウム溶液（３→２０）の混液（１：１）２mLを加え、１分間振り混ぜた後、塩酸０.８mL及び塩化第二鉄試液０.５mLを加えるとき、紫色を呈する。

純度試験

① 溶状　本品１.０ｇ（０.９５～１.０４ｇ）に水１０mLを加え、水浴中で加熱して溶かすとき、その溶液は、澄明又はほとんど澄明でなければならない。

② 重金属　本品１.０ｇ（０.９５～１.０４ｇ）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μｇ／ｇ以下）。

乾燥減量　１１.０％以下（１g，減圧，シリカゲル，２４時間）

強熱残分　０.２０％以下（１g）

定量法　本品をデシケーター（減圧，シリカゲル）で２４時間乾燥した後、その約０.４gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、メタノール４０mL及び０.１mol／L塩酸試液４０mLを加えて溶かし、１,０００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１,０００mLとし、試料溶液とする。この溶液５mLを全量ピペットを用いて量り、２５０mLの全量フラスコに入れ、０.１mol／L塩酸試液を標線まで加えて２５０mLとし、波長２３７nmでこの溶液の吸光度Aを測定する。別に、同様の方法で空試験を行い、吸光度A_0を測定する。

$$\text{塩酸ジベンゾイルチアミン}(C_{26}H_{26}N_4O_4S \cdot HCl)\text{の量}(mg) = \frac{A - A_0}{526} \times 500,000$$

（イ）　保存の方法の基準

気密容器に保存すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

塩酸ジベンゾイルチアミン製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

塩酸ジベンゾイルチアミン製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、塩酸ジベンゾイルチアミン製造用原体に、賦形物質を混和した粉末又は粒子である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９０～１１０％に相当する塩酸ジベンゾイルチアミン（$C_{26}H_{26}N_4O_4S$・HCl）を含む。

確認試験

① 本品の表示量に従い、塩酸ジベンゾイルチアミン製造用原体０.０２５gを含む量を量り、０.１mol／L塩酸試液・エタノール混液（３：７）１５mLを加え、１分間激しく振り混ぜた後、ろ過し、ろ液５mLに塩酸ヒドロキシルアミン溶液（３→２０）及び水酸化ナトリウム溶液（３→２０）の混液（１：１）２mLを加え、１分間振り混ぜた後、塩酸０.８mL及び塩化第二鉄試液０.５mLを加え、ろ過して得た溶液は、紫色を呈する。

② ①のろ液０.３mLに塩酸システイン溶液（１→１００）２mL及びpH７.０のリン酸塩緩衝液２mLを加え、振り混ぜ、３０分間放置する。次に、これにジベンゾイルチアミン定量用臭化シアン試液３mL、１mol／L水酸化ナトリウム試液５mL及びイソブタノール５mLを加え、２分間強く振り混ぜ、放置して溶液を２層に分離させる。上方から紫外線を照射し、照射の方向と直角の方向から、上層液の上部を観察するとき、青紫色の蛍光を認める。この蛍光は、溶液を酸性にすると消え、アルカリ性に戻すと再び現れる。

定量法　塩酸ジベンゾイルチアミン（$C_{26}H_{26}N_4O_4S$・HCl）約０.０３gを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、０.１mol／L塩酸試液・エタノール混液（３：７）２００mLを全量ピペットを用いて加え、５分間激しく振り混ぜ、ろ過する。ろ液２mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、塩酸システイン溶液（１→２０）５mLを加えた後、希水酸化ナトリウム試液を加えてpH７.０～７.５とし、水を標線まで加えて１００mLとする。この溶液をよく振り混ぜ、６０分間放置し、試料溶液とする。別に、塩酸チアミン標準品を１０５℃で２時間乾燥し、その約０.０２gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、０.１mol／L塩酸試液・エタノール混液（３：７）２００mLを全量ピペットを用いて加えて溶かす。この溶液２mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、塩酸システイン溶液（１→２０）５mLを加えた後、希水酸化ナトリウム試液を加えてpH７.０～７.５とし、水を標線まで加えて１００mLとして、標準液とする。試料溶液２mLを共栓遠

心沈殿管T及びT′に全量ピペットを用いて量り、酸性塩化カリウム試液３mLを加え、さらに、無水硫酸ナトリウム１g（０.５～１.４g）を加え、ときどき穏やかに振り混ぜながら、５０～６０℃の水浴中で２０分間加温し、ほとんど溶解させる。室温まで冷却し、Tには、ジベンゾイルチアミン定量用臭化シアン試液３mLを加え、振り混ぜた後、水酸化ナトリウム溶液（３→１０）２mLを３０秒以内に加え、振り混ぜ、全量ピペットを用いてイソブタノール１５mLを加え、密栓し、２分間激しく振り混ぜる。T′には、水酸化ナトリウム溶液（３→１０）２mLを加え、振り混ぜ、ジベンゾイルチアミン定量用臭化シアン試液３mLを加え、振り混ぜた後、全量ピペットを用いてイソブタノール１５mLを加え、密栓し、２分間激しく振り混ぜる。別に、標準液２mLを共栓遠心沈殿管S及びS′に全量ピペットを用いて量り、試料溶液と同様に操作する。各遠心沈殿管を遠心分離した後、各イソブタノール層をとり、当該層につき、蛍光光度計を用い、３７０nm付近における励起の極大波長及び４４０nm付近における蛍光の極大波長で蛍光強度F_T、F_T'、F_S及びF_S'を測定する。

$$\text{塩酸ジベンゾイルチアミン}(C_{26}H_{26}N_4O_4S\cdot HCl)\text{の量}(mg) = \text{塩酸チアミン標準品の量}(mg)\times\frac{F_T-F_T'}{F_S-F_S'}\times 1.5627$$

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

（３４）　塩酸チアミン

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、１０５℃で２時間乾燥した後、定量するとき、塩酸チアミン（$C_{12}H_{17}ClN_4OS\cdot HCl$）９８.０～１０２.０％を含む。

物理的・化学的性質

① 本品は、白色の結晶又は結晶性の粉末で、臭いはない、又は僅かに特異な臭いを有する。

② 本品は、水に溶けやすく、エタノール又はグリセリンに溶けにくく、エーテル又はベンゼンにほとんど溶けない。

③ 融点 約２４５℃（分解）

確認試験

① 本品の水溶液（１→５００）２mLにヨウ素試液２～３滴を加えるときは赤褐色の沈殿又は混濁を、マイヤー試液２～３滴を加えるときは帯黄白色の沈殿又は混濁を、ピクリン酸試液１mLを加えるときは黄色の沈殿又は混濁を生じる。

② 本品の水溶液（１→５００）１mLに酢酸鉛試液１mL及び水酸化ナトリウム溶液（１→１０）１mLを加え、加温するとき、溶液は、黄色を経て褐色に変わり、放置するとき、黒褐色の沈殿を生じる。

③ 本品の水溶液（１→５００）５mLに１mol／L水酸化ナトリウム試液２.５mL及びフェリシアン化カリウム試液０.５mLを加え、次に、イソブタノール５mLを加え、２分間激しく振り混ぜ、放置し、紫外線下で観察するとき、イソブタノール層は青紫色の蛍光を発する。この蛍光は、酸性にすると消え、アルカリ性に戻すと再び現れる。

④ 本品の水溶液（１→５００）は、塩化物の定性反応を呈する。

純度試験

① pH 本品１.０g（０.９５～１.０４g）に水を加えて溶かし、１００mLとした溶液のpHは、２.７～３.４でなければならない。

② 溶状 本品１.０g（０.９５～１.０４g）に水を加えて溶かし、１０mLとするとき、その溶液の色は、０.０１７mol／L重クロム酸カリウム液１.５mLに水を加えて１,０００mLとした溶液の色より濃くてはならない。

③ 硫酸塩 本品１.５g（１.４５～１.５４g）を量り、硫酸塩試験法により試料溶液を調製し、０.００５mol／L硫酸０.３５mLを用いて比較液を調製して硫酸塩の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（０.０１１％以下）。

④　硝酸塩　本品０.５g（０.４５～０.５４g）に水２５mLを加えて溶かし、この溶液２mLに硫酸２mLを加え、振り混ぜ、放冷した後、硫酸第一鉄試液を層積するとき、接界面に暗褐色の輪帯を生じてはならない。

⑤　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第１法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

乾燥減量　５.０％以下（０.５g，１０５℃，２時間）

強熱残分　０.２０％以下（１g）

定量法　本品及び塩酸チアミン標準品をそれぞれ１０５℃で２時間乾燥し、それぞれの約０.１gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、それぞれに０.００１mol／L塩酸試液を加えて溶かし、これらを２００mLの全量フラスコにそれぞれ入れ、更に０.００１mol／L塩酸試液を標線まで加えてそれぞれ２００mLとする。これらの溶液２mLを全量ピペットを用いて量り、５０mLの全量フラスコにそれぞれ入れ、０.００１mol／L塩酸試液を標線まで加えてそれぞれ５０mLとし、試料溶液及び標準液とする。試料溶液５mLを共栓試験管T及びT′に全量ピペットを用いて量り、Tには、臭化シアン試液３.０mLを加え、振り混ぜ、さらに、水酸化ナトリウム溶液（１→１０）５.０mLを３０秒以内に加え、振り混ぜ、T′には、水酸化ナトリウム溶液（１→１０）５.０mLを加え、振り混ぜ、さらに、臭化シアン試液３.０mLを加え、振り混ぜる。別に、標準液５mLを共栓試験管S及びS′に全量ピペットを用いて量り、試料溶液と同様に操作する。それぞれの溶液につき、水を対照液とし、波長３６８nmにおける吸光度A_T、A_T'、A_S及びA_S'を測定する。

$$\text{塩酸チアミン}(C_{12}H_{17}ClN_4OS \cdot HCl)\text{の量}(mg) = \text{塩酸チアミン標準品の量}(mg) \times \frac{A_T - A_T'}{A_S - A_S'}$$

（イ）　保存の方法の基準

遮光した気密容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

塩酸チアミン製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

塩酸チアミン製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（３５）　塩酸ピリドキシン

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、デシケーター（減圧，シリカゲル）で４時間乾燥した後、定量するとき、塩酸ピリドキシン（$C_8H_{11}NO_3$・HCl）９８.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、白色～微黄色の結晶性の粉末で、臭いはなく、苦味及び酸味を有する。

②　本品は、水に溶けやすく、エタノールに溶けにくく、アセトン、エーテル又はクロロホルムにほとんど溶けない。

③　本品の水溶液（１→５０）のpHは、２.５～３.５である。

④　本品は、光により徐々に変化する。

⑤　融点　約２０６℃（分解）

確認試験

①　本品の水溶液（１→１,０００）１mLに塩化第二鉄試液１滴を加えるとき、溶液は、橙褐色を呈し、次に、塩酸１滴を加える

とき、黄色に変わる。

② 本品の水溶液（１→１０,０００）１mLに新たに調製した２，６―ジブロムキノンクロルイミドのエタノール溶液（１→４,０００）２mL及びアンモニア試液１滴を加えるとき、溶液は、青色を呈する。また、本品の水溶液（１→１０,０００）１mLにホウ酸の飽和溶液１mLを加えた後、同様の操作を行うとき、溶液は、青色を呈しない。

③ 本品０.５g（０.４５～０.５４g）に水１mLを加え、加温して溶かし、放冷した後、ピクリン酸試液６mLを加え、２～３時間放置する。析出した結晶をろ取し、少量の氷水で洗い、１０５℃で２時間乾燥するとき、その融点は、１５６～１５９℃（分解）である。

④ 本品の水溶液（１→１０）は、塩化物の定性反応を呈する。

純度試験　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第１法により試料溶液を調製し、鉛標準液３.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（３０μg／g以下）。

乾燥減量　０.３０％以下（１g，減圧，シリカゲル，４時間）

強熱残分　０.１０％以下（１g）

定量法　本品をデシケーター（減圧，シリカゲル）で４時間乾燥し、その約０.４gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、非水滴定用酢酸第二水銀試液１０mLを加え、振り混ぜて溶かした後、非水滴定用氷酢酸６０mLを加え、０.１mol／L過塩素酸で滴定する（指示薬　塩化メチルロザニリン試液２滴）。この場合において、滴定の終点は、溶液の紫色が青色に変わるときとする。同様の方法で空試験を行い補正する。

０.１mol／L過塩素酸１mL＝２０.５６mg$C_8H_{11}NO_3$・HCl

（イ）　保存の方法の基準

遮光した気密容器に保存すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

塩酸ピリドキシン製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

塩酸ピリドキシン製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、塩酸ピリドキシン製造用原体に、賦形物質を混和した粉末又は粒子である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９０～１１０％に相当する塩酸ピリドキシン（$C_8H_{11}NO_3$・HCl）を含む。

確認試験

①　本品の表示量に従い、塩酸ピリドキシン製造用原体０.０１gを含む量を量り、水１０mL、及び硬化油、高級飽和脂肪酸、脂肪酸、植物性油脂又は動物性油脂を含む製剤にあっては、クロロホルム３mLを加え、振り混ぜた後、静置し、水層をろ過し、試料溶液とする。この溶液１mLを量り、以下塩酸ピリドキシン製造用原体の確認試験①を準用する。

②　①の試料溶液１mLを量り、水を加えて１０mLとし、この溶液１mLを量り、以下塩酸ピリドキシン製造用原体の確認試験②を準用する。

③　①の試料溶液１mLを量り、リンタングステン酸試液０.５mLを加えるとき、溶液は、白濁する。

定量法　硬化油、高級飽和脂肪酸、脂肪酸、植物性油脂又は動物性油脂を含むものにあっては第１法、その他のものにあっては第２法を用いる。

第１法　塩酸ピリドキシン（$C_8H_{11}NO_3$・HCl）約０.０２gを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、クロロホルム５０mLを加え、振り混ぜた後、ガラスろ過器（G４）を用いてろ過し、ろ過器上の残留物は、さらに、クロロホルム２０mLずつで３回洗う。残留物のクロロホルム臭がなくなった後、温湯約９０mLで抽出しながらろ過し、放冷した後、１００mLの全量フラスコに入れ、ろ液に水を標線まで加えて１００mLとする。この溶液２５mLを全量ピペットを用いて量り、２００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて２００mLとし、試料溶液とする。別に、塩酸ピリドキシン標準品をデシケーター（減圧，シリカゲル）で４時間乾燥し、その約０.１gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、水を加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、更に水を標線まで加えて１００mLとする。この溶液５mLを全量ピペットを用いて量り、２００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて２００mLとし、標準液とする。試料溶液１mLを全量ピペットを用いて量り、２５mLの全量フラスコに入れ、バルビタール緩衝液２.０mL、イソプロパノール９.０mL及び新たに調製した２，６―ジブロムキノンクロルイミドのエタノール溶液（１→４,０００）２.０mLを加え、よく振り混ぜ、さらに、イソプロパノールを標線まで加えて２５mLとし、９０分間放置した後、試料溶液の代わりに水１mLにつき、試料溶液と同様に操作して得た溶液を対照液として、波長６５０nm付近の極大波長における吸光度A_Tを測定する。別に、標準液１mLを全量ピペットを用いて量り、試料溶液と同様に操作して吸光度A_Sを測定する。

$$\text{塩酸ピリドキシン}(C_8H_{11}NO_3\cdot HCl)\text{の量(mg)} = \text{塩酸ピリドキシン標準品の量(mg)} \times \frac{A_T}{A_S} \times \frac{1}{5}$$

第２法　塩酸ピリドキシン（$C_8H_{11}NO_3$・HCl）約０.０２gを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、水６０mLを加え、激しく振り混ぜた後、ろ過し、残留物を水１０mLずつで２回洗い、ろ液及び洗液を合わせ、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとする。この溶液２５mLを全量ピペットを用いて量り、２００mLの全量フラスコ

に入れ、水を標線まで加えて２００mLとし、試料溶液とし、以下第１法を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

（３６）　塩酸L―リジン

塩酸L―リジン（その１）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、１０５℃で３時間乾燥した後、定量するとき、塩酸L―リジン（$C_6H_{14}N_2O_2$・HCl）９８.５％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、白色～淡褐色の粉末で、臭いはない、又は僅かに特異な臭いを有する。

②　本品は、水に溶けやすく、エタノールに極めて溶けにくい。

③　本品の水溶液（１→１０）のpHは、５.０～６.０である。

確認試験

①　本品の水溶液（１→１,０００）５mLにニンヒドリン試液１mLを加え、３分間加熱した後、水２０mLを加え、１５分間放置するとき、溶液は、赤紫色を呈する。

②　本品の水溶液（１→１０）は、塩化物の定性反応を呈する。

③　本品及び日本薬局方塩酸リジンそれぞれ０.１g（０.０５～０.１４g）を量り、水１０mLを加えて溶かし、試料溶液及び標準液とする。この溶液につき、薄層クロマトグラフ法により試験を行う。試料溶液及び標準液それぞれ５μLずつを薄層クロマトグラフ用シリカゲルを用いて調製した薄層板にスポットする。次に、n―プロパノール・強アンモニア水混液（６７：３３）

を展開溶媒として約１０cm展開した後、薄層板を風乾する。これにニンヒドリンのアセトン溶液（１→５０）を噴霧した後、８０℃で５分間乾燥するとき、試料溶液及び標準液から得たスポットは、紫色を呈し、これらのRf値は等しい。

純度試験

① 比旋光度　本品を１０５℃で３時間乾燥し、その約４gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、塩酸（１３→２５）に溶かし、５０mLとし、必要ならば、メンブランフィルター（０.４５μm）を用いてろ過し、この溶液につき、層長１００mmで旋光度を測定するとき、$[\alpha]_D^{20}$＝＋１８.０～＋２１.５°でなければならない。

② アンモニウム塩　アミノ酢酸製造用原体の純度試験③を準用する。この場合において、「０.１g」とあるのは「０.０５g」と、「１mL」とあるのは「０.５mL」と読み替えるものとする（０.０４％以下）。

③ 重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液３.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（３０μg／g以下）。

④ ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第１法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

乾燥減量　１.０％以下（１g，１０５℃，３時間）

強熱残分　０.３％以下（１g）

定量法　本品を１０５℃で３時間乾燥し、その約０.２gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、非水滴定用酢酸第二水銀試液１０mLを加え、加温して溶かし、放冷した後、非水滴定用氷酢酸５０mLを加え、０.１mol／L過塩素酸で滴定する（指示薬　α―ナフトールベンゼイン試液１０滴）。この場合において、滴定の終点は、溶液の橙色が黄緑色に変わるときとする。同様の方法で空試験を行い補正する。

０．１mol／L過塩素酸１mL＝９．１３３mg$C_6H_{14}N_2O_2$・HCl

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

塩酸L―リジン（その１）製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

塩酸L―リジン（その１）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、塩酸L―リジン（その１）製造用原体に、賦形物質を混和した粉末又は粒子である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９０～１１０％に相当する塩酸L―リジン（$C_6H_{14}N_2O_2$・HCl）を含む。

確認試験

①　本品の表示量に従い、塩酸L―リジン（その１）製造用原体０．１gを含む量を量り、水１００mLを加え、振り混ぜ、ろ過し、ろ液５mLにニンヒドリン試液１mLを加え、以下塩酸L―リジン（その１）製造用原体の確認試験①を準用する。

②　本品の表示量に従い、塩酸L―リジン（その１）製造用原体０．１gを含む量を量り、水１０mLを加え、振り混ぜ、ろ過し、ろ液を試料溶液とする。別に、塩酸リジン０．１g（０．０５～０．１４g）を量り、水１０mLを加えて溶かし、標準液とし、以下塩酸L―リジン（その１）製造用原体の確認試験③を準用する。

定量法　塩酸L―リジン（$C_6H_{14}N_2O_2$・HCl）約１．０gを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数字を記録し、水を加え

て溶かし、５００mLの全量フラスコに入れ、更に水を標線まで加え、よく振り混ぜて５００mLとし、乾燥ろ紙を用いてろ過する。初めのろ液２０mLを除き、次のろ液２０mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとし、試料溶液とする。別に、塩酸リジンを１０５℃で３時間乾燥し、その約０.０５g及び約０.０３gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、それぞれ水を加えて溶かし、それぞれ１００mLの全量フラスコに入れ、更に水を標線まで加えてそれぞれ１００mLとして、標準液S及びS′とする。次に、試料溶液並びに標準液S及びS′、それぞれ２mLを全量ピペットを用いて量り、５０mLの全量フラスコに入れ、定量用ニンヒドリン試液４mLを全量ピペットを用いて加え、水浴中で２０分間加熱し、放冷した後、水を標線まで加えて５０mLとする。試料溶液並びに標準液S及びS′につき、波長４７５nm付近の極大波長における吸光度A_T、A_S及びA_S'を測定する。

$$\text{塩酸L—リジン}(C_6H_{14}N_2O_2 \cdot HCl)\text{の量(mg)} = b + \frac{A_T - A_S'}{A_S - A_S'} \times (a - b)$$

a：標準液S　１mL中の塩酸L—リジンの量（mg）

b：標準液S′　１mL中の塩酸L—リジンの量（mg）

（イ）　保存の方法の基準

塩酸L—リジン（その１）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

塩酸L—リジン（その２）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

塩酸L—リジン（その１）製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

Escherichia coliに属する菌株を宿主としたL―リジン生産組換え体を培養し、培養を終了した後、培養液の菌体を加熱処理し、L―リジンを分離、乾燥して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

塩酸L―リジン（その１）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

イ　製剤

（ア）　成分規格

塩酸L―リジン（その２）製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

塩酸L―リジン（その２）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（３７）　L―カルニチン

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、換算した脱水物に対し、L―カルニチン（$C_7H_{15}NO_3$）９８.０～１０２.０％を含む。

物理的・科学的性質

①　本品は、白色の粉末である。

②　本品の水溶液（１→２０）のpHは、６.５～８.５である。

確認試験　本品につき、赤外吸収スペクトル測定法の臭化カリウム錠剤法により赤外吸収スペクトルを測定するとき、波数３,４６０cm^{-1}、１,６００cm^{-1}、１,４７９cm^{-1}、１,３９３cm^{-1}及び９４５cm^{-1}付近に主な吸収を認める。

純度試験

① 比旋光度　本品約１０gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、水に溶かし、１００mLとし、この溶液の旋光度を測定するとき、$[\alpha]_D^{20}$＝－３０.０～－３２.０°でなければならない。

② 溶状　本品１.０g（０.９５～１.０４g）に水１０mLを加えて溶かすとき、その溶液は、無色で、澄明でなければならない。

③ 塩化物　本品５.０g（４.９５～５.０４g）を量り、塩化物試験法により試料溶液を調整し、０.０１mol／L塩酸２.８０mLを用いて比較液を調整して塩化物の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（０.０２％以下）。

④ 硫酸塩　本品５.０g（４.９５～５.０４g）を量り、硫酸塩試験法により試料溶液を調整し、０.００５mol／L硫酸３.１０mLを用いて比較液を調整し、硫酸塩の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（０.０３％以下）。

⑤ 鉛　本品５.０g（４.９５～５.０４g）を量り、鉛試験法（原子吸光光度法第１法）により鉛の試験を行うとき、その量は、１μg／g以下でなければならない。このとき、鉛標準液は、０.５mLを全量ピペットを用いて量り、１０mLの全量フラスコに入れ、硝酸（１→１５０）を標線まで加えて１０mLとし、標準液とする。

⑥ カリウム　本品５.０g（４.９５～５.０４g）を白金製のるつぼに量り、穏やかに加熱して炭化させた後、５００℃以下で加熱して灰化する。残留物を少量の水で１００mLのトールビーカーに移し、塩酸１０mLを徐々に加え、数分間煮沸した後放冷する。この液を水で２５０mLの全量フラスコに移し、水を標線まで加え、ろ紙でろ過する。このろ液５０mLを全量ピペットを用いて１００mLの全量フラスコに入れる。更に干渉抑制剤液１０mLを加え、水を標線まで加えて１００mLとし、試料溶液とし、原子吸光光度法（フレーム方式）により試験を行う。

同時に、塩酸１０mLを２５０mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて２５０mLとする。この液５０mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れる。更に干渉抑制剤液１０mLを加え、水を標線まで加えて１００mLとし、

この液を用いて空試験を行い補正する。

別に、カリウム標準液２mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れる。更に干渉抑制剤液１０mLを加え、水を標線まで加えて１００mLとし、標準液とする。

試料溶液及び標準液につき、光源としてカリウム測定用中空陰極ランプを、可燃性ガスとしてアセチレンを、支燃性ガスとして空気をそれぞれ用い、波長７６６.５nmで吸光度を測定するとき、試料溶液の吸光度は、標準液の吸光度以下でなければならない（０.２％以下）。

干渉抑制剤液の調製　炭酸カルシウム〔特級〕（$CaCO_3$）１２.５g（１２.４５～１２.５４g）を量ってビーカーに入れ、少量の水を加え、更に塩酸１０５mLを徐々に加える。この液を煮沸した後放冷し、水を加えて1,０００mLとする。

⑦　ナトリウム　⑥で得た試料溶液につき、原子吸光光度法（フレーム方式）により試験を行う。⑥と同様に空試験を行い補正する。別に、ナトリウム標準液１mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加え、標準液とする。試料溶液及び標準液につき、光源としてナトリウム測定用中空陰極ランプを、可燃性ガスとしてアセチレンを、支燃性ガスとして空気をそれぞれ用い、波長５８９.０nmで吸光度を測定するとき、試料溶液の吸光度は、標準液の吸光度以下でなければならない（０.１％以下）。

水分　４.０％以下（直接滴定）

強熱残分　０.１％以下（１g）

定量法　本品約３.０gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、アセトン４０mL及び水２０mLを加えて溶かし、１mol／L塩酸で滴定する（電位差滴定法）。同様の方法により空試験を行い補正する。

１mol／L塩酸１mL＝１６１.２０mg$C_7H_{15}NO_3$

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、L―カルニチン製造用原体に、含水無晶形酸化ケイ素を混和した粉末である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９０～１１０％に相当するL―カルニチン（$C_7H_{15}NO_3$）を含む。

確認試験　L―カルニチン製造用原体の確認試験を準用する。

定量法　L―カルニチン製造用原体の定量法を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

L―カルニチン製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（３８）　β―カロチン

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、デシケーター（減圧，シリカゲル）で４時間乾燥した後、定量するとき、β―カロチン（$C_{40}H_{56}$）９８.０％以上を含む。

物理的・化学的性質　本品は、赤紫～暗赤色の結晶又は結晶性の粉末で、僅かに特異な臭いと味を有する。

確認試験

①　本品のクロロホルム溶液（１→１,０００）１０mLは、橙色を呈し、この溶液に三塩化アンチモン試液１mLを加えるとき、緑青色を呈する。

②　定量法で得た試料溶液につき、シクロヘキサンを対照として吸収スペクトルを測定するとき、波長４５４～４５７nm及び４

８１～４８４nmに吸収の極大を示す。

純度試験

① 融点　１７６～１８３℃（分解）

② 溶状　本品０.１g（０.０５～０.１４g）に、クロロホルム１０mLを加えて溶かすとき、その溶液は、暗赤色で、澄明でなければならない。

③ 重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

④ ヒ素　本品０.５g（０.４５～０.５４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（４μg／g以下）。

⑤ 吸光比　定量法で得た試料原液及び試料溶液につき、シクロヘキサンを対照として試料原液の波長３４０nm及び３６２nmにおける吸光度A_1及びA_2、並びに試料溶液の波長４３４nm、４５５nm及び４８３nmにおける吸光度A_3、A_4及びA_5を測定するとき、A_2／A_1は１.００以上、（A_4×１０）／A_1は１５.０以上、A_4／A_3は１.３０～１.６０、A_4／A_5は１.０５～１.２５でなければならない。

乾燥減量　１.０％以下（１g，シリカゲル，減圧，４時間）

強熱残分　０.１０％以下（１g）

定量法　本品をデシケーター（減圧，シリカゲル）で４時間乾燥し、その約０.０４gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、クロロホルム１０mLを加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、シクロヘキサンを標線まで加えて１００mLとする。この溶液５mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、シクロヘキサンを標線まで加えて１００mLとし、試料原液とする。試料原液１０mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、シクロヘキサンを標線まで加

えて１００mLとし、試料溶液とする。この溶液につき、シクロヘキサンを対照として波長４５５nm付近の極大波長における吸光度Aを測定する。

$$\beta\text{—カロチン}(C_{40}H_{56})\text{の量}(mg) = \frac{A}{2,450} \times 200,000$$

（イ）　保存の方法の基準

遮光した密封容器に入れ、空気を不活性ガスで置換して保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、β—カロチン製造用原体に、賦形物質を混合した粒子である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９０～１３０％に相当するβ—カロチン（$C_{40}H_{56}$）を含む。

確認試験

①　本品の表示量に従い、β—カロチン製造用原体０.０１gを含む量を量り、トリプシン１００mg（９９.５～１００.４mg）を加えた後、水３mLを加え、４０℃の水浴中で約５分間ときどき振り混ぜ、粒子が残るときは、１０分間超音波処理し懸濁化する。放冷した後、クロロホルム２０mLを加え、よく振り混ぜ、毎分３,０００回転で５分間遠心分離するとき、クロロホルム層は、橙色を呈する。クロロホルム層２mLを量り、三塩化アンチモン試液０.５mLを加え、放置するとき、溶液は、緑青色を呈する。

②　定量法で得た試料溶液につき、シクロヘキサンを対照として吸収スペクトルを測定するとき、波長４５４～４５７nm及び４８１～４８４nmに吸収の極大を示す。

定量法　β—カロチン（$C_{40}H_{56}$）約５mgを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、１００mLの全量フラスコに入れ、トリプシン１００mg（９９.５～１００.４mg）を加えた後、水３mLを加え、４０℃の水浴中で約５分間ときどき振り混

ぜる。粒子が残るときは、１０分間超音波処理し懸濁化する。放冷した後、無水エタノール３０mLを加え、よく振り混ぜ、エーテルを標線まで加えて１００mLとする。この溶液をよく振り混ぜた後、一部をとり、毎分３,０００回転で５分間遠心分離する。上澄液２mLを全量ピペットを用いて量り、５０℃の水浴中で、窒素気流下で溶媒を留去する。残留物に無水エタノール約０.５mL及びクロロホルム約０.５mLをそれぞれ加えて溶かし、５０mLの全量フラスコに入れ、シクロヘキサンを標線まで加えて５０mLとし、試料溶液とする。試料溶液につき、シクロヘキサンを対照として波長４５５nm付近の極大波長における吸光度Aを測定する。

$$\beta\text{—カロチン}(C_{40}H_{56})\text{の量}(mg)=\frac{A}{2,230}\times 25,000$$

（イ）　保存の方法の基準

遮光した気密容器に保存すること。

（３９）　カンタキサンチン

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、カンタキサンチン（$C_{40}H_{52}O_2$）９６.０～１０２.０％を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、赤紫～暗赤紫色の結晶性の粉末である。

②　本品は、クロロホルムに溶けやすく、無水エタノール、エーテル、シクロヘキサン及び水にはほとんど溶けない。

③　本品は、酸素及び光により徐々に変化する。

④　融点　約２０９℃（分解）

確認試験

① 本品のクロロホルム溶液（１→１０,０００）０.５mLに三塩化アンチモン試液１mLを加えるとき、その溶液は、濃青色を呈する。

② 定量法で得た試料溶液につき、シクロヘキサンを対照として吸収スペクトルを測定するとき、波長４７０～４７６nmに吸収の極大を示す。

純度試験

① 重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

② ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

乾燥減量　０.５％以下（１g，減圧，シリカゲル，３時間）

強熱残分　０.１％以下（１g）

定量法　本品約１０mgを０.１mgの桁まで量り、その数値を記録し、クロロホルムを加えて溶かし、２００mLの全量フラスコに入れ、更にクロロホルムを標線まで加えて２００mLとする。この溶液４mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、シクロヘキサンを標線まで加えて１００mLとし、試料溶液とする。この溶液につき、シクロヘキサンを対照として波長４７３nm付近の極大波長における吸光度Aを測定する。

$$\text{カンタキサンチン}(C_{40}H_{52}O_2)\text{の量}(mg) = \frac{A}{2,200} \times 50,000$$

（イ）　保存の方法の基準

遮光した気密容器に入れ、空気を窒素ガスで置換して保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、カンタキサンチン製造用原体に、賦形物質を混和した粒子である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９０～１２０％に相当するカンタキサンチン（$C_{40}H_{52}O_2$）を含む。

確認試験　定量法で得たろ液５mLを量り、窒素気流中５０℃の水浴中で溶媒を留去し、残留物にクロロホルム５mLを加えて溶かし、試料溶液とする。この溶液１０μLを薄層クロマトグラフ用シリカゲルを用いて調製した薄層板にスポットする。次に、ジクロロメタン・エーテル混液（９：１）を展開溶媒とし、暗所で約１５cm展開した後、薄層板を暗所で風乾するとき、試料溶液から得たカンタキサンチンのスポットは、赤色を呈し、そのRf値は約０.４である。

定量法　カンタキサンチン（$C_{40}H_{52}O_2$）約１０mgを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、６０℃に加温した水１０mLを加えた後、６０℃の水浴中で加温し、窒素気流下でかき混ぜて完全に懸濁液とする。放冷した後、２５０mLの全量フラスコに完全に移し、無水エタノール１００mLを加える。さらに、クロロホルムを標線まで加えて２５０mLとし、ろ過する。初めのろ液２０mLを除き、次のろ液５mLを全量ピペットで量り、１００mLの丸底フラスコに入れ、窒素気流下５０℃の水浴中で溶媒を留去する。残留物を数滴の無水エタノールで湿らせた後、シクロヘキサン５０mLを加え、５０℃で約２分間放置して完全に溶かす。放冷した後、この溶液を１００mLの全量フラスコに移し、シクロヘキサンを標線まで加えて１００mLとし、試料溶液とする。この溶液につき、シクロヘキサンを対照として波長４７０nm付近の極大波長における吸光度Aを測定する。

$$\text{カンタキサンチン}(C_{40}H_{52}O_2)\text{の量}(mg) = \frac{A}{1,970} \times 50,000$$

（イ）　保存の方法の基準

遮光した気密容器に保存すること。

（４０）　クエン酸鉄

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、鉄（Fe）１６.５～１８.５％を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、赤褐色で透明な小葉片又は褐色の粉末である。

②　本品は、冷水にやや溶けにくく、熱水にやや溶けやすく、エタノールにほとんど溶けない。

③　本品の水溶液（１→２０）のpHは、１.０～２.０である。

④　本品の水溶液は、光により次第に還元されてクエン酸第一鉄となる。

確認試験

①　本品の水溶液（１→２０）１０mLは、第二鉄塩の定性反応①を呈する。

②　本品の水溶液（１→２０）１０mLに１mol／L水酸化ナトリウム試液１５mLを加え、よくかき混ぜながら１０分間水浴上で加熱する。放冷した後、ろ過し、ろ液１０mLを量り、酢酸で中和した溶液は、クエン酸塩の定性反応③を呈する。

純度試験

①　溶状　本品１g（０.５～１.４g）に水２０mLを加え、水浴中で加熱して溶かすとき、その溶液は、ほとんど澄明以下でなければならない。

②　鉛　本品０.５g（０.４５～０.５４g）を量り、鉛試験法（原子吸光光度法第１法）により鉛の試験を行うとき、その量は、２０μg／g以下でなければならない。

③　ヒ素　本品０.５g（０.４５～０.５４g）を量り、ヒ素試験法第２法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素

の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（４μg／g以下）。

定量法　本品約１.０gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、共栓フラスコに入れ、塩酸５mL及び水３０mLを加え、加熱して溶かす。放冷した後、ヨウ化カリウム４.０g（３.９５～４.０４g）を加え、密栓し、暗所に１５分間放置した後、水１００mLを加え、０.１mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液で滴定する（指示薬　デンプン試液１mL）。同様の方法で空試験を行い補正する。

０.１mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液１mL＝５.５８５mgFe

（イ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

クエン酸鉄製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

クエン酸鉄製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（４１）　グルコン酸カルシウム

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、８０℃で２時間乾燥した後、定量するとき、グルコン酸カルシウム（$C_6H_{12}CaO_{14}・H_2O$）９８.０～１０４.０％を含む。

物理的・化学的性質　本品は、白色の結晶性又は粒状の粉末である。

確認試験

① 本品の水溶液（１→４０）は、カルシウム塩の定性反応を呈する。

② 本品の水溶液（１→４０）１mLに塩化第二鉄試液１滴を加えるとき、その溶液は、濃黄色を呈する。

③ 本品の水溶液（１→１０）５mLに酢酸０.７mL及び新たに蒸留したフェニルヒドラジン１mLを加え、水浴上で３０分間加熱し、放冷した後、ガラス棒で内壁をこするとき、結晶を析出する。結晶をろ取し、熱湯１０mLを加えて溶かし、活性炭少量を加え、ろ過する。放冷した後、ガラス棒で内壁をこすり、析出する結晶を乾燥するとき、その融点は、１９２～２０２℃（分解）である。

純度試験

① 溶状　本品１.０g（０.９５～１.０４g）に水２０mLを加え、加温して溶かすとき、その溶液は、無色で、ほとんど澄明でなければならない。

② pH　本品の水溶液（１→２０）のpHは、６.０～８.０でなければならない。

③ 塩化物　本品０.３０g（０.２９５～０.３０４g）を量り、塩化物試験法により試料溶液を調製し、０.０１mol／L塩酸０.６０mLを用いて比較液を調製して塩化物の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（０.０７１％以下）。

④ 硫酸塩　本品０.５０g（０.４９５～０.５０４g）を量り、硫酸塩試験法により試料溶液を調製し、０.００５mol／L硫酸０.５０mLを用いて比較液を調製して硫酸塩の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（０.０４８％以下）。

⑤ 重金属　本品２.０g（１.９５～２.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（１０μg／g以下）。

⑥ ヒ素　本品０.５０g（０.４９５～０.５０４g）を量り、水５mLを加え、加温して溶かした溶液に、硫酸（３→５０）５mL及

び臭素試液１mLを加え、水浴上で加熱濃縮して５mLとし、これを試料溶液として装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（４μg／g以下）。

⑦　ショ糖又は還元糖　本品０.５０g（０.４９５～０.５０４g）を量り、水１０mL及び塩酸（１→４）２mLを加え、２分間煮沸する。放冷した後、無水炭酸ナトリウム溶液（１→８）５mLを加え、５分間放置した後、水を加えて２０mLとする。この溶液５mLを量り、フェーリング試液２mLを加え、１分間煮沸するとき、３０秒以内に橙黄～赤色の沈殿を生じてはならない。

乾燥減量　０.５０％以下（１g，８０℃，２時間）

定量法　本品を８０℃で２時間乾燥した後、その約０.４gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、水１００mLに溶かし、水酸化カリウム溶液（１→１０）１０mLを加え、約１分間放置し、NN指示薬約０.１gを加え、３０秒以内に０.０５mol／Lエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液で滴定する。この場合において、滴定の終点は、溶液の赤色が完全に消失して青色に変わるときとする。

０.０５mol／Lエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液１mL＝２２.４２mg$C_6H_{12}CaO_{14}\cdot H_2O$

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

グルコン酸カルシウム製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

グルコン酸カルシウム製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（４２）　L―グルタミン酸ナトリウム

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、１００℃で５時間乾燥した後、定量するとき、L―グルタミン酸ナトリウム（$C_5H_8NNaO_4・H_2O$）９９.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、無色～白色の柱状結晶又は白色の結晶性の粉末で、特異な味を有する。

②　本品の水溶液（１→１０）のpHは、６.７～７.２である。

確認試験

①　本品の水溶液（１→１,０００）５mLにニンヒドリン試液１mLを加え、３分間加熱するとき、溶液は、紫色を呈する。

②　本品の水溶液（１→１０）は、ナトリウム塩の定性反応を呈する。

純度試験

①　比旋光度　本品約５gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、２.５mol／L塩酸試液に溶かし、５０mLとし、この溶液につき、層長１００mmで旋光度を測定するとき、$[\alpha]_D^{20}$＝＋２４.８～＋２５.３°でなければならない。

②　溶状　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を水１０mLに加えて溶かすとき、その溶液は、無色で、澄明でなければならない。

③　塩化物　本品０.１０g（０.０９５～０.１０４g）を量り、塩化物試験法により試料溶液を調製し、０.０１mol／L塩酸０.２mLを用いて比較液を調製して塩化物の試験を行うとき、検液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（０.０７１％以下）。

④　アンモニウム塩　アミノ酢酸製造用原体の純度試験③を準用する（０.０２％以下）。

⑤　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第１法により試料溶液を調製し、鉛標準液１.０mLを用いて

比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（１０μg／g以下）。

⑥　ヒ素　本品1.0g（0.95～1.04g）を量り、ヒ素試験法第１法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

乾燥減量　0.5％以下（1g，１００℃，５時間）

定量法　本品を１００℃で５時間乾燥し、その約0.15gを0.0001gの桁まで量り、その数値を記録し、ギ酸３mLに溶かし、非水滴定用氷酢酸５０mLを加え、0.1mol／L過塩素酸で滴定する（指示薬　α―ナフトールベンゼイン試液0.5mL）。この場合において、滴定の終点は、溶液の褐色が緑色に変わるときとする。同様の方法で空試験を行い補正する。

0.1mol／L過塩素酸１mL＝９.３５７mg$C_5H_8NNaO_4 \cdot H_2O$

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

L―グルタミン酸ナトリウム製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

L―グルタミン酸ナトリウム製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（４３）　コハク酸クエン酸鉄ナトリウム

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、鉄（Fe）１０.０～１１.０％を含む。

物理的・化学的性質

① 本品は、青白色～帯緑白色の粉末で、臭いはない。

② 本品は、水にやや溶けやすく、エタノールにほとんど溶けない。

③ 本品は、熱に対して安定であるが、光により徐々に酸化され、褐色となる。

確認試験

① 本品の水溶液（１→１００）は、第一鉄塩の定性反応を呈する。

② 本品の水溶液（１→１００）５mLに強アンモニア水２mLを加えるとき、溶液は、赤褐色を呈するが、沈殿は生じない。

③ 本品３.０g（２.９５～３.０４g）を灰化して得た残留物は、ナトリウム塩の定性反応を呈する。

④ 本品０.５g（０.４５～０.５４g）に水５mL及び水酸化カリウム試液１０mLを加え、よくかき混ぜながら１０分間水浴上で加熱する。放冷した後、ろ過し、ろ液１０mLを量り、酢酸で中和した溶液は、クエン酸塩の定性反応③を呈する。

⑤ ④の酢酸で中和した溶液０.２mLを磁製るつぼに量り、希塩酸１滴を加えて酸性とした後、蒸発乾固する。残留物に塩化チオニル５滴を加え、ほとんど乾固するまで加熱する。次に、塩酸ヒドロキシルアミン飽和エタノール溶液５滴を加え、さらに、希水酸化カリウム・エタノール試液を加えてアルカリ性とする。これを約３０秒間煮沸した後、希塩酸１滴を加えて酸性とし、塩化第二鉄試液１滴を加えるとき、溶液は、暗紫色を呈する。

純度試験

① 溶状　本品１.０g（０.９５～１.０４g）に水１０mLを加え、加温して溶かすとき、その溶液は、濃緑褐色で、澄明でなければならない。

② 鉛　本品２.０g（１.９５～２.０４g）を量り、硝酸４mL及び水３０mLを加え、１０分間煮沸し、放冷した後、５０mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて５０mLとする。この溶液２５mLを全量ピペットを用いて量り、これを試料溶液として

鉛試験法（ジチゾン法）により鉛の試験を行うとき、その量は、１０μg／g以下でなければならない。

③　ヒ素　本品1.0g（0.９５～1.０４g）を量り、ヒ素試験法第２法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

④　第二鉄塩　本品2.0g（1.９５～2.０４g）を共栓フラスコに入れ、塩酸５mL及び水３０mLを加えて溶かし、ヨウ化カリウム4.0g（3.９５～4.０４g）を加え、栓をして暗所に１５分間放置する。次に、デンプン試液２mLを加え、よく振り混ぜるとき、呈色しても、これに0.１mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液１mLを加えるとき、その色は、消えなければならない。

定量法　本品約1.0gを0.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、ヨウ素瓶に入れ、希硫酸２５mL及び硝酸２mLを加え、１０分間煮沸する。放冷した後、水２０mL及びヨウ化カリウム4.0g（3.９５～4.０４g）を加え、栓をして暗所に１５分間放置した後、水１００mLを加え、0.１mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液で滴定する（指示薬　デンプン試液３mL）。同様の方法で空試験を行い補正する。

0.１mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液１mL＝５.５８５mgFe

（イ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

コハク酸クエン酸鉄ナトリウム製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

コハク酸クエン酸鉄ナトリウム製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（４４）　コレカルシフェロール

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

物理的・化学的性質

①　本品は、白色の結晶で、臭いはない。

②　本品は、エタノール又はクロロホルムに溶けやすく、脂肪油にやや溶けやすく、水にほとんど溶けない。

③　本品は、空気又は光により変化する。

確認試験　エルゴカルシフェロール製造用原体の確認試験を準用する。この場合において、「１４７～１４９℃」とあるのは、「１３３～１３５℃」と読み替えるものとする。

純度試験

①　吸光度　エルゴカルシフェロール製造用原体の純度試験①を準用する。この場合において、「４４５～４８５」とあるのは、「４５０～４９０」と読み替えるものとする。

②　比旋光度　エルゴカルシフェロール製造用原体の純度試験②を準用する。この場合において、「0.3g」とあるのは「0.1g」と、「＋１０２～＋１０７°」とあるのは「＋１０３～＋１１２°」と読み替えるものとする。

③　融点　エルゴカルシフェロール製造用原体の純度試験③を準用する。この場合において、「１１５～１１８℃」とあるのは、「８４～８８℃」と読み替えるものとする。

④　7―デヒドロコレステロール　本品0.010g（0.0095～0.0104g）に無水エタノール（9→10）2.0mLを加えて溶かし、ジギトニン0.020g（0.0195～0.0204g）を無水エタノール（9→10）2.0mLに溶かした溶液を加え、１８時間放置するとき、沈殿を生じてはならない。

（イ）　保存の方法の基準

遮光した密封容器に入れ、空気を窒素で置換し、冷所に保存すること。

イ　製剤（その１　液状）

（ア）　成分規格

本品は、コレカルシフェロール製造用原体に、硬化油、高級飽和脂肪酸、脂肪酸、植物性油脂又は動物性油脂を混和した油液又は水溶性液状物である。

含量　本品は、定量するとき、表示単位の９０～１３０％に相当するコレカルシフェロール（$C_{27}H_{44}O$）を含む。

確認試験　ビタミンD粉末製造用原体の確認試験を準用する。

定量法　ビタミンD定量法により試験を行う。

（イ）　保存の方法の基準

遮光した気密容器に入れ、ほとんど全満して、又は空気を窒素で置換して保存すること。

ウ　製剤（その２　粉状）

（ア）　成分規格

本品は、コレカルシフェロール製造用原体に、賦形物質を混和した粉末又は粒子である。

含量　本品は、定量するとき、表示単位の９０～１３０％に相当するコレカルシフェロール（$C_{27}H_{44}O$）を含む。

確認試験　ビタミンD粉末製造用原体の確認試験を準用する。

定量法　ビタミンD定量法により試験を行う。

（イ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

（４５）　酢酸dl―α―トコフェロール

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、酢酸dl―α―トコフェロール（$C_{31}H_{52}O_3$）９６.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、無色～黄色で、澄明の粘性の液体で、臭いはない。

②　本品は、アセトン、エーテル、クロロホルム又は植物油と混和する。

③　本品は、エタノールに溶けやすく、水にほとんど溶けない。

④　本品は、旋光性がない。

⑤　本品は、空気及び光により変化する。

確認試験　定量法で得た試料溶液１０mLに硝酸２mLを加え、７５℃で１５分間加熱するとき、溶液は、赤色～橙色を呈する。

純度試験

①　溶状　本品０.１g（０.０５～０.１４g）に無水エタノールを加えて溶かし、１０mLとするとき、その溶液は、澄明で、溶液の色は、塩化第二鉄の色の比較原液０.５mLに０.５mol／L塩酸試液を加えて１００mLとした溶液より濃くてはならない。

②　吸光度　本品０.０１gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、無水エタノールに溶かし、１００mLとし、この溶液につき、波長２８４nmで吸光度を測定するとき、$E_{1cm}^{1\%}$＝４１.０～４５.０でなければならない。

③　屈折率　本品の屈折率n_D^{20}は、１.４９４～１.４９９でなければならない。

④　比重　本品の比重d_{20}^{20}は、０.９５２～０.９６６でなければならない。

⑤　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

⑥　遊離α―トコフェロール　本品約１gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、硫酸のエタノール溶液（３→２００）１００mLを加えて溶かし、水２０mLを加え、よくかき混ぜながら０.０１mol／L硫酸第二セリウムアンモニウム溶液で滴定する（指示薬　ジフェニルアミン試液２滴）。同様の方法で空試験を行い補正し、遊離α―トコフェロールの量を求めるとき、その量は、０.５％以下でなければならない。この場合において、操作上の注意事項は、定量法を準用する。

０.０１mol／L硫酸第二セリウムアンモニウム溶液１mL＝２.１５４mg$C_{9}H_{50}O_{2}$

定量法　本品約０.２５gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、１００mLの褐色丸底フラスコに入れ、無水エタノール２５mLを加えて溶かし、硫酸のエタノール溶液（３→２０）２０mLを加え、還流冷却器を付け、３時間煮沸する。放冷した後、２００mLの褐色全量フラスコに入れ、無水エタノールを標線まで加えて２００mLとし、試料溶液とする。試料溶液５０mLを全量ピペットを用いて量り、硫酸のエタノール溶液（３→２００）５０mL及び水２０mLを加え、よくかき混ぜながら０.０１mol／L硫酸第二セリウムアンモニウム溶液で滴定する（指示薬　ジフェニルアミン試液２滴）。この場合において、操作は、直射日光を避け、できる限り暗所で行い、滴加速度は、１０秒間に２５滴とし、滴定の終点は、溶液の青紫色が１０秒間持続するときとする。同様の方法で空試験を行い補正する。

０.０１mol／L硫酸第二セリウムアンモニウム溶液１mL＝２.３６４mg$C_{31}H_{52}O_{3}$

（イ）　保存の方法の基準

遮光した気密容器に保存すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

酢酸dl―α―トコフェロール製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

酢酸dl―α―トコフェロール製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

ウ　製剤（その２　液状）

（ア）　成分規格

本品は、酢酸dl―α―トコフェロール製造用原体に、硬化油、高級飽和脂肪酸、脂肪酸、植物性油脂又は動物性油脂を混和した油液又は水溶性液状物である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９０～１２０％に相当する酢酸dl―α―トコフェロール（$C_{31}H_{52}O_3$）を含む。

確認試験　ビタミンE粉末製造用原体の確認試験を準用する。

定量法　ビタミンE粉末製造用原体の定量法を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

酢酸dl―α―トコフェロール製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

エ　製剤（その３　粉状）

（ア）　成分規格

本品は、酢酸dl―α―トコフェロール製造用原体に、賦形物質を混和した粉末又は粒子である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９０～１２０％に相当する酢酸dl―α―トコフェロール（$C_{31}H_{52}O_3$）を含む。

確認試験　ビタミンE粉末製造用原体の確認試験を準用する。

定量法　ビタミンE粉末製造用原体の定量法を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

（４６）　酸化マグネシウム

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、１,０００℃で３０分間強熱した後、定量するとき、酸化マグネシウム（MgO）９６.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、白色又は類白色の粉末で、臭いはない。

②　本品は、水に僅かに溶けて、弱アルカリ性を呈する。

③　本品は、希塩酸に容易に溶ける。

確認試験　本品１g（０.５～１.４g）に塩酸（１→４）２５mLを加えて溶かした溶液は、マグネシウム塩の定性反応を呈する。

純度試験

①　水可溶物　本品２.０g（１.９５～２.０４g）を量り、水１００mLを加え、水浴中で５分間加熱した後、３０秒以内にろ過する。放冷した後、ろ液２５mLを量り、水浴中で蒸発乾固し、１０５℃で１時間乾燥するとき、残留物の量は、１０mg以下である（２％以下）。

②　塩酸不溶物　本品２.０g（１.９５～２.０４g）を量り、水７５mLを加え、振り混ぜながら、それ以上溶けなくなるまで塩酸を滴下した後、５分間煮沸する。放冷した後、ろ過し、ろ紙上の残留物を洗液が塩化物の反応を呈さなくなるまで水でよく洗った後、ろ紙と共に１,０００℃で３０分間強熱するとき、残留物の量は、２０mg以下である（１％以下）。

③　遊離アルカリ　①のろ液５０mLを量り、メチルレッド試液２滴を加え、さらに、０.０５mol／L硫酸２.０mLを加えるとき、溶液の赤色は消えない。

④　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、塩酸（１→４）２５mLを加えて溶かし、水浴中で濃縮し、蒸発終了近くに残留物をよくかき混ぜて微粉末にする。これに水２０mLを加えて溶かし、同様に蒸発乾固した後、水２０mLを加えて溶かす。

必要ならばろ過し、酢酸（１→２０）２mL及び水を加えて５０mLとし、これを試料溶液とする。重金属試験法第２法により鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製し、重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

⑤　酸化カルシウム　定量法のA液５０mLを量り、水を加えて３００mLとし、水酸化カリウム溶液（１→１０）１０mLを加え、１分間放置した後、ミクロビューレットを用いて０.０１mol／Lエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液で滴定し（指示薬NN指示薬約０.１g）、その消費量をbmLとする。終点は、溶液の赤紫色が完全に消費して青色となるときとし、次式により含量を求めるとき、その量は、１.５％以下である。

$$酸化カルシウム(CaO)の量(\%)=\frac{b(mL)\times 0.5608}{試料の採取量(g)}$$

⑥　ヒ素　本品０.５g（０.４５～０.５４g）を量り、塩酸（１→４）１０mLを加えて溶かし、これを試料溶液として装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（４μg／g以下）。

強熱減量　１０.０％以下（１g，１,０００℃，３０分間）

定量法　本品を１,０００℃で３０分間強熱し、その約０.５gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、水５mLで潤し、塩酸１０mL及び過塩素酸１０mLを加え、時計皿で蓋をして徐々に加熱し、濃厚な白煙が出始めてから更に１０分間加熱する。放冷した後、温水約５０mLと塩酸（１→２）５mLを加え、少し加熱して３０秒以内にろ過し、ろ液を５００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて５００mLとし、A液とする。A液１０mLを全量ピペットを用いて量り、水を加えて１００mLとし、pH１０.７のアンモニア・塩化アンモニウム緩衝液５mL及びエリオクロムブラックT試液２滴を加え、３０秒以内に０.０１mol／Lエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液で滴定し、その消費量amLを求める。終点は、溶液の赤色が青色になるときとする。純度試験⑤で得た消費量bmLを用い、次式により含量を求める。

$$\text{酸化マグネシウム(MgO)の量(\%)} = \frac{(a - 0.2b) \times 2.0152}{\text{試料の採取量(g)}}$$

（イ）　保存の方法の基準

気密容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

酸化マグネシウム製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

酸化マグネシウム製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（４７）　シアノコバラミン

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、換算した乾燥物に対し、シアノコバラミン（$C_{63}H_{88}CoN_{14}O_{14}P$）９５.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、暗赤色の結晶又は粉末である。

②　本品は、水にやや溶けにくく、エタノールに溶けにくく、アセトン、エーテル及びクロロホルムにほとんど溶けない。

③　本品は、吸湿性である。

確認試験

①　定量法の試料溶液につき、吸収スペクトルを測定するとき、波長２７７～２７９nm、３６０～３６２nm及び５４８～５５２

nmに吸収の極大を示し、それぞれの極大波長における吸光度をA_1、A_2及びA_3とするとき、A_1／A_2は０.５３～０.５９、A_3／A_2は０.２９～０.３２である。

② 本品１mg（０.５～１.４mg）に硫酸水素カリウム０.０５g（０.０４５～０.０５４g）を加え、混ぜ、強熱して融解する。放冷した後、融解物をガラス棒で砕き、水３mLを加え、煮沸して溶かし、フェノールフタレイン試液１滴を加えた後、溶液が淡赤色を呈するまで１mol／L水酸化ナトリウム試液を滴加する。その後、酢酸ナトリウム０.５g（０.４５～０.５４g）、希酢酸０.５mL及び１―ニトロソ―２―ナフトール―３，６―ジスルホン酸二ナトリウム溶液（１→５００）０.５mLを加えるとき、溶液は、３０秒以内に赤色～橙赤色を呈し、塩酸０.５mLを追加し、１分間煮沸しても、溶液の赤色は消えない。

③ 本品５mg（４.５～５.４mg）を５０mLの蒸留フラスコに入れ、水５mLを加えて溶かし、次亜リン酸２.５mLを加えた後、短い冷却器を付け、冷却器の先端を試験管に入れた水酸化ナトリウム溶液（１→５０）１mL中に浸す。次に、１０分間穏やかに煮沸し、留液１mLを得るまで蒸留する。試験管中の溶液に硫酸第一鉄アンモニウムの飽和溶液４滴を加え、穏やかに振り混ぜ、フッ化ナトリウム０.０３g（０.０２５～０.０３４g）を加え、沸騰するまで加熱した後、３０秒以内に硫酸（１→７）を溶液が澄明になるまで滴加し、更に硫酸（１→７）３～５滴を追加するとき、溶液は、青色～青緑色を呈する。

純度試験　プソイドシアノコバラミン　本品１.０mg（０.９５～１.０４mg）に水２０mLを加えて溶かし、分液漏斗に入れ、m―クレゾール・四塩化炭素混液（１：１）５mLを加え、１分間激しく振り混ぜた後、放置し、下層を別の分液漏斗に移し、硫酸（１→７）５mLを加え、激しく振り混ぜる。必要ならば遠心分離するとき、上澄液の色は、無色、又は０.０２mol／L過マンガン酸カリウム溶液０.６mLに水を加えて１,０００mLとした液より濃くてはならない。

乾燥減量　１２％以下（０.０５g，減圧，０.６７kPa以下，五酸化リン，１００℃，４時間）

定量法　本品及びシアノコバラミン標準品（あらかじめ本品と同様の方法で乾燥減量を測定しておいたもの。）約０.０２gずつを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、それぞれ水を加えて溶かし、１,０００mLの全量フラスコに入れ、更に水を標線まで

加えて１,０００mLとし、試料溶液及び標準液とする。それぞれにつき、波長３６１nmにおける吸光度A_T及びA_Sを測定する。

$$\text{シアノコバラミン}(C_{63}H_{88}CoN_{14}O_{14}P)\text{の量(mg)} = \text{乾燥物に換算したシアノコバラミン標準品の量(mg)} \times \frac{A_T}{A_S}$$

（イ）　保存の方法の基準

遮光した気密容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、シアノコバラミン製造用原体に、賦形物質を混和した粉末又は粒子である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９０～１２０％に相当するシアノコバラミン（$C_{63}H_{88}CoN_{14}O_{14}P$）を含む。

確認試験　本品を粉末とし、硬化油、高級飽和脂肪酸、脂肪酸、植物性油脂又は動物性油脂で被覆粒状化したものにあってはシアノコバラミン定量法の第１法の前処理を行って得た残留物を、その他のものにあってはシアノコバラミン製造用原体２mgを含む量を遠心沈殿管に入れ、水５mLを加え、１０分間激しく振り混ぜた後、５分間遠心分離し、上澄液を試料溶液とする。別に、シアノコバラミン標準品２mg（１.５～２.４mg）を量り、水５mLを加えて溶かし、標準液とする。試料溶液及び標準液５μLずつを薄層クロマトグラフ用シリカゲルを用いて調製した薄層板にスポットし、メタノール・水混液（１９：１）を展開溶媒として約１２cm展開した後、薄層板を風乾するとき、試料溶液及び標準液から得たシアノコバラミンのスポットは、赤色を呈し、これらのRf値は等しい。

定量法　本品を粉末とし、試料とする。シアノコバラミンの表示含量が０.１％以下のものにあっては第２法、その他のものにあっては第１法を用いる。ただし、第１法により操作して得た試料溶液について、水を対照液とし、波長３００～６００nmにおける吸

収スペクトルを測定し、吸収極大が波長３６０～３６２nm及び波長５４８～５５２nmのそれぞれの間にないとき、又はそれぞれの極大波長における吸光度A_1及びA_2の比A_1／A_2が０.２９～０.３２の範囲内にないときは、第２法を用いる。

第１法　硬化油、高級飽和脂肪酸、脂肪酸、植物性油脂又は動物性油脂で被覆粒状化したものにあっては、シアノコバラミン（$C_{63}H_{88}CoN_{14}O_{14}P$）約２mgを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、クロロホルム５０mLを加え、振り混ぜた後、ガラスろ過器（G４）を用いてろ過する。ろ過器上の残留物は、さらに、クロロホルム２０mLずつで３回洗浄ろ過し、残留物からクロロホルム臭がなくなるまで風乾する。残留物に水８０mLを加えながら抽出・ろ過し、ろ液を１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとし、試料溶液とする。その他のものにあっては、シアノコバラミン（$C_{63}H_{88}CoN_{14}O_{14}P$）約２mgを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、１００mLの全量フラスコに入れ、水８０mLを加え、よく振り混ぜた後、更に水を標線まで加えて１００mLとし、必要ならば、毎分３,０００回転で約１０分間遠心分離し、ろ過する。初めのろ液２０mLを除き、次のろ液を試料溶液とする。

別に、シアノコバラミン標準品（あらかじめシアノコバラミン製造用原体と同様の方法で乾燥減量を測定しておいたもの。）約０.０２gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、水を加えて溶かし、１,０００mLの全量フラスコに入れ、更に水を標線まで加えて１,０００mLとし、標準液とする。

それぞれにつき、以下シアノコバラミン製造用原体の定量法を準用する。

$$\text{シアノコバラミン}(C_{63}H_{88}CoN_{14}O_{14}P)\text{の量(mg)} = \text{乾燥物に換算したシアノコバラミン標準品の量(mg)} \times \frac{A_T}{A_S} \times \frac{1}{10}$$

第２法　シアノコバラミン（$C_{63}H_{88}CoN_{14}O_{14}P$）約２.５mgを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、水１０mLを全量ピペットを用いて加え、１０分間激しく振り混ぜた後、毎分２,７００回転で１０分間遠心分離する。上澄液３mL

を全量ピペットを用いて量り、DEAE―セファデックスA―２５　２５０mg（２４９.５～２５０.４mg）を加え、ときどき振り混ぜながら３０分間放置し、メンブランフィルター（０.８μm）を用いてろ過する。ろ液４００μLをマイクロピペットを用いて量り、薄層クロマトグラフ用シリカゲルを用いて調製した薄層板の下端から２cmの位置に帯状にスポットする。このとき、薄層板左側に試料のスポットと重らないようにシアノコバラミン標準液（１→２,５００）５μLをスポットする。次に、メタノール・水混液（１９：１）を展開溶媒として約１２cm展開した後、薄層板を風乾する。標準液及び試料から得たシアノコバラミンの赤色スポットの位置が一致することを確認した後、試料から得た帯状のスポットの中心から上下１cmまでの部分をかきとり、あらかじめメタノール・水混液（１９：１）５mLを加えた内径１cm、長さ２０cmのガラスカラムに入れる。メタノール・水混液（１９：１）５０mLでシアノコバラミンの赤色を完全に溶出する。溶出液を集め、６０℃の水浴中で振り動かしながらアスピレーターを用いて減圧留去し、残留物に水を加えて溶かし、５mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて５mLとし、メンブランフィルター（０.８μm）を用いてろ過し、ろ液を試料溶液とする。薄層クロマトグラフ用シリカゲル１g（０.５～１.４g）を量り、あらかじめメタノール・水混液（１９：１）５mLを加えたガラスカラムに入れ、メタノール・水混液（１９：１）５０mLで洗い、洗液を集め、６０℃の水浴中で振り動かしながらアスピレーターを用いて減圧留去し、水を加えて５mLとし、メンブランフィルター（０.８μm）を用いてろ過し、ろ液を空試験液とする。別に、シアノコバラミン標準品（あらかじめシアノコバラミン製造用原体と同様の方法で乾燥減量を測定しておいたもの。）約０.０２gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、水を加えて溶かし、１,０００mLの全量フラスコに入れ、更に水を標線まで加えて１,０００mLとし、標準液とする。試料溶液、空試験液及び標準液につき、水を対照液として波長３６１nm付近の極大波長における吸光度A_T、A_B及びA_Sを測定する。

$$\text{シアノコバラミン}(C_{63}H_{88}CoN_{14}O_{14}P)\text{の量}(mg)$$
$$=\text{乾燥物に換算したシアノコバラミン標準品の量}(mg)\times\frac{A_T-A_B}{A_S}\times\frac{1}{8}$$

（イ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

（４８）　硝酸チアミン

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、１０５℃で２時間乾燥した後、定量するとき、硝酸チアミン（$C_{12}H_{17}N_5O_4S$）９８.０～１０２.０％を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、白色～微黄白色の結晶又は結晶性の粉末で、臭いはない、又は僅かに特異な臭いを有する。

②　本品は、水にやや溶けにくく、エタノールに極めて溶けにくく、クロロホルムにほとんど溶けない。

③　融点　約１９３℃（分解）

確認試験

①　塩酸チアミン製造用原体の確認試験①、②及び③を準用する。

②　本品の水溶液（１→５０）は、硝酸塩の定性反応①及び②を呈する。

純度試験

①　pH　本品１.０g（０.９５～１.０４g）に水を加えて溶かし、１００mLとした溶液のpHは、６.５～８.０でなければならない。

②　塩化物　本品０.２０g（０.１９５～０.２０４g）を量り、塩化物試験法により試料溶液を調製し、０.０１mol／L塩酸０.３mL

を用いて比較液を調製して塩化物の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（０．０５３％以下）。

③　硫酸塩　本品１.５g（１.４５～１.５４g）に水３０mL及び希塩酸２mLを加えて溶かし、これに水を加えて５０mLとし、これを試料溶液とする。０.００５mol／L硫酸０.３５mLに希塩酸２mL及び水を加えて５０mLとし、これを比較液として硫酸塩の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（０.０１１％以下）。

④　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第１法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない。ただし、試料は、加温して溶かす（２０μg／g以下）。

乾燥減量　１.０％以下（０.５g，１０５℃，２時間）

強熱残分　０.２０％以下（１g）

定量法　本品及び塩酸チアミン標準品をそれぞれ１０５℃で２時間乾燥し、以下塩酸チアミン製造用原体の定量法を準用する。

$$\text{硝酸チアミン}(C_{12}H_{17}N_5O_4S)\text{の量}(mg) = \text{塩酸チアミン標準品の量}(mg) \times \frac{A_T - A_T'}{A_S - A_S'} \times 0.9706$$

（イ）　保存の方法の基準

遮光した気密容器に保存すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

硝酸チアミン製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

硝酸チアミン製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、硝酸チアミン製造用原体に、賦形物質を混和した粉末又は粒子である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９０～１１０％に相当する硝酸チアミン（$C_{12}H_{17}N_5O_4S$）を含む。

確認試験

①　本品の表示量に従い、硝酸チアミン製造用原体０.０２gを含む量を量り、水５０mL及び希酢酸１０mL、並びに硬化油、高級飽和脂肪酸、脂肪酸、植物性油脂又は動物性油脂を含む製剤にあっては、クロロホルム２０mLを加え、振り混ぜた後、静置し、水層をろ過する。初めのろ液１０mLを除き、次のろ液５mLを量り、マイヤー試液２～３滴を加えるとき、帯黄白色の沈殿又は混濁を生じる。

②　①のろ液１mLを量り、水を加えて２０mLとし、その溶液５mLを量り、以下硝酸チアミン製造用原体の確認試験③を準用する。

定量法　硬化油、高級飽和脂肪酸、脂肪酸、植物性油脂又は動物性油脂を含むものにあっては第１法を、その他のものにあっては第２法を用いる。

第１法　硝酸チアミン（$C_{12}H_{17}N_5O_4S$）約０.０２gを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、クロロホルム５０mLを加え、振り混ぜた後、ガラスろ過器（G４）を用いてろ過し、ろ過器上の残留物は、さらに、クロロホルム２０mLずつで３回洗う。残留物のクロロホルム臭がなくなった後、加温した０.１mol／L塩酸試液約１９０mLで抽出しながらろ過し、放冷した後、ろ液を２００mLの全量フラスコに入れ、ろ液に０.１mol／L塩酸試液を標線まで加えて２００mLとし、この溶液２

mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、０.００１mol／L塩酸試液を標線まで加えて１００mLとし、試料溶液とする。別に、塩酸チアミン標準品を１０５℃で２時間乾燥し、その約０.１gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、０.１mol／L塩酸試液を加えて溶かし、１,０００mLの全量フラスコに入れ、更に０.１mol／L塩酸試液を標線まで加えて１,０００mLとする。この溶液２mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、０.００１mol／L塩酸試液を標線まで加えて１００mLとし、標準液とする。試料溶液２mLずつを共栓遠心沈殿管T及びT′に全量ピペットを用いて量り、酸性塩化カリウム試液３mLずつを加える。Tには、臭化シアン試液３mLを加え、振り混ぜた後、水酸化ナトリウム溶液（３→１０）２mLを３０秒以内に加え、振り混ぜ、全量ピペットを用いてイソブタノール１５mLを加え、密栓し、２分間激しく振り混ぜる。T′には、水酸化ナトリウム溶液（３→１０）２mLを加え、振り混ぜた後、臭化シアン試液３mLを加え、振り混ぜ、全量ピペットを用いてイソブタノール１５mLを用いて加え、密栓し、２分間激しく振り混ぜる。別に、標準液２mLを共栓遠心沈殿管S及びS′に全量ピペットを用いて量り、試料溶液と同様に操作する。各遠心沈殿管を緩速度で２分間遠心分離した後、各イソブタノール層を別の試験管にとり、必要ならば、無水硫酸ナトリウム１～２gを少量ずつ加え、穏やかに振り混ぜた後、放置し、澄明なイソブタノール溶液をとる。各イソブタノール溶液につき、励起波長約３７０nm、蛍光波長約４４０nmで蛍光の強度F_T、F_T'、F_S及びF_S'を測定する。

$$\text{硝酸チアミン}(C_{12}H_{17}N_5O_4S)\text{の量(mg)} = \text{塩酸チアミン標準品の量(mg)} \times \frac{F_T - F_T'}{F_S - F_S'} \times 0.1941$$

第２法　硝酸チアミン（$C_{12}H_{17}N_5O_4S$）約０.０２gを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、加温した０.１mol／L塩酸試液１５０mLを加え、振り混ぜた後、ろ過する。ろ紙上の残留物を０.１mol／L塩酸試液２０mLずつで２回洗い、ろ液及び洗液を合わせ、２００mLの全量フラスコに入れ、０.１mol／L塩酸試液を標線まで加えて２００mLとする。この溶液

２mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、０.０００１mol／L塩酸試液を標線まで加えて１００mLとし、試料溶液として、以下第１法を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

硝酸チアミン製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（４９）　水酸化アルミニウム

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、アルミニウム（Al）３３.０～３６.０％を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、白色の粉末で、臭いはない。

②　本品は、水又はエタノールにほとんど溶けない。

③　本品は、希塩酸又は１mol／L水酸化ナトリウム試液にほとんど溶ける。

確認試験　本品０.２g（０.１５～０.２４g）に希塩酸２０mLを加え、加温した後、ろ過して得たろ液は、アルミニウム塩の定性反応を呈する。

純度試験

①　重金属　本品２.０g（１.９５～２.０４g）を量り、塩酸８mL及び水５mLを加え、よく振り混ぜながら、沸騰するまで穏やかに加熱した後、水浴上で蒸発乾固し、残留物に水３０mLを加え、加熱してよく振り混ぜ、放冷した後、ろ過する。ろ液に希酢酸２mL及びアンモニア試液５mLを滴加した後、かき混ぜながら溶液が透明になるまで加温し、放冷した後、水を加えて５０mLとし、これを試料溶液とする。鉛標準液２.０mLに塩酸８mL及び水５mLを加え、水浴上で蒸発乾固し、試料の場合と同様

に操作し、これを比較液として重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（１０μg／g以下）。

② ヒ素　本品０.８g（０.７５～０.８４g）を量り、希硫酸１０mLを加え、よく振り混ぜながら沸騰するまで穏やかに加熱し、放冷した後、ろ過し、ろ液２.５mLに水を加えて５mLとする。これを試料溶液として装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（１０μg／g以下）。

定量法　本品約２.０gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、塩酸１５mLを加え、３０分間水浴上で振り混ぜながら加熱し、５００mLの全量フラスコに入れ、放冷した後、水を標線まで加えて５００mLとする。この溶液２０mLを全量ピペットを用いて量り、０.０５mol／Lエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液３０mLを全量ピペットを用いて加え、pH４.８の酢酸・酢酸アンモニウム緩衝液２０mLを加えた後、５分間煮沸し、放冷した後、エタノール５５mLを加え、０.０５mol／L酢酸亜鉛溶液で滴定する（指示薬　ジチゾン試液２mL）。この場合において、滴定の終点は、溶液の淡暗緑色が淡赤色に変わるときとする。同様の方法で空試験を行う。

０.０５mol／Lエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液１mL＝１.３４９mgAl

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

水酸化アルミニウム製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

水酸化アルミニウム製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（５０）　タウリン

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、１０５℃で２時間乾燥した後、定量するとき、タウリン（$C_2H_7NO_3S$）９９.０～１０１.０％を含む。

