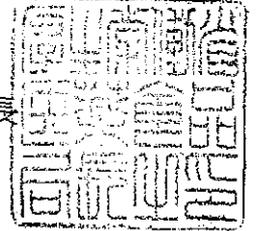


薬食発 1204 第 1 号
平成 24 年 12 月 4 日

各都道府県知事 殿

厚生労働省医薬食品局長



「医薬品添加物規格 1998」の一部改正について

医薬品添加物の規格については、平成 10 年 3 月 4 日付け医薬発第 178 号厚生省医薬安全局長通知「医薬品添加物規格 1998 について」により「医薬品添加物規格 1998」（以下「薬添規」という。）として定められているところであるが、今般、その一部を別添のとおり改正したので、通知する。については、本改正の概要、施行時期及び経過措置について下記に示すので、別添と併せて御了知の上、貴管下関係業者に対し、周知方よろしく御配慮願いたい。

記

第 1 薬添規の一部改正の概要について

1. 一般試験法の（1）標準品、（2）試薬・試液、（3）容量分析用標準液及び（4）標準液について改正したこと。
2. 医薬品添加物各条を次のとおり改正したこと。
 - （1）次の 12 品目について、新たに収載したこと。
 - 1) アセスルファムカリウム
 - 2) アンモニオアルキルメタクリレートコポリマー分散液
※ 既承認医薬品における使用前例名称：
アミノアルキルメタクリレートコポリマーRS分散液
 - 3) イソマル
 - 4) 液化石油ガス
 - 5) ジェランガム

- 6) ジメチルエーテル
- 7) 疎水化ヒドロキシプロピルメチルセルロース
- 8) ポリオキシシル 35 ヒマシ油
- 9) ポリビニルアルコール・アクリル酸・メタクリル酸メチル共重合体
- 10) ポリビニルアルコール・ポリエチレングリコール・グラフトコポリマー
- 11) D-マンニトール・キシリトール・結晶セルロース・クロスポビドン・無水リン酸水素カルシウム混合物
- 12) D-マンニトール・キシリトール・結晶セルロース・クロスポビドン・メタケイ酸アルミン酸マグネシウム混合物

(2) 次の 43 品目について、その基準を改め、うち 1 品目については、併せてその名称を改めたこと。

- 1) アクリル酸エチル・メタクリル酸メチルコポリマー分散液
- 2) アミノアルキルメタクリレートコポリマーE
- 3) アルギン酸プロピレングリコールエステル
- 4) アルファー化デンプン
- 5) アンモニオアルキルメタクリレートコポリマー
※ 旧名称：アミノアルキルメタクリレートコポリマーRS
※ 当該旧名称を改正後の日本名別名とした。
- 6) エチルセルロース
- 7) エチルセルロース水分散液
- 8) エリスリトール
- 9) 塩化アルミニウム
- 10) 黄色三二酸化鉄
- 11) カラギーナン
- 12) カルボキシメチルエチルセルロース
- 13) キサンタンガム
- 14) 黒酸化鉄
- 15) 結晶セルロース・カルメロースナトリウム
- 16) 結晶セルロース (粒)
- 17) 酢酸亜鉛
- 18) 脂環族飽和炭化水素樹脂
- 19) 脂肪族炭化水素樹脂
- 20) 水酸化アルミニウム
- 21) スクラロース
- 22) ステアリン酸亜鉛
- 23) 精製オレイン酸

- 24) 大豆レシチン
- 25) タウマチン
- 26) テルペン樹脂
- 27) トリエチレングリコール
- 28) 乳糖造粒物
- 29) ヒドロキシプロピルメチルセルロース 2910・酸化チタン・マクロゴール 400 混合物
- 30) フェニルエチルアルコール変性アルコール (95 vol %)
- 31) フェニルエチルアルコール変性アルコール (99 vol %)
- 32) 粉糖
- 33) ポリエチレンテレフタレートセパレータ
- 34) ポリオキシエチレン (42) ポリオキシプロピレン (67) グリコール
- 35) ポリオキシエチレン (54) ポリオキシプロピレン (39) グリコール
- 36) ポリオキシエチレン (196) ポリオキシプロピレン (67) グリコール
- 37) ポリソルベート 20
- 38) ポリビニルアセタールジエチルアミノアセテート
- 39) マレイン化ロジングリセリンエステル
- 40) メタクリル酸コポリマーL
- 41) メタクリル酸コポリマーLD
- 42) メタクリル酸コポリマーS
- 43) *N*-メチル-2-ピロリドン

第2 施行時期について

本通知は、平成 24 年 12 月 4 日から施行すること。

第3 経過措置について

1. 新規収載品目の取扱い

新規収載品目については、平成 26 年 6 月 3 日までは、薬添規に収められていないものとみなすことができるものとする。

2. 名称又は基準の改正された品目の取扱い

名称又は基準が改正された品目については、平成 26 年 6 月 3 日までは、従前の例によることができるものとする。

「医薬品添加物規格1998」（平成10年3月4日付け医薬発第178号）の一部を次のように改正する。

一般試験法の部（1）標準品の項アクリル酸標準品の条の次に次の一条を加える。

イソマル標準品 6-O- α -D-グルコピラノシル-D-ソルビトールと 1-O- α -D-グルコピラノシル-D-マンニトールの等量混合物として純度 99.0 % 以上のもの。本品の純度試験により決定した含有率を表示する。

純度試験 本品 0.1g を水 5 mL に溶かし、試料溶液とする。この液 20 μ L につき、次の試験条件で液体クロマトグラフィーにより試験を行う。各々のピーク面積を自動積分法により測定し、面積百分率法により 6-O- α -D-グルコピラノシル-D-ソルビトール及び 1-O- α -D-グルコピラノシル-D-マンニトールの量を求める。