物理的・化学的性質

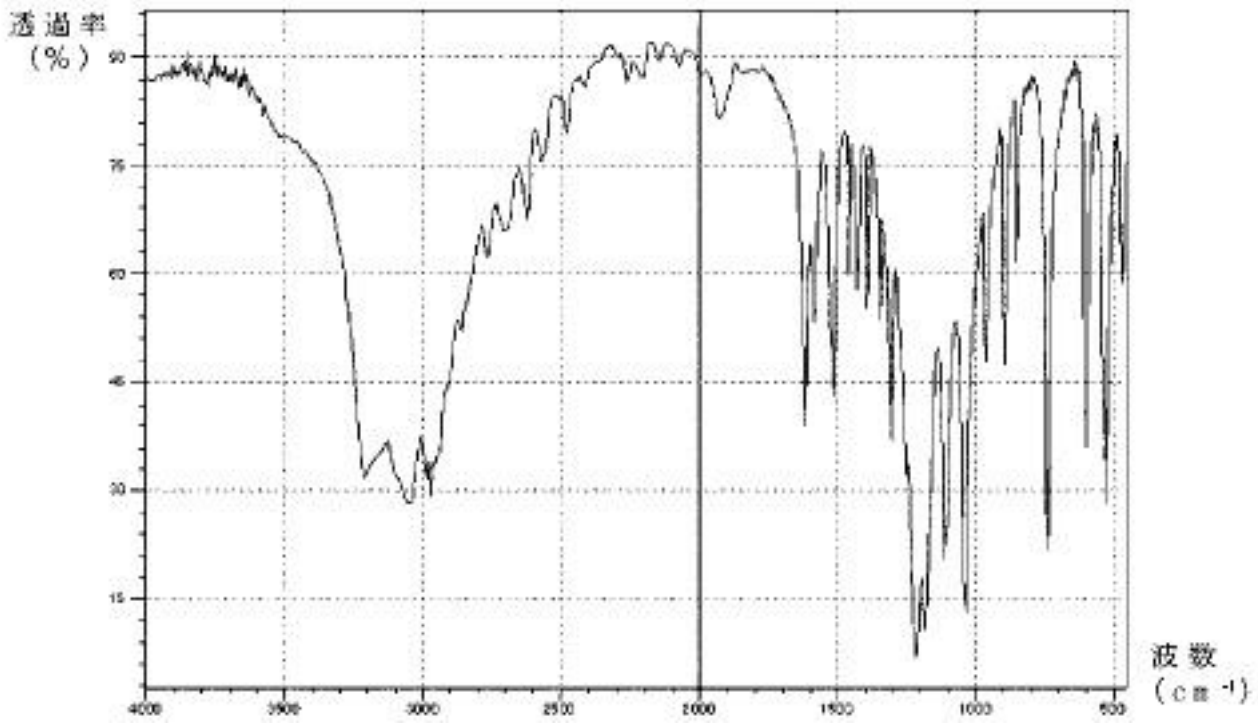
①　本品は、無色若しくは白色の結晶又は白色の結晶性の粉末である。

②　本品は、水にやや溶けやすく、無水エタノールにほとんど溶けない。

③　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を新たに煮沸し冷却した水２０mLに溶かした溶液のpHは、４.１～５.６である。

確認試験　本品につき、赤外吸収スペクトル測定法の臭化カリウム錠剤法により試験を行い、本品のスペクトルと本品の参照スペクトルを比較するとき、両者のスペクトルは、同一波数のところに同様の強度の吸収を認める。

本品の参照スペクトル



純度試験

① 溶状　本品１.０g（０.９５～１.０４g）に水２０mLを加えて溶かすとき、その溶液は、無色で、澄明でなければならない。

② 塩化物　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、塩化物試験法により試料溶液を調製し、０.０１mol／L塩酸０.３mLを用いて比較液を調製して塩化物の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（０.０１１％以下）。

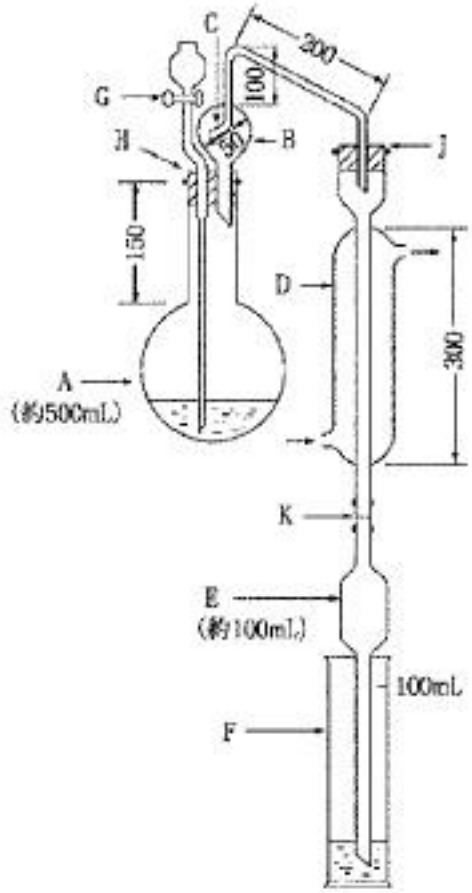
③ 硫酸塩　本品２.０g（１.９５～２.０４g）を量り、硫酸塩試験法により試料溶液を調製し、０.００５mol／L硫酸０.４mLを用

いて比較液を調製して硫酸塩の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（０.０１０％以下）。

④　アンモニウム塩

装置

図に示すものを用いる。



数字はmmを示す

A：蒸留フラスコ

B：しぶき止め

C：小孔

D：冷却器

E：逆流止め

F：受器（メスシリンダー）

G：コック

H及びJ：ゴム栓

K：ゴム管

操作法

試料溶液及び標準液の調製　本品０.２５g（０.２４５～０.２５４g）を蒸留フラスコAに入れ、水１４０mLを加えて溶かし、酸化マグネシウム２g（１.５～２.４g）を加え、留液６０mLを得るまで蒸留する。受器F（メスシリンダー）には、吸収液としてホウ酸溶液（１→２００）２０mLを入れ、冷却器の下端を吸収液に浸し、毎分５～７mLの留出速度となるように加熱温度を調節する。冷却器の下端を液面から離し、少量の水でその部分を洗い込み、水を加えて１００mLとし、試料溶液とする。

標準液は、アンモニウム標準液５.０mLを蒸留フラスコAに入れ、以下試料溶液の調製法と同様に操作する。

試料溶液及び標準液の試験　試料溶液及び標準液３０mLずつをネスラー管に入れ、フェノール・ニトロプルシドナトリウム試液６.０mLを加え、混和する。次に、次亜塩素酸ナトリウム・水酸化ナトリウム試液４mL及び水を加えて５０mLとし、混和した後、６０分間放置する。両管を白色の背景を用い、上方又は側方から観察して溶液の色を比較する。試料溶液の呈する色は、標準液の呈する色より濃くてはならない（０.０２％以下）。

フェノール・ニトロプルシドナトリウム試液の調製　フェノール5g（４.５～５.４g）及びニトロプルシドナトリウム２５

mg（２４.５～２５.４mg）を水に溶かし、５００mLとする。冷暗所に保存する。

次亜塩素酸ナトリウム・水酸化ナトリウム試液の調製　次亜塩素酸ナトリウム１.０５gを含む容量のアンモニウム試験用次亜塩素酸ナトリウム試液に水酸化ナトリウム１５g（１４.５～１５.４g）及び水を加えて溶かし、1,０００mLとする。用時調製する。

⑤　重金属　本品２.０g（１.９５～２.０４g）を量り、重金属試験法第１法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（１０μg／g以下）。

⑥　類縁物質　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を水５０mLに溶かし、試料溶液とする。この溶液１mLを全量ピペットを用いて量り、５０mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて５０mLとする。この溶液１mLを全量ピペットを用いて量り、水を加えて１０mLとし、標準液とする。試料溶液及び標準液５μLずつを薄層クロマトグラフ用シリカゲルを用いて調製した薄層板にスポットする。次に、水・無水エタノール・n―ブタノール・氷酢酸混液（１５０：１５０：１００：１）を展開溶媒として約１０cm展開した後、薄層板を風乾する。これにニンヒドリン・ブタノール試液を均等に噴霧し、１０５℃で５分間加熱するとき、試料溶液から得た主スポット以外のスポットは、１個以下であり、標準液から得たスポットより濃くない。

乾燥減量　０.２０％以下（１g，１０５℃，２時間）

強熱残分　０.１％以下（１g）

定量法　本品を１０５℃で２時間乾燥し、その約０.２gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、水５０mLを加えて溶かし、ホルマリン５mLを加え、０.１mol／L水酸化ナトリウム溶液で滴定する（電位差滴定法）。同様の方法で空試験を行い補正する。

０.１mol／L水酸化ナトリウム溶液１mL＝１２.５２mg$C_2H_7NO_3S$

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

タウリン製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

タウリン製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（５１）　炭酸亜鉛

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、塩基性炭酸亜鉛であり、定量するとき、亜鉛（Zn）５７.０～６０.０％を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、白色の粉末で臭いはない。

②　本品は、希塩酸又はアンモニア試液に溶け、水又はエタノールにほとんど溶けない。

確認試験

①　本品の希塩酸溶液（１→１０）は、塩の定性反応を呈する。

②　本品は、炭酸塩の定性反応①を呈する。

純度試験

①　溶状　本品２.０g（１.９５～２.０４g）に水１０mL及び希硫酸３０mLを加えて溶かすとき、その溶液は、無色で、澄明でなければならない。

②　重金属　本品２.０g（１.９５～２.０４g）に水１０mL及び塩酸（４７→１００）１０mLを加え、加温しながら溶かし、放冷

した後、アンモニア水（４→５）３mLを加える。さらに、塩酸（４７→１００）を加えて沈殿を溶かし、水を加えて４０mLとし、試料溶液とする。この試料溶液１５mLを量り、シアン化カリウム試液３０mL及び水を加えて５０mLとし、硫化ナトリウム試液０.５mLを加え、５分間放置するとき、この溶液の呈する色は、試料溶液５mLを量り、鉛標準液１.５mL、シアン化カリウム試液３０mL及び水を加えて５０mLとし、硫化ナトリウム試液０.５mLを加え、５分間放置するとき呈する色より濃くてはならない（３０μg／g以下）。

③　ヒ素　本品０.４０g（０.３９５～０.４０４g）を量り、希塩酸５mLを加えて溶かし、これを試料溶液として装置Bを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、臭化第二水銀紙の色は、標準色より濃くてはならない（５μg／g以下）。

乾燥減量　３.０％以下（１g，１０５℃，２時間）

定量法　本品約１.５gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、水１０mL及び塩酸（１→２）１０mLを加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとする。この溶液１０mLを全量ピペットを用いて量り、水８０mLを加え、水酸化ナトリウム溶液（１→５０）を僅かに沈殿を生じるまで加え、次に、pH１０.７のアンモニア・塩化アンモニウム緩衝液５mLを加えた後、０.０５mol／Lエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液で滴定する（指示薬　エリオクロムブラックT・塩化ナトリウム指示薬０.０４g（０.０３５～０.０４４g））。

０.０５mol／Lエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液１mL＝３.２６９mgZn

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

炭酸亜鉛製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

炭酸亜鉛製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（５２）　炭酸コバルト

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、塩基性炭酸コバルトであり、定量するとき、コバルト（Co）４７.０～５２.０％を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、淡赤色又は暗紫色の粉末で臭いはない。

②　本品は、希塩酸に溶け、水又はエタノールにほとんど溶けない。

確認試験

①　本品１.０g（０.９５～１.０４g）に希塩酸１０mLを加えて溶かし、α―ニトロソ―β―ナフトール試液１mLを加えるとき、赤褐色の沈殿を生じる。

②　本品は、炭酸塩の定性反応①を呈する。

純度試験

①　溶状　本品２.０g（１.９５～２.０４g）に水１０mL及び希塩酸３０mLを加えて溶かすとき、その溶液は、赤紫色で、澄明でなければならない。

②　鉛　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、硝酸（１→１５０）を加えて溶かし、２０mLの全量フラスコに入れ、更に硝酸（１→１５０）を標線まで加えて２０mLとする。これを試料溶液として鉛試験法（原子吸光光度法第１法）により鉛の試験を行うとき、その量は、３０μg／g以下でなければならない。

③　ヒ素　本品０.４０g（０.３９５～０.４０４g）を量り、希塩酸５mLを加えて溶かし、これを試料溶液として装置Bを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、臭化第二水銀紙の色は、標準色より濃くてはならない（５μg／g以下）。

乾燥減量　３.０％以下（１g，７０℃，２時間）

定量法　本品約１.０gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、水１０mL及び塩酸（１→２）５mLを加えて溶かし、２５０mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて２５０mLとする。この溶液１０mLを全量ピペットを用いて量り、水１００mLを加え、アンモニア試液でpHを８.０に合わせながら、０.０１mol／Lエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液で滴定する（指示薬　ムレキサイド指示薬０.２０g（０.１９５～０.２０４g））。

０.０１mol／Lエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液１mL＝０.５８９３mgCo

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

炭酸コバルト製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

炭酸コバルト製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（５３）　炭酸水素ナトリウム

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、デシケーター（シリカゲル）で４時間乾燥した後、定量するとき、炭酸水素ナトリウム（$NaHCO_3$）９９.０％以上

を含む。

物理的・化学的性質

① 本品は、白色の結晶又は結晶性の粉末で、臭いはない。

② 本品は、水にやや溶けやすく、エタノールにほとんど溶けない。

③ 本品は、湿った空気中で徐々に分解する。

確認試験 本品の水溶液（１→３０）は、ナトリウム塩及び炭酸水素塩の定性反応を呈する。

純度試験

① 溶状 本品１.０g（０.９５～１.０４g）に水２０mLを加えて溶かすとき、その溶液は、無色で、澄明でなければならない。

② 塩化物 本品０.４０g（０.３９５～０.４０４g）を量り、希硝酸４mLを加え、沸騰するまで加熱し、放冷した後、希硝酸６mL及び水を加えて５０mLとし、これを試料溶液とする。塩化物試験法により０.０１mol／L塩酸０.４mLを用いて比較液を調製して塩化物の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（０.０４０％以下）。

③ 炭酸塩 本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、新たに煮沸し冷却した水２０mLを加え、１５℃以下で極めて穏かに揺り動かして溶かし、０.１mol／L塩酸２.０mL及びフェノールフタレイン試液２滴を加えるとき、溶液は、３０秒以内に赤色を呈してはならない。

④ アンモニウム塩 本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、加熱するとき、発生するガスは、潤した赤色リトマス紙を青変してはならない。

⑤ 重金属 本品４.０g（３.９５～４.０４g）を量り、水５mL及び塩酸４.５mLを加えて溶かし、水浴上で蒸発乾固し、残留物に希酢酸２mL、水３５mL及びアンモニア試液１滴を加えて溶かし、更に水を加えて５０mLとし、これを試料溶液とする。塩酸４.５mLを蒸発乾固し、希酢酸２mL、鉛標準液４.０mL及び水を加えて５０mLとし、これを比較液として重金属の試験を行う

とき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（１０μg／g以下）。

⑥　ヒ素　本品０.７０g（０.６９５～０.７０４g）を量り、水３mL及び塩酸２mLを加えて溶かし、これを試料溶液として装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２.８μg／g以下）。

定量法　本品をデシケーター（シリカゲル）で４時間乾燥した後、その約２.０gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、水２５mLを加えて溶かし、０.５mol／L硫酸で滴定し、溶液の青色が黄緑色に変わるとき、注意して煮沸し、放冷した後、帯緑黄色を呈するまで滴定する（指示薬　ブロムクレゾールグリーン試液２滴）。同様の方法で空試験を行い補正する。

０.５mol／L硫酸１mL＝８４.０１mg$NaHCO_3$

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

炭酸水素ナトリウム製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

炭酸水素ナトリウム製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（５４）　炭酸マグネシウム

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、含水塩基性炭酸マグネシウム又は含水正炭酸マグネシウムであり、定量するとき、酸化マグネシウム（MgO）４０.０～４３.５％を含む。

物理的・化学的性質

① 本品は、白色の粉末で、臭いはない。

② 本品は、水又はエタノールにほとんど溶けない。

③ 本品は、希塩酸に泡立って溶ける。

④ 本品の飽和水溶液は、アルカリ性である。

確認試験

① 本品１g（０.５～１.４g）に希塩酸１０mLを加えて溶かし、煮沸し、放冷した後、１mol／L水酸化ナトリウム試液を加えて中和した溶液（必要ならば、ろ過する。）は、マグネシウム塩の定性反応を呈する。

② 本品は、炭酸塩の定性反応①を呈する。

純度試験

① 溶状 本品１.０g（０.９５～１.０４g）を塩酸（２→３）１０mLに溶かし、これに水１０mLを加えるとき、その溶液は、ほとんど澄明でなければならない。

② 重金属 本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、水４mLで潤し、希塩酸１０mLを加えて溶かし、水浴上で蒸発乾固し、残留物に水３５mL、希酢酸２mL及びアンモニア試液１滴を加えて溶かし、更に水を加えて５０mLとし、これを試料溶液とする。希塩酸１０mLを水浴上で蒸発乾固し、希酢酸２mL、鉛標準液３.０mL及び水を加えて５０mLとし、これを比較液として重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（３０μg／g以下）。

③ ヒ素 本品０.４０g（０.３９５～０.４０４g）を量り、水１.５mLで潤し、塩酸（１→４）３.５mLを加えて溶かし、これを試料溶液として装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（５μg／g以下）。

乾燥減量 ３.０％以下（１g，１０５℃，２時間）

定量法　本品約１gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、０.５mol／L硫酸３０mLを加えて溶かし、過剰の硫酸を１mol／L水酸化ナトリウム溶液で滴定する（指示薬　ブロムフェノールブルー試液２～３滴）。同様の方法で空試験を行う。

０.５mol／L硫酸１mL＝２０.１５mgMgO

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

炭酸マグネシウム製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

炭酸マグネシウム製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（５５）　炭酸マンガン

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、塩基性炭酸マンガンであり、定量するとき、マンガン（Mn）４２.８～４４.７％を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、淡褐色の粉末で、臭いはない。

②　本品は、塩酸に溶け、水にほとんど溶けない。

確認試験

①　本品１.０g(０.９５～１.０４g)に少量の希塩酸を加えて溶かし、１mol／L水酸化ナトリウム試液を加えて中性とした溶液は、

マンガン塩の定性反応を呈する。

② 本品は、炭酸塩の定性反応①を呈する。

純度試験

① 溶状 本品１.０g（０.９５～１.０４g）に水２０mL、濃塩酸２mL及び過酸化水素水（３→１００）１滴を加えて溶かすとき、その溶液は、澄明でなければならない。

② 鉛 本品２.０g（１.９５～２.０４g）を量り、希塩酸４０mLを加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとする。この溶液２５mLを全量ピペットを用いて量り、これを試料溶液として鉛試験法（ジチゾン法）により鉛の試験を行うとき、その量は、２０μg／g以下でなければならない。

③ ヒ素 本品０.４０g（０.３９５～０.４０４g）を量り、希塩酸５mLを加えて溶かし、これを試料溶液として装置Bを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、臭化第二水銀紙の色は、標準色より濃くてはならない（５μg／g以下）。

乾燥減量 ３.０％以下（１g，７０℃，２時間）

定量法 本品約０.１gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、希塩酸１０mLを加え、加温して溶かし、放冷した後、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとする。この溶液２０mLを全量ピペットを用いて量り、水８０mL、０.１mol／Lマグネシウム・エチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液５mL及び塩酸ヒドロキシルアミン０.1g（０.０５～０.１４g）を加え、よく振り混ぜながら希水酸化ナトリウム試液でpHを６.０～８.０に調整し、シアン化カリウム溶液（１→２０）１mL及びpH１０.７のアンモニア・塩化アンモニウム緩衝液２mLを加え、０.０１mol／Lエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液で滴定する（指示薬 エリオクロムブラックT・塩化ナトリウム指示薬０.０４g（０.０３５～０.０４４g））。同様の方法で空試験を行い補正する。

０.０１mol／Lエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液１mL＝０.５４９４mgMn

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

炭酸マンガン製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

炭酸マンガン製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（５６）　２―デアミノ―２―ヒドロキシメチオニン

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、２―デアミノ―２―ヒドロキシメチオニン（２―ヒドロキシ―４―メチルチオ酪酸、$C_5H_{10}O_3S$）として８８.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、褐色のやや粘性のある液体で特異な臭いを有する。

②　本品は、水、エーテル又はクロロホルムと混和し、エタノールに極めて溶けやすい。

③　本品のpHは、１.０以下である。

確認試験

①　本品２５mg（２４.５～２５.４mg）に無水硫酸銅を飽和させた硫酸１mLを加えるとき、その溶液は、黄色を呈する。

②　本品５mg（４.５～５.４mg）に水５mLを加えて溶かし、１mol／L水酸化ナトリウム試液２mLを加え、よく振り混ぜ、ニト

ロプルシドナトリウム試液０.３mLを加え、再びよく振り混ぜ、３５～４０℃で１０分間放置した後、２分間氷冷し、希塩酸２mLを加え、混ぜるとき、その溶液は、赤色を呈する。

③　本品２５mg（２４.５～２５.４mg）に、２，７―ジオキシナフタリン１mg（０.５～１.４mg）を硫酸１０mLに溶かした溶液２mLを加え、９０℃の水浴上で２分間加温するとき、その溶液は、黄緑色の蛍光を発する。

純度試験

①　硫酸塩　本品０.０２５g（０.０２４５～０.０２５４g）を量り、硫酸塩試験法により試料溶液を調製し、０.００５mol／L硫酸０.５mLを用いて比較液を調製して硫酸塩の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（０.９６％以下）。

②　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

③　ヒ素　本品１g（０.５～１.４g）を量り、ヒ素試験法第１法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

水分　１０.０～１２.５％（直接滴定法）

定量法　本品の約０.２０gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、氷酢酸・塩酸・水混液（４０：１０：３）５０mLを加えて溶かし、０.１mol／L臭素溶液で滴定する（電位差滴定法）。

なお、指示電極としては白金電極を、参照電極としてはダブルジャンクション電極を用いる。

０.１mol／L臭素溶液１mL＝７.５１０mg$C_5H_{10}O_3S$

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

２―デアミノ―２―ヒドロキシメチオニン製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

２―デアミノ―２―ヒドロキシメチオニン製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（ウ）　表示の基準

本品の直接の容器又は直接の被包に、次の文字を記載すること。

使用上の注意　この飼料添加物は、pHが低いことから取扱いに注意すること。

（５７）　２―デアミノ―２―ヒドロキシメチオニン亜鉛

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、２―デアミノ―２―ヒドロキシメチオニン（２―ヒドロキシ―４―メチルチオ酪酸、$C_5H_{10}O_3S$）として８０.０～８４.０％及び亜鉛として１６.０～２０.０％を含む。

物理的・化学的性質　本品は、灰色の粉末であり、特異な臭いを有する。

確認試験

①　本品５mg（４.５～５.４mg）に水５mLを加えて溶かし、１mol／L水酸化ナトリウム試液２mLを加え、よく振り混ぜ、ニトロプルシドナトリウム試液０.３mLを加え、再びよく振り混ぜ、３５～４０℃で１０分間放置した後、２分間氷冷し、希塩酸２mLを加え、混ぜるとき、その溶液は、赤色を呈する。

②　本品０.５g（０.４５～０.５４g）を量り、０.５mol／L塩酸試液２５mLを加え、６０℃の水浴中で軽く振り混ぜながら３分間

加温する。放冷した後、更に０.５mol／L塩酸試液２５mLを加え、振り混ぜる。この溶液１０mLを量り、トリクロル酢酸溶液（１→１０）１０mLを加え、振り混ぜた後、１０分間放置する。この溶液をろ紙でろ過し、ろ液を試料溶液とする。試料溶液１mLを量り、ピリジン１～２滴及びチオシアン酸カリウム試液１mLを加えるとき、溶液は、白色の沈殿を生じる。

③　本品につき、赤外吸収スペクトル測定法のATR法により測定するとき、波数１,６２５cm^{-1}、１,５７７cm^{-1}及び１,３７０cm^{-1}付近に吸収を認める。

純度試験

①　鉛　本品０.６７g（０.６６５～０.６７４g）を量り、硝酸３mL及び過塩素酸５mLを加え、蒸発乾固し、放冷した後、希塩酸５mLを加え、水浴上で加温して溶解する。放冷した後、水５mLを加え、混合し、ろ紙でろ過する。残留物を水５mLで洗い、洗液を先のろ液に合わせ、２５mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて２５mLとし、試料溶液とする。別に、原子吸光光度用鉛標準液４mLを全量ピペットを用いて量り、５０mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて５０mLとする。この溶液１０mLを全量ピペットを用いて量り、２５mLの全量フラスコに入れ、希塩酸５mL及び水を標線まで加えて２５mLとし、標準液とする。試料溶液及び標準液につき、次の条件で原子吸光光度法（フレーム方式）により測定するとき、試料溶液の吸光度は、標準液の吸光度より小さくならなければならない（３０μg／g以下）。

使用ガス：

可燃性ガス　アセチレン

支燃性ガス　空気

ランプ：鉛中空陰極ランプ

波長：２１７.０nm

②　ヒ素　本品０.２０g（０.１９５～０.２０４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によ

りヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（１０μg／g以下）。

定量法

①　２―デアミノ―２―ヒドロキシメチオニン　本品約０.５gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、氷酢酸・水・塩酸混液（５０：１０：３）５０mLを加えて溶かし、０.０５mol／L臭素溶液で滴定する（電位差滴定法）。

０.０５mol／L臭素溶液１mL＝７.５１０mg$C_5H_{10}O_3S$

②　亜鉛　本品約０.２gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、ケルダールフラスコに入れ、硝酸５mL及び過塩素酸１０mLを加え、残留液が約２mLになるまで加熱する。放冷した後、塩酸２mLを加え、水浴上で加熱溶解する。放冷した後、１００mLの全量フラスコに入れ、更に水を標線まで加えて１００mLとし、この溶液をろ紙でろ過し、最初のろ液１０mLを捨て、次のろ液１０mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとする。さらに、この溶液５mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとし、試料溶液とする。別に、硝酸５mL及び過塩素酸１０mLをケルダールフラスコに入れ、残留液が約２mLとなるまで加熱する。放冷した後、塩酸２mLを加え、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとする。この溶液１０mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとし、空試験原液とする。さらに、この溶液５mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとし、空試験溶液とする。別に、亜鉛標準液５mL、１０mL、１５mL及び２０mLを各々全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、それぞれに空試験原液５mLを全量ピペットを用いて加えた後、水を標線まで加えて１００mLとし、標準液１、２、３及び４とする。試料溶液、標準液１、２、３及び４並びに空試験溶液につき、次の条件で原子吸光光度法（フレーム方式）により測定する。標準液１、２、３及び４並びに空試験溶液の吸光度から検量線を作成し、試料中の亜鉛含量を求める。

使用ガス：

可燃性ガス　アセチレン

支燃性ガス　空気

ランプ：亜鉛中空陰極ランプ

波長：２１３.９nm

亜鉛含量（%）＝検量線から求めた試料溶液中の亜鉛の濃度（μg／mL）／試料の採取料（mg）×２０００

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

２―デアミノ―２―ヒドロキシメチオニン亜鉛製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

２―デアミノ―２―ヒドロキシメチオニン亜鉛製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（５８）　DL―トリプトファン

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、１０５℃で３時間乾燥した後、定量するとき、DL―トリプトファン（$C_{11}H_{12}N_2O_2$）９８.５%以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、白色～淡黄色の粉末で、臭いはない、又は僅かに特異な臭いを有する。

②　本品は、水に溶け難く、エタノールに極めて溶け難く、エーテルにほとんど溶けない。

③　本品は、希塩酸又は１mol／L水酸化ナトリウム試液に溶ける。

④　本品の水溶液（１→５００）のpHは、５.５～７.０である。

確認試験

①　本品の水溶液（１→５００）は、旋光性を有しない。

②　本品０.１g（０.０５～０.１４g）に水５０mLを加え、加熱して溶かし、放冷した後、その１０mLを量り、ρ―ジメチルアミノベンズアルデヒド・塩化第二鉄試液５mL及び希塩酸２mLを加え、水浴中で５分間加熱するとき、赤紫～青紫色を呈する。

純度試験

①　塩化物　本品０.０９g（０.０８５～０.０９４g）を量り、塩化物試験法により試料溶液を調製し、０.０１mol／L塩酸０.５mLを用いて比較液を調製して塩化物の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（０.２０％以下）。

②　アンモニウム塩　アミノ酢酸製造用原体の純度試験③を準用する。この場合において、「０.１g」とあるのは、「０.０５g」と読み替えるものとする（０.０４％以下）。

③　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

④　ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

乾燥減量　１.０％以下（１g，１０５℃，３時間）

強熱残分　０.５％以下（１g）

定量法　本品を１０５℃で３時間乾燥し、その約０.３gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、ギ酸３mLに溶かし、非水滴

定用氷酢酸５０mLを加え、０.１mol／L過塩素酸で滴定する（指示薬　α―ナフトールベンゼイン試液１０滴）。この場合において、滴定の終点は、溶液の褐色が緑色に変わるときとする。同様の方法で空試験を行い補正する。

０.１mol／L過塩素酸１mL＝２０.４２mg$C_{11}H_{12}N_2O_2$

（イ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

DL―トリプトファン製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

DL―トリプトファン製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（５９）　L―トリプトファン

L―トリプトファン（その１）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、１０５℃で３時間乾燥した後、定量するとき、L―トリプトファン（$C_{11}H_{12}N_2O_2$）９７.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、白色～淡黄色の粉末で、臭いはない、又は僅かに特異な臭いを有する。

②　本品は、水に溶けにくく、エタノールに極めて溶けにくく、エーテルにほとんど溶けない。

③　本品は、希塩酸又は１mol／L水酸化ナトリウム試液に溶ける。

④　本品の水溶液（１→５００）のpHは、４.５～７.０である。

確認試験

①　本品の水溶液（１→１００）は、左旋性であるが、これに水酸化ナトリウム溶液（１→５）を加えてアルカリ性とすると右旋性に変わる。

②　DL―トリプトファン製造用原体の確認試験②を準用する。

純度試験

①　比旋光度　本品を１０５℃で３時間乾燥し、その約０.５gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、水約４０mLを加えて加熱して溶かし、放冷した後、水を加えて５０mLとし、必要ならば、メンブランフィルター（０.４５μm）を用いてろ過し、この溶液の旋光度を測定するとき、$[\alpha]_D^{20}$＝－２８.４～－３３.０°でなければならない。

②　塩化物　DL―トリプトファン製造用原体の純度試験①を準用する（０.２０％以下）。

③　アンモニウム塩　DL―トリプトファン製造用原体の純度試験②を準用する（０.２％以下）。

④　重金属　DL―トリプトファン製造用原体の純度試験③を準用する（２０μg／g以下）。

⑤　ヒ素　DL―トリプトファン製造用原体の純度試験④を準用する（２μg／g以下）。

乾燥減量　１.０％以下（１g，１０５℃，３時間）

強熱残分　１.０％以下（１g）

定量法　DL―トリプトファン製造用原体の定量法を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

L―トリプトファン（その１）製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

L―トリプトファン（その１）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

L―トリプトファン（その２）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

L―トリプトファン（その１）製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

Escherichia coliのL―トリプトファン生産菌株を培養し、培養を終了した後、培養液の菌体を加熱処理し、L―トリプトファンを分離、乾燥して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

L―トリプトファン（その１）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

イ　製剤

（ア）　成分規格

L―トリプトファン（その２）製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

L―トリプトファン（その２）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（６０）　L―トレオニン

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、１０５℃で３時間乾燥した後、定量するとき、L―トレオニン（$C_4H_9NO_3$）９８.５％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、白色～淡黄褐色の結晶又は結晶性粉末で、臭いはない、又は僅かに特異な臭いを有する。

②　本品の水溶液（１→２０）のpHは、５.０～６.５である。

確認試験

①　本品の水溶液（１→１,０００）５mLにニンヒドリン試液１mLを加え、３分間加熱するとき、その溶液は、赤紫色～紫色を呈する。

②　本品の水溶液（１→１０）５mLに飽和過ヨウ素酸カリウム溶液５mLを加え、加熱するとき、アンモニアの臭気を有するガスを発生し、このガスは、水で潤した赤色リトマス紙を青変する。

純度試験

①　比旋光度　本品を１０５℃で３時間乾燥し、その約３gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、水に溶かし、５０mLとし、必要ならばろ過し、この溶液の旋光度を測定するとき、$[\alpha]_D^{20}$＝－２６.０～－２９.０°でなければならない。

②　塩化物　本品０.０９g（０.０８５～０.０９４g）を量り、塩化物試験法により試料溶液を調製し、０.０１mol／L塩酸０.５mLを用いて比較液を調製して塩化物の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（０.２０％以下）。

③　アンモニウム塩　アミノ酢酸製造用原体の純度試験③を準用する。この場合において、「０.１g」とあるのは、「０.０２g」と読み替えるものとする（０.１０％以下）。

④　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

⑤　ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第１法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

乾燥減量　０.５％以下（１g，１０５℃，３時間）

強熱残分　０.５％以下（１g）

定量法　本品を１０５℃で３時間乾燥し、その約０.２gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、ギ酸３mLを加えて溶かし、非水滴定用氷酢酸５０mLを加え、０.１mol／L過塩素酸で滴定する（電位差滴定法）。指示薬（クリスタルバイオレット・氷酢酸試液１mL）を用いる場合の終点は、溶液の紫色が青色を経て緑色に変わるときとする。別に、同様の方法で空試験を行い補正する。

０.１mol／L過塩素酸１mL＝１１.９１mg$C_4H_9NO_3$

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

L―トレオニン製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

L―トレオニン製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（６１）　DL―トレオニン鉄

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、デシケーター（減圧，シリカゲル）で４時間乾燥した後、定量するとき、DL―トレオニン（$C_4H_9NO_3$）５８.０～６７.０％及び第一鉄〔Fe（Ⅱ）〕１３.６～１５.７％を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、淡黄色～淡褐色の粉末で、僅かに特異な臭いを有する。

②　本品は、希塩酸に溶け、水、エタノール又はアセトンにほとんど溶けない。

確認試験

①　本品０.１g（０.０５～０.１４g）に希塩酸１０mLを加えて溶かした溶液は、第一鉄塩の定性反応を呈する。

②　本品０.１g（０.０５～０.１４g）に１mol／L塩酸試液５mLを加え、アルデヒドの臭いがなくなるまで煮沸する。放冷した後、アンモニア試液を加えてアルカリ性とし、ろ過する。ろ液にろ紙を浸した後、風乾する。これにニンヒドリンの水飽和n―ブタノール溶液（１→５００）を均等に噴霧した後、１００℃で１０分間加熱するとき、紫色を呈する。

純度試験

①　鉛　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、水２０mL及び硝酸（１→３）５mLを加え、緩やかに５分間煮沸する。放冷した後、５０mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて５０mLとする。この溶液２５mLを全量ピペットを用いて量り、これを試料溶液として鉛試験法（ジチゾン法）により鉛の試験を行うとき、その量は、２０μg／g以下でなければならない。

②　ヒ素　本品０.４０g（０.３９５～０.４０４g）を量り、希塩酸２mL及び水３mLを加えて溶かし、これを試料溶液として装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（５μg／g以下）。

乾燥減量　１.０％以下（０.５g，減圧，シリカゲル，４時間）

定量法

① DL―トレオニン　本品をデシケーター（減圧，シリカゲル）で４時間乾燥し、その約０.３gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、水５０mLを加え、特異な臭いがなくなるまで水浴上で約３時間加熱する。放冷した後、この溶液にあらかじめフェノールフタレイン試液を用い０.１mol／L水酸化ナトリウム溶液で中和したホルマリン１０mLを全量ピペットを用いて加え、０.１mol／L水酸化ナトリウム溶液で滴定する（電位差滴定法）。同様の方法で空試験を行い補正する。

０.１mol／L水酸化ナトリウム溶液１mL＝１１.９１mg$C_4H_9NO_3$

② 第一鉄　本品をデシケーター（減圧，シリカゲル）で４時間乾燥し、その約０.６gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、０.５mol／L硫酸１０mLを加えて溶かし、０.１mol／L硫酸第二セリウムアンモニウム溶液で滴定する（指示薬　o―フェナントロリン試液３滴）。同様の方法で空試験を行い補正する。

０.１mol／L硫酸第二セリウムアンモニウム溶液１mL＝５.５８５mgFe

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

DL―トレオニン鉄製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

DL―トレオニン鉄製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（６２）　ニコチン酸

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、１０５℃で１時間乾燥した後、定量するとき、ニコチン酸（$C_6H_5NO_2$）９９.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、白色～微黄白色の結晶又は結晶性の粉末で、臭いはない、又は僅かに特異な臭いを有し、僅かに酸味を有する。

②　本品は、水にやや溶けにくく、エタノールに溶けにくく、エーテルに極めて溶けにくい。

③　本品は、１mol／L水酸化ナトリウム試液又は炭酸ナトリウム試液に溶ける。

④　本品の水溶液（１→１００）のpHは、３.０～４.０である。

確認試験

①　本品５mg（４.５～５.４mg）に２，４―ジニトロクロルベンゼン０.０１g（０.００５～０.０１４g）を混ぜ、５～６秒間穏やかに加熱して融解し、放冷した後、水酸化カリウム・エタノール試液４mLを加えるとき、溶液は、暗赤色を呈する。

②　本品の水溶液（１→１,０００）２mLに臭化シアン試液１mL及びアニリン溶液（１→４０）１mLを加えるとき、溶液は、黄色を呈する。

③　本品０.０２g（０.０１５～０.０２４g）に水を加えて溶かし、１,０００mLとする。この溶液につき、吸収スペクトルを測定するとき、波長２６１～２６３nmに吸収の極大を示し、波長２３５～２３９nmに吸収の極小を示す。ここで得た極大波長における吸光度をA_1、極小波長における吸光度をA_2とするとき、A_2／A_1は、０.３５～０.３９である。

純度試験

①　融点　本品の融点は、２３４～２３８℃でなければならない。

②　塩化物　本品０.５g（０.４５～０.５４g）を量り、塩化物試験法により試料溶液を調製し、０.０１mol／L塩酸０.３０mLを用いて比較液を調製して塩化物の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（０.０２

１％以下）。

③　硫酸塩　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、希塩酸３mL及び水を加えて溶かし、５０mLとし、これを試料溶液とする。０.００５mol／L硫酸０.４０mLに希塩酸３mL及び水を加えて５０mLとし、これを比較液として硫酸塩の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（０.０１９％以下）。

④　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

乾燥減量　０.５％以下（１g，１０５℃，１時間）

強熱残分　０.１０％以下（１g）

定量法　本品を１０５℃で１時間乾燥し、その約０.３gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、水５０mLを加えて溶かし、０.１mol／L水酸化ナトリウム溶液で滴定する（指示薬　フェノールフタレイン試液５滴）。

０.１mol／L水酸化ナトリウム溶液１mL＝１２.３１mg$C_6H_5NO_2$

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

ニコチン酸製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

ニコチン酸製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（６３）　ニコチン酸アミド

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、デシケーター（減圧，シリカゲル）で４時間乾燥した後、定量するとき、ニコチン酸アミド（$C_6H_6N_2O$）９８.５％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、白色～微黄白色の結晶又は結晶性の粉末で、臭いはない、又は僅かに特異な臭いを有し、苦味を有する。

②　本品は、水、エタノール又はグリセリンに溶けやすく、エーテルに溶けにくい。

③　本品の融点は、１２４～１３１℃である。

確認試験

①　本品５mg（４.５～５.４mg）に２，４―ジニトロクロルベンゼン０.０１g（０.００５～０.０１４g）を混ぜ、５～６秒間穏やかに加熱して融解し、放冷した後、水酸化カリウム・エタノール試液４mLを加えるとき、溶液は、赤色を呈する。

②　本品１mg（０.５～１.４mg）にpH７.０のリン酸塩緩衝液１００mLを加えて溶かし、この溶液２mLに臭化シアン試液１mLを加え、８０℃で７分間加熱し、急冷し、１mol／L水酸化ナトリウム試液５mLを加え、３０分間放置し、波長約３６５nmの紫外線下で観察するとき、青色の蛍光を発する。

③　本品０.０２g（０.０１５～０.０２４g）に１mol／L水酸化ナトリウム試液５mLを加え、注意して煮沸するとき、発生するガスは、潤した赤色リトマス紙を青変する。

④　本品０.０２g（０.０１５～０.０２４g）に水を加えて溶かし、１,０００mLとする。この溶液につき、吸収スペクトルを測定するとき、波長２６１～２６３nmに吸収の極大を示し、波長２４３～２４７nmに吸収の極小を示す。ここに得た極大波長における吸光度をA_1、極小波長における吸光度をA_2とするとき、A_2／A_1は、０.６３～０.６７である。

純度試験

① pH　本品の水溶液（１→１０）のpHは、５.０～７.５でなければならない。

② 塩化物　本品０.５g（０.４５～０.５４g）を量り、塩化物試験法により試料溶液を調製し、０.０１mol／L塩酸０.３０mLを用いて比較液を調製して塩化物の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（０.０２１％以下）。

③ 硫酸塩　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、硫酸塩試験法により試料溶液を調製し、０.００５mol／L硫酸０.４０mLを用いて比較液を調製して硫酸塩の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（０.０１９％以下）。

④ 重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第１法により試料溶液を調製し、鉛標準液３.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（３０μg／g以下）。

⑤ 硫酸呈色物　本品０.２g（０.１５～０.２４g）を量り、硫酸呈色物の試験を行うとき、その色は、色の比較液Aより濃くてはならない。

乾燥減量　０.５％以下（１g，減圧，シリカゲル，４時間）

強熱残分　０.８０％以下（１g）

定量法　本品をデシケーター（減圧，シリカゲル）で４時間乾燥し、その約０.３gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、非水滴定用氷酢酸２０mLを加え、必要ならば、加温して溶かし、放冷した後、ベンゼン１００mLを加え、０.１mol／L過塩素酸で滴定する（指示薬　塩化メチルロザニリン試液２滴）。この場合において、滴定の終点は、溶液の紫色が青色を経て青緑色に変わるときとする。同様の方法で空試験を行い補正する。

０.１mol／L過塩素酸１mL＝１２.２１mg$C_6H_6N_2O$

（イ）　保存の方法の基準

気密容器に保存すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

ニコチン酸アミド製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

ニコチン酸アミド製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、ニコチン酸アミド製造用原体に、賦形物質を混和した粉末又は結晶性粉末である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９０～１１０％に相当するニコチン酸アミド（$C_6H_6N_2O$）を含む。

確認試験

①　本品の表示量に従い、ニコチン酸アミド製造用原体５mgを含む量を量り、２，４―ジニトロクロルベンゼン０.０１g（０.００５～０.０１４g）を混ぜ、以下ニコチン酸アミド製造用原体の確認試験①を準用する。

②　本品の表示量に従い、ニコチン酸アミド製造用原体１mgを含む量を量り、pH７.０のリン酸塩緩衝液１００mLを加えた後、ときどき振り混ぜながら１５分間放置し、ろ過する。この溶液２mLに臭化シアン試液１mLを加え、以下ニコチン酸アミド製造用原体の確認試験②を準用する。

③　本品の表示量に従い、ニコチン酸アミド製造用原体０.０２gを含む量を量り、１mol／L水酸化ナトリウム試液５mLを加え、以下ニコチン酸アミド製造用原体の確認試験③を準用する。

④　本品の表示量に従い、ニコチン酸アミド製造用原体０.０２gを含む量を量り、水１,０００mLを加えた後、ときどき振り混ぜながら１５分間放置し、ろ過する。この溶液につき、以下ニコチン酸アミド製造用原体の確認試験④を準用する。

定量法　窒素定量法（セミミクロケルダール法）の装置を用いて定量する。

ニコチン酸アミド（$C_6H_6N_2O$）約０.０３gを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、ケルダールフラスコに入れ、水５０mLで洗い、水酸化ナトリウム溶液（３５→１００）２０mLを加え、蒸留装置に連結する。受器には、ホウ酸溶液（１→２５）１５mL及びブロムクレゾールグリーン・メチルレッド試液３滴を入れ、適量の水を加え、冷却器の下端をこの溶液に浸す。水蒸気を通じて留液８０～１００mLを得るまで蒸留した後、冷却器の下端を液面から離し、少量の水でその部分を洗い込み、０.００５mol／L硫酸で滴定する。この場合において、滴定の終点は、溶液の緑色が微灰青色を経て微灰赤紫色に変わるときとする。同様の方法で空試験を行い補正する。

０.００５mol／L硫酸１mL＝１.２２１mg$C_6H_6N_2O$

（イ）　保存の方法の基準

ニコチン酸アミド製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（６４）　乳酸カルシウム

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、１２０℃で４時間乾燥した後、定量するとき、乳酸カルシウム（$C_6H_{10}CaO_6$）９８.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、白色の粉末で、臭いはない。

②　本品は、水に溶け、エチルアルコールにほとんど溶けない。

③　本品は、空気中では常温でやや風化し、１２０℃で無水物になる。

④　本品の水溶液（１→２０）のpHは、６～７である。

確認試験　本品の水溶液（１→２０）は、カルシウム塩及び乳酸塩の定性反応を呈する。

純度試験

①　溶状　本品１.０g（０.９５～１.０４g）に水２０mLを加え、加温して溶かすとき、その溶液は、無色で、澄明でなければならない。

②　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、希酢酸２mL及び水約３５mLを加え、加温して溶かし、放冷した後、水を加えて５０mLとし、これを試料溶液とする。鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

③　ヒ素　本品０.５０g（０.４９５～０.５０４g）を量り、水２ml及び塩酸３mlを加えて溶かし、これを試料溶液として装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（４μg／g以下）。

④　揮発性脂肪酸　本品０.５g（０.４５～０.５４g）を量り、硫酸１mLを加え、加温するとき、脂肪酸様の臭気を発生してはならない。

乾燥減量　２５.０～３０.０％（２g，１２０℃，４時間）

定量法　本品を１２０℃で４時間乾燥した後、その約１.０gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、希塩酸２０mLに溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとし、その１０mLを全量ピペットを用いて量る。水酸化カリウム溶液（１→１０）１５mL、シアン化カリウム溶液（１→２０）３mL及び水１００mLを加え、約１分間放置し、NN指示薬約０.１gを加え、３０秒以内に０.０５mol／Lエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液で滴定する。この場合において、滴定の終点は、溶液の赤色が完全に消失して青色に変わるときとする。同様の方法で空試験を行い補正する。

０．０５mol／Lエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液１mL＝１０．９１mg$C_6H_{10}CaO_6$

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

乳酸カルシウム製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

乳酸カルシウム製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、乳酸カルシウム製造用原体に、賦形物質を混和した粉末である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９０～１１０％に相当する乳酸カルシウム（$C_6H_{10}CaO_6$）を含む。

確認試験　本品の表示量に従い、乳酸カルシウム製造用原体１．０gを含む量を量り、水２０mLを加え、よく振り混ぜた後、ろ過する。ろ液につき、乳酸カルシウム製造用原体の確認試験を準用する。

定量法　乳酸カルシウム（$C_6H_{10}CaO_6$）約１．０gを含む量の本品を量り、その数値を記録し、希塩酸２０mLを加え、よく振り混ぜた後、ろ過する。ろ紙上の残留物を水２０mLずつで３回洗い、ろ液及び洗液を合わせて、１００mLの全量フラスコに入れ、更に水を標線まで加えて１００mLとする。その１０mLを全量ピペットを用いて量り、水酸化カリウム溶液（１→１０）１５mL、シアン化カリウム溶液（１→２０）３mL及び水１００mLを加え、約１分間放置し、NN指示薬約０．１gを加え、以下乳酸カルシウム製造用原体の定量法を準用する。

０．０５mol／Lエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液１mL＝１０．９１mg$C_6H_{10}CaO_6$

（イ）　保存の方法の基準

乳酸カルシウム製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（６５）　パラアミノ安息香酸

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、１０５℃で２時間乾燥した後、定量するとき、パラアミノ安息香酸（$C_7H_7NO_2$）９８．５％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、白色～微黄色の結晶又は結晶性の粉末で、臭いはない。

②　本品は、エタノールに溶けやすく、温グリセリンにやや溶けやすく、エーテルにやや溶けにくく、水又はクロロホルムに溶けにくい。

③　本品は、１mol／L水酸化ナトリウム試液又は炭酸ナトリウム試液に溶けやすく、希塩酸にやや溶けにくい。

④　本品は、光又は空気により徐々に暗色となる。

確認試験

①　本品０．０１g（０．００５～０．０１４g）に希塩酸２mL及び水３mLを加えて溶かした溶液は、芳香族第一アミンの定性反応を呈する。

②　本品０．５g（０．４５～０．５４g）に１mol／L水酸化ナトリウム試液１mL及び水１mLを加えて溶かし、ヨウ化カリウム試液０．５mL、希塩酸０．５mL及び次亜塩素酸ナトリウム試液０．５mLを加えるとき、褐色の沈殿を生じる。

純度試験

① 融点　本品の融点は、１８６～１８９℃でなければならない。

② 塩化物　本品0.5g（0.45～0.54g）を量り、水３０mL及び希硝酸１０mLを加え、加温して溶かし、水を加えて５０mLとし、これを試料溶液とする。塩化物試験法により0.01mol／L塩酸0.7mLを用いて比較液を調製し、塩化物の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（0.05％以下）。

③ 硫酸塩　本品0.20g（0.195～0.204g）を量り、水３０mLを加え、加温して溶かし、放冷した後、希塩酸１mL及び水を加えて５０mLとし、これを試料溶液とする。0.005mol／L硫酸1.0mLを用いて比較液を調製し、硫酸塩の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（0.24％以下）。

④ 重金属　本品1.0g（0.95～1.04g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液2.0mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

乾燥減量　0.3％以下（1g，１０５℃，２時間）

強熱残分　0.2％以下（1g）

定量法　本品を１０５℃で２時間乾燥し、その約0.3gを0.0001gの桁まで量り、その数値を記録し、エタノール５mL及び水６０mLを加えて溶かし、0.1mol／L水酸化ナトリウム溶液で滴定する（指示薬　フェノールフタレイン試液２滴）。同様の方法で空試験を行い補正する。

0.1mol／L水酸化ナトリウム溶液１mL＝１３.７１mg$C_7H_7NO_2$

（イ）　保存の方法の基準

遮光した気密容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

パラアミノ安息香酸製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

パラアミノ安息香酸製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（６６）　L―バリン

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、１０５℃で３時間乾燥した後、定量するとき、L―バリン（$C_5H_{11}NO_2$）９８.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、灰白色～灰黄褐色の結晶又は結晶性の粉末で、特異な臭いを有する。

②　本品の水溶液又は水懸濁液（１→３０）のpHは、５.０～７.０である。

確認試験

①　本品の水溶液（１→５,０００）５mLにニンヒドリン試液１mLを加え、３分間加熱するとき、溶液は、青紫色～紫色を呈する。

②　本品０.３g（０.２５～０.３４g）に水１０mLを加え、加温して溶かし、これに希塩酸１０滴及び亜硝酸ナトリウム試液２mLを加えるとき、泡立って無色のガスを発生する。

純度試験

①　比旋光度　本品を１０５℃で３時間乾燥し、その約４gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、６mol／L塩酸試液に溶かし、５０mLとし、メンブランフィルター（０.４５μm）を用いてろ過し、この溶液の旋光度を測定するとき、$[\alpha]_D^{20}$＝＋２６.５～＋３０.５°でなければならない。

②　アンモニウム塩　アミノ酢酸製造用原体の純度試験③を準用する。この場合において、「０.１g」とあるのは「０.０２g」と、

「アンモニウム標準液２mL」とあるのは「アンモニウム標準液３mL」と読み替えるものとする（０.１５％以下）。

③　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

④　ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を分解フラスコに量り、硝酸１０mL及び硫酸５mLを加え、静かに加熱する。溶液がなお褐色を呈するときは、放冷した後、硝酸１～２mLを追加して加熱し、溶液が無色～微黄色になるまでこの操作を繰り返す。放冷した後、過塩素酸０.５mLを加え、白煙が発生するまで加熱する。放冷した後、飽和シュウ酸アンモニウム溶液１５mLを加え、再び白煙が発生するまで加熱する。放冷した後、水を加えて約１０mLとし、これを試料溶液として装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

乾燥減量　１.０％以下（１g，１０５℃，３時間）

強熱残分　１.０％以下（１g）

定量法　本品を１０５℃で３時間乾燥し、その約０.２５gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、ギ酸３mLに溶かし、非水滴定用氷酢酸５０mLを加え、０.１mol／L過塩素酸で滴定する（指示薬　α―ナフトールベンゼイン試液１mL）。この場合において、滴定の終点は、溶液の橙黄色が帯黄緑色を経て緑色に変わるときとする。同様の方法で空試験を行い補正する。

０.１mol／L過塩素酸１mL＝１１.７２mg$C_5H_{11}NO_2$

（イ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

L―バリン製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

L―バリン製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（６７）　D―パントテン酸カルシウム

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、１０５℃で４時間乾燥した後、定量するとき、窒素（N）５.７～６.０％及びカルシウム（Ca）８.２～８.６％を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、白色の粉末で、臭いはなく、苦味を有する。

②　本品は、水に溶けやすく、グリセリンにやや溶けにくく、エタノールに極めて溶けにくく、エーテル及びクロロホルムにほとんど溶けない。

③　本品の水溶液（１→２０）のpHは、７.０～９.０である。

④　本品の水溶液（１→２０）は、旋光性がある。

⑤　本品は、吸湿性である。

確認試験

①　本品０.０５g（０.０４５～０.０５４g）に１mol／L水酸化ナトリウム試液５mLを加えて溶かし、ろ過する。ろ液に硫酸銅試液１滴を加えるとき、溶液は、濃青色を呈する。

②　本品０.０５g（０.０４５～０.０５４g）に１mol／L水酸化ナトリウム試液５mLを加え、１分間煮沸し、放冷した後、塩酸（１→１０）を加えて溶液のpHを３～４とし、塩化第二鉄試液２滴を加えるとき、溶液は、黄色を呈する。

③　本品の水溶液（１→１０）は、カルシウム塩の定性反応を呈する。

純度試験

① 比旋光度　本品を１０５℃で４時間乾燥し、その約１gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、水に溶かし、２０mLとし、この溶液につき、旋光度を測定するとき、$[\alpha]_D^{20}$＝＋２５.０～＋２８.５°でなければならない。

② 溶状　本品１.０g（０.９５～１.０４g）に水２０mLを加えて溶かすとき、その溶液は、無色で、澄明でなければならない。

③ 重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第１法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

④ アルカロイド　本品０.０５g（０.０４５～０.０５４g）に水５mLを加えて溶かし、希塩酸１mL及びマイヤー試液２滴を加え、１分間放置するとき、溶液は、混濁してはならない。

乾燥減量　５.０％以下（１g，１０５℃，４時間）

定量法

① 窒素　本品を１０５℃で４時間乾燥し、その約０.０５gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、窒素定量法（セミミクロケルダール法）により試験を行う。

② カルシウム　本品を１０５℃で４時間乾燥し、その約０.４gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、水３０mLを加え、加温して溶かし、放冷した後、０.０５mol／Lエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液２５mLを全量ピペットを用いて加え、さらに、pH１０.７のアンモニア・塩化アンモニウム緩衝液１０mL及びエリオクロムブラックT・塩化ナトリウム指示薬０.０４g（０.０３５～０.０４４g）を加えた後、過量のエチレンジアミン四酢酸二ナトリウムを０.０５mol／L塩化マグネシウム溶液で滴定する。この場合において、滴定の終点は、溶液の青紫色が赤紫色に変わるときとする。同様の方法で空試験を行う。

０.０５mol／Lエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液１mL＝２.００４mgCa

（イ）　保存の方法の基準

気密容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

D―パントテン酸カルシウム製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

D―パントテン酸カルシウム製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（６８）　DL―パントテン酸カルシウム

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、１０５℃で４時間乾燥した後、定量するとき、窒素（N）５.７～６.０％及びカルシウム（Ca）８.２～８.６％を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、白色の粉末で、臭いはなく、苦味を有する。

②　本品は、水に溶けやすく、グリセリンにやや溶けにくく、エタノールに極めて溶けにくく、エーテル及びクロロホルムにほとんど溶けない。

③　本品の水溶液（１→２０）のpHは、７.０～９.０である。

④　本品の水溶液（１→２０）は、旋光性がない。

⑤　本品は、吸湿性である。

確認試験　D―パントテン酸カルシウム製造用原体の確認試験を準用する。

純度試験

① 溶状　D―パントテン酸カルシウム製造用原体の純度試験②を準用する。

② 重金属　D―パントテン酸カルシウム製造用原体の純度試験③を準用する（２０μg／g以下）。

乾燥減量　５.０％以下（１g，１０５℃，４時間）

定量法　D―パントテン酸カルシウム製造用原体の定量法を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

気密容器に保存すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

DL―パントテン酸カルシウム製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

DL―パントテン酸カルシウム製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、DL―パントテン酸カルシウム製造用原体に、賦形物質を混和した粉末である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９０～１１０％に相当するDL―パントテン酸カルシウム（$C_{18}H_{32}CaN_2O_5$）に相当する窒素（N）及びカルシウム（Ca）を含む。

確認試験

① 本品の表示量に従い、DL―パントテン酸カルシウム製造用原体０.０５gを含む量を量り、D―パントテン酸カルシウム製造用原体の確認試験①を準用する。

② 本品の表示量に従い、DL―パントテン酸カルシウム製造用原体０．０５gを含む量を量り、水酸化ナトリウム試液５mLを加え、よく振り混ぜた後、ろ過する。ろ液につき、D―パントテン酸カルシウム製造用原体の確認試験②を準用する。

③ 本品の表示量に従い、DL―パントテン酸カルシウム製造用原体１．０gを含む量を量り、水を加えて１０mLとし、よく振り混ぜた後、ろ過する。ろ液につき、D―パントテン酸カルシウム製造用原体の確認試験③を準用する。

定量法

① 窒素　DL―パントテン酸カルシウム（$C_{18}H_{32}CaN_2O_5$）約０．０５gを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、D―パントテン酸カルシウム製造用原体の定量法窒素を準用する。

② カルシウム　DL―パントテン酸カルシウム（$C_{18}H_{32}CaN_2O_5$）約０．４gを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、水１０mLを加え、加温し、よく振り混ぜた後、ろ過する。ろ紙上の残留物を水１０mLずつで２回洗い、ろ液及び洗液を合わせた溶液につき、D―パントテン酸カルシウム製造用原体の定量法カルシウムを準用する。

０．０５mol／Lエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液＝２．００４mgCa

（イ） 保存の方法の基準

DL―パントテン酸カルシウム製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（６９） d―ビオチン

ア 製造用原体

（ア） 成分規格

含量 本品は、１０５℃で４時間乾燥した後、定量するとき、d―ビオチン（$C_{10}H_{16}N_2O_3S$）９８．０％以上を含む。

物理的・化学的性質

① 本品は、白色～微黄色の粉末で、臭いはない。

② 本品は、水に溶けにくく、エタノールに極めて溶けにくく、アセトン、エーテル及びクロロホルムにほとんど溶けない。

③ 融点 ２２８～２３２℃（分解）

確認試験

① 本品５mg（４.５～５.４mg）に希水酸化ナトリウム試液５mLを加え、過マンガン酸カリウム試液３滴を加えるとき、溶液は、赤紫色から青色を経て緑青色に変わる。

② 本品のエタノール溶液（１→１０,０００）５mLに、硫酸のエタノール溶液（２→１００）１mLを加え、さらに、ρ―ジメチルアミノシンナムアルデヒド試液１mLを加え、１時間放置するとき、溶液は、橙赤色を呈する。

純度試験

① 比旋光度 本品０.５gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、希水酸化ナトリウム試液に溶かし、５０mLとし、この溶液につき、層長１００mmで旋光度を測定するとき、$[\alpha]_D^{20}$＝＋９０～＋９４° でなければならない。

② 重金属 本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

③ ヒ素 本品０.５g（０.４５～０.５４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（４μg／g以下）。

乾燥減量 ０.５％以下（０.５g，１０５℃，４時間）

強熱残分 ０.１％以下（０.５g）

定量法 本品を１０５℃で４時間乾燥し、その約０.４gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、ジメチルホルムアミド１０mLを加え、水浴上で加熱して溶かす。常温まで冷却した後、無水エタノール３０mLを加え、よく振り混ぜた後、０.１mol／Lナトリウムメトキシド溶液で滴定する（指示薬 チモールブルー試液０.４mL）。この場合において、滴定の終点は、溶液の黄色が

緑青色に変わるときとする。同様の方法で空試験を行い補正する。

０.１mol／Lナトリウムメトキシド溶液１mL＝２４.４３mg$C_{10}H_{16}N_2O_3S$

（イ）　保存の方法の基準

遮光した気密容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、d―ビオチン製造用原体に、賦形物質を混和した粉末又は粒子である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９０～１２０％に相当するd―ビオチン（$C_{10}H_{16}N_2O_3S$）を含む。

確認試験　本品を粉末とし、表示量に従い、d―ビオチン製造用原体４mgを含む量を量り、ジメチルホルムアミド１mLを加え、振り混ぜた後、エタノール２０mLを加え、１０分間加温し、ろ過する。ろ液５mLに硫酸の無水エタノール溶液（２→１００）１mLを加え、さらに、ρ―ジメチルアミノシンナムアルデヒドの無水エタノール溶液（２→１,０００）１mLを加え、１時間放置するとき、溶液は、橙赤色を呈する。

定量法　本品を粉末とし、試料とする。デキストリンで希釈した製剤及び保存剤としてソルビン酸等の有機酸を添加したものにあっては第２法を、その他のものにあっては第１法を用いる。

第１法　d―ビオチン（$C_{10}H_{16}N_2O_3S$）約３mgを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、フラスコに入れ、無水エタノール３０mLを加え、還流冷却器を付け、水浴中で４５分間加熱する。次に、常温まで冷却し、５０mLの全量フラスコに移し、フラスコを無水エタノール１０mLで洗い、洗液は全量フラスコに合わせ、無水エタノールを標線まで加えて５０mLとし、ろ過する。初めのろ液２０mLを除き、次のろ液を試料溶液とする。別に、定量用d―ビオチン約６mgを０.０１mgの桁まで量り、その数値を記録し、無水エタノールを加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、更に無水エタノールを標線ま

で加えて１００mLとして、標準液とする。試料溶液及び標準液２mLずつを全量ピペットを用いて量り、それぞれ２０mLの全量フラスコに入れ、それぞれに硫酸の無水エタノール溶液（２→１００）２mL及びρ―ジメチルアミノシンナムアルデヒドの無水エタノール溶液（２→１,０００）２mLを全量ピペットを用いて加える。更に無水エタノールを標線まで加えて２０mLとし、振り混ぜた後、室温に１時間放置する。別に、無水エタノール２mLを量り、同様に操作して得た溶液を対照液とし、波長５３０nm付近の極大波長における吸光度A_T及びA_Sを測定する。

$$d\text{―ビオチン}(C_{10}H_{16}N_2O_3S)\text{の量(mg)} = \text{定量 d―ビオチンの量(mg)} \times \frac{A_T}{A_S} \times \frac{1}{2}$$

第２法　d―ビオチン（$C_{10}H_{16}N_2O_3S$）約１mgを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、アンモニア水（８→４０）３０mLを加え、３０秒以内にチオ硫酸ナトリウム溶液（２→１,０００）１５０mLを加え、ときどき振り混ぜながら３０分間放置する。次に、１,０００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１,０００mLとし、ろ過する。ろ液５０mLを全量ピペットを用いて量り、０.１mol／L塩酸試液でpH９.０に調整した後、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとし、試料溶液とする。別に、定量用d―ビオチン約１０mgを０.１mgの桁まで量り、その数値を記録し、アンモニア水（８→４０）１mLを加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとし、標準原液とする。標準原液１mLを全量ピペットを用いて量り、２００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて２００mLとし、標準液とする（用時調製）。試料溶液及び標準液につき、次の試験条件で、微生物定量法により試験を行う。

培地

①　試験菌保存用寒天培地

酵母エキス　２０g

ブドウ糖　１０g

ペプトン　５g

ポリソルベート８０　０.１g

リン酸二水素カリウム　２g

寒天　１０g

以上を量り、水を加えて１,０００mLとし、滅菌する。pHは、６.７とする。

②　試験菌増菌用液状培地

酵母エキス　２０g

ブドウ糖　１０g

カゼイン製ペプトン　５g

ポリソルベート８０　０.１g

リン酸二水素カリウム　２g

以上を量り、水を加えて１,０００mLとし、滅菌する。pHは、６.７とする。

③　定量用基礎培地

ブドウ糖　４０g

酢酸ナトリウム　２０g

カザミノ酸　１４g

L―シスチン　４００mg

DL―トリプトファン　２００mg

ウラシル　２０mg

塩酸グアニン　２０mg

硫酸アデニン　２０mg

塩酸チアミン　０.８mg

塩酸ピリドキシン　０.８mg

ニコチン酸　０.４mg

パントテン酸カルシウム　０.４mg

リボフラビン　０.４mg

ρ―アミノ安息香酸　０.２mg

リン酸一水素カリウム　１g

リン酸二水素カリウム　１g

硫酸マグネシウム　４００mg

硫酸第一鉄　２０mg

硫酸マンガン　２０mg

以上を量り、水を加えて５００mLとし、滅菌する。pHは、６.７～６.９とする。別に、寒天溶液（３→１００）を調製し、滅菌する。これらの溶液を熱時等量混合し、４５℃の水浴中に保存する。

試験菌及び試験菌液の調製

試験菌としてLactobacillus plantarum ATCC ８０１４を用いる。試験菌は、試験菌保存用寒天培地５mLを試験管に加え、斜面培地とし、約１か月間隔で継代培養（３７℃，１８～２４時間）し、４～８℃で保存する。この保存試験菌に滅菌した生理食塩液５mLを加え、菌体を均等に浮遊させ、その０.５～１.０mLを試験菌増菌用液状培地３０mLに接種し、３７℃で１８～２

０時間培養する。培養後、遠心分離して菌体を沈殿させ、上澄液を除き、沈殿した菌体に滅菌した生理食塩液３０mLを加え、振り混ぜた後、再び遠心分離する。この操作を再度繰り返した後、菌体を滅菌した生理食塩液５mLに均等に浮遊させて試験菌液とする。

操作法

定量用基礎培地８０mLに試験菌液４mLを加え、混合し、あらかじめ５０℃に加温した滅菌平板（２０×２０cm）に流し込み、均一な平板培地を調製する。直径６mmのディスク８枚を１組として６組用意し、それぞれS_L、S_M、S_H、U_L、U_M及びU_Hとする。S_L、S_M及びS_Hのディスクには、それぞれ標準液５μL、１０μL及び２０μLをスポットし、U_L、U_M及びU_Hのディスクには、それぞれ試料溶液５μL、１０μL及び２０μLをスポットする。各組のディスク１枚ずつを平板培地に３cm以上の間隔で配置し、同様にして８枚の平板培地を作り、３７℃で１６～２０時間培養する。

計算法

平板培地のディスクS_L、S_M、S_H、U_L、U_M及びU_Hから得た発育帯の直径を０.１mmまで測定し、それぞれy_1、y_2、y_3、y_4、y_5及びy_6とする。各平板培地のy_1、y_2、y_3、y_4、y_5及びy_6を合計してそれぞれY_1、Y_2、Y_3、Y_4、Y_5及びY_6とする。

d－ビオチン（$C_{10}H_{16}N_2O_3S$）の量（mg）

$$= \text{d－ビオチン標準品の量(mg)} \times \text{antilog}M \times \frac{1}{10}$$

$$M = -0.4013 \frac{Y_A}{Y_B}$$

$$Y_A = Y_1 + Y_2 + Y_3 - Y_4 - Y_5 - Y_6$$

$$Y_B = -Y_1 + Y_3 - Y_4 + Y_6$$

ただし、次式によりV_A、V_B、V_C及びS^2を計算すると、$\frac{V_A}{S^2}$、$\frac{V_B}{S^2}$及び$\frac{V_C}{S^2}$は、それぞれ４.０５以下である。もしこの値を超えるときは、この値以下になるまで実験条件を整備して実験を繰り返す。

$$V_A=\frac{(Y_1-2Y_2+Y_3+Y_4-2Y_5+Y_6)^2}{96}$$

$$V_B=\frac{(-Y_1+Y_3+Y_4-Y_6)^2}{32}$$

$$V_C=\frac{(Y_1-2Y_2+Y_3-Y_4+2Y_5-Y_6)^2}{96}$$

$$S^2=\frac{S_T-S_D}{42}$$

$$S_T=\Sigma y^2-\frac{(\Sigma y)^2}{48}$$

（Σy^2：各組のy_1、y_2、y_3、y_4、y_5及びy_6をそれぞれ２乗し、合計した値）

$$S_D=\frac{(Y_A)^2}{48}+\frac{(Y_B)^2}{32}+V_A+V_B+V_C$$

（イ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

（７０）　ビタミンA粉末

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、１gにつき、２００,０００ビタミンA国際単位以上であり、表示単位の９０～１３０％に相当するビタミンA（レチノール）を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、淡黄～赤褐色の粉末で、臭いはない、又は特異な臭いを有する。

②　本品は、空気又は光により分解が促進される。

確認試験　定量法の項で得たイソプロパノール溶液２mLを量り、減圧でイソプロパノールを留去し、残留物にクロロホルム１mLを加えて溶かし、三塩化アンチモン試液３mLを加えるとき、溶液は、３０秒以内に青色を呈するが、この色は、３０秒以内に退色する。

純度試験

①　変敗　本品は、不快な臭気を発してはならない。

②　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、強熱残分試験法に準じて行って得た残留物に塩酸１mL及び硝酸０.２mLを加え、水浴上で蒸発乾固し、これに希塩酸１mL及び水１５mLを加え、加熱して溶かし、放冷した後、フェノールフタレイン試液１滴を加え、アンモニア試液を溶液が微赤色となるまで滴加し、希酢酸２mLを加え、必要ならば、ろ過し、水１０mLで洗い、ろ液及び洗液をネスラー管に入れ、水を加えて５０mLとし、試料溶液とする。この試料溶液に硫化ナトリウム試液２滴を加え、５分間放置するとき、その溶液の色は、鉛標準液５.０mLに希酢酸２mL及び水を加えて５０mLとし、硫化ナトリウム試液２滴を加え、５分間放置した溶液の色より濃くてはならない（５０μg／g以下）。

③　ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を分解フラスコに量り、硝酸２０mLを加え、内容物が流動状となるまで弱く加熱する。放冷した後、硫酸５mLを加え、白煙が発生するまで加熱する。溶液がなお褐色を呈するときは、放冷した後、硝酸５mLを追加して加熱する。この操作を溶液が無色～淡黄色となるまで繰り返す。放冷した後、飽和シュウ酸アンモニウム溶液１５mLを加

え、再び白煙が発生するまで加熱する。放冷した後、水を加えて２５mLとし、その５mLを量り、これを試料溶液として装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない。この場合において、標準色は、ヒ素標準液４.０mLを分解フラスコに量り、硝酸２０mLを加え、以下試料の場合と同様に操作して作る（４μg／g以下）。

乾燥減量　５.０％以下（１g，減圧，シリカゲル，４時間）

定量法　本品約０.１gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、フラスコに入れ、水２mLを加え、振り動かしながらしばらく加温した後、ビタミンA定量法第２法により試験を行う。

（イ）　製造の方法の基準

ビタミンA油製造用原体、酢酸レチノール又はパルミチン酸レチノールを適当な基材で粉末化又は被覆・粒状化して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

ビタミンA粉末製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

ビタミンA粉末製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、ビタミンA粉末製造用原体に、賦形物質を混和した粉末又は粒子である。

含量　本品は、定量するとき、表示単位の９０～１３０％に相当するビタミンA（レチノール）を含む。

確認試験　ビタミンA粉末製造用原体の確認試験を準用する。

定量法　ビタミンA粉末製造用原体の定量法を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

ビタミンA粉末製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（７１）　ビタミンA油

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、１gにつき、３０,０００ビタミンA国際単位以上であり、表示単位の９０～１２０％に相当するビタミンA（レチノール）を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、黄色～黄褐色で、澄明又は僅かに混濁した油液で、臭いはない、又は僅かに特異な臭いを有する。

②　本品は、空気又は光により分解が促進される。

確認試験　本品をクロロホルムに溶かし、表示単位に従い、１mL中３０ビタミンA国際単位を含む溶液を調製し、この溶液１mLを量り、三塩化アンチモン試液３mLを加えるとき、溶液は、３０秒以内に青色となるが、この色は、３０秒以内に退色する。

純度試験

①　紫外吸収スペクトル　本品は、ビタミンA定量法第１法で測定できる条件に適合し、又は第２法で測定するときのfの値が０.８５以上でなければならない。

②　酸　本品１.２g（１.１５～１.２４g）を量り、中和エタノール・エーテル混液（１：１）３０mLを加え、還流冷却器を付け、１０分間穏やかに煮沸して溶かし、放冷した後、フェノールフタレイン試液５滴及び０.１mol／L水酸化ナトリウム溶液０.６０

mLを加えるとき、溶液は、赤色でなければならない。

③　変敗　本品を加温するとき、不快な敗油性の臭いを発してはならない。

定量法　ビタミンA定量法により試験を行う。

（イ）　製造の方法の基準

水産動物の新鮮な肝臓若しくは幽門垂から得た脂肪油から製造する、又はその脂肪油、その濃縮物若しくはビタミンAの脂肪酸エステルに肝油類若しくは植物油を加えて製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

遮光した気密容器に入れ、ほとんど全満して、又は空気を窒素で置換して保存すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

ビタミンA油製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

ビタミンA油製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

ウ　製剤（その２　液状）

（ア）　成分規格

本品は、ビタミンA油製造用原体に、硬化油、高級飽和脂肪酸、脂肪酸、植物性油脂又は動物性油脂を混和した油液又は水溶性液状物である。

含量　本品は、定量するとき、表示単位の９０～１３０％に相当するビタミンA（レチノール）を含む。

確認試験　ビタミンA粉末製造用原体の確認試験を準用する。

定量法　ビタミンA粉末製造用原体の定量法を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

ビタミンA油製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

エ　製剤（その３　粉状）

（ア）　成分規格

本品は、ビタミンA油製造用原体に、賦形物質を混和した粉末又は粒子である。

含量　本品は、定量するとき、表示単位の９０～１３０％に相当するビタミンA（レチノール）を含む。

確認試験　ビタミンA粉末製造用原体の確認試験を準用する。

定量法　ビタミンA粉末製造用原体の定量法を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

ビタミンA粉末製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（７２）　ビタミンD粉末

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、１gにつき、１００,０００ビタミンD国際単位以上であり、表示単位の９０～１３０％に相当するコレカルシフェロール（$C_{27}H_{44}O$）又はエルゴカルシフェロール（$C_{28}H_{44}O$）を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、灰白色～赤褐色の粉末で、ほとんど臭いはない。

②　本品は、空気又は光により分解が促進される。

確認試験

① ビタミンD定量法で得た薄層クロマトグラフ用試料溶液１０μLを量り、ビタミンD及びプレビタミンDを含む溶液と並行して同一薄層板にスポットし、展開した後、紫外線（主波長２５４nm）を照射するとき、ビタミンD及びプレビタミンDのスポットは、暗紫色を呈し、これらのRf値は等しい。

② ビタミンD定量法で得た試料溶液及び標準液のガスクロマトグラフィーのクロマトグラムから、保持時間の小さいピロビタミンD、保持時間の大きいイソピロビタミンD及び酢酸スチグマステロールのピーク保持時間を求めるとき、これらの酢酸スチグマステロールに対する保持比は等しい。

純度試験

① 変敗　本品は、不快な臭気を発してはならない。

② 重金属　ビタミンA粉末製造用原体の純度試験②を準用する（５０μg／g以下）。

③ ヒ素　ビタミンA粉末製造用原体の純度試験③を準用する（４μg／g以下）。

乾燥減量　７.０％以下（１g，減圧，シリカゲル，４時間）

定量法　ビタミンD定量法により試験を行う。

（イ）　製造の方法の基準

コレカルシフェロール製造用原体、エルゴカルシフェロール製造用原体若しくはこれらの食用植物油溶液又はビタミンD_3油を、適当な基材で粉末化又は被覆・粒状化して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

ビタミンD粉末製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

ビタミンD粉末製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、ビタミンD粉末製造用原体に、賦形物質を混和した粉末又は粒子である。

含量　本品は、定量するとき、表示単位の９０～１３０％に相当するコレカルシフェロール（$C_{27}H_{44}O$）又はエルゴカルシフェロール（$C_{28}H_{44}O$）を含む。

確認試験　ビタミンD粉末製造用原体の確認試験を準用する。

定量法　ビタミンD定量法により試験を行う。

（イ）　保存の方法の基準

ビタミンD粉末製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（７３）　ビタミンD_3油

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、１gにつき、２００,０００ビタミンD国際単位以上であり、表示単位の９０～１３０％に相当するコレカルシフェロール（$C_{27}H_{44}O$）を含む。

物理的・化学的性質

① 本品は、淡黄～赤褐色で、澄明若しくは僅かに混濁した粘性の油液又はろうようの塊で、臭いはない、又は僅かに特異な臭いを有する。

② 本品は、空気又は光により分解が促進される。

確認試験　ビタミンD粉末製造用原体の確認試験を準用する。

純度試験

① 酸　ビタミンA油製造用原体の純度試験②を準用する。

② 変敗　本品を加温するとき、不快な敗油性の臭いを発してはならない。

定量法　ビタミンD定量法により試験を行う。

（イ）　製造の方法の基準

ビタミンD_3に食用植物油を加えて製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

遮光した気密容器に入れ、ほとんど全満して、又は空気を窒素で置換して保存すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

ビタミンD_3油製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

ビタミンD_3油製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

ウ　製剤（その２　液状）

（ア）　成分規格

本品は、ビタミンD_3油製造用原体に、硬化油、高級飽和脂肪酸、脂肪酸、植物性油脂又は動物性油脂を混和した油液又は水溶性液状物である。

含量　本品は、定量するとき、表示単位の９０～１３０％に相当するコレカルシフェロール（$C_{27}H_{44}O$）を含む。

確認試験　ビタミンD粉末製造用原体の確認試験を準用する。

定量法　ビタミンD定量法により試験を行う。

（イ）　保存の方法の基準

ビタミンD_3油製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

エ　製剤（その３　粉状）

（ア）　成分規格

本品は、ビタミンD_3油製造用原体に、賦形物質を混和した粉末又は粒子である。

含量　本品は、定量するとき、表示単位の９０～１３０％に相当するコレカルシフェロール（$C_{27}H_{44}O$）を含む。

確認試験　ビタミンD粉末製造用原体の確認試験を準用する。

定量法　ビタミンD定量法により試験を行う。

（イ）　保存の方法の基準

ビタミンD粉末製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（７４）　ビタミンE粉末

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、１gにつき、酢酸dl―α―トコフェロール１００mg以上であり、表示量の９５～１２０％に相当する

酢酸dl―α―トコフェロール（$C_{31}H_{52}O_3$）を含む。

物理的・化学的性質

① 本品は、帯黄白色～褐色の粉末で、ほとんど臭いはない。

② 本品は、空気又は光により分解が促進される。

確認試験　定量法で得た試料溶液１０mLを量り、硝酸２mLを加え、７５℃で１５分間加熱するとき、溶液は、赤色～橙色を呈する。

純度試験

① 変敗　本品は、不快な臭気を発してはならない。

② 重金属

第１法　ビタミンA粉末製造用原体の純度試験②を準用する。ただし、本品の強熱残分に塩酸１mL及び硝酸０.２mLを加え、水浴上で蒸発乾固し、これに希塩酸１mL及び水１５mLを加え、加熱して溶かすとき、不溶物があれば第２法によるものとする（５０μg／g以下）。

第２法　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を白金製のるつぼに量り、緩く蓋をし、弱く加熱して炭化する。放冷した後、硝酸２mL及び硫酸５滴を加え、白煙の生ずるまで注意して加熱した後、５００～６００℃で強熱して灰化する。放冷した後、残留物を水で潤し、フッ化水素酸６mL及び硫酸３滴を加え、蒸発乾固した後、５分間強熱する。放冷した後、塩酸２mLを加え、水浴上で蒸発乾固し、これを塩酸３滴で潤し、熱湯１０mLを加え、２分間加熱して溶かす。放冷した後、フェノールフタレイン試液１滴を加え、アンモニア試液を溶液が微赤色となるまで滴下し、希酢酸２mLを加え、必要ならば、ろ過し、水１０mLで洗い、ろ液及び洗液をネスラー管に入れ、水を加えて５０mLとし、試料溶液とする。この試料溶液に硫化ナトリウム試液２滴を加え、５分間放置するとき呈する色は、硝酸２mL、硫酸８滴、塩酸２mL、フッ化水素酸６mL及び希酢酸２mLを水浴上で蒸発し、更に砂浴上で蒸発乾固し、残留物を塩酸３滴で潤し、熱湯１０mLを加え、以下試料溶液の調製法と同様に操

作し、鉛標準液５.０mL及び水を加えて５０mLとし、硫化ナトリウム試液２滴を加え、５分間放置するとき呈する色より濃くてはならない（５０μg／g以下）。

③　ヒ素　ビタミンA粉末製造用原体の純度試験③を準用する（４μg／g以下）。

乾燥減量　７.０％以下（１g，減圧，シリカゲル，４時間）

定量法　酢酸dl―α―トコフェロール約０.０２gを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、ビタミンA定量法によりけん化した後、抽出し、さらに、脱水し、エーテル抽出液を、４５℃の水中でアスピレーターを用い、振り動かしながら蒸発し、残留物は、３０秒以内にエタノールに溶かし、１００mLの全量フラスコに移し、エタノールを標線まで加えて１００mLとする。この溶液５mLを全量ピペットを用いて量り、５０mLの全量フラスコに入れ、エタノールを標線まで加えて５０mLとし、試料溶液とする。別に、定量用酢酸dl―α―トコフェロール約０.０２gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、試料溶液の調製と同様に操作して標準液とする。試料溶液及び標準液それぞれ１０mLずつを全量ピペットを用いて量り、２５mLの全量フラスコに入れ、それぞれに希塩化第二鉄試液１mL及びα，α′―ジピリジル試液１mLを加え、エタノールを標線まで加えて２５mLとする。別に、エタノール１０mLを全量ピペットを用いて量り、同様に操作して得た溶液を対照液とし、波長５２０nmにおける吸光度A_T及びA_Sを測定する。

$$\text{酢酸dl―α―トコフェロール}(C_{31}H_{52}O_3)\text{の量(mg)} = \text{定量用酢酸dl―α―トコフェロールの量(mg)} \times \frac{A_T}{A_S}$$

（イ）　製造の方法の基準

酢酸dl―α―トコフェロール製造用原体を適当な基材で粉末化又は被覆・粒状化して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

ビタミンE粉末製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

ビタミンE粉末製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、ビタミンE粉末製造用原体に、賦形物質を混和した粉末又は粒子である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９０～１２０％に相当する酢酸dl―α―トコフェロール（$C_{31}H_{52}O_3$）を含む。

確認試験　ビタミンE粉末製造用原体の確認試験を準用する。

定量法　ビタミンE粉末製造用原体の定量法を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

ビタミンE粉末製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（７５）　２５―ヒドロキシコレカルシフェロール

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、２５―ヒドロキシコレカルシフェロール（$C_{27}H_{44}O_2$・H_2O）９４.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

① 本品は、白色の結晶である。

② 本品は、空気又は光により変化する。

確認試験

① 定量法により調製した試料溶液及び標準液２０μLにつき、定量法の操作条件で液体クロマトグラフ法により試験を行うとき、試料溶液及び標準液から得た２５―ヒドロキシコレカルシフェロールのピークに係る保持時間は一致する。

② 本品及び２５―ヒドロキシコレカルシフェロール標準品につき、それぞれ赤外吸収スペクトル測定法の臭化カリウム錠剤法により測定し、スペクトルを比較するとき、両者の吸収は、同一波数のところに認められ、これらの吸収の相対強度は等しい。

純度試験

① エリスロシン　本品約１.０gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、メタノールを加えて溶かし、１０mLの全量フラスコに入れ、更にメタノールを標線まで加えて１０mLとし、試料溶液とする。この溶液につき、メタノールを対照として波長５３０nmにおける吸光度A_1を測定する。別に、メタノール１０mLについて、試料溶液と同様に操作し、吸光度A_0を測定する。次式によりイオン化したエリスロシンの含量を求めるとき、その量は、５μg／g以下でなければならない。

$$\text{エリスロシンの含量}(\mu g/g)=\frac{(A_1-A_0)/\varepsilon\times 833.9\times 10^6}{W_T}$$

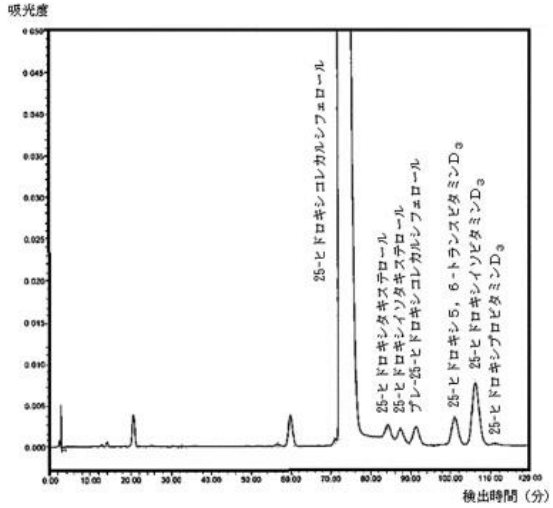
W_T：本品の採取量（g）

ε：エリスロシンの５３０nmにおけるモル吸光係数１１０,０００（L／mol・cm）

② 類縁物質　定量法により調製した標準原液５mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、メタノールを標線まで加えて１００mLとし、純度試験用標準原液とする。純度試験用標準原液をメンブランフィルター（０.４５μm）でろ過し、純度試験用標準液とする。定量法により調製した試料原液及び純度試験用標準液２０μLにつき、次の条件で液体クロマトグラフ法により試験を行う。得られたクロマトグラムから、試料原液のクロマトグラムに現れる各ステロールのピークを本

品の参照クロマトグラムにより同定し、そのピーク面積A_Tを求める。この値と純度試験用標準液のクロマトグラムから求めた２５―ヒドロキシコレカルシフェロールのピーク面積A_Sから、試料中の２５―ヒドロキシコレカルシフェロールの類縁物質（２５―ヒドロキシコレカルシフェロールの製造に由来する２５―ヒドロキシコレカルシフェロール以外の各ステロールをいう。以下②において同じ。）の含量を、次式により計算するとき、それぞれ１％以下でなければならない。

本品の参照クロマトグラム



個々の類縁物質の含量(%)$=p\times\frac{W_S}{W_T}\times\frac{A_T}{A_S}\times F\times 2$

p：２５―ヒドロキシコレカルシフェロール標準品の純度

W_T：本品の採取量（mg）

W_S：２５―ヒドロキシコレカルシフェロール標準品の採取量（mg）

A_T：試料溶液の各ステロールのピーク面積

A_S：標準液の２５―ヒドロキシコレカルシフェロールのピーク面積

F：次表に規定する類縁物質ごとの吸光係数

表

類縁物質名	吸光係数
２５―ヒドロキシイソタキステロール	０.８３００
２５―ヒドロキシイソビタミンD_3	０.８３００
２５―ヒドロキシコレカルシフェロール	１.００００
２５―ヒドロキシタキステロール	０.９１０９
２５―ヒドロキシ５,６―トランスビタミンD_3	０.８９８６
２５―ヒドロキシプロビタミンD_3	１.７６７７
プレ―２５―ヒドロキシコレカルシフェロール	２.３８６３
２５―ヒドロキシコレカルシフェロールと同様の吸収スペクトルを示す未知のステロール	１.０００

操作条件

検出器：フォトダイオードアレイ検出器（測定波長：２３０～３３０nm（定量は、波長２７０nmで測定））

カラム：内径４.６mm、長さ２５０mmのステンレス管に粒径５μm以下の液体クロマトグラフ用オクタデシルシリル化シリカゲルを充填する。

カラム温度：２８℃付近の一定温度

移動相：メタノール・アセトニトリル・水混液（５５：２２：２３）

流量：毎分約１.０mL

測定時間：１２０分

カラムの選定：純度試験用標準原液１０mLを５０～５５℃で２時間加温し、プレ―２５―ヒドロキシコレカルシフェロールを生成させ、メンブランフィルター（０.４５μm）でろ過する。このろ液２０μLにつき、上記の条件で操作するとき、２５―ヒドロキシコレカルシフェロール、プレ―２５―ヒドロキシコレカルシフェロールの順に溶出し、その分離度が４.０以上のものを用いる。

③　鉛　本品0.5g（０.４５～０.５４g）を量り、鉛試験法（原子吸光光度法第１法）により鉛の試験を行うとき、その量は、２０μg／g以下でなければならない。

④　アルミニウム　本品0.2g（０.１５～０.２４g）を量り、白金製又は石英製のるつぼに入れ、硫酸少量を加えて潤し、徐々に加熱してできる限り低温でほとんど灰化した後、放冷し、更に硫酸１mLを加え、徐々に加熱して４５０～５５０℃で灰化するまで強熱する。残留物に少量の硝酸（１→１５０）を加えて溶かし、５０mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて５０mLとし、試料溶液とする。別に、アルミニウム標準液１mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとする。この溶液１mLを全量ピペットを用いて量り、１０mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１０mLとする。更にこの溶液４mLを全量ピペットを用いて量り、５０mLの全量フラスコに入れ、少量の硝酸（１→１５０）を加えた後、水を標線まで加えて５０mLとし、標準液とする。試料溶液及び標準液につき、次の条件で原子吸光光度法（フレームレス方式（電気加熱方式））により測定するとき、試料溶液の吸光度は、標準液の吸光度以下でなければならない（２０μg／g以下）。

光源ランプ：アルミニウム中空陰極ランプ

分析線波長：３０９.３nm

乾燥温度：１４０℃

灰化温度：９００℃

原子化温度：2,６００℃

水分　５.０％以下（直接滴定）

定量法　本品約０.２０gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、メタノールを加えて溶かし、２００mLの全量フラスコに入れ、更にメタノールを標線まで加えて２００mLとし、試料原液とする。この試料原液５mLを全量ピペットを用いて量り、５０mLの全量フラスコに入れ、メタノールを標線まで加えて５０mLとし、メンブランフィルター（０.４５μm）を用いてろ過し、ろ液を試料溶液とする。別に、２５―ヒドロキシコレカルシフェロール標準品約０.０５０gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、メタノールを加えて溶かし、５０mLの全量フラスコに入れ、更にメタノールを標線まで加えて５０mLとする。この溶液５mLを全量ピペットを用いて量り、５０mLの全量フラスコに入れ、メタノールを標線まで加えて５０mLとし、標準原液とする。この標準原液をメンブランフィルター（０.４５μm）を用いてろ過し、標準液とする。試料溶液及び標準液２０μLにつき、次の条件で液体クロマトグラフ法により試験を行う。得られたクロマトグラムから２５―ヒドロキシコレカルシフェロールのピーク面積を求める。

$$25\text{―ヒドロキシコレカルシフェロール}(C_{27}H_{44}O_2\cdot H_2O)\text{の含量}(\%)=\frac{A_T}{A_S}\times\frac{W_S}{W_T}\times p\times 400$$

p：２５―ヒドロキシコレカルシフェロール標準品の純度

W_T：本品の採取量（mg）

W_S：２５―ヒドロキシコレカルシフェロール標準品の採取量（mg）

A_T：試料溶液の２５―ヒドロキシコレカルシフェロールのピーク面積

A_S：標準液の２５―ヒドロキシコレカルシフェロールのピーク面積

操作条件

検出器：紫外吸光光度計（測定波長：２７０nm）

カラム：内径４.６mm、長さ１５０mmのステンレス管に粒径５μmの液体クロマトグラフ用オクタデシルシリル化シリカゲルを充填する。

カラム温度：２８℃付近の一定温度

移動相：メタノール・アセトニトリル・水混液（５５：２２：２３）

流量：毎分約１.０mL

（イ）　製造の方法の基準

Saccharomyces cerevisiaeに属する菌株を宿主とした５,７,２４―コレスタトリエノール生産組換え体を好気的に培養し、培養を終了した後、培養液を加熱処理し、５,７,２４―コレスタトリエノールを分離し、紫外線照射の化学的処理により製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

遮光した密封容器に入れ、空気を窒素で置換し、冷所に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、２５―ヒドロキシコレカルシフェロール製造用原体に、賦形物質を混和した粉末である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９０～１２０％に相当する２５―ヒドロキシコレカルシフェロール（$C_{27}H_{44}O_2$・H_2O）を含む。

確認試験

①　定量法により調製した試料溶液及び標準液１００μLにつき、定量法の操作条件で液体クロマトグラフ法により試験を行うとき、試料溶液及び標準液から得た２５―ヒドロキシコレカルシフェロールのピークに係る保持時間は一致する。

② 定量法により調製した試料原液及び標準原液１０μLずつを蛍光剤入り薄層クロマトグラフ用シリカゲルを用いて調製した薄層板にスポットする。次に、n―ヘキサン・酢酸エチル混液（１：１）を展開溶媒として、約１２cm展開した後、薄層板を風乾し、紫外線（主波長２５４nm）を照射するとき、試料原液及び標準原液から得た２５―ヒドロキシコレカルシフェロールのスポットのRf値は等しい。

乾燥減量　８.０％以下（１g,１０５℃，４時間）

定量法　本品約０.３５gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、１００mLの全量フラスコに入れ、ジメチルスルホキシド１５mLを加え、粉末が見えなくなるまで超音波処理する。液が半透明になつたら、酢酸エチルを標線まで加えて１００mLとし、５分間静置し、試料原液とする。この試料原液の上澄液３mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、イソプロパノール・酢酸エチル・イソオクタン混液（１：３０：６９）を標線まで加えて１００mLとし、メンブランフィルター（０.４５μm）を用いてろ過し、試料溶液とする。別に、２５―ヒドロキシコレカルシフェロール標準品約０.０２０gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、２００mLの全量フラスコに入れ、メタノール１５mLを加え、２０分間振り混ぜて溶かし、酢酸エチルを標線まで加えて２００mLとし、標準原液とする。この標準原液３mLを全量ピペットを用いて量り、２００mLの全量フラスコに入れ、イソプロパノール・酢酸エチル・イソオクタン混液（１：３０：６９）を標線まで加えて２００mLとし、メンブランフィルター（０.４５μm）を用いてろ過し、ろ液を標準液とする。また、別に、標準液１０mLを４０℃で一晩又は室温で３～４日間放置し、プレ―２５―ヒドロキシコレカルシフェロールを生成させ、メンブランフィルター（０.４５μm）を用いてろ過し、ろ液をプレ―２５―ヒドロキシコレカルシフェロールの保持時間の確認及びカラムの選定のための分離溶液とする。試料溶液、標準液及び分離溶液１００μLにつき、次の条件で液体クロマトグラフ法により試験を行う。なお、試料溶液中の２５―ヒドロキシコレカルシフェロール及びプレ―２５―ヒドロキシコレカルシフェロールの確認は、標準液及び分離溶液の保持時間が一致すること又は標準液及び分離溶液を添加してピークの幅が広がらないことにより行う。

25―ヒドロキシコレカルシフェロール（$C_{27}H_{44}O_2 \cdot H_2O$）の含量（%）

$$= \frac{A_{T1} + A_{T2} \times 2.21}{A_S} \times \frac{W_S}{W_T} \times 25$$

W_T：本品の採取量（mg）

W_S：２５―ヒドロキシコレカルシフェロール標準品の採取量（mg）

A_{T1}：試料溶液の２５―ヒドロキシコレカルシフェロールのピーク面積

A_{T2}：試料溶液のプレ―２５―ヒドロキシコレカルシフェロールのピーク面積

A_S：標準液の２５―ヒドロキシコレカルシフェロールのピーク面積

操作条件

検出器：紫外吸光光度計（測定波長：２６０nm）

カラム：内径４.６mm、長さ１５０mmのステンレス管に粒径５μmの液体クロマトグラフ用シリカゲルを充填する。

カラム温度：室温

移動相：イソプロパノール・酢酸エチル・イソオクタン混液（１：１０：８９）

流量：毎分１.５mL

カラムの選定：分離溶液１００μLにつき、上記の条件で操作するとき、２５―ヒドロキシコレカルシフェロール、プレ―２５―ヒドロキシコレカルシフェロールの順に溶出し、その分離度が１.５以上のものを用いる。

（イ）　保存の方法の基準

遮光した気密容器に保存すること。

（７６）　フマル酸第一鉄

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、フマル酸第一鉄（$C_4H_2FeO_4$）９６.５％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、赤黄色又は赤褐色の粉末で、臭いはない。

②　本品は、水に溶けにくく、エタノールにほとんど溶けない。

③　本品は、塩酸により分解しフマル酸を析出する。

確認試験

①　本品０.５g（０.４５～０.５４g）に０.１mol／L塩酸試液１００mLを加え、加温して溶かし、ろ過する。ろ液は、第一鉄塩の定性反応①を呈する。

②　本品２.０g（１.９５～２.０４g）に希塩酸２５mLを加え、水浴上で１５分間加温し、放冷した後、ろ過する。残留物を塩酸（１→１００）で数回洗い、１００℃で３０分間乾燥し、その０.０５g（０.０４５～０.０５４g）を量り、レゾルシン３mg（２.５～３.４mg）及び硫酸１mLを加え、振り混ぜ、１２０～１３０℃で５分間加熱する。放冷した後、水を加えて５mLとし、冷却しながら水酸化ナトリウム溶液（２→５）を徐々に滴加してアルカリ性とし、水を加えて１０mLとする。この溶液に紫外線（３６５nm）を照射するとき、緑色の蛍光を発する。

純度試験

①　鉛　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、鉛試験法（原子吸光光度法第１法）により鉛の試験を行うとき、その量は、１０μg／g以下でなければならない。

②　ヒ素　本品０.４０g（０.３９５～０.４０４g）を量り、希硫酸１５mLを加え、必要ならば、加温して溶かし、これを試料溶液として装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（５μg／g以下）。

乾燥減量　１.０％以下（１g，１０５℃，２時間）

定量法　本品０.５gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、３００mL共栓フラスコに入れ、塩酸（２→５）２５mLを加え、煮沸し、塩化第一スズ５.６g（５.５５～５.６４g）を塩酸（３→１０）５０mLに溶かした溶液を黄色が消えるまで滴加し、更に２滴過量に加える。その溶液を室温まで急冷し、塩化第二水銀溶液（１→２０）１０mLを加え、５分間放置した後、水２００mL、硫酸（１→２）２５mL及びリン酸４mLを加え、０.１mol／L硫酸第二セリウムアンモニウム溶液で滴定する（指示薬　o―フェナントロリン試液２滴）。

０.１mol／L硫酸第二セリウムアンモニウム溶液１mL＝１６.９９mg$C_4H_2FeO_4$

（イ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

フマル酸第一鉄製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

フマル酸第一鉄製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（７７）　ペプチド亜鉛

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、換算した乾燥物に対し、窒素（N）５.５～８.５％及び亜鉛（Zn）１０.０～１３.０％を含む。

物理的・化学的性質

① 本品は、淡黄色～褐色の粉末であり、特異な臭いを有する。

② 本品は、水又はエタノールにほとんど溶けない。

確認試験

① 本品０.５g（０.４５～０.５４g）を量り、０.５mol／L塩酸試液２５mLを加え、６０℃の水浴中で軽く振り混ぜながら３分間加温する。放冷した後、更に０.５mol／L塩酸試液２５mLを加え、振り混ぜる。この溶液１０mLを量り、トリクロル酢酸溶液（１→１０）１０mLを加え、振り混ぜた後、１０分間放置する。この溶液をろ紙でろ過し、ろ液を試料溶液とする。試料溶液１mLを量り、ピリジン１mL、アスコルビン酸溶液（１→２,０００）１mL及びニンヒドリン溶液（１→１００）１mLを加え、水浴上で２分間加熱するとき、溶液は、青紫色を呈する。

② ①で得た試料溶液１mLを量り、ピリジン１～２滴及びチオシアン酸カリウム試液１mLを加えるとき、溶液は、白色の沈殿を生じる。

③ 本品につき、赤外吸収スペクトル測定法の臭化カリウム錠剤法により赤外吸収スペクトルを測定するとき、波数３,３００～３,６００cm^{-1}及び１,６４０～１,６６０cm^{-1}付近に吸収を認める。

純度試験

① 鉛　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、硝酸３mL及び過塩素酸５mLを加え、蒸発乾固し、放冷した後、希塩酸５mLを加え、水浴上で加温して溶解する。放冷した後、水５mLを加え、混合し、ろ紙でろ過する。残留物を水５mLで洗い、洗液を先のろ液に合わせ、２５mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて２５mLとし、試料溶液とする。別に、鉛標準液４mLを全量ピペットを用いて量り、５０mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて５０mLとする。この溶液１０mLを全量ピペットを用いて量り、２５mLの全量フラスコに入れ、希塩酸５mL及び水を標線まで加えて２５mLとし、標準液とする。試料溶液及び標準液につき、次の条件で原子吸光光度法（フレーム方式）により測定するとき、試料溶液の吸光度は、標準液の吸光

度より小さくなければならない（２０μg／g以下）。

使用ガス：

可燃性ガス　アセチレン

支燃性ガス　空気

ランプ：鉛中空陰極ランプ

波長：２１７.０nm

② ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

乾燥減量　１２.０％以下（０.５g，１１０℃，１時間）

加水分解率　本品約１gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、これに０.５mol／L塩酸試液３０mLを加え、６０℃の水浴中でときどき振り混ぜながら３０分間加温する。放冷した後、５０mLの全量フラスコに入れ、トリクロル酢酸溶液（１→１０）１０mLを加え、激しく振り混ぜた後、０.５mol／L塩酸試液を標線まで加えて５０mLとする。この溶液約２０mLを量り、毎分３，０００回転で１０分間遠心分離し、得られた上澄液５mLを全量ピペットを用いて量り、２５mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて２５mLとする。この溶液４mLを全量ピペットを用いて量り、ケルダールフラスコに入れ、フラスコの内壁に沿って硫酸１０mLを加える。以下窒素定量法（セミミクロケルダール法）により試験を行う。ここで得られた加水分解窒素（A%）及び定量法の項で得られた総窒素（B%）より、次式により加水分解率を求めるとき、３０％以上でなければならない。

$$加水分解率(\%) = \frac{A}{B} \times 100$$

定量法

① 総窒素　本品約０.０３gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、ケルダールフラスコに入れ、以下窒素定量法（セミミクロケルダール法）により試験を行う。

０.００５mol／L硫酸１mL＝０.１４０１mgN

② 亜鉛　本品約０.２gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、ケルダールフラスコに入れ、硝酸５mL及び過塩素酸１０mLを加え、残留液が約２mLとなるまで加熱する。放冷した後、塩酸２mLを加え、水浴上で加熱溶解する。放冷した後、１００mLの全量フラスコに入れ、更に水を標線まで加えて１００mLとし、この溶液をろ紙でろ過し、最初のろ液１０mLを捨て、次のろ液１０mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとする。さらに、この溶液５mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとし、試料溶液とする。別に、硝酸５mL及び過塩素酸１０mLをケルダールフラスコに入れ、残留液が約２mLとなるまで加熱する。放冷した後、塩酸２mLを加え、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとする。この溶液１０mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとし、空試験原液とする。さらに、この溶液５mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとし、空試験溶液とする。別に、亜鉛標準液５mL、１０mL、１５mL及び２０mLを各々全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、それぞれに空試験原液５mLを全量ピペットを用いて加えた後、水を標線まで加えて１００mLとし、標準液１、２、３及び４とする。試料溶液、標準液１、２、３及び４並びに空試験溶液につき、次の条件で原子吸光光度法（フレーム方式）により測定する。標準液１、２、３及び４並びに空試験溶液の吸光度から検量線を作成し、試料中の亜鉛含量を求める。

使用ガス：

可燃性ガス　アセチレン

支燃性ガス　空気

ランプ：亜鉛中空陰極ランプ

波長：２１３.９nm

$$\text{亜鉛含量(\%)} = \frac{\text{検量線から求めた試料溶液中の亜鉛の濃度(μg／mL)}}{\text{試料の採取量(mg)}} \times 2{,}000$$

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

ペプチド亜鉛製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

ペプチド亜鉛製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（７８）　ペプチド鉄

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、換算した乾燥物に対し、窒素（N）７.０～１０.５％及び鉄（Fe）１０.０～１３.０％を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、褐色～帯緑褐色の粉末又は粒子で、特異な臭いを有する。

②　本品は、水及びエタノールにほとんど溶けない。

確認試験

① 本品を必要に応じて粉末とし、その０.０５g（０.０４５～０.０５４g）を量り、０.５mol／L塩酸試液２５mLを加え、６０℃の水浴中で軽く振り混ぜながら３分間加温する。放冷した後、更に０.５mol／L塩酸試液２５mLを加え、振り混ぜる。この溶液１０mLを量り、トリクロル酢酸溶液（１→１０）１０mLを加え、振り混ぜた後、１０分間放置する。この溶液をろ紙でろ過し、ろ液を試料溶液とする。試料溶液１mLを量り、ピリジン１mL、アスコルビン酸溶液（１→２,０００）１mL及びニンヒドリン溶液（１→１００）１mLを加え、水浴上で２分間加熱するとき、溶液は、青紫色を呈する。

② ①で得た試料溶液１mLを量り、塩酸ヒドロキシルアミン溶液（１→５０）１mLを加え、１０分間放置した後、o―フェナントロリン０.２５gにpH５.０の酢酸・酢酸ナトリウム緩衝液を加えて溶かし、１００mLとした溶液２mLを加えるとき、溶液は、赤～赤橙色を呈する。

純度試験

① 鉛 本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、鉛試験法（原子吸光光度法第１法）により鉛試験を行うとき、その量は、１０μg／g以下でなければならない。

② ヒ素 本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

乾燥減量 １３.０％以下（０.５g，１１０℃，８時間）

加水分解率 本品を必要に応じて粉末とし、その約１gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、これに０.５mol／L塩酸３０mLを加え、６０℃の水浴中でときどき振り混ぜながら３０分間加温する。放冷した後、５０mLの全量フラスコに入れ、トリクロル酢酸溶液（１→１０）１０mLを加え、激しく振り混ぜた後、０.５mol／L塩酸を標線まで加えて５０mLとする。この溶液約２０mLを量り、毎分４,０００回転で５分間遠心分離し、得られた上澄液５mLを全量ピペットを用いて量り、２５mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて２５mLとする。この溶液４mLを全量ピペットを用いて量り、ケルダールフラスコに入れ、フラスコ

の内壁に沿って硫酸７mLを加え、以下窒素定量法により試験を行う。ここで得られた乾燥物に対する加水分解窒素（A%）及び定量法の項で得られた総窒素（B%）より、次式により加水分解率を求めるとき、３０%以上でなければならない。

$$加水分解率(\%)=\frac{A}{B}\times 100$$

定量法

① 総窒素　本品を必要に応じて粉末とし、その約０.０３gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、ケルダールフラスコに入れ、以下窒素定量法により試験を行う。

０.００５mol／L硫酸１mL＝０.１４０１mgN

② 鉄　本品を必要に応じて粉末とし、その約０.２gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、ケルダールフラスコに入れ、硝酸３mL及び過塩素酸５mLを加え、残留液が約１mLとなるまで加熱する（約２時間）。放冷した後、残留液に塩酸２mLを加え、水浴上で加熱溶解する。放冷した後、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとし、この溶液をろ紙でろ過する。最初のろ液１０mLを捨て、次のろ液１０mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとする。さらに、この溶液５mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとし、試料溶液とする。別に、硝酸３mL及び過塩素酸５mLをケルダールフラスコに入れ、残留液が約１mLとなるまで加熱する。放冷した後、残留物に塩酸２mLを加え、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとする。この溶液１０mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとし、空試験原液とする。さらに、この溶液５mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとし、空試験溶液とする。別に、鉄標準液５、１０、１５及び２０mLを各々全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、それぞれに空試験原液５mLを全量ピペットを用いて加えた後、水を標線まで加えて

１００mLとし、標準液１、２、３及び４とする。試料溶液、標準液１、２、３及び４並びに空試験溶液につき、次の条件で原子吸光光度法（フレーム方式）により測定する。標準液１、２、３及び４の吸光度から検量線を作成し、試料中の鉄含量（μg／g）を求める。

使用ガス：

可燃性ガス　アセチレン

支燃性ガス　空気

ランプ：鉄中空陰極ランプ

波長：２４８.３nm

$$\text{鉄含量}(\%) = \frac{\text{検量線から求めた鉄の量}(\mu g/g)}{\text{試料の採取量}(mg)} \times 2,000$$

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

ペプチド鉄製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

ペプチド鉄製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（７９）　ペプチド銅

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、換算した乾燥物に対し、窒素（N）５.５～８.５％及び銅（Cu）１０.０～１３.０％を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、青緑色の粉末であり、特異な臭いを有する。

②　本品は、水及びエタノールにほとんど溶けない。

確認試験

①　ペプチド亜鉛製造用原体の確認試験①を準用する。

②　①で得た試料溶液１mLを量り、フェロシアン化カリウム試液１mLを加えるとき、溶液は、赤褐色の沈殿を生じる。

③　本品につき、赤外吸収スペクトル測定法の臭化カリウム錠剤法により赤外吸収スペクトルを測定するとき、波数３,３００～３,６００cm^{-1}及び1,６３０～1,６５０cm^{-1}付近に吸収を認める。

純度試験

①　鉛　ペプチド亜鉛製造用原体の純度試験①を準用する（２０μg／g以下）。

②　ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

乾燥減量　１２.０％以下（０.５g，１１０℃，１時間）

加水分解率　ペプチド亜鉛製造用原体の加水分解率を準用する。

定量法

①　総窒素　本品約０.０３gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、ケルダールフラスコに入れ、以下窒素定量法（セミミクロケルダール法）により試験を行う。

０.００５mol／L硫酸１mL＝０.１４０１mgN

② 銅　本品約０.２gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、ケルダールフラスコに入れ、硝酸５mL及び過塩素酸１０mLを加え、残留液が約２mLとなるまで加熱する。放冷した後、塩酸２mLを加え、水浴上で加熱溶解する。放冷した後、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとし、この溶液をろ紙でろ過する。最初のろ液１０mLを捨て、次のろ液１０mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとする。さらに、この溶液５mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとし、試料溶液とする。別に、硝酸５mL及び過塩素酸１０mLをケルダールフラスコに入れ、残留液が約２mLとなるまで加熱する。放冷した後、１００mLの全量フラスコに入れ、塩酸２mLを加え、水を標線まで加えて１００mLとする。この溶液１０mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとし、空試験原液とする。さらに、この溶液５mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとし、空試験溶液とする。別に、銅標準液２mL、４mL、６mL及び８mLを各々全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、それぞれに空試験原液５mLを全量ピペットを用いて加えた後、水を標線まで加えて１００mLとし、標準液１、２、３及び４とする。試料溶液、標準液１、２、３及び４並びに空試験溶液につき、次の条件で原子吸光光度法（フレーム方式）により測定する。標準液１、２、３及び４並びに空試験溶液の吸光度から検量線を作成し、試料中の銅含量を求める。

使用ガス：

可燃性ガス　アセチレン

支燃性ガス　空気

ランプ：銅中空陰極ランプ

波長：３２４.７nm

$$銅含量(\%)=\frac{検量線から求めた試料溶液中の銅の濃度(\mu g/mL)}{試料の採取量(mg)}\times 2,000$$

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

ペプチド銅製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

ペプチド銅製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（８０）　ペプチドマンガン

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、換算した乾燥物に対し、窒素（N）５.５～８.５％及びマンガン（Mn）１０.０～１３.０％を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、淡黄色～褐色の粉末であり、特異な臭いを有する。

②　本品は、水又はエタノールにほとんど溶けない。

確認試験

①　ペプチド亜鉛製造用原体の確認試験①を準用する。

②　①で得た試料溶液１mLを量り、アンモニア試液５mL及び硝酸銀試液５mLを加えるとき、溶液は、白色の沈殿を生じ、生じ

た沈殿は、徐々に黒色となる。

③　本品につき、赤外吸収スペクトル測定法の臭化カリウム錠剤法により赤外吸収スペクトルを測定するとき、波数３,３００～３,６００cm^{-1}及び１,６３０～１,６５０cm^{-1}付近に吸収を認める。

純度試験

①　鉛　ペプチド亜鉛製造用原体の純度試験①を準用する（２０μg／g以下）。

②　ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

乾燥減量　１２.０％以下（０.５g，１１０℃，１時間）

加水分解率　ペプチド亜鉛製造用原体の加水分解率を準用する。

定量法

①　総窒素　本品約０.０３gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、ケルダールフラスコに入れ、以下窒素定量法（セミミクロケルダール法）により試験を行う。

０.００５mol／L硫酸１mL＝０.１４０１mgN

②　マンガン　本品約０.２gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、ケルダールフラスコに入れ、硝酸５mL及び過塩素酸１０mLを加え、残留液が約２mLとなるまで加熱する。放冷した後、塩酸２mLを加え、水浴上で加熱溶解する。放冷した後、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとし、この溶液をろ紙でろ過する。最初のろ液１０mLを捨て、次のろ液１０mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとする。さらに、この溶液５mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとし、試料溶液とする。別に、硝酸５mL及び過塩素酸１０mLをケルダールフラスコに入れ、残留液が約２mLとなるまで加熱する。放冷

した後、１００mLの全量フラスコに入れ、塩酸２mLを加えた後、水を標線まで加えて１００mLとする。この溶液１０mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとし、空試験原液とする。さらに、この溶液５mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとし、空試験溶液とする。別に、マンガン標準液５mL、１０mL、１５mL及び２０mLを各々全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、それぞれに空試験原液５mLを全量ピペットを用いて加えた後、水を標線まで加えて１００mLとし、標準液１、２、３及び４とする。試料溶液、標準液１、２、３及び４並びに空試験溶液につき、次の条件で原子吸光光度法（フレーム方式）により測定する。標準液１、２、３及び４並びに空試験溶液の吸光度から検量線を作成し、試料中のマンガン含量を求める。

使用ガス：

可燃性ガス　アセチレン

支燃性ガス　空気

ランプ：マンガン中空陰極ランプ

波長：２７９.５nm

$$\text{マンガン含量}(\%) = \frac{\text{検量線から求めた試料溶液中のマンガンの濃度}(\mu g/mL)}{\text{試料の採取量}(mg)}$$

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

ペプチドマンガン製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

ペプチドマンガン製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（８１）　DL―メチオニン

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、１０５℃で４時間乾燥した後、定量するとき、DL―メチオニン（$C_5H_{11}NO_2S$）９８.５％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、白色～淡黄色の結晶又は結晶性の粉末で、特異な臭いを有し、僅かに甘味を有する。

②　本品は、水にやや溶けにくく、エタノールに極めて溶けにくく、エーテルにほとんど溶けない。

③　本品は、希塩酸又は１mol／L水酸化ナトリウム試液に溶ける。

④　本品の水溶液（１→１００）のpHは、５.２～６.１である。

⑤　本品の水溶液（１→１００）は、旋光性がない。

確認試験

①　本品２５mg（２４.５～２５.４mg）に無水硫酸銅を飽和した硫酸１mLを加えるとき、溶液は、黄色を呈する。

②　本品５mg（４.５～５.４mg）に水５mLを加えて溶かし、１mol／L水酸化ナトリウム試液２mLを加え、よく振り混ぜ、ニトロプルシドナトリウム試液０.３mLを加え、再びよく振り混ぜ、３５～４０℃で１０分間放置した後、２分間氷冷し、希塩酸２mLを加え、振り混ぜるとき、溶液は、赤色を呈する。

純度試験

①　溶状　本品０.５g（０.４５～０.５４g）に水２０mLを加えて溶かすとき、その溶液は、無色で、ほとんど澄明でなければなら

ない。

② 塩化物　本品０.０９g（０.０８５～０.０９４g）を量り、塩化物試験法により試料溶液を調製し、０.０１mol／L塩酸０.５mLを用いて比較液を調製して塩化物の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（０.２０％以下）。

③ 硫酸塩　本品０.０８g（０.０７５～０.０８４g）を量り、硫酸塩試験法により試料溶液を調製し、０.００５mol／L硫酸０.５mLを用いて比較液を調製して硫酸塩の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（０.３０％以下）。

④ 重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第１法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

⑤ ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を１００mLの分解フラスコに入れ、硝酸５mL及び硫酸２mLを加え、フラスコの口に小漏斗をのせ、白煙が発生するまで注意して加熱する。放冷した後、硝酸２mLずつを２回加えて加熱し、さらに、強過酸化水素水２mLずつを数回加え、溶液が無色～微黄色となるまで加熱する。放冷した後、飽和シュウ酸アンモニウム溶液２mLを加え、再び白煙が発生するまで加熱する。放冷した後、水を加えて５mLとし、これを試料溶液とし、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

乾燥減量　０.５％以下（１g，１０５℃，４時間）

強熱残分　０.５％以下（１g）

定量法　本品を１０５℃で４時間乾燥し、その約０.３gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、共栓フラスコに入れ、水１００mL、リン酸一水素カリウム５g（４.５～５.４g）、リン酸二水素カリウム２g（１.５～２.４g）及びヨウ化カリウム２g（１.５～２.４g）を加え、振り混ぜて溶かす。これに０.１mol／Lヨウ素溶液５０mLを全量ピペットを用いて加え、密栓し、よく振り

混ぜ、３０分間放置した後、過量のヨウ素を０.１mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液で滴定する（指示薬　デンプン試液１mL）。同様の方法で空試験を行う。

０.１mol／Lヨウ素溶液１mL＝７.４６１mg$C_5H_{11}NO_2S$

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

DL―メチオニン製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

DL―メチオニン製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、DL―メチオニン製造用原体に、必要に応じてエチルセルロース及びステアリン酸ナトリウムを加え、さらに、賦形物質を混和した粒子である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９０～１１０％に相当するDL―メチオニン（$C_5H_{11}NO_2S$）を含む。

確認試験

①　本品の表示量に従い、DL―メチオニン製造用原体２５mgを含む量を量り、以下DL―メチオニン製造用原体の確認試験①を準用する。

②　本品の表示量に従い、DL―メチオニン製造用原体５mgを含む量を量り、n―ヘキサン・イソプロパノール混液（１：１）１

mLを加え、振り混ぜる。この溶液に水５mLを加え、振り混ぜた後、静置し、水層をろ過し、ろ液につき、以下DL―メチオニン製造用原体の確認試験②を準用する。

脂肪酸カルシウムを含むものについては、粉末とした後、本品の表示量に従い、DL―メチオニン製造用原体５mgを含む量を量り、水５mLを加え、振り混ぜた後、以下DL―メチオニン製造用原体の確認試験②を準用する。

定量法　脂肪酸カルシウムを含むものにあっては第１法を、その他のものにあっては第２法を用いる。

第１法　本品を粉末とした後、DL―メチオニン（$C_5H_{11}NO_2S$）約０.０３gを含む量を有効数字３桁まで量り、その数字を記録し、塩酸（９→２５０）７０mLを加え、かき混ぜながら約９０℃で３０分間加熱して溶かし、放冷した後、ろ過する。ろ液を１００mLの全量フラスコに入れ、塩酸（９→２５０）を標線まで加えて１００mLとする。この溶液２mLを全量ピペットを用いて量り、塩酸（９→２５０）２mL及び水１２mLを全量ピペットを用いて加え、試料溶液とする。別に、乾燥した定量用DL―メチオニン０.０３０gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、塩酸（９→２５０）を加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、更に塩酸（９→２５０）を標線まで加えて１００mLとする。この溶液２mLを全量ピペットを用いて量り、塩酸（９→２５０）２mL及び水１２mLを全量ピペットを用いて加え、標準液とする。また、別に、塩酸（９→２５０）２mLを全量ピペットを用いて量り、水６mLを全量ピペットを用いて加え、空試験溶液とする。次に、試料溶液、標準液及び空試験溶液それぞれ２mLずつを全量ピペットを用いて量り、２５mLの全量フラスコに入れ、新たに調製したニンヒドリン・アスコルビン酸試液１mL及びピリジン１mLを全量ピペットを用いて加え、振り混ぜる。さらに、水浴中で２５分間加熱し、放冷した後、水を標線まで加えて２５mLとする。空試験溶液を対照液として波長５７０nmにおける試料溶液及び標準液の吸光度A_T及びA_Sを測定する。

$$\text{DL―メチオニン}(C_5H_{11}NO_2S)\text{の量(mg)} = \text{定量用 DL―メチオニンの量(mg)} \times \frac{A_T}{A_S}$$

第２法　本品を粉末とした後、DL―メチオニン（$C_5H_{11}NO_2S$）約０.０３gを含む量を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、n―ヘキサン・イソプロパノール混液（１：１）１５mLを加え、かき混ぜて溶かした後、塩酸（９→２５０）７０mLを加え、激しくかき混ぜて抽出する。この溶液を脱脂綿でろ過しながら分液漏斗に移し、容器をn―ヘキサン・イソプロパノール混液（１：１）５mL及び塩酸（９→２５０）１５mLで洗い、洗液を先の脱脂綿に注ぎ、ろ液を合わせる。この溶液を激しく振り混ぜ、水層を１００mLの全量フラスコに入れ、塩酸（９→２５０）を標線まで加えて１００mLとする。この溶液２mLを全量ピペットを用いて量り、塩酸（９→２５０）２mL及び水１２mLを全量ピペットを用いて加えて試料溶液とし、以下第１法を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

DL―メチオニン製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（ウ）　表示の基準

牛の第１胃内で分解されにくく第４胃以降で分解されやすいよう被覆した牛に用いる製剤にあっては、本品の直接の容器又は直接の被包に次の文字を記載すること。

使用上の注意　本品は、牛の第１胃内で分解されにくく、第４胃以降で分解されやすいよう被覆してあるので、アミノ酸のバランスに注意して用いること。

（８２）　メナジオン亜硫酸水素ジメチルピリミジノール

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、換算した脱水物に対し、メナジオン亜硫酸水素ジメチルピリミジノール（$C_{17}H_{18}N_2O_6S$）９４.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

① 本品は、白色～淡黄褐色の結晶性の粉末で、臭いはなく、僅かに苦味を有する。

② 本品は、水にやや溶けにくく、エタノール、アセトン及びエーテルに極めて溶けにくい。

確認試験

① 本品の水溶液（１→５００）１mLにアンモニア試液１０mL及びイソプロパノール１mLを加え、振り混ぜた後、シアン酢酸エチル１滴を加え、振り混ぜるとき、溶液は、青紫色を呈する。

② 本品の水溶液（１→５００）５mLにエタノール５mL及びスルファニル酸の０.２mol／L硫酸溶液（１.６→１００）５mLを加え、振り混ぜ、さらに、亜硝酸ナトリウム溶液（５→１００）２mLを加え、振り混ぜた後、水浴上で５分間加熱するとき、溶液は、赤紫色を呈する。

純度試験

① 重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第３法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

② ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

③ ２―メチル―１，４―ナフトヒドロキノン―３―スルホン酸塩　本品０.１０g（０.０９５～０.１０４g）に水５mLを加えて溶かし、o―フェナントロリン試液２滴を加えるとき、沈殿を生じてはならない。

水分　１.０％以下（１g）

強熱残分　０.２０％以下（１g）

定量法　本品約０.３gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、水３０mLを加えて溶かし、クロロホルム３０mLを加えた後、

１mol／L水酸化ナトリウム試液２mLを加え、３０秒以内に激しく振り始め、そのまま１５秒間激しく振り混ぜる。更に１mol／L水酸化ナトリウム試液２mLを加え、３０秒以内に激しく振り始め、そのまま１５秒間激しく振り混ぜ、更にもう一度１mol／L水酸化ナトリウム試液２mLを加え、３０秒以内に激しく振り始め、そのまま９０秒間激しく振り混ぜ、放置し、クロロホルム層を分取する。水層を更にクロロホルム３０mLずつで２回抽出し、全クロロホルム抽出液を合わせ、水２０mLで洗い、あらかじめクロロホルムで潤したろ紙を用いてろ過し、クロロホルム５mLで洗い、ろ液及び洗液を合わせ、２００mLのフラスコに入れ、水浴上でクロロホルムを蒸発させる。次に、常温で窒素を送りながら蒸発乾固し、残留物に氷酢酸２０mL及び希塩酸１５mLを加えて溶かし、亜鉛末３g（２.５～３.４g）を加え、ブンゼンバルブ栓を付け、しばしば振り混ぜ、暗所に１時間放置した後、綿栓を用いてろ過し、新たに煮沸し冷却した水２０mLずつでフラスコを５回洗い、ろ液及び洗液を合わせ、３０秒以内に０.１mol／L硫酸第二セリウムアンモニウム溶液で滴定する（指示薬　o―フェナントロリン試液２滴）。同様の方法で空試験を行い補正する。

０.１mol／L硫酸第二セリウムアンモニウム溶液１mL＝１８.９２mg$C_{17}H_{18}N_2O_6S$

（イ）　保存の方法の基準

遮光した気密容器に保存すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

メナジオン亜硫酸水素ジメチルピリミジノール製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

メナジオン亜硫酸水素ジメチルピリミジノール製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、メナジオン亜硫酸水素ジメチルピリミジノール製造用原体に、賦形物質を混和した粉末又は粒子である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９０～１１０％に相当するメナジオン亜硫酸水素ジメチルピリミジノール（$C_{17}H_{18}N_2O_6S$）を含む。

確認試験

①　本品の表示量に従い、メナジオン亜硫酸水素ジメチルピリミジノール製造用原体０.０３gを含む量を量り、水１５mL、及び硬化油、高級飽和脂肪酸、脂肪酸、植物性油脂又は動物性油脂を含む製剤にあっては、クロロホルム５mLを加え、振り混ぜた後、静置し、水層をろ過し、試料溶液とする。この溶液１mLを量り、以下メナジオン亜硫酸水素ジメチルピリミジノール製造用原体の確認試験①を準用する。

②　①の試料溶液５mLを量り、以下メナジオン亜硫酸水素ジメチルピリミジノール製造用原体の確認試験②を準用する。

定量法　硬化油、高級飽和脂肪酸、脂肪酸、植物性油脂又は動物性油脂を含むものにあっては第１法を、その他のものにあっては第２法を用いる。

第１法　メナジオン亜硫酸水素ジメチルピリミジノール（$C_{17}H_{18}N_2O_6S$）約０.１gを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、クロロホルム５０mLを加え、振り混ぜた後、ガラスろ過器（G４）を用いてろ過し、ろ過器上の残留物を、更にクロロホルム２０mLずつで３回洗う。残留物のクロロホルム臭がなくなった後、温湯約８０mLで抽出しながらろ過し、ろ液を１００mLの全量フラスコにとる。放冷した後、水を標線まで加えて１００mLとし、試料溶液とする。別に、定量用メナジオン亜硫酸水素ジメチルピリミジノール約０.１gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、水を加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、更に水を標線まで加えて溶かし、１００mLとし、標準液とする。試料溶液５mLずつを１００mLの褐色全量フラスコT及びT′に全量ピペットを用いて量り、それぞれに水８０mLを加え、よく混和し、さらに、強アンモニア水・イソプロパノール混液（１：１）２mLを加え、よく振り混ぜた後、３０秒以内にTには、シアン酢酸エチルのイソプロパノール溶

液（３→２０）４mLを加え、振り混ぜ、次に、３０秒以内に水を標線まで加えて１００mLとし、T′には、水を標線まで加えて１００mLとする。別に、標準液５mLずつを１００mLの褐色全量フラスコS及びS′に全量ピペットを用いて量り、試料溶液と同様に操作する。５分間放置した後、それぞれの溶液につき、水を対照液とし、波長５６５nm付近の極大波長における吸光度A_T、A_T'、A_S及びA_S'を測定する。

メナジオン亜硫酸水素ジメチルピリミジノール($C_{17}H_{18}N_2O_6S$)の量(mg)
＝定量用メナジオン亜硫酸水素ジメチルピリミジノール($C_{17}H_{18}N_2O_6S$)の量

$$(mg) \times \frac{A_T - A_T'}{A_S - A_S'}$$

第２法　メナジオン亜硫酸水素ジメチルピリミジノール（$C_{17}H_{18}N_2O_6S$）約０.１gを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、水６０mLを加え、激しく振り混ぜた後、ろ過し、ろ紙上の残留物を水１０mLずつで２回洗い、ろ液及び洗液を合わせ、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとし、試料溶液として、以下第１法を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

（８３）　メナジオン亜硫酸水素ナトリウム

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、換算した脱水物に対し、メナジオン亜硫酸水素ナトリウム（$C_{11}H_8O_2$・$NaHSO_3$）９３.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

① 本品は、白色～僅かに褐色の結晶性の粉末で、臭いはない。

② 本品は、水に溶けやすく、エタノールに溶けにくく、エーテル又はベンゼンにほとんど溶けない。

確認試験

① 本品０.１g（０.０５～０.１４g）を分液漏斗に入れ、水１０mLを加えて溶かし、１mol／L水酸化ナトリウム試液３mLを加え、クロロホルム５mLずつで２回抽出する。クロロホルム抽出液を合わせ、クロロホルムで潤したろ紙を用いてろ過し、常温で空気を送りながらろ液を蒸発乾固する。残留物にエタノール２mLを加えて溶かし、再び蒸発乾固するとき、その融点は、１０４～１０７℃である。

② 本品の水溶液（１→１,０００）２mLにエタノール１mL及びアンモニア試液１mLを加え、振り混ぜた後、シアン酢酸エチル３滴を滴加するとき、溶液は、紫青色を呈する。これに水酸化ナトリウム溶液（１→３）１mLを加えるとき、溶液は、緑色に変わり、次に、帯褐黄色となる。

③ 本品の水溶液（１→２５）２mLに希塩酸２～３滴を加えて加熱するとき、発生するガスは、水で潤したヨウ素酸カリウム・デンプン紙を青変する。

純度試験

① 重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

② ヒ素　本品０.５g（０.４５～０.５４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（４μg／g以下）。

③ ２―メチル―１，４―ナフトヒドロキノン―３―スルホン酸塩　本品０.１０g（０.０９５～０.１０４g）に水５mLを加えて溶かし、o―フェナントロリン試液２滴を加えるとき、沈殿を生じてはならない。

水分　１０.０～１６.５％（０.２g）

定量法　本品約０.３gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、水２０mLを加えて溶かし、クロロホルム２０mLを加え、炭酸ナトリウム溶液（１→２）５mLを少量ずつ加えながら振り混ぜ、更に激しく振り混ぜた後、クロロホルム層を分取し、水層は更にクロロホルム２０mLずつで２回抽出し、全クロロホルム抽出液を合わせ、水１０mLで洗い、あらかじめクロロホルムで潤したろ紙を用いてろ過し、クロロホルムで洗い、ろ液及び洗液を合わせ、１５０mLのフラスコに入れ、水浴上でクロロホルムを蒸発させる。次に、常温で窒素を送りながら、蒸発乾固し、残留物に氷酢酸２０mL及び希塩酸１５mLを加えて溶かし、亜鉛末３g（２.５～３.４g）を加え、ブンゼンバルブ栓を付け、しばしば振り混ぜ、暗所に１時間放置した後、綿栓を用いてろ過し、新たに煮沸し冷却した水２０mLずつでフラスコを３回洗い、ろ液及び洗液を合わせ、３０秒以内に０.１mol／L硫酸第二セリウムアンモニウム溶液で滴定する（指示薬　o―フェナントロリン試液２滴）。同様の方法で空試験を行い補正する。

０.１mol／L硫酸第二セリウムアンモニウム溶液１mL＝１３.８１mg$C_{11}H_8O_2$・$NaHSO_3$

（イ）　保存の方法の基準

遮光した気密容器に保存すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

メナジオン亜硫酸水素ナトリウム製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

メナジオン亜硫酸水素ナトリウム製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、メナジオン亜硫酸水素ナトリウム製造用原体に、亜硫酸水素ナトリウム及び賦形物質を混和した粉末又は粒子である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９０～１３０％に相当するメナジオン亜硫酸水素ナトリウム（$C_{11}H_8O_2$・$NaHSO_3$・$3H_2O$）を含む。

確認試験　本品の表示量に従い、メナジオン亜硫酸水素ナトリウム製造用原体０.１gを含む量を量り、水１００mLを加え、振り混ぜた後、ろ過する。ろ液２mLにエタノール１mL及びアンモニア試液１mLを加え、振り混ぜ、以下メナジオン亜硫酸水素ナトリウム製造用原体の確認試験②を準用する。

定量法　硬化油を含むものにあっては第１法を、その他のものにあっては第２法を用いる。

第１法　メナジオン亜硫酸水素ナトリウム（$C_{11}H_8O_2$・$NaHSO_3$・$3H_2O$）約０.１gを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、分液漏斗に入れ、水３０mL及びn―ヘキサン３０mLを加え、激しく振り混ぜた後、水層をろ過する。分液漏斗及びろ紙上の残留物を水１０mLずつで２回洗い、ろ液及び洗液を合わせる。残ったn―ヘキサン層に水２０mLを加え、振り混ぜた後、水層をろ過し、ろ紙上の残留物を水３mLで洗い、先に合わせたろ液及び洗液に合わせ、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとし、試料溶液とする。別に、定量用メナジオン亜硫酸水素ナトリウム約０.１gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、水を加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、更に水を標線まで加えて１００mLとし、標準液とする。試料溶液５mLずつを１００mLの褐色全量フラスコT及びT′に全量ピペットを用いて量り、それぞれに水８０mLを加え、よく混和し、さらに、アンモニア・イソプロパノール混液（１：１）２mLを加え、振り混ぜた後、Tには、３０秒以内にシアン酢酸エチルのイソプロパノール溶液（３→２０）４mLを加え、振り混ぜ、次に、３０秒以内に水を標線まで加えて１００mLとし、T′には、３０秒以内に水を標線まで加えて１００mLとする。別に、標準液５mLずつを１００mLの褐色全量フラスコS及びS′に全量ピペットを用いて量り、試料溶液の場合と同様に操作する。５分間放置した後、それぞれの溶液につき、水を対照液とし、波長５６５nm付近の極大波長における吸光度A_T、A_T'、A_S及びA_S'を測定する。

メナジオン亜硫酸水素ナトリウム($C_{11}H_8O_2$・$NaHSO_3$・$3H_2O$)の量(mg)
＝定量用メナジオン亜硫酸水素ナトリウム($C_{11}H_8O_2$・$NaHSO_3$)の量(mg)

$$\times \frac{A_T - A_T'}{A_S - A_S'} \times 1.1957$$

第２法　メナジオン亜硫酸水素ナトリウム（$C_{11}H_8O_2$・$NaHSO_3$・$3H_2O$）約０.１gを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、水６０mLを加え、激しく振り混ぜた後、ろ過し、ろ紙上の残留物を水１０mLずつで２回洗い、ろ液及び洗液を合わせ、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとし、試料溶液とし、以下第１法を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

（８４）　ヨウ化カリウム

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、１０５℃で４時間乾燥した後、定量するとき、ヨウ化カリウム（KI）９９.０%以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、無色若しくは白色の結晶又は白色の結晶性の粉末で、臭いはない。

②　本品は、水に極めて溶けやすく、グリセリンに溶けやすく、エタノールにやや溶けやすい。

③　本品の水溶液（１→１０）のpHは、７.０～９.０である。

④　本品は、湿った空気中で僅かに潮解する。

確認試験　本品の水溶液（１→２０）は、カリウム塩及びヨウ化物の定性反応を呈する。

純度試験

① 溶状　本品１.０g（０.９５～１.０４g）に水２mLを加えて溶かすとき、その溶液は、無色で、澄明でなければならない。

② 重金属　本品２.０g（１.９５～２.０４g）を量り、重金属試験法第１法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（１０μg／g以下）。

③ ヒ素　本品０.４０gを量り、ヒ素試験法第１法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（５μg／g以下）。

乾燥減量　１.０％以下（２g，１０５℃，４時間）

定量法　本品を１０５℃で４時間乾燥し、その約０.５gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、共栓フラスコに入れ、水１０mLを加えて溶かし、塩酸３５mL及びクロロホルム５mLを加え、振り混ぜながら０.０５mol／Lヨウ素酸カリウム溶液でクロロホルム層の赤紫色が消えるまで滴定する。この場合において、滴定の終点は、クロロホルム層が脱色した後、５分以内に再び赤紫色が現われないときとする。

０.０５mol／Lヨウ素酸カリウム溶液１mL＝１６.６０mgKI

（イ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

ヨウ化カリウム製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

ヨウ化カリウム製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、ヨウ化カリウム製造用原体に、賦形物質を混和した粉末である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９０～１１０％に相当するヨウ化カリウム（KI）を含む。

確認試験　本品の表示量に従い、ヨウ化カリウム製造用原体１gを含む量を量り、水１０mLを加え、よく振り混ぜた後、ろ過する。ろ液につき、ヨウ化カリウム製造用原体の確認試験を準用する。

定量法　ヨウ化カリウム（KI）約０.５gを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、水３０mLを加え、よく振り混ぜた後、ろ過し、ろ紙上の残留物を水１０mLずつで２回洗い、ろ液及び洗液を合わせ、以下ヨウ化カリウム製造用原体の定量法を準用する。

０.０５mol／Lヨウ素酸カリウム溶液１mL＝１６.６０mgKI

（イ）　保存の方法の基準

ヨウ化カリウム製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（８５）　葉酸

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、換算した脱水物に対し、葉酸（$C_{19}H_{19}N_7O_6$）９８.０～１０２.０％を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、黄色～橙黄色の結晶性の粉末で、臭いはない。

②　本品は、水、エタノール及びその他の有機溶媒にほとんど溶けない。

③　本品は、希水酸化ナトリウム試液、炭酸ナトリウム溶液（１→１００）、塩酸及び硫酸に溶け、溶液は、黄色となる。

④　本品は、光により徐々に変化する。

確認試験

①　本品１.５mg（１.４５～１.５４mg）に希水酸化ナトリウム試液を加えて溶かし、１００mLとし、これを試料溶液とする。この溶液につき、吸収スペクトルを測定するとき、波長２５５～２５７nm、２８１～２８５nm及び３６１～３６９nmに吸収の極大を示し、２５５～２５７nm及び３６１～３６９nmの極大波長における吸光度をA_1及びA_2とするとき、A_1／A_2は、２.８０～３.００である。

②　①の試料溶液１０mLに過マンガン酸カリウム試液１滴を加え、溶液が青色になるまで振り混ぜ、３０秒以内に紫外線下で観察するとき、青色の蛍光を発する。

純度試験

①　溶状　本品０.１０g（０.０９５～０.１０４g）に希水酸化ナトリウム試液１０mLを加えて溶かすとき、その溶液は、黄色で、澄明でなければならない。

②　遊離アミン　パラアミノベンゾイルグルタミン酸標準品をデシケーター（減圧，シリカゲル）で４時間乾燥し、その約０.０５gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、無水エタノール（２→５）を加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、更に無水エタノール（２→５）を標線まで加えて１００mLとする。さらに、この溶液３mLを全量ピペットを用いて量り、１,０００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１,０００mLとした溶液４mLを全量ピペットを用いて量り、この溶液につき、定量法のS_2液と同様に操作して吸光度A_S'を測定する。A_S'と定量法で得たA_Cから、次式により計算するとき、遊離アミンの量は、１.０％以下でなければならない。

$$遊離アミンの含量(\%) = \frac{Ac}{As'} \times \frac{W'}{W}$$

W：定量法で採取した試料を脱水物に換算した量（mg）

W′：パラアミノベンゾイルグルタミン酸標準品の量（mg）

水分　カールフィッシャー用ピリジン５mL及びカールフィッシャー用メタノール２０mLを乾燥した滴定用フラスコに入れ、カールフィッシャー試液で終点まで滴定する。次に、本品約０.２gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、３０秒以内に滴定フラスコに入れ、過量のカールフィッシャー試液の一定量を加え、３０分間かき混ぜた後、試験を行うとき、水分は、８.５％以下でなければならない。

強熱残分　０.５％以下（１g）

定量法　本品及び葉酸標準品（あらかじめ本品と同様の方法で水分を測定しておいたもの。）約０.０５gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、それぞれ希水酸化ナトリウム試液５０mLを加え、よく振り混ぜて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、更に希水酸化ナトリウム試液を標線まで加えて１００mLとし、T_1液及びS_1液とする。T_1液及びS_1液３０mLずつを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、それぞれ希塩酸２０mL及び水を標線まで加えて１００mLとし、各６０mLにそれぞれ亜鉛末０.５g（０.４５～０.５４g）を加え、しばしば振り混ぜ２０分間放置する。次に、各溶液を乾燥ろ紙を用いてろ過し、初めのろ液１０mLを除き、次のろ液１０mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとし、T_2液及びS_2液とする。T_2液及びS_2液４mLずつを全量ピペットを用いて量り、それぞれに水１mL、希塩酸１mL及び亜硝酸ナトリウム溶液（１→１,０００）１mLを加え、混和した後、２分間放置し、その後、スルファミン酸アンモニウム溶液（１→２００）１mLを加え、よく振り混ぜた後、２分間放置する。各溶液を２０mLの全量フラスコに入れ、シュウ酸N―（１―ナフチル）―N′―ジエチルエチレンジアミン溶液（１→１,０００）１mLを加え、振り混ぜた後、１０分間放置し、水

を標線まで加えて２０mLとし、T_3液及びS_3液とする。別に、T_1液３０mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、希塩酸２０mL及び水を標線まで加えて１００mLとし、この溶液４mLを全量ピペットを用いて量り、T_2液からT_3液を作る操作と同様にして得た溶液をC液とする。別に、水４mLを量り、T_2液からT_3液を作る操作と同様にして得た溶液を対照液とし、T_3液、S_3液及びC液につき、波長５５０nmにおける吸光度A_T、A_S及びA_Cを測定し、A_TからA_Cの１／１０を減じてA_T'とする。

$$\text{葉酸}(C_{19}H_{19}N_7O_6)\text{の量}(mg) = \text{脱水物に換算した葉酸標準品の量}(mg) \times \frac{A_T'}{A_S}$$

（イ）　保存の方法の基準

遮光した気密容器に保存すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

葉酸製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

葉酸製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、葉酸製造用原体に、賦形物質を混和した粉末又は粒子である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９０～１１５％に相当する葉酸（$C_{19}H_{19}N_7O_6$）を含む。

確認試験　本品の表示量に従い、葉酸製造用原体１.５mgを含む量を量り、希水酸化ナトリウム試液１００mL、及び硬化油、高級飽

和脂肪酸、脂肪酸、植物性油脂又は動物性油脂を含む製剤にあっては、クロロホルム３０mLを加え、振り混ぜた後、静置し、水層をろ過する。初めのろ液１０mLを除き、次のろ液を試料溶液とし、以下葉酸製造用原体の確認試験①及び②を準用する。

定量法　硬化油、高級飽和脂肪酸、脂肪酸、植物性油脂又は動物性油脂を含むものにあっては第１法を、その他のものにあっては第２法を用いる。

第１法　葉酸（$C_{19}H_{19}N_7O_6$）約０.０５gを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数字を記録し、クロロホルム５０mLを加え、振り混ぜた後、ガラスろ過器（G４）を用いてろ過し、ろ過器上の残留物を、更にクロロホルム２０mLずつで３回洗う。残留物のクロロホルム臭がなくなった後、希水酸化ナトリウム試液約９０mLで抽出しながらろ過し、ろ液に希水酸化ナトリウム試液を加えて１００mLとし、T_1液とする。別に、葉酸標準品（あらかじめ葉酸製造用原体と同様の方法で水分を測定しておいたもの。）約０.０５gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、希水酸化ナトリウム試液を加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、更に希水酸化ナトリウム試液を標線まで加えて１００mLとし、S_1液とする。T_1液及びS_1液３０mLずつを全量ピペットを用いて量り、以下葉酸製造用原体の定量法を準用する。

第２法　葉酸（$C_{19}H_{19}N_7O_6$）約０.０５gを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数字を記録し、希水酸化ナトリウム試液５０mLを加え、しばしば振り混ぜ、１００mLの全量フラスコにろ過し、希水酸化ナトリウム試液で洗い、ろ液及び洗液を合わせ、更に希水酸化ナトリウム試液を加えて１００mLとし、T_1液とし、以下第１法を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

（８６）　ヨウ素酸カリウム

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、ヨウ素酸カリウム（KIO_3）９９.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、白色の結晶又は結晶性の粉末で、臭いはない。

②　本品は、水に溶けやすく、エタノールに溶けにくい。

③　本品の水溶液（１→２０）のpHは、７.０～９.０である。

確認試験

①　本品の水溶液（１→２０）１mLにデンプン試液１滴及び次亜リン酸溶液（１→５）２滴を加えるとき、溶液は、青色を呈する。

②　本品の水溶液（１→２０）は、カリウム塩の定性反応①を呈する。

純度試験

①　溶状　本品１.０g（０.９５～１.０４g）に水２０mLを加えて溶かすとき、その溶液は、無色で、澄明でなければならない。

②　塩素酸塩　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を磁製皿に入れ、硫酸２mLを加え、１０分間放置するとき、塩素臭又はガスを発生してはならない。

③　重金属　本品２.０g（１.９５～２.０４g）を磁製るつぼに入れ、塩酸（１→２）３mLを加え、砂浴上で蒸発乾固し、更に塩酸（１→２）３mLを加え、再び砂浴上で蒸発乾固する。さらに、塩酸（１→２）３mLずつで３回同様に操作する。残留物に水１０mLを加えて溶かし、フェノールフタレイン試液１滴を加え、溶液が微赤色となるまでアンモニア試液を滴加し、希酢酸２mLを加え、水を加えて５０mLとし、これを試料溶液とする。鉛標準液２.０mLに塩酸（１→２）３mLを加え、砂浴上で蒸発乾固し、試料溶液の調製と同様に操作し、これを比較液として重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（１０μg／g以下）。

④　ヒ素　本品０.４０g（０.３９５～０.４０４g）を量り、ヒ素試験法第２法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（５μg／g以下）。

定量法　本品約１.０gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、水５０mLを加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、更に水を標線まで加えて１００mLとする。この溶液１０mLを全量ピペットを用いて量り、共栓フラスコに入れ、水３０mL、ヨウ化カリウム3g（２.５～３.４g）及び硫酸（１→５）５mLを加え、３０秒以内に密栓し、暗所に５分間放置し、０.１mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液で滴定する（指示薬　デンプン試液１mL）。同様の方法で空試験を行い補正する。

０.１mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液１mL＝３.５６７mgKIO_3

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

ヨウ素酸カリウム製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

ヨウ素酸カリウム製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（８７）　ヨウ素酸カルシウム

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、ヨウ素酸カルシウム〔$Ca(IO_3)_2$〕９５.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