試験条件

面積測定範囲以外の試験条件は「イソマル」の定量法の試験条件を準用する。

面積測定範囲：1-O- α -D-グルコピラノシル-D-マンニトールの保持時間の約 2.5 倍の範囲

システム適合性

検出の確認：試料溶液 1 mL を正確に量り、水を加えて正確に 100 mL とし、システム適合性試験用溶液とする。システム適合性試験用溶液 1 mL を正確に量り、水を加えて正確に 10 mL とする。この液 20 μ L から得た 6-O- α -D-グルコピラノシル-D-ソルビトール及び 1-O- α -D-グルコピラノシル-D-マンニトールのそれぞれのピーク面積がシステム適合性試験用溶液 20 μ L から得た 6-O- α -D-グルコピラノシル-D-ソルビトール及び 1-O- α -D-グルコピラノシル-D-マンニトールのそれぞれのピーク面積の 7～13% になることを確認する。

システムの性能：「イソマル」の定量法のシステムの性能を準用する。

システムの再現性：システム適合性試験用溶液 20 μ L につき、上記の条件で試験を 6 回繰り返すとき、6-O- α -D-グルコピラノシル-D-ソルビトール及び 1-O- α -D-グルコピラノシル-D-マンニトールのピーク面積の相対標準偏差はそれぞれ 2.0% 以下である。

<イソマル>

一般試験法の部（1）標準品の項デスオキシコール酸ナトリウム標準品の条の次に次の一条を加える。

β-フェニルエチルアルコール標準品 「フェニルエチルアルコール」ただし、定量するとき、β-フェニルエチルアルコール (C₈H₁₀O) 99.0% 以上を含み、次の試験に適合するもの。

純度試験 類縁物質 本品 0.175 g をエタノール (99.5) 100 mL に溶かし、試料溶液とする。この液 1 μL につき、次の条件でガスクロマトグラフィーにより試験を行う。各々のピーク面積を自動積分法により測定し、面積百分率法によりそれらの量を求めるとき、β-フェニルエチルアルコール以外のピークの合計面積は 1.0% 以下である。

試験条件

面積測定範囲以外の試験条件は、「フェニルエチルアルコール変性アルコール (95 vol%)」の定量法の試験条件を準用する。

面積測定範囲：溶媒のピークの後から β-フェニルエチルアルコールの保持時間の約 3 倍の範囲

<フェニルエチルアルコール変性アルコール (95 vol%) , フェニルエチルアルコール変性アルコール (99 vol%) >

一般試験法の部 (2) 試薬・試液の項アクリル酸の条を次のように改める。

アクリル酸 C₃H₄O₂

性状 本品は白色～ほとんど白色の塊又は無色～ほとんど無色澄明の液である。

凝固点 11～14℃

含量 98.0% 以上。

定量法 本品約 1.5 g を精密に量り、水 50 mL を加えて溶かし、1 mol/L 水酸化ナトリウム液で滴定する (指示薬：フェノールフタレイン試液)。

1 mol/L 水酸化ナトリウム液 1 mL = 72.07 mg C₃H₄O₂

<アクリル酸デンプン 300, アクリル酸シルクフィブロイン共重合樹脂, ポリビニルアルコール・アクリル酸・メタクリル酸メチル共重合体>

一般試験法の部 (2) 試薬・試液の項エチルマルトール、定量用の条の次に次の二条を加える。

エチレンオキシド

大気圧下において無色のガスである。水又はエタノール (99.5) に極めて溶けやすい。

<ポリオキシシル 35 ヒマシ油, ポリビニルアルコール・ポリエチレングリコール・グラフトコポリマー>

エリスリトール $C_4H_{10}O_4$

「エリスリトール」ただし、測定の妨げとなる物質を含まないものを用いる。
<D-マンニトール・キシリトール・結晶セルロース・クロスポビドン・無水リン酸水素カルシウム混合物, D-マンニトール・キシリトール・結晶セルロース・クロスポビドン・メタケイ酸アルミン酸マグネシウム混合物>

一般試験法の部(2) 試薬・試液の項オキシシ・バナジウム試液の条の次に次の一条を加える。

オレイン酸メチル, ガスクロマトグラフィー用 $C_{19}H_{36}O_2$ 無色～淡黄色の液である。

比重 d_{20}^{20} : 約 0.88

<精製オレイン酸, ポリソルベート 20>

一般試験法の部(2) 試薬・試液の項過ヨウ素酸二水和物の条の次に次の一条を加える。

カルシウムイオン型強酸性イオン交換樹脂, 液体クロマトグラフィー用 カルシウム

イオン型の強酸性イオン交換樹脂で, 液体クロマトグラフィー用に製造したもの。

<イソマル>

一般試験法の部(2) 試薬・試液の項強塩基性陰イオン交換樹脂の条の次に次の一条を加える。

クエン酸銅(II) 試液 クエン酸一水和物 50 g, 無水炭酸ナトリウム 144 g 及び硫酸銅

(II) 五水和物 25 g を水に溶かして 1000 mL とする。

<イソマル>

一般試験法の部(2) 試薬・試液の項酢酸, 定量用の条の次に次の一条を加える。

酢酸銅(II)一水和物試液 酢酸銅(II)一水和物 6g を酢酸(100) 1000 mL に溶かす。

<アンモニオアルキルメタクリレートコポリマー, アンモニオアルキルメタクリレートコポリマー分散液>

一般試験法の部(2) 試薬・試液の項水酸化ナトリウム・メタノール試液*, 0.1 mol/L の条の次に次の一条を加える。

ステアリン酸メチル，ガスクロマトグラフィー用 $C_{19}H_{38}O_2$

性状 本品は白色の結晶又は塊である。

含量 99.0% 以上。

定量法 本品 25 mg をとり，アセトンに溶かし，正確に 5 mL とし，試料溶液とする。この液 1 μ L につき，ガスクロマトグラフィーにより次の条件で試験を行う。得られたクロマトグラムにつき自動積分法により，それぞれの成分のピーク面積を測定する。

$$\text{含量 (\%)} = \frac{\text{ステアリン酸メチルのピーク面積}}{\text{それぞれの成分のピーク面積の総和}} \times 100$$

試験条件

検出器：水素炎イオン化検出器

カラム：内径 0.53 mm，長さ 25 m のフューズドシリカ管の内面にガスクロマトグラフィー用ジメチルポリシロキサンを厚さ 1.0 μ m で被覆する。

カラム温度：200 $^{\circ}$ C 付近の一定温度

試料気化室温度：280 $^{\circ}$ C

検出器温度：280 $^{\circ}$ C

キャリアーガス：ヘリウム

流量：ステアリン酸メチルの保持時間が約 9 分になるように調整する。

スプリット比：1：5

面積測定範囲：溶媒のピークの後から，ステアリン酸メチルの保持時間の約 2 倍の範囲

<精製オレイン酸，疎水化ヒドロキシプロピルメチルセルロース，ポリソルベート 20>

一般試験法の部（2）試薬・試液の項精製アクリル酸ラウリルの条の次に次の一条を加える。

ソルビン酸，定量用 「ソルビン酸」

<アンモニオアルキルメタクリレートコポリマー分散液>

一般試験法の部（2）試薬・試液の項 4,4'-テトラメチルジアミノジフェニルメタンの条の次に次の一条を加える。

銅アンモニア液

アンモニア水 (28) 325 mL に硫酸銅(Ⅱ)五水和物 35 g を加え、更に 2 mol/L 水酸化ナトリウム試液を加えて溶解し、500 mL とする。用時製する。

<D-マンニトール・キシリトール・結晶セルロース・クロスポビドン・無水リン酸水素カルシウム混合物, D-マンニトール・キシリトール・結晶セルロース・クロスポビドン・メタケイ酸アルミン酸マグネシウム混合物>

一般試験法の部(2) 試薬・試液の項バナジン酸・モリブデン酸試液の条の次に次の一条を加える。

パルミチン酸メチル, ガスクロマトグラフィー用 $C_{17}H_{34}O_2$ 白色の結晶又は塊である。

融点 約 30°C

<精製オレイン酸, ポリソルベート 20>

一般試験法の部(2) 試薬・試液の項1-ブタノール性チオシアン酸カリウム試液の条の次に次の一条を加える。

フッ化ナトリウム試液* フッ化ナトリウム 3 g に水 50 mL を加え、水浴上で加熱して溶かす。冷後、フェノールフタレイン試液 2 滴を加え、無色ならば、30 秒間微紅色を呈するまで 0.1 mol/L 水酸化ナトリウム液を加え、もし紅色ならば、微紅色が消えるまで 0.1 mol/L 塩酸試液を加える。

<塩化アルミニウム>

一般試験法の部(2) 試薬・試液の項マルチトール、定量用の条の次に次の一条を加える。

マレイン酸ジ*n*-ブチル, ガスクロマトグラフィー用 ガスクロマトグラフィー用に製造したもの。

<ジメチルエーテル>

一般試験法の部(2) 試薬・試液の項メタクリル酸メチルの条を次のように改める。

メタクリル酸メチル $C_5H_8O_2$

性状 無色澄明の液

含量 98.0% 以上。

定量法 本品 1 μL につき、次の条件でガスクロマトグラフィーにより試験を行う。

各々のピーク面積を自動積分法により測定し、面積百分率法によりメタクリル酸メチルの量を求めるとき、98.0%以上である。

試験条件

検出器：水素炎イオン化検出器

カラム：内径0.25 mm、長さ30 mのフューズドシリカ管の内面にガスクロマトグラフィー用ポリエチレングリコール20Mを約0.25 μmの厚さに被覆したものの。

カラム温度：50℃から150℃まで毎分10℃の割合で昇温する。

試料気化室温度：200℃

検出器温度：250℃

キャリアーガス：ヘリウム

流量：メタクリル酸メチルの保持時間が約3分になるように調整する。

スプリット比：1：120

面積測定範囲：メタクリル酸メチルの保持時間の約3倍の範囲

システム適合性

システムの性能：本品1 μLにつき、上記の条件で操作するとき、メタクリル酸メチルのピークの理論段数及びシンメトリー係数は、それぞれ20000段以上、0.6～2.0である。

システムの再現性：本品1 μLにつき、上記の条件で試験を6回繰り返すとき、メタクリル酸メチルのピーク面積の相対標準偏差は8%以下である。

<アミノアルキルメタクリレートコポリマーE、アンモニオアルキルメタクリレートコポリマー、ポリビニルアルコール・アクリル酸・メタクリル酸メチル共重合体、メタクリル酸コポリマーL、メタクリル酸コポリマーS>

一般試験法の部(2) 試薬・試液の項モルホリン試液、濃の条の次に次の一条を加える。

1-ヨウ化オクタデカン C₁₈H₃₇I

性状 本品は微黄色～褐色の結晶又は結晶性粉末である。

含量 95.0%以上。

定量法 本品0.5 gをとり、アセトンに溶かし、正確に10 mLとし、試料溶液とする。この液1 μLにつき、ガスクロマトグラフィーにより次の条件で試験を行う。得られたクロマトグラムにつき自動積分法により、それぞれの成分のピーク面積を測定する。

$$\text{含量 (\%)} = \frac{\text{1-ヨウ化オクタデカンのピーク面積}}{\text{それぞれの成分のピーク面積の総和}} \times 100$$