① 本品は、白色の結晶又は結晶性の粉末で、臭いはない、又は僅かに特異な臭いを有する。

② 本品は、水及びエタノールに溶けにくい。

確認試験

① 本品の飽和水溶液５mLにデンプン試液１滴及び次亜リン酸溶液（１→５）２滴を加えるとき、溶液は、青色を呈する。

② 本品を塩酸で潤し、炎色反応を行うとき、赤色を呈する。

純度試験

① 溶状 本品１.０g（０.９５～１.０４g）に１mol／L塩酸試液５０mLを加え、水浴上で加温して溶かすとき、その溶液は、無色～淡黄色で、澄明でなければならない。

② 塩素酸塩 ヨウ素酸カリウム製造用原体の純度試験②を準用する。

③ 重金属 ヨウ素酸カリウム製造用原体の純度試験③を準用する（１０μg／g以下）。

④ ヒ素 本品０.４０g（０.３９５～０.４０４g）を量り、塩酸（２→３）５mLを加え、水浴上で蒸発乾固し、これに塩酸（２→３）５mLを加え、再び水浴上で蒸発乾固する。ヨウ素の色がなくなるまでこの操作を繰り返した後、水５mLを加え、水浴上で加熱して溶かし、これを試料溶液とし、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき呈する色は、本品を用いないで同様に操作した後、ヒ素標準液２.０mLを加え、以下試料溶液の場合と同様に操作したとき呈する色より濃くてはならない（５μg／g以下）。

定量法 本品０.１gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、水３０mL、ヨウ化カリウム３g（２.５～３.４g）及び塩酸（１→９）５mLを加えて溶かし、０.１mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液で滴定する（指示薬 デンプン試液１mL）。同様の方法で空試験を行い補正する。

０.１mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液１mL＝３.２４９mg$Ca(IO_3)_2$

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

ヨウ素酸カルシウム製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

ヨウ素酸カルシウム製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（８８）　リボフラビン

リボフラビン（その１）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、１０５℃で２時間乾燥した後、定量するとき、リボフラビン（$C_{17}H_{20}N_4O_6$）９６.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、黄色～橙黄色の結晶で、僅かに臭いを有する。

②　本品は、水に極めて溶けにくく、エタノール、エーテル又はクロロホルムにほとんど溶けない。

③　本品は、１mol／L水酸化ナトリウム試液に溶ける。

④　本品の飽和水溶液は、中性である。

⑤　本品は、光により分解する。

⑥　融点　約２８０℃（分解）

確認試験

① 本品の水溶液（１→１００,０００）は淡黄緑色で、強い黄緑色の蛍光を発する。この溶液５mLにハイドロサルファイトナトリウム０.０２g（０.０１５～０.０２４g）を加えるとき、溶液の色及び蛍光は消えるが、空気中で振り混ぜるとき、徐々に再び現れる。また、溶液の蛍光は、希塩酸又は１mol／L水酸化ナトリウム試液を滴加するとき、消える。

② 本品の水溶液（１→１００,０００）１０mLを共栓試験管に入れ、１mol／L水酸化ナトリウム試液１mLを加え、２０～４０℃で１０～３０ワットの蛍光灯を２０cmの距離から３０分間照射した後、酢酸０.５mLを加えて酸性とし、クロロホルム５mLを加え、よく振り混ぜるとき、クロロホルム層は、黄緑色の蛍光を発する。

③ 本品にpH７.０のリン酸塩緩衝液を加えて溶かした溶液（１→１００,０００）につき、吸収スペクトルを測定するとき、波長２６５～２６７nm、３７２～３７４nm及び４４４～４４６nmにおいて、吸収の極大を示す。また、それぞれの極大波長における吸光度をA_1、A_2及びA_3とするとき、A_2／A_1は０.３１４～０.３３３、A_3／A_1は０.３６４～０.３８８である。

純度試験

① 比旋光度　本品を１０５℃で２時間乾燥した後、その約０.１gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、希水酸化ナトリウム試液４mLを全量ピペットを用いて加えて溶かし、新たに煮沸し冷却した水１０mLを加えた後、よく振り混ぜながら無アルデヒドエタノール４mLを全量ピペットを用いて加え、２０mLの全量フラスコに入れ、さらに、新たに煮沸し冷却した水を標線まで加えて２０mLとし、この溶液につき、３０分以内に旋光度を測定するとき、$[\alpha]_D^{20}$＝－１２０～－１４０°でなければならない。

② ルミフラビン　本品０.０２５g（０.０２４５～０.０２５４g）にエタノール不含クロロホルム１０mLを加え、５分間振り混ぜ、ろ過する。このろ液の呈する色は、０.０１７mol／L重クロム酸カリウム溶液４.０mLに水を加えて１,０００mLとした溶液の呈する色より濃くてはならない。

乾燥減量　１.５％以下（０.５g，１０５℃，２時間）

強熱残分　０.３０％以下（１g）

定量法　操作は、直射日光を避け、遮光した容器を用いて行う。本品を１０５℃で２時間乾燥し、その約０.０１５gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、氷酢酸（１→４００）８００mLを加え、加温して溶かし、放冷した後、１,０００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１,０００mLとし、試料溶液とする。別に、リボフラビン標準品を１０５℃で２時間乾燥し、その約０.０１５gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、１,０００mLの全量フラスコに入れ、氷酢酸（１→４００）８００mLを加え、加温して溶かし、放冷した後、水を標線まで加えて１,０００mLとし、標準液とする。試料溶液及び標準液につき、水を対照液として波長４４５nmにおける吸光度A_T及びA_Sを測定した後、それぞれの溶液５mLにつき、ハイドロサルファイトナトリウム０.０２g（０.０１５～０.０２４g）を加え、振り混ぜて脱色し、３０秒以内にこの溶液の吸光度A_T'及びA_S'を測定する。

$$\text{リボフラビン}(C_{17}H_{20}N_4O_6)\text{の量(mg)} = \text{リボフラビン標準品の量(mg)} \times \frac{A_T - A_T'}{A_S - A_S'}$$

（イ）　保存の方法の基準

遮光した気密容器に保存すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

リボフラビン（その１）製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

リボフラビン（その１）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、リボフラビン（その１）製造用原体に、賦形物質を混和した粉末又は粒子である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９０～１１０％に相当するリボフラビン（$C_{17}H_{20}N_4O_6$）を含む。

確認試験

①　本品の表示量に従い、リボフラビン（その１）製造用原体１mgを含む量を量り、水１００mLを加え、振り混ぜた後、ろ過する。ろ液につき、以下リボフラビン（その１）製造用原体の確認試験①を準用する。

②　①のろ液１０mLを共栓試験管に入れ、以下リボフラビン（その１）製造用原体の確認試験②を準用する。

定量法　操作は、直射日光を避け、遮光した容器を用いて行う。リボフラビン（$C_{17}H_{20}N_4O_6$）約０.０１５gを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、氷酢酸（１→４００）８００mLを加え、加温して溶かし、放冷した後、１,０００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１,０００mLとし、乾燥ろ紙を用いてろ過し、試料溶液とする。別に、リボフラビン標準品を１０５℃で２時間乾燥し、以下リボフラビン（その１）製造用原体の定量法を準用する。

$$\text{リボフラビン}(C_{17}H_{20}N_4O_6)\text{の量(mg)} = \text{リボフラビン標準品の量(mg)} \times \frac{A_T - A_T'}{A_S - A_S'}$$

（イ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

リボフラビン（その２）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、１０５℃で３時間乾燥した後、定量するとき、リボフラビン（$C_{17}H_{20}N_4O_6$）８０.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、橙黄色～黄褐色の微細粒子で、特異な臭いを有する。

②　本品は、水に極めて溶けにくく、エタノール、エーテル又はクロロホルムにほとんど溶けない。

③　本品は、光により分解する。

確認試験

①　リボフラビン（その１）製造用原体の確認試験①を準用する。

②　リボフラビン（その１）製造用原体の確認試験②を準用する。

③　本品にpH７.０のリン酸塩緩衝液を加えて溶かした溶液（１→１００,０００）につき、吸収スペクトルを測定するとき、波長２６４～２６８nm、３７１～３７５nm及び４４３～４４７nmにおいて、吸収の極大を示す。また、それぞれの極大波長における吸光度をA_1、A_2及びA_3とするとき、A_2／A_1は０.３１０～０.３３３、A_3／A_1は０.３６４～０.３８８である。

純度試験

①　比旋光度　本品を１０５℃で３時間乾燥した後、その約０.１gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、希水酸化ナトリウム試液４mLを全量ピペットを用いて加えて溶かし、新たに煮沸し冷却した水１０mLを加えた後、よく振り混ぜながら無アルデヒドエタノール４mLを全量ピペットを用いて加え、２０mLの全量フラスコに入れ、さらに、新たに煮沸し冷却した水を標線まで加えて２０mLとし、遠心分離を行った後、上澄液につき、３０分以内に旋光度を測定するとき、$[\alpha]_D^{20}$＝－１００～－１２０°でなければならない。

② ルミフラビン　リボフラビン（その１）製造用原体の純度試験②を準用する。

③ 重金属　本品１.０ｇ（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

④ ヒ素　本品１.０ｇ（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

乾燥減量　５.０％以下（１g，１０５℃，３時間）

強熱残分　３.０％以下（１g）

定量法　操作は、直射日光を避け、遮光した容器を用いて行う。本品を１０５℃で３時間乾燥し、その約０.０５gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、１０w／v%サッカリンナトリウム溶液５００mLを加え、３０分間かき混ぜた後、必要ならば遠心分離し、試料原液とする。試料原液１０mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとし、０.４５μmのメンブランフィルターでろ過し、試料溶液とする。この溶液２０μLにつき、次の条件で液体クロマトグラフ法により試験を行う。得られたクロマトグラムからリボフラビンのピーク高さ又は面積を測定し、別に求める検量線によりリボフラビン濃度を求め、含量を算出する。

操作条件

検出器：蛍光検出器（励起波長：４４５nm，蛍光波長：５３０nm）

カラム：内径約４.０mm、長さ約３００mmのステンレス管に充填剤としてオクタデシルシリル化した１０μm以下のシリカゲルを充填する。

カラム温度：４０℃

移動相：水・メタノール（７：３）

流量：毎分０.８mL

検量線の作成

リボフラビン標準品を１０５℃で３時間乾燥し、その約２５mgを０.１mgの桁まで量り、その数値を記録し、１０w／v%サッカリンナトリウム溶液を加えて溶かし、２５０mLの褐色共栓三角フラスコに入れ、さらに、標線まで同溶液を加えてリボフラビン標準原液を調製する（この溶液１mLは、リボフラビン（$C_{17}H_{20}N_4O_6$）として０.１mgを含有する。）。使用に際して、標準原液の一定量に水を加え、１mL中に５μg、７.５μg及び１０μgを含有するように正確に希釈する。各溶液を０.４５μmのメンブランフィルターでろ過し、標準液とする。標準液２０μLずつにつき、以下試料溶液の場合と同様に液体クロマトグラフ法により試験を行う。得られたクロマトグラムからリボフラビンのピーク高さ又は面積を求めて検量線を作成する。

（イ）　製造の方法の基準

Ashbya gossypiiのリボフラビン生産菌株を好気的に培養し、培養を終了した後、培養液中の菌体を加熱処理した後、リボフラビンを分離、乾燥して製造する。

（ウ）　保存の方法の基準

遮光した気密容器に保存すること。

（エ）　表示の基準

本品の直接の容器又は直接の被包に、次の文字を記載すること。

リボフラビン（飼料級）

イ　製剤

（ア）　成分規格

リボフラビン（その２）製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

リボフラビン（その２）製造用原体の製造の方法の基準を準用する。

（ウ）　保存の方法の基準

リボフラビン（その２）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（エ）　表示の基準

リボフラビン（その２）製造用原体の表示の基準を準用する。

リボフラビン（その３）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、１０５℃で２時間乾燥した後、定量するとき、リボフラビン（$C_{17}H_{20}N_4O_6$）９６.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、黄色～橙黄色の結晶で、僅かに臭いを有する。

②　本品は、水に極めて溶けにくく、エタノール、エーテル又はクロロホルムにほとんど溶けない。

③　本品は、１mol／L水酸化ナトリウム試液に溶ける。

④　本品の飽和水溶液は、中性である。

⑤　本品は、光により分解する。

⑥　融点　約２９０℃（分解）

確認試験　リボフラビン（その１）製造用原体の確認試験を準用する。

純度試験　リボフラビン（その１）製造用原体の純度試験を準用する。

乾燥減量　１.５％以下（０.５g，１０５℃，２時間）

強熱残分　０.３０％以下（１g）

定量法　リボフラビン（その１）製造用原体の定量法を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

Bacillus subtilisに属する菌株を宿主としたリボフラビン生産組換え体を好気的に培養し、培養を終了した後、培養液を加熱処理し、リボフラビン粗結晶画分を分離する。さらに、粗結晶を精製し、得られた固形物を乾燥して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

遮光した気密容器に保存すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

リボフラビン（その３）製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

リボフラビン（その３）製造用原体の製造の方法の基準を準用する。

（ウ）　保存の方法の基準

リボフラビン（その３）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、リボフラビン（その３）製造用原体に、賦形物質を混和した粉末又は粒子である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９０～１１０％に相当するリボフラビン（$C_{17}H_{20}N_4O_6$）を含む。

確認試験

①　本品の表示量に従い、リボフラビン（その３）製造用原体１mgを含む量を量り、水１００mLを加え、振り混ぜた後、ろ過する。ろ液につき、以下リボフラビン（その１）製造用原体の確認試験①を準用する。

②　①のろ液１０mLを共栓試験管に入れ、以下リボフラビン（その１）製造用原体の確認試験②を準用する。

定量法　操作は、直射日光を避け、遮光した容器を用いて行う。リボフラビン（$C_{17}H_{20}N_4O_6$）約０.０１５gを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、氷酢酸（１→４００）８００mLを加え、加温して溶かし、放冷した後、１,０００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１,０００mLとし、乾燥ろ紙を用いてろ過し、試料溶液とする。別に、リボフラビン標準品を１０５℃で２時間乾燥し、以下リボフラビン（その１）製造用原体の定量法を準用する。

$$\text{リボフラビン}(C_{17}H_{20}N_4O_6)\text{の量(mg)} = \text{リボフラビン標準品の量(mg)} \times \frac{A_T - A_T'}{A_S - A_S'}$$

（イ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

（８９）　リボフラビン酪酸エステル

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、デシケーター（減圧，シリカゲル）で４時間乾燥した後、定量するとき、リボフラビン酪酸エステル（$C_{33}H_{44}N_4O_{10}$）９７.０～１０２.０％を含む。

物理的・化学的性質

① 本品は、黄橙色の結晶又は結晶性の粉末で、僅かに特異な臭いを有する。

② 本品は、エタノール及びクロロホルムに極めて溶けやすく、水にほとんど溶けない。

③ 融点 約１４８℃

確認試験

① 本品のエタノール溶液（１→１００,０００）は、淡黄緑色で、強い黄緑色の蛍光を発する。この蛍光は、希塩酸又は１mol／L水酸化ナトリウム試液を加えると消える。

② 本品０.０１g（０.００５～０.０１４g）を量り、エタノール５mLを加えて溶かした後、塩酸ヒドロキシルアミン溶液（３→２０）と水酸化ナトリウム溶液（３→２０）の等容量の混液２mLを加え、よく振り混ぜた後、塩酸０.８mL、塩化第二鉄試液０.５mL及びエタノール５mLを加えるとき、溶液は、濃い赤褐色を呈する。

純度試験

① 溶状 本品０.１０g（０.０９５～０.１０４g）にクロロホルム１０mLを加えて溶かすとき、その溶液は、澄明でなければならない。

② 吸光度の比 本品のエタノール溶液（１.７→１００,０００）につき、吸収スペクトルを測定するとき、波長２６９～２７１nm、３４９～３５１nm及び４４４～４４６nmに吸収の極大を示す。それぞれの極大波長における吸光度をA_1、A_2及びA_3とするとき、A_1／A_2は３.５０～３.９０、A_1／A_3は２.４７～２.７７、A_2／A_3は０.６５～０.７５でなければならない。

乾燥減量 １.０％以下（１g，減圧，シリカゲル，４時間）

強熱残分 ０.５％以下（１g）

定量法 本品をデシケーター（減圧，シリカゲル）で４時間乾燥し、その約０.０４gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録

し、エタノールを加えて溶かし、５００mLの全量フラスコに入れ、更にエタノールを標線まで加えて５００mLとする。この溶液１０mLを全量ピペットを用いて量り、５０mLの全量フラスコに入れ、エタノールを標線まで加えて５０mLとし、試料溶液とする。別に、リボフラビン標準品を１０５℃で３時間乾燥した後、その約０.０５gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、氷酢酸４mL及び水１５０mLを加え、加温して溶かし、放冷した後、５００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて５００mLとする。この溶液５mLを全量ピペットを用いて量り、５０mLの全量フラスコに入れ、エタノールを標線まで加えて５０mLとし、標準液とする。試料溶液及び標準液につき、エタノールを対照液とし、波長４４５nmにおける吸光度A_T及びA_Sを測定する。

$$\text{リボフラビン酪酸エステル}(C_{33}H_{44}N_4O_{10})\text{の量(mg)} = \text{リボフラビン標準品の量(mg)} \times \frac{A_T}{A_S} \times 0.8725$$

（イ）　保存の方法の基準

遮光した気密容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

リボフラビン酪酸エステル製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

リボフラビン酪酸エステル製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（９０）　硫酸亜鉛（乾燥）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、硫酸亜鉛（$ZnSO_4$）８０.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、白色の粉末で、臭いはない。

②　本品は、水に溶けやすく、グリセリンにやや溶けやすく、エタノールにほとんど溶けない。

③　本品の水溶液（１→２０）のpHは、４.５～６.５である。

④　本品は、吸湿性である。

確認試験　本品の水溶液（１→２０）は、亜鉛塩及び硫酸塩の定性反応を呈する。

純度試験

①　溶状　本品０.２５g（０.２４５～０.２５４g）に水５mL及び硫酸（１→２０）１mLを加えて溶かすとき、その溶液は、澄明でなければならない。

②　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）をネスラー管に入れ、水１０mLを加えて溶かし、シアン化カリウム試液２０mLを加え、よく振り混ぜ、硫化ナトリウム試液２滴を加え、５分後に白紙を背景として上方から観察するとき、この溶液の呈する色は、鉛標準液２.０mLに、水８.０mL及びシアン化カリウム試液２０mLを加え、よく振り混ぜ、以下試料の場合と同様に操作するとき呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

③　ヒ素　本品０.２０g（０.１９５～０.２０４g）を量り、ヒ素試験法第１法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（１０μg／g以下）。

定量法　本品約０.２gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、水を加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、更に水を標線まで加えて１００mLとする。この溶液２５mLを全量ピペットを用いて量り、水１００mL及びpH１０.７のアンモニア・塩化アンモニウム緩衝液２mLを加え、０.０１mol／Lエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液で滴定する（指示薬　エリオクロム

ブラックT・塩化ナトリウム指示薬０.０４g（０.０３５～０.０４４g））。

０.０１mol／Lエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液１mL＝１.６１４mg$ZnSO_4$

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

硫酸亜鉛（乾燥）製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

硫酸亜鉛（乾燥）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、硫酸亜鉛（乾燥）製造用原体に、賦形物質を混和した粉末である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９０～１１０％に相当する硫酸亜鉛（$ZnSO_4$）を含む。

確認試験　本品の表示量に従い、硫酸亜鉛（乾燥）製造用原体１gを含む量を量り、水１０mLを加え、よく振り混ぜた後、ろ過する。

ろ液につき、以下硫酸亜鉛（乾燥）製造用原体の確認試験を準用する。

定量法　硫酸亜鉛（$ZnSO_4$）約０.２gを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、以下硫酸亜鉛（乾燥）製造用原体の定量法を準用する。

０.０１mol／Lエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液１mL＝１.６１４mg$ZnSO_4$

（イ）　保存の方法の基準

硫酸亜鉛（乾燥）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（９１）　硫酸亜鉛（結晶）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、硫酸亜鉛（$ZnSO_4$・７H_2O）９９.０～１０２.０％を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、無色の結晶又は白色の結晶性の粉末で、臭いはない。

②　本品は、水に極めて溶けやすく、グリセリンに溶けやすく、エタノールにほとんど溶けない。

③　本品の水溶液（１→２０）のpHは、３.５～６.０である。

④　本品は、乾燥空気中で風解する。

確認試験　本品の水溶液（１→２０）は、亜鉛塩及び硫酸塩の定性反応を呈する。

純度試験

①　溶状　本品０.２５g（０.２４５～０.２５４g）に水５mLを加えて溶かすとき、その溶液は、澄明でなければならない。

②　重金属　硫酸亜鉛（乾燥）製造用原体の純度試験②を準用する。この場合において、「２.０mL」とあるのは「１.０mL」と、「８.０mL」とあるのは「９.０mL」と読み替えるものとする（１０μg／g以下）。

③　ヒ素　本品０.４０g（０.３９５～０.４０４g）を量り、ヒ素試験法第１法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（５μg／g以下）。

定量法　本品約０.４gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、水を加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、更に水を標線まで加えて１００mLとする。この溶液２５mLを全量ピペットを用いて量り、水１００mL及びpH１０.７のアンモニア・塩

化アンモニウム緩衝液２mLを加え、０.０１mol／Lエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液で滴定する（指示薬　エリオクロムブラックT・塩化ナトリウム指示薬０.０４g（０.０３５～０.０４４g））。

０.０１mol／Lエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液１mL＝２.８７６mg$ZnSO_4 \cdot 7H_2O$

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

硫酸亜鉛（結晶）製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

硫酸亜鉛（乾燥）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（９２）　硫酸亜鉛メチオニン

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、１１０℃で２時間乾燥した後、定量するとき、亜鉛（Zn）２０.０～２３.５％及びメチオニン（$C_5H_{11}NO_2S$）３８.０～４４.０％を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、淡紫色の粉末で、特異な臭いを有する。

②　本品は、水に溶けにくく、エタノール及びメタノールにほとんど溶けない。

③　本品の水溶液（１→１００）のpHは、４.２～４.７である。

確認試験

① 本品の希塩酸溶液（１→１０）１０mLに硫化アンモニウム試液又は硫化ナトリウム試液を数滴加えるとき、灰褐色の沈殿を生じる。沈殿を分取し、これに希酢酸を加えても溶けないが、希塩酸を追加するとき、溶ける。

② 本品の希塩酸溶液（１→１０）１０mLにフェロシアン化カリウム試液を数滴加えるとき、青白色の沈殿を生じ、この一部に希塩酸を追加しても、沈殿は溶けない。また、他の一部に１mol／L水酸化ナトリウム試液を追加するとき、溶ける。

③ 本品の水溶液（１→１００）は、硫酸塩の定性反応①を呈する。

④ 本品０.５g（０.４５～０.５４g）及びDL―メチオニン製造用原体０.１g（０.０５～０.１４g）を量り、それぞれに水１０mLを加えて溶かし、試料溶液及び標準液とする。試料溶液及び標準液それぞれ５μLずつを薄層クロマトグラフ用シリカゲルを用いて調製した薄層板にスポットする。次に、エタノール・水混液（６３：３７）を展開溶媒として約１０～１５cm展開した後、薄層板を１０５℃で約３０分間乾燥する。これにニンヒドリンのエタノール溶液（１→２００）を均等に噴霧した後、１０５℃で約５分間加熱するとき、試料溶液及び標準液から得たスポットは、紫色を呈し、これらのRf値は等しい。

⑤ 本品１mg（０.５～１.４mg）を量り、赤外吸収スペクトル測定法の臭化カリウム錠剤法により赤外吸収スペクトルを測定するとき、１,６４０cm^{-1}、１,４９０cm^{-1}、１,４２０cm^{-1}、１,３４０cm^{-1}、１,１２０cm^{-1}、１,０６０cm^{-1}、９８０cm^{-1}及び６１０cm^{-1}付近に吸収を認め、２,１００cm^{-1}付近に吸収を認めない。

純度試験

① 重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、５００～６００℃で強熱して灰化する。放冷した後、塩酸（１→２）５mLを加えて水浴上で蒸発乾固し、残留物に水１５mL及び塩酸（１→２）２滴を加え、水浴上で３０分間加熱する。次に、フェノールフタレイン試液１滴を加え、アンモニア試液を溶液が微赤色となるまで滴下し、酢酸２mLを加える。シアン化カリウム試液３０mLを加え、かき混ぜ、ろ過する。ろ液及び洗液をネスラー管に入れ、水を加えて５０mLとする。硫化ナトリウム試液２

滴を加え、５分間放置するとき、この溶液の呈する色は、鉛標準液３.０mLに水１５mL及びシアン化カリウム試液３０mLを加え、よくかき混ぜ、硫化ナトリウム試液２滴を加え、５分間放置するとき呈する色よりも濃くてはならない（３０μg／g以下）。

② ヒ素　本品０.６７g（０.６６５～０.６７４g）を量り、ヒ素試験法第１法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（３μg／g以下）。

乾燥減量　１５.０％以下（１g，１１０℃，２時間）

定量法

① 亜鉛　本品を１１０℃で２時間乾燥し、その約０.２gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、１００mLの全量フラスコに入れ、水を加えて溶かし、更に水を標線まで加えて１００mLとする。この溶液２５mLを全量ピペットを用いて量り、水１００mL及びpH１０.７のアンモニア・塩化アンモニウム緩衝液２mLを加え、０.０５mol／Lエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液で滴定する（指示薬　エリオクロムブラックT・塩化ナトリウム指示薬０.０４g（０.０３５～０.０４４g））。

０.０５mol／Lエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液１mL＝３.２６９mgZn

② メチオニン　本品を１１０℃で２時間乾燥し、その約０.６gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、以下DL―メチオニン製造用原体の定量法を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、硫酸亜鉛メチオニン製造用原体に、賦形物質を混合した粉末である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９０～１１０％に相当する亜鉛（Zn）及びメチオニン（$C_5H_{11}NO_2S$）を含む。

確認試験

① 本品の表示量に従い、亜鉛（Zn）０.４gを含む量を量り、希塩酸１０mLを加え、よく振り混ぜた後ろ過し、ろ液に硫化アンモニウム試液又は硫化ナトリウム試液を数滴加えるとき、灰色の沈殿を生じる。沈殿を分取し、これに希酢酸を加えても溶けないが、希塩酸を追加するとき、溶ける。

② 本品の表示量に従い、亜鉛（Zn）０.４gを含む量を量り、希塩酸１０mLを加え、よく振り混ぜた後ろ過し、ろ液にフェロシアン化カリウム試液を数滴加えるとき、淡黄白色の沈殿を生じ、この一部に希塩酸を追加しても、沈殿は溶けない。また、他の一部に１mol／L水酸化ナトリウム試液を追加するとき、溶ける。

③ 本品の表示量に従い、亜鉛（Zn）０.４gを含む量を量り、水１００mLを加え、かき混ぜ、ろ過し、ろ液は、硫酸塩の定性反応①を呈する。

④ 本品の表示量に従い、メチオニン（$C_5H_{11}NO_2S$）０.１gを含む量を量り、別に、DL―メチオニン製造用原体０.１g（０.０５～０.１４g）を量り、それぞれに水１０mLを加えて溶かした後、ろ過し、ろ液を試料溶液及び標準液とする。試料溶液及び標準液それぞれ５μLずつを薄層クロマトグラフ用シリカゲルを用いて調製した薄層板にスポットする。次に、エタノール・水混液（６３：３７）を展開溶媒として約１０～１５cm展開した後、薄層板を１０５℃で約３０分間乾燥する。これにニンヒドリンのエタノール溶液（１→２００）を均等に噴霧した後、１０５℃で約５分間加熱するとき、試料溶液及び標準液から得たスポットは、紫色を呈し、これらのRf値は等しい。

⑤ 本品の表示量に従い、硫酸亜鉛メチオニン製造用原体１mgを含む量を量り、赤外吸収スペクトル測定法の臭化カリウム錠剤法により赤外吸収スペクトルを測定するとき、１,６４０cm^{-1}付近に吸収を認め、２,１００cm^{-1}付近に吸収を認めない。

定量法

① 亜鉛　硫酸亜鉛メチオニン約０.０２gを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、塩酸（１→１１）を加え、

３０分間かき混ぜ、ろ過し、これを１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとする。このろ液の５mLを全量ピペットを用いて量り、塩酸（1→１００）を加えて１００mLとし、試料溶液とする。別に、本品を加えず同様に操作し、空試験溶液とする。さらに、亜鉛標準液１０、２０、３０、４０及び５０mLを全量ピペットを用いて量り、塩酸（1→１００）を加えて１００mLとし、標準液１、２、３、４及び５とする。試料溶液、標準液１、２、３、４及び５並びに空試験溶液につき、次の条件で原子吸光光度法により測定する。標準液１、２、３、４及び５の吸光度から検量線を作成し、試料中の亜鉛含量を求める。

使用ガス：

可燃性ガス　アセチレン

支燃性ガス　空気

ランプ：亜鉛中空陰極ランプ

波長：２１３.９nm

$$\text{亜鉛含量}(\%) = \frac{\text{検量線から求めた亜鉛の濃度}(\mu g/mL) \times 200}{\text{試料の採取量}(mg)}$$

② メチオニン　メチオニン（$C_5H_{11}NO_2S$）約０.０３gを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、n―ヘキサン・イソプロパノール混液（１：１）１５mLを加え、かき混ぜて溶かした後、塩酸（９→２５０）７０mLを加え、激しくかき混ぜて抽出する。この溶液を脱脂綿でろ過しながら分液漏斗に移し、容器をn―ヘキサン・イソプロパノール混液（１：１）５mL及び塩酸（９→２５０）１５mLで洗い、洗液を先の脱脂綿に注ぎ、ろ液を合わせる。この溶液を激しく振り混ぜ、水層を１００mLの全量フラスコにとり、塩酸（９→２５０）を標線まで加えて１００mLとする。この溶液２mLを全量ピペットを用いて量り、塩酸（９→２５０）２mLと水１２mLを全量ピペットを用いて加え、試料溶液とする。別に、乾燥した定量用DL―

メチオニン０.０３０gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、塩酸（９→２５０）を加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、塩酸（９→２５０）を標線まで加えて１００mLとする。この溶液２mLを全量ピペットを用いて量り、塩酸（９→２５０）２mLと水１２mLを全量ピペットを用いて加え、標準液とする。また、別に、塩酸（９→２５０）２mLを全量ピペットを用いて量り、水６mLを全量ピペットを用いて加え、空試験溶液とする。次に、試料溶液、標準液及び空試験溶液それぞれ２mLずつを全量ピペットを用いて量り、２５mLの全量フラスコに入れ、新たに調製したニンヒドリン・アスコルビン酸試液１mL及びピリジン１mLを全量ピペットを用いて加え、振り混ぜた後、水浴中で２５分間加熱し、水冷後、水を標線まで加えて２５mLとする。空試験溶液を対照液として波長５７０nmにおける試料溶液及び標準液の吸光度A_T及びA_Sを測定する。

$$\text{メチオニン}(C_5H_{11}NO_2S)\text{の量(mg)} = \text{定量用 DL-メチオニンの量(mg)} \times \frac{A_T}{A_S}$$

（イ）　保存の方法の基準

硫酸亜鉛メチオニン製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（９３）　硫酸コバルト（乾燥）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、硫酸コバルト（$CoSO_4$）８７.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、淡桃色の粉末で、臭いはない。

②　本品は、水に徐々に溶け、エタノールにやや溶けにくい。

確認試験

① 本品の水溶液（１→２００）５mLに１mol／L水酸化ナトリウム試液０.５mLを加えるとき、青色の沈殿を生じ、加熱するとき、褐色に変わる。

② 本品の水溶液（１→２０）は、硫酸塩の定性反応を呈する。

純度試験

① 溶状 本品１.０g（０.９５～１.０４g）に希塩酸２０mLを加えて溶かすとき、その溶液は、赤色で、澄明でなければならない。

② 鉛 本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、硝酸（１→１５０）を加えて溶かし、２０mLの全量フラスコに入れ、更に硝酸（１→１５０）を標線まで加えて２０mLとする。これを試料溶液として鉛試験法（原子吸光光度法第１法）により鉛の試験を行うとき、その量は、２０μg／g以下でなければならない。

③ ヒ素 本品２.０g（１.９５～２.０４g）を量り、水５０mL及び希塩酸５mLを加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとする。この溶液１０mLを全量ピペットを用いて量り、これを試料溶液とし、装置Bを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、臭化第二水銀紙の色は、標準色より濃くてはならない（１０μg／g以下）。

定量法 本品約０.４gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、１００mLの全量フラスコに入れ、希塩酸５mL及び水２０mLを加えて溶かし、更に水を標線まで加えて１００mLとする。この溶液１０mLを全量ピペットを用いて量り、水１００mLを加え、アンモニア試液でpHを８に合わせながら０.０１mol／Lエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液で滴定する（指示薬 ムレキサイド指示薬０.２g（０.１５～０.２４g））。

０.０１mol／Lエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液１mL＝１.５５０mg$CoSO_4$

（イ） 保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ 製剤

（ア）　成分規格

硫酸コバルト（乾燥）製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

硫酸コバルト（乾燥）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（９４）　硫酸コバルト（結晶）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、硫酸コバルト（$CoSO_4$・$7H_2O$）９８.０～１０３.０％を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、光沢ある暗赤色で透明の結晶又は桃白色の砂状結晶で、臭いはない。

②　本品は、水に溶けやすく、エタノールにほとんど溶けない。

確認試験

①　本品の水溶液（１→１００）５mLに、１mol／L水酸化ナトリウム試液０.５mLを加えるとき、青色の沈殿を生じ、加熱するとき、褐色に変わる。

②　本品の水溶液（１→１０）は、硫酸塩の定性反応を呈する。

純度試液

①　溶状　本品１.０g（０.９５～１.０４g）に水２０mLを加えて溶かすとき、その溶液は、赤色で、澄明でなければならない。

②　鉛　本品２.０g（１.９５～２.０４g）を量り、水５０mL及び希塩酸５mLを加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとする。この溶液５０mLを全量ピペットを用いて量り、これを試料溶液として鉛試験法（ジチゾ

ン法）により鉛の試験を行うとき、その量は、１０μg／g以下でなければならない。

③　ヒ素　本品４.０g（３.９５～４.０４g）を量り、水５０mL及び希塩酸５mLを加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとする。この溶液１０mLを全量ピペットを用いて量り、これを試料溶液とし、装置Bを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、臭化第二水銀紙の色は、標準色より濃くてはならない（５μg／g以下）。

定量法　本品約０.５gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、１００mLの全量フラスコに入れ、水５０mLを加えて溶かし、更に水を標線まで加えて１００mLとする。この溶液１０mLを全量ピペットを用いて量り、水１００mLを加え、アンモニア試液でpHを８に合わせながら０.０１mol／Lエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液で滴定する（指示薬　ムレキサイド指示薬０.２g）。

０.０１mol／Lエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液１mL＝２.８１１mg$CoSO_4 \cdot 7H_2O$

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

硫酸コバルト（結晶）製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

硫酸コバルト（結晶）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、硫酸コバルト（結晶）製造用原体に、賦形物質を混和した粉末である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９０～１１０％に相当する硫酸コバルト（$CoSO_4・7H_2O$）を含む。

確認試験

①　本品の表示量に従い、硫酸コバルト（結晶）製造用原体１gを含む量を量り、水１００mLを加え、よく振り混ぜた後、ろ過する。ろ液につき、硫酸コバルト（結晶）製造用原体の確認試験①を準用する。

②　本品の表示量に従い、硫酸コバルト（結晶）製造用原体１gを含む量を量り、水１０mLを加え、よく振り混ぜた後、ろ過する。ろ液につき、硫酸コバルト（結晶）製造用原体の確認試験②を準用する。

定量法　硫酸コバルト（結晶）（$CoSO_4・7H_2O$）約０.５gを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、水２０mLを加え、よく振り混ぜた後、ろ過し、ろ紙上の残留物を水１０mLずつで４回洗い、ろ液及び洗液を合わせ、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとする。以下硫酸コバルト（結晶）製造用原体の定量法を準用する。

０.０１mol／Lエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液１mL＝２.８１１mg$CoSO_4・7H_2O$

（イ）　保存の方法の基準

硫酸コバルト（結晶）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（９５）　硫酸鉄（乾燥）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、硫酸鉄（$FeSO_4$）８０.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、灰白色の粉末で、臭いはない。

②　本品は、新たに煮沸し冷却した水に溶けやすく、エタノールにほとんど溶けない。

③　本品は、吸湿性である。

確認試験　本品の水溶液（１→５０）は、第一鉄塩及び硫酸塩の定性反応を呈する。

純度試験

①　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を磁製皿に入れ、王水５mLを加えて溶かし、水浴上で蒸発乾固する。残留物に６mol／L塩酸試液５mLを加えて溶かし、分液漏斗に移す。磁製皿を６mol／L塩酸試液５mLずつで２回洗い、洗液を分液漏斗に合わせ、エーテル４０mLで２回、次に、エーテル２０mLで振り混ぜた後、静置し、分離したエーテル層を除く。水層に塩酸ヒドロキシルアミン０.０８g（０.０７５～０.０８４g）を加えて溶かし、水浴上で１０分間加熱し、放冷した後、強アンモニア水を滴加して溶液のpHを３～４に調整し、水を加えて５０mLとし、これを試料溶液とする。磁製皿に鉛標準液４.０mLを入れ、王水５mLを加え、以下試料の場合と同様に操作し、これを比較液として重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない。ただし、試料溶液のpHを３～４に調整したとき沈殿を生ずる場合には、pHを１.８～２.０に調整し、以下同様の試験を行う（４０μg／g以下）。

②　ヒ素　本品０.６g（０.５５～０.６４g）を量り、ヒ素試験法第１法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（３.３μg／g以下）。

乾燥減量　２.０％以下（５g，１０５℃，２時間）

定量法　本品の約０.４gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、水２０mL及び希硫酸２０mLを加えて溶かし、リン酸２mLを加え、３０秒以内に０.０２mol／L過マンガン酸カリウム溶液で滴定する。

０.０２mol／L過マンガン酸カリウム溶液１mL＝１５.１９mg$FeSO_4$

（イ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

硫酸鉄（乾燥）製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

硫酸鉄（乾燥）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、硫酸鉄（乾燥）製造用原体に、賦形物質を混和した粉末である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９０～１１０％に相当する硫酸鉄（$FeSO_4$）を含む。

確認試験　本品の表示量に従い、硫酸鉄（乾燥）製造用原体１gを含む量を量り、アセトン２０mL及び水３０mLを加え、よく振り混ぜた後、ろ過する。ろ液につき、硫酸鉄（乾燥）製造用原体の確認試験を準用する。

定量法　硫酸鉄（$FeSO_4$）約０.４gを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、アセトン１０mL、水２０mL及び希硫酸２０mLを加え、よく振り混ぜた後、ろ過する。残留物は、水１０mLずつで３回振り混ぜ、同じろ紙でろ過する。ろ液を合わせ、リン酸２mLを加え、以下硫酸鉄（乾燥）製造用原体の定量法を準用する。

０.０２mol／L過マンガン酸カリウム溶液１mL＝１５.１９mg$FeSO_4$

（イ）　保存の方法の基準

硫酸鉄（乾燥）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（９６）　硫酸銅（乾燥）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、硫酸銅（$CuSO_4$）８５.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、青白色の結晶性の粉末で、臭いはない。

②　本品は、水に溶けやすく、グリセリンにやや溶けにくく、エタノールにほとんど溶けない。

③　本品の水溶液（１→２０）のpHは、３.０～４.５である。

④　本品は、吸湿性である。

確認試験　本品の水溶液（１→１０）は、銅塩及び硫酸塩の定性反応を呈する。

純度試験

①　溶状　本品１.０g（０.９５～１.０４g）に水２０mLを加えて溶かすとき、その溶液は、青色で、澄明でなければならない。

②　鉛　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、水を加えて２０mLとし、試料溶液とする。また、鉛標準液１.０mLを量り、水を加えて２０mLとし、標準液とする。試料溶液及び標準液について鉛試験法（原子吸光光度法第１法）により鉛の試験を行うとき、その量は、１０μg／g以下でなければならない。

③　ヒ素　本品０.５g（０.４５～０.５４g）を量り、水２０mLを加えて溶かし、氷酢酸４mL及びヨウ化カリウム３g（２.５～３.４g）を加え、更に水２０mLを加え、振り混ぜ、５分間放置した後、ろ過し、水５mLで洗い、ろ液及び洗液を合わせて、約１０mLになるまで加熱して濃縮する。放冷した後、アスコルビン酸０.４g（０.３５～０.４４g）を加えて溶かし、これを試料溶液とし、装置Bを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき呈する色は、水３０mLに氷酢酸４mL、ヨウ化カリウム３g（２.５～３.４g）及びヒ素標準液５.０mLを加え、５分間放置した後、以下試料溶液と同様に操作したとき呈する色より濃くてはならない（１０μg／g以下）。

定量法　本品約０.４gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、水５０mLを加えて溶かし、酢酸４mL及びヨウ化カリウム３g（２.５～３.４g）を加え、遊離したヨウ素を０.１mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液で滴定する（指示薬　デンプン試液１mL）。同様の方法で空試験を行い補正する。

０.１mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液１mL＝１５.９６mg$CuSO_4$

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

硫酸銅（乾燥）製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

硫酸銅（乾燥）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、硫酸銅（乾燥）製造用原体に、賦形物質を混和した粉末である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９０～１１０％に相当する硫酸銅（$CuSO_4$）を含む。

確認試験　本品の表示量に従い、硫酸銅（乾燥）製造用原体１gを含む量を量り、水１０mLを加え、よく振り混ぜた後、ろ過する。ろ液につき、以下硫酸銅（乾燥）製造用原体の確認試験を準用する。

定量法　硫酸銅（$CuSO_4$）約０.４gを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、水５０mLを加えて溶かし、又は、必要ならば、水２０mLで溶かした後、ろ過し、水で洗い、ろ液及び洗液を合わせて５０mLとし、以下硫酸銅（乾燥）製造用原体

の定量法を準用する。

０.１mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液１mL＝１５.９６mg$CuSO_4$

（イ）　保存の方法の基準

硫酸銅（乾燥）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（９７）　硫酸銅（結晶）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、硫酸銅（$CuSO_4$・５H_2O）９８.５％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、青色の結晶、塊又は粉末で、臭いはない。

②　本品は、水及びグリセリンに溶けやすく、エタノールに溶けにくい。

③　本品の水溶液（１→２０）のpHは、２.５～４.０である。

④　本品は、風解性である。

確認試験　本品の水溶液（１→１０）は、銅塩及び硫酸塩の定性反応を呈する。

純度試験

①　溶状　本品１.０g（０.９５～１.０４g）に水２０mLを加えて溶かすとき、その溶液は、青色で、澄明でなければならない。

②　鉛　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、水を加えて２０mLとし、試料溶液とする。また、鉛標準液１.０mLを量り、水を加えて２０mLとし、標準液とする。試料溶液及び標準液について鉛試験法（原子吸光光度法第１法）により鉛の試験を行うとき、その量は、１０μg／g以下でなければならない。

③　ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、水２５mLを加えて溶かし、以下硫酸銅（乾燥）製造用原体の純度試験③を準用する（５μg／g以下）。

定量法　本品約０.５gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、以下硫酸銅（乾燥）製造用原体の定量法を準用する。

０.１mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液１mL＝２４.９７mg$CuSO_4 \cdot 5H_2O$

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

硫酸銅（結晶）製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

硫酸銅（結晶）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、硫酸銅（結晶）製造用原体に、賦形物質を混和した粉末である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９０～１１０％に相当する硫酸銅（$CuSO_4 \cdot 5H_2O$）を含む。

確認試験　本品の表示量に従い、硫酸銅（結晶）製造用原体１gを含む量を量り、水１０mLを加え、よく振り混ぜた後、ろ過する。ろ液につき、硫酸銅（結晶）製造用原体の確認試験を準用する。

定量法　硫酸銅（$CuSO_4 \cdot 5H_2O$）約０.５gを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、水５０mLを加えて溶かし、又は、必要ならば、水２０mLで溶かした後、ろ過し、水で洗い、ろ液及び洗液を合わせて５０mLとし、以下硫酸銅（結晶）

製造用原体の定量法を準用する。

０.１mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液１mL＝２４.９７mg$CuSO_4 \cdot 5H_2O$

（イ）　保存の方法の基準

硫酸銅（結晶）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（９８）　硫酸ナトリウム（乾燥）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、１０５℃で４時間乾燥した後、定量するとき、硫酸ナトリウム（Na_2SO_4）９９.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、白色の粉末で、臭いはない。

②　本品は、水に溶けやすく、エタノールにほとんど溶けない。

確認試験　本品の水溶液（１→２０）は、ナトリウム塩及び硫酸塩の定性反応を呈する。

純度試験

①　溶状　本品１.０g（０.９５～１.０４g）に新たに煮沸し冷却した水１０mLを加えて溶かすとき、その溶液は、無色で、濁度はほとんど澄明以下でなければならない。

②　重金属　本品２.０g（１.９５～２.０４g）を量り、重金属試験法第１法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（１０μg／g以下）。

③　ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第１法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

乾燥減量　１１.４％以下（２g，１０５℃，４時間）

定量法　本品を１０５℃で４時間乾燥し、その約０.４gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、水２００mLを加えて溶かし、塩酸１mLを加え、煮沸し、熱時塩化バリウム試液８mLを徐々に加える。この溶液を水浴上で１時間加熱し、放冷した後、沈殿をろ取し、洗液に硝酸銀試液を加えても混濁を生じなくなるまで水洗した後、乾燥し、恒量になるまで強熱し、質量を量り、硫酸バリウム（$BaSO_4$）の量とする。

硫酸ナトリウム（Na_2SO_4）の量（mg）＝硫酸バリウム（$BaSO_4$）の量（mg）×０.６０８６

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

硫酸ナトリウム（乾燥）製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

硫酸ナトリウム（乾燥）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（９９）　硫酸マグネシウム（乾燥）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、４５０℃で３時間強熱した後、定量するとき、硫酸マグネシウム（$MgSO_4$）９９.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、白色の粉末又は結晶性の粉末で、塩味及び苦味を有する。

② 本品は、水に溶けやすく、グリセリンに溶けにくく、エタノールにほとんど溶けない。

確認試験 本品の水溶液（１→２０）は、マグネシウム塩及び硫酸塩の定性反応を呈する。

純度試験

① 溶状 本品１.０g（０.９５～１.０４g）を水１０mLに溶かすとき、その溶液は、無色で、濁度は僅かに微濁以下でなければならない。

② 塩化物 本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、塩化物試験法により試料溶液を調製し、０.０１mol／L塩酸０.４mLを用いて比較液を調製して塩化物の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（０.０１４％以下）。

③ 重金属 本品２.０g（１.９５～２.０４g）を量り、重金属試験法第１法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（１０μg／g以下）。

④ ヒ素 本品０.５g（０.４５～０.５４g）を量り、ヒ素試験法第１法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（４μg／g以下）。

強熱減量 ３５.０％以下（１g，４５０℃，３時間）

定量法 本品を４５０℃で３時間強熱した後、その約０.６gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、希塩酸２mL及び水を加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、更に水を標線まで加えて１００mLとする。この溶液２５mLを全量ピペットを用いて量り、水５０mL及びpH１０.７のアンモニア・塩化アンモニウム緩衝液５mLを加え、０.０５mol／Lエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液で滴定する（指示薬 エリオクロムブラックT・塩化ナトリウム指示薬０.０４g（０.０３５～０.０４４g））。この場合において、滴定の終点は、溶液の赤紫色が青色に変わるときとする。同様の方法で空試験を行い補正する。

０.０５mol／Lエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液１mL＝６.０１９mg$MgSO_4$

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

硫酸マグネシウム（乾燥）製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

硫酸マグネシウム（乾燥）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（１００）　硫酸マグネシウム（結晶）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、１０５℃で２時間乾燥し、４５０℃で３時間強熱した後、定量するとき、硫酸マグネシウム（$MgSO_4$）９９.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、無色の柱状又は針状の結晶で、塩味及び苦味を有する。

②　本品は、水又はグリセリンに溶けやすく、エタノールにやや溶けにくい。

確認試験　本品の水溶液（１→２０）は、マグネシウム塩及び硫酸塩の定性反応を呈する。

純度試験

①　溶状　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を水１０mLに溶かすとき、その溶液は、無色で、濁度はほとんど澄明以下でなければならない。

② 塩化物　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、塩化物試験法により試料溶液を調製し、０.０１mol／L塩酸０.４mLを用いて比較液を調製して塩化物の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（０.０１４％以下）。

③ 重金属　本品２.０g（１.９５～２.０４g）を量り、重金属試験法第１法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（１０μg／g以下）。

④ ヒ素　本品０.５g（０.４５～０.５４g）を量り、ヒ素試験法第１法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（４μg／g以下）。

強熱減量　４０.０～５２.０％（1g，１０５℃で２時間乾燥した後，４５０℃で３時間強熱）

定量法　硫酸マグネシウム（乾燥）製造用原体の定量法を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

硫酸マグネシウム（結晶）製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

硫酸マグネシウム（結晶）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（１０１）　硫酸マンガン

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、４５０℃で２時間強熱した後、定量するとき、硫酸マンガン（$MnSO_4$）９５.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、淡紅色の結晶又は帯紅白色の粉末で、臭いはない。

②　本品は、水に溶けやすく、エタノールにほとんど溶けない。

③　本品の水溶液（１→２０）のpHは、４.５～６.５である。

確認試験　本品の水溶液（１→２０）は、マンガン塩及び硫酸塩の定性反応を呈する。

純度試験

①　溶状　本品２.０g（１.９５～２.０４g）に水２０mL及び希塩酸０.５mLを加えて溶かすとき、その溶液は、澄明でなければならない。

②　鉛　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、硝酸（１→１５０）を加えて溶かし、２０mLの全量フラスコに入れ、更に硝酸（１→１５０）を標線まで加えて２０mLとする。これを試料溶液として鉛試験法（原子吸光光度法第１法）により鉛の試験を行うとき、その量は、１０μg／g以下でなければならない。

③　ヒ素　本品０.４０g（０.３９５～０.４０４g）を量り、ヒ素試験法第１法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（５μg／g以下）。

強熱減量　４２.０％以下（１g，４５０℃，２時間）

定量法　本品を４５０℃で２時間強熱し、その約０.１gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、水２０mLを加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、更に水を標線まで加えて１００mLとする。この溶液３０mLを全量ピペットを用いて量り、水７０mL、０.１mol／Lマグネシウム・エチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液５mL及び塩酸ヒドロキシルアミン０.１g（０.０５～０.１４g）を加え、以下炭酸マンガンの定量法を準用する。

０．０１mol／Lエチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液１mL＝１．５１０mg$MnSO_4$

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

硫酸マンガン製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

硫酸マンガン製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（１０２）　硫酸L―リジン

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、硫酸L―リジン（（$C_6H_{14}N_2O_2$）$_2$・H_2SO_4）６２．５％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は淡褐色～淡茶褐色の顆粒で、特異な臭いを有する。

②　本品の水懸濁液（１→１０）を遠心分離して得た上澄液のpHは、４．５～７．５である。

確認試験

①　本品の水懸濁液（１→５００）を遠心分離して得た上澄液５mLにニンヒドリン試液１mLを加え、３分間加熱した後、水２０mLを加え、１５分間放置するとき、溶液は、赤紫色を呈する。

②　本品の水懸濁液（１→５０）を遠心分離して得た上澄液は、硫酸塩の定性反応①を呈する。

純度試験

① 重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

② ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を分解フラスコに入れ、硝酸１０mL及び硫酸５mLを加え、静かに加熱する。溶液がなお褐色を呈するときは、放冷した後、硝酸１～２mLを追加して加熱し、溶液が無色～微黄色になるまでこの操作を繰り返す。放冷した後、過塩素酸０.５mLを加え、白煙が発生するまで加熱する。放冷した後、飽和シュウ酸アンモニウム溶液１５mLを加え、再び白煙が発生するまで加熱する。放冷した後、水を加えて約１０mLとし、これを試料溶液とし、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

水分　５.０％以下（直接滴定）

強熱残分　５.０％以下（１g）

定量法　本品約４５mgを０.１mgの桁まで量り、その数値を記録し、１mol／L塩酸を加えて溶かし、５０mLの全量フラスコに入れ、更に１mol／L塩酸を標線まで加えて５０mLとする。この溶液２.５mLを全量ピペットを用いて量り、５０mLの全量フラスコに入れ、L―ノルロイシン試液２.５mLを全量ピペットを用いて加え、クエン酸ナトリウム緩衝液（pH２.２）を加えて溶かし、更にクエン酸ナトリウム緩衝液（pH２.２）を標線まで加えて５０mLとし、メンブランフィルター（０.４５μm）を用いてろ過し、ろ液を試料溶液とする。別に、塩酸リジン２４mgを０.０１mgの桁まで量り、その数値を記録し、１mol／L塩酸を加えて溶かし、５０mLの全量フラスコに入れ、更に１mol／L塩酸を標線まで加えて５０mLとする。この溶液２.５mLを全量ピペットを用いて量り、５０mLの全量フラスコに入れ、L―ノルロイシン試液２.５mLを全量ピペットを用いて加え、クエン酸ナトリウム緩衝液（pH２.２）を加えて溶かし、更にクエン酸ナトリウム緩衝液（pH２.２）を標線まで加えて５０mLとし、標準液とする。試料溶液及び標準液１００μLにつき、次の条件でアミノ酸自動分析計を操作し、液体クロマトグラフ法内部標準法により試験を行う。

$$\text{硫酸L—リジン含量(\%)} = \frac{W_S}{W_T} \times \frac{A_T}{A_{iT}} \times \frac{A_{iS}}{A_S} \times 106.89$$

W_T：試料採取量（mg）

W_S：標準品採取量（mg）

A_T：試料溶液のL—リジンのピーク面積

A_{iT}：試料溶液のL—ノルロイシンのピーク面積

A_S：標準液のL—リジンのピーク面積

A_{iS}：標準液のL—ノルロイシンのピーク面積

操作条件

検出器：可視吸光光度計（測定波長５７０nm）

カラム：内径約４.０mm、長さ約１２０mmのステンレス管に強酸性陽イオン交換樹脂を充填する。

カラム温度：３５℃（０→１５.３分）保持、６４℃（１５.３→３１.０分）保持、４４℃（３１.０→４４.４分）保持、７２℃（４４.４→８０.０分）保持

反応槽温度：１３５℃付近の一定温度

移動相：クエン酸リチウム緩衝液

反応液：アミノ酸分析用ニンヒドリン試液

移動相流量：毎分０.５０mL

反応液流量：毎分０.３０mL

カラムの選択：標準液１００μLにつき、上記の条件で操作し、内部標準物質、L—リジンの順序に溶出し、その分離度が５以上の

ものを用いる。

（イ）　製造の方法の基準

Corynebacterium glutamicumのリジン生産菌株を好気的に培養し、培養を終了した後、培養液中の菌体を加熱処理した後、乾燥し、顆粒状にして製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

密閉容器に入れ、乾燥した冷所に保管すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

硫酸L―リジン製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

硫酸L―リジン製造用原体の製造の方法の基準を準用する。

（ウ）　保存の方法の基準

硫酸L―リジン製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（１０３）　リン酸一水素カリウム（乾燥）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、１０５℃で４時間乾燥した後、定量するとき、リン酸一水素カリウム（K_2HPO_4）９８.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、白色の結晶又は塊である。

② 本品は、水に極めて溶けやすく、エタノールにやや溶けにくい。

確認試験

① 本品の水溶液（１→２０）にフェノールフタレイン試液１滴を加えるとき、紅色を呈する。

② 本品の水溶液（１→２０）は、カリウム塩及びリン酸塩の定性反応を呈する。

純度試験

① 溶状 本品１.０g（０.９５～１.０４g）に水２０mLを加えて溶かすとき、その溶液は、無色で、濁度は僅かに微濁以下でなければならない。

② 第一塩及び第三塩 本品２.０g（１.９５～２.０４g）を量り、水５０mLを加えて溶かし、５分間煮沸した後、約２５℃に冷却し、フェノールフタレイン試液３滴を加えるとき、紅色を呈しなければならない。また、これに１mol／L塩酸１.８mLを加えるとき、無色とならなければならない。

③ 塩化物 本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、塩化物試験法により試料溶液を調製し、０.０１mol／L塩酸０.３mLを用いて比較液を調製して塩化物の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（０.０１％以下）。

④ 硫酸塩 本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、硫酸塩試験法により試料溶液を調製し、０.００５mol／L硫酸０.４mLを用いて比較液を調製して硫酸塩の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（０.０２％以下）。

⑤ 炭酸塩 本品２.０g（１.９５～２.０４g）を量り、新たに煮沸し冷却した水１０mLに溶かし、希塩酸５mLを加えるとき、泡立ってはならない。

⑥ 重金属 本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、希酢酸で中和した後、重金属試験法第１法により試料溶液を調製し、鉛標

準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

⑦　ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第１法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

乾燥減量　５.０％以下（１g，１０５℃，４時間）

定量法　本品を１０５℃で４時間乾燥した後、その約３.０gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、水５０mLを加えて溶かし、約１５℃に保ち、１mol／L塩酸で滴定する（指示薬　メチルオレンジ・キシレンシアノールFF試液３～４滴）。この場合において、滴定の終点は、溶液の色が緑色から暗い緑みの赤紫色に変わるときとする。同様の方法で空試験を行い補正する。

１mol／L塩酸１mL＝１７４.２mgK_2HPO_4

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

リン酸一水素カリウム（乾燥）製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

リン酸一水素カリウム（乾燥）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（１０４）　リン酸一水素ナトリウム（乾燥）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、リン（P）１８.０～２２.０％及びナトリウム（Na）２７.０～３２.５％を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、白色又は灰色の結晶性粉末で、臭いはない。

②　本品は、水に極めて溶けやすく、エタノールにほとんど溶けない。

確認試験

①　本品の水溶液（１→２０）にフェノールフタレイン試液１滴を加えるとき、紅色を呈する。

②　本品の水溶液（１→２０）は、ナトリウム塩の定性反応の①及び②並びにリン酸塩の定性反応を呈する。

純度試験

①　ヒ素　本品０.１６６g（０.１６５５～０.１６６４g）を量り、希塩酸５mLを加えて溶かし、ヒ素試験法第１法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（１２μg／g以下）。

②　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、希塩酸を加え、加温して溶かし、放冷した後、水を加えて５０mLとし、これを試料溶液とする。鉛標準液５.０mLを用いて比較液を調製し、重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（５０μg／g以下）。

③　フッ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、無水ケイ酸の粉末約０.２～０.３gを加え、水蒸気蒸留を行い、留液を水酸化ナトリウム溶液（１→１００）で中和（指示薬　メチルレッド試液）し、２５０mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて２５０mLとする。この溶液５mLを全量ピペットを用いて量り、２５mLの全量フラスコに入れ、水５mL、ランタン・アリザリンコンプレクソン試液３mL及びアセトン１０mLを加え、放冷した後、水を標線まで加えて２５mLとし、試料溶液とする。別に、フッ素標準液５mLを全量ピペットを用いて量り、水５mLを加え、以下試料の場合と同様に操作して標準液とする。別に、水５mLを量り、同様に操作して空試験液とする。試料溶液及び標準液をそれぞれ振り混ぜ、約９０分間放置した後、空試験液

を対照液として波長６２０nm付近の極大波長で吸光度を測定するとき、試料溶液の吸光度は、標準液の吸光度以下でなければならない（０.１２５％以下）。

乾燥減量　２.０％以下（１g，１０５℃，２時間）

定量法

①　リン　本品約２.０gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、希塩酸５０mLを加え、加温して溶かし、放冷した後、２５０mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて２５０mLとし、乾燥ろ紙でろ過する。初めのろ液２０mLを除き、次のろ液１０mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとする。この溶液１０mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、強酸性であれば、フェノールフタレインを指示薬としてアンモニア試液で中和した後、硝酸数滴を加えて微酸性とし、水を加えて７０mLとした後、リン発色試液２０mL及び水を標線まで加えて１００mLとし、試料溶液とする。別に、リン標準液１０mL及び２０mLを全量ピペットを用いて量り、それぞれ１００mLの全量フラスコに入れ、水を加えて約７０mLとした後、リン発色試液２０mL及び水を標線まで加えて１００mLとし、S_1液及びS_2液とする。試料溶液及びS_2液につき、S_1液を対照液として波長４００～４２０nm付近の極大波長における吸光度A_T及びA_Sを測定する。

$$\text{リン(P)の量 (mg)} = 1\ (\text{mg}) + \frac{A_T}{A_S}\ (\text{mg})$$

②　ナトリウム　本品約２.０gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、希塩酸５０mLを加え、加温して溶かし、放冷した後、２５０mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて２５０mLとし、乾燥ろ紙でろ過する。初めのろ液２０mLを除き、次のろ液５mLを全量ピペットを用いて量り、５００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて５００mLとし、試料溶液とする。別に、ナトリウム標準液２０mL、２５mL及び３０mLを量り、１,０００mLの全量フラスコに入れ、それぞれ水を標線ま

で加えて１,０００mLとし、標準液とする。試料溶液及び標準液につき、波長５８９nmにおける光の強度を炎光分光光度計により測定し、標準液から得た検量線により試料溶液のナトリウム（Na）の量を求める。なお、炎光分光光度計の燃料ガスはプロパンを、助燃ガスは空気を用いる。

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

リン酸一水素ナトリウム（乾燥）製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

リン酸一水素ナトリウム（乾燥）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（１０５）　リン酸二水素カリウム（乾燥）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、１０５℃で４時間乾燥した後、定量するとき、リン酸二水素カリウム（KH_2PO_4）９８.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、無色の結晶又は白色の結晶性粉末である。

②　本品は、水に溶けやすく、エタノールにほとんど溶けない。

確認試験

①　本品の水溶液（１→２０）は、酸性である。

② 本品の水溶液（１→２０）は、カリウム塩及びリン酸塩の定性反応を呈する。

純度試験

① 溶状 本品１.０g（０.９５～１.０４g）に水２０mLを加えて溶かすとき、その溶液は、無色で、濁度は僅かに微濁以下でなければならない。

② pH 本品の水溶液（２.７→１００）のpHは、４.２～４.７でなければならない。

③ 塩化物 本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、塩化物試験法により試料溶液を調製し、０.０１mol／L塩酸０.３mLを用いて比較液を調製して塩化物の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（０.０１％以下）。

④ 硫酸塩 本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、硫酸塩試験法により試料溶液を調製し、０.００５mol／L硫酸０.４mLを用いて比較液を調製して硫酸塩の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（０.０２％以下）。

⑤ 重金属 本品０.５g（０.４５～０.５４g）を量り、重金属試験法第１法により試料溶液を調製し、鉛標準液１.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０ppm以下）。

⑥ ヒ素 本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第１法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２ppm以下）。

乾燥減量 ０.５％以下（１g，１０５℃，４時間）

定量法 本品を１０５℃で４時間乾燥した後、その約３.０gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、水３０mLを加えて溶かし、塩化ナトリウム５g（４.５～５.４g）を加え、よく振り混ぜて溶かし、約１５℃に保ち、１mol／L水酸化ナトリウム溶液で滴定する（指示薬 チモールブルー試液３～４滴）。この場合において、滴定の終点は、溶液の黄色が青色に変わるときとする。同様の

方法で空試験を行い補正する。

1 mol／L水酸化ナトリウム溶液1 mL＝１３６.１ mgKH_2PO_4

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

リン酸二水素カリウム（乾燥）製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

リン酸二水素カリウム（乾燥）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（１０６）　リン酸二水素ナトリウム（乾燥）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、乾燥した後、定量するとき、リン酸二水素ナトリウム（NaH_2PO_4）９８.０～１０２.０％を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、白色の粉末又は粒子である。

②　本品は、水に極めて溶けやすく、エタノールにほとんど溶けない。

確認試験

①　本品の水溶液（１→２０）は、弱酸性である。

②　本品の水溶液（１→２０）は、ナトリウム塩の定性反応の①及び②並びにリン酸塩の定性反応を呈する。

純度試験

① 溶状　本品２.０ｇ（１.９５～２.０４ｇ）に水２０mLを加えて溶かすとき、その溶液は、無色で、濁度は僅かに微濁以下でなければならない。

② 塩化物　本品０.２ｇ（０.１５～０.２４ｇ）を量り、塩化物試験法により試料溶液を調製し、０.０１mol／L塩酸０.６mLを用いて比較液を調製して塩化物の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（０.１％以下）。

③ 硫酸塩　本品０.５ｇ（０.４５～０.５４ｇ）を量り、硫酸塩試験法により試料溶液を調製し、０.００５mol／L硫酸０.５mLを用いて比較液を調製して硫酸塩の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（０.０４８％以下）。

④ 重金属　本品１.０ｇ（０.９５～１.０４ｇ）を量り、重金属試験法第１法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

⑤ ヒ素　本品１.０ｇ（０.９５～１.０４ｇ）を量り、ヒ素試験法第１法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

乾燥減量　２.０％以下（１g，１０５℃，５時間）

定量法　本品を乾燥した後、その約３.０gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、水３０mLに溶かし、塩化ナトリウム５ｇ（４.５～５.４ｇ）を加え、よく振り混ぜて溶かし、約１５℃に保ち、１mol／L水酸化ナトリウム溶液で滴定する（指示薬　チモールブルー試液３～４滴）。この場合において、滴定の終点は、溶液の黄色が青色に変わるときとする。同様の方法で空試験を行い補正する。

１mol／L水酸化ナトリウム溶液１mL＝１２０.０mgNaH_2PO_4

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

リン酸二水素ナトリウム（乾燥）製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

リン酸二水素ナトリウム（乾燥）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（１０７）　リン酸二水素ナトリウム（結晶）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、リン酸二水素ナトリウム（NaH_2PO_4・$2H_2O$）９８.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、無色～白色の結晶又は白色の結晶性粉末である。

②　本品は、水に溶けやすく、エタノールにほとんど溶けない。

確認試験

①　本品の水溶液（１→２０）は、弱酸性である。

②　本品の水溶液（１→２０）は、ナトリウム塩の定性反応の①及び②並びにリン酸塩の定性反応を呈する。

純度試験

①　溶状　本品２.０g（１.９５～２.０４g）に水２０mLを加えて溶かすとき、その溶液は、無色で、濁度は僅かに微濁以下でなけ

ればならない。

② 塩化物　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、塩化物試験法により試料溶液を調製し、０.０１mol／L塩酸０.３mLを用いて比較液を調製して塩化物の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（０.０１％以下）。

③ 硫酸塩　本品０.５g（０.４５～０.５４g）を量り、硫酸塩試験法により試料溶液を調製し、０.００５mol／L硫酸０.４mLを用いて比較液を調製して硫酸塩の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（０.０３８％以下）。

④ 重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第１法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

⑤ ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第１法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

乾燥減量　２２.０～２４.０％（1g，初め４０℃で１６時間，次に、１０５℃で５時間）

定量法　本品約３.０gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、水７０mLに溶かし、塩化ナトリウム５g（４.５～５.４g）を加え、よく振りまぜて溶かし、以下リン酸二水素ナトリウム（乾燥）製造用原体の定量法を準用する。

１mol／L水酸化ナトリウム溶液１mL＝１５６.０mg$NaH_2PO_4 \cdot 2H_2O$

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

リン酸二水素ナトリウム（結晶）製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

リン酸二水素ナトリウム（結晶）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（１０８）　亜鉛バシトラシン

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

力価　本品は、力価試験を行うとき、１mg中に４.２単位以上を含む。

物理的・化学的性質　本品は、帯黄灰褐色～褐色の粉末で、特異な臭いを有する。

確認試験

①　バシトラシン約４,２００単位を含む量の本品を量り、３号緩衝液１００mLを加え、約１５分間かき混ぜた後、静置し、その上澄液を試料溶液とする。別に、バシトラシン約４,２００単位を含む量の常用標準バシトラシンを量り、ペプトン１g（０.５～１.４g）を加え、３号緩衝液１００mLに溶かし、標準液とする。試料溶液及び標準液５μLずつを、薄層クロマトグラフ用シリカゲルを用いて調製した薄層板にスポットする。次に、アセトン（３→１０）を展開溶媒として、上昇法により展開した後、薄層板を風乾する。この薄層板を、基層（約３mm厚）と種層（約１mm厚）からなる大型平板培地にのせて室温に約１時間放置した後、薄層板を取り除き、３７℃で１６時間培養し、観察するとき、試料溶液及び標準液から得た阻止円のRf値は等しい。

寒天平板　基層用培地及び種層用培地は、それぞれ１号培地を用い、種層用培地には、菌液を１％加える。

菌液の調製　Micrococcus luteus ATCC　１０２４０を試験菌とし、一般試験法の力価試験法により菌液を調製する。

②　本品５g（４.５～５.４g）を量り、５５０℃で４時間灰化した後、３mol／L塩酸試液１０mLを加え、時計皿で覆い、１０分間穏やかに加熱する。放冷した後、ろ過し、水を加えて５０mLとし、これを水酸化ナトリウム溶液（１→５）で中和した溶液

（必要ならば、ろ過して行う。）は、亜鉛塩の定性反応③を呈する。

純度試験

① pH　本品の水懸濁液（１→１０）のpHは、５.５～７.５でなければならない。

② 鉛　本品約１０.０gを０.１gの桁まで量り、その数値を記録し、５５０℃で４時間加熱して灰化し、放冷した後、塩酸（１→１０）１０mLを加え、時計皿で覆い、１０分間穏やかに加熱する。放冷した後、ろ過し、ろ液を１０mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１０mLとし、試料溶液とする。別に、ジチゾン用鉛標準液５mLを全量ピペットを用いて量り、１０mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１０mLとし、標準液とする。試料溶液及び標準液につき、原子吸光分光光度計で鉛測定用中空陰極ランプを用いて、波長２８３.３nmにおける吸光度A_T及びA_Sを測定し、次式により試料中の鉛の量を算出するとき、その量は、１０μg／g以下でなければならない。

$$\text{鉛(Pb)の量}\ (\mu g/g) = 0.5 \times \frac{A_T}{A_S}$$

③ ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

乾燥減量　１２.０％以下（１g，０.６７kPa以下，６０℃，３時間）

強熱残分　３５.０％以下（１g）

窒素　５.０～１０.０％（ケルダール法）

粗脂肪　１０.０％以下

粗繊維　７.０％以下

力価試験

寒天平板　基層用培地及び種層用培地は、それぞれ１号培地を用いる。

試験菌　Micrococcus luteus ATCC　１０２４０を用いる。

常用標準希釈液の調製　試験を行うために必要な量の常用標準品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、１mL当たりの濃度が約１００単位となるよう、３号緩衝液を加え、正確に一定容量とし、希釈原液とする。試験を行うために必要な量の希釈原液を全量ピペットを用いて量り、１mL当たりの濃度が２単位及び０.５単位となるよう、３号緩衝液を加え、正確に希釈し、高濃度常用標準希釈液及び低濃度常用標準希釈液を調製する。

試料溶液の調製　試験を行うために必要な量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、３号緩衝液・ピリジン混液（３１：９）を加え、振り混ぜ、又は前処理として１mol／L塩酸試液約５mLを用いてpHを２.０以下に調整した後、約３分間かき混ぜ、１mL当たりの濃度（推定値）が１００単位以下となるよう、３号緩衝液・ピリジン混液（３１：９）を加え、正確に一定容量とし、泡沫ができないように１５～３０分間かき混ぜる。この溶液を遠心分離又は静置し、上澄液を試料原液とする。試験を行うために必要な量の試料原液を全量ピペットを用いて量り、１mL当たりの濃度（推定値）が２単位及び０.５単位となるよう、３号緩衝液を加え、正確に希釈し、高濃度試料溶液及び低濃度試料溶液を調製する。

（イ）　製造の方法の基準

Bacillus licheniformisのバシトラシン生産菌株を好気的に培養し、培養を終了した後、培養液中のバシトラシンを亜鉛錯塩とし、必要に応じ炭酸カルシウムを添加し、培養液を乾燥して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

亜鉛バシトラシン製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

亜鉛バシトラシン製造用原体の製造の方法の基準を準用する。

（ウ）　保存の方法の基準

亜鉛バシトラシン製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（エ）　表示の基準

本品の直接の容器又は直接の被包に、次の文字を記載すること。

有効期間　製造の翌月から２年

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、亜鉛バシトラシン製造用原体に、賦形物質を混和した小片又は粉末である。

力価　本品は、力価試験を行うとき、表示力価の８５～１２５％を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、淡黄灰白色～褐色の小片又は粉末で、特異な臭いを有する。

②　本品は、２.００mmの標準網ふるいを通過する。

③　本品は、発かびを認めない。

確認試験

①　亜鉛バシトラシン製造用原体の確認試験①を準用する。

②　本品の表示力価に従い、バシトラシンとして約２１,０００単位を含む量を量り、５５０℃で４時間灰化し、以下亜鉛バシトラ

シン製造用原体の確認試験②を準用する。

乾燥減量　１５.０％以下（1g，１０５℃，３時間）

力価試験

寒天平板　亜鉛バシトラシン製造用原体の規定を準用する。

試験菌　亜鉛バシトラシン製造用原体の規定を準用する。

常用標準希釈液の調製　亜鉛バシトラシン製造用原体の規定を準用する。

試料溶液の調製　本品の表示力価に従い、試験を行うために必要な量を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、３号緩衝液・ピリジン混液（３１：９）を加え、振り混ぜ、又は前処理として１mol／L塩酸試液約５mLを用いてpHを２.０以下に調整した後、約３分間かき混ぜ、１mL当たりの濃度が１００単位以下となるよう、３号緩衝液・ピリジン混液（３１：９）を加え、正確に一定容量とし、以下亜鉛バシトラシン製造用原体の規定を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

亜鉛バシトラシン製造用原体に、賦形物質を混和して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

亜鉛バシトラシン製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（エ）　表示の基準

本品の直接の容器又は直接の被包に、次の文字を記載すること。

有効期間　製造の翌月から２年

（１０９）　アビラマイシン

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

力価　本品は、力価試験を行うとき、１mg中に１００μg（力価）以上を含む。

物理的・化学的性質　本品は、灰色～黒褐色の粉末又は粒子で、特異な臭いを有する。

確認試験　アビラマイシン約１００mg（力価）を含む量の本品を量り、アセトン１０mLを加え、１０分間振り混ぜた後、ろ過し、ろ液を試料溶液とする。別に、アビラマイシン約１０mg（力価）を含む量の常用標準アビラマイシンを量り、アセトン１mLを加えて溶かし、標準液とする。試料溶液及び標準液１０μLずつを薄層クロマトグラフ用シリカゲルを用いて調製した薄層板にスポットする。次に、酢酸エチル・シクロヘキサン・メタノール混液（８５：１５：４）を展開液媒として、約１０cm展開した後、薄層板を風乾する。これに硫酸・メタノール混液（１：１）を噴霧し、１００℃で５分間加熱するとき、試料溶液及び標準液から得た主なスポットのRf値は等しい。

純度試験

①　pH　本品１.０g（０.９５～１.０４g）に水２０mLを加え、１０分間振り混ぜた後、ろ過するとき、ろ液のpHは、５.０～８.５でなければならない。

②　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第３法により試料溶液を調製し、鉛標準液３.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（３０μg／g以下）。

③　ヒ素　本品０.５g（０.４５～０.５４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（４μg／g以下）。

④　アビラマイシンAの含有比率　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、アセトン１００mLを加え、１時間かき混ぜる。上澄液４mLを量り、５０℃の水浴上で減圧して溶媒を留去し、残留物にアセトニトリル５mLを加えて溶かした後、pH７.０リン酸塩緩衝液５mLを加える。この溶液をメンブランフィルター（０.４５μm）を用いてろ過し、ろ液を試料溶液とする。試料溶液

５０μLにつき、次の条件で液体クロマトグラフ法により試験を行うとき、アビラマイシンAの含有比率は、６０％以上でなければならない。

$$\text{本品中のアビラマイシンAの含有比率}(\%) = \frac{A_{T1}}{A_T} \times 100$$

A_{T1}：試料溶液のアビラマイシンAのピーク面積

A_T：試料溶液のピーク面積の総和

操作条件

検出器：紫外吸光光度計（測定波長：２８６nm）

カラム：内径４.０～４.６mm、長さ２００～２５０mmのステンレス管に５μmのオクタデシルシリル化シリカゲルを充填する。

カラム温度：２５℃付近の一定温度

移動相A：メタノール・pH７.０リン酸塩緩衝液混液（１１：９）

移動相B：メタノール・pH７.０リン酸塩緩衝液混液（４：１）

グラジエント法：移動相A及び移動相Bの混合比を７８：２２とし、５分間溶出した後、３０分間の直線勾配で混合比を３５：６５まで変え、以降、その混合比を保つ。

流量：アビラマイシンAの保持時間が約２５分となるように調整する。

カラムの選定：パラオキシ安息香酸第二ブチル及びパラオキシ安息香酸ブチル５mg（４.５～５.４mg）ずつをアセトニトリル５０mLに溶かし、水を加えて１００mLとする。この溶液１０μLにつき、移動相A及び移動相Bの混合比を７８：２２とし、上記の条件で操作するとき、パラオキシ安息香酸第二ブチル、パラオキシ安息香酸ブチルの順に溶出し、その分離度が３.