試験条件

検出器：水素炎イオン化検出器

カラム：内径 0.25 mm, 長さ 30 m のフェーズドシリカ管の内面にガスクロマトグラフィー用ジメチルポリシロキサンを厚さ 0.25 μm で被覆する。

カラム温度：250°C 付近の一定温度

試料気化室温度：250°C

検出器温度：250°C

キャリアーガス：ヘリウム

流量：1-ヨウ化オクタデカンの保持時間が約 5 分になるように調整する。

スプリット比：1 : 100

面積測定範囲：溶媒のピークの後から、1-ヨウ化オクタデカンの保持時間の約 4 倍の範囲

<疎水化ヒドロキシプロピルメチルセルロース>

一般試験法の部 (2) 試薬・試液の項ラウリン酸メチル, ガスクロマトグラフ用の条の次に次の一条を加える。

0.005 mol/L 硫酸試液 0.5 mol/L 硫酸試液 10 mL に水を加えて 1000 mL とする。

<ポリビニルアルコール・ポリエチレングリコール・グラフトコポリマー>

一般試験法の部 (2) 試薬・試液の項ラウリン酸メチル, ガスクロマトグラフ用の条を次のように改める。

ラウリン酸メチル, ガスクロマトグラフィー用 $\text{C}_{13}\text{H}_{26}\text{O}_2$ 無色～黄色の液である。

屈折率 n_D^{20} : 約 1.431

比重 d_{20}^{20} : 約 0.87

<ポリソルベート 20, N-ラウロイル-L-グルタミン酸ナトリウム>

一般試験法の部 (2) 試薬・試液の項 15%硫酸・メタノール試液の条の次に次の三条を加える。

リン酸塩緩衝液, 0.025 mol/L, pH 2.0

リン酸二水素カリウム 0.851 g を水に溶かし, 250 mL とする。この液にリン酸を

滴加し、pH2.0に調整する。

<アミノアルキルメタクリレートコポリマーE>

リン酸塩緩衝液, 0.0625 mol/L, pH2.0

無水リン酸水素二ナトリウム 8.9 g 及びリン酸二水素カリウム 8.5 g を水に溶かし、1000 mL とする。この液にリン酸を滴加し、pH2.0 に調整する。

<アミノアルキルメタクリレートコポリマーE>

リン酸塩緩衝液, 0.125 mol/L, pH 2.0

無水リン酸水素二ナトリウム 17.8 g 及びリン酸二水素カリウム 17.0 g を水に溶かし、1000 mL とする。この液にリン酸を加えて pH2.0 に調整する。

<メタクリル酸コポリマーL, メタクリル酸コポリマーS>

一般試験法の部(3)容量分析用標準液の項 0.01 mol/L 酢酸亜鉛液の条を次のように改める。

0.01 mol/L 酢酸亜鉛液 1000 mL 中酢酸亜鉛二水和物 $[\text{Zn}(\text{CH}_3\text{COO})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O} : 219.50]$ 2.195 g を含む。

調製 用時、0.05 mol/L 酢酸亜鉛液に水を加えて正確に5倍容量とする。

<塩化アルミニウム>

一般試験法の部(3)容量分析用標準液の項 0.01 mol/L 酢酸亜鉛液の条の次に次の一条を加える。

0.01 mol/L 水酸化カリウム・エタノール液

0.1 mol/L 水酸化カリウム・エタノール液に無アルデヒドエタノールを加えて正確に10倍容量とする。

<ポリビニルアルコール・ポリエチレングリコール・グラフトコポリマー>

一般試験法の部(3)容量分析用標準液の項 1/12 mol/L ニクロム酸カリウム液の条の次に次の一条を加える。

1/6 mol/L ニクロム酸カリウム液

1000 mL 中ニクロム酸カリウム ($\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 : 294.18$) 49.03 g を含む。

調製 ニクロム酸カリウム(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)中で放冷し、その約49.03 gを精密に量

り、水に溶かし、正確に 1000 mL とし、ファクターを計算する。

<D-マンニトール・キシリトール・結晶セルロース・クロスボビドン・無水リン酸水素カルシウム混合物、D-マンニトール・キシリトール・結晶セルロース・クロスボビドン・メタケイ酸アルミン酸マグネシウム混合物>

一般試験法の部（４）標準液の項中塩化物標準液の条の前に次の一条を加える。

エチレンオキシド標準液, 0.1 mg/mL

エチレンオキシド約 1 g を精密に量り、水に溶かし正確に 100 mL とする。この液 1 mL を正確に量り、約 5°C に冷却した水を加えて正確に 100 mL とする。この液は密封容器に入れ、5°C 以下で保存し、調製後 14 日以内に用いる。本品はエチレンオキシドの秤取量に基づき、その濃度を mg/mL の単位で表示する。適当な市販品の使用もできる。

<ポリオキシシル 35 ヒマシ油、ポリビニルアルコール・ポリエチレングリコール・グラフトコポリマー>

医薬品添加物各条の部アクリル酸エチル・メタクリル酸メチルコポリマー分散液の条を次のように改める。

120032

アクリル酸エチル・メタクリル酸メチルコポリマー分散液

Ethyl Acrylate・Methyl Methacrylate Copolymer Dispersion

本品はアクリル酸エチルとメタクリル酸メチルをポリオキシエチレンノニルフェニルエーテル（100 E.O.）を乳化剤として、水溶液中で重合して得られた共重合樹脂の乳濁液で、微量の「ジメチルポリシロキサン（内服用）」を含む。

性状 本品は白色の乳濁液で、わずかに特異なおいがあり、味はない。

本品はエタノール（95）又はテトラヒドロフランに溶解やすく、ジエチルエーテルにほとんど溶けない。

本品は水に均等に分散する。

本品の pH は 5.5～8.6 である。

確認試験

（１）本品 3 mL をとり、105°C で 1.5 時間乾燥し、ジエチルエーテル 10 mL を加え、よく振り混ぜた後、ジエチルエーテル層をとり、綿栓ろ過し、溶媒を留去する。残留物にシクロヘキサン 0.5 mL 及び硫酸 1 mL を加え、振り混ぜた後、ホルムアルデヒド

3滴を加えて振り混ぜるとき、液は褐色を呈する。

(2) 本品1滴をガラス板上に薄くひろげ、105°Cで1.5時間乾燥した後、放冷した試料につき、赤外吸収スペクトル測定法の薄膜法により測定するとき、波数2980 cm⁻¹、1730 cm⁻¹、1447 cm⁻¹、1380 cm⁻¹及び1160 cm⁻¹付近に吸収を認める。

粘度 4～7 mm²/s (第1法, 20°C) .

比重 d_{20}^{20} : 1.035～1.050

純度試験

(1) 酸 本品1.0 mLを中和エタノール25 mLに溶かし、フェノールフタレイン試液3滴及び0.1 mol/L水酸化ナトリウム液0.70 mLを加えるとき、液の色は赤色である。

(2) 重金属 本品1.0 gをとり、第4法により操作し、試験を行う。比較液には鉛標準液2.0 mLを加える(20 ppm以下)。

(3) ヒ素 本品1.0 gをとり、第3法により検液を調製し、試験を行う(2 ppm以下)。

(4) アクリル酸エチル及びメタクリル酸メチル 本品10.0 gを正確に量り、テトラヒドロフランに溶かし、正確に50 mLとする。この液10 mLを正確に量り、過塩素酸ナトリウム試液5 mLを加え、よく振り混ぜた後、遠心分離し、この上澄液5 mLを正確に量り、水を加えて正確に10 mLとし、試料溶液とする。別にアクリル酸エチル0.10 g及びメタクリル酸メチル0.10 gを正確に量り、テトラヒドロフランに溶かし、正確に100 mLとする。この液5 mLを正確に量り、テトラヒドロフランを加えて正確に50 mLとし、この液5 mLを正確に量り、更にテトラヒドロフランを加えて正確に50 mLとする。この液10 mLを正確に量り、過塩素酸ナトリウム試液5 mLを加えた後、この液5 mLを正確に量り、水を加えて正確に10 mLとし、標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液20 μLにつき、次の条件で液体クロマトグラフィーにより試験を行うとき、試料溶液から得たアクリル酸エチル及びメタクリル酸メチルのピーク高さは、標準溶液のそれぞれのピーク高さより大きくない。

操作条件

検出器：紫外吸光光度計(測定波長：205 nm)

カラム：内径約4 mm、長さ約15 cmのステンレス管に約5 μmの液体クロマトグラフィー用オクタデシルシリル化シリカゲルを充てんする。

カラム温度：40°C付近の一定温度

移動相：水/メタノール混液(4：1)

流量：アクリル酸エチルの保持時間が約12分になるように調整する。

カラムの選定：標準溶液20 μLにつき、上記の条件で操作するとき、アクリル酸エチル、メタクリル酸メチルの順に溶出し、それぞれのピークが完全に分離するものを用いる。

検出感度：標準溶液 20 μ L から得たアクリル酸エチル及びメタクリル酸メチルのピーク高さが約 20 mm になるように調整する。

蒸発残留物 本品約 1 g を精密に量り、105°C で 3 時間乾燥するとき、残留物の量は 28.5～31.5% である。

強熱残分 0.3% 以下 (4 g) 。ただし、本品を 105°C で 1 時間乾燥した後、硫酸 1 mL を加えて試験を行う。

貯法 容 器 気密容器。

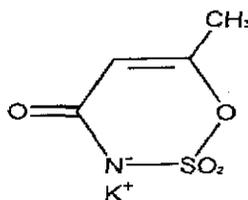
投与経路 経口投与。

医薬品添加物各条の部アスパルテームの条の次に次の一条を加える。

100210

アセスルファムカリウム

Acesulfame Potassium



$C_4H_4KNO_4S$: 201.24

本品を乾燥したものは定量するとき、アセスルファムカリウム ($C_4H_4KNO_4S$) 99.0～101.0% を含む。

性状 本品は白色の結晶又は結晶性の粉末で、においはなく、強い甘味がある。

本品は水に溶けやすく、酢酸 (100) にやや溶けやすく、アセトニトリルに溶けにくく、エタノール (99.5) に極めて溶けにくい。

確認試験

(1) 本品の水溶液 (1→100000) につき、紫外可視吸光度測定法により吸収スペクトルを測定するとき、波長 225～229 nm に吸収の極大を示す。

(2) 本品を乾燥し、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。

(3) 本品は、カリウム塩の定性反応を呈する。

pH 本品 1.0 g を新たに煮沸し冷却した水 100 mL に溶かした液の pH は 5.5～7.5 である。

純度試験

(1) 溶状 本品 1.0 g を水 5 mL に溶かすとき、液は無色澄明である。

(2) フッ化物 本品 2.0 g をとり、水 10 mL を加えてしばらくかき混ぜた後、薄めた塩酸 (1→20) 20 mL を徐々に加えて溶かす。この液を 1 分間煮沸した後、ポリエチレン製容器に入れ、直ちに氷水中で冷却する。更にエチレンジアミン四酢酸二水素二ナトリウム二水和物溶液 (1→40) 10 mL 及びクエン酸ナトリウム水和物溶液 (1→4) 15 mL を加えたのち、薄めた塩酸 (1→10) 又は水酸化ナトリウム溶液 (2→5) で pH を 5.4 ~ 5.6 に調整する。この液をメスフラスコに入れ、水を加えて 100 mL とし、試料溶液とする。この液 50 mL をポリエチレン製容器にとり、電位を比較電極及びフッ素イオン電極を接続した電位差計で測定するとき、試料溶液の電位は、比較液の電位以上である (フッ素として 3.0 ppm 以下)。

比較液：フッ化ナトリウムを 110°C で 2 時間乾燥した後、デシケーター (シリカゲル) 中で放冷し、その 2.210 g を正確に量り、ポリエチレン製容器に入れ、水 200 mL を加え、かき混ぜて溶かす。この液をメスフラスコにとり、水を加えて 1000 mL とし、ポリエチレン製容器に入れ、比較原液とする。この液 3 mL を正確に量り、水を加えて正確に 1000 mL とする。この液 2 mL を正確に量り、ポリエチレン製容器に入れ、エチレンジアミン四酢酸二水素二ナトリウム二水和物溶液 (1→40) 10 mL 及びクエン酸ナトリウム水和物溶液 (1→4) 15 mL を加えて、以下同様に操作する。