０以上のものを用いる。

面積測定範囲：アビラマイシンAの保持時間の約２倍の範囲

乾燥減量　１０.０％以下（１g，減圧，１００℃，３時間）

強熱残分　７０.０％以下（１g）

窒素　６.０％以下（ケルダール法）

粗脂肪　２０.０％以下

粗繊維　２０.０％以下

力価試験

寒天平板（単層）　試験菌を混和した４号培地１０mL（内径１００mmのペトリ皿にあっては１１mL）を用いる。

試験菌　Micrococcus luteus ATCC　１０２４０を用いる。

常用標準希釈液の調製　試験を行うために必要な量の常用標準品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、アセトンを加えて溶かし、１mL当たりの濃度が約１mg（力価）となるよう、更にアセトンを加え、正確に一定容量とし、希釈原液とする。試験を行うために必要な量の希釈原液を全量ピペットを用いて量り、１mL当たりの濃度が２μg（力価）及び０.５μg（力価）となるよう、アセトン・７号緩衝液混液（１：４）を加え、正確に希釈し、高濃度常用標準希釈液及び低濃度常用標準希釈液を調製する。

試料溶液の調製　試験を行うために必要な量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、その約１０倍量の７号緩衝液を全量ピペットを用いて加え、軽く振り混ぜる。次に、７号緩衝液の４倍量のアセトンを全量ピペットを用いて加え、２０分間かき混ぜ、ろ過又は遠心分離し、試料原液とする。試験を行うために必要な量の試料原液を全量ピペットを用いて量り、１mL当たりの濃度（推定値）がそれぞれ２μg（力価）及び０.５μg（力価）となるよう、アセトン・７号緩衝液混液（１：４）を加え、

正確に希釈し、高濃度試料溶液及び低濃度試料溶液を調製する。

（イ）　製造の方法の基準

Streptomyces viridochromogenesのアビラマイシン生産菌株を好気的に培養し、培養を終了した後、必要に応じて凝固剤として水酸化カルシウム等を加えて固形物を分離し、分離した固形物に必要に応じてソイビーンミルランを加え、乾燥して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、アビラマイシン製造用原体に、賦形物質を混合した粉末又は粒子である。

力価　本品は、力価試験を行うとき、表示力価の８５～１２５％を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、淡橙黄色～褐色又は黒褐色の粉末又は粒子で、特異な臭いを有する。

②　本品は、２.００mmの標準網ふるいを通過する。

③　本品は、発かびを認めない。

確認試験　アビラマイシン製造用原体の確認試験を準用する。

乾燥減量　１０.０％以下（1g，減圧，１００℃，３時間）

力価試験

寒天平板（単層）　アビラマイシン製造用原体の規定を準用する。

試験菌　アビラマイシン製造用原体の規定を準用する。

常用標準希釈液の調製　アビラマイシン製造用原体の規定を準用する。

試料溶液の調製　本品の表示力価に従い、試験を行うために必要な量を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、その約１０倍量の７号緩衝液を全量ピペットを用いて加え、軽く振り混ぜる。次に、７号緩衝液の４倍量のアセトンを全量ピペットを用いて加え、２０分間かき混ぜ、以下アビラマイシン製造用原体の規定を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

アビラマイシン製造用原体に、賦形物質を混和し、製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

アビラマイシン製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（エ）　表示の基準

本品の直接の容器又は直接の被包に、次の文字を記載すること。

有効期間　製造の翌月から２年

（１１０）　アルキルトリメチルアンモニウムカルシウムオキシテトラサイクリン

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

力価　本品は、オキシテトラサイクリンのアルキルトリメチルアンモニウムカルシウム塩であり、力価試験を行うとき、１mg中に４５０μg（力価）以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、黄褐色～暗褐色の粉末で、特異な臭いを有する。

②　本品は、１mol／L塩酸試液に溶けにくく、水及びメタノールにほとんど溶けない。

確認試験

① 本品２０mg（１９.５～２０.４mg）に水２０mLを加え、激しく振り混ぜ、ろ過する。このろ液１mLに炭酸ナトリウム溶液（１→１００）１mLを加え、さらに、ジアゾベンゼンスルホン酸試液１mLを加えるとき、溶液は、橙赤色を呈する。

② 本品１０mg（９.５～１０.４mg）に１mol／L塩酸試液１０mLを加えて溶かし、この溶液２mLを分液漏斗に入れ、１mol／L塩酸試液２５mL及びクロロホルム２０mLを加え、振り混ぜた後、静置する。クロロホルム層をとり、これに炭酸水素ナトリウム・水酸化ナトリウム緩衝液（pH９.０）２５mL及びブロムチモールブルー・炭酸ナトリウム試液１mLを加え、混ぜるとき、クロロホルム層は、黄色を呈する。

③ 本品２００mg（１９９.５～２００.４mg）に１mol／L塩酸試液２０mLを加え、よく振り混ぜ、ろ過後、アンモニア試液を加えて微酸性とした溶液は、カルシウム塩の定性反応③を呈する。

純度試験

① pH 本品の水懸濁液（１→１００）のpHは、７.５～１０.５でなければならない。

② 重金属 本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

③ ヒ素 本品０.５g（０.４５～０.５４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（４μg／g以下）。

乾燥減量 １０.０％以下（１g，０.６７kPa以下，６０℃，３時間）

強熱残分 ２０.０～４０.０％（０.５g）

力価試験

寒天平板 基層用培地及び種層用培地は、それぞれ４号培地を用いる。

試験菌　Micrococcus luteus ATCC ９３４１を用いる。

常用標準希釈液の調製　試験を行うために必要な量の常用標準品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、塩酸（１→１,０００）を加えて溶かし、１mL当たりの濃度が約１mg（力価）となるよう、更に塩酸（１→１,０００）を加え、正確に一定容量とし、希釈原液とする。試験を行うために必要な量の希釈原液を全量ピペットを用いて量り、１mL当たりの濃度が４０μg（力価）及び１０μg（力価）となるよう、１号緩衝液を加え、正確に希釈し、高濃度常用標準希釈液及び低濃度常用標準希釈液を調製する。

試料溶液の調製　試験を行うために必要な量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、１mL当たりの濃度（推定値）が約１mg（力価）となるよう、メタノール・塩酸混液（４９：１）一定容量を全量ピペットを用いて加え、２０分間振とうした後、ろ過し、そのろ液を試料原液とする。試験を行うために必要な量の試料原液を全量ピペットを用いて量り、１号緩衝液適量を加え、１mol／L水酸化ナトリウム試液を用いてpHを４.３～４.７に調整した後、１mL当たりの濃度（推定値）が４０μg（力価）及び１０μg（力価）となるよう、１号緩衝液を加え、正確に希釈し、高濃度試料溶液及び低濃度試料溶液を調製する。

（イ）　製造の方法の基準

Streptomyces rimosusのオキシテトラサイクリン生産菌株を好気的に培養し、培養を終了した後、培養液のpHを調整し、固形物をろ過し、ろ液中のオキシテトラサイクリンをアルキルトリメチルアンモニウムカルシウム塩として析出させ、ろ過及び水洗した後、乾燥して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

遮光した気密容器に保存すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

アルキルトリメチルアンモニウムカルシウムオキシテトラサイクリン製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

アルキルトリメチルアンモニウムカルシウムオキシテトラサイクリン製造用原体の製造の方法の基準を準用する。

（ウ）　保存の方法の基準

アルキルトリメチルアンモニウムカルシウムオキシテトラサイクリン製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（エ）　表示の基準

本品の直接の容器又は直接の被包に、次の文字を記載すること。

有効期間　製造の翌月から２年

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、アルキルトリメチルアンモニウムカルシウムオキシテトラサイクリン製造用原体に、賦形物質を混和した小片又は粉末である。

力価　本品は、力価試験を行うとき、表示力価の８５～１２５％を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、淡黄色～暗褐色の小片又は粉末で、臭いはない、又は僅かに特異な臭いを有する。

②　本品は、１.７０mmの標準網ふるいを通過する。

③　本品は、発かびを認めない。

確認試験　本品の表示力価に従い、オキシテトラサイクリン１～２mg（力価）を含む量を量り、硫酸２mLを加えるとき、溶液は、紅色～暗紅色を呈する。

乾燥減量　１０.０％以下（1g，１０５℃，３時間）

力価試験

寒天平板　アルキルトリメチルアンモニウムカルシウムオキシテトラサイクリン製造用原体の規定を準用する。

試験菌　アルキルトリメチルアンモニウムカルシウムオキシテトラサイクリン製造用原体の規定を準用する。

常用標準希釈液の調製　アルキルトリメチルアンモニウムカルシウムオキシテトラサイクリン製造用原体の規定を準用する。

試料溶液の調製　本品の表示力価に従い、試験を行うために必要な量を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、１mL当たりの濃度が約１mg（力価）となるよう、メタノール・塩酸混液（４９：１）一定容量を全量ピペットを用いて加え、激しくかき混ぜ、ろ過又は遠心分離し、試料原液とする。試験を行うために必要な量の試料原液を全量ピペットを用いて量り、以下アルキルトリメチルアンモニウムカルシウムオキシテトラサイクリン製造用原体の規定を準用する。なお、必要ならば、エチレンジアミン四酢酸二ナトリウム溶液等のキレート剤を試料溶液の調製時に加える。ただし、この場合は、常用標準希釈液にも同濃度となるよう、キレート剤を加える。

（イ）　製造の方法の基準

アルキルトリメチルアンモニウムカルシウムオキシテトラサイクリン製造用原体に、賦形物質を混和して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

（エ）　表示の基準

本品の直接の容器又は直接の被包に、次の文字を記載すること。

有効期間　製造の翌月から２年

（１１１）　エンラマイシン

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

力価　本品は、力価試験を行うとき、１mg中に１０.０μg（力価）以上を含む。

物理的・化学的性質　本品は、灰褐色～褐色の粉末又は粒子で、僅かに特異な臭いを有する。

確認試験

①　エンラマイシン約１０mg（力価）を含む量の本品を量り、メタノール・０.１mol／L塩酸試液混液（１：１）５０mLを加え、約２０分間振り混ぜた後、ろ過する。ろ液にアンモニア試液を加えて中性～微アルカリ性とした後、必要に応じてろ過し、試料溶液とする。この溶液２０mLに、メタノール（１→２）に浸漬した多孔性スチレンジビニルベンゼン共重合体精製樹脂約１mLを加え、１０分間振り混ぜ、ガラスろ過器でろ過する。この樹脂を水約２０mLで２回洗った後、メタノール・０.２mol／L塩酸試液混液（７：３）２０mLを加え、激しく振り混ぜ、ろ過する。この溶液につき、吸収スペクトルを測定するとき、波長２６９～２７５nmに吸収の極大を示し、波長２５０～２５６nmに吸収の極小を示す。

②　エンラマイシン約１００mg（力価）を含む量の本品を量り、アセトン・１mol／L塩酸試液・水混液（３５：１２：５６）５０mLを加え、かき混ぜた後、アンモニア試液を用いて中和し、ろ過又は遠心分離する。試験を行うために必要な量のろ液又は上澄液を量り、１mL当たりの濃度が約１mg（力価）となるようにアセトン（７→２０）を加え、試料溶液とする。この試料溶液及び力価試験で得た常用標準希釈原液５μLずつを薄層クロマトグラフ用セルロース末を用いて調製した薄層板にスポットする。次に、n―ブタノール・ピリジン・水混液（８：３：９）の上層液を展開溶媒として約１０cm展開した後、薄層板を風乾する。これにニンヒドリンのアセトン溶液（１→５０）を均等に噴霧し、１０５℃で１０分間加熱するとき、試料溶液から得た主なスポット及び常用標準希釈原液から得たスポットは、紫色を呈し、これらのRf値は等しい。

純度試験

① pH　本品の水懸濁液（１→１０）のpHは、５.０～８.０でなければならない。

② 重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第３法により試料溶液を調製し、鉛標準液３.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（３０μg／g以下）。

③ ヒ素　本品０.５g（０.４５～０.５４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（４μg／g以下）。

乾燥減量　６.０％以下（１g，０.６７kPa以下，６０℃，３時間）

酸可溶性灰分　本品約１gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、希塩酸２０mLを加え、５０℃で１５分間かき混ぜながら加温し、放冷した後、５０mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて５０mLとし、ろ過する。必要ならば、澄明になるまで遠心分離し、この溶液２５mLを量り、希硫酸１mLを加え、蒸発乾固し、８００±２５℃で恒量になるまで強熱するとき、その量は、２０.０％以下でなければならない。

窒素　１.０～８.０％（ケルダール法）

粗脂肪　２０.０％以下

粗繊維　５.０％以下

力価試験

寒天平板（単層）　試験菌を混和した１３号培地１０mL（内径１００mmのペトリ皿にあっては１１mL）を用いる。

試験菌　Bacillus subtilis ATCC ６６３３を用いる。

常用標準希釈液の調製　試験を行うために必要な量の常用標準品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、メタノール（４→５）を加えて溶かし、１mL当たりの濃度が約１mg（力価）となるよう、更にメタノール（４→５）を加え、正確に一定容量とし、希釈原液とする。試験を行うために必要な量の希釈原液を全量ピペットを用いて量り、１mL当たりの濃度が４０μg（力価）

及び１０μg（力価）となるよう、８号緩衝液を加え、正確に希釈し、高濃度常用標準希釈液及び低濃度常用標準希釈液を調製する。

試料溶液の調製　試験を行うために必要な量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、１mL当たりの濃度（推定値）が約１mg（力価）となるよう、アセトン・１mol／L塩酸試液・水混液（３５：１２：５６）一定容量を全量ピペットを用いて加え、かき混ぜ、pHが２.８～３.２であることを確かめ、必要ならば、１mol／L塩酸試液又は１mol／L水酸化ナトリウム試液を用いてpHを調整した後、ろ過又は遠心分離し、試料原液とする。試験を行うために必要な量の試料原液を全量ピペットを用いて量り、１mL当たりの濃度（推定値）が４０μg（力価）及び１０μg（力価）となるよう、８号緩衝液を加え、正確に希釈し、高濃度試料溶液及び低濃度試料溶液を調製する。

（イ）　製造の方法の基準

Streptomyces fungicidicusのエンラマイシン生産菌株を好気的に培養し、培養を終了した後、培養液のpHを調整し、必要に応じてろ過助剤を用い、ろ過して得た固形物を乾燥して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、エンラマイシン製造用原体に、賦形物質を混和した小片、粉末又は粒子である。

力価　本品は、力価試験を行うとき、表示力価の８５～１２５％を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、灰褐色～褐色又は黄褐色の小片、粉末又は粒子で、僅かに特異な臭いを有する。

② 本品は、２.００mmの標準網ふるいを通過する。

③ 本品は、発かびを認めない。

確認試験　エンラマイシン製造用原体の確認試験を準用する。

乾燥減量　１０.０％以下（1g，１０５℃，３時間）

力価試験

寒天平板　エンラマイシン製造用原体の規定を準用する。

試験菌　エンラマイシン製造用原体の規定を準用する。

常用標準希釈液の調製　エンラマイシン製造用原体の規定を準用する。

試料溶液の調製　本品を必要に応じ粉砕した後、表示力価に従い、試験を行うために必要な量を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、１mL当たりの濃度が約１mg（力価）となるよう、アセトン・１mol／L塩酸試液・水混液（３５：１２：５６）一定容量を全量ピペットを用いて加え、かき混ぜ、以下エンラマイシン製造用原体の規定を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

エンラマイシン製造用原体に、賦形物質を混和し、必要に応じて造粒して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

エンラマイシン製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（エ）　表示の基準

本品の直接の容器又は直接の被包に、次の文字を記載すること。

有効期間　製造の翌月から２年

（１１２）　クロルテトラサイクリン

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

力価　本品は、力価試験を行うとき、１mg中に１００μg（力価）以上を含む。

物理的・化学的性質　本品は、黄褐色～暗褐色の粉末又は粒子で、僅かに特異な臭いを有する。

確認試験

①　クロルテトラサイクリン約２mg（力価）を含む量の本品を量り、０.１mol／L塩酸試液１０mLを加え、５分間激しく振り混ぜた後、遠心分離する。その上澄液２mLにアミノピリン溶液（３→１００）１mL及び１mol／L水酸化ナトリウム試液４mLを加え、ときどき振り混ぜながら５分間放置した後、フェリシアン化カリウム溶液（１→２５０）１mLを加え、さらに、３０℃の水浴中で５分間振り混ぜ、引き続きときどき振り混ぜながら４５分間放置する。次に、イソアミルアルコール５mLを加え、激しく振り混ぜた後、上層液を除き、酢酸２mL及び酢酸イソアミル２mLを加え、振り混ぜ、放置するとき、上層は、紫色を呈する。

②　確認試験①の上澄液１mLに、リン酸塩緩衝液（pH７.５）５mLを加え、水浴中で１０分間加熱した後、紫外線を照射するとき、溶液は、青色の蛍光を発する。

純度試験

①　pH　本品の水懸濁液（１→１０）のpHは、３.０～８.５でなければならない。

②　鉛　本品５.０g（４.９５～５.０４g）を量り、希硝酸（１→３）５０mLを全量ピペットを用いて加え、３０分間かき混ぜた後、ろ過し、試料溶液とし、原子吸光光度法（フレーム方式）により試験を行う。別に、原子吸光光度用鉛標準液２.０mLを量り、５０mLの全量フラスコに入れ、希硝酸（１→３）を標線まで加えて５０mLとし、標準液とする。試料溶液及び標準液につき、光源として鉛測定用中空陰極ランプを、可燃性ガスとしてアセチレン又は水素を、支燃性ガスとして空気をそれぞれ用い、波長

２８３.３nmで吸光度を測定するとき、試料溶液の吸光度は、標準液の吸光度以下でなければならない（１０μg／g以下）。

③　銅　②で得た試料溶液５mLを全量ピペットを用いて量り、５０mLの全量フラスコに入れ、希硝酸（１→３）を標線まで加えて５０mLとし、試料溶液とし、原子吸光光度法（フレーム方式）により試験を行う。別に、銅標準液２.０mLを量り、５０mLの全量フラスコに入れ、希硝酸（１→３）を標線まで加えて５０mLとし、標準液とする。試料溶液及び標準液につき、光源として銅測定用中空陰極ランプを、可燃性ガスとしてアセチレン又は水素を、支燃性ガスとして空気をそれぞれ用い、波長３２４.７nmで吸光度を測定するとき、試料溶液の吸光度は、標準液の吸光度以下でなければならない（１００μg／g以下）。

④　ヒ素　本品０.５g（０.４５～０.５４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（４μg／g以下）。

乾燥減量　８.０％以下（１g，０.６７kPa以下，６０℃，３時間）

酸可溶性灰分　本品約１gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、希硝酸２０mLを加え、５０℃で１５分間かき混ぜながら加温し、放冷した後、５０mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて５０mLとし、ろ過する。必要ならば、澄明になるまで遠心分離し、上澄液２５mLを量り、希硫酸１mLを加え、蒸発乾固し、８００±２５℃で恒量になるまで強熱するとき、その量は、２０.０％以下でなければならない。

窒素　１.０～８.０％（ケルダール法）

粗脂肪　２８.０％以下

粗繊維　３.０％以下

力価試験

寒天平板（単層）　試験菌を混和した４号培地１０mL（内径１００mmのペトリ皿にあっては１１mL）を用いる。

試験菌　Micrococcus luteus ATCC ９３４１を用いる。

常用標準希釈液の調製　試験を行うために必要な量の常用標準品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、水を加えて溶かし、１mL当たりの濃度が約１mg（力価）となるよう、更に水を加え、正確に一定容量とし、希釈原液とする。試験を行うために必要な量の希釈原液を全量ピペットを用いて量り、１mL当たりの濃度が４０μg（力価）及び１０μg（力価）となるよう、８号緩衝液を加え、正確に希釈し、高濃度常用標準希釈液及び低濃度常用標準希釈液を調製する。

試料溶液の調製　試験を行うために必要な量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、１mL当たりの濃度（推定値）が約１mg（力価）となるよう、アセトン・２mol／L塩酸試液・水混液（１０：１：１５）一定容量を全量ピペットを用いて加え、かき混ぜ、ろ過又は遠心分離し、試料原液とする。試験を行うために必要な量の試料原液を全量ピペットを用いて量り、８号緩衝液適量を加え、１mol／L水酸化ナトリウム試液を用いてpHを３.９～４.１に調整した後、１mL当たりの濃度（推定値）が４０μg（力価）及び１０μg（力価）となるよう、８号緩衝液を加え、正確に希釈し、高濃度試料溶液及び低濃度試料溶液を調製する。

（イ）　製造の方法の基準

Streptomyces aureofaciensのクロルテトラサイクリン生産菌株を好気的に培養し、培養を終了した後、培養液のpHを調整し、必要に応じてろ過助剤を用い、ろ過して得た固形物を乾燥して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、クロルテトラサイクリン製造用原体に、賦形物質を混和した小片、粉末又は粒子である。

力価　本品は、力価試験を行うとき、表示力価の８５～１２５％を含む。

物理的・化学的性質

① 本品は、黄褐色～暗褐色の小片、粉末又は粒子で、僅かに特異な臭いを有する。

② 本品は、２.００mmの標準網ふるいを通過する。

③ 本品は、発かびを認めない。

確認試験　クロルテトラサイクリン製造用原体の確認試験を準用する。

乾燥減量　１０.０％以下（1g，１０５℃，３時間）

力価試験

寒天平板　クロルテトラサイクリン製造用原体の規定を準用する。

試験菌　クロルテトラサイクリン製造用原体の規定を準用する。

常用標準希釈液の調製　クロルテトラサイクリン製造用原体の規定を準用する。

試料溶液の調製　本品を必要に応じ粉砕した後、表示力価に従い、試験を行うために必要な量を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、１mL当たりの濃度が約１mg（力価）となるよう、アセトン・２mol／L塩酸試液・水混液（１０：１：１５）一定容量を全量ピペットを用いて加え、かき混ぜ、以下クロルテトラサイクリン製造用原体の規定を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

クロルテトラサイクリン製造用原体に、賦形物質を混和し、必要に応じて造粒して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

クロルテトラサイクリン製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（エ）　表示の基準

本品の直接の容器又は直接の被包に、次の文字を記載すること。

有効期間　製造の翌月から２年

（１１３）　サリノマイシンナトリウム

サリノマイシンナトリウム（その１）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

力価　本品は、サリノマイシンのナトリウム塩であり、力価試験を行うとき、１mg中に８００μg（力価）以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、白色～淡黄白色の結晶性の粉末で、僅かに特異な臭いを有する。

②　本品は、酢酸エチルに極めて溶けやすく、アセトン、エチルエーテル、クロロホルム及びメタノールに溶けやすく、n―ヘキサンにやや溶けにくく、水にほとんど溶けない。

確認試験

①　本品のメタノール溶液（３→１,０００）２mLにバニリン・塩酸試液２mLを加え、静かに振り混ぜるとき、溶液は、赤色を呈する。

②　本品のメタノール溶液（１→１０,０００）９mLに１mol／L塩酸試液１mLを加え、よく振り混ぜ、室温で５分間放置する。この溶液につき、紫外部吸収スペクトルを測定するとき、波長２８５～３００nmに吸収の極大を示す。

③　本品３g（２.５～３.４g）を灰化し、水１０mLを加え、振り混ぜた後、ろ過して得られた溶液は、ナトリウム塩の定性反応を呈する。

純度試験

①　溶状　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、メタノール２０mLを加えて溶かすとき、その溶液は、淡黄色で、澄明又は

ほとんど澄明でなければならない。

② 重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第３法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

③ ヒ素　本品０.５g（０.４５～０.５４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（４μg／g以下）。

乾燥減量　７.０％以下（１g，０.６７kPa以下，６０℃，３時間）

強熱残分　７.０～１２.０％（１g）

力価試験

寒天平板　基層用培地及び種層用培地は、それぞれ１４号培地を用いる。ただし、基層用培地は１０mL（内径１００mmのペトリ皿にあっては１１mL）とする。

試験菌　Bacillus subtilis ATCC ６６３３を用いる。

常用標準希釈液の調製　試験を行うために必要な量の常用標準品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、メタノールを加えて溶かし、１mL当たりの濃度が約４００μg（力価）となるよう、更にメタノールを加え、正確に一定容量とし、希釈原液とする。試験を行うために必要な量の希釈原液を全量ピペットを用いて量り、１mL当たりの濃度が４０μg（力価）及び１０μg（力価）、メタノールの濃度がそれぞれ１０％となるよう、水及びメタノールを加え、正確に希釈し、高濃度常用標準希釈液及び低濃度常用標準希釈液を調製する。

試料溶液の調製　試験を行うために必要な量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、メタノールを加えて溶かし、１mL当たりの濃度（推定値）が約４００μg（力価）となるよう、正確に一定容量とし、試料原液とする。試験を行うために

必要な量の試料原液を全量ピペットを用いて量り、１mL当たりの濃度（推定値）が４０μg（力価）及び１０μg（力価）、メタノールの濃度がそれぞれ１０％となるよう、水及びメタノールを加え、正確に希釈し、高濃度試料溶液及び低濃度試料溶液を調製する。

（イ）　製造の方法の基準

Streptomyces albusのサリノマイシン生産菌株を好気的に培養し、培養を終了した後、固形分をろ取し、固形分中のサリノマイシンを有機溶媒で抽出する。この溶液を濃縮し、アルカリ条件下でナトリウム塩として晶出ろ過し、得られた結晶を水洗した後、乾燥して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、サリノマイシンナトリウム（その１）製造用原体に、賦形物質を混和又は造粒した小片、粉末又は粒子である。

力価　本品は、１mgにつき、１００μg（力価）以下であり、力価試験を行うとき、表示力価の８５～１２５％を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、淡黄白色～淡褐色の小片、粉末又は粒子で、特異な臭いを有する。

②　本品は、２.００mmの標準網ふるいを通過する。

③　本品は、発かびを認めない。

確認試験　本品の表示力価に従い、サリノマイシン約３０mg（力価）を含む量を量り、メタノール１０mLを加え、振り混ぜ、ろ過する。この溶液２mLを量り、以下サリノマイシンナトリウム（その１）製造用原体の確認試験①を準用する。

乾燥減量　１２.０％以下（１g，１０５℃，３時間）

力価試験

寒天平板　サリノマイシンナトリウム（その１）製造用原体の規定を準用する。

試験菌　サリノマイシンナトリウム（その１）製造用原体の規定を準用する。

常用標準希釈液の調製　サリノマイシンナトリウム（その１）製造用原体の規定を準用する。

試料溶液の調製　本品の表示力価に従い、試験を行うために必要な量を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、１mL当たりの濃度が約４００μg（力価）となるよう、メタノール一定容量を全量ピペットを用いて加え、かき混ぜて又は振り混ぜて、ろ過又は遠心分離し、そのろ液又は上澄液を試料原液とする。試験を行うために必要な量の試料原液を全量ピペットを用いて量り、以下サリノマイシンナトリウム（その１）製造用原体の規定を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

サリノマイシンナトリウム（その１）製造用原体に、賦形物質を混和し、必要に応じて造粒して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

サリノマイシンナトリウム（その１）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（エ）　表示の基準

本品の直接の容器又は直接の被包に、次の文字を記載すること。

有効期間　製造の翌月から２年

使用上の注意　この飼料添加物は、鶏又は牛に過剰投与した場合発育障害がおこるので、定められた添加量を厳守するとともに、均一に配合するよう注意すること。

サリノマイシンナトリウム（その２）

ア　製造用原体（その１）

（ア）　成分規格

力価　本品は、力価試験を行うとき、１mg中に３００μg（力価）以上を含む。

物理的・化学的性質　本品は、淡褐色の粉末で、特異な臭いを有する。

確認試験

①　本品０.１g（０.０５～０.１４g）にメタノール１０mLを加え、よく振り混ぜた後、ろ過する。このろ液２mLにバニリン・塩酸試液２mLを加え、振り混ぜ、５分間加温するとき、溶液は、赤色を呈する。

②　本品３０mg（２９.５～３０.４mg）にメタノール１００mLを加え、よく振り混ぜた後、ろ過する。このろ液１０mLに１mol／L塩酸試液１mLを加え、よく振り混ぜ、室温で５分間放置する。この溶液につき、紫外部吸収スペクトルを測定するとき、波長２８５～３００nmに吸収の極大を示す。

③　本品１g（０.５～１.４g）にメタノール１０mLを加え、よく振り混ぜた後、ろ過し、ろ液を水浴上で蒸発乾固する。得られた残留物は、ナトリウム塩の定性反応①を呈する。

純度試験

①　pH　本品の水懸濁液（１→１００）のpHは、８.０～１０.０でなければならない。

②　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

③　ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

乾燥減量　７.０％以下（１g，０.６７kPa以下，６０℃，３時間）

強熱残分　４５.０％以下（１g）

窒素　０.２～２.０％（ケルダール法）

粗脂肪　４７.０～８５.０％

粗繊維　２.０％以下

力価試験

寒天平板　サリノマイシンナトリウム（その１）製造用原体の規定を準用する。

試験菌　サリノマイシンナトリウム（その１）製造用原体の規定を準用する。

常用標準希釈液の調製　サリノマイシンナトリウム（その１）製造用原体の規定を準用する。

試料溶液の調製　試験を行うために必要な量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、１mL当たりの濃度（推定値）が約４００μg（力価）となるよう、メタノール一定容量を全量ピペットを用いて加え、かき混ぜて又は振り混ぜて、ろ過又は遠心分離し、そのろ液又は上澄液を試料原液とする。試験を行うために必要な量の試料原液を全量ピペットを用いて量り、以下サリノマイシンナトリウム（その１）製造用原体の規定を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

Streptomyces albusのサリノマイシン生産菌株を好気的に培養し、培養を終了した後、必要に応じてろ過助剤を用い、固形分をろ取する。この固形分を乾燥し、乾燥した固形分の質量の１２％以内の割合でケイ酸、軽質無水ケイ酸又は無水ケイ酸を加え、粉砕・混和して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

（エ）　表示の基準

本品の直接の容器又は直接の被包に、次の文字を記載すること。

サリノマイシンナトリウム（飼料級）

イ　製造用原体（その２）

（ア）　成分規格

力価　本品は、力価試験を行うとき、１mg中に２００μg（力価）以上を含む。

物理的・化学的性質　本品は、淡褐色の粉末又は粒子で、特異な臭いを有する。

確認試験

①　本品０.１g（０.０５～０.１４g）にメタノール１０mLを加え、よく振り混ぜた後、ろ過する。このろ液２mLにバニリン・塩酸試液２mLを加え、振り混ぜ、５分間加温するとき、溶液は、赤色を呈する。

②　本品３０mg（２９.５～３０.４mg）にメタノール１００mLを加え、よく振り混ぜた後、ろ過する。このろ液１０mLに１mol／L塩酸試液１mLを加え、よく振り混ぜ、室温で５分間放置する。この溶液につき、紫外部吸収スペクトルを測定するとき、波長２８５～３００nmに吸収の極大を示す。

純度試験

①　pH　本品の水懸濁液（１→１００）のpHは、８.０～１０.０でなければならない。

②　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

③　ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ

素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

乾燥減量　７.０％以下（１g，０.６７kPa以下，６０℃，３時間）

強熱残分　６０.０％以下（１g）

窒素　０.２～２.０％（ケルダール法）

粗脂肪　３０.０～４０.０％

粗繊維　２.０％以下

力価試験

寒天平板　サリノマイシンナトリウム（その１）製造用原体の規定を準用する。

試験菌　サリノマイシンナトリウム（その１）製造用原体の規定を準用する。

常用標準希釈液の調製　サリノマイシンナトリウム（その１）製造用原体の規定を準用する。

試料溶液の調製　試験を行うために必要な量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、１mL当たりの濃度（推定値）が約４００μg（力価）となるよう、メタノール一定容量を全量ピペットを用いて加え、かき混ぜて又は振り混ぜて、ろ過又は遠心分離し、そのろ液又は上澄液を試料原液とする。試験を行うために必要な量の試料原液を全量ピペットを用いて量り、以下サリノマイシンナトリウム（その１）製造用原体の規定を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

Streptomyces albusのサリノマイシン生産菌株を好気的に培養し、培養を終了した後、培養液にカルボキシメチルセルロースナトリウム及び炭酸カルシウムを加えて濃縮し、軽質無水ケイ酸を加え、乾燥して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

（エ）　表示の基準

本品の直接の容器又は直接の被包に、次の文字を記載すること。

サリノマイシンナトリウム（飼料級）

ウ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、サリノマイシンナトリウム（その２）製造用原体に、賦形物質を混和した小片又は粉末である。

力価　本品は、１mgにつき、１００μg（力価）以下であり、力価試験を行うとき、表示力価の８５～１２５％を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、淡黄白色～淡褐色の小片又は粉末で、特異な臭いを有する。

②　本品は、２.００mmの標準網ふるいを通過する。

③　本品は、発かびを認めない。

確認試験

①　本品の表示力価に従い、サリノマイシン約３０mg（力価）を含む量を量り、メタノール１０mLを加え、振り混ぜた後、ろ過する。このろ液２mLを量り、以下サリノマイシンナトリウム（その２）製造用原体の確認試験①を準用する。

②　本品の表示力価に従い、サリノマイシン約１０mg（力価）を含む量を量り、メタノール１００mLを加え、振り混ぜた後、ろ過する。このろ液１０mLを量り、以下サリノマイシンナトリウム（その２）製造用原体の確認試験②を準用する。

③　本品１g（０.５～１.４g）を量り、メタノール１０mLを加え、５分間振り混ぜた後、ろ過し、ろ液は、淡黄色～黄色を呈する。

乾燥減量　１０.０％以下（１g，１０５℃，３時間）

力価試験

寒天平板　サリノマイシンナトリウム（その１）製造用原体の規定を準用する。

試験菌　サリノマイシンナトリウム（その１）製造用原体の規定を準用する。

常用標準希釈液の調製　サリノマイシンナトリウム（その１）製造用原体の規定を準用する。

試料溶液の調製　本品の表示力価に従い、試験を行うために必要な量を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、１mL当たりの濃度が約４００μg（力価）となるよう、メタノール一定容量を全量ピペットを用いて加え、以下サリノマイシンナトリウム（その２）製造用原体の規定を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

サリノマイシンナトリウム（その２）製造用原体に、賦形物質を混和して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

サリノマイシンナトリウム（その２）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（エ）　表示の基準

本品の直接の容器又は直接の被包に、次の文字を記載すること。

サリノマイシンナトリウム（飼料級）

有効期間　製造の翌月から２年

使用上の注意　この飼料添加物は、鶏又は牛に過剰投与した場合発育障害がおこるので、定められた添加量を厳守するとともに、均一に配合するよう注意すること。

（１１４）　センデュラマイシンナトリウム

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

力価　本品は、センデュラマイシンのナトリウム塩であり、力価試験を行うとき、１mg中に８６０μg（力価）以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、白色～灰白色の結晶性の粉末である。

②　本品は、メタノールにやや溶けやすく、エタノールにやや溶けにくく、ジクロロメタン及びエーテルに溶けにくく、水及びイソオクタンにほとんど溶けない。

確認試験

①　本品及び常用標準品を赤外吸収スペクトル測定法の臭化カリウム錠剤法により測定し、両者のスペクトルを比較するとき、3,４５０cm^{-1}、２,９７２cm^{-1}、２,９３５cm^{-1}、１,５９５cm^{-1}、１,４６０cm^{-1}、１,３８１cm^{-1}及び１,０６３cm^{-1}付近に吸収を認める。

②　本品及び常用標準品５mg（４.５～５.４mg）ずつを量り、それぞれにメタノール５mLを加えて溶かし、試料溶液及び標準液とする。試料溶液及び標準液５μLずつを薄層クロマトグラフ用シリカゲルを用いて調製した薄層板にスポットする。次に、酢酸エチル・氷酢酸混液（４：１）を展開溶媒として、約１０cm展開した後、薄層板を風乾する。これにバニリン・硫酸・エタノール試液を噴霧した後、１０５℃で約１０分間加熱するとき、試料溶液及び標準液から得た主なスポットは、赤褐色を呈し、これらのRf値は等しい。

純度試験

①　比旋光度　本品約０.２５gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、メタノールに溶かし、２５mLとし、この溶液につき、旋光度を測定するとき、$[\alpha]_D^{25}$＝＋１９.０～＋２３.０°でなければならない。

②　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて

比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

③　ヒ素　本品０.５g（０.４５～０.５４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（４μg／g以下）。

④　ヒドロキシセンデュラマイシン　本品約２５mgを量り、酢酸エチル・イソオクタン・氷酢酸・トリエチルアミン混液（３７５：１２５：２：１）２５mLを加えて溶かし、試料溶液とする。試料溶液５０μLにつき、次の条件で液体クロマトグラフ法により試験を行うとき、ヒドロキシセンデュラマイシンのピーク（センデュラマイシンのピークに係る保持時間の約１.５倍の時間が経過した時に現れるものをいう。）の面積は、試料溶液から得られたピークの合計面積の２.５％以下でなければならない。

操作条件

装置：移動相及び発色液送液用の二つのポンプ、試料導入部、カラム、反応槽、検出器並びに記録装置からなり、カラム及び反応槽は、恒温に保たれるものを用いる。

検出器：可視紫外吸光光度計（測定波長：５２２nm）

カラム：内径約４.０mm、長さ約２５０mmのステンレス管に５μmのシリカゲルを充填する。

カラム温度：２５℃付近の一定温度

反応槽（反応コイル）：内径約０.３mm、長さ約７.６mの管

反応槽温度：９５℃付近の一定温度

移動相：酢酸エチル・イソオクタン・氷酢酸・トリエチルアミン混液（３７５：１２５：２：１）

発色液：無水エタノール２５０mLと硫酸１０mLを混和し、別に、バニリン１５g（１４.５～１５.４g）を無水エタノール２５０mLに溶かした溶液に加える。

移動相流量：毎分約０.６mL

発色液流量：毎分約０.３mL

カラムの選定：常用標準品及びヒドロキシセンデュラマイシンナトリウムを移動相に溶かし、０.０２mg／mLの濃度に調製した溶液につき、上記の条件で操作するとき、両者が完全に分離するものを使用する。

検出感度：移動相で試料溶液（１→５０）５０μLから得たセンデュラマイシンのピーク高さが１０～４０mmになるように調整する。

面積測定範囲：センデュラマイシンの保持時間の３倍

乾燥減量　２.５％以下（１g，減圧，１００℃，３時間）

強熱残分　９.０％以下（１g）

力価試験

寒天天板（単層）　試験菌を混和した１９号培地２０mL（内径１００mmのペトリ皿にあっては２１mL）を用い、せん孔寒天天板とする。

試験菌　Bacillus subtilis ATCC ６６３３を用いる。

常用標準希釈液の調製　試験を行うために必要な量の常用標準品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、メタノール適量を加えて溶かし、１mL当たりの濃度が約１mg（力価）となるよう、正確に一定容量とし、希釈原液とする。試験を行うために必要な量の希釈原液を全量ピペットを用いて量り、１mL当たりの濃度が２０μg（力価）及び５μg（力価）、メタノールの濃度がそれぞれ２５％となるよう、水及びメタノールを加え、正確に希釈し、高濃度常用標準希釈液及び低濃度常用標準希釈液を調製する。

試料溶液の調製　試験を行うために必要な量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、メタノールを加えて溶かし、１mL当たりの濃度（推定値）が約１mg（力価）となるよう、更にメタノールを加え、正確に一定容量とし、試料原液とする。試

験を行うために必要な量の試料原液を全量ピペットを用いて量り、１mL当たりの濃度（推定値）が２０μg（力価）及び５μg（力価）、メタノールの濃度がそれぞれ２５％となるよう、水及びメタノールを加え、正確に希釈し、高濃度試料溶液及び低濃度試料溶液を調製する。

（イ）　製造の方法の基準

Actinomadura roseorufaのセンデュラマイシン生産菌株を好気的に培養し、培養を終了した後、培養液を濃縮したスラリーからアルカリ条件下でセンデュラマイシンナトリウムを有機溶媒により抽出し、抽出液から得た結晶を乾燥して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、センデュラマイシンナトリウム製造用原体に、賦形物質を混和した小片又は粉末である。

力価　本品の力価は、１mgにつき、５０μg（力価）以下であり、力価試験を行うとき、表示力価の８５～１２５％を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、灰黄色～淡褐色の小片又は粉末である。

②　本品は、２.００mmの標準網ふるいを通過する。

③　本品は、発かびを認めない。

確認試験　本品の表示力価に従い、センデュラマイシン約５０mg（力価）を含む量を量り、メタノール５０mLを加え、３０分間激しくかき混ぜた後、遠心分離し、その上澄液を試料溶液とする。以下センデュラマイシンナトリウム製造用原体の確認試験②を準用する。

乾燥減量　１２.０％以下（１g，１０５℃，３時間）

力価試験

寒天平板（単層）　センデュラマイシンナトリウム製造用原体の規定を準用する。

試験菌　センデュラマイシンナトリウム製造用原体の規定を準用する。

常用標準希釈液の調製　センデュラマイシンナトリウム製造用原体の規定を準用する。

試料溶液の調製　本品の表示力価に従い、試験を行うために必要な量を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、１mL当たりの濃度が約１mg（力価）となるよう、メタノール一定容量を全量ピペットを用いて加え、２０分間激しくかき混ぜ静置し、その上澄液を試料原液とする。試験を行うために必要な量の試料原液を全量ピペットを用いて量り、以下センデュラマイシンナトリウム製造用原体の規定を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

センデュラマイシンナトリウム製造用原体に、賦形物質を混和して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

センデュラマイシンナトリウム製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（エ）　表示の基準

本品の直接の容器又は直接の被包に、次の文字を記載すること。

有効期間　製造の翌月から２年

使用上の注意　この飼料添加物は、鶏に過剰投与した場合発育障害がおこるので、定められた添加量を厳守するとともに、均一に配合するよう注意すること。

（１１５）　ナラシン

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

力価　本品は、力価試験を行うとき、１mg中に１００μg（力価）以上を含む。

物理的・化学的性質　本品は、灰褐色～暗褐色の粒子である。

確認試験

①　本品０.８g（０.７５～０.８４g）を量り、メタノール１００mLを加え、２０分間かき混ぜた後、ろ過し、ろ液を試料溶液とする。別に、常用標準ナラシンについてナラシン約１０mg（力価）を含む量を量り、メタノール１０mLを加えて溶かし、標準液とする。試料溶液及び標準液２μLずつを薄層クロマトグラフ用シリカゲルを用いて調製した薄層板にスポットする。次に、酢酸エチル・強アンモニア水混液（９０：１）を展開溶媒として、約１５cm展開した後、薄層板を風乾し、さらに、１０５℃で約１０分間乾燥する。これにバニリン・硫酸・エタノール発色試液を均等に噴霧した後、１０５℃で約１０分間加熱するとき、試料溶液及び標準液から得た主なスポットは、青紫色を呈し、これらのRf値は等しい。

②　本品１０mg（９.５～１０.４mg）を量り、メタノール（９→１０）５０mLを加え、２０分間かき混ぜた後、ろ過する。さらに、この液をメンブランフィルター（０.４５μm）を用いてろ過し、ろ液を試料溶液とする。別に、常用標準ナラシン５mg（４.５～５.４mg）を量り、メタノール（９→１０）２５０mLを加えて溶かし、標準液とする。試料溶液及び標準液各２００μLにつき、次の操作条件で液体クロマトグラフ法により試験を行うとき、試料溶液及び標準液から得たナラシンAのピークに係る保持時間は一致する。

操作条件

装置：移動相及び発色液送液用の二つのポンプ、試料導入部、カラム、反応槽、検出器及び記録装置からなり、カラム及び反応槽は、恒温に保たれるものを用いる。

検出器：可視吸光光度計（測定波長：５２０nm）

カラム：内径４.６mm、長さ２５０mmのステンレス管に粒径５μmの液体クロマトグラフ用オクタデシルシリル化シリカゲルを充填する。

カラム温度：２５℃付近の一定温度

反応槽（反応コイル）：内径約０.５mm、長さ約５.０mの管

反応槽温度：９８℃付近の一定温度

移動相：メタノール・水・酢酸混液（９４０：６０：１）

発色液：メタノール９５０mLと硫酸２０mLを混和し、これにバニリン３０g（２９.５～３０.４g）を溶かす。

移動相流量：毎分約０.６５mL

発色液流量：毎分約０.６５mL

カラムの選定：常用標準モネンシン及び常用標準ナラシン５mg（４.５～５.４mg）ずつを量り、メタノール（９→１０）を加えて溶かし、２５０mLとする。この溶液２００μLにつき、上記の条件で操作するとき、モネンシンA、ナラシンAの順に溶出し、その分離度が３.０以上のものを用いる。

面積測定範囲：ナラシンAの保持時間の約２倍

純度試験

① 鉛　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、約２００℃で２時間炭化した後、約２５０℃から１時間当たり５０℃の昇温速度で約４５０℃まで加熱し、この温度を２時間保持して灰化する。放冷した後、硝酸５mLを加え、時計皿で覆い、砂浴上で加熱し、時計皿を除き、ほとんど乾固する。放冷した後、塩酸（１→６）約２５mLを加え、１０分間緩やかに加熱する。放冷した後、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとし、３０秒以内にろ過し、試料溶液とする。別に、原

子吸光光度用鉛標準液１.０mLを量り、１００mLの全量フラスコに入れ、塩酸（１→６）約２５mLを加え、更に水を標線まで加えて１００mLとし、標準液とする。試料溶液及び標準液につき、各３０mLを量り、リン酸８mL、ヨウ化カリウム溶液（６→１０）２mL及びメチルイソブチルケトン１０mLをそれぞれ全量ピペットを用いて加え、約１分間激しく振り混ぜた後、少時静置する。３０秒以内に、直射光を避けながら、試料溶液及び標準液から得たメチルイソブチルケトン層につき、光源として鉛測定用中空陰極ランプを、可燃性ガスとしてアセチレン又は水素を、支燃性ガスとして空気を用い、波長２８３.３nmで原子吸光光度法（フレーム方式）により試験を行うとき、試料溶液から得たメチルイソブチルケトン層の吸光度は、標準液から得たメチルイソブチルケトン層の吸光度以下でなければならない（２５μg／g以下）。

② ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２６μg／g以下）。

ただし、標準色の調製に用いるヒ素標準液の量は、１３mLとする。この色は、三酸化ヒ素０.０２６mgに対応する。

ヒ素標準液　ヒ素標準原液２０mLを全量ピペットを用いて量り、１,０００mLの全量フラスコに入れ、希硫酸５mLを加え、新たに煮沸し冷却した水を標線まで加えて１,０００mLとする。この溶液１mLは、三酸化ヒ素０.００２mgを含む。この溶液は、用時調製し、共栓瓶に保存する。

③ ナラシンAの含有比率　確認試験②の試料溶液及び標準液各２００μLにつき、確認試験②の操作条件を準用し、液体クロマトグラフ法により試験を行うとき、ナラシンAの含有比率は、８５％以上でなければならない。

$$\text{本品中のナラシンAの含有比率}\,(\%) = \frac{A_{T1}}{A_T} \times 100$$

A_{T1}：試料溶液のナラシンAのピーク面積

A_T：試料溶液のピーク面積の総和

乾燥減量　１０.０％以下（１g，０.６７kPa以下，６０℃，３時間）

窒素　２.０％以下（ケルダール法）

粗脂肪　２７.０％以下（２g）

粗繊維　２.０％以下（２g）

力価試験

寒天平板（単層）　試験菌を混和した１５号培地１０mL（内径１００mmのペトリ皿にあっては１１mL）を用いる。

試験菌　Bacillus subtilis ATCC ６６３３を用いる。

常用標準希釈液の調製　試験を行うために必要な量の常用標準品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、炭酸水素ナトリウム・メタノール試液を加えて溶かし、１mL当たりの濃度（推定値）が約１mg（力価）となるよう、更に炭酸水素ナトリウム・メタノール試液を加え、正確に一定容量とし、希釈原液とする。試験を行うために必要な量の希釈原液を全量ピペットを用いて量り、１mL当たりの濃度（推定値）が５μg（力価）及び１.２５μg（力価）、メタノールの濃度がそれぞれ３０％となるよう、水及びメタノールを加え、正確に希釈し、高濃度常用標準希釈液及び低濃度常用標準希釈液を調製する。

試料溶液の調製　試験を行うために必要な量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、１mL当たりの濃度（推定値）が約１mg（力価）となるよう、メタノール（９→１０）一定容量を全量ピペットを用いて加え、２０分間かき混ぜた後、ろ過し、そのろ液を試料原液とする。試験を行うために必要な量の試料原液を全量ピペットを用いて量り、１mL当たりの濃度（推定値）が５μg（力価）及び１.２５μg（力価）、メタノールの濃度がそれぞれ３０％となるよう、水及びメタノールを加え、正確に希釈し、高濃度試料溶液及び低濃度試料溶液を調製する。

（イ）　製造の方法の基準

Streptomyces aureofaciensのナラシン生産菌株を好気的に培養し、培養を終了した後、培養液を乾燥し、ベントナイト及び炭酸カ

ルシウムを添加し、造粒して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

遮光した気密容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、ナラシン製造用原体に、賦形物質を混和した粉末又は粒子である。

力価　本品は、１mgにつき、１００μg（力価）以下であり、力価試験を行うとき、表示力価の８５～１２５％を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、灰褐色～褐色又は黄白色～黄色の粉末又は粒子である。

②　本品は、２.００mmの標準網ふるいを通過する。

③　本品は、発かびを認めない。

確認試験

①　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、メタノール１００mLを加え、２０分間振り混ぜた後、ろ過し、ろ液を試料溶液とする。以下ナラシン製造用原体の確認試験①を準用する。

②　ナラシン製造用原体の確認試験②を準用する。

乾燥減量　１２.０％以下（１g，０.６７kPa以下，６０℃，３時間）

力価試験

寒天平板（単層）　ナラシン製造用原体の規定を準用する。

試験菌　ナラシン製造用原体の規定を準用する。

常用標準希釈液の調製　ナラシン製造用原体の規定を準用する。

試料溶液の調製　本品の表示力価に従い、試験を行うために必要な量を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、１mL当たりの濃度（推定値）が約１mg（力価）となるよう、メタノール（９→１０）一定容量を全量ピペットを用いて加え、２０分間かき混ぜた後、ろ過し、そのろ液を試料原液とする。試験を行うために必要な量の試料原液を全量ピペットを用いて量り、以下ナラシン製造用原体の規定を準用する。

（イ）　製造方法の基準

ナラシン製造用原体に、賦形物質を加えて製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

ナラシン製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（エ）　表示の基準

本品の直接の容器又は直接の被包に、次の文字を記載すること。

有効期間　製造の翌月から２年

使用上の注意　この飼料添加物は、鶏に過剰投与した場合発育障害がおこるので、定められた添加量を厳守するとともに、均一に配合するよう注意すること。

（１１６）　ノシヘプタイド

ノシヘプタイド（その１）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

力価　本品は、力価試験を行うとき、１mg中に８００μg（力価）以上を含む。

物理的・化学的性質

① 本品は、淡黄灰白色～帯緑淡黄褐色の結晶又は粉末で、臭いはない、又は僅かに特異な臭いを有する。

② 本品は、シクロヘキサノンにやや溶けやすく、テトラヒドロフランにやや溶けにくく、アセトン及びクロロホルムに溶けにくく、エタノールに極めて溶けにくく、水にほとんど溶けない。

確認試験

① 本品５０mg（４９.５～５０.４mg）を量り、テトラヒドロフラン５０mLを加えて溶かし、試料溶液とする。この試料溶液１mLを量り、メタノール・アンモニア水混液（８７：１３）を加えて２０mLとし、この溶液につき、吸収スペクトルを測定するとき、波長４０５～４１１nmに吸収の極大を示す。

② 本品１０mg（９.５～１０.４mg）を量り、水酸化ナトリウム０.１g（０.０５～０.１４g）を加え、徐々に加熱融解する。放冷した後、蒸留水１mLを加えて溶かし、亜鉛末０.３g（０.２５～０.３４g）及び塩酸（１→２）５mLを加えるとき、発生するガスは、潤した酢酸鉛紙を黒変する。

純度試験

① pH 本品の水懸濁液（１→１,０００）のpHは、４.５～８.０でなければならない。

② 鉛 本品２.０g（１.９５～２.０４g）を量り、５００℃で４時間加熱する。放冷した後、硝酸５mL及び過塩素酸５mLを加え、時計皿で覆い、砂浴上で透明になるまで加熱した後、時計皿を除き、ほとんど乾固する。放冷した後、希硝酸（１→３）約１０mLを加え、１０分間緩やかに加熱する。放冷した後、２０mLの全量フラスコに入れ、希硝酸（１→３）を標線まで加えて２０mLとし、試料溶液とする。別に、原子吸光光度用鉛標準液２.０mLを量り、５０mLの全量フラスコに入れ、希硝酸（１→３）を標線まで加えて５０mLとし、標準液とする。試料溶液及び標準液につき、光源として鉛測定用中空陰極ランプを、可燃性ガスとしてアセチレン又は水素を、支燃性ガスとして空気を用い、波長２８３.３nmで原子吸光光度法（フレーム

方式）により吸光度を測定するとき、試料溶液の吸光度は、標準液の吸光度以下でなければならない（１０μg／g以下）。

③　銅　②で得た試料溶液５mLを全量ピペットを用いて量り、５０mLの全量フラスコに入れ、希硝酸（１→３）を標線まで加えて５０mLとし、試料溶液とする。別に、銅標準液２.０mLを量り、５０mLの全量フラスコに入れ、希硝酸（１→３）を標線まで加えて５０mLとし、標準液とする。試料溶液及び標準液につき、光源として銅測定用中空陰極ランプを、可燃性ガスとしてアセチレン又は水素を、支燃性ガスとして空気をそれぞれ用い、波長３２４.７nmで原子吸光光度法（フレーム方式）により吸光度を測定するとき、試料溶液の吸光度は、標準液の吸光度以下でなければならない（１００μg／g以下）。

④　ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

乾燥減量　７.０％以下（１g，１０５℃，３時間）

強熱残分　５.０％以下（１g）

力価試験

寒天平板（単層）　試験菌を混和した７号培地１０mL（内径１００mmのペトリ皿にあっては１１mL）を用いる。

試験菌　Micrococcus luteus ATCC ９３４１を用いる。

常用標準希釈液の調製　試験を行うために必要な量の常用標準品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、ジメチルホルムアミドを加えて溶かし、１mL当たりの濃度が約１mg（力価）となるよう、更にジメチルホルムアミドを加え、正確に一定容量とし、希釈原液とする。試験を行うために必要な量の希釈原液を全量ピペットを用いて量り、１mL当たりの濃度が２μg（力価）及び０.５μg（力価）となるよう、４号緩衝液・エタノール混液（８５：１５）を加え、正確に希釈し、高濃度常用標準希釈液及び低濃度常用標準希釈液を調製する。

試料溶液の調製　試験を行うために必要な量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、ジメチルホルムアミドを加え

て溶かし、１mL当たりの濃度（推定値）が約１mg（力価）となるよう、更にジメチルホルムアミドを加え、正確に一定容量とし、試料原液とする。試験を行うために必要な量の試料原液を全量ピペットを用いて量り、１mL当たりの濃度（推定値）が２μg（力価）及び０.５μg（力価）となるよう、４号緩衝液・エタノール混液（８５：１５）を加え、正確に希釈し、高濃度試料溶液及び低濃度試料溶液を調製する。

（イ）　製造の方法の基準

Streptomyces actuosusのノシヘプタイド生産菌株を好気的に培養し、培養を終了した後、固形分をろ取する。固形分中のノシヘプタイドを有機溶媒で抽出し、抽出液を濃縮し、濃縮液にイソプロパノールを加え、生じた沈殿をイソプロパノールで１又は２回洗浄した後、乾燥して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、ノシヘプタイド（その１）製造用原体に、賦形物質を混和した粉末又は粒子である。

力価　本品は、力価試験を行うとき、表示力価の８５～１２５％を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、淡黄白色～淡褐色の粉末又は粒子で、臭いはない、又は僅かに特異な臭いを有する。

②　本品は、２.００mmの標準網ふるいを通過する。

③　本品は、発かびを認めない。

確認試験

① 本品の表示力価に従い、ノシヘプタイド約５０mg（力価）を含む量を量り、テトラヒドロフラン５０mLを加え、２０分間激しく振り混ぜた後、ろ過する。この溶液につき、以下ノシヘプタイド（その１）製造用原体の確認試験①を準用する。

② 本品の表示力価に従い、ノシヘプタイド約２０mg（力価）を含む量を量り、テトラヒドロフラン２０mLを加え、２０分間激しく振り混ぜた後、ろ過する。この溶液１０mLを量り、蒸発乾固後、以下ノシヘプタイド（その１）製造用原体の確認試験②を準用する。

乾燥減量　１５.０％以下（1g，１０５℃，３時間）

力価試験

寒天平板（単層）　ノシヘプタイド（その１）製造用原体の規定を準用する。

試験菌　ノシヘプタイド（その１）製造用原体の規定を準用する。

常用標準希釈液の調製　ノシヘプタイド（その１）製造用原体の規定を準用する。

試料溶液の調製　本品の表示力価に従い、試験を行うために必要な量を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、１mL当たりの濃度が約１mg（力価）となるよう、ジメチルホルムアミド一定容量を全量ピペットを用いて加え、２０分間激しくかき混ぜ、ろ過又は遠心分離し、試料原液とする。試験を行うために必要な量の試料原液を全量ピペットを用いて量り、以下ノシヘプタイド（その１）製造用原体の規定を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

ノシヘプタイド（その１）製造用原体に、賦形物質を混和して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

ノシヘプタイド（その１）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（エ）　表示の基準

本品の直接の容器又は直接の被包に、次の文字を記載すること。

有効期間　製造の翌月から２年

ノシヘプタイド（その２）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

力価　本品は、力価試験を行うとき、１mg中に６５μg（力価）以上を含む。

物理的・化学的性質　本品は、黄褐色～暗褐色の粉末又は粒子で、特異な臭いを有する。

確認試験

①　本品０.５g（０.４５～０.５４g）を量り、テトラヒドロフラン・水混液（８０：２０）５０mLを加え、２０分間激しく振り混ぜた後、ろ過し、ろ液を試料溶液とする。この試料溶液１mLを量り、メタノール・アンモニア水混液（８７：１３）を加えて２０mLとし、この溶液につき、吸収スペクトルを測定するとき、波長４０５～４１１nmに吸収の極大を示す。

②　本品０.１g（０.０５～０.１４g）を量り、水酸化ナトリウム０.１g（０.０５～０.１４g）を加え、徐々に加熱融解する。放冷した後、蒸留水１mLを加えて溶かし、亜鉛末０.３g（０.２５～０.３４g）及び塩酸（１→２）５mLを加えるとき、発生するガスは、潤した酢酸鉛紙を黒変する。

純度試験

①　pH　本品の水懸濁液（１→２０）のpHは、４.５～８.０でなければならない。

②　鉛　本品２.０g（１.９５～２.０４g）を量り、５００℃で４時間加熱する。放冷した後、硝酸５mL及び過塩素酸５mLを加え、時計皿で覆い、砂浴上で透明になるまで加熱した後、時計皿を除き、ほとんど乾固する。放冷した後、希硝酸（１→３）約１０mLを加え、１０分間緩やかに加熱する。放冷した後、２０mLの全量フラスコに入れ、希硝酸（１→３）を標線まで加

えて２０mLとし、試料溶液とする。別に、原子吸光光度用鉛標準液１.０mLを量り、５０mLの全量フラスコに入れ、希硝酸（１→３）を標線まで加えて５０mLとし、標準液とする。試料溶液及び標準液につき、光源として鉛測定用中空陰極ランプを、可燃性ガスとしてアセチレン又は水素を、支燃性ガスとして空気をそれぞれ用い、波長２８３.３nmで原子吸光光度法（フレーム方式）により吸光度を測定するとき、試料溶液の吸光度は、標準液の吸光度以下でなければならない（５μg／g以下）。

③　銅　②で得た試料溶液５mLを全量ピペットを用いて量り、５０mLの全量フラスコに入れ、希硝酸（１→３）を標線まで加えて５０mLとし、試料溶液とする。別に、銅標準液０.２mLを量り、５０mLの全量フラスコに入れ、希硝酸（１→３）を標線まで加えて５０mLとし、標準液とする。試料溶液及び標準液につき、光源として銅測定用中空陰極ランプを、可燃性ガスとしてアセチレン又は水素を、支燃性ガスとして空気をそれぞれ用い、波長３２４.７nmで原子吸光光度法（フレーム方式）により吸光度を測定するとき、試料溶液の吸光度は、標準液の吸光度以下でなければならない（１０μg／g以下）。

④　ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を分解フラスコに入れ、硝酸１０mL及び硫酸５mLを加え、静かに加熱する。溶液がなお褐色を呈するときは、放冷した後、硝酸１～２mLを追加して加熱し、溶液が無色～微黄色になるまでこの操作を繰り返す。放冷した後、過塩素酸０.５mLを加え、白煙が発生するまで加熱する。放冷した後、飽和シュウ酸アンモニウム溶液１５mLを加え、再び白煙が発生するまで加熱する。放冷した後、水を加えて約１０mLとし、これを試料溶液とし、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

乾燥減量　１３.０％以下（1g，１０５℃，３時間）

強熱残分　２０.０％以下（０.５g）

窒素　８.０％以下（ケルダール法）

粗脂肪　２２.０％以下

粗繊維　６.０％以下

力価試験

寒天平板（単層）　ノシヘプタイド（その１）製造用原体の規定を準用する。

試験菌　ノシヘプタイド（その１）製造用原体の規定を準用する。

常用標準希釈液の調製　ノシヘプタイド（その１）製造用原体の規定を準用する。

試料溶液の調製　試験を行うために必要な量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、ジメチルホルムアミド・４号緩衝液混液（８０：２０）を加えて溶かし、１mL当たりの濃度（推定値）が約１mg（力価）となるよう、更にジメチルホルムアミド・４号緩衝液混液（８０：２０）を加え、正確に一定容量とし、２０分間激しくかき混ぜ、ろ過又は遠心分離し、試料原液とする。試験を行うために必要な量の試料原液を全量ピペットを用いて量り、以下ノシヘプタイド（その１）製造用原体の規定を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

Streptomyces actuosusのノシヘプタイド生産菌株を好気的に培養し、培養を終了した後、培養液を乾燥し、粉砕して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

（エ）　表示の基準

本品の直接の容器又は直接の被包に、次の文字を記載すること。

ノシヘプタイド（飼料級）

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、ノシヘプタイド（その２）製造用原体に、賦形物質を混和した粉末又は粒子である。

力価　本品は、力価試験を行うとき、表示力価の８５～１２５％を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、淡褐色～褐色の粉末又は粒子で、僅かに特異な臭いを有する。

②　本品は、２.００mmの標準網ふるいを通過する。

③　本品は、発かびを認めない。

確認試験

①　本品の表示力価に従い、ノシヘプタイド約５０mg（力価）を含む量を量り、以下ノシヘプタイド（その２）製造用原体の確認試験①を準用する。

②　本品の表示力価に従い、ノシヘプタイド約２０mg（力価）を含む量を量り、テトラヒドロフラン・水混液（８０：２０）２０mLを加え、２０分間激しく振り混ぜた後、ろ過し、ろ液を試料溶液とする。この試料溶液１０mLを量り、蒸発乾固し、水酸化ナトリウム０.１g（０.０５～０.１４g）を加え、以下ノシヘプタイド（その２）製造用原体の確認試験②を準用する。

乾燥減量　１５.０％以下（1g，１０５℃，３時間）

力価試験

寒天平板（単層）　ノシヘプタイド（その２）製造用原体の規定を準用する。

試験菌　ノシヘプタイド（その２）製造用原体の規定を準用する。

常用標準希釈液の調製　ノシヘプタイド（その２）製造用原体の規定を準用する。

試料溶液の調製　本品の表示力価に従い、試験を行うために必要な量を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、１mL当たりの濃度が約１mg（力価）となるよう、ジメチルホルムアミド・４号緩衝液混液（８０：２０）の一定容量を全量ピペットを

用いて加え、２０分間激しくかき混ぜ、ろ過又は遠心分離し、試料原液とする。試験を行うために必要な量の試料原液を全量ピペットを用いて量り、以下ノシヘプタイド（その２）製造用原体の規定を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

ノシヘプタイド（その２）製造用原体に、賦形物質を混和して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

ノシヘプタイド（その２）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（エ）　表示の基準

本品の直接の容器又は直接の被包に、次の文字を記載すること。

ノシヘプタイド（飼料級）

有効期間　製造の翌月から２年

（１１７）　ビコザマイシン

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

力価　本品は、力価試験を行うとき、１mg中に８５０μg（力価）以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、白色～帯褐白色の結晶又は粉末で、臭いはない、又は僅かに特異な臭いを有する。

②　本品は、水に溶けやすく、メタノールにやや溶けやすく、アセトン又はエタノールに溶けにくく、エーテル又はクロロホルムにほとんど溶けない。

確認試験

① 本品の水溶液（１→１００）１０mLにニンヒドリン試液１mLを加え、水浴中で１５分間加熱するとき、溶液は、紫色を呈する。

② 本品の水溶液（１→１０）１０mLにアントロン試液を静かに加えるとき、接界面の色は、黄褐色を呈する。

純度試験

① 重金属 本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

② ヒ素 本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

乾燥減量 ６.０％以下（１g，減圧，６０℃，３時間）

強熱残分 ０.５％以下（１g）

力価試験

寒天平板 基層用培地及び種層用培地は、それぞれ１４号培地を用いる。

試験菌 Escherichia coli ATCC ２７１６６を用いる。

常用標準希釈液の調製 試験を行うために必要な量の常用標準品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、３号緩衝液を加えて溶かし、１mL当たりの濃度が約１mg（力価）となるよう、更に３号緩衝液を加え、正確に一定容量とし、希釈原液とする。試験を行うために必要な量の希釈原液を全量ピペットを用いて量り、１mL当たりの濃度が１２０μg（力価）及び３０μg（力価）となるよう、３号緩衝液を加え、正確に希釈し、高濃度常用標準希釈液及び低濃度常用標準希釈液を調製する。

試料溶液の調製 試験を行うために必要な量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、３号緩衝液を加えて溶かし、１mL当たりの濃度（推定値）が約１mg（力価）となるよう、更に３号緩衝液を加え、正確に一定容量とし、試料原液とする。試

験を行うために必要な量の試料原液を全量ピペットを用いて量り、１mL当たりの濃度（推定値）が１２０μg（力価）及び３０μg（力価）となるよう、３号緩衝液を加え、正確に希釈し、高濃度試料溶液及び低濃度試料溶液を調製する。

（イ）　製造の方法の基準

Streptomyces griseoflavusのビコザマイシン生産菌株を好気的に培養し、培養を終了した後、菌体を除去する。次に、当該培養液中のビコザマイシンを樹脂に吸着させ、含水有機溶媒で溶出し、溶出液を濃縮し結晶にして、又は当該培養ろ液をイオン交換樹脂を用いて精製し、精製液を濃縮した後、結晶にして製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、ビコザマイシン製造用原体に、賦形物質を混和した粉末又は粒子である。

力価　本品は、力価試験を行うとき、表示力価の８５～１２５％を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、白色～淡褐色の粉末又は粒子で、臭いはない、又は僅に特異な臭いを有する。

②　本品は、２.００mmの標準網ふるいを通過する。

③　本品は、発かびを認めない。

確認試験

①　本品の表示力価に従い、ビコザマイシン約１００mg（力価）を含む量を量り、クロロホルム・メタノール混液（２：１）４０mLを加え、３０分間よく振り混ぜた後、ろ過し、ろ紙上の不溶物をクロロホルム・メタノール混液（２：１）５mLずつで２回

洗浄し、ろ液及び洗液を合わせ、溶媒を減圧留去する。残留物に水１０mL及びクロロホルム５mLを加え、１分間よく振り混ぜた後、必要ならば、遠心分離して水層を試料溶液とする。この試料溶液５mLを量り、ニンヒドリン試液０.５mLを加え、水浴中で１５分間加熱するとき、溶液は、紫色を呈する。

② ビコザマイシン約５０mg（力価）を含む量の常用標準ビコザマイシンを量り、水５mLを加えて溶かし、標準液とする。①の試料溶液及び標準液５μLずつを薄層クロマトグラフ用シリカゲルを用いて調製した薄層板にスポットする。次に、酢酸エチル・メチルエチルケトン・ギ酸・水混液（５：３：１：１）を展開溶媒として約１０cm展開した後、薄層板を風乾する。これを８０℃で３０分間加熱し、放冷した後、アルカリ性ブルーテトラゾリウム試液を均等に噴霧するとき、試料溶液及び標準液から得たスポットは、紫色を呈し、これらのRf値は等しい。

乾燥減量　１５.０％以下（1g，１０５℃，３時間）

力価試験

寒天平板　ビコザマイシン製造用原体の規定を準用する。

試験菌　ビコザマイシン製造用原体の規定を準用する。

常用標準希釈液の調製　ビコザマイシン製造用原体の規定を準用する。

試料溶液の調製　本品の表示力価に従い、試験を行うために必要な量を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、クロロホルム適量を加え、１mL当たりの濃度が１～１０mg（力価）となるよう、３号緩衝液一定容量を全量ピペットを用いて加え、激しく振り混ぜ、必要ならば、ろ過又は遠心分離し、水層を試料原液とする。試験を行うために必要な量の試料原液を全量ピペットを用いて量り、以下ビコザマイシン製造用原体の規定を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