(3) 重金属 本品 2.0 g をとり、第 2 法により操作し、試験を行う。比較液には鉛標準液 1.0 mL を加える (5 ppm 以下)。

(4) 鉛 本品 10.0 g を白金製、石英製又は磁製のるつぼにとり、硫酸少量を加えて潤し、徐々に加熱して、なるべく低温でほとんど灰化後、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°C で強熱し、灰化する。冷後、残留物を水で潤し、塩酸 4 mL を加えて水浴上で乾固する。冷後、残留物に少量の薄めた硝酸 (1→150) を加えて 20 mL とし、試料溶液とする。別に鉛標準液 1.0 mL をとり、薄めた硝酸 (1→150) を加えて 20 mL とし、標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液につき、次の条件で原子吸光光度法により試験を行うとき、試料溶液の吸光度は標準溶液の吸光度以下である (1.0 ppm 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：283.3 nm

(5) ヒ素 本品 1.0 g を水 5 mL に溶かし、硫酸 2 mL 及び硝酸 2 mL を加え、穏やかに加熱する。更に硝酸 2 ~ 3 mL を加え、白煙が発生するまで加熱する。冷後、シュ

ウ酸アンモニウム飽和溶液 15 mL を加え、再び濃い白煙が生じるまで加熱濃縮して 2~3 mL とする。冷後、水を加えて 10 mL とし、これを検液とし、試験を行う (2 ppm 以下)。

(6) 類縁物質 本品 1.0 g を水 100 mL に溶かし、試料溶液とする。試料溶液 20 μ L につき、次の条件で液体クロマトグラフィーにより試験を行うとき、アセスルファム以外のピークを認めない。もし、その他のピークが認められるときは、引き続き以下のとおり試験を行う。試料溶液 2 mL を正確に量り、水を加えて正確に 100 mL とする。この液 2 mL を正確に量り、水を加えて正確に 100 mL とする。更にこの液 5 mL を正確に量り、水を加えて正確に 100 mL とし、標準溶液とする。標準溶液 20 μ L につき、次の条件で液体クロマトグラフィーにより試験を行う。それぞれの液の各々のピーク面積を自動積分法により測定するとき、試料溶液のアセスルファム以外のピーク面積の合計は、標準溶液のアセスルファムのピーク面積より大きくない (アセスルファムカリウムとして 20 ppm 以下)。

試験条件

検出器：紫外吸光光度計 (測定波長：227 nm)

カラム：内径 4.6 mm，長さ 25 cm のステンレス管に 5 μ m の液体クロマトグラフィー用オクタデシルシリル化シリカゲルを充てんする。

カラム温度：40°C 付近の一定温度

移動相：テトラブチルアンモニウム硫酸水素塩溶液 (17→5000) / アセトニトリル混液 (3 : 2)

流量：アセスルファムの保持時間が約 7 分になるように調整する。

面積測定範囲：溶媒のピークの後からアセスルファムの保持時間の約 3 倍の範囲

システム適合性

検出の確認：標準溶液 2 mL を正確に量り、水を加えて正確に 20 mL とし、システム適合性試験用溶液とする。システム適合性試験用溶液 20 μ L から得たアセスルファムのピーク面積が、標準溶液のアセスルファムのピーク面積の 7~13% であることを確認する。

システムの性能：本品 10 mg 及びパラオキシ安息香酸エチル 20 mg を水に溶かし、100 mL とする。この液 2 mL をとり、水を加えて 20 mL とする。この液 20 μ L につき、上記の条件で操作するとき、アセスルファム、パラオキシ安息香酸エチルの順に溶出し、その分離度は 4 以上である。

システムの再現性：標準溶液 20 μ L につき、上記の条件で試験を 6 回繰り返すとき、アセスルファムのピーク面積の相対標準偏差は 2.0% 以下である。

乾燥減量 1.0% 以下 (1g, 105°C, 3 時間)。

定量法 本品を乾燥し、その約 0.15 g を精密に量り、酢酸(100) 50 mL に溶かし、0.1 mol/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。

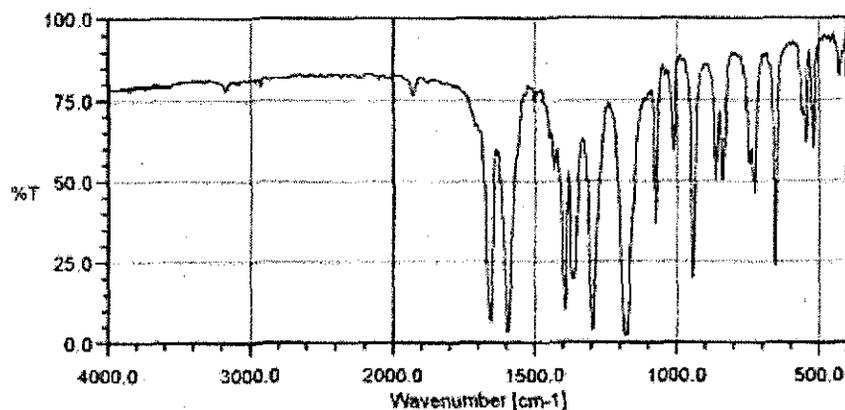
0.1 mol/L 過塩素酸 1 mL = 20.12 mg $C_4H_4KNO_4S$

貯法 容 器 密閉容器.

投与経路 経口投与.

参照赤外吸収スペクトル

アセスルファミカリウム



KBr 錠剤法

医薬品添加物各条の部アミノアルキルメタクリレートコポリマーEの条を次のように改める。

109215

アミノアルキルメタクリレートコポリマーE

Aminoalkyl Methacrylate Copolymer E

本品はメタクリル酸メチルとメタクリル酸ブチル及びメタクリル酸ジメチルアミノエチルの共重合体である。

本品を乾燥したものは定量するとき、窒素 (N : 14.01) 4.0 ~ 6.0% を含む。

性状 本品は淡黄色の樹脂又は白色の粉末で、においはないか、又はわずかに特異なおいがあり、味はない。

本品はメタノール、エタノール (95)、アセトン又はジエチルエーテルに溶けやすく、水にほとんど溶けない。

本品は希塩酸に溶ける。

確認試験

(1) 本品を粉末とし、その 0.1 g に 1 mol/L 塩酸試液 10 mL を加えて溶かし、水酸化ナトリウム試液を加えてアルカリ性にするとき、白色の樹脂のような物質を生じる。

(2) 本品を 2-プロパノール/アセトン混液 (3 : 2) に溶かし、この溶液を窓板に薄く塗り付け、溶媒を蒸発して得た薄膜につき、赤外吸収スペクトル測定法の薄膜法により測定するとき、波数 2960 cm^{-1} 、 2820 cm^{-1} 、 2770 cm^{-1} 、 1730 cm^{-1} 、 1457 cm^{-1} 及び 1147 cm^{-1} 付近に吸収を認める。

粘度 本品を粉末とし、その 10.00 g を正確に量り、メタノール 80 mL を加えてよく振り混ぜて溶かした後、メタノールを加えて正確に 100 mL とし、 $20 \pm 0.1^\circ\text{C}$ で粘度測定法第 1 法により試験を行うとき、その値は $2.5 \sim 5.5\text{ mm}^2/\text{s}$ である。

純度試験

(1) 溶状 本品を粉末とし、その 0.5 g に 1 mol/L 塩酸試液 20 mL を加えて溶かすとき、液は無色澄明である。

(2) 重金属 本品を粉末とし、その 1.0 g をとり、第 2 法により操作し、試験を行う。比較液には鉛標準液 2.0 mL を加える (20 ppm 以下)。

(3) ヒ素 本品を粉末とし、その 1.0 g をとり、第 3 法により検液を調製し、試験を行う (2 ppm 以下)。

(4) メタクリル酸メチル及びメタクリル酸ブチル 本品約 1 g を精密に量り、pH 2.0 の 0.0625 mol/L リン酸塩緩衝液/アセトニトリル混液 (3 : 2) を加え、かき混ぜて溶かし、正確に 50 mL とし、試料溶液とする。別にメタクリル酸メチル約 10 mg 及びメタクリル酸ブチル約 20 mg を精密に量り、1-ブタノール 3 mL に溶かし、pH 2.0 の 0.0625 mol/L リン酸塩緩衝液/アセトニトリル混液 (3 : 2) を加えて正確に 50 mL とする。この液 1 mL を正確に量り、pH 2.0 の 0.0625 mol/L リン酸塩緩衝液/アセトニトリル混液 (3 : 2) を加えて正確に 50 mL とし、標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液 50 μL ずつを正確にとり、次の条件で液体クロマトグラフィーにより試験を行い、試料溶液のメタクリル酸メチル及びメタクリル酸ブチルのピーク面積 A_{T1} 及び A_{T2} 並びに標準溶液のメタクリル酸メチル及びメタクリル酸ブチルのピーク面積 A_{S1} 及び A_{S2} を測定し、メタクリル酸メチル及びメタクリル酸ブチルの量を求めるとき、メタクリル酸メチルは 500 ppm 以下であり、メタクリル酸ブチルは 1000 ppm 以下である。

$$\text{メタクリル酸メチルの量 (ppm)} = 20 \times M_{S1} / M_T \times A_{T1} / A_{S1}$$

$$\text{メタクリル酸ブチルの量 (ppm)} = 20 \times M_{S2} / M_T \times A_{T2} / A_{S2}$$

M_{S1} : メタクリル酸メチルの秤取量 (mg)

M_{S2} : メタクリル酸ブチルの秤取量 (mg)

M_T : 本品の秤取量 (g)

試験条件

検出器 : 紫外吸光光度計 (測定波長 : 205 nm)

カラム : 内径 4.6 mm、長さ 12.5 cm のステンレス管に 7 μm の液体クロマトグラフィー用オクタデシルシリル化シリカゲルを充てんする。

カラム温度 : 20°C 付近の一定温度

移動相：液体クロマトグラフィー用メタノール/pH 2.0 の 0.0625 mol/L リン酸塩緩衝液 (11 : 9)

流量：メタクリル酸ブチルの保持時間が約 8 分になるように調整する。

システム適合性

検出の確認：標準溶液 2 mL を正確に量り，pH 2.0 の 0.0625 mol/L リン酸塩緩衝液/アセトニトリル混液 (3 : 2) を加えて正確に 10 mL とする。この液 50 μ L から得たメタクリル酸メチル及びメタクリル酸ブチルのピーク面積が標準溶液のそれぞれのピーク面積のそれぞれ 18 ~ 22 % になることを確認する。

システムの性能：標準溶液 50 μ L につき，上記の条件で操作するとき，メタクリル酸メチル，メタクリル酸ブチルの順に溶出し，その分離度は 10 以上である。

システムの再現性：標準溶液 50 μ L につき，上記の条件で試験を 6 回繰り返すとき，メタクリル酸メチル及びメタクリル酸ブチルのピーク面積の相対標準偏差はそれぞれ 3.0 % 以下である。

(5) メタクリル酸ジメチルアミノエチル 本品約 1 g を精密に量り，液体クロマトグラフィー用テトラヒドロフランに溶かし，正確に 50 mL とし，試料溶液とする。別にメタクリル酸ジメチルアミノエチル約 15 mg を精密に量り，液体クロマトグラフィー用テトラヒドロフランに溶かし，正確に 50 mL とする。この液 5 mL を正確に量り，液体クロマトグラフィー用テトラヒドロフランを加え，正確に 50 mL とし，標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液 50 μ L ずつを正確にとり，次の条件で液体クロマトグラフィーにより試験を行い，試料溶液及び標準溶液のメタクリル酸ジメチルアミノエチルのピーク面積 A_T 及び A_S を測定し，メタクリル酸ジメチルアミノエチルの量を求めるとき，1000 ppm 以下である。

$$\text{メタクリル酸ジメチルアミノエチルの量 (ppm)} = 100 \times M_S / M_T \times A_T / A_S$$

M_S ：メタクリルジメチルアミノエチルの秤取量 (mg)