ビコザマイシン製造用原体に、賦形物質を混和し、製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

（エ）　表示の基準

本品の直接の容器又は直接の被包に、次の文字を記載すること。

有効期間　製造の翌月から２年

（１１８）　フラボフォスフォリポール

ア　製造用原体（その１）

（ア）　成分規格

力価　本品は、力価試験を行うとき、１mg中に４０μg（力価）以上を含む。

物理的・化学的性質　本品は、褐色～暗褐色の粉末で、特異な臭いを有する。

確認試験　本品０.１g（０.０５～０.１４g）を量り、メタノール（１→２）１mLを加え、十分に振り混ぜた後、遠心分離してその上澄液を試料溶液とする。別に、常用標準フラボフォスフォリポール１０mg（９.５～１０.４mg）を量り、メタノールを５mL加えて溶かし、標準液とする。試料溶液及び標準液０.１mLずつを蛍光剤入り薄層クロマトグラフ用シリカゲルを用いて調製した薄層板にスポットする。次に、イソプロパノール・強アンモニア水混液（６５：３５）を展開溶媒として４時間以上展開した後、薄層板を風乾する。これに紫外線（主波長２５４nm）を照射するとき、試料溶液から得たスポット及び標準液から得たスポットのRf値は等しい。

純度試験

①　pH　本品の水懸濁液（１→５）のpHは、７.０～８.５でなければならない。

②　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液３.０mLを用いて

比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（３０μg／g以下）。

③　ヒ素　本品０.４０g（０.３９５～０.４０４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（５μg／g以下）。

乾燥減量　４.０％以下（１g，０.６７kPa以下，３時間）

強熱残分　２０.０％以下（１g）

窒素　３.５～４.５％（ケルダール法）

粗脂肪　２２.０％以下

粗繊維　４.０％以下

力価試験

寒天平板　基層用培地及び種層用培地は、それぞれ１２号培地を用いる。ただし、種層用培地にあっては、培地１００mL当たりメチレンブルー１mg及びホウ酸４０mgを溶解混和する。

試験菌　Bacillus cereus ATCC １９６３７を用いる。

常用標準希釈液の調製　試験を行うために必要な量の常用標準品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、メタノール（１→２）を加えて溶かし、１mL当たりの濃度が約１mg（力価）となるよう、更にメタノール（１→２）を加え、正確に一定容量とし、希釈原液とする。試験を行うために必要な量の希釈原液を全量ピペットを用いて量り、メタノール（１→２）で１０倍に希釈した後、この溶液適量を全量ピペットを用いて量り、１mL当たりの濃度が６μg（力価）及び１.５μg（力価）となるよう、７号緩衝液を加え、正確に希釈し、高濃度常用標準希釈液及び低濃度常用標準希釈液を調製する。

試料溶液の調製　試験を行うために必要な量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、１mL当たりの濃度（推定値）が約１００μg（力価）となるよう、メタノール（１→２）を加え、よくかき混ぜ、１mol／L水酸化ナトリウム試液を用いてpH

を８.０に調整した後、還流冷却器を付け、８５℃で１５分間加熱する。放冷した後、塩酸試液を用いてpHを７.０に調整し、メタノール（１→２）少量を加え、正確に一定容量とし、その上澄液を試料原液とする。試験を行うために必要な量の試料原液を全量ピペットを用いて量り、１mL当たりの濃度（推定値）が６μg（力価）及び１.５μg（力価）となるよう、７号緩衝液を加え、正確に希釈し、高濃度試料溶液及び低濃度試料溶液を調製する。

（イ）　製造の方法の基準

Streptomyces bambergiensis、Streptomyces ghanaensis、Streptomyces geyseriensis又はStreptomyces ederensisのフラボフォスフォリポール生産菌株を好気的に培養し、培養を終了した後、培養液を乾燥して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

イ　製造用原体（その２）

（ア）　成分規格

力価　本品は、力価試験を行うとき、１mg中に１００μg（力価）以上を含む。

物理的・化学的性質　本品は、褐色～暗褐色の粉末で、特異な臭いを有する。

確認試験　本品０.１g（０.０５～０.１４g）を量り、メタノール（１→２）１mLを加え、十分に振り混ぜた後、遠心分離し、その上澄液を試料溶液とする。別に、常用標準フラボフォスフォリポール１０mg（９.５～１０.４mg）を量り、メタノールを５mL加えて溶かし、標準液とする。試料溶液及び標準液０.１mLずつを蛍光剤入り薄層クロマトグラフ用シリカゲルを用いて調製した薄層板にスポットする。次に、イソプロパノール・強アンモニア水混液（６５：３５）を展開溶媒として４時間以上展開した後、薄層板を風乾する。これに紫外線（主波長２５４nm）を照射するとき、試料溶液から得たスポット及び標準液から得たスポットのRf値は等しい。

純度試験

① pH　本品の水懸濁液（１→５０）のpHは、８.０～９.５でなければならない。

② 重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液３.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（３０μg／g以下）。

③ ヒ素　本品０.４０g（０.３９５～０.４０４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（５μg／g以下）。

乾燥減量　１０.０％以下（１g，０.６７kPa以下，３時間）

強熱残分　４０.０％以下（１g）

窒素　２.５～４.５％（ケルダール法）

粗脂肪　２２.０％以下

粗繊維　４.０％以下

力価試験

寒天平板　基層用培地及び種層用培地は、それぞれ１２号培地を用いる。ただし、種層用培地にあっては、培地１００mL当たりメチレンブルー１mg（０.５～１.４mg）及びホウ酸４０mg（３９.５～４０.４mg）を溶解混和する。

試験菌　Bacillus cereus ATCC １９６３７を用いる。

常用標準希釈液の調製　試験を行うために必要な量の常用標準品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、メタノール（１→２）を加えて溶かし、１mL当たりの濃度が約１mg（力価）となるよう、更にメタノール（１→２）を加え、正確に一定容量とし、希釈原液とする。試験を行うために必要な量の希釈原液を全量ピペットを用いて量り、メタノール（１→２）で１０倍に希釈した後、この溶液適量を全量ピペットを用いて量り、１mL当たりの濃度が６μg（力価）及び１.５μg（力価）となるよう、

７号緩衝液を加え、正確に希釈し、高濃度常用標準希釈液及び低濃度常用標準希釈液を調製する。

試料溶液の調製　試験を行うために必要な量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、１mL当たりの濃度（推定値）が約１００μg（力価）となるよう、メタノール（１→２）を加え、よくかき混ぜ、１mol／L塩酸試液を用いてpHを８.０に調整した後、還流冷却器を付け、８５℃で１５分間加熱する。放冷した後、１mol／L塩酸試液を用いてpHを７.０に調整し、メタノール（１→２）少量を加え、正確に一定容量とし、その上澄液を試料原液とする。試験を行うために必要な量の試料原液を全量ピペットを用いて量り、１mL当たりの濃度（推定値）が６μg（力価）及び１.５μg（力価）となるよう、７号緩衝液を加え、正確に希釈し、高濃度試料溶液及び低濃度試料溶液を調製する。

（イ）　製造の方法の基準

Streptomyces ghanaensisのフラボフォスフォリポール生産菌株を好気的に培養し、培養を終了した後、培養液を濃縮し、軽質無水ケイ酸を加え、乾燥して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

ウ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、フラボフォスフォリポール製造用原体に、賦形物質を混和した粉末である。

力価　本品は、力価試験を行うとき、表示力価の８５～１２５％を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、褐色の粉末で特異な臭いを有する。

②　本品は、２.００mmの標準網ふるいを通過する。

③　本品は、発かびを認めない。

確認試験　本品の表示力価に従い、フラボフォスフォリポール約５mg（力価）を含む量を量り、メタノール（１→２）１mLを加え、以下フラボフォスフォリポール製造用原体の確認試験を準用する。

乾燥減量　１０.０％以下（１g，１０５℃，３時間）

力価試験

寒天平板　フラボフォスフォリポール製造用原体の規定を準用する。

試験菌　フラボフォスフォリポール製造用原体の規定を準用する。

常用標準希釈液の調製　フラボフォスフォリポール製造用原体の規定を準用する。

試料溶液の調製　本品の表示力価に従い、試験を行うために必要な量を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、１mL当たりの濃度が約１００μg（力価）となるよう、メタノール（１→２）を加え、よくかき混ぜ、以下フラボフォスフォリポール製造用原体の規定を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

フラボフォスフォリポール製造用原体に、賦形物質を混和し、必要に応じて整粒及び篩分して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

（エ）　表示の基準

本品の直接の容器又は直接の被包に、次の文字を記載すること。

有効期間　製造の翌月から２年

（１１９）　モネンシンナトリウム

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

力価　本品は、モネンシンのナトリウム塩であり、力価試験を行うとき、１mg中に８００μg（力価）以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、帯淡褐白色～淡橙黄色の粉末又は結晶性の粉末で、僅に特異な臭いを有する。

②　本品は、エタノール、クロロホルム及びメタノールに溶けやすく、アセトンにやや溶けにくく、水にほとんど溶けない。

確認試験

①　本品のメタノール溶液（１→１,０００）５mLに、バニリン・塩酸試液５mLを加え、静かに振り混ぜるとき、溶液は、赤色を呈する。

②　本品のエタノール溶液（１→１,０００）５mLにρ―ジメチルアミノベンズアルデヒド・エタノール硫酸試液５mLを加え、７０℃の水浴中で５分間加温するとき、溶液は、青色を呈する。

③　本品３g（２.５～３.４g）にメタノール２０mL及び希塩酸２mLを加え、水浴上で５分間穏かに煮沸した後、水３mLを加え、冷却し、ろ過する。ろ液をほとんど蒸発させた後、少量のエタノールを加え、更に蒸発乾固する。残留物に水１０mLを加えて溶かした溶液は、ナトリウム塩の定性反応を呈する。

純度試験

①　pH　本品０.１g（０.０５～０.１４g）を量り、メタノール（９→１０）１００mLを加えて溶かすとき、その溶液のpHは、６.５～９.５でなければならない。

②　モネンシンA力価比率　力価試験の結果に従い、本品についてモネンシン約５０mg（力価）を含む量を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、メタノールを加えて溶かし、１mL当たりの濃度が約１mg（力価）となるよう、更にメタノールを加え、正

確に一定容量とし、試料原液とする。試験を行うために必要な量の試料原液を全量ピペットを用いて量り、１mL当たりの濃度が約１００μg（力価）及び１０μg（力価）となるよう、メタノールを加え、正確に一定容量とし、それぞれ高濃度試料溶液及び低濃度試料溶液とする。別に、常用標準モネンシンを量り、同様にして１mL当たりの濃度が１００μg（力価）、１０μg（力価）、５μg（力価）及び２.５μg（力価）の溶液を調製し、標準液S_1、S_2、S_3及びS_4とする。

薄層クロマトグラフ用シリカゲルを用いて調製した薄層板の下端から約３cmの高さを原線とし、端から約３cm以上離して原線上に高濃度試料溶液を、更に２.５cm以上離して低濃度試料溶液を、更に２cm以上の間隔で標準液をそれぞれ２０μLずつスポットし、風乾する。次に、酢酸エチルを展開溶媒として常温で展開し、展開溶媒の先端が原線から約１５cmに達したとき薄層板を取り出して風乾し、再び同様に展開した後、よく風乾する。

この薄層板の表面に、あらかじめ水浴上で加熱して溶かした培地を均一に噴霧し、３０秒以内に薄層板の寒天面を上にして培養箱に入れ、胞子液を加えて５０～６０℃に保った適当量の培地を静かに加え、一様に広げる。その後、培養箱を水平にして室温で凝固させ、３５～３７℃で１６～１８時間培養するとき、試料溶液から得た最大阻止円（モネンシンA）及び２番目に大きい阻止円（モネンシンB）のRf値は、標準液から得た阻止円のRf値と等しく、本品のモネンシンA力価比率を求めるとき、その値は、９０％以上でなければならない。

培地　酵母エキス２.５g（２.４５～２.５４g）、ブドウ糖１０g（９.５～１０.４g）、塩化マグネシウム１０g（９.５～１０.４g）及びカンテン１５g（１４.５～１５.４g）を量り、水を加えて１,０００mLとし、滅菌する（pH４.８～５.２）。

胞子液の調製　Bacillus subtilis ATCC ６６３３を試験菌とし、一般試験法の力価試験法により胞子液を調製する。

測定　標準液S_1、S_2、S_3及びS_4中のモネンシンA、低濃度試料溶液中のモネンシンA並びに高濃度試料溶液中のモネンシンB及びその他の微量成分C_1、C_2……C_nの示す阻止円の長軸及び短軸方向の直径をノギスで０.１mmまで測定し、その平均値を阻止円径とする。標準液S_2、S_3及びS_4中のモネンシンの力価を対数軸にとり、標準液中のモネンシンAが示した阻止円径

を整数軸にとり標準曲線を作成する。試料溶液中のモネンシンA及びB並びにC_1、C_2……C_nにつき、標準曲線を用いて、モネンシンAとしての力価を求める。

計算　次式によりモネンシンAの力価比率を求める。

$$\text{モネンシンA力価比率}(\%) = \frac{10P_A}{10P_A + P_B + P_{C1} \cdots\cdots + P_{Cn}} \times 100$$

P_A：低濃度試料溶液中のモネンシンAの力価

P_B：高濃度試料溶液中のモネンシンBのAとしての力価

P_{C1}～C_n：高濃度試料溶液中の微量成分C_1～C_nのAとしての力価

③　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第３法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

④　ヒ素　本品０.５g（０.４５～０.５４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（４μg／g以下）。

乾燥減量　４.０％以下（１g，０.６７kPa以下，６０℃，３時間）

強熱残分　８.０～１３.０％（１g）

力価試験

寒天平板（単層）　試験菌を混和した１４号培地１０mL（内径１００mmのペトリ皿にあっては１１mL）を用いる。

試験菌　Bacillus subtilis ATCC ６６３３を用いる。

常用標準希釈液の調製　試験を行うために必要な量の常用標準品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、メタノールを加えて溶かし、１mL当たりの濃度が約１mg（力価）となるよう、更にメタノールを加え、正確に一定容量とし、希釈原液とする。

試験を行うために必要な量の希釈原液を全量ピペットを用いて量り、１mL当たりの濃度が４０μg（力価）及び１０μg（力価）、メタノールの濃度がそれぞれ１０％となるよう、水及びメタノールを加え、正確に希釈し、高濃度常用標準希釈液及び低濃度常用標準希釈液を調製する。

試料溶液の調製　試験を行うために必要な量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、メタノールを加えて溶かし、１mL当たりの濃度（推定値）が約１mg（力価）となるよう、更にメタノールを加え、正確に一定容量とし、試料原液とする。試験を行うために必要な量の試料原液を全量ピペットを用いて量り、１mL当たりの濃度（推定値）が４０μg（力価）及び１０μg（力価）、メタノールの濃度がそれぞれ１０％となるよう、水及びメタノールを加え、正確に希釈し、高濃度試料溶液及び低濃度試料溶液を調製する。

（イ）　製造の方法の基準

Streptomyces cinnamonensisのモネンシン生産菌株を好気的に培養し、培養を終了した後、培養液のpHを調整し、モネンシンを有機溶媒で抽出する。この溶液を濃縮し、アルカリ条件下でナトリウム塩として晶出ろ過し、得られた結晶を水洗し、乾燥して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、モネンシンナトリウム製造用原体に、賦形物質を混和した小片、粉末又は粒子である。

力価　本品は、１mgにつき、２４０μg（力価）以下であり、力価試験を行うとき、表示力価の８５～１２５％を含む。

物理的・化学的性質

① 本品は、淡灰褐色～褐色又は黄白色～黄色の小片、粉末又は粒子で、僅かに特異な臭いを有する。

② 本品は、２.００mmの標準網ふるいを通過する。

③ 本品は、発かびを認めない。

確認試験

① 本品の表示力価に従い、モネンシン約１０mg（力価）を含む量を量り、メタノール１０mLを加え、振り混ぜ、ろ過する。この溶液５mLを量り、以下モネンシンナトリウム製造用原体の確認試験①を準用する。

② 本品の表示力価に従い、モネンシン約１０mg（力価）を含む量を量り、エタノール１０mLを加え、振り混ぜ、ろ過する。この溶液５mLを量り、以下モネンシンナトリウム製造用原体の確認試験②を準用する。

乾燥減量　１２.０％以下（１g，１０５℃，３時間）

力価試験

寒天平板　モネンシンナトリウム製造用原体の規定を準用する。

試験菌　モネンシンナトリウム製造用原体の規定を準用する。

常用標準希釈液の調製　モネンシンナトリウム製造用原体の規定を準用する。

試料溶液の調製　本品の表示力価に従い、試験を行うために必要な量を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、１mL当たりの濃度が１～２mg（力価）となるよう、メタノールを全量ピペットを用いて加え、かき混ぜ、又は振り混ぜた後、ろ過又は遠心分離し、そのろ液又は上澄液を試料原液とする。試験を行うために必要な量の試料原液を全量ピペットを用いて量り、以下モネンシンナトリウム製造用原体の規定を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

モネンシンナトリウム製造用原体に、賦形物質を混和し、必要に応じて造粒して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

モネンシンナトリウム製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（エ）　表示の基準

本品の直接の容器又は直接の被包に、次の文字を記載すること。

有効期間　製造の翌月から２年

使用上の注意　この飼料添加物は、鶏又は牛に過剰投与した場合発育障害がおこるので、定められた添加量を厳守するとともに、均一に配合するよう注意すること。

（１２０）　ラサロシドナトリウム

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

力価　本品は、ラサロシドのナトリウム塩であり、力価試験を行うとき、１mg中に８００μg（力価）以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、白色～帯褐白色の粉末で、特異な臭いを有する。

②　本品は、アセトン、エタノール、クロロホルム、酢酸エチル又はメタノールに溶けにくく、水にほとんど溶けない。

確認試験

①　本品の無水エタノール溶液（１→５００）１０mLに塩化第二鉄の無水エタノール溶液（１→５０）０.５mLを加え、振り混ぜるとき、溶液は、赤紫色を呈する。

②　本品７５mg（７４.５～７５.４mg）を量り、硫酸・無水エタノール混液（３：１,０００）を加えて溶かし、５０mLとする。この溶液５mLを量り、硫酸・無水エタノール混液（３：１,０００）を加えて１００mLとした溶液につき、吸収スペクトルを測

定するとき、波長２４５～２４９nm及び３１５～３１９nmに吸収の極大を示し、波長２６９～２７３nmに吸収の極小を示す。

③　本品の酢酸エチル溶液（１→２００）に紫外線（主波長３６５nm）を照射するとき、青色の蛍光を発する。

④　本品３g（２.５～３.４g）を灰化し、水１０mLを加え、振り混ぜた後、ろ過して得られた溶液は、ナトリウム塩の定性反応を呈する。

純度試験

①　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

②　ヒ素　本品０.５g（０.４５～０.５４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（４μg／g以下）。

乾燥減量　３.０％以下（１g，０.６７kPa以下，６０℃，３時間）

強熱残分　１０.０～１５.０％（１g）

力価試験

寒天平板　基層用培地及び種層用培地は、それぞれ１４号培地を用いる。

試験菌　Bacillus subtilis ATCC ６６３３を用いる。

常用標準希釈液の調製　試験を行うために必要な量の常用標準品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、メタノールを加えて溶かし、１mL当たりの濃度が約１mg（力価）となるよう、更にメタノールを加え、正確に一定容量とし、希釈原液とする。試験を行うために必要な量の希釈原液を全量ピペットを用いて量り、１mL当たりの濃度が４０μg（力価）及び１０μg（力価）、メタノールの濃度がそれぞれ１０％となるよう、水及びメタノールを加え、正確に希釈し、高濃度常用標準希釈液及び低濃度常用標準希釈液を調製する。

試料溶液の調製　試験を行うために必要な量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、メタノールを加えて溶かし、１mL当たりの濃度（推定値）が約１mg（力価）となるよう、更にメタノールを加え、正確に一定容量とし、試料原液とする。試験を行うために必要な量の試料原液を全量ピペットを用いて量り、１mL当たりの濃度（推定値）が４０μg（力価）及び１０μg（力価）、メタノールの濃度がそれぞれ１０％となるよう、水及びメタノールを加え、正確に希釈し、高濃度試料溶液及び低濃度試料溶液を調製する。

（イ）　製造の方法の基準

Streptomyces lasaliensisのラサロシド生産菌株を好気的に培養し、培養を終了した後、培養液に少量のろ過助剤を加え、固形分をろ取する。固形分中のラサロシドを有機溶媒で抽出し、抽出液を濃縮した後、異なる有機溶媒に溶かし、洗浄した後、アルカリ条件下でナトリウム塩として晶出ろ過し、得られた結晶を水洗した後、乾燥して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、ラサロシドナトリウム製造用原体に、賦形物質を混和した粉末又は粒子である。

力価　本品は、１mgにつき、１５０μg（力価）以下であり、力価試験を行うとき、表示力価の８５～１２５％を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、淡褐色～褐色の粉末又は粒子で、特異な臭いを有する。

②　本品は、２.００mmの標準網ふるいを通過する。

③　本品は、発かびを認めない。

確認試験

① 本品の表示力価に従い、ラサロシドナトリウム約１００mg（力価）を含む量を量り、無水エタノール５０mLを加え、１０分間よく振り混ぜた後、ろ過する。ろ液１０mLに塩化第二鉄の無水エタノール溶液（１→５０）１滴を加え、振り混ぜるとき、溶液は、赤紫色を呈する。

② 本品の表示力価に従い、ラサロシドナトリウム約２０mg（力価）を含む量を量り、メタノール１０mLを加え、１０分間よく振り混ぜた後、ろ過し、そのろ液を試料溶液とする。別に、ラサロシドナトリウム約２０mg（力価）を含む量の常用標準ラサロシドを量り、メタノール１０mLを加えて溶かし、標準液とする。試料溶液及び標準液１０μLずつを蛍光剤入り薄層クロマトグラフ用シリカゲルを用いて調製した薄層板にスポットする。次に、クロロホルム・メタノール混液（９：１）を展開溶媒として約１０cm展開した後、薄層板を風乾する。これに紫外線（主波長２５４nm）を照射するとき、試料溶液及び標準液から得たスポットは、暗青色を呈し、これらのRf値は等しい。

乾燥減量　１５.０％以下（1g，１０５℃，３時間）

力価試験

寒天平板　ラサロシドナトリウム製造用原体の規定を準用する。

試験菌　ラサロシドナトリウム製造用原体の規定を準用する。

常用標準希釈液の調製　ラサロシドナトリウム製造用原体の規定を準用する。

試料溶液の調製　本品の表示力価に従い、試験を行うために必要な量を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、１mL当たりの濃度が約１mg（力価）となるよう、メタノール（９→１０）一定容量を全量ピペットを用いて加え、激しく振り混ぜ、必要ならば、ろ過又は遠心分離し、そのろ液又は上澄液を試料原液とする。試験を行うために必要な量の試料原液を全量ピペットを用いて量り、以下ラサロシドナトリウム製造用原体の規定を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

ラサロシドナトリウム製造用原体に、賦形物質を混和して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

ラサロシドナトリウム製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（エ）　表示の基準

本品の直接の容器又は直接の被包に、次の文字を記載すること。

有効期間　製造の翌月から２年

使用上の注意　この飼料添加物は、鶏又は牛に過剰投与した場合発育障害がおこるので、定められた添加量を厳守するとともに、均一に配合するよう注意すること。

（１２１）　アンプロリウム・エトパベート

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

a　アンプロリウム

含量　本品は、定量するとき、アンプロリウム（$C_{14}H_{19}ClN_4$・HCl）９５.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、白色～淡黄色の粉末で、臭いはない、又は特異な臭いを有する。

②　本品は、水に溶けやすく、メタノールにやや溶けやすく、エタノールに溶けにくく、エーテル又はクロロホルムにほとんど溶けない。

確認試験

① 本品の０.１mol／L塩酸溶液（１→１００,０００）につき、吸収スペクトルを測定するとき、波長２４４～２４８nm及び２６０～２６４nmに吸収の極大を示し、それぞれの極大波長における吸光度をA_1及びA_2とするとき、A_1／A_2は、１.０４～１.０６である。

② 本品の水溶液（１→５０）は、塩化物の定性反応を呈する。

純度試験

① ピコリン　装置　１００mLの枝付蒸留フラスコの枝管に、その先端が底にほとんど接するように２００mLの受器を接続する。また、蒸留フラスコの口には、滴下漏斗と、下端がフラスコの底部近くにくるように送気管を取り付ける。この送気管の他端は、２個の洗気瓶に順次接続し、送気管に直結している方にはガラス繊維を、他方には硫酸を入れる。

操作法　本品約１.０gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、枝付蒸留フラスコに入れ、水１０mLを加えて溶かす。受器には、ホウ酸溶液（１→５０）７５mL及びブロムクレゾールグリーン・メチルオレンジ試液０.５mLを入れ、枝管の先端をこの溶液に浸して接続する。滴下漏斗及び送気管を取り付け、滴下漏斗から、約１０分間で炭酸カリウムの飽和溶液２５mLを滴加しながら、約１時間洗気瓶を通して空気を通じ、混在するピコリンを受器の溶液中に集める。次に、通気を止め、受器を新たにホウ酸溶液（１→５０）７５mL及びブロムクレゾールグリン・メチルオレンジ試液０.５mLを入れた別の受器に取り替えて再び３０分間通気する。受器中の溶液の変色を認めれば、同様に受器を取り替えて、この操作を繰り返し、受器中の溶液の変色を認めなければ止める。全ての受器中の溶液を合わせ、０.１mol／L塩酸で滴定し、ピコリン（C_6H_7N）の量を求めるとき、その量は、１.０%以下でなければならない。この場合において、滴定の終点は、緑青色が黄緑色から黄色に変わるときとする。

０.１mol／L塩酸１mL＝９.３１３mgC_6H_7N

② 塩素　本品約０.１５gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、水５０mLを加えて溶かし、硝酸５mLを加えた後、

０．１mol／L硝酸銀溶液２５mLを全量ピペットを用いて加え、混和し、ニトロベンゼン３mLを加え、激しく振り混ぜた後、硫酸第二鉄アンモニウム試液２mLを加える。過量の硝酸銀を０．１mol／Lチオシアン酸アンモニウム溶液で滴定し、塩素（Cl）の量を求めるとき、その量は、２１．５～２３．５％でなければならない。

０．１mol／L硝酸銀溶液１mL＝３．５４５mgCl

乾燥減量　１．０％以下（１g，減圧，１００℃，３時間）

強熱残分　０．２０％以下（１g）

定量法　本品約０．０５gを０．０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、メタノール（２→３）に溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、更にメタノール（２→３）を標線まで加えて１００mLとする。この溶液５mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、メタノール（２→３）を標線まで加えて１００mLとし、試料溶液とする。別に、アンプロリウム標準品を乾燥し、その約０．０５gを０．０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、メタノール（２→３）に溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、更にメタノール（２→３）を標線まで加えて１００mLとし、この溶液５mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、メタノール（２→３）を標線まで加えて１００mLとし、標準液とする。試料溶液及び標準液をそれぞれ４mLずつ全量ピペットを用いて量り、試験管（１）及び（２）に入れ、別に、メタノール（２→３）４mLを全量ピペットを用いて量り、試験管（３）に入れる。各管に２，７―ジオキシナフタリン試液１０mLを全量ピペットを用いて加え、密栓し、よく混和した後、２０分間放置する。次に、それぞれ２～３分間遠心分離した後、（１）及び（２）の上澄液につき、２，７―ジオキシナフタリン試液を添加した後、２０～４５分間に（３）の上澄液を対照液として、波長５３０nm付近の極大波長における吸光度A_T及びA_Sを測定する。

$$\text{アンプロリウム}(C_{14}H_{19}ClN_4 \cdot HCl)\text{の量 (mg)} = \text{アンプロリウム標準品の量 (mg)} \times \frac{A_T}{A_S}$$

b　エトパベート

含量　本品は、定量するとき、エトパベート（$C_{12}H_{15}NO_4$）９５.０～１０３.０％を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、白色～微紅白色の粉末で、臭いはほとんどない。

②　本品は、クロロホルムに溶けやすく、メタノール又はエタノールにやや溶けやすく、エーテルに極めて溶けにくく、水にほとんど溶けない。

確認試験

①　本品のメタノール溶液（１→１２５,０００）につき、吸収スペクトルを測定するとき、波長２６６～２７０nm及び２９７～３０１nmに吸収の極大を示し、波長２３６～２４０nm及び２８５～２８９nmに吸収の極小を示す。

②　本品及びエトパベート標準品を乾燥し、それぞれ赤外吸収スペクトル測定法の臭化カリウム錠剤法により測定し、スペクトルを比較するとき、両者の吸収は、同一波数のところに認められ、これらの吸収の相対強度は等しい。

純度試験

①　融点　本品の融点は、１４６～１５１℃でなければならない。

②　被ジアゾ化性物質　本品約１.０gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、クロロホルムを加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、更にクロロホルムを標線まで加えて１００mLとする。この溶液１０mLを全量ピペットを用いて量り、０.１mol／L塩酸１００mLを全量ピペットを用いて加え、振り混ぜた後、水層を十分に分離して第１抽出液とする。さらに、

クロロホルム層に０.１mol／L塩酸１００mLを全量ピペットを用いて加え、振り混ぜた後、水層を分離して第２抽出液とする。第１抽出液及び第２抽出液それぞれ４０mLを遠心分離して、その上澄液２０mLずつを全量ピペットを用いて量って合わせ、試料溶液とする。別に、４―アミノ―２―エトキシ安息香酸メチル標準品を１００℃で２時間減圧乾燥し、その約０.０５gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、クロロホルムを加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、更にクロロホルムを標線まで加えて１００mLとする。この溶液２mLを全量ピペットを用いて量り、クロロホルム８mLを加え、０.１mol／L塩酸１００mLを全量ピペットを用いて加え、振り混ぜた後、以下試料溶液の場合と同様に操作して標準液とする。共栓試験管（１）から（５）までを用意し、試験管（１）に試料溶液５mLを、（２）に標準液１mL及び０.１mol／L塩酸４mLを、（３）に標準液３mL及び０.１mol／L塩酸２mLを、（４）に標準液５mLを、（５）に０.１mol／L塩酸５mLをそれぞれ全量ピペットを用いて量って入れ、それぞれの試験管につき、次の操作を行う。１mol／L塩酸６mL及び新たに調製した亜硝酸ナトリウム溶液（１→１,０００）１mLを全量ピペットを用いて加え、振り混ぜた後、４分間放置する。次に、新たに調製したスルファミン酸アンモニウム溶液（１→２００）１mLを全量ピペットを用いて量って加え、振り混ぜた後、３分間放置する。さらに、新たに調製したN―（１―ナフチル）―エチレンジアミン二塩酸塩溶液（１→１,０００）１mLを全量ピペットを用いて量って加え、振り混ぜた後、３０分間放置する。試験管（１）から（４）までの溶液につき、試験管（５）の溶液を対照液として波長５３０nm付近の極大波長における吸光度A_1、A_2、A_3及びA_4を測定する。吸光度A_2、A_3及びA_4とそれらに対応する標準液１mL、３mL及び５mL中の標準品の量（mg）より検量線を描き、吸光度A_1に対応する試料溶液５mL中の被ジアゾ化性物質〔４―アミノ―２―エトキシ安息香酸メチル（$C_{10}H_{13}NO_3$）として〕の量（mg）を求めるとき、被ジアゾ化性物質の量は、１.０％以下でなければならない。

③　フェノール性物質　本品約０.４gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、メタノールを加えて溶かし、２０mLの全量フラスコに入れ、更にメタノールを標線まで加えて２０mLとし、試料溶液とする。別に、４―アセタミド―２―ヒドロキ

シ安息香酸メチル標準品を乾燥し、その約０.０２８gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、メタノールを加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、更にメタノールを標線まで加えて１００mLとし、標準液とする。共栓遠心沈殿管（１）から（９）までを用意し、沈殿管（１）に試料溶液１mL及びメタノール４mLを、（２）に試料溶液３mL及びメタノール２mLを、（３）に試料溶液５mLを、（４）に標準液１mL及びメタノール４mLを、（５）に標準液２mL及びメタノール３mLを、（６）に標準液３mL及びメタノール２mLを、（７）に標準液４mL及びメタノール１mLを、（８）に標準液５mLを、（９）にメタノール５mLをそれぞれ全量ピペットを用いて量って入れる。それぞれに過塩素酸第二鉄試液５mLを全量ピペットを用いて加え、振り混ぜた後、１０分間放置し、（１）、（２）及び（３）は、遠心分離して上澄液をとる。（１）から（８）までの溶液につき、（９）の溶液を対照液として、波長５２５nm付近の極大波長における吸光度A_1～A_8を測定する。吸光度A_4～A_8とそれに対応する標準液１mL～５mL中の標準品の量（mg）から検量線を描き、吸光度A_1、A_2及びA_3に対応する試料溶液１mL、３mL及び５mL中のフェノール性物質〔４―アセタミド―２―ヒドロキシ安息香酸メチル（$C_{10}H_{11}NO_4$）として〕の量（mg）を求める。各試料溶液より求めたフェノール性物質の量を平均するとき、その量は、２.０％以下でなければならない。

乾燥減量　１.０％以下（１g，減圧，１００℃，２時間）

強熱残分　０.５％以下（１g）

定量法　本品約０.０７５gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、メタノールを加えて溶かし、２５０mLの全量フラスコに入れ、更にメタノールを標線まで加えて２５０mLとする。この溶液１０mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとする。この溶液１０mLを全量ピペットを用いてビーカーに入れ、１mol／L水酸化ナトリウム試液１０mLを加え、水浴上で蒸発乾固する。熱湯１０mLを、内壁を洗いながら加え、さらに、１５分間加温する。放冷した後、水を加えて約２０mLとし、１００mLの全量フラスコに移す。ビーカーを水２０mLずつで３回洗い、洗液

は全量フラスコ中に合わせ、更に水を標線まで加えて１００mLとし、試料溶液とする。別に、エトパベート標準品を乾燥し、その約０.０３gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、メタノールを加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、更にメタノールを標線まで加えて１００mLとする。この溶液１０mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて１００mLとする。この溶液１０mLを全量ピペットを用いて量ってビーカーに入れ、１mol／L水酸化ナトリウム試液１０mLを加え、以下試料溶液の場合と同様に操作して標準液とする。また、別に、水１０mLを全量ピペットを用いて量ってビーカーに入れ、１mol／L水酸化ナトリウム試液１０mLを加え、以下試料溶液の場合と同様に操作して空試験液とする。共栓遠心沈殿管（１）から（３）までを用意し、沈殿管（１）に試料溶液１０mLを、（２）に標準液１０mLを、（３）に空試験液１０mLをそれぞれ全量ピペットを用いて量って入れ、それぞれの沈殿管につき、次の操作を行う。１mol／L塩酸２mL及び新たに調製した亜硝酸ナトリウム溶液（１→１,０００）２mLを全量ピペットを用いて加え、振り混ぜた後、２分間放置する。次に、新たに調製したスルファミン酸アンモニウム溶液（１→２００）２mLを全量ピペットを用いて量って加え、振り混ぜた後、２分間放置する。新たに調製したN―（１―ナフチル）―エチレンジアミン二塩酸塩溶液（１→１,０００）２mLを全量ピペットを用いて量って加え、振り混ぜた後、１０分間放置する。塩化ナトリウム４g（３.５～４.４g）を加えた後、n―ブタノール１０mLを全量ピペットを用いて量って加える。２分間激しく振り混ぜた後、遠心分離し、上澄液をとる。（１）及び（２）の溶液につき、（３）の溶液を対照液として、波長５５５nm付近の極大波長における吸光度A_T及びA_Sを測定する。

$$\text{エトパベート}(C_{12}H_{15}NO_4)\text{の量}\,(\text{mg}) = \text{エトパベート標準品の量}\,(\text{mg}) \times \frac{A_T}{A_S} \times 2.5 - \text{対応する被ジアゾ化性物質の量}\,(\text{mg}) \times 1.215 - \text{対応するフェノール性物質の量}\,(\text{mg}) \times 1.134$$

（イ）　保存の方法の基準

a　アンプロリウム

密閉容器に保存すること。

b　エトパベート

密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、アンプロリウム製造用原体及びエトパベート製造用原体に、賦形物質を混和した小片又は粉末である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９０～１１０％に相当するアンプロリウム（$C_{14}H_{19}ClN_4$・HCl）及びエトパベート（$C_{12}H_{15}NO_4$）を含む。

確認試験

①　アンプロリウムの定量法により得た試料溶液は、赤紫色を呈し、その吸収スペクトルを測定するとき、波長５２８～５３２nmに吸収の極大を示す。

②　エトパベートの定量法により得た試料溶液は、赤紫色を呈し、その吸収スペクトルを測定するとき、波長５５３～５５７nmに吸収の極大を示す。

定量法　アンプロリウム　アンプロリウム（$C_{14}H_{19}ClN_4$・HCl）約０.０５gを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、メタノール（２→３）１００mLを全量ピペットを用いて加え、２０分間振り混ぜる。この溶液をろ過し、初めのろ液２０mLを除き、次のろ液５mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、メタノール（２→３）を標線まで加えて１００mLとし、以下アンプロリウム製造用原体の定量法を準用する。

$$\text{アンプロリウム}(C_{14}H_{19}ClN_4 \cdot HCl)\text{の量 (mg)} = \text{アンプロリウム標準品の量 (mg)} \times \frac{A_T}{A_S}$$

エトパベート　エトパベート（$C_{12}H_{15}NO_4$）約３mgを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、１００mLの全量フラスコに入れ、メタノール７５mLを加え、２０分間振り混ぜ、更にメタノールを標線まで加えて１００mLとし、遠心分離する。上澄液１０mLを全量ピペットを用いて量ってビーカーに入れ、水酸化ナトリウム試液１０mLを加え、以下エトパベート製造用原体の定量法を準用する。

$$\text{エトパベート}(C_{12}H_{15}NO_4)\text{の量 (mg)} = \text{エトパベート標準品の量 (mg)} \times \frac{A_T}{A_S} \times \frac{1}{10}$$

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

（１２２）　アンプロリウム・エトパベート・スルファキノキサリン

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

a　アンプロリウム

アンプロリウム・エトパベート中のアンプロリウム製造用原体の成分規格を準用する。

b　エトパベート

アンプロリウム・エトパベート中のエトパベート製造用原体の成分規格を準用する。

c　スルファキノキサリン

含量　本品は、乾燥した後、定量するとき、スルファキノキサリン（$C_{14}H_{12}N_4O_2S$）９８.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、淡黄色～黄褐色の結晶又は結晶性の粉末で、臭いはない。

②　本品は、アセトンに溶けにくく、エタノールに極めて溶けにくく、水にほとんど溶けない。

③　本品は、炭酸ナトリウム試液又は１mol／L水酸化ナトリウム試液に溶ける。

④　本品は、光により徐々に暗色となる。

確認試験

①　本品０.０５g（０.０４５～０.０５４g）に希塩酸４mLを加え、加温して溶かした溶液は、芳香族第一アミンの定性反応を呈する。ただし、溶液の色は、橙赤色を呈する。

②　本品０.０２g（０.０１５～０.０２４g）を量り、水５mLを加え、かき混ぜながら１mol／L水酸化ナトリウム試液を滴加して溶かし、これに硫酸銅試液２～３滴を加えるとき、黄緑色の沈殿を生じる。

純度試験

①　溶状　本品１.０g（０.９５～１.０４g）に１mol／L水酸化ナトリウム試液５mLを加えて溶かし、更に水２０mLを加えるとき、その溶液は、橙黄色で、澄明でなければならない。

②　融点　本品の融点は、２４４～２４７℃（分解）でなければならない。

③　酸　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、水５０mLを加え、７０℃で５分間加温した後、室温まで急冷し、ろ過する。ろ液２５mLにメチルレッド試液２滴及び０.１mol／L水酸化ナトリウム溶液０.５０mLを加えるとき、溶液は、黄色を呈しなければならない。

④　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用い

て比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

乾燥減量　１.０％以下（１g，１０５℃，４時間）

強熱残分　０.１０％以下（１g）

定量法　本品を乾燥し、その約０.５gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、氷酢酸７５mL、塩酸８mL及び水２５mLを加えて溶かす。これを１５℃に冷却した後、砕氷２５g（２４.５～２５.４g）を加え、かき混ぜながら０.１mol／L亜硝酸ナトリウム溶液で滴定する。この場合において、滴定の終点は、０.１mol／L亜硝酸ナトリウム溶液の滴加１分後に被滴定液をガラス棒に付け、その先端でヨウ化亜鉛デンプン紙に触れ、３０秒以内に青色を呈するときとする。同様の方法で空試験を行い補正する。

０.１mol／L亜硝酸ナトリウム溶液１mL＝３０.０３mg$C_{14}H_{12}N_4O_2S$

（イ）　保存の方法の基準

a　アンプロリウム

アンプロリウム・エトパベート中のアンプロリウム製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

b　エトパベート

アンプロリウム・エトパベート中のエトパベート製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

c　スルファキノキサリン

遮光した密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、アンプロリウム製造用原体、エトパベート製造用原体及びスルファキノキサリン製造用原体に、賦形物質を混和した小片又は粉末である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９０～１１０％に相当するアンプロリウム（$C_{14}H_{19}ClN_4$・HCl）、エトパベート（$C_{12}H_{15}NO_4$）及びスルファキノキサリン（$C_{14}H_{12}N_4O_2S$）を含む。

確認試験

① アンプロリウムの定量法により得た試料溶液は、赤紫色を呈し、この溶液の吸収スペクトルを測定するとき、波長５２８～５３２nmに吸収の極大を示す。

② エトパベートの定量法により得た試料溶液は、赤紫色を呈し、この溶液の吸収スペクトルを測定するとき、波長５３８～５４２nmに吸収の極大を示す。

③ スルファキノキサリンの定量法により得た試料溶液は、赤紫色を呈し、この溶液の吸収スペクトルを測定するとき、波長５４３～５４７nmに吸収の極大を示す。

定量法　アンプロリウム　アンプロリウム（$C_{14}H_{19}ClN_4$・HCl）約０.０５gを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、メタノール（２→３）１００mLを全量ピペットを用いて加え、２０分間振り混ぜる。この溶液をろ過し、初めのろ液２０mLを除き、次のろ液５mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの全量フラスコに入れ、メタノール（２→３）を標線まで加えて１００mLとし、以下アンプロリウム製造用原体の定量法を準用する。

$$\text{アンプロリウム}(C_{14}H_{19}ClN_4\cdot HCl)\text{の量 (mg)} = \text{アンプロリウム標準品の量 (mg)} \times \frac{A_T}{A_S}$$

エトパベート　本品についてエトパベート（$C_{12}H_{15}NO_4$）約６mgを含む量を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、けん

化フラスコに入れ、クロロホルム１００mLを全量ピペットを用いて加え、還流冷却器を付け、水浴上でクロロホルムが蒸発しないように注意して１５分間還流する。放冷した後、ろ過し、ろ液５０mLを全量ピペットを用いて量り、分液漏斗に入れ、炭酸ナトリウム溶液（１→２０）２５mLずつで３回、次に、水１０mLずつで２回洗い、洗液は捨てる。クロロホルム層をろ過し、ろ液１０mLを全量ピペットを用いて量り、水浴上でほとんど蒸発し、その後、メタノール１０mL及び１mol／L水酸化ナトリウム試液１０mLを加え、水浴上で蒸発乾固する。これに熱湯１０mLを加え、１５分間加熱し、放冷した後、１００mLの全量フラスコに入れ、１mol／L塩酸２０mL及び水を標線まで加えて１００mLとした後、ろ過し、試料溶液とする。別に、エトパベート標準品を乾燥し、その約０.０３gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、メタノールを加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、更にメタノールを標線まで加えて１００mLとし、この溶液１０mLを全量ピペットを用いて量り、５０mLの全量フラスコに入れ、メタノールを標線まで加えて５０mLとする。この溶液１０mLを全量ピペットを用いて量り、１mol／L水酸化ナトリウム試液１０mLを加え、以下試料溶液の場合と同様に操作し、標準液とする。また、別に、メタノール１０mLを量り、１mol／L水酸化ナトリウム試液１０mLを加え、以下試料溶液の場合と同様に操作し、空試験液とする。

５０mLの全量フラスコ（１）から（３）までを用意し、（１）に試料溶液を、（２）に標準液を、（３）に空試験液をそれぞれ２５mLずつ全量ピペットを用いて量り、５０mLの全量フラスコに入れ、それぞれにつき、次の操作を行う。１mol／L塩酸５mL及び新たに調製した亜硝酸ナトリウム溶液（１→１,０００）５mLを全量ピペットを用いて加え、振り混ぜた後、２分間放置する。次に、新たに調製したスルファミン酸アンモニウム溶液（１→２００）５mLを全量ピペットを用いて加え、振り混ぜ、３分間放置した後、新たに調製したN―（１―ナフチル）―エチレンジアミン二塩酸塩溶液（１→１,０００）５mLを全量ピペットを用いて加え、振り混ぜ、１０分間放置し、さらに、水を標線まで加えて５０mLとする。（１）及び（２）の溶液につき、（３）の溶液を対照液として波長５４０nm付近の極大波長における吸光度A_T及びA_Sを測定する。

$$\text{エトパベート}(C_{12}H_{15}NO_4)\text{の量}(mg) = \text{エトパベート標準品の量}(mg) \times \frac{A_T}{A_S} \times \frac{1}{5}$$

スルファキノキサリン　スルファキノキサリン（$C_{14}H_{12}N_4O_2S$）約０.０５gを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、水７０mL及び0.5mol／L水酸化ナトリウム試液１０mLを加え、１０分間振り混ぜた後、２５０mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて２５０mLとする。これを２分間放置し、必要ならば遠心分離した後、上澄液１０mLを全量ピペットを用いて量り、１mol／L塩酸１０mLを入れた２００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて２００mLとし、試料溶液とする。別に、スルファキノキサリン標準品を乾燥し、その約０.０５gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、水７０mL及び0.5mol／L水酸化ナトリウム試液１０mLを加えて溶かし、２５０mLの全量フラスコに入れ、さらに、水を標線まで加えて２５０mLとする。この溶液１０mLを全量ピペットを用いて量り、１mol／L塩酸１０mLを入れた２００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて２００mLとし、標準液とする。また、別に、０.５mol／L水酸化ナトリウム試液１０mLに水を加えて２５０mLとし、この溶液１０mLを２００mLの全量フラスコに入れ、１mol／L塩酸１０mL及び水を標線まで加えて２００mLとし、空試験液とする。５０mLの全量フラスコ（１）から（３）までを用意し、（１）に試料溶液を、（２）に標準液を、（３）に空試験液をそれぞれ１０mLずつ全量ピペットを用いて量り、それぞれにつき、次の操作を行う。

１mol／L塩酸５mL及び新たに調製した亜硝酸ナトリウム溶液（１→１,０００）５mLを全量ピペットを用いて加え、振り混ぜた後、２分間放置する。次に、新たに調製したスルファミン酸アンモニウム溶液（１→２００）５mLを全量ピペットを用いて加え、振り混ぜ、３分間放置した後、新たに調製したN―（１―ナフチル）―エチレンジアミン二塩酸塩溶液（１→１,０００）５mLを全量ピペットを用いて加え、振り混ぜ、１０分間放置し、さらに、水を標線まで加えて５０mLとする。（１）及び（２）の溶液につき、（３）の溶液を対照液として波長５４５nm付近の極大波長における吸光度A_T及びA_Sを測定する。

$$\text{スルファキノキサリン}(C_{14}H_{12}N_4O_2S)\text{の量 (mg)} = \text{スルファキノキサリン標準品の量 (mg)} \times \frac{A_T}{A_S}$$

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

（１２３）　クエン酸モランテル

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、クエン酸モランテル（$C_{12}H_{16}N_2S \cdot C_6H_8O_7 \cdot H_2O$）９８.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、淡黄色～黄色の結晶性の粉末で、味は僅かに苦く、特異な臭いを有する。

②　本品は、メタノールにやや溶けやすく、水及びエタノールに溶けにくく、酢酸エチル及びベンゼンにほとんど溶けない。

③　本品の水溶液（１→２００）のpHは、３.３～４.５である。

④　融点１１６～１２０℃

確認試験

①　本品０.１g（０.０５～０.１４g）に水３０mLを加えて溶かす。この溶液０.５mLにρ―ジメチルアミノベンズアルデヒド・塩化第二鉄試液３mLを加えるとき、溶液は、赤紫色を呈する。

②　本品０.０１g（０.００５～０.０１４g）に水２mLを加えて溶かし、過マンガン酸カリウム試液１滴を加えるとき、試液の色は、３０秒以内に消える。

③　本品５mg（４.５～５.４mg）にクエン酸の無水酢酸溶液（０.５→１００）２mLを加え、水浴中で加熱するとき、赤色～赤紫色を呈する。

④　本品０.０１g（０.００５～０.０１４g）に０.０１mol／L塩酸・メタノール試液を加えて溶かし、１,０００mLとする。この溶液につき、吸収スペクトルを測定するとき、波長３２２～３２７nmに吸収の極大を示す。

⑤　本品０.０２g（０.０１５～０.０２４g）に水４mLを加えて溶かし、希水酸化ナトリウム試液を加えて中性とした溶液は、クエン酸塩の定性反応③を呈する。

純度試験

①　溶状　本品０.５g（０.４５～０.５４g）にメタノール１０mLを加えて溶かすとき、その溶液は、黄色で、澄明でなければならない。

②　塩化物　本品０.５g（０.４５～０.５４g）に水４０mLを加え、加温して溶かす。これに希硝酸６mL及び水を加えて５０mLとし、これを試料溶液とする。塩化物試験法により０.０１mol／L塩酸０.２５mLを用いて比較液を調製して塩化物の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（０.０１８％以下）。

③　硫酸塩　本品０.５g（０.４５～０.５４g）に水４０mLを加え、加温して溶かし、希塩酸１mL及び水を加えて５０mLとし、これを試料溶液とする。硫酸塩試験法により０.００５mol／L硫酸０.５０mLを用いて比較液を調製し、硫酸塩の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（０.０４８％以下）。

④　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液３.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（３０μg／g以下）。

⑤　ヒ素　本品２.０g（１.９５～２.０４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（１μg／g以下）。

⑥　シス異性体　本品０.２g（０.１５～０.２４g）をメタノールを加えて溶かし、１０mLの褐色全量フラスコに入れ、更にメタノールを標線まで加えて１０mLとし、試料溶液とする。この溶液１mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの褐色全量フラスコに入れ、メタノールを標線まで加えて１００mLとし、シス異性体用対照溶液とする。別に、無水クエン酸０.１g（０.０５～０.１４g）を量り、メタノールを加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、更にメタノールを標線まで加えて１００mLとし、クエン酸溶液とする。試料溶液、シス異性体用対照溶液及びクエン酸溶液それぞれ５μLずつを薄層クロマトグラフ用シリカゲルを用いて調製した薄層板に暗所でスポットする。次に、メチルイソブチルケトン・ギ酸・水混液（２：１：１）の上層を展開溶媒として暗所で約１０cm展開した後、薄層板を１００℃で１５分間乾燥する。この薄層板をヨウ素蒸気を満たした槽中に入れるとき、試料溶液から得たモランテル及びクエン酸以外のスポットは、認めない、又はシス異性体用対照溶液から得たスポットより濃くてはならない（１%以下）。

水分　３.５～５.０%（０.５g）

強熱残分　０.２%以下（１.０g）

定量法　本品約０.１gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、０.０１mol／L塩酸・メタノール試液を加えて溶かし、２００mLの褐色全量フラスコに入れ、更に同試液を標線まで加えて２００mLとする。この溶液２mLを全量ピペットを用いて量り、１００mLの褐色全量フラスコに入れ、０.０１mol／L塩酸・メタノール試液を標線まで加えて１００mLとし、試料溶液とする。別に、クエン酸モランテル標準品約０.１gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、試料溶液の調製と同様に操作し標準液とする。それぞれにつき、０.０１mol／L塩酸・メタノール試液を対照液として、波長３２３nmにおける吸光度A_T及びA_Sを測定する。

$$\text{クエン酸モランテル}(C_{12}H_{16}N_2S \cdot C_6H_8O_7 \cdot H_2O)\text{の量}\,(\text{mg}) = \text{クエン酸モランテル標準品の量}\,(\text{mg}) \times \frac{A_T}{A_S}$$

（イ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、クエン酸モランテル製造用原体に、賦形物質を混和した粉末又は粒子である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９０～１１０％に相当するクエン酸モランテル（$C_{12}H_{16}N_2S \cdot C_6H_8O_7 \cdot H_2O$）を含む。

確認試験

①　本品の表示量に従い、クエン酸モランテル製造用原体０.１gを含む量を量り、水３０mLを加え、５分間振り混ぜた後、遠心分離する。上澄液０.５mLにρ―ジメチルアミノベンズアルデヒド・塩化第二鉄試液３mLを加えるとき、溶液は、赤紫色を呈する。

②　本品の表示量に従い、クエン酸モランテル製造用原体０.０１gを含む量を量り、０.０１mol／L塩酸・メタノール試液を加え、振り混ぜた後、ろ過する。ろ液につき、吸収スペクトルを測定するとき、波長３２２～３２７nmに吸収の極大を示す。

定量法　クエン酸モランテル（$C_{12}H_{16}N_2S \cdot C_6H_8O_7 \cdot H_2O$）約０.０６gを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、褐色の全量フラスコに入れ、０.０１mol／L塩酸・メタノール試液１５０mLを加え、３０分間振り混ぜた後、０.０１mol／L塩酸・メタノール試液を加え、正確に２５０mLとし、遠心分離する。上澄液５mLを全量ピペットを用いて量り、褐色の共栓付きフラスコに入れ、内部標準液として２―ヒドロキシ―m―トルイル酸０.１２g（０.１１５～０.１２４g）に０.０１mol／L塩酸・メタノール試液１００mLを加えて溶かした溶液５mLを全量ピペットを用いて加え、試料溶液とする。別に、クエン酸モランテル標準品約０.０６gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、０.０１mol／L塩酸・メタノール試液を加えて溶かし、２５０mlの全量フラスコに入れ、更に０.０１mol／L塩酸・メタノール試液を標線まで加えて２５０mLとする。この溶液５mLを全量ピペットを用いて量り、試料溶液の調製と同様に操作し、標準液とする。試料溶液及び標準液５μLにつき、次の条件で、液体クロ

マトグラフ法により試験を行う。得られたクロマトグラムから、それぞれの溶液のクエン酸モランテル及び内部標準物質のピーク高さを測定し、内部標準物質のピーク高さに対するクエン酸モランテルのピーク高さ比H_T及びH_Sを求める。

$$\text{クエン酸モランテル}(C_{12}H_{16}N_2S \cdot C_6H_8O_7 \cdot H_2O)\text{の量}\,(\text{mg}) = \text{クエン酸モランテル標準品の量}\,(\text{mg}) \times \frac{H_T}{H_S}$$

操作条件

検出器：紫外吸光光度計（測定波長：３２０nm、感度：０.０８AUFS）

カラム：内径４.６mm、長さ１５０mmのステンレス管に充填剤としてオクタデシルシリル化した１０μmのシリカゲルを充填する。

カラム温度：室温

移動相：０.０５mol／Lリン酸二水素カリウム１,０００mLにリン酸（１→１０）を加えてpH３.３に調整した溶液・アセトニトリル混液（３：１）

流量：毎分１.５mL

カラムの選択：標準液５μLにつき、上記の条件で操作し、モランテル及び内部標準物質の順に溶出し、その分離度が２０以上のものを用いる。

（イ）　保存の方法の基準

クエン酸モランテル製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（１２４）　ナイカルバジン

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、乾燥した後、定量するとき、４，４′―ジニトロカルバニリド（$C_{13}H_{10}N_4O_5$）６７.４～７３.０％及び２―ヒドロキシ―４，６―ジメチルピリミジン（$C_6H_8N_2O$）２７.７～３０.０％を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、黄褐色～緑黄色の粉末で、臭いはない、又は僅かに特異な臭いを有する。

②　本品は、ジメチルホルムアミドに溶けにくく、水、エタノール、エーテル及びクロロホルムに極めて溶けにくい。

③　融点　約２６０℃（分解）

確認試験

①　本品の無水エタノール溶液（１→１５,０００）１５mLにスルファニル酸試液５mL及び新たに調製した亜硝酸ナトリウム溶液（１→１００）５mLを加え、密栓し、６５℃の水浴中で１０分間加温するとき、溶液は、赤色を呈する。

②　本品の無水エタノール溶液（１→１５,０００）１５mLに水酸化カリウムのエタノール溶液（１→１００）５mLを加えるとき、溶液は、黄色を呈する。

③　４，４′―ジニトロカルバニリドの定量法により得た試料溶液につき、吸収スペクトルを測定するとき、波長４２８～４３２nmに吸収の極大を示す。

④　２―ヒドロキシ―４，６―ジメチルピリミジンの定量法により得た試料溶液につき、吸収スペクトルを測定するとき、波長５３８～５４２nmに吸収の極大を示す。

純度試験

①　pH　本品０.２０g（０.１９５～０.２０４g）を量り、水２０mLを加え、かき混ぜた溶液のpHは、５.０～７.０でなければならない。

② 塩化物　本品０.２０g（０.１９５～０.２０４g）を量り、水２０mLを加え、２分間煮沸し、放冷した後、ろ過する。このろ液５mLを量り、希硝酸６mL及び水を加えて５０mLとし、試料溶液とする。塩化物試験法により０.０１mol／L塩酸０.４mLを用いて比較液を調製し、塩化物の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（０.２８％以下）。

③ 硫酸塩　本品０.２０g（０.１９５～０.２０４g）を量り、水２０mLを加え、２分間煮沸し、放冷した後、ろ過する。このろ液２mLを量り、希塩酸１mL及び水を加えて５０mLとし、これを試料溶液とする。硫酸塩試験法により０.００５mol／L硫酸０.６mLを用いて比較液を調製し、硫酸塩の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（１.４４％以下）。

④ アンモニウム塩　本品０.３０g（０.２９５～０.３０４g）をフラスコに入れ、酸化マグネシウム１g（０.５～１.４g）及び水７０mLを加え、蒸留装置に連結する。受器には、０.１mol／L塩酸２mLを入れた１００mLのメスシリンダーを用い、留液４０mLを得るまで蒸留する。留液に水を加えて１００mLとし、この溶液１０mLを全量ピペットを用いて量り、ネスラー管に入れ、水を加えて４０mLとし、水酸化ナトリウム溶液（１→１０）２mL及びネスラー試液２mLを加えるとき呈する色は、アンモニア標準液１５mLをネスラー管に入れ、水を加えて４０mLとし、以下試料の場合と同様に操作するとき呈する色より濃くてはならない（０.５％以下）。

⑤ 遊離２―ヒドロキシ―４，６―ジメチルピリミジン　本品約０.５gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、pH７.０のリン酸塩緩衝液２５mLを加え、１０分間振り混ぜ、３０秒以内にろ過する。初めのろ液数mLを除き、澄明なろ液５mLを量り、pH７.０のリン酸塩緩衝液を加えて１００mLとする。この溶液につき、３０秒以内に水を対照液として、波長２９５nm付近の極大波長における吸光度A_Tを測定するとき、遊離の２―ヒドロキシ―４，６―ジメチルピリミジン（$C_6H_8N_2O$）の量は、３.０％以下でなければならない。

$$2\text{—ヒドロキシ—4，6—ジメチルピリミジン}(C_6H_8N_2O)\text{の量(mg)} = \frac{A_T}{118} \times 1{,}000$$

乾燥減量　１.０％以下（１g，減圧，１１０℃，１時間）

強熱残分　０.３％以下（１g）

定量法　本品を乾燥し、その約０.０５gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、ジメチルホルムアミドを加え、加温溶解し、放冷した後、１００mLの全量フラスコに入れ、更にジメチルホルムアミドを標線まで加えて１００mLとし、よく混和した後、試料原液とする。別に、ナイカルバジン標準品を試料と同様に乾燥し、約０.０５gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、ジメチルホルムアミドを加え、加温溶解し、放冷した後、１００mLの全量フラスコに入れ、更にジメチルホルムアミドを標線まで加えて１００mLとし、標準原液とする。

４，４′—ジニトロカルバニリド　試料原液４mLを全量ピペットを用いて量り、２００mLの全量フラスコに入れ、エタノールを標線まで加えて２００mLとし、よく混和する。この溶液１５mLを全量ピペットを用いて量り、２５mLの全量フラスコに入れ、水酸化カリウムのエタノール溶液（１→１００）５mLを加え、更にエタノールを標線まで加えて２５mLとし、試料溶液とする。標準原液４mLを全量ピペットを用いて量り、２００mLの全量フラスコに入れ、エタノールを標線まで加えて２００mLとし、以下試料溶液の場合と同様に操作して標準液とする。標準液、試料溶液につき、水酸化カリウムのエタノール溶液（１→５００）を対照液として波長４３０nm付近の極大波長における吸光度A_S及びA_Tを測定する。

$$4,4'\text{—ジニトロカルバニリド}(C_{13}H_{10}N_4O_5)\text{の量(mg)} = \text{ナイカルバジン標準品の量(mg)} \times \frac{A_T}{A_S} \times 0.7089$$

２—ヒドロキシ—４，６—ジメチルピリミジン　試料原液４mLを全量ピペットを用いて量り、２００mLの全量フラスコに入れ、

ジメチルホルムアミド・エタノール混液（１：１）を標線まで加えて２００mLとし、よく混和する。この溶液１０mLを全量ピペットを用いて量り、５０mLの共栓付試験管に入れ、新たに調製したスルファニルアミド試液１０mLを加え、混和する。これに新たに調製した亜硝酸ナトリウム溶液（１→５０）２mLを加え、密栓し、混和し、６５℃の水浴中で１５分間加温した後、流水で冷却し、２０分室温で放置し、試料溶液とする。別に、標準原液４mLを全量ピペットを用いて量り、２００mLの全量フラスコに入れ、エタノールを標線まで加えて２００mLとし、以下試料溶液の場合と同様に操作し、標準液とする。別に、ジメチルホルムアミド・エタノール混液（１：１）１０mLを全量ピペットを用いて量り、５０mLの共栓付試験管に入れ、以下試料溶液の場合と同様に操作し、空試験液とする。標準液、試料溶液につき、空試験液を対照液として波長５４０nm付近の極大波長における吸光度A_S及びA_Tを測定する。

$$\text{2—ヒドロキシ—4，6—ジメチルピリミジン}(C_6H_8N_2O)\text{の量(mg)} = \text{ナイカルバジン標準品の量(mg)} \times \frac{A_T}{A_S} \times 0.2912$$

（イ）　保存の方法の基準

遮光した気密容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、ナイカルバジン製造用原体に、賦形物質を混和した小片又は粉末である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９８～１０６％に相当するナイカルバジン（$C_{19}H_{18}N_6O_6$）を含む。

確認試験

①　本品の表示量に従い、ナイカルバジン製造用原体５mgを含む量を量り、無水エタノール６０mLを加え、加温しながらよく振

り混ぜる。放冷した後、ろ過し、ろ液１５mLにスルファニル酸試液５mL及び新たに調製した亜硝酸ナトリウム溶液（１→１００）５mLを加え、密栓し、６５℃の水浴中で１０分間加温するとき、溶液は、赤色を呈する。

② 本品の表示量に従い、ナイカルバジン製造用原体５mgを含む量を量り、無水エタノール６０mLを加え、加温しながらよく振り混ぜる。放冷した後、ろ過し、ろ液１５mLに水酸化カリウムのエタノール溶液（１→１００）５mLを加えるとき、溶液は、黄色を呈する。

③ ４，４′―ジニトロカルバニリドの定量法により調製した試料溶液につき、吸収スペクトルを測定するとき、波長４２８～４３２nmに吸収の極大を示す。

④ ２―ヒドロキシ―４，６―ジメチルピリミジンの定量法により調製した試料溶液につき、吸収スペクトルを測定するとき、波長５３８～５４２nmに吸収の極大を示す。

定量法 ナイカルバジン（$C_{19}H_{18}N_6O_6$）約０.１２５gを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、２００mLの全量フラスコに入れ、ジメチルホルムアミド１５０mLを加え、水浴上で１５分間加温し、１５分間振り混ぜる。放冷した後、ジメチルホルムアミドを標線まで加えて２００mLとし、よく混和した後、５分間遠心分離する。この上澄液をとり、試料原液とする。別に、ナイカルバジン標準品を乾燥し、その約０.０５gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、ジメチルホルムアミドを加え、加温溶解し、放冷した後、１００mLの全量フラスコに入れ、ジメチルホルムアミドを標線まで加えて１００mLとし、標準原液とする。

４，４′―ジニトロカルバニリド 試料原液４mLを全量ピペットを用いて量り、２５０mLの全量フラスコに入れ、エタノールを標線まで加えて２５０mLとする。この溶液１５mLを全量ピペットを用いて量り、２５mLの全量フラスコに入れ、水酸化カリウムのエタノール溶液（１→１００）５mLを全量ピペットを用いて加えた後、エタノールを標線まで加えて２５mLとし、よく混和した後、試料溶液とする。別に、標準原液５mLを全量ピペットを用いて量り、２５０mLの全量フラスコに入れ、エタノー

ルを標線まで加えて２５０mLとする。この溶液１５mLを全量ピペットを用いて量り、以下試料溶液の場合と同様に操作して標準液とする。試料溶液及び標準液につき、水酸化カリウムのエタノール溶液（１→５００）を対照液として、波長４３０nm付近の極大波長における吸光度A_T及びA_Sを測定する。

$$\text{ナイカルバジン}(C_{19}H_{18}N_6O_6)\text{の量(mg)} = \text{ナイカルバジン標準品の量(mg)} \times \frac{A_T}{A_S} \times 2.5$$

２―ヒドロキシ―４，６―ジメチルピリミジン　試料原液４mLを全量ピペットを用いて量り、２５０mLの全量フラスコに入れ、ジメチルホルムアミド・エタノール混液（１：１）を標線まで加えて２５０mLとする。この溶液１０mLを全量ピペットを用いて量り、５０mLの共栓付試験管に入れ、新たに調製したスルファニルアミド試液１０mLを加え、混和する。これに新たに調製した亜硝酸ナトリウム溶液（１→５０）２mLを加え、密栓し、混和し、６５℃の水浴中で１５分間加温した後、流水で冷却して２０分間放置し、試料溶液とする。別に、標準原液５mLを全量ピペットを用いて量り、２５０mLの全量フラスコに入れ、ジメチルホルムアミド・エタノール混液（１：１）を標線まで加えて２５０mLとし、以下試料溶液の場合と同様に操作して標準液とする。別に、ジメチルホルムアミド・エタノール混液（１：１）１０mLを試料溶液の場合と同様に操作し、空試験液とする。標準液及び試料溶液につき、空試験液を対照液として、波長５４０nm付近の極大波長における吸光度A_S及びA_Tを測定する。

$$\text{ナイカルバジン}(C_{19}H_{18}N_6O_6)\text{の量(mg)} = \text{ナイカルバジン標準品の量(mg)} \times \frac{A_T}{A_S} \times 2.5$$

（イ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

（１２５）　ハロフジノンポリスチレンスルホン酸カルシウム

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、乾燥した後、定量するとき、ハロフジノンポリスチレンスルホン酸カルシウム（$C_{16}H_{17}BrClN_3O_3$・Calcium Polystyrenesulfonate）９５.０％以上を含む。

物理的・化学的性質　本品は、淡黄褐色～茶褐色の粉末で、臭いはほとんどない。

確認試験

①　本品０.２g（０.１５～０.２４g）を量り、６mol／L塩酸試液２０mLを加え、３０分間かき混ぜた後、遠心分離する。上澄液１０mLを量り、メタノール１０mLを加え、試料溶液とする。別に、臭化水素酸ハロフジノン２０mg（１９.５～２０.４mg）を量り、６mol／L塩酸試液・メタノール混液（１：１）１００mLを加えて溶かし、標準液とする。試料溶液及び標準液それぞれ１０μLずつを量り、薄層クロマトグラフ用シリカゲル（蛍光剤入り）を用いて調製した薄層板にスポットする。次に、クロロホルム・メタノール・アンモニア水混液（９０：１０：１）を展開溶媒として約１５cm展開した後、薄層板を風乾する。これに紫外線（主波長２５４nm）を照射するとき、試料溶液及び標準液から得たスポットは、濃紫色を呈し、これらのRf値は等しい。

②　本品０.２g（０.１５～０.２４g）を量り、６mol／L塩酸試液５mLを加え、５分間かき混ぜた後、ろ過し、アンモニア試液を加えて中和した溶液は、カルシウム塩の定性反応③を呈する。

③　本品２０mg（１９.５～２０.４mg）を量り、６mol／L塩酸試液５mLを加え、５分間かき混ぜた後、遠心分離し、その上澄液を除く。さらに、残留物に水１０mLを加えて振り混ぜた後、遠心分離し、その上澄液を除く。この残留物に硫酸銅溶液（１→１０）２mLを加え、よく振り混ぜた後、遠心分離し、その上澄液を除く。次に、この残留物に水１０mLを加え、振り混ぜた後、遠心分離し、その上澄液を除く。この残留物にアンモニア試液２mLを加え、１分間振り混ぜるとき、濃青色を呈する。

④　本品０.５ｇ（０.４５～０.５４ｇ）を量り、６mol／L塩酸試液１０mLを加え、１５分間かき混ぜた後、ろ過する。ろ液１mLに水２５mLを加えた溶液につき、吸収スペクトルを測定するとき、波長２４１～２４５nmに吸収の極大を示す。

純度試験

①　重金属　本品１.０ｇ（０.９５～１.０４ｇ）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μｇ／ｇ以下）。

②　ヒ素　本品１.０ｇ（０.９５～１.０４ｇ）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μｇ／ｇ以下）。

③　ハロフジノン　本品を乾燥し、その０.５ｇ（０.４５～０.５４ｇ）を量り、ジメチルスルホキシド５０mLを全量ピペットを用いて加え、３０分間かき混ぜた後、遠心分離し、この上澄液１mLを全量ピペットを用いて量り、５０mLの全量フラスコに入れ、塩酸（１→１００）を標線まで加えて５０mLとし、試料溶液とする。別に、臭化水素酸ハロフジノン１７mg（１６.５～１７.４mg）を量り、塩酸（１→１００）を加えて溶かし、５００mLの全量フラスコに入れ、更に塩酸（１→１００）を標線まで加えて５００mLとする。この溶液１mLを全量ピペットを用いて量り、２００mLの全量フラスコに入れ、塩酸（１→１００）を標線まで加えて２００mLとし、標準液とする。試料溶液及び標準液１００μLずつを量り、次の条件で、液体クロマトグラフ法により試験を行うとき、試料溶液中のハロフジノンの示すピーク面積は、標準液中のハロフジノンの示すピーク面積以下でなければならない（０.１％以下）。

操作条件

検出器：紫外吸光光度計（測定波長：２４３nm）

カラム：内径４～６mm、長さ２５０mmのステンレス管に充填剤として、オクタデシルシリル化した約５μmのシリカゲルを充填する。

カラム温度：４０℃付近の一定温度

移動相：酢酸アンモニウム４.２g（４.１５～４.２４g）に水約２００mLを加えて溶かし、これに酢酸６.４mLを加え、水を加えて１,０００mLとする。この溶液７００mLを量り、アセトニトリル３００mLを加える。

流量：毎分１.５mL

④　シス異性体　臭化水素酸ハロフジノン（シス異性体）１７mg（１６.５～１７.４mg）を量り、塩酸（１→１００）を加えて溶かし、５００mLの全量フラスコに入れ、更に塩酸（１→１００）を標線まで加えて５００mLとする。この溶液１mLを全量ピペットを用いて量り、５００mLの全量フラスコに入れ、塩酸（１→１００）を標線まで加えて５００mLとし、標準液とする。定量法により得た試料溶液及び標準液１００μLずつを量り、③と同様な条件で、液体クロマトグラフ法により試験を行うとき、試料溶液中のハロフジノンの示すピーク面積は、標準液中のハロフジノンの示すピーク面積以下でなければならない（０.２%以下）。

乾燥減量　６.０%以下（１g，１０５℃，４時間）

強熱残分　乾燥した後２９.０%以下（１g）

ポリスチレンスルホン酸　本品を乾燥し、その０.５gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、６mol／L塩酸試液５０mLを加え、１５分間振り混ぜ、遠心分離した後、上澄液を除く。この操作を更に４回繰り返す。残留物に水４０mLを加え、振り混ぜ、洗液に硝酸銀試液を加えても混濁が生じなくなるまで水洗を繰り返し、残留物を１０５℃で１２時間乾燥した後、その質量を０.０００１gの桁まで量るとき、その量は、８７.０%以下でなければならない。

$$\text{ポリスチレンスルホン酸の量(\%)} = \frac{\text{乾燥した後の質量(mg)}}{\text{本品の採取量(mg)}} \times 100$$

定量法　本品を乾燥し、その約０.５gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、６mol／L塩酸試液約１０mLを加え、分散さ

せ、底にガラスウールを入れた内径１０mm、高さ１５０mmのクロマトグラフ管に６mol／L塩酸試液少量を用いて洗い込み、クロマトグラフ管の下に２５０mLの全量フラスコの受器を置く。次に、６mol／L塩酸試液を用いて流量が約２２５mLとなるまで溶出する。その後、６mol／L塩酸試液を標線まで加えて２５０mLとする。この溶液１mLを全量ピペットを用いて量り、５０mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて５０mLとし、試料溶液とする。試料溶液につき、塩酸（１→１００）を対照液として、波長２４３nm付近の極大波長における吸光度Aを測定する。

$$\text{ハロフジノンポリスチレンスルホン酸カルシウム}(C_{16}H_{17}BrClN_3O_3\cdot\text{Calcium Polystyrenesulfonate})\text{の量(mg)}=\frac{A}{86.3}\times 125{,}000$$

（イ）　保存の方法の基準

気密容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、ハロフジノンポリスチレンスルホン酸カルシウム製造用原体に、賦形物質を混和した粉末である。

含量　本品は、定量するとき、１mgにつき、８０μg以下であり、表示量の９０～１１０％に相当するハロフジノンポリスチレンスルホン酸カルシウム（$C_{16}H_{17}BrClN_3O_3$・Calcium Polystyrenesulfonate）を含む。

確認試験

①　本品の表示量に従い、ハロフジノンポリスチレンスルホン酸カルシウム製造用原体０.０２gを含む量を量り、６mol／L塩酸試液５０mLを加え、約１５分間かき混ぜた後、ろ過する。メタノールに浸漬した多孔性スチレンジビニルベンゼン共重合体精製樹脂約２mLを水で２回洗浄した後、これを先のろ液に加え、１５分間かき混ぜ、ガラスろ過器でろ過する。この樹脂を水２０

mLで２回洗った後、メタノール５mLを加え、かき混ぜ、ろ過する。このメタノール溶液を試料溶液とする。別に、ハロフジノンポリスチレンスルホン酸カルシウム製造用原体０.０２g（０.０１５～０.０２４g）を量り、同様の操作で得られる溶液を標準液とする。試料溶液及び標準液それぞれ１０μLずつを量り、以下ハロフジノンポリスチレンスルホン酸カルシウム製造用原体の確認試験①を準用する。

②　定量法で得た試料溶液につき、吸収スペクトルを測定するとき、波長２４３～２４７nmに吸収の極大を示す。

定量法　ハロフジノンポリスチレンスルホン酸カルシウム製造用原体０.０５gを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、６mol／L塩酸試液２０mLを徐々に加え、よく振り混ぜ、発泡が収まった後、底にガラスウールを入れた内径１０mm、高さ１５０mmのクロマトグラフ管に６mol／L塩酸試液少量を用いて洗い込み、クロマトグラフ管の下に２００mLの全量フラスコの受器を置く。次に、６mol／L塩酸試液を用いて流量が約１８０mLとなるまで溶出する。その後、６mol／L塩酸試液を標線まで加えて２００mLとする。この溶液１０mLを全量ピペットを用いて量り、５０mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて５０mLとし、試料溶液とする。試料溶液につき、塩酸（１０→１００）を対照液として、波長２４５nm付近の極大波長における吸光度Aを測定する。

$$\text{ハロフジノンポリスチレンスルホン酸カルシウム}(C_{16}H_{17}BrClN_3O_3\cdot\text{Calcium Polystyrenesulfonate})\text{の量(mg)} = \frac{A}{78.5}\times 10{,}000$$

（イ）　保存の方法の基準

ハロフジノンポリスチレンスルホン酸カルシウム製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（ウ）　表示の基準

本品の直接の容器又は直接の被包に、次の文字を記載すること。

使用上の注意　この飼料添加物は、鶏に過剰投与した場合発育障害がおこるので、定められた添加量を厳守するとともに、均一に配合するよう注意すること。

（１２６）　サッカリンナトリウム

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、１２０℃で４時間乾燥した後、定量するとき、サッカリンナトリウム（$C_7H_4NNaO_3S$）９９.０％以上を含む。

物理的・化学的性質　本品は、無色～白色の結晶、白色の結晶性粉末又は白色の粉末で、味は極めて甘く、１０,０００倍の水溶液でも甘味がある。

確認試験

①　本品０.５g（０.４５～０.５４g）を水１０mLに溶かし、希塩酸１mLを加えて１時間放置し、生じた白色結晶性の沈殿をろ取し、よく水洗し、１０５℃で２時間乾燥するとき、その融点は、２２６～２３０℃である。

②　本品２０mg（１９.５～２０.４mg）をレゾルシン４０mg（３９.５～４０.４mg）と混和し、硫酸１０滴を加え、静かに加熱し、混合物が暗緑色になったときに放冷し、これに水１０mL及び１mol／L水酸化ナトリウム試液１０mLを加えて溶かすとき、溶液は、緑色の蛍光を発する。

③　本品０.１g（０.０５～０.１４g）を１mol／L水酸化ナトリウム試液５mLに溶かし、静かに加熱して蒸発乾固し、さらに、炭化しないように注意しながら融解し、アンモニアの臭気が発生しなくなったときに放冷する。残留物を水約２０mLに溶かし、希塩酸で中和した後、ろ過し、ろ液に塩化第二鉄試液１滴を加えるとき、紫～赤紫色を呈する。

④　本品を灰化して得た残留物は、ナトリウム塩の定性反応を呈する。

純度試験

① 溶状　本品を粉末にした後、その１g（０.５～１.４g）ずつを水１.５mL及びエタノール７０mLにそれぞれ溶かすとき、これらの溶液は、無色で、澄明でなければならない。

② 遊離酸及び遊離アルカリ　本品１g（０.５～１.４g）を新たに煮沸し冷却した水１０mLに溶かし、フェノールフタレイン試液１滴を加えるとき、紅色を呈してはならない。さらに、０.１mol／L水酸化ナトリウム溶液１滴を加えるとき、紅色を呈さなければならない。

③ 安息香酸塩及びサルチル酸塩　本品０.５g（０.４５～０.５４g）を水１０mLに溶かし、酢酸５滴及び塩化第二鉄試液３滴を加えるとき、沈殿を生じてはならない。また、紫～赤紫色を呈してはならない。

④ 重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を水４５mLに溶かし、希酢酸２mLを加え、これを試料溶液として重金属の試験を行うとき、その量は、１０μg／g以下でなければならない。

⑤ ヒ素　本品２.５g（２.４５～２.５４g）を分解フラスコに入れ、硝酸１０mL及び硫酸５mLを加えて加熱する。溶液がなお褐色を呈するときは、放冷した後、硝酸１mLを追加して加熱する。この操作を溶液が無色～淡黄色となるまで繰り返した後、白煙が発生するまで加熱する。放冷した後、水１０mL及び飽和シュウ酸アンモニウム液１５mLを加え、再び白煙が発生するまで加熱する。放冷した後、水を加えて２５mLとし、この５mLを量り、これを試料溶液として装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない。ただし、標準色は、ヒ素標準液１０mLを分解フラスコに入れ、硝酸１０mL及び硫酸５mLを加え、以下試料の場合と同様に操作して作る（４μg／g以下）。

⑥ o―トルエンスルホンアミド　本品１０g（９.５～１０.４g）を水５０mLに溶かし、酢酸エチル３０mLずつで３回抽出を行い、酢酸エチル層を集め、２５w／v%塩化ナトリウム溶液３０mLを用いて洗い、無水硫酸ナトリウムで脱水した後、酢酸エチルを留去し、残留物に内部標準物質溶液５mLを加えて溶かし、これを試料溶液とする。別に、o―トルエンスルホンアミドの酢酸エチル溶液（１→１,０００）１mLを量り、水浴上で加熱して酢酸エチルを除いた後、残留物に内部標準物質５mLを加えて

溶かし、これを標準液とする。試料溶液及び標準液につき、次の操作条件でガスクロマトグラフ法により試験を行うとき、試料溶液のカフェインのピーク高さ（Hs）とｏ―トルエンスルホンアミドのピーク高さ（H）との比H／Hsは、標準液のカフェインのピーク高さ（H′s）とｏ―トルエンスルホンアミドのピーク高さ（H′）との比H′／H′sを超えてはならない（１００μg／g以下）。ただし、内部標準物質溶液は、カフェインの酢酸エチル溶液（1→5,０００）を用いる。

操作条件

カラム充填剤：１７７～２５０μmのガスクロマトグラフ用ケイソウ土担体に、当該担体に対して３％になる量のコハク酸ジエチレングリコールポリエステルを含むクロロホルム溶液を加え、クロロホルムを蒸発し、乾燥したものとする。

カラム管：内径３～４mm、長さ１mのガラス管又はステンレス管

カラム温度：１９５～２０５℃の一定温度

検出器：水素炎イオン化検出器

キャリヤーガス：窒素ガスを用いる。カフェインが約６分後に現れるようにカラム温度及びキャリヤーガスの流速を調整する。

乾燥減量　１５％以下（1g，１２０℃，４時間）

定量法　本品を１２０℃で４時間乾燥した後、その約０.３gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、非水滴定用氷酢酸２０mLを加えて溶かし、０.１mol／L過塩素酸で滴定する（指示薬　クリスタルバイオレット・氷酢酸試液２滴）。終点は、溶液の紫色が青色を経て、緑色に変わるときとする。別に同様の方法で空試験を行い補正する。

０.１mol／L過塩素酸１mL＝２０.５２mg$C_7H_4NNaO_3S$

（イ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

サッカリンナトリウム製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

サッカリンナトリウム製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、サッカリンナトリウム製造用原体に、賦形物質を混和した粉末又は結晶性粉末である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９０～１１０％に相当するサッカリンナトリウム（$C_7H_4NNaO_3S$）を含む。

確認試験

①　本品の表示量に従い、サッカリンナトリウム製造用原体約０.５gを含む量を量り、水３０mLを加え、よく振り混ぜた後、必要ならば、ろ過する。この溶液に希塩酸１mLを加え、１時間放置し、生じた白色結晶性の沈殿をろ取し、よく水洗し、１０５℃で２時間乾燥し、これを試料とする。この試料０.５g（０.４５～０.５４g）を量り、以下サッカリンナトリウム製造用原体の確認試験①を準用する。

②　①の試料２０mg（１９.５～２０.４mg）を量り、以下サッカリンナトリウム製造用原体の確認試験②を準用する。

③　①の試料０.１g（０.０５～０.１４g）を１mol／L水酸化ナトリウム試液５mLに溶かし、静かに加熱して蒸発乾固し、放冷する。残留物を水約２０mLに溶かし、希塩酸で中和した後、ろ過し、ろ液に塩化第二鉄試液１滴を加えるとき、紫～赤紫色を呈する。

④　①の試料につき、サッカリンナトリウム製造用原体の確認試験④を準用する。

定量法　サッカリンナトリウム（$C_7H_4NNaO_3S$）約０.３gを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、非水滴定

用氷酢酸２０mLを加えて溶かし、０.１mol／L過塩素酸で滴定する（指示薬　クリスタルバイオレット・氷酢酸試液２滴）。この場合において、滴定の終点は、溶液の紫色が青色に変わるときとする。同様の方法で空試験を行い補正する。

０.１mol／L過塩素酸１mL＝２０.５２mg$C_7H_4NNaO_3S$

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

（１２７）　着香料

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

本品は、エステル類、エーテル類、ケトン類、脂肪酸類、脂肪族高級アルコール類、脂肪族高級アルデヒド類、脂肪族高級炭化水素類、テルペン系炭化水素類、フェノールエーテル類、フェノール類、芳香族アルコール類、芳香族アルデヒド類及びラクトン類のうち、１種又は２種以上を有効成分として含有する液状物である。

（イ）　保存の方法の基準

遮光した気密容器に保存すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

製造用原体の成分規格を準用する。ただし、飼料に用いられる量において、有害作用を呈すると認められないものである。

（イ）　保存の方法の基準

製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、製造用原体に、賦形物質を混和した粉末又は粒子で、飼料に用いられる量において、有害作用を呈すると認められないものである。

（イ）　保存の方法の基準

製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

エ　製剤（その３　油状）

（ア）　成分規格

本品は、製造用原体に、硬化油、高級飽和脂肪酸、脂肪酸、植物性油脂又は動物性油脂を混和した油液で、飼料に用いられる量において、有害作用を呈すると認められないものである。

（イ）　保存の方法の基準

製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（１２８）　アミラーゼ

アミラーゼ（その１）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、１g中に３,５００でんぷん糖化力単位以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、淡黄色～褐色の粉末で、僅かに特異な臭いを有する。

②　本品の水溶液又は水懸濁液（１→１００）のpHは、５.０～７.５である。

③　本品は、pH４.５～５.５において最大の酵素活性を有する。

純度試験

①　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液５.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（５０μg／g以下）。

②　ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

③　抗菌活性　本品１g（０.５～１.４g）を量り、抗菌活性試験法により試験を行うとき、抗菌活性を示してはならない。

乾燥減量　１０.０％以下（１g，１０５℃，３時間）

強熱残分　２５.０％以下（１g）

酵素力試験　でんぷん糖化力試験法により試験を行う。

（イ）　製造の方法の基準

Aspergillus oryzae又はRhizopus delemarのアミラーゼ生産菌株を培養し、培養を終了した後、培養物をろ過し、又は水で抽出した後、ろ過し、菌体を除去し、さらに、ろ液を乾燥して、又はろ液に溶媒を加えて生じた沈殿物を乾燥して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

（エ）　表示の基準

本品の直接の容器又は直接の被包に、最大の酵素活性を示すpH値（小数点以下第１位まで）を記載すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

アミラーゼ（その１）製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

アミラーゼ（その１）製造用原体の製造の方法の基準を準用する。

（ウ）　保存の方法の基準

アミラーゼ（その１）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（エ）　表示の基準

アミラーゼ（その１）製造用原体の表示の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、アミラーゼ（その１）製造用原体に、賦形物質を混和した小片又は粉末である。

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、表示でんぷん糖化力単位の８５～１７０％を含む。

酵素力試験　でんぷん糖化力試験法により試験を行う。

（イ）　保存の方法の基準

アミラーゼ（その１）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（ウ）　表示の基準

アミラーゼ（その１）製造用原体の表示の基準を準用する。

アミラーゼ（その２）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、１g中に２,０００でんぷん糖化力単位以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、暗褐色の液体で、特異な臭いを有する。

②　本品のpHは、５.０～７.５である。

③　本品は、pH５.０～７.０において最大の酵素活性を有する。

純度試験

①　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液５.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（５０μg／g以下）。

②　ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

③　抗菌活性　本品１g（０.５～１.４g）を量り、抗菌活性試験法により試験を行うとき、抗菌活性を示してはならない。

強熱残分　２０.０％以下（１g）

酵素力試験　でんぷん糖化力試験法により試験を行う。

（イ）　製造の方法の基準

Bacillus subtilis又はBacillus amyloliquefaciensのアミラーゼ生産菌株を培養し、培養を終了した後、培養物をろ過し、又は水で抽出した後、ろ過し、菌体を除去し、さらに、ろ液を濃縮して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

密閉容器に冷凍保存すること。

（エ）　表示の基準

アミラーゼ（その１）製造用原体の表示の基準を準用すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

本品は、アミラーゼ（その２）製造用原体に、賦形物質を混和した小片、粉末又は粒子である。

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、表示でんぷん糖化力単位の８５～１７０％を含む。

酵素力試験　でんぷん糖化力試験法により試験を行う。

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

（ウ）　表示の基準

アミラーゼ（その１）製造用原体の表示の基準を準用する。

ウ　製剤（その２　液状）

（ア）　成分規格

本品は、アミラーゼ（その２）製造用原体に、含水二酸化ケイ酸、含水無晶形酸化ケイ酸、ケイ酸、ケイ酸カルシウム、軽質無水ケイ酸、硬化油、高級飽和脂肪酸、グリセリン、脂肪酸、食塩、植物性油脂、動物性油脂、乳糖、麦芽糖、白糖、ブドウ糖、無水ケイ酸又は無水ケイ酸塩類を混和した半流動体、油液又は水溶性液状物である。

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、表示でんぷん糖化力単位の８５～１７０％を含む。

酵素力試験　でんぷん糖化力試験法により試験を行う。

（イ）　保存の方法の基準

アミラーゼ（その２）製剤（その１）の保存の方法の基準を準用すること。

（ウ）　表示の基準

アミラーゼ（その１）製造用原体の表示の基準を準用する。

（１２９）　アルカリ性プロテアーゼ

アルカリ性プロテアーゼ（その１）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、１g中に１００,０００たん白消化力単位以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、白色～淡褐色の粉末で、特異な臭いを有する。

②　本品の水溶液又は水懸濁液（１→１００）のpHは、５.５～８.５である。

③　本品は、pH７.０～９.０において最大の酵素活性を有する。

純度試験

①　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液５.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（５０μg／g以下）。

②　ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

③　抗菌活性　本品１g（０.５～１.４g）を量り、抗菌活性試験法により試験を行うとき、抗菌活性を示してはならない。

乾燥減量　１０.０％以下（１g，１０５℃，３時間）

強熱残分　２５.０％以下（１g）

酵素力試験　たん白消化力試験法第１法により試験を行う。

（イ）　製造の方法の基準

Aspergillus melleus、Bacillus licheniformis又はStreptomyces caespitosusのアルカリ性プロテアーゼ生産菌株を培養し、培養を終了した後、培養物をろ過又は水で抽出した後、ろ過して菌体を除去し、さらに、ろ液を乾燥して、又はろ液に溶媒を加えて生じた沈殿物を乾燥して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

（エ）　表示の基準

本品の直接の容器又は直接の被包に、最大の酵素活性を示すpH値（小数点以下第１位まで）を記載すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

アルカリ性プロテアーゼ（その１）製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

アルカリ性プロテアーゼ（その１）製造用原体の製造の方法の基準を準用する。

（ウ）　保存の方法の基準

アルカリ性プロテアーゼ（その１）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（エ）　表示の基準

アルカリ性プロテアーゼ（その１）製造用原体の表示の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、アルカリ性プロテアーゼ（その１）製造用原体に、必要に応じて硫酸カルシウム及び硫酸ナトリウムを加え、さらに、賦形物質を混和した小片、粉末又は粒子である。

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、表示たん白消化力単位の８５～１７０％を含む。

酵素力試験　たん白消化力試験法第１法により試験を行う。

（イ）　保存の方法の基準

アルカリ性プロテアーゼ（その１）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（ウ）　表示の基準

アルカリ性プロテアーゼ（その１）製造用原体の表示の基準を準用する。

エ　製剤（その３　液状）

（ア）　成分規格

本品は、アルカリ性プロテアーゼ（その１）製造用原体に、グリセリンを混和した水溶性液状物である。

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、表示たん白消化力単位の８５～１７０％を含む。

酵素力試験　たん白消化力試験法第１法により試験を行う。

（イ）　保存の方法の基準

アルカリ性プロテアーゼ（その１）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（ウ）　表示の基準

アルカリ性プロテアーゼ（その１）製造用原体の表示の基準を準用する。

アルカリ性プロテアーゼ（その２）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、１g中に８０,０００たん白消化力単位以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、淡褐色の液体で、僅かに特異な臭いを有する。

②　本品の水溶液（１→１００）のpHは、５.５～８.５である。

③　本品は、pH７.０～９.０において最大の酵素活性を有する。

純度試験

①　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液５.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（５０μg／g以下）。

②　ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

③　抗菌活性　本品１g（０.５～１.４g）を量り、抗菌活性試験法により試験を行うとき、抗菌活性を示してはならない。

強熱残分　１０.０％以下（１g）

酵素力試験　たん白消化力試験法第１法により試験を行う。

（イ）　製造の方法の基準

Bacillus subtilisのアルカリ性プロテアーゼ生産菌株を培養し、培養を終了した後、培養物をろ過し、又は水で抽出した後、ろ過し、菌体を除去し、さらに、ろ液を濃縮して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

遮光した気密容器に保存すること。

（エ）　表示の基準

本品の直接の容器又は直接の被包に、最大の酵素活性を示すpH値（小数点以下第１位まで）を記載すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

本品は、アルカリ性プロテアーゼ（その２）製造用原体に、賦形物質を混和した小片、粉末又は粒子である。

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、表示たん白消化力単位の８５～１７０％を含む。

酵素力試験　たん白消化力試験法第１法により試験を行う。

（イ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

（ウ）　表示の基準

アルカリ性プロテアーゼ（その２）製造用原体の表示の基準を準用する。

ウ　製剤（その２　液状）

（ア）　成分規格

本品は、アルカリ性プロテアーゼ（その２）製造用原体に、プロピレングリコールを混和した水溶性液状物である。

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、表示たん白消化力単位の８５～１７０％を含む。

酵素力試験　たん白消化力試験法第１法により試験を行う。

（イ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に入れ、２５℃以下で保存すること。

（ウ）　表示の基準

アルカリ性プロテアーゼ（その２）製造用原体の表示の基準を準用する。

アルカリ性プロテアーゼ（その３）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、１g中に２００,０００たん白消化力単位以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、淡褐色～濃褐色の液体で、特異な臭いを有する。

②　本品の水溶液又は水懸濁液（１→１００）のpHは、４.０～７.０である。

③　本品は、pH９.０～１１.０において最大の酵素活性を有する。

純度試験

①　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液５.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（５０μg／g以下）。

②　ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ

素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

③　抗菌活性　本品１g（０.５～１.４g）を量り、抗菌活性試験法により試験を行うとき、抗菌活性を示してはならない。

強熱残分　５.０％以下（１g）

酵素力試験　たん白消化力試験法第１法により試験を行う。

（イ）　製造の方法の基準

Bacillus licheniformisに属する菌株を宿主としたアルカリ性プロテアーゼ生産組換え体を培養し、培養を終了した後、培養物をろ過し、又は水で抽出した後、ろ過して菌体を除去し、さらに、ろ液を濃縮して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

（エ）　表示の基準

本品の直接の容器又は直接の被包に、最大の酵素活性を示すpH値（小数点以下第１位まで）を記載すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

本品は、アルカリ性プロテアーゼ（その３）製造用原体に、必要に応じて硫酸ナトリウム、ショ糖を加え、さらに、賦形物質を混和した小片、粉末又は粒子である。

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、表示たん白消化力単位の８５～１７０％を含む。

酵素力試験　たん白消化力試験法第１法により試験を行う。

（イ）　保存の方法の基準

アルカリ性プロテアーゼ（その３）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（ウ）　表示の基準

アルカリ性プロテアーゼ（その３）製造用原体の表示の基準を準用する。

ウ　製剤（その２　液状）

（ア）　成分規格

本品は、アルカリ性プロテアーゼ（その３）製造用原体に、必要に応じて安息香酸ナトリウム、ソルビン酸カリウムを加え、さらに、ソルビトール、グリセリンを混和した水溶性液状物である。

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、表示たん白消化力単位の８５～１７０％を含む。

酵素力試験　たん白消化力試験法第１法により試験を行う。

（イ）　保存の方法の基準

アルカリ性プロテアーゼ（その３）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（ウ）　表示の基準

アルカリ性プロテアーゼ（その３）製造用原体の表示の基準を準用する。

（１３０）　キシラナーゼ

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、１g中に４,０００キシラン糖化力単位以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、淡褐色の液体で、僅かに特異な臭いを有する。

②　本品の水溶液（１→１００）のpHは、４.０～７.０である。

③　本品は、pH５.０～６.０において最大の酵素活性を有する。

純度試験

①　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液５.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（５０μg／g以下）。

②　ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

③　抗菌活性　本品１g（０.５～１.４g）を量り、抗菌活性試験法により試験を行うとき、抗菌活性を示してはならない。

強熱残分　１０.０％以下（１g）

酵素力試験　キシラン糖化力試験法により試験を行う。

（イ）　製造の方法の基準

Trichoderma longibrachiatumのキシラナーゼ生産菌株を培養し、培養を終了した後、培養物をろ過し、又は水で抽出した後、ろ過し、菌体を除去し、さらに、ろ液を濃縮して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

遮光した気密容器に保存すること。

（エ）　表示の基準

本品の直接の容器又は直接の被包に、最大の酵素活性を示すpH値（小数点以下第１位まで）を記載すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

本品は、キシラナーゼ製造用原体に、賦形物質を混和した小片、粉末又は粒子である。

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、表示キシラン糖化力単位の８５～１７０％を含む。

酵素力試験　キシラン糖化力試験法により試験を行う。

（イ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

（ウ）　表示の基準

キシラナーゼ製造用原体の表示の基準を準用する。

ウ　製剤（その２　液状）

（ア）　成分規格

本品は、キシラナーゼ製造用原体に、D―ソルビトール液を混和した水溶性液状物である。

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、表示キシラン糖化力単位の８５～１７０％を含む。

酵素力試験　キシラン糖化力試験法により試験を行う。

（イ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に入れ、２５℃以下で保存すること。

（ウ）　表示の基準

キシラナーゼ製造用原体の表示の基準を準用する。

（１３１）　キシラナーゼ・ペクチナーゼ複合酵素

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、１g中に４００キシラン糖化力単位以上及び１２,０００ペクチン糖化力単位以上を含

む。

物理的・化学的性質

① 本品は、淡黄色～淡褐色の粉末で、僅かに特異な臭いを有する。

② 本品の水溶液又は水懸濁液（１→１００）のpHは、５.０～７.０である。

③ 本品は、キシラナーゼについてpH３.０～５.０において最大の酵素活性を有し、ペクチナーゼについてpH３.５～４.０において最大の酵素活性を有する。

純度試験

① 重金属 本品１.０g（０.９５～１.０４g）を石英製又は磁製のるつぼに入れ、緩く蓋をし、弱く加熱して炭化する。放冷した後、硝酸２mL及び硫酸５滴を加え、白煙の生じるまで注意して加熱した後、５００～６００℃で強熱して灰化する。放冷した後、塩酸２mLを加え、水浴上で蒸発乾固し、残留物を塩酸３滴で潤し、熱湯１０mLを加え、２分間加温する。次に、アンモニア試液でpHを５.０～６.０に調整し、希酢酸２mLを加え、必要ならば、ろ過し、水１０mLで洗い、ろ液及び洗液をネスラー管に入れ、水を加えて５０mLとし、これを試料溶液とする。重金属試験法第２法により鉛標準液５.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（５０μg／g以下）。

② ヒ素 本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

③ 抗菌活性 本品１g（０.５～１.４g）を量り、抗菌活性試験法により試験を行うとき、抗菌活性を示してはならない。

乾燥減量 １０.０％以下（１g，１０５℃，３時間）

強熱残分 ３０.０％以下（１g）

酵素力試験 キシラン糖化力試験法及びペクチン糖化力試験法により試験を行う。

（イ）　製造の方法の基準

Aspergillus usamii mut.shiro - usamiiのキシラナーゼ・ペクチナーゼ複合酵素生産菌株を培養し、培養を終了した後、培養物を水で抽出した後、ろ過して菌体を除去し、さらに、ろ液に溶媒を加えて生じた沈殿物を乾燥して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

（エ）　表示の基準

本品の直接の容器又は直接の被包に、キシラナーゼ及びペクチナーゼについてそれぞれ最大の酵素活性を示すpH値（小数点以下第１位まで）を記載すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、キシラナーゼ・ペクチナーゼ複合酵素製造用原体に、賦形物質を混和した小片又は粉末である。

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、表示キシラン糖化力単位及び表示ペクチン糖化力単位の８５～２００％を含む。

酵素力試験　キシラン糖化力試験法及びペクチン糖化力試験法により試験を行う。

（イ）　保存の方法の基準

キシラナーゼ・ペクチナーゼ複合酵素製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（ウ）　表示の基準

キシラナーゼ・ペクチナーゼ複合酵素製造用原体の表示の基準を準用する。

（１３２）　β―グルカナーゼ

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、１g中に４,０００β―グルカン糖化力単位以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、淡褐色の液体で、僅かに特異な臭いを有する。

②　本品の水溶液（１→１００）のpHは、３.５～６.０である。

③　本品は、pH３.５～５.０において最大の酵素活性を有する。

純度試験

①　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液５.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（５０μg／g以下）。

②　ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

③　抗菌活性　本品１g（０.５～１.４g）を量り、抗菌活性試験法により試験を行うとき、抗菌活性を示してはならない。

強熱残分　１０.０％以下（１g）

酵素力試験　β―グルカン糖化力試験法により試験を行う。

（イ）　製造の方法の基準

Trichoderma longibrachiatumのβ―グルカナーゼ生産株を培養し、培養を終了した後、培養物をろ過し、又は水で抽出した後、ろ過し、菌体を除去し、さらに、ろ液を濃縮して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

遮光した気密容器に保存すること。

（エ）　表示の基準

本品の直接の容器又は直接の被包に、最大の酵素活性を示すpH値（小数点以下第１位まで）を記載すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

本品は、β―グルカナーゼ製造用原体に、賦形物質を混和した小片、粉末又は粒子である。

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、表示β―グルカン糖化力単位の８５～１７０％を含む。

酵素力試験　β―グルカン糖化力試験法により試験を行う。

（イ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

（ウ）　表示の基準

β―グルカナーゼ製造用原体の表示の基準を準用する。

ウ　製剤（その２　液状）

（ア）　成分規格

本品は、β―グルカナーゼ製造用原体に、水を混和した水溶性液状物である。

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、表示β―グルカン糖化力単位の８５～１７０％を含む。

酵素力試験　β―グルカン糖化力試験法により試験を行う。

（イ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

（ウ）　表示の基準

β―グルカナーゼ製造用原体の表示の基準を準用する。

（１３３）　酸性プロテアーゼ

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、１g中に６０,０００たん白消化力単位以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、灰白色～褐色の粉末で、僅かに特異な臭いを有する。

②　本品の水溶液又は水懸濁液（１→１００）のpHは、３.５～７.０である。

③　本品は、pH２.０～４.０において最大の酵素活性を有する。

純度試験

①　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液５.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（５０μg／g以下）。

②　ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

③　抗菌活性　本品１g（０.５～１.４g）を量り、抗菌活性試験法により試験を行うとき、抗菌活性を示してはならない。

乾燥減量　１５.０％以下（１g，１０５℃，３時間）

強熱残分　２５.０％以下（１g）

酵素力試験　たん白消化力試験法第２法により試験を行う。

（イ）　製造の方法の基準

Aspergillus niger、Aspergillus saitoi、Rhizopus delemar又はRhizopus niveusの酸性プロテアーゼ生産菌株を培養し、培養を終了した後、培養物をろ過し、又は水で抽出した後、ろ過して菌体を除去し、さらに、ろ液を乾燥して、又はろ液に溶媒を加えて生じた沈殿物を乾燥して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

（エ）　表示の基準

本品の直接の容器又は直接の被包に、最大の酵素活性を示すpH値（小数点以下第１位まで）を記載すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

酸性プロテアーゼ製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

酸性プロテアーゼ製造用原体の製造の方法の基準を準用する。

（ウ）　保存の方法の基準

酸性プロテアーゼ製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（エ）　表示の基準

酸性プロテアーゼ製造用原体の表示の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、酸性プロテアーゼ製造用原体に、賦形物質を混和した小片又は粉末である。

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、表示たん白消化力単位の８５～１７０％を含む。

酵素力試験　たん白消化力試験法第２法により試験を行う。

（イ）　保存の方法の基準

酸性プロテアーゼ製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（ウ）　表示の基準

酸性プロテアーゼ製造用原体の表示の基準を準用する。

（１３４）　セルラーゼ

セルラーゼ（その１）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、１g中に１,５００繊維崩壊力単位以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、淡黄色～褐色の粉末で、僅かに特異な臭いを有する。

②　本品の水溶液又は水懸濁液（１→１００）のpHは、４.０～７.５である。

③　本品は、pH４.０～５.０において最大の酵素活性を有する。

純度試験

①　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液５.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（５０μg／g以下）。

② ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

③ 抗菌活性　本品１g（０.５～１.４g）を量り、抗菌活性試験法により試験を行うとき、抗菌活性を示してはならない。

乾燥減量　１０.０％以下（１g，１０５℃，３時間）

強熱残分　２５.０％以下（１g）

酵素力試験　繊維崩壊力試験法により試験を行う。

（イ）　製造の方法の基準

Trichoderma reesei又はTrichoderma virideのセルラーゼ生産菌株を培養し、培養を終了した後、培養物をろ過し、又は水で抽出した後、ろ過して菌体を除去し、さらに、ろ液を乾燥して、又は溶媒を加えて生じた沈殿物を乾燥して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

（エ）　表示の基準

本品の直接の容器又は直接の被包に、最大の酵素活性を示すpH値（小数点以下第１位まで）を記載すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

セルラーゼ（その１）製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

セルラーゼ（その１）製造用原体の製造の方法の基準を準用する。

（ウ）　保存の方法の基準

セルラーゼ（その１）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（エ）　表示の基準

セルラーゼ（その１）製造用原体の表示の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、セルラーゼ（その１）製造用原体に、賦形物質を混和した小片、粉末又は粒子である。

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、表示繊維崩壊力単位の８５～１７０％を含む。

酵素力試験　繊維崩壊力試験法により試験を行う。

（イ）　保存の方法の基準

セルラーゼ（その１）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（ウ）　表示の基準

セルラーゼ（その１）製造用原体の表示の基準を準用する。

セルラーゼ（その２）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、１g中に２５０繊維糖化力単位以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、淡黄色～褐色の粉末で、臭いはない、又は僅かに特異な臭いを有する。

②　本品の水溶液又は水懸濁液（１→１００）のpHは、４.０～７.５である。

③　本品は、pH４.０～５.５において最大の酵素活性を有する。

純度試験

①　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液５.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（５０μg／g以下）。

②　ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

③　抗菌活性　本品１g（０.５～１.４g）を量り、抗菌活性試験法により試験を行うとき、抗菌活性を示してはならない。

乾燥減量　１０.０％以下（１g，１０５℃，３時間）

強熱残分　２５.０％以下（１g）

酵素力試験　繊維糖化力試験法により試験を行う。

（イ）　製造の方法の基準

Acremonium cellulolyticus、Aspergillus aculeatus、Humicola insolens又はTrichoderma virideのセルラーゼ生産菌株を培養し、培養を終了した後、培養物をろ過し、又は水で抽出した後、ろ過して菌体を除去し、さらに、ろ液を乾燥して、又は溶媒を加えて生じた沈殿物を乾燥して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

（エ）　表示の基準

本品の直接の容器又は直接の被包に、最大の酵素活性を示すpH値（小数点以下第１位まで）を記載すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

セルラーゼ（その２）製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

セルラーゼ（その２）製造用原体の製造の方法の基準を準用する。

（ウ）　保存の方法の基準

セルラーゼ（その２）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（エ）　表示の基準

セルラーゼ（その２）製造用原体の表示の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、セルラーゼ（その２）製造用原体に、必要に応じて、ポリビニルアルコールの水溶液を加えて造粒した又は硫酸ナトリウムを加え、さらに、賦形物質を混和した小片、粉末又は粒子である。

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、表示繊維糖化力単位の８５～１７０％を含む。

酵素力試験　繊維糖化力試験法により試験を行う。

（イ）　保存の方法の基準

セルラーゼ（その２）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（ウ）　表示の基準

セルラーゼ（その２）製造用原体の表示の基準を準用する。

エ　製剤（その３　液状）

（ア）　成分規格

本品は、セルラーゼ（その２）製造用原体に、必要に応じてソルビトールを加え、さらに、グリセリン、食塩、ブドウ糖、乳糖、麦芽糖又は白糖を混和した水溶性液状物である。

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、表示繊維糖化力単位の８５～１７０％を含む。

酵素力試験　繊維糖化力試験法により試験を行う。

（イ）　保存の方法の基準

セルラーゼ（その２）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（ウ）　表示の基準

セルラーゼ（その２）製造用原体の表示の基準を準用する。

（１３５）　セルラーゼ・プロテアーゼ・ペクチナーゼ複合酵素

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、１g中に８００繊維崩壊力単位以上、３００たん白消化力単位以上及び２００ペクチン液化力単位以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、淡褐色～黄褐色の粉末で、特異な臭いを有する。

②　本品の水溶液又は水懸濁液（１→１００）のpHは、４.０～７.０である。

③　本品は、セルラーゼについてpH３.５～５.０において最大の酵素活性を有し、プロテアーゼについてpH３.０～４.０において

最大の酵素活性を有し、ペクチナーゼについてpH４.５～５.５において最大の酵素活性を有する。

純度試験

① 重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液５.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（５０μg／g以下）。

② ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

③ 抗菌活性　本品１g（０.５～１.４g）を量り、抗菌活性試験法により試験を行うとき、抗菌活性を示してはならない。

乾燥減量　１０.０％以下（１g，１０５℃，３時間）

強熱残分　２５.０％以下（１g）

酵素力試験　繊維崩壊力試験法、たん白消化力試験法第２法及びペクチン液化力試験法により試験を行う。

（イ）　製造の方法の基準

Irpex lacteusのセルラーゼ・プロテアーゼ・ペクチナーゼ複合酵素生産菌株を培養し、培養を終了した後、培養物をろ過し、又は水で抽出した後、ろ過して菌体を除去し、さらに、ろ液を乾燥して、又はろ液に溶媒を加えて生じた沈殿物を乾燥して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

（エ）　表示の基準

本品の直接の容器又は直接の被包に、セルラーゼ、プロテアーゼ及びペクチナーゼについてそれぞれ最大の酵素活性を示すpH値（小数点以下第１位まで）を記載すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

セルラーゼ・プロテアーゼ・ペクチナーゼ複合酵素製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

セルラーゼ・プロテアーゼ・ペクチナーゼ複合酵素製造用原体の製造の方法の基準を準用する。

（ウ）　保存の方法の基準

セルラーゼ・プロテアーゼ・ペクチナーゼ複合酵素製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（エ）　表示の基準

セルラーゼ・プロテアーゼ・ペクチナーゼ複合酵素製造用原体の表示の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、セルラーゼ・プロテアーゼ・ペクチナーゼ複合酵素製造用原体に、賦形物質を混和した小片又は粉末である。

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、表示繊維崩壊力単位、表示たん白消化力単位及び表示ペクチン糖化力単位の８５～２００％を含む。

酵素力試験　繊維崩壊力試験法、たん白消化力試験法第２法及びペクチン液化力試験法により試験を行う。

（イ）　保存の方法の基準

セルラーゼ・プロテアーゼ・ペクチナーゼ複合酵素製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（ウ）　表示の基準

セルラーゼ・プロテアーゼ・ペクチナーゼ複合酵素製造用原体の表示の基準を準用する。

（１３６）　中性プロテアーゼ

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、１g中に６０,０００たん白消化力単位以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、淡褐色～褐色の粉末で、僅かに特異な臭いを有する。

②　本品の水溶液又は水懸濁液（１→１００）のpHは、５.５～７.５である。

③　本品は、pH６.０～７.０において最大の酵素活性を有する。

純度試験

①　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液５.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（５０μg／g以下）。

②　ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

③　抗菌活性　本品１g（０.５～１.４g）を量り、抗菌活性試験法により試験を行うとき、抗菌活性を示してはならない。

乾燥減量　１０.０％以下（１g，１０５℃，３時間）

強熱残分　２５.０％以下（１g）

酵素力試験　たん白消化力試験法第３法により試験を行う。

（イ）　製造の方法の基準

Aspergillus oryzaeの中性プロテアーゼ生産菌株を培養し、培養を終了した後、培養物をろ過し、又は水で抽出した後、ろ過して菌体を除去し、さらに、ろ液を乾燥して、又はろ液に溶媒を加えて生じた沈殿物を乾燥して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

（エ）　表示の基準

本品の直接の容器又は直接の被包に、最大の酵素活性を示すpH値（小数点以下第１位まで）を記載すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

中性プロテアーゼ製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

中性プロテアーゼ製造用原体の製造の方法の基準を準用する。

（ウ）　保存の方法の基準

中性プロテアーゼ製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（エ）　表示の基準

中性プロテアーゼ製造用原体の表示の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、中性プロテアーゼ製造用原体に、賦形物質を混和した小片又は粉末である。

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、表示たん白消化力単位の８５～１７０％を含む。

酵素力試験　たん白消化力試験法第３法により試験を行う。

（イ）　保存の方法の基準

中性プロテアーゼ製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（ウ）　表示の基準

中性プロテアーゼ製造用原体の表示の基準を準用する。

（１３７）　フィターゼ

フィターゼ（その１）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、１g中に１,５００フィチン酸分解力単位以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、白色～淡褐色の粉末で、僅かに特異な臭いを有する。

②　本品の水溶液又は水懸濁液（１→１００）のpHは、４.５～７.５である。

③　本品は、pH５.０～６.０において最大の酵素活性を有する。

純度試験

①　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液５.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（５０μg／g以下）。

②　ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を分解フラスコに入れ、硝酸１０mL及び硫酸５mLを加え、静かに加熱する。溶液がなお褐色を呈するときは、放冷した後、硝酸１～２mLを追加して加熱し、溶液が無色～微黄色になるまでこの操作を繰り返す。放冷した後、過塩素酸０.５mLを加え、白煙が発生するまで加熱する。放冷した後、飽和シュウ酸アンモニウム溶液１

５mLを加え、再び白煙が発生するまで加熱する。放冷した後、水を加えて約１０mLとし、これを試料溶液として装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

③　抗菌活性　本品１g（０.５～１.４g）を量り、抗菌活性試験法により試験を行うとき、抗菌活性を示してはならない。

乾燥減量　１２.０％以下（１g，１０５℃，３時間）

強熱残分　２５.０％以下（０.５g）

酵素力試験　フィチン酸分解力試験法第１法により試験を行う。

（イ）　製造の方法の基準

Aspergillus nigerのフィターゼ生産菌株を培養し、培養を終了した後、培養物をろ過し、又は水で抽出した後、ろ過して菌体を除去し、さらに、ろ液を乾燥して、又はろ液に溶媒を加えて生じた沈殿物を乾燥して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

（エ）　表示の基準

本品の直接の容器又は直接の被包に、最大の酵素活性を示すpH値（小数点以下第１位まで）を記載すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

フィターゼ（その１）製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

フィターゼ（その１）製造用原体の製造の方法の基準を準用する。

（ウ）　保存の方法の基準

フィターゼ（その１）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（エ）　表示の基準

フィターゼ（その１）製造用原体の表示の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、フィターゼ（その１）製造用原体に、賦形物質を混和した小片、粉末又は粒子である。

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、表示フィチン酸分解力単位の８５～１７０％を含む。

酵素力試験　フィチン酸分解力試験法第１法により試験を行う。

（イ）　保存の方法の基準

フィターゼ（その１）製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（ウ）　表示の基準

フィターゼ（その１）製造用原体の表示の基準を準用する。

フィターゼ（その２の（１））

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、１g中に５,０００フィチン酸分解力単位以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、淡褐色の液体で、僅かに特異な臭いを有する。

②　本品の水溶液（１→１００）のpHは、３.５～６.５である。

③　本品は、pH４.０～６.０において最大の酵素活性を有する。

純度試験　フィターゼ（その１）製造用原体の純度試験を準用する。

強熱残分　５.０％以下（０.５g）

酵素力試験　フィチン酸分解力試験法第２法により試験を行う。

試料溶液の調製　ポリソルベート２０　０.１g（０.０５～０.１４g）に０.２５mol／L酢酸塩酸緩衝液を加えて溶かし、更に同緩衝液を加えて１Lとしたものを希釈液とする。試料について試験を行うために必要な量を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、１mL当たりの濃度が５０フィチン酸分解力単位となるように希釈液を加え、激しく攪拌して溶かし、試料原液とする。この原液適量を全量ピペットを用いて量り、１mL当たりの濃度が０.５フィチン酸分解力単位となるように希釈液を加え、試料溶液とする。

（イ）　製造の方法の基準

Aspergillus oryzaeに属する菌株を宿主としたフィターゼ生産組換え体を培養し、培養を終了した後、培養物をろ過し、又は水で抽出した後、ろ過して菌体を除去し、さらに、ろ液を濃縮して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

（エ）　表示の基準

本品の直接の容器又は直接の被包に、最大の酵素活性を示すpH値（小数点以下第１位まで）を記載すること。

イ　製剤（その１　液状）

（ア）　成分規格

本品は、フィターゼ（その２の（１））製造用原体に、必要に応じてソルビトールを加え、さらに、グリセリンを混和した水溶

性液状物である。

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、表示フィチン酸分解力単位の８５～１７０％を含む。

酵素力試験　フィチン酸分解力試験法第２法により試験を行う。

試料溶液の調製　フィターゼ（その２の（１））製造用原体の試料溶液の調製を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

フィターゼ（その２の（１））製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（ウ）　表示の基準

フィターゼ（その２の（１））製造用原体の表示の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、フィターゼ（その２の（１））製造用原体に、必要に応じて硫酸ナトリウムを加え、さらに、賦形物質を混和した小片又は粒子である。

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、表示フィチン酸分解力単位の８５～１７０％を含む。

酵素力試験　フィチン酸分解力試験法第２法により試験を行う。

試料溶液の調製　ポリソルベート２０　5g（４.５～５.４g）及び牛血清アルブミン０.６g（０.５５～０.６４g）に０.２５mol／L酢酸塩酸緩衝液を加えて溶かし、更に同緩衝液を加えて１Lとして抽出液とする。希釈液については、フィターゼ（その２の（１））製造用原体を準用する。試料について試験を行うために必要な量を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、１mL当たりの濃度が５０フィチン酸分解力単位となるように、抽出液を加え、トライアングル回転子を用いて激しく攪拌しながら２０分間超音波処理し、更に２０分間激しく攪拌して溶かした後、毎分１４,０００回転で３分間遠心分離し、その上澄液

を試料原液とする。この原液適量を全量ピペットを用いて量り、１mL当たりの濃度が０.２５フィチン酸分解力単位となるように希釈液を加え、試料溶液とする。

（イ）　保存の方法の基準

フィターゼ（その２の（１））製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（ウ）　表示の基準

フィターゼ（その２の（１））製造用原体の表示の基準を準用する。

フィターゼ（その２の（２））

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、１g中に５,０００フィチン酸分解力単位以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、淡黄褐色の液体で、僅かに特異な臭いを有する。

②　本品の水溶液（１→１００）のpHは、３.５～６.５である。

③　本品は、pH５.０～６.０において最大の酵素活性を有する。

純度試験　フィターゼ（その１）製造用原体の純度試験を準用する。

強熱残分　５.０％以下（０.５g）

酵素力試験　フィチン酸分解力試験法第１法により試験を行う。ただし、「操作法」の項中、「試料の最大酵素活性を示すpHに調整した０.００５mol／L酢酸・酢酸ナトリウム緩衝液」とあるのは、「試料の最大酵素活性を示すpHに調整した０.００５mol／L酢酸・酢酸ナトリウム１L当たり、ポリソルベート２０を０.１gの割合で含む緩衝液」と読み替えるものとする。

（イ）　製造の方法の基準

Aspergillus nigerに属する菌株を宿主としたフィターゼ生産組換え体を培養し、培養を終了した後、菌体を殺菌した後ろ過し、又は水で抽出した後ろ過して菌体を除去し、さらに、ろ液を濃縮して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

（エ）　表示の基準

本品の直接の容器又は直接の被包に、最大の酵素活性を示すpH値（小数点以下第１位まで）を記載すること。

イ　製剤（その１　液状）

（ア）　成分規格

本品は、フィターゼ（その２の（２））製造用原体に、ソルビトールを混和した水溶性液状物である。

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、表示フィチン酸分解力単位の８５～１７０％を含む。

酵素力試験　フィチン酸分解力試験法第１法により試験を行う。ただし、「操作法」の項中、「試料の最大酵素活性を示すpHに調整した０.００５mol／L酢酸・酢酸ナトリウム緩衝液」とあるのは、「試料の最大酵素活性を示すpHに調整した０.００５mol／L酢酸・酢酸ナトリウム１L当たり、ポリソルベート２０を０.１gの割合で含む緩衝液」と読み替えるものとする。

（イ）　保存の方法の基準

フィターゼ（その２の（２））製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（ウ）　表示の基準

本品の直接の容器又は直接の被包に、最大の酵素活性を示すpH値（小数点以下第１位まで）及び次の文字を記載すること。

有効期間　製造の日から６か月

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、フィターゼ（その２の（２））製造用原体に、コーンスターチ及び硫酸マグネシウムを加えて造粒した小片又は粒子である。

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、表示フィチン酸分解力単位の８５～１７０％を含む。

酵素力試験　フィチン酸分解力試験法第１法により試験を行う。ただし、「操作法」の項中、「試料の最大酵素活性を示すpHに調整した０.００５mol／L酢酸・酢酸ナトリウム緩衝液」とあるのは、「試料の最大酵素活性を示すpHに調整した０.００５mol／L酢酸・酢酸ナトリウム１L当たり、ポリソルベート２０を０.１gの割合で含む緩衝液」と読み替えるものとする。

（イ）　保存の方法の基準

フィターゼ（その２の（２））製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（ウ）　表示の基準

本品の直接の容器又は直接の被包に、最大の酵素活性を示すpH値（小数点以下第１位まで）及び次の文字を記載すること。

有効期間　製造の日から９か月

フィターゼ（その２の（３））

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、１g中に５,０００フィチン酸分解力単位以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、淡褐色の液体で、僅かに特異な臭いを有する。

② 本品の水溶液又は水懸濁液（１→１００）のpHは、３.５～６.５である。

③ 本品は、pH４.５～６.０において最大の酵素活性を有する。

純度試験　フィターゼ（その１）製造用原体の純度試験を準用する。

強熱残分　５.０％以下（０.５g）

酵素力試験　フィチン酸分解力試験法第１法により試験を行う。ただし、「操作法」の項中、「試料の最大酵素活性を示すpHに調整した０.００５mol／L酢酸・酢酸ナトリウム緩衝液」とあるのは、「試料の最大酵素活性を示すpHに調整した０.２mol／L酢酸・酢酸ナトリウム１L当たり、ポリソルベート２０を０.１gの割合で含む緩衝液」と読み替えるものとする。

（イ）　製造の方法の基準

Schizosaccharomyces pombeに属する菌株を宿主としたフィターゼ生産組換え体を培養し、培養を終了した後、培養物をろ過し、又は水で抽出した後、ろ過して菌体を除去し、さらに、ろ液を濃縮して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

（エ）　表示の基準

本品の直接の容器又は直接の被包に、最大の酵素活性を示すpH値（小数点以下第１位まで）を記載すること。

イ　製剤（その１　液状）

（ア）　成分規格

本品は、フィターゼ（その２の（３））製造用原体に、塩化ナトリウム、クエン酸及びソルビトールを混和した水溶性液状物である。

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、表示フィチン酸分解力単位の８５～１７０％を含む。

酵素力試験　フィチン酸分解力試験法第１法により試験を行う。ただし、「操作法」の項中、「試料の最大酵素活性を示すpHに調整した０.００５mol／L酢酸・酢酸ナトリウム緩衝液」とあるのは、「試料の最大酵素活性を示すpHに調整した０.２mol／L酢酸・酢酸ナトリウム１L当たり、ポリソルベート２０を０.１gの割合で含む緩衝液」と読み替えるものとする。

（イ）　保存の方法の基準

フィターゼ（その２の（３））製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（ウ）　表示の基準

フィターゼ（その２の（３））製造用原体の表示の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、フィターゼ（その２の（３））製造用原体に、必要に応じて、ポリビニルアルコールの水溶液を加え、さらに、硫酸ナトリウム及び賦形物質を加えて混和し若しくは造粒し、又はクエン酸、小麦粉及びプロピオン酸カルシウムを混和した小片、粉末又は粒子である。

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、表示フィチン酸分解力単位の８５～１７０％を含む。

酵素力試験　フィチン酸分解力試験法第１法により試験を行う。ただし、「操作法」の項中、「試料の最大酵素活性を示すpHに調整した０.００５mol／L酢酸・酢酸ナトリウム緩衝液を加えて溶かし、」とあるのは、「試料の最大酵素活性を示すpHに調整した０.２mol／L酢酸・酢酸ナトリウム１L当たり、ポリソルベート２０を０.１gの割合で含む緩衝液を加えて氷中で６０分間撹拌して溶かし、」と読み替えるものとする。

（イ）　保存の方法の基準

フィターゼ（その２の（３））製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（ウ）　表示の基準

フィターゼ（その２の（３））製造用原体の表示の基準を準用する。

（１３８）　ラクターゼ

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、１g中に２５,０００ラクターゼ単位以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、淡黄色～褐色の粉末で、僅かに特異な臭いを有する。

②　本品の水溶液又は水懸濁液（１→１００）のpHは、５.５～７.５である。

③　本品は、pH４.０～５.５において最大の酵素活性を有する。

純度試験

①　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液５.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（５０μg／g以下）。

②　ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

③　抗菌活性　本品１g（０.５～１.４g）を量り、抗菌活性試験法により試験を行うとき、抗菌活性を示してはならない。

乾燥減量　１０.０％以下（１g，１０５℃，３時間）

強熱残分　３０.０％以下（１g）

酵素力試験　ラクターゼ試験法により試験を行う。

（イ）　製造の方法の基準

Aspergillus oryzaeのラクターゼ生産菌株を培養し、培養を終了した後、培養物を水で抽出し、ろ過して菌体を除去し、さらに、ろ液を乾燥して、又はろ液に溶媒を加えて生じた沈殿物を乾燥して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

（エ）　表示の基準

本品の直接の容器又は直接の被包に、最大の酵素活性を示すpH値（小数点以下第１位まで）を記載すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

ラクターゼ製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

ラクターゼ製造用原体の製造の方法の基準を準用する。

（ウ）　保存の方法の基準

ラクターゼ製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（エ）　表示の基準

ラクターゼ製造用原体の表示の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、ラクターゼ製造用原体に、賦形物質を混和した小片又は粉末である。

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、表示ラクターゼ単位の８５～１７０％を含む。

酵素力試験　ラクターゼ試験法により試験を行う。

（イ）　保存の方法の基準

ラクターゼ製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（ウ）　表示の基準

ラクターゼ製造用原体の表示の基準を準用する。

（１３９）　リパーゼ

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、１g中に５,０００脂肪消化力単位以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、淡黄色～淡褐色の粉末で、僅かに特異な臭いを有する。

②　本品の水溶液又は水懸濁液（１→１００）のpHは、５.０～６.５である。

③　本品は、pH６.０～７.５において最大の酵素活性を有する。

純度試験

①　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液５.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（５０μg／g以下）。

②　ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

③　抗菌活性　本品１g（０.５～１.４g）を量り、抗菌活性試験法により試験を行うとき、抗菌活性を示してはならない。

乾燥減量　１０.０％以下（１g，１０５℃，３時間）

強熱残分　２５.０％以下（１g）

酵素力試験　脂肪消化力試験法により試験を行う。

（イ）　製造の方法の基準

Alcaligenes eutrophus、Candida cylindracea又はRhizopus japonicusのリパーゼ生産菌株を培養し、培養を終了した後、培養物を弱アルカリ溶液で抽出し、ろ過して菌体を除去し、さらに、ろ液を乾燥して、又はろ液に溶媒若しくは塩類を加えて生じた沈殿物を乾燥して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

（エ）　表示の基準

本品の直接の容器又は直接の被包に、最大の酵素活性を示すpH値（小数点以下第１位まで）を記載すること。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

リパーゼ製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

リパーゼ製造用原体の製造の方法の基準を準用する。

（ウ）　保存の方法の基準

リパーゼ製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（エ）　表示の基準

リパーゼ製造用原体の表示の基準を準用する。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、リパーゼ製造用原体に、賦形物質を混和した小片又は粉末である。

酵素力単位　本品は、酵素力試験を行うとき、表示脂肪消化力単位の８５～１７０％を含む。

酵素力試験　脂肪消化力試験法により試験を行う。

（イ）　保存の方法の基準

リパーゼ製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（ウ）　表示の基準

リパーゼ製造用原体の表示の基準を準用する。

（１４０）　エンテロコッカス　フェカーリス

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

本品は、Enterococcus faecalis NT株を増殖させ、凍結乾燥した製造用種菌である。

由来　原株は、１９８３年に人の糞便より分離されたEnterococcus faecalis NT株である。

物理的・化学的性質　本品は、通性嫌気性のグラム陽性球菌で、乳糖を分解して乳酸を生成し、メルチトースを分解し、アラビノース及びメリビオースを分解しない。

確認試験

①　３号培地に本品を塗布し、３６～３８℃で２日間培養するとき、培地に発育した集落は、円形で、隆起し、表面平滑で乳白色を呈する。

②　３号培地に本品を塗布し、３６～３８℃で２日間培養する。スライドグラス上に１白金耳量の水をとり、これに白金線を用いて培地に生じた集落をとり、かき混ぜて懸濁し、適当な大きさに広げ、室温又は遠火で乾燥する。次に、２～３回火炎の中を通過させて固定したものを試料とする。この試料につき、グラム染色法により試験を行うとき、青紫色～黒紫色に染まった球菌を認める。

③　試験用寒天培地として３号培地を用い、培地に本品を塗布し、３６～３８℃で２日間培養する。培地に生じた集落を用い、乳酸生成能力試験法により試験を行うとき、乳酸の生成を認める。

④　試験用寒天培地として９号培地を用い、培地に本品を塗布し、３６～３８℃で２日間嫌気的又は好気的に培養するとき、いずれの場合でも菌の発育を認める。

⑤　試験用寒天培地として３号培地を用い、培地に本品を塗布し、３６～３８℃で２日間培養する。培地に生じた集落を用い、アラビノース、メリビオース及びメルチトースについて糖分解能力試験法第２法により試験を行うとき、試験結果は、アラビノース及びメリビオースは陰性、メルチトースは陽性である。

（イ）　保存の方法及び継代の基準

原株は、酢酸ナトリウム、ブドウ糖、ペプトン等を含む培地で継代し、凍結乾燥した後４℃で保存する。本品は、原株を同培地で増殖して小分けし、凍結乾燥した後４℃で保存する。原株の継代は１代限りとし、本品は継代してはならない。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、エンテロコッカス　フェカーリス製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥し、賦形物質を混和した粉末である。

含量　本品は、定量するとき、１g中、表示量の１０$^{-1}$～１０^{2}倍個の生菌を含む。

確認試験

①　定量法により操作して発育した集落は、円形で、隆起し、表面平滑で乳白色を呈する。

②　スライドグラス上に１白金耳量の水をとり、これに白金線を用いて定量法により操作して得られた集落をとり、かき混ぜて懸濁し、適当な大きさに広げ、室温又は遠火で乾燥する。次に、２～３回火炎の中を通過させて固定したものを試料とする。この試料につき、グラム染色法により試験を行うとき、青紫色～黒紫色に染まった球菌を認める。

③　定量法により調製した試料原液０.１mL又は定量法により操作して得られた集落を用い、乳酸生成能力試験法により試験を行うとき、乳酸の生成を認める。

④　定量法により調製した試料溶液を生菌剤定量法第２法により操作する。この際、試験用寒天培地として９号培地を用いることとし、３６～３８℃で２日間嫌気的又は好気的に培養するとき、いずれの場合でも菌の発育を認める。

⑤　定量法により操作して得られた集落を用い、アラビノース、メリビオース及びメルチトースについて糖分解能力試験法第２法により試験を行うとき、試験結果は、アラビノース及びメリビオースは陰性、メルチトースは陽性である。

定量法

試料溶液の調製　希釈液として１号希釈液を用い、生菌剤定量法における試料溶液の調製に準じて１mL中に生菌を３００～３,０００個含む濃度に試料溶液を調製する。

操作法　試験用寒天培地として３号培地を用い、生菌剤定量法第２法により操作し、３６～３８℃で２日間培養する。

（イ）　製造の方法の基準

エンテロコッカス　フェカーリス製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥し、賦形物質を混和して製造すること。

ただし、バチルス　サブチルス（その４）製剤及びクロストリジウム　ブチリカム（その２）製剤と混合して使用すること。

（ウ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

（１４１）　エンテロコッカス　フェシウム

エンテロコッカス　フェシウム（その１）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

本品は、Enterococcus faecium ATCC １９４３４株を増殖させ、凍結乾燥した製造用種菌である。

由来　原株は、１９７９年に牛の腸内から分離されたEnterococcus faecium ATCC １９４３４株である。

物理的・化学的性質　本品は、通性嫌気性のグラム陽性球菌で、乳糖を分解して乳酸を生成し、アラビノース及びメリビオースを分解し、メルチトースを分解しない。

確認試験

①　３号培地に本品を塗布し、３６～３８℃で２日間培養するとき、培地に発育した集落は、円形で、隆起し、表面平滑で乳白色を呈する。

②　３号培地に本品を塗布し、３６～３８℃で２日間培養する。スライドグラス上に１白金耳量の水をとり、これに白金線を用いて培地に生じた集落をとり、かき混ぜて懸濁し、適当な大きさに広げ、室温又は遠火で乾燥する。次に、２～３回火炎の中を通過させて固定したものを試料とする。この試料につき、グラム染色法により試験を行うとき、青紫色～黒紫色に染まった球菌を認める。

③　試験用寒天培地として３号培地を用い、培地に本品を塗布し、３６～３８℃で２日間培養する。培地に生じた集落を用い、乳酸生成能力試験法により試験を行うとき、乳酸の生成を認める。

④　試験用寒天培地として９号培地を用い、培地に本品を塗布し、３６～３８℃で２日間嫌気的又は好気的に培養するとき、いずれの場合でも菌の発育を認める。

⑤　試験用寒天培地として３号培地を用い、培地に本品を塗布し、３６～３８℃で２日間培養する。培地に生じた集落を用い、アラビノース、メリビオース及びメルチトースについて糖分解能力試験法第２法により試験を行うとき、試験結果は、アラビノース及びメリビオースは陽性、メルチトースは陰性である。

（イ）　保存の方法及び継代の基準

原株は、カンテン、ブドウ糖、牛肉エキス、ペプトン等を含む培地で継代し、凍結乾燥した後４℃で保存する。本品は、ブドウ糖、牛肉エキス、ペプトン等を含む培地で増殖して小分けし、凍結乾燥した後４℃で保存する。原株の継代は５代以内とし、本品は継代してはならない。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、エンテロコッカス　フェシウム（その１）製造用原体を培養した後、菌体を集め、β―グルカンを加え、乾燥し、賦形物質を混和した小片又は粉末である。

含量　本品は、定量するとき、１g中、表示量の10^{-1}～10^{2}倍個の生菌を含む。

確認試験

①　定量法により操作して発育した集落は、円形で、隆起し、表面平滑で乳白色を呈する。

②　スライドグラス上に１白金耳量の水をとり、これに白金線を用いて定量法により操作して得られた集落をとり、かき混ぜて懸濁し、適当な大きさに広げ、室温又は遠火で乾燥する。次に、２～３回火炎の中を通過させて固定したものを試料とする。この試料につき、グラム染色法により試験を行うとき、青紫色～黒紫色に染まった球菌を認める。

③　定量法により調製した試料原液０.１mL又は定量法により操作して得られた集落を用い、乳酸生成能力試験法により試験を行うとき、乳酸の生成を認める。

④　定量法により調製した試料溶液を生菌剤定量法第２法により操作する。この際、試験用寒天培地として９号培地を用いることとし、３６～３８℃で２日間嫌気的又は好気的に培養するとき、いずれの場合でも菌の発育を認める。

⑤　定量法により操作して得られた集落を用い、アラビノース、メリビオース及びメルチトースについて糖分解能力試験法第２法により試験を行うとき、試験結果は、アラビノース及びメリビオースは陽性、メルチトースは陰性である。

定量法　エンテロコッカス　フェカーリス製剤の定量法を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

エンテロコッカス　フェシウム（その１）製造用原体を培養した後、菌体を集め、β―グルカンを加え、乾燥し、賦形物質を混和して製造すること。

ただし、本品は、ラクトバチルス　アシドフィルス（その１）製剤と混合して使用すること。

（ウ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

エンテロコッカス　フェシウム（その２）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

本品は、Enterococcus faecium １２９ BIO ３B株を増殖させ、凍結した製造用種菌である。

由来　原株は、１９４９年にヨーグルトより分離されたEnterococcus faecium １２９ BIO ３B株である。

物理的・化学的性質　エンテロコッカス　フェシウム（その１）製造用原体の物理的・化学的性質と同じ。

確認試験　エンテロコッカス　フェシウム（その１）製造用原体の確認試験を準用する。

（イ）　保存の方法及び継代の基準

原株は、牛肉、牛肝臓、ブドウ糖等を含む培地で継代し、－８０℃で凍結保存する。本品は、原株を同培地で増殖して小分けし、－２０℃で凍結保存する。原株の継代は２代以内とし、本品は継代してはならない。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、エンテロコッカス　フェシウム（その２）製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥し、賦形物質を混和した小片又は粉末である。

含量　本品は、定量するとき、１g中、表示量の10^{-1}～10^{2}倍個の生菌を含む。

確認試験　エンテロコッカス　フェシウム（その１）製剤の確認試験を準用する。

定量法　エンテロコッカス　フェカーリス製剤の定量法を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

エンテロコッカス　フェシウム（その２）製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥し、賦形物質を混和して製造すること。

ただし、本品は、ラクトバチルス　アシドフィルス（その６）製剤と混合して使用すること。

（ウ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

エンテロコッカス　フェシウム（その３）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

本品は、Enterococcus faecium BIO―４R株を増殖させた製造用種菌である。

由来　原株は、１９２９年に人の腸内から分離されたEnterococcus faecium BIO株に、抗菌性物質に対する耐性化を施したEnterococcus faecium BIO―４R株である。

物理的・化学的性質　エンテロコッカス　フェシウム（その１）製造用原体の物理的・化学的性質と同じ。

確認試験

①　３号培地に本品を塗布し、３６～３８℃で５日間培養するとき、培地に発育した集落は、円形で、隆起し、表面平滑で乳白色を呈する。

②　３号培地に本品を塗布し、３６～３８℃で５日間培養する。スライドグラス上に１白金耳量の水をとり、これに白金線を用いて培地に生じた集落をとり、かき混ぜて懸濁し、適当な大きさに広げ、室温又は遠火で乾燥する。次に、２～３回火炎の中を通過させて固定したものを試料とする。この試料につき、グラム染色法により試験を行うとき、青紫色～黒紫色に染まった球菌を認める。

③　試験用寒天培地として３号培地を用い、培地に本品を塗布し、３６～３８℃で５日間培養する。培地に生じた集落を用い、乳酸生成能力試験法により試験を行うとき、乳酸の生成を認める。

④　試験用寒天培地として９号培地を用い、培地に本品を塗布し、３６～３８℃で５日間嫌気的又は好気的に培養するとき、いずれの場合でも菌の発育を認める。

⑤　試験用寒天培地として３号培地を用い、培地に本品を塗布し、３６～３８℃で５日間培養する。培地に生じた集落を用い、アラビノース、メリビオース及びメルチトースについて糖分解能力試験法第２法により試験を行うとき、試験結果は、アラビノース及びメリビオースは陽性、メルチトースは陰性である。

（イ）　保存の方法及び継代の基準

原株は、沈降製炭酸カルシウム、乳糖、ペプトン等を含む培地で継代し、凍結乾燥した後－８０℃で保存する。本品は、同培地で増殖して小分けし、４℃で保存する。原株の継代は２代以内とし、本品は継代してはならない。

イ　製剤（その１）

（ア）　成分規格

本品は、エンテロコッカス　フェシウム（その３）製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥した小片又は粉末である。

含量　本品は、定量するとき、１g中、表示量の10^{-1}～10^{2}倍個の生菌を含む。

確認試験

①　定量法により操作して発育した集落は、円形で、隆起し、表面平滑で乳白色を呈する。

②　スライドグラス上に１白金耳量の水をとり、これに白金線を用いて定量法により操作して得られた集落をとり、かき混ぜて懸濁し、適当な大きさに広げ、室温又は遠火で乾燥する。次に、２～３回火炎の中を通過させて固定したものを試料とする。この試料につき、グラム染色法により試験を行うとき、青紫色～黒紫色に染まった球菌を認める。

③　定量法により調製した試料原液０.１mL又は定量法により操作して得られた集落を用い、乳酸生成能力試験法により試験を行うとき、乳酸の生成を認める。

④　定量法により調製した試料溶液を生菌剤定量法第２法により操作する。この際、試験用寒天培地として９号培地を用いることとし、３６～３８℃で５日間嫌気的又は好気的に培養するとき、いずれの場合でも菌の発育を認める。

⑤　定量法により操作して得られた集落を用い、アラビノース、メリビオース及びメルチトースについて糖分解能力試験法第２法により試験を行うとき、試験結果は、アラビノース及びメリビオースは陽性、メルチトースは陰性である。

定量法

試料溶液の調製　エンテロコッカス　フェカーリス製剤の試料溶液の調製を準用する。

操作法　試験用寒天培地として３号培地を用い、生菌剤定量法第２法により操作し、３６～３８℃で５日間培養する。

（イ）　製造の方法の基準

エンテロコッカス　フェシウム（その３）製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

ウ　製剤（その２）

（ア）　成分規格

本品は、エンテロコッカス　フェシウム（その３）製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥し、賦形物質を混和した小片又は粉末である。

含量　本品は、定量するとき、１g中、表示量の10^{-1}～10^{2}倍個の生菌を含む。

確認試験　エンテロコッカス　フェシウム（その３）製剤（その１）の確認試験を準用する。

定量法　エンテロコッカス　フェシウム（その３）製剤（その１）の定量法を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

エンテロコッカス　フェシウム（その３）製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥し、賦形物質を混和して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

エンテロコッカス　フェシウム（その４）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

本品は、Enterococcus faecium FA―５株を増殖させ、凍結した製造用種菌である。

由来　原株は、１９７５年に人の糞便から分離されたEnterococcus faecium FA―５株である。

物理的・化学的性質　エンテロコッカス　フェシウム（その１）製造用原体の物理的・化学的性質と同じ。

確認試験　エンテロコッカス　フェシウム（その１）製造用原体の確認試験を準用する。

（イ）　保存の方法及び継代の基準

原株は、酵母エキス、ブドウ糖、ペプトン等を含む培地で継代し、－８０℃で凍結保存する。本品は、原株を同培地で増殖して小分けし、－８０℃で凍結保存する。原株の継代は２代以内とし、本品は継代してはならない。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、エンテロコッカス　フェシウム（その４）製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥し、賦形物質を混和した小片又は粉末である。

含量　本品は、定量するとき、１g中、表示量の10^{-1}～10^{2}倍個の生菌を含む。

確認試験　エンテロコッカス　フェシウム（その１）製剤の確認試験を準用する。

定量法　エンテロコッカス　フェカーリス製剤の定量法を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

エンテロコッカス　フェシウム（その４）製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥し、賦形物質を混和して製造すること。

ただし、本品は、ビフィドバクテリウム　サーモフィラム（その２）製剤及びラクトバチルス　アシドフィルス（その５）製剤と混合して使用すること。

（ウ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

（１４２）　クロストリジウム　ブチリカム

クロストリジウム　ブチリカム（その１）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

本品は、Clostridium butyricum MIYAIRI株を増殖させ、凍結又は凍結乾燥した製造用種菌である。

由来　原株は、１９３３年に人の腸内より分離されたClostridium butyricum MIYAIRI株である。

物理的・化学的性質　本品は、偏性嫌気性のグラム陽性桿菌で、芽胞を形成し、ブドウ糖を分解して酪酸を生成する。

確認試験

①　１号培地に本品を塗布し、３６～３８℃で１～２日間嫌気的に培養する。スライドグラス上に１白金耳量の水をとり、これに白金線を用いて培地に生じた集落をとり、かき混ぜて懸濁し、適当な大きさに広げ、室温又は遠火で乾燥する。次に、２～３回火炎の中を通過させて固定したものを試料とする。この試料につき、グラム染色法により試験を行うとき、青紫色～黒紫色に染まった桿菌を認める。

②　１号培地に本品を塗布し、３６～３８℃で２～７日間嫌気的に培養する。スライドグラス上に１白金耳量の水をとり、これに白金線を用いて培地に生じた集落をとり、かき混ぜて懸濁し、適当な大きさに広げ、室温又は遠火で乾燥する。次に、２～３回火炎の中を通過させて固定したものを試料とする。この試料につき、芽胞染色法により試験を行うとき、淡緑色～緑色に染まった芽胞を認める。

③　試験用寒天培地として１号培地を用い、培地に本品を塗布し、３６～３８℃で１～２日間嫌気的に培養する。培地に生じた集落を用い、酪酸生成能力試験法により試験を行うとき、酪酸の生成を認める。

④　試験用寒天培地として１号培地を用い、培地に本品を塗布し、３６～３８℃で１～２日間培養するとき、菌の発育を認めない。

（イ）　保存の方法及び継代の基準

原株は、カンテン、肉エキス、ブドウ糖等を含む培地で継代し、－８０℃で凍結保存する、又は凍結乾燥した後４℃で保存する。本品は、原株を同培地で増殖して小分けし、－８０℃で凍結保存する、又は凍結乾燥した後４℃で保存する。原株は５年ごとに継代し、本品は継代してはならない。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、クロストリジウム　ブチリカム（その１）製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥し、賦形物質を混和した小片又は粉末である。

含量　本品は、定量するとき、１g中、表示量の10^{-1}～10^{2}倍個の生菌を含む。

確認試験

①　スライドグラス上に１白金耳量の水をとり、これに白金線を用いて定量法により操作して得られた集落をとり、かき混ぜて懸濁し、適当な大きさに広げ、室温又は遠火で乾燥する。次に、２～３回火炎の中を通過させて固定したものを試料とする。この試料につき、グラム染色法により試験を行うとき、青紫色～黒紫色に染まった桿菌を認める。

②　スライドグラス上に１白金耳量の水をとり、これに白金線を用いて定量法により調製した試料原液をとり、かき混ぜて懸濁し、適当な大きさに広げ、室温又は遠火で乾燥する。次に、２～３回火炎の中を通過させて固定したものを試料とする。この試料につき、芽胞染色法により試験を行うとき、淡緑色～緑色に染まった芽胞を認める。

③　定量法により調製した試料原液０.１mL又は定量法により操作して得られた集落を用い、酪酸生成能力試験法により試験を

行うとき、酪酸の生成を認める。

④　定量法により調製した試料溶液を生菌剤定量法第２法により操作し、３６～３８℃で１～２日間培養するとき、菌の発育を認めない。

定量法

試料溶液の調製　本品約１gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、１００mLのホモジナイザー用容器に入れ、２号希釈液５０mLを加え、毎分１０,０００回転で５分間かき混ぜ、試料原液とする。以下希釈液として２号希釈液を用い、生菌剤定量法における試料溶液の調製に準じて１mL中に生菌を３００～３,０００個含む濃度に試料溶液を調製する。必要ならば、試料溶液は、７５℃の水浴中で２０分間加熱した後、流水で急冷したものを用いる。

操作法　試験用寒天培地として１号培地を用い、生菌剤定量法第２法により操作し、３６～３８℃で１～２日間嫌気的に培養する。

（イ）　製造の方法の基準

クロストリジウム　ブチリカム（その１）製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥し、賦形物質を混和して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

クロストリジウム　ブチリカム（その２）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

本品は、Clostridium butyricum NT株を増殖させ、凍結乾燥した製造用種菌である。

由来　原株は、１９５５年に人の糞便より分離されたClostridium butyricum NT株である。

物理的・化学的性質　クロストリジウム　ブチリカム（その１）製造用原体の物理的・化学的性質と同じ。

確認試験　クロストリジウム　ブチリカム（その１）製造用原体の確認試験を準用する。

（イ）　保存の方法及び継代の基準

原株は、乳糖、カゼイン製ペプトン、沈降製炭酸カルシウム等を含む培地で継代し、凍結乾燥した後４℃で保存する。本品は、原株を同培地で増殖して小分けし、凍結乾燥した後４℃で保存する。原株の継代は１代限りとし、本品は継代してはならない。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、クロストリジウム　ブチリカム（その２）製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥し、賦形物質を混和した粉末である。

含量　本品は、定量するとき、１g中、表示量の10^{-1}～10^{2}倍個の生菌を含む。

確認試験　クロストリジウム　ブチリカム（その１）製剤の確認試験を準用する。

定量法　クロストリジウム　ブチリカム（その１）製剤の定量法を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

クロストリジウム　ブチリカム（その２）製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥し、賦形物質を混和して製造すること。

ただし、本品は、バチルス　サブチルス（その４）製剤及びエンテロコッカス　フェカーリス製剤と混合して使用すること。

（ウ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

（１４３）　バチルス　コアグランス

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

本品は、Bacillus coagulans P―２２株を増殖させた製造用種菌である。

由来　原株は、１９４９年に緑麦芽より分離されたBacillus coagulans P―２２株である。

物理的・化学的性質　本品は、通性嫌気性のグラム陽性桿菌で、芽胞を形成し、乳糖を分解して乳酸を生成する。

確認試験

①　５号培地に本品を塗布し、３６～３８℃で２～３日間培養する。スライドグラス上に１白金耳量の水をとり、これに白金線を用いて培地に生じた集落をとり、かき混ぜて懸濁し、適当な大きさに広げ、室温又は遠火で乾燥する。次に、２～３回火炎の中を通過させて固定したものを試料とする。この試料につき、グラム染色法により試験を行うとき、青紫色～黒紫色に染まった桿菌を認める。

②　５号培地に本品を塗布し、３６～３８℃で３～７日間培養する。スライドグラス上に１白金耳量の水をとり、これに白金線を用いて培地に生じた集落をとり、かき混ぜて懸濁し、適当な大きさに広げ、室温又は遠火で乾燥する。次に、２～３回火炎の中を通過させて固定したものを試料とする。この試料につき、芽胞染色法により試験を行うとき、淡緑色～緑色に染まった芽胞を認める。

③　試験用寒天培地として５号培地を用い、培地に本品を塗布し、３６～３８℃で２～３日間培養する。培地に生じた集落を用い、乳酸生成能力試験法により試験を行うとき、乳酸の生成を認める。なお、乳酸生成能力試験法における培養は、３日間行う。

（イ）　保存の方法及び継代の基準

原株は、カンテン、酵母エキス、カゼイン製ペプトン等を含む培地で継代し、凍結乾燥した後４℃で保存する。本品は、同培地で増殖して小分けし、４℃で保存する。原株の継代は１代限りとし、本品は継代してはならない。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、バチルス　コアグランス製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥し、賦形物質を混和した粉末である。

含量　本品は定量するとき、１g中、表示量の１０^{-1}～１０^{2}倍個の生菌を含む。

確認試験

①　スライドグラス上に１白金耳量の水をとり、これに白金線を用いて定量法により操作して得られた集落をとり、かき混ぜて懸濁し、適当な大きさに広げ、室温又は遠火で乾燥する。次に、２～３回火炎の中を通過させて固定したものを試料とする。この試料につき、グラム染色法により試験を行うとき、青紫色～黒紫色に染まった桿菌を認める。

②　スライドグラス上に１白金耳量の水をとり、これに白金線を用いて定量法により調製した試料原液をとり、かき混ぜて懸濁し、適当な大きさに広げ、室温又は遠火で乾燥する。次に、２～３回火炎の中を通過させて固定したものを試料とする。この試料につき、芽胞染色法により試験を行うとき、淡緑色～緑色に染まった芽胞を認める。

③　定量法により調製した試料原液０.１mL又は定量法により操作して得られた集落を用い、乳酸生成能力試験法により試験を行うとき、乳酸の生成を認める。なお、乳酸生成能力試験法における培養は、３日間行う。

定量法

試料溶液の調製　本品約１gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、１００mLのホモジナイザー用容器に入れ、１号希釈液５０mLを加え、毎分１５,０００回転で５分間かき混ぜ、試料原液とする。以下希釈液として１号希釈液を用い、生菌剤定量法における試料溶液の調製に準じて１mL中に生菌を３０～３００個含む濃度に試料溶液を調製する。なお、試料溶液は、７５℃の水浴中で２０分間加熱した後、流水で急冷したものを用いる。

操作法　試験用寒天培地として５号培地を用い、生菌剤定量法第１法により操作し、２～３日間培養する。

（イ）　製造の方法の基準

バチルス　コアグランス製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥し、賦形物質を混和して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

気密容器に保存すること。

（１４４）　バチルス　サブチルス

バチルス　サブチルス（その１）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

本品は、Bacillus subtilis BN株を増殖させ、凍結した製造用種菌である。

由来　原株は、１９２８年に納豆から分離されたBacillus subtilis BN株である。

物理的・化学的性質　本品は、グラム陽性桿菌で、芽胞を形成し、嫌気条件下で発育しない。

確認試験

①　４号培地に本品を塗布し、３６～３８℃で１～２日間培養する。スライドグラス上に１白金耳量の水をとり、これに白金線を用いて培地に生じた集落をとり、かき混ぜて懸濁し、適当な大きさに広げ、室温又は遠火で乾燥する。次に、２～３回火炎の中を通過させて固定したものを試料とする。この試料につき、グラム染色法により試験を行うとき、青紫色～黒紫色に染まった桿菌を認める。

②　４号培地に本品を塗布し、３６～３８℃で３～７日間培養する。スライドグラス上に１白金耳量の水をとり、これに白金線を用いて培地に生じた集落をとり、かき混ぜて懸濁し、適当な大きさに広げ、室温又は遠火で乾燥する。次に、２～３回火炎の中を通過させて固定したものを試料とする。この試料につき、芽胞染色法により試験を行うとき、淡緑色～緑色に染まった芽胞を認める。

③　４号培地に本品を塗布し、３６～３８℃で１～２日間培養する。培地に生じた集落をとり、７号培地１０mLに接種し、３６～３８℃で２～３日間嫌気的に培養するとき、菌の発育を認めない。

（イ）　保存の方法及び継代の基準

原株は、加熱処理を施した麹及び大豆粉、ゼラチン等を含む培地で継代し、－８０℃で凍結保存する。本品は、原株を同培地で増殖して小分けし、－８０℃で凍結保存する。原株の継代は１０代以内とし、本品は継代してはならない。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、バチルス　サブチルス（その１）製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥し、賦形物質を混和した粉末である。

含量　本品は、定量するとき、１g中、表示量の10^{-1}～10^{2}倍個の生菌を含む。

確認試験

①　スライドグラス上に１白金耳量の水をとり、これに白金線を用いて定量法により操作して得られた集落をとり、かき混ぜて懸濁し、適当な大きさに広げ、室温又は遠火で乾燥する。次に、２～３回火炎の中を通過させて固定したものを試料とする。この試料につき、グラム染色法により試験を行うとき、青紫色～黒紫色に染まった桿菌を認める。

②　スライドグラス上に１白金耳量の水をとり、これに白金線を用いて定量法により調製した試料原液をとり、かき混ぜて懸濁し、適当な大きさに広げ、室温又は遠火で乾燥する。次に、２～３回火炎の中を通過させて固定したものを試料とする。この試料につき、芽胞染色法により試験を行うとき、淡緑色～緑色に染まった芽胞を認める。

③　定量法により操作して得られた集落をとり、７号培地１０mLに接種し、３６～３８℃で２～３日間嫌気的に培養するとき、菌の発育を認めない。

定量法

試料溶液の調製　希釈液として１号希釈液を用い、生菌剤定量法における試料溶液の調製に準じて１mL中に生菌を３０～３００個含む濃度に試料溶液を調製する。必要ならば、試料溶液は、７５℃の水浴中で、２０分間加熱した後、流水で急冷したものを用いる。

操作法　試験用寒天培地として４号培地を用い、生菌剤定量法第１法により操作し、１～２日間培養する。

（イ）　製造の方法の基準

バチルス　サブチルス（その１）製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥し、賦形物質を混和して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

バチルス　サブチルス（その２）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

本品は、Bacillus subtilis C―３１０２株を増殖させ、凍結した製造用種菌である。

由来　原株は、１９８４年に豚の糞便より分離されたBacillus subtilis C―３１０２株である。

物理的・化学的性質　バチルス　サブチルス（その１）製造用原体の物理的・化学的性質と同じ。

確認試験

①　４号培地に本品を塗布し、３６～３８℃で１～２日間培養する。スライドグラス上に１白金耳量の水をとり、これに白金線を用いて培地に生じた集落をとり、かき混ぜて懸濁し、適当な大きさに広げ、室温又は遠火で乾燥する。次に、２～３回火炎の中を通過させて固定したものを試料とする。この試料につき、グラム染色法により試験を行うとき、青紫色～黒紫色に染まった桿菌を認める。

② ４号培地に本品を塗布し、３６～３８℃で３～７日間培養する。スライドグラス上に１白金耳量の水をとり、これに白金線を用いて培地に生じた集落をとり、かき混ぜて懸濁し、適当な大きさに広げ、室温又は遠火で乾燥する。次に、２～３回火炎の中を通過させて固定したものを試料とする。この試料につき、芽胞染色法により試験を行うとき、淡緑色～緑色に染まった芽胞を認める。

③ ４号培地に本品を塗布し、３６～３８℃で１～２日間培養する。培地に生じた集落をとり、７号培地１０mLに接種し、３６～３８℃で２～３日間嫌気的に培養するとき、菌の発育を認めない。

④ ６号培地に本品を塗布し、３６～３８℃で１日培養するとき、灰白色で、円錐状の特有の集落を８０％以上検出する。

（イ） 保存の方法及び継代の基準

原株は、６号培地で継代し、－８０℃で凍結保存する。本品は、原株を同培地で増殖して小分けし、－８０℃で凍結保存する。本品は、継代してはならない。

イ 製剤

（ア） 成分規格

本品は、バチルス　サブチルス（その２）製造用原体を培養した後、乾燥し、賦形物質を混和した粉末である。

含量　本品は、定量するとき、１g中、表示量の10^{-1}～10^{2}倍個の生菌を含む。

確認試験

① スライドグラス上に１白金耳量の水をとり、これに白金線を用いて定量法により操作して得られた集落をとり、かき混ぜて懸濁し、適当な大きさに広げ、室温又は遠火で乾燥する。次に、２～３回火炎の中を通過させて固定したものを試料とする。この試料につき、グラム染色法により試験を行うとき、青紫色～黒紫色に染まった桿菌を認める。

② スライドグラス上に１白金耳量の水をとり、これに白金線を用いて定量法により調製した試料原液をとり、かき混ぜて懸濁

し、適当な大きさに広げ、室温又は遠火で乾燥する。次に、２～３回火炎の中を通過させて固定したものを試料とする。この試料につき、芽胞染色法により試験を行うとき、淡緑色～緑色に染まった芽胞を認める。

③　定量法により操作して得られた集落をとり、７号培地１０mLに接種し、３６～３８℃で２～３日間嫌気的に培養するとき、菌の発育を認めない。

④　定量法により調製した試料原液を量り、以下希釈液として１号希釈液を用い、生菌剤定量法における試料溶液の調製に準じて１mL中に生菌を３０～３００個含む濃度に試料溶液を調製する。６号培地に試料溶液を塗布し、３６～３８℃で１日培養するとき、灰白色で、円錐状の特有の集落を８０％以上検出する。

定量法

試料溶液の調製　バチルス　サブチルス（その１）製剤の試料溶液の調製を準用する。

操作法　バチルス　サブチルス（その１）製剤の操作法を準用する。ただし、試験用寒天培地として４号培地にブドウ糖を１％添加したものを用いる。

（イ）　製造の方法の基準

バチルス　サブチルス（その２）製造用原体を培養した後、乾燥し、賦形物質を混和して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

バチルス　サブチルス（その３）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

本品は、Bacillus subtilis DB　９０１１株を増殖させ、凍結した製造用種菌である。

由来　原株は、１９９０年に土壌から分離されたBacillus subtilis DB ９０１１株である。

物理的・化学的性質　バチルス　サブチルス（その１）製造用原体の性状と同じ。

確認試験　バチルス　サブチルス（その１）製造用原体の確認試験を準用する。

（イ）　保存の方法及び継代の基準

原株は、４号培地で継代し、凍結乾燥した後－８０℃で保存する。本品は、原株を４号培地で増殖して小分けし、－８０℃で凍結保存する。本品は、継代してはならない。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、バチルス　サブチルス（その３）製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥し、賦形物質を混和した粉末である。

含量　本品は、定量するとき、1g中、表示量の10^{-1}～10^{2}倍個の生菌を含む。

確認試験　バチルス　サブチルス（その１）製剤の確認試験を準用する。

定量法　バチルス　サブチルス（その１）製剤の定量法を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

バチルス　サブチルス（その３）製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥し、賦形物質を混和して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

バチルス　サブチルス（その４）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

本品は、Bacillus subtilis NT株を増殖させ、凍結乾燥した製造用種菌である。

由来　原株は、１９８５年に納豆より分離されたBacillus subtilis NT株である。

物理的・化学的性質　バチルス　サブチルス（その１）製造用原体の物理的・化学的性質と同じ。

確認試験　バチルス　サブチルス（その１）製造用原体の確認試験を準用する。

（イ）　保存の方法及び継代の基準

原株は、４号培地で継代し、凍結乾燥した後４℃で保存する。本品は、原株を同培地で増殖して小分けし、凍結乾燥した後４℃で保存する。原株の継代は１代限りとし、本品は継代してはならない。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、バチルス　サブチルス（その４）製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥し、賦形物質を混和した粉末である。

含量　本品は、定量するとき、１g中、表示量の10^{-1}～10^{2}倍個の生菌を含む。

確認試験　バチルス　サブチルス（その１）製剤の確認試験を準用する。

定量法　バチルス　サブチルス（その１）製剤の定量法を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

バチルス　サブチルス（その４）製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥し、賦形物質を混和して製造すること。

ただし、本品は、クロストリジウム　ブチリカム（その２）製剤及びエンテロコッカス　フェカーリス製剤と混合して使用すること。

（ウ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

バチルス　サブチルス（その５）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

本品は、Bacillus subtilis JA―ZK株を増殖させ、凍結し、又は凍結乾燥した製造用種菌である。

由来　原株は、２０００年に土壌から分離されたBacillus subtilis JA―ZK株である。

物理的・化学的性質　バチルス　サブチルス（その１）製造用原体の物理的・化学的性質と同じ。

確認試験　バチルス　サブチルス（その１）製造用原体の確認試験を準用する。

（イ）　保存の方法及び継代の基準

原株は、酵母エキス等を含む培地で継代し、－７０℃以下で凍結保存し、又は凍結乾燥した後２～８℃で保存する。本品は、原株を同培地で増殖して小分けし、－７０℃以下で凍結保存し、又は凍結乾燥した後２～８℃で保存する。原株の継代は１０代以内とし、本品は継代してはならない。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、バチルス　サブチルス（その５）製造用原体を培養した後、菌体を集め、デンプンを加え、乾燥し、賦形物質を混和した粉末である。

含量　本品は、定量するとき、１g中、表示量の10^{-1}～10^{2}倍個の生菌を含む。

確認試験　バチルス　サブチルス（その１）製剤の確認試験を準用する。

定量法

試料溶液の調製　希釈液として１号希釈液を用い、生菌剤定量法における試料溶液の調製に準じて１mL中に生菌を３００～３，

０００個含む濃度に試料溶液を調製する。なお、試料原液は、７５℃の水浴中で２０分間加熱した後、冷却したものを用いる。

操作法　試験用寒天培地として馬脱繊維血液を加えない９号培地を用い、生菌剤定量法第２法により操作し、２８～３０℃で１～２日間培養する。

（イ）　製造の方法の基準

バチルス　サブチルス（その５）製造用原体を培養した後、菌体を集め、デンプンを加え、乾燥し、賦形物質を混和して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

（１４５）　バチルス　セレウス

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

本品は、Bacillus cereus トヨイ株を増殖させ、凍結した製造用種菌である。

由来　原株は、１９６８年に土壌より分離されたBacillus cereus トヨイ株である。

物理的・化学的性質　本品は、グラム陽性桿菌で芽胞を形成し、クロラムフェニコール及び硫酸ポリミキシンB添加寒天培地で発育する。

確認試験

①　４号培地に本品を塗布し、３６～３８℃で１～２日間培養する。スライドグラス上に１白金耳量の水をとり、これに白金線を用いて得た集落をとり、かき混ぜて懸濁し、適当な大きさに広げ、室温又は遠火で乾燥する。次に、２～３回火炎の中を通過させて固定したものを試料とする。この試料につき、グラム染色法により試験を行うとき、青紫色～黒紫色に染まった桿菌を認め

る。

② ４号培地に本品を塗布し、３６～３８℃で３～７日間培養する。スライドグラス上に１白金耳量の水をとり、これに白金線を用いて得た集落をとり、かき混ぜて懸濁し、適当な大きさに広げ、室温又は遠火で乾燥する。次に、２～３回火炎の中を通過させて固定したものを試料とする。この試料につき、芽胞染色法により試験を行うとき、淡緑色～緑色に染まった芽胞を認める。

③ 試験用寒天培地として４号培地１００mLに対して生菌剤試験用抗生物質溶液１mLを加えたものを用い、培地に本品を塗布する。３６～３８℃で１～２日間培養するとき、菌の発育を認める。

（イ） 保存の方法及び継代の基準

原株は、カンテン、ペプトン、肉エキス等を含む培地で継代し、凍結乾燥した後４℃で保存する。本品は、同培地で増殖して小分けし、－８０℃で凍結保存する。本品は、継代してはならない。

イ 製剤

（ア） 成分規格

本品は、バチルス セレウス製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥し、賦形物質を混和した粉末である。

含量 本品は、定量するとき、１g中、表示量の10^{-1}～10^{2}倍個の生菌を含む。

確認試験

① スライドグラス上に１白金耳量の水をとり、これに白金線を用いて定量法により操作して得られた集落をとり、かき混ぜて懸濁し、適当な大きさに広げ、室温又は遠火で乾燥する。次に、２～３回火炎の中を通過させて固定したものを試料とする。この試料につき、グラム染色法により試験を行うとき、青紫色～黒紫色に染まった桿菌を認める。

② スライドグラス上に１白金耳量の水をとり、これに白金線を用いて定量法により調製した試料原液をとり、かき混ぜて懸濁し、適当な大きさに広げ、室温又は遠火で乾燥する。次に、２～３回火炎の中を通過させて固定したものを試料とする。この試料に

つき、芽胞染色法により試験を行うとき、淡緑色～緑色に染まった芽胞を認める。

③　定量法により調製した試料溶液を生菌剤定量法第２法により操作する。この際、試験用寒天培地として４号培地１００mLに対して生菌剤試験用抗生物質溶液１mLを加えた培地を用いることとし、３６～３８℃で１～２日間培養するとき、菌の発育を認める。

定量法

試料溶液の調製　本品約１gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、１００mLのホモジナイザー用容器に入れ、１号希釈液５０mLを加え、毎分１０,０００回転で５分間かき混ぜ、試料原液とする。以下希釈液として１号希釈液を用い、生菌剤定量法における試料溶液の調製に準じて１mL中に生菌を３０～３００個含む濃度に試料溶液を調製する。必要ならば、試料溶液は、７５℃の水浴中で２０分間加熱した後、流水で急冷したものを用いる。

操作法　バチルス　サブチルス（その１）製剤の操作法を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

バチルス　セレウス製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥し、賦形物質を混和して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

（１４６）　バチルス　バディウス

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

本品は、Bacillus badius MA　００１株を増殖させ、凍結した製造用種菌である。

由来　原株は、１９９１年に静岡県下の土壌より分離されたBacillus badius MA　００１株である。

物理的・化学的性質　本品は、グラム陽性桿菌で芽胞を形成し、嫌気条件下で発育しない。

確認試験

① 酵母エキス０.５ｇ（０.４５～０.５４g）、塩化ナトリウム０.５ｇ（０.４５～０.５４g）、n―酪酸ナトリウム０.１ｇ（０.０５～０.１４g）及びカンテン１ｇ（０.５～１.４g）に水を加えて１００mLとし、pHを７.７～７.９に調整した培地（②から④まで、イの（ア）の確認試験の③及び④並びに定量法の操作法において、「試験用寒天培地」という。）に本品を塗布し、３６～３８℃で１～２日間培養する。スライドグラス上に１白金耳量の水をとり、これに白金線を用いて培地に生じた集落をとり、かき混ぜて懸濁し、適当な大きさに広げ、室温又は遠火で乾燥する。次に、２～３回火炎の中を通過させて固定したものを試料とする。この試料につき、グラム染色法により試験を行うとき、青紫色～黒紫色に染まった桿菌を認める。

② 試験用寒天培地に本品を塗布し、３６～３８℃で３～７日間培養する。スライドグラス上に１白金耳量の水をとり、これに白金線を用いて培地に生じた集落をとり、かき混ぜて懸濁し、適当な大きさに広げ、室温又は遠火で乾燥する。次に、２～３回火炎の中を通過させて固定したものを試料とする。この試料につき、芽胞染色法により試験を行うとき、淡緑色～緑色に染まった芽胞を認める。

③ 試験用寒天培地に本品を塗布し、３６～３８℃で１～２日間培養するとき、白色～淡黄白色で、不定形の特有の集落を検出する。

④ 試験用寒天培地に本品を塗布し、３６～３８℃で２～３日間嫌気的に培養するとき、菌の発育を認めない。また、塩化ナトリウム０.５ｇ（０.４５～０.５４g）、牛心臓抽出液５０ｇ（４９.５～５０.４g）、トリプトース１.０ｇ（０.９５～１.０４g）及びカンテン１.５ｇ（１.４５～１.５４g）に水を加えて７０mLとし、pHを７.２～７.６に調整し、さらに、鶏卵黄液３０mLを加えた培地（イの（ア）の確認試験の④において、「卵黄寒天培地」という。）に本品を塗布し、３６～３８℃で１日間好気的に培養するとき、菌の発育を認めない。

（イ）　保存の方法及び継代の基準

原株は、カンテン、牛心臓抽出液等を含む培地で継代し、凍結乾燥した後４℃で保存する。本品は、原株を同培地で増殖して小分けし、－８０℃で凍結保存する。本品は、継代してはならない。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、バチルス　バディウス製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥し、賦形物質を混和した小片又は粉末である。

含量　本品は、定量するとき、１g中、表示量の10^{-1}～10^{2}倍個の生菌を含む。

確認試験

①　スライドグラス上に１白金耳量の水をとり、これに白金線を用いて定量法により操作して得られた集落をとり、かき混ぜて懸濁し、適当な大きさに広げ、室温又は遠火で乾燥する。次に、２～３回火炎の中を通過させて固定したものを試料とする。この試料につき、グラム染色法により試験を行うとき、青紫色～黒紫色に染まった桿菌を認める。

②　スライドグラス上に１白金耳量の水をとり、これに白金線を用いて定量法により調製した試料原液をとり、かき混ぜて懸濁し、適当な大きさに広げ、室温又は遠火で乾燥する。次に、２～３回火炎の中を通過させて固定したものを試料とする。この試料につき、芽胞染色法により試験を行うとき、淡緑色～緑色に染まった芽胞を認める。

③　定量法により調製した試料原液を量り、以下希釈液としてポリソルベート８０を０.０１v／v%添加した１号希釈液を用い、生菌剤定量法における試料溶液の調製に準じて試料溶液を調製する。この試料溶液を試験用寒天培地に塗布し、３６～３８℃で１～２日間培養するとき、白色～淡黄白色で、不定形の特有の集落を検出する。

④　定量法により操作して得られた集落をとり、試験用寒天培地に接種し、３６～３８℃で２～３日間嫌気的に培養するとき、菌の発育を認めない。また、定量法により操作して得られた集落をとり、卵黄寒天培地に接種し、３６～３８℃で１日間好気的に

培養するとき、菌の発育を認めない。

定量法

試料溶液の調製　本品約１gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、１００mLのホモジナイザー用容器に入れ、０.１w／v%水酸化カリウム液５０mLを加え、毎分１０,０００回転で５分間かき混ぜ、試料原液とする。希釈液としてポリソルベート８０を０.０１v／v%添加した１号希釈液を用い、以下生菌剤定量法における試料溶液の調製に準じて１mL中に生菌を３０～３００個含む濃度に試料溶液を調製する。

操作法　試験用寒天培地を用い、生菌剤定量法第１法により操作し、１～２日間培養する。

（イ）　製造の方法の基準

バチルス　バディウス製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥し、賦形物質を混和して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

（１４７）　ビフィドバクテリウム　サーモフィラム

ビフィドバクテリウム　サーモフィラム（その１）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

本品は、Bifidobacterium thermophilum chN―１１８株を増殖させ、凍結乾燥した製造用種菌である。

由来　原株は、１９６６年に鶏の腸内から分離されたBifidobacterium thermophilum chN―１１８株である。

物理的・化学的性質　本品は、偏性嫌気性のグラム陽性桿菌で、ラフィノースを分解するがキシロースは分解しない。

確認試験

① １号培地に本品を塗布し、３６～３８℃で２～３日間嫌気的に培養するとき、培地に発育した集落は、正円、かつ半球状に隆起し、表面及び周縁ともに平滑で、乳褐色～茶褐色を呈する。

② １号培地に本品を塗布し、３６～３８℃で２～３日間嫌気的に培養する。スライドグラス上に１白金耳量の水をとり、これに白金線を用いて培地に生じた集落をとり、かき混ぜて懸濁し、適当な大きさに広げ、室温又は遠火で乾燥する。次に、２～３回火炎の中を通過させて固定したものを試料とする。この試料につき、グラム染色法により試験を行うとき、青紫色～黒紫色に染まったこん棒状、わん曲状、V字状及びY字状を呈する桿菌を認める。

③ 試験用寒天培地として１号培地を用い、培地に本品を塗布し、３６～３８℃で２～３日間嫌気的に培養する。キシロース及びラフィノースについて糖分解能力試験法第１法により試験を行うとき、試験結果は、キシロースは陰性、ラフィノースは陽性である。

④ 試験用寒天培地として１号培地を用い、培地に本品を塗布し、３６～３８℃で２～３日間培養するとき、菌の発育を認めない。

（イ） 保存の方法及び継代の基準

原株は、１号培地で継代し、－８０℃で凍結保存する、又は凍結乾燥した後４℃で保存する。本品は、原株を同培地で増殖して小分けし、凍結乾燥した後４℃で保存する。原株の継代は３代以内とし、本品は継代してはならない。

イ 製剤

（ア） 成分規格

本品は、ビフィドバクテリウム サーモフィラム（その１）製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥し、コーンスターチ、シェラック及び乳糖を加えて造粒し、賦形物質を混和した小片又は粉末である。

含量 本品は、定量するとき、１g中、表示量の10^{-1}～10^{2}倍個の生菌を含む。

確認試験

① 定量法により操作して発育した集落は、正円、かつ半球状に隆起し、表面及び周縁ともに平滑で、乳褐色～茶褐色を呈する。

② スライドグラス上に１白金耳量の水をとり、これに白金線を用いて定量法により操作して得られた集落をとり、かき混ぜて懸濁し、適当な大きさに広げ、室温又は遠火で乾燥する。次に、２～３回火炎の中を通過させて固定したものを試料とする。この試料につき、グラム染色法により試験を行うとき、青紫色～黒紫色に染まったこん棒状、わん曲状、V字状及びY字状を呈する桿菌を認める。

③ 定量法により操作して得られた集落を用い、キシロース及びラフィノースについて糖分解能力試験法第１法により試験を行うとき、試験結果は、キシロースは陰性、ラフィノースは陽性である。

④ 定量法により調製した試料溶液を生菌剤定量法第２法により操作し、３６～３８℃で２～３日間培養するとき、菌の発育を認めない。

定量法

試料溶液の調製　希釈液として２号希釈液を用い、生菌剤定量法における試料溶液の調製に準じて１mL中に生菌を３００～３，０００個含む濃度に試料溶液を調製する。

操作法　試験用寒天培地として１号培地を用い、生菌剤定量法第２法により操作し、３６～３８℃で２～３日間嫌気的に培養する。

（イ）　製造の方法の基準

ビフィドバクテリウム　サーモフィラム（その１）製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥し、コーンスターチ、シェラック及び乳糖を加えて造粒し、賦形物質を混和して製造すること。

ただし、本品は、ラクトバチルス　サリバリウス製剤と混合して使用すること。

（ウ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

ビフィドバクテリウム　サーモフィラム（その２）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

本品は、Bifidobacterium thermophilum S―５０１株を増殖させ、凍結した製造用種菌である。

由来　原株は、１９８５年に豚の糞便より分離されたBifidobacterium thermophilum S―５０１株である。

物理的・化学的性質　ビフィドバクテリウム　サーモフィラム（その１）製造用原体の物理的・化学的性質と同じ。

確認試験　ビフィドバクテリウム　サーモフィラム（その１）製造用原体の確認試験を準用する。

（イ）　保存の方法及び継代の基準

エンテロコッカス　フェシウム（その４）製造用原体の保存の方法及び継代の基準を準用する。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、ビフィドバクテリウム　サーモフィラム（その２）製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥し、賦形物質を混和した小片又は粉末である。

含量　本品は、定量するとき、1g中、表示量の10^{-1}～10^{2}倍個の生菌を含む。

確認試験　ビフィドバクテリウム　サーモフィラム（その１）製剤の確認試験を準用する。

定量法　ビフィドバクテリウム　サーモフィラム（その１）製剤の定量法を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

ビフィドバクテリウム　サーモフィラム（その２）製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥し、賦形物質を混和して製造すること。

ただし、本品は、エンテロコッカス　フェシウム（その４）製剤及びラクトバチルス　アシドフィルス（その５）製剤と混合して使用すること。

（ウ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

ビフィドバクテリウム　サーモフィラム（その３）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

本品は、Bifidobacterium thermophilum SS―４株を増殖させ、凍結乾燥した製造用種菌である。

由来　原株は、１９６６年に豚の腸内から分離されたBifidobacterium thermophilum SS―４株である。

物理的・化学的性質　ビフィドバクテリウム　サーモフィラム（その１）製造用原体の物理的・化学的性質と同じ。

確認試験　ビフィドバクテリウム　サーモフィラム（その１）製造用原体の確認試験を準用する。

（イ）　保存の方法及び継代の基準

ビフィドバクテリウム　サーモフィラム（その１）製造用原体の保存の方法及び継代の基準を準用する。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、ビフィドバクテリウム　サーモフィラム（その３）製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥し、コーンスターチ、シェラック及び乳糖を加えて造粒し、賦形物質を混和した小片又は粉末である。

含量　本品は、定量するとき、１g中、表示量の１０$^{-1}$～１０^{2}倍個の生菌を含む。

確認試験　ビフィドバクテリウム　サーモフィラム（その１）製剤の確認試験を準用する。

定量法　ビフィドバクテリウム　サーモフィラム（その１）製剤の定量法を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

ビフィドバクテリウム　サーモフィラム（その３）製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥し、コーンスターチ、シェラック及び乳糖を加えて造粒し、賦形物質を混和して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

ビフィドバクテリウム　サーモフィラム（その４）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

本品は、Bifidobacterium thermophilum WBL―４R株を増殖させ、凍結又は凍結乾燥した製造用種菌である。

由来　原株は、１９７９年に牛の糞便から分離されたBifidobacterium thermophilum WBL―４R株である。

物理的・化学的性質　ビフィドバクテリウム　サーモフィラム（その１）製造用原体の物理的・化学的性質と同じ。

確認試験　ビフィドバクテリウム　サーモフィラム（その１）製造用原体の確認試験を準用する。

（イ）　保存の方法及び継代の基準

原株は、１号培地で継代し、－８０℃で凍結保存する、又は凍結乾燥した後４℃で保存する。本品は、原株を同培地で増殖して小分けし、－８０℃で凍結保存する、又は凍結乾燥した後４℃で保存する。原株の継代は３代以内とし、本品は継代してはならない。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、ビフィドバクテリウム　サーモフィラム（その４）製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥し、賦形物質を混和した小片又は粉末である。

含量　本品は、定量するとき、１g中、表示量の10^{-1}～10^{2}倍個の生菌を含む。

確認試験　ビフィドバクテリウム　サーモフィラム（その１）製剤の確認試験を準用する。

定量法　ビフィドバクテリウム　サーモフィラム（その１）製剤の定量法を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

ビフィドバクテリウム　サーモフィラム（その４）製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥し、賦形物質を混和して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

（１４８）　ビフィドバクテリウム　シュードロンガム

ビフィドバクテリウム　シュードロンガム（その１）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

本品は、Bifidobacterium pseudolongum GSL―３株を増殖させ、凍結又は凍結乾燥した製造用種菌である。

由来　原株は、１９７９年に豚の糞便より分離されたBifidobacterium pseudolongum GSL―３株である。

物理的・化学的性質　本品は、偏性嫌気性のグラム陽性桿菌で、キシロース及びラフィノースを分解する。

確認試験

① １号培地に本品を塗布し、３６～３８℃で２～３日間嫌気的に培養するとき、培地に発育した集落は、正円、かつ半球状に隆起し、表面及び周縁ともに平滑で、乳褐色～茶褐色を呈する。

② １号培地に本品を塗布し、３６～３８℃で２～３日間嫌気的に培養する。スライドグラス上に１白金耳量の水をとり、これに白金線を用いて培地に生じた集落をとり、かき混ぜて懸濁し、適当な大きさに広げ、室温又は遠火で乾燥する。次に、２～３回火炎の中を通過させて固定したものを試料とする。この試料につき、グラム染色法により試験を行うとき、青紫色～黒紫色に染まったこん棒状の桿菌を認める。

③ 試験用寒天培地として１号培地を用い、培地に本品を塗布し、３６～３８℃で２～３日間嫌気的に培養する。キシロース及びラフィノースについて糖分解能力試験法第１法により試験を行うとき、試験結果は、ともに陽性である。

④ 試験用寒天培地として１号培地を用い、培地に本品を塗布し、３６～３８℃で２～３日間培養するとき、菌の発育を認めない。

（イ） 保存の方法及び継代の基準

ビフィドバクテリウム　サーモフィラム（その４）製造用原体の保存の方法及び継代の基準を準用する。

イ 製剤

（ア） 成分規格

本品は、ビフィドバクテリウム　シュードロンガム（その１）製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥し、賦形物質を混和した小片又は粉末である。

含量　本品は、定量するとき、1g中、表示量の10^{-1}～10^{2}倍個の生菌を含む。

確認試験

①　定量法により操作して発育した集落は正円、かつ半球状に隆起し、表面及び周縁ともに平滑で、乳褐色～茶褐色を呈する。

②　スライドグラス上に１白金耳量の水をとり、これに白金線を用いて定量法により操作して得られた集落をとり、かき混ぜて懸濁し、適当な大きさに広げ、室温又は遠火で乾燥する。次に、２～３回火炎の中を通過させて固定したものを試料とする。この試料につき、グラム染色法により試験を行うとき、青紫色～黒紫色に染まったこん棒状の桿菌を認める。

③　定量法により操作して得られた集落を用い、キシロース及びラフィノースについて糖分解能力試験法第１法により試験を行うとき、試験結果は、ともに陽性である。

④　定量法により調製した試料溶液を生菌剤定量法第２法により操作し、３６～３８℃で２～３日間培養するとき、菌の発育を認めない。

定量法　ビフィドバクテリウム　サーモフィラム（その１）製剤の定量法を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

ビフィドバクテリウム　シュードロンガム（その１）製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥し、賦形物質を混和して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

ビフィドバクテリウム　シュードロンガム（その２）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

本品は、Bifidobacterium pseudolongum M―６０２株を増殖させ、凍結した製造用種菌である。

由来　原株は、１９８０年に鶏の糞便より分離されたBifidobacterium pseudolongum M―６０２株である。

物理的・化学的性質　ビフィドバクテリウム　シュードロンガム（その１）製造用原体の物理的・化学的性質と同じ。

確認試験　ビフィドバクテリウム　シュードロンガム（その１）製造用原体の確認試験を準用する。

（イ）　保存の方法及び継代の基準

エンテロコッカス　フェシウム（その４）製造用原体の保存の方法及び継代の基準を準用する。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、ビフィドバクテリウム　シュードロンガム（その２）製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥し、賦形物質を混和した小片又は粉末である。

含量　本品は、定量するとき、１g中、表示量の10^{-1}～10^{2}倍個の生菌を含む。

確認試験　ビフィドバクテリウム　シュードロンガム（その１）製剤の確認試験を準用する。

定量法　ビフィドバクテリウム　サーモフィラム（その１）製剤の定量法を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

ビフィドバクテリウム　シュードロンガム（その２）製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥し、賦形物質を混和して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

（１４９）　ラクトバチルス　アシドフィルス

ラクトバチルス　アシドフィルス（その１）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

本品は、Lactobacillus acidophilus ATCC ３３１９９株を増殖させ、凍結乾燥した製造用種菌である。

由来　原株は、１９８０年に鶏のそ嚢から分離されたLactobacillus acidophilus ATCC ３３１９９株である。

物理的・化学的性質　本品は、通性嫌気性のグラム陽性桿菌で、乳糖を分解して乳酸を生成し、アミグダリン及びセルビオースを分解する。

確認試験

①　１号培地に本品を塗布し、３６～３８℃で２日間嫌気的に培養するとき、培地に発育した集落は、やや不規則又は正円、かつ半球状に隆起又は僅かに隆起し、表面及び周縁とも平滑又は粗ぞうで、乳褐色～茶褐色を呈する。

②　１号培地に本品を塗布し、３６～３８℃で２日間嫌気的に培養する。スライドグラス上に１白金耳量の水をとり、これに白金線を用いて培地に生じた集落をとり、かき混ぜて懸濁し、適当な大きさに広げ、室温又は遠火で乾燥する。次に、２～３回火炎の中を通過させて固定したものを試料とする。この試料につき、グラム染色法により試験を行うとき、青紫色～黒紫色に染まった桿菌又は長桿菌を認める。

③　試験用寒天培地として９号培地を用い、培地に本品を塗布し、３６～３８℃で２日間培養するとき、菌の発育は、不良である。

④　試験用寒天培地として１号培地を用い、培地に本品を塗布し、３６～３８℃で２日間培養するとき、菌の発育を認める。

⑤　試験用寒天培地として１号培地を用い、培地に本品を塗布し、３６～３８℃で２日間嫌気的に培養する。培地に生じた集落を用い、乳酸生成能力試験法により試験を行うとき、乳酸の生成を認める。

⑥　試験用寒天培地として１号培地を用い、培地に本品を塗布し、３６～３８℃で２日間嫌気的に培養する。培地に生じた集落を用い、アミグダリン及びセルビオースについて糖分解能力試験法第１法により試験を行うとき、試験結果は、ともに陽性で

ある。

（イ）　保存の方法及び継代の基準

エンテロコッカス　フェシウム（その１）製造用原体の保存の方法及び継代の基準を準用する。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、ラクトバチルス　アシドフィルス（その１）製造用原体を培養した後、菌体を集め、β―グルカンを加え、乾燥し、賦形物質を混和した小片又は粉末である。

含量　本品は、定量するとき、１g中、表示量の10^{-1}～10^{2}倍個の生菌を含む。

確認試験

①　定量法により操作して発育した集落は、やや不規則又は正円、かつ半球状に隆起又は僅かに隆起し、表面及び周縁とも平滑又は粗ぞうで、乳褐色～茶褐色を呈する。

②　スライドグラス上に１白金耳量の水をとり、これに白金線を用いて定量法により操作して得られた集落をとり、かき混ぜて懸濁し、適当な大きさに広げ、室温又は遠火で乾燥する。次に、２～３回火炎の中を通過させて固定したものを試料とする。この試料につき、グラム染色法により試験を行うとき、青紫色～黒紫色に染まった桿菌又は長桿菌を認める。

③　定量法により調製した試料溶液を生菌剤定量法第２法により操作する。この際、試験用寒天培地として９号培地を用いることとし、３６～３８℃で２日間培養するとき、菌の発育は、不良である。

④　定量法により調製した試料溶液を生菌剤定量法第２法により操作する。この際、試験用寒天培地として１号培地を用いることとし、３６～３８℃で２日間培養するとき、菌の発育を認める。

⑤　定量法により調製した試料原液０.１mL又は定量法により操作して得られた集落を用い、乳酸生成能力試験法により試験を

行うとき、乳酸の生成を認める。

⑥　定量法により操作して得られた集落を用い、アミグダリン及びセルビオースについて糖分解能力試験法第１法により試験を行うとき、試験結果は、ともに陽性である。

定量法

試料溶液の調製　ビフィドバクテリウム　サーモフィラム（その１）製剤の試料溶液の調製を準用する。

操作法　試験用寒天培地として１号培地を用い、生菌剤定量法第２法により操作し、３６～３８℃で２日間嫌気的に培養する。

（イ）　製造の方法の基準

ラクトバチルス　アシドフィルス（その１）製造用原体を培養した後、菌体を集め、β―グルカンを加え、乾燥し、賦形物質を混和して製造すること。

ただし、本品は、エンテロコッカス　フェシウム（その１）製剤と混合して使用すること。

（ウ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

ラクトバチルス　アシドフィルス（その２）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

本品は、Lactobacillus acidophilus GAL―２株を増殖させ、凍結又は凍結乾燥した製造用種菌である。

由来　原株は、１９７９年に鶏の糞便から分離されたLactobacillus acidophilus GAL―２株である。

物理的・化学的性質　ラクトバチルス　アシドフィルス（その１）製造用原体の物理的・化学的性質と同じ。

確認試験　ラクトバチルス　アシドフィルス（その１）製造用原体の確認試験を準用する。

（イ）　保存の方法及び継代の基準

ビフィドバクテリウム　サーモフィラム（その４）製造用原体の保存の方法及び継代の基準を準用する。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、ラクトバチルス　アシドフィルス（その２）製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥し、賦形物質を混和した小片又は粉末である。

含量　本品は、定量するとき、１g中、表示量の10^{-1}～10^{2}倍個の生菌を含む。

確認試験　ラクトバチルス　アシドフィルス（その１）製剤の確認試験を準用する。

定量法　ラクトバチルス　アシドフィルス（その１）製剤の定量法を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

ラクトバチルス　アシドフィルス（その２）製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥し、賦形物質を混和して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

ラクトバチルス　アシドフィルス（その３）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

本品は、Lactobacillus acidophilus GBL―２株を増殖させ、凍結又は凍結乾燥した製造用種菌である。

由来　原株は、１９７９年に牛の糞便から分離されたLactobacillus acidophilus GBL―２株である。

物理的・化学的性質　ラクトバチルス　アシドフィルス（その１）製造用原体の物理的・化学的性質と同じ。

確認試験　ラクトバチルス　アシドフィルス（その１）製造用原体の確認試験を準用する。

（イ）　保存の方法及び継代の基準

ビフィドバクテリウム　サーモフィラム（その４）製造用原体の保存の方法及び継代の基準を準用する。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、ラクトバチルス　アシドフィルス（その３）製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥し、賦形物質を混和した小片又は粉末である。

含量　本品は、定量するとき、１g中、表示量の10^{-1}～10^{2}倍個の生菌を含む。

確認試験　ラクトバチルス　アシドフィルス（その１）製剤の確認試験を準用する。

定量法　ラクトバチルス　アシドフィルス（その１）製剤の定量法を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

ラクトバチルス　アシドフィルス（その３）製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥し、賦形物質を混和して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

ラクトバチルス　アシドフィルス（その４）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

本品は、Lactobacillus acidophilus GSL―２株を増殖させ、凍結又は凍結乾燥した製造用種菌である。

由来　原株は、１９７９年に豚の糞便から分離されたLactobacillus acidophilus GSL―２株である。

物理的・化学的性質　ラクトバチルス　アシドフィルス（その１）製造用原体の物理的・化学的性質と同じ。

確認試験　ラクトバチルス　アシドフィルス（その１）製造用原体の確認試験を準用する。

（イ）　保存の方法及び継代の基準

ビフィドバクテリウム　サーモフィラム（その４）製造用原体の保存の方法及び継代の基準を準用する。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、ラクトバチルス　アシドフィルス（その４）製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥し、賦形物質を混和した小片又は粉末である。

含量　本品は、定量するとき、１g中、表示量の10^{-1}～10^{2}倍個の生菌を含む。

確認試験　ラクトバチルス　アシドフィルス（その１）製剤の確認試験を準用する。

定量法　ラクトバチルス　アシドフィルス（その１）製剤の定量法を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

ラクトバチルス　アシドフィルス（その４）製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥し、賦形物質を混和して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

ラクトバチルス　アシドフィルス（その５）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

本品は、Lactobacillus acidophilus LAC―３００株を増殖させ、凍結した製造用種菌である。

由来　原株は、１９７７年に人の糞便から分離されたLactobacillus acidophilus LAC―３００株である。

物理的・化学的性質　ラクトバチルス　アシドフィルス（その１）製造用原体の物理的・化学的性質と同じ。

確認試験　ラクトバチルス　アシドフィルス（その１）製造用原体の確認試験を準用する。

（イ）　保存の方法及び継代の基準

エンテロコッカス　フェシウム（その４）製造用原体の保存の方法及び継代の基準を準用する。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、ラクトバチルス　アシドフィルス（その５）製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥し、賦形物質を混和した小片又は粉末である。

含量　本品は、定量するとき、１g中、表示量の10^{-1}～10^{2}倍個の生菌を含む。

確認試験　ラクトバチルス　アシドフィルス（その１）製剤の確認試験を準用する。

定量法　ラクトバチルス　アシドフィルス（その１）製剤の定量法を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

ラクトバチルス　アシドフィルス（その５）製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥し、賦形物質を混和して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

ラクトバチルス　アシドフィルス（その６）

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

本品は、Lactobacillus acidophilus M―１３株を増殖させ、凍結した製造用種菌である。

由来　原株は、１９７０年に豚の糞便より分離されたLactobacillus acidophilus M―１３株である。

物理的・化学的性質　ラクトバチルス　アシドフィルス（その１）製造用原体の物理的・化学的性質と同じ。

確認試験　ラクトバチルス　アシドフィルス（その１）製造用原体の確認試験を準用する。

（イ）　保存の方法及び継代の基準

エンテロコッカス　フェシウム（その２）製造用原体の保存の方法及び継代の基準を準用する。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、ラクトバチルス　アシドフィルス（その６）製造用原体を培養した後、菌体を集め、L―アルギニン塩酸塩を加え、乾燥し、賦形物質を混和した小片又は粉末である。

含量　本品は、定量するとき、1g中、表示量の10^{-1}～10^{2}倍個の生菌を含む。

確認試験　ラクトバチルス　アシドフィルス（その１）製剤の確認試験を準用する。

定量法　ラクトバチルス　アシドフィルス（その１）製剤の定量法を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

ラクトバチルス　アシドフィルス（その６）製造用原体を培養した後、菌体を集め、L―アルギニン塩酸塩を加え、乾燥し、賦形物質を混和して製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

（１５０）　ラクトバチルス　サリバリウス

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

本品は、Lactobacillus salivarius chN―４２６株を増殖させ、凍結乾燥した製造用種菌である。

由来　原株は、１９６６年に鶏の腸内から分離されたLactobacillus salivarius chN―４２６株である。

物理的・化学的性質　本品は、通性嫌気性のグラム陽性桿菌で、乳糖を分解して乳酸を生成し、アミグダリン及びセルビオースを分解しない。

確認試験

①　１号培地に本品を塗布し、３６～３８℃で２日間嫌気的に培養するとき、培地に発育した集落は、やや不規則又は正円、かつ半球状に隆起又は僅かに隆起し、表面及び周縁とも平滑又は粗ぞうで、乳褐色～茶褐色を呈する。

②　１号培地に本品を塗布し、３６～３８℃で２日間嫌気的に培養する。スライドグラス上に１白金耳量の水をとり、これに白金線を用いて培地に生じた集落をとり、かき混ぜて懸濁し、適当な大きさに広げ、室温又は遠火で乾燥する。次に、２～３回火炎の中を通過させて固定したものを試料とする。この試料につき、グラム染色法により試験を行うとき、青紫色～黒紫色に染まった桿菌又は長桿菌を認める。

③　試験用寒天培地として９号培地を用い、培地に本品を塗布し、３６～３８℃で２日間培養するとき、菌の発育は、不良である。

④　試験用寒天培地として１号培地を用い、培地に本品を塗布し、３６～３８℃で２日間培養するとき、菌の発育を認める。

⑤　試験用寒天培地として１号培地を用い、培地に本品を塗布し、３６～３８℃で２日間嫌気的に培養する。培地に生じた集落を用い、乳酸生成能力試験法により試験を行うとき、乳酸の生成を認める。

⑥　試験用寒天培地として１号培地を用い、培地に本品を塗布し、３６～３８℃で２日間嫌気的に培養する。培地に生じた集落を用い、アミグダリン及びセルビオースについて糖分解能力試験法第１法により試験を行うとき、試験結果は、ともに陰性である。

（イ）　保存の方法及び継代の基準

ビフィドバクテリウム　サーモフィラム（その１）製造用原体の保存の方法及び継代の基準を準用する。

イ　製剤

（ア）　成分規格

本品は、ラクトバチルス　サリバリウス製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥し、コーンスターチ、シェラック及び乳糖を加えて造粒し、賦形物質を混和した小片又は粉末である。

含量　本品は、定量するとき、１g中、表示量の10^{-1}～10^{2}倍個の生菌を含む。

確認試験

①　定量法により操作して発育した集落は、やや不規則又は正円、かつ半球状に隆起又は僅かに隆起し、表面及び周縁とも平滑又は粗ぞうで、乳褐色～茶褐色を呈する。

②　スライドグラス上に１白金耳量の水をとり、これに白金線を用いて定量法により操作して得られた集落をとり、かき混ぜて懸濁し、適当な大きさに広げ、室温又は遠火で乾燥する。次に、２～３回火炎の中を通過させて固定したものを試料とする。この試料につき、グラム染色法により試験を行うとき、青紫色～黒紫色に染まった桿菌又は長桿菌を認める。

③　定量法により調製した試料溶液を生菌剤定量法第２法により操作する。この際、試験用寒天培地として９号培地を用いることとし、３６～３８℃で２日間培養するとき、菌の発育は、不良である。

④　定量法により調製した試料溶液を生菌剤定量法第２法により操作する。この際、試験用寒天培地として１号培地を用いることとし、３６～３８℃で２日間培養するとき、菌の発育を認める。

⑤　定量法により調製した試料原液０.１mL又は定量法により操作して得られた集落を用い、乳酸生成能力試験法により試験を行うとき、乳酸の生成を認める。

⑥　定量法により操作して得られた集落を用い、アミグダリン及びセルビオースについて糖分解能力試験法第１法により試験を行うとき、試験結果は、ともに陰性である。

定量法　ラクトバチルス　アシドフィルス（その１）製剤の定量法を準用する。

（イ）　製造の方法の基準

ラクトバチルス　サリバリウス製造用原体を培養した後、菌体を集め、乾燥し、コーンスターチ、シェラック及び乳糖を加えて造粒し、賦形物質を混和して製造すること。

ただし、本品は、ビフィドバクテリウム　サーモフィラム（その１）製剤と混合して使用すること。

（ウ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

（１５１）　ギ酸カルシウム

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、乾燥した後、定量するとき、ギ酸カルシウム（$Ca(HCOO)_2$）９８.０％以上を含む。

物理的・化学的性質

①　本品は、白色～淡黄色の結晶又は粉末である。

②　本品は、水に溶けやすく、メタノールにほとんど溶けない。

確認試験

①　本品の水溶液（１→１０）は、カルシウム塩の定性反応①から③までを呈する。

②　本品約０.５gを水５mLに溶かした溶液１mLを量り、塩酸０.５mLを加えた後、マグネシウム末２０mg（１９.５～２０.４mg）

を数回に分けて加え、気泡がなくなったら、硫酸（３→５）３mL及びクロモトロプ酸１０mg（９.５～１０.４mg）を加え、激しく振る。水浴上で約１０分間加温するとき、赤色～紫色を呈する。

純度試験

① 溶状　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を水１００mLに溶かすとき、その溶液は、無色～黄淡色で、透明でなければならない。

② pH　本品の水溶液（１→１００）のpHは、７.０～８.５でなければならない。

③ 重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

④ ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第１法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（４μg／g以下）。

水分　０.２％以下（水分定量法）

定量法　本品約２.０gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、水５０mLを加えて溶かし、１mol／L塩酸で滴定する（電位差滴定法）。同様の方法により空試験を行い補正する。

１mol／L塩酸１mL＝６５.０１mg$Ca(HCOO)_2$

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

ギ酸カルシウム製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

ギ酸カルシウム製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（１５２）　グルコン酸ナトリウム

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、乾燥した後、定量するとき、グルコン酸ナトリウム（$C_6H_{11}O_7Na$）９８.０～１０２.０％を含む。

物理的・化学的性質　本品は、白～帯黄白色の結晶性の粉末又は粒子である。

確認試験

①　本品の水溶液（１→２０）は、ナトリウム塩の定性反応①及び②を呈する。

②　本品につき、赤外吸収スペクトル測定法のペースト法により赤外吸収スペクトルを測定するとき、３,５２０～３,５６０cm^{-1}、３,４１０～３,４５０cm^{-1}、３,２９０～３,３３０cm^{-1}、１,５８０～１,６６０cm^{-1}及び１,０８０～１,１００cm^{-1}付近に吸収を認める。

純度試験

①　溶状　本品１.０g（０.９５～１.０４g）に水１０mLを加えて溶かすとき、その溶液は、無色で、ほとんど澄明でなければならない。

②　pH　本品の水溶液（１→１０）のpHは、６.２～７.８でなければならない。

③　重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

④　ヒ素　本品０.５g（０.４５～０.５４g）を量り、ヒ素試験法第１法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（４μg／g以下）。

乾燥減量　０.３０％以下（２g，１０５℃，２時間）

定量法　本品を乾燥し、その約０.１５gを０.００１gの桁まで量り、その数値を記録し、酢酸７５mLを加え、０.１mol／L過塩素酸試液で滴定する（指示薬　キナルジンレッド試液１０滴）。この場合において、滴定の終点は、溶液の赤色が消えるときとする。同様の方法で空試験を行い補正する。

０.１mol／L過塩素酸１mL＝２１.８１mg$C_6H_{11}O_7Na$

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

グルコン酸ナトリウム製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

グルコン酸ナトリウム製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（１５３）　二ギ酸カリウム

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、乾燥した後、定量するとき、二ギ酸カリウム（$C_2H_3O_4K$）９５.０％以上を含む。

物理的・化学的性質　本品は、白色の結晶性の粉末で、臭いはない、又は僅かに特異な臭いを有する。

確認試験

①　本品の水溶液（１→１００）のpHは、３.３～４.３でなければならない。

② 本品１g（０.９５～１.０４g）に水１０mLを加え、ろ過し、この溶液１mLに、エタノール１mL及び硫酸３滴を加え、水浴上で加温するとき、ギ酸エチルの香気を発生する。

③ 本品１g（０.９５～１.０４g）に水１０mLを加え、ろ過し、この溶液に酢酸鉛溶液を加えるとき、白い結晶性の沈殿を生ずる。また、硝酸銀試液を加え、熱するとき、３０秒以内に濁る。

④ 本品は、カリウム塩の定性反応①を呈する。

純度試験

① 融点　本品の融点は、１０８～１０９℃でなければならない。

② 重金属　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、重金属試験法第２法により試料溶液を調製し、鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（２０μg／g以下）。

③ ヒ素　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、ヒ素試験法第３法により試料溶液を調製し、装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない（２μg／g以下）。

水分　１.０％以下（直接滴定法）

定量法　本品約２gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、水を加えて溶かし、５００mLの全量フラスコに入れ、水を標線まで加えて５００mLとする。この溶液２０mLを全量ピペットを用いて量り、共栓三角フラスコに入れ、振り混ぜながら、炭酸ナトリウム試液１８～１９mL、さらに、０.０２mol／L過マンガン酸カリウム液５０mLを全量ピペットを用いて加える。ときどき振り混ぜながら８０℃で５分間加熱した後、急冷し、ヨウ化カリウム１g（０.５～１.４g）及び２mol／L硫酸試液１５mLを振り混ぜながら加え、０.１mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液で滴定する（指示薬　デンプン試液１mL）。同様の方法により空試験を行い補正する。

二ギ酸カリウム量（mg）＝０.１mol／Lチオ硫酸ナトリウム溶液滴定量（mL）×３.２５４

（イ）　製造の方法の基準

ギ酸とギ酸カリウムとを反応させて生じた二ギ酸カリウム結晶に、植物油、シリカゲル等を加えて製造すること。

（ウ）　保存の方法の基準

気密容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

二ギ酸カリウム製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

二ギ酸カリウム製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（１５４）　フマル酸

ア　製造用原体

（ア）　成分規格

含量　本品は、定量するとき、フマル酸（$C_4H_4O_4$）９９.０％以上を含む。

物理的・化学的性質　本品は、白色の結晶性の粉末で、臭いはなく、特異な酸味を有する。

確認試験

①　本品は、加熱するとき、昇華する。

②　本品を１０５℃で３時間乾燥した後、測定するとき、融点は、２８７～３０２℃（分解）である。

③　本品０.５g（０.４５～０.５４g）に水１０mLを加え、煮沸して溶かし、熱時臭素試液２～３滴を加えるとき、溶液の色は消える。

④　本品５０mg（４９.５～５０.４mg）を試験管に入れ、レゾルシン２～３mg及び硫酸１mLを加え、振り混ぜ、１２０～１３０℃で５分間加熱し、放冷した後、水を加えて５mLとする。この溶液に冷却しながら水酸化ナトリウム溶液（２→７）を滴加してアルカリ性とし、さらに、水を加えて１０mLとするとき、紫外線下で緑青色の蛍光を発する。

純度試験

①　溶状　本品０.５g（０.４５～０.５４g）を量り、水酸化ナトリウム溶液（１→２５）１０mLを加えて溶かした溶液は、無色で、澄明でなければならない。

②　硫酸塩　本品１.０g（０.９５～１.０４g）を量り、水３０mLを加え、振り混ぜ、フェノールフタレイン試液１滴を加え、溶液が僅かに紅色を呈するまでアンモニア試液を滴加し、これを試料溶液とする。硫酸塩試験法により０.００５mol／L硫酸０.２mLを用いて比較液を調製し、硫酸塩の試験を行うとき、試料溶液の呈する混濁は、比較液の呈する混濁より濃くてはならない（０.０１％以下）。

③　重金属　本品２.０g（１.９５～２.０４g）を量り、水３０mLを加え、振り混ぜ、フェノールフタレイン試液１滴を加え、溶液が僅かに紅色を呈するまでアンモニア試液を滴加し、酢酸（１→２０）２mL及び水を加えて５０mLとし、これを試料溶液とする。鉛標準液２.０mLを用いて比較液を調製して重金属の試験を行うとき、試料溶液の呈する色は、比較液の呈する色より濃くてはならない（１０μg／g以下）。

④　ヒ素　本品０.５g（０.４５～０.５４g）を量り、水１０mLを加え、加熱して溶かし、放冷した後、これを試料溶液として装置Aを用いる方法によりヒ素の試験を行うとき、吸収液の色は、標準色より濃くてはならない。ただし、酸性塩化第一スズ試液は１０mL、無ヒ素亜鉛は3g（２.５～３.４g）を用いる（４μg／g以下）。

強熱残分　０.０５％以下（5g）

定量法　本品約１gを０.０１gの桁まで量り、その数値を記録し、水を加えて溶かし、２５０mLの全量フラスコに入れ、水を標線ま

で加えて２５０mLとする。この溶液２５mLを全量ピペットを用いて量り、０.１mol／L水酸化ナトリウム溶液で滴定する（指示薬　フェノールフタレイン試液２滴）。

０.１mol／L水酸化ナトリウム溶液１mL＝５.８０４mg$C_4H_4O_4$

（イ）　保存の方法の基準

密閉容器に保存すること。

イ　製剤

（ア）　成分規格

フマル酸製造用原体の成分規格を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

フマル酸製造用原体の保存の方法の基準を準用する。

（１５５）　ギ酸・プロピオン酸

製剤

（ア）　成分規格

本品は、ギ酸製造用原体又はこの製剤及びプロピオン酸製造用原体又はこの製剤を混和し、必要に応じてアンモニア（食品添加物の規格に適合するものに限る。）、カプリル酸又は食品添加物である色素を添加した液体である。

含量　本品は、定量するとき、表示量の９７～１０３％に相当するギ酸（CH_2O_2）及び表示量の９５～１０５％に相当するプロピオン酸（$C_3H_6O_2$）を含む。

確認試験

①　本品の水溶液（１→１０）は、酸性である。

② 本品１mLにエタノール１mL及び硫酸３滴を加え、水浴上で加熱するとき、カルボン酸エチルの香気を発生する。

③ 本品に酢酸鉛試液を加えるとき、白い結晶性の沈殿を生じる。また、硝酸銀試液を加え、熱するとき、３０秒以内に濁る。

定量法

① ギ酸　ギ酸（CH_2O_2）約１００mgを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、水を加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、更に水を標線まで加えて１００mLとし、試料溶液とする。別に、定量用ギ酸ナトリウム約１５０mgを１mgの桁まで量り、その数値を記録し、水を加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、更に水を標線まで加えて１００mLとし、標準液とする。試料溶液及び標準液２０μLにつき、次の条件で、液体クロマトグラフ法により試験を行う。得られたクロマトグラムから、ピーク面積を求める。

$$\text{ギ酸}(CH_2O_2)\text{の量(mg)} = \text{定量用ギ酸ナトリウムの採取量(mg)} \times \frac{A_T}{1.478 \times A_S}$$

A_T：試料溶液のピーク面積

A_S：標準液のピーク面積

操作条件

検出器：紫外吸光光度計（測定波長：２１０nm）

カラム：内径８mm、長さ３００mmのステンレス管に充填剤として粒径８～１１μmの強酸性陽イオン交換樹脂を充填する。

カラム温度：５０℃

移動相：過塩素酸０.８５mLに水１,０００mLを加える。

流量：毎分１.０mL

カラムの選択：定量用ギ酸ナトリウム１５０mg（１４９.５～１５０.４mg）及び定量用プロピオン酸ナトリウム３２mg（３

１.５～３２.４mg）を量り、水を加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、更に水を標線まで加えて１００mLとする。この溶液２０μLにつき、上記の条件で操作するとき、ギ酸、プロピオン酸の順に溶出し、その分離度が２.０以上のものを用いる。

② プロピオン酸　プロピオン酸（$C_3H_6O_2$）約２５mgを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、水を加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、更に水を標線まで加えて１００mLとし、試料溶液とする。別に、定量用プロピオン酸ナトリウム約３２mgを０.０１mgの桁まで量り、その数値を記録し、水を加えて溶かし、１００mLの全量フラスコに入れ、更に水を標線まで加えて１００mLとし、標準液とする。試料溶液及び標準液２０μLにつき、①の条件で、液体クロマトグラフ法により試験を行う。得られたクロマトグラムから、ピーク面積を求める。

$$\text{プロピオン酸}(C_3H_6O_2)\text{の量}(mg) = \text{定量用プロピオン酸ナトリウムの採取量}(mg) \times \frac{A_T}{1.297 \times A_S}$$

A_T：試料溶液のピーク面積

A_S：標準液のピーク面積

（イ）　保存の方法の基準

耐酸性の気密容器に保存すること。

（ウ）　表示の基準

本品の直接の容器又は直接の被包に、次の文字を記載すること。

使用上の注意　この飼料添加物は、pHが低いことから取扱いに注意すること。

（１５６）　ビタミンAD

ア　製剤（その１　液状）

（ア）　成分規格

本品は、ビタミンA油製造用原体、ビタミンA粉末製造用原体又はこれらの製剤及びコレカルシフェロール製造用原体、エルゴカルシフェロール製造用原体、ビタミンD_3油製造用原体、ビタミンD粉末製造用原体又はこれらの製剤に、硬化油、高級飽和脂肪酸、脂肪酸、植物性油脂又は動物性油脂を混和した油液又は水溶性液状物である。

含量　本品は、定量するとき、表示単位の９０～１３０％に相当するビタミンA（レチノール）及び表示単位の９０～１３０％に相当するコレカルシフェロール（$C_{27}H_{44}O$）又はエルゴカルシフェロール（$C_{28}H_{44}O$）を含む。

確認試験

①　ビタミンA　ビタミンA粉末製造用原体の確認試験を準用する。

②　コレカルシフェロール又はエルゴカルシフェロール　ビタミンD粉末製造用原体の確認試験を準用する。

定量法

①　ビタミンA　ビタミンA定量法第２法により試験を行う。

②　コレカルシフェロール又はエルゴカルシフェロール　ビタミンD定量法により試験を行う。

（イ）　保存の方法の基準

遮光した気密容器に入れ、ほとんど全満して、又は空気を窒素で置換して保存すること。

イ　製剤（その２　粉状）

（ア）　成分規格

本品は、ビタミンA油製造用原体、ビタミンA粉末製造用原体又はこれらの製剤及びコレカルシフェロール製造用原体、エルゴカルシフェロール製造用原体、ビタミンD_3油製造用原体、ビタミンD粉末製造用原体又はこれらの製剤に賦形物質を混和した粉末又は粒

子である。

含量　本品は、定量するとき、表示単位の９０～１３０％に相当するビタミンA（レチノール）及び表示単位の９０～１３０％に相当するコレカルシフェロール（$C_{27}H_{44}O$）又はエルゴカルシフェロール（$C_{28}H_{44}O$）を含む。

確認試験

①　ビタミンA　ビタミンA粉末製造用原体の確認試験を準用する。

②　コレカルシフェロール又はエルゴカルシフェロール　ビタミンD粉末製造用原体の確認試験を準用する。

定量法

①　ビタミンA　ビタミンA５００単位以上に相当し、油脂１g以下を含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、フラスコに入れ、水２mLを加え、振り動かしながらしばらく加温した後、無アルデヒドエタノール３０mL及びピロガロールのエタノール溶液（１→１０）１mLを加え、以下ビタミンA定量法第２法により試験を行う。

②　コレカルシフェロール又はエルゴカルシフェロール　ビタミンD定量法により試験を行う。

（イ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。

（１５７）　ビタミンADE

ア　製剤（その１　液状）

（ア）　成分規格

本品は、ビタミンA油製造用原体、ビタミンA粉末製造用原体又はこれらの製剤、コレカルシフェロール製造用原体、エルゴカルシフェロール製造用原体、ビタミンD_3油製造用原体、ビタミンD粉末製造用原体又はこれらの製剤及び酢酸dl―α―トコフェロール製造用原体、ビタミンE粉末製造用原体又はこれらの製剤に、硬化油、高級飽和脂肪酸、脂肪酸、植物性油脂又は動物性油脂を混和し

た油液又は水溶性液状物である。

含量　本品は、定量するとき、表示単位の９０～１３０％に相当するビタミンA（レチノール）、表示単位の９０～１３０％に相当するコレカルシフェロール（$C_{27}H_{44}O$）又はエルゴカルシフェロール（$C_{28}H_{44}O$）及び表示量の９０～１２０％に相当する酢酸dl―α―トコフェロール（$C_{31}H_{52}O_3$）を含む。

確認試験

①　ビタミンA　ビタミンA粉末製造用原体の確認試験を準用する。

②　コレカルシフェロール又はエルゴカルシフェロール　ビタミンD粉末製造用原体の確認試験を準用する。

③　酢酸dl―α―トコフェロール　定量法で得た薄層クロマトグラフ用試料溶液５μLを量り、薄層クロマトグラフ用標準液５μLと平行して同一薄層板にスポットする。次に、n―ヘキサン・酢酸エチル混液（４：１）を展開溶媒として約１０cm展開した後、希塩化第二鉄試液を噴霧し、その後、α，α′―シピリジル試液を噴霧するとき、試料溶液より得られるトコフェロールのスポット及び標準液より得られるスポットは、赤色を呈し、これらのRf値は等しい。

定量法

①　ビタミンA　ビタミンA定量法第２法により試験を行う。

②　コレカルシフェロール又はエルゴカルシフェロール　ビタミンD定量法により試験を行う。

③　酢酸dl―α―トコフェロール　酢酸dl―α―トコフェロール（$C_{31}H_{52}O_3$）約０.０２gを含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、ビタミンA定量法によりけん化、抽出、脱水し、エーテル抽出液を４５℃の水中で減圧留去し、アセトン２mLを全量ピペットを用いて量り、残留物に加えて溶かし、薄層クロマトグラフ用試料溶液とする。別に、定量用酢酸dl―α―トコフェロール約０.０２gを０.０００１gの桁まで量り、その数値を記録し、試料溶液の調製と同様に操作して薄層クロマトグラフ用標準液とする。薄層クロマトグラフ用試料溶液及び薄層クロマトグラフ用標準液それぞれ０.２mLを全量ピペットを用

いて量り、薄層クロマトグラフ用シリカゲル（蛍光剤入り）を用いて調製した薄層板にスポットする。次に、n―ヘキサン・酢酸エチル混液（４：１）を展開溶媒として約１５cm展開した後、薄層板を風乾し、紫外線（主波長２５４nm）を照射し、試料溶液及び標準液から得たトコフェロールの部分をステンレス製ミクロスパーテルでかきとり、５０mLのビーカーに入れる。少量のエタノールを加え、振り混ぜた後、静置し、上澄液をグラスフィルターを用いてろ取する。同様の操作を繰り返して抽出を行う。抽出液を１００mLの全量フラスコに入れ、エタノールを標線まで加えて１００mLとし、試料溶液及び標準液とする。試料溶液及び標準液それぞれ１０mLずつを全量ピペットを用いて量り、２５mLの全量フラスコに入れ、それぞれに希塩化第二鉄試液１mL及びα，α′―ジピリジル試液１mLを加え、エタノールを標線まで加えて２５mLとする。別に、エタノール１０mLを全量ピペットを用いて量り、同様に操作して得た溶液を対照液とし、波長５２０nmにおける吸光度A_T及びA_Sを測定する。

$$\text{酢酸dl―}\alpha\text{―トコフェロール}(C_{31}H_{52}O_3)\text{の量(mg)} = \text{定量用酢酸dl―}\alpha\text{―トコフェロールの量(mg)} \times \frac{A_T}{A_S}$$

（イ）　保存の方法の基準

遮光した気密容器に入れ、ほとんど全満して、又は空気を窒素で置換して保存すること。

イ　製剤（その２　粉状）

（ア）　成分規格

本品は、ビタミンA油製造用原体、ビタミンA粉末製造用原体又はこれらの製剤、コレカルシフェロール製造用原体、エルゴカルシフェロール製造用原体、ビタミンD_3油製造用原体、ビタミンD粉末製造用原体又はこれらの製剤及び酢酸dl―α―トコフェロール製造用原体、ビタミンE粉末製造用原体又はこれらの製剤に、賦形物質を混和した粉末又は粒子である。

含量　本品は、定量するとき、表示単位の９０～１３０％に相当するビタミンA（レチノール）、表示単位の９０～１３０％に相当

するコレカルシフェロール（$C_{27}H_{44}O$）又はエルゴカルシフェロール（$C_{28}H_{44}O$）及び表示量の９０～１２０％に相当する酢酸dl―α―トコフェロール（$C_{31}H_{52}O_3$）を含む。

確認試験

①　ビタミンA　ビタミンA粉末製造用原体の確認試験を準用する。

②　コレカルシフェロール又はエルゴカルシフェロール　ビタミンD粉末製造用原体の確認試験を準用する。

③　酢酸dl―α―トコフェロール　ビタミンADE製剤（その１　液状）の確認試験③を準用する。

定量法

①　ビタミンA　ビタミンA５００単位以上を含み、油脂１g以下を含む量の本品を有効数字３桁まで量り、その数値を記録し、フラスコに入れ、水２mLを加え、振り動かしながらしばらく加温した後、無アルデヒドエタノール３０mL及びピロガロールのエタノール溶液（１→１０）１mLを加え、以下ビタミンA定量法第２法により試験を行う。

②　コレカルシフェロール又はエルゴカルシフェロール　ビタミンD定量法により試験を行う。

③　酢酸dl―α―トコフェロール　ビタミンADE製剤（その１　液状）の定量法を準用する。

（イ）　保存の方法の基準

遮光した密閉容器に保存すること。