M_T ：本品の秤取量 (g)

試験条件：

検出器：紫外吸光光度計 (測定波長：215 nm)

カラム：内径 4.6 mm，長さ 12.5 cm のステンレス管に 7 μ m の液体クロマトグラフィー用アミノプロピルシリカゲルを充填する。

カラム温度：20 $^{\circ}$ C 付近の一定温度

移動相：液体クロマトグラフィー用テトラヒドロフラン/pH 2.0 の 0.025 mol/L リン酸塩緩衝液混液 (3 : 1)

流量：メタクリル酸ジメチルアミノエチルの保持時間が約 2 分になるように調整する。

システム適合性

検出の確認：標準溶液 2 mL を正確に量り，液体クロマトグラフィー用テトラヒ

ドロフランを加えて正確に 20 mL とする、この液 50 μ L から得たメタクリル酸ジメチルアミノエチルのピーク面積が標準溶液のメタクリル酸ジメチルアミノエチルメチルのピーク面積の 8～12% になることを確認する。

システムの性能：標準溶液 50 μ L につき、上記の条件で操作するとき、メタクリル酸ジメチルアミノエチルのピークの理論段数及びシンメトリー係数は、それぞれ 1500 段以上、2.0 以下である。

システムの再現性：標準溶液 50 μ L につき、上記の条件で試験を 6 回繰り返すとき、メタクリル酸ジメチルアミノエチルのピーク面積の相対標準偏差は 2.0 % 以下である。

乾燥減量 2.0% 以下 (1 g, 105°C, 4 時間)。

強熱残分 0.2% 以下 (1 g)。

定量法 本品を乾燥し、その約 0.2 g を精密に量り、窒素定量法により試験を行う。

0.005 mol/L 硫酸 1 mL = 0.1401 mg N

貯法 容器 気密容器。

投与経路 経口投与。

医薬品添加物各条の部アミノアルキルメタクリレートコポリマーRSの条を次のように改め、同条を同部アルモンド油の条の次に移す。

109100

アンモニオアルキルメタクリレートコポリマー

Ammonioalkyl Methacrylate Copolymer

アミノアルキルメタクリレートコポリマーRS

本品はアクリル酸エチルとメタクリル酸メチル及びメタクリル酸塩化トリメチルアンモニオエチルの共重合体である。

本品には共重合体組成により区分したタイプ A 及びタイプ B があり、乾燥したものはそれぞれ定量するとき、共重合体構成成分メタクリル酸塩化トリメチルアンモニオエチル ($C_9H_{18}ClNO_2$: 207.72) 8.85～11.96% 及び 4.48～6.77% を含む。

本品はそのタイプを表示する。

性状 本品は無色～白色の樹脂よりの塊又は粉末で、においはないか、又はわずかに特異なおいがあり、味はない。

本品はエタノール (95) 又はアセトンに溶けやすく、水又はジエチルエーテルにほとんど溶けない。

確認試験 本品を 2-プロパノール/アセトン混液 (3:2) に溶かし、この溶液を窓板

に薄く塗り付け、溶媒を蒸発して得た薄膜につき、赤外吸収スペクトル測定法の薄膜法により測定するとき、波数 2950 cm^{-1} 、 1733 cm^{-1} 、 1448 cm^{-1} 及び 1146 cm^{-1} 付近に吸収を認め、 2820 cm^{-1} 及び 2770 cm^{-1} 付近に吸収を認めない。

粘度 本品を粉末とし、その 10.00 g を正確に量り、アセトン 80 mL を加えてよく振り混ぜて溶かした後、アセトンを加えて正確に 100 mL とし、 $20\pm 0.1^\circ\text{C}$ で粘度測定法第1法により試験を行うとき、その値は $1.0\sim 4.0\text{ mm}^2/\text{s}$ である。

純度試験

(1) 水溶性物質 本品を粉末とし、その 2.0 g に水 100 mL を加え、液が一ように混濁するまで振り混ぜ、ろ過する。ろ液 25 mL をとり、水浴上で蒸発乾固し、残留物を 105°C で4時間乾燥するとき、その重量は 4.0 mg 以下である。

(2) 重金属 本品 1.0 g をとり、第2法により操作し、試験を行う。比較液には鉛標準液 2.0 mL を加える (20 ppm 以下)。

(3) ヒ素 本品 1.0 g をとり、第3法により検液を調製し、試験を行う (2 ppm 以下)。

(4) アクリル酸エチル及びメタクリル酸メチル 本品約 5 g を精密に量り、液体クロマトグラフィー用メタノールに溶かし正確に 50 mL とする。この液 10 mL を正確に量り、あらかじめ過塩素酸ナトリウム-水和物溶液 (7→200) 5 mL を正確に入れた容器にかき混ぜながら滴下し、必要ならば遠心分離し、上澄液を試料溶液とする。別にアクリル酸エチル約 70 mg 及びメタクリル酸メチル約 20 mg を精密に量り、1-ブタノール 5 mL に溶かし、液体クロマトグラフィー用メタノールを加えて正確に 50 mL とする。この液 5 mL を正確に量り、液体クロマトグラフィー用メタノールを加えて正確に 50 mL とする。この液 5 mL を正確に量り、液体クロマトグラフィー用メタノールを加えて正確に 50 mL とし、標準原液とする。標準原液 10 mL を正確に量り、過塩素酸ナトリウム-水和物溶液 (7→200) 5 mL を正確に加え、標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液 $20\text{ }\mu\text{L}$ ずつを正確にとり、次の条件で液体クロマトグラフィーにより試験を行い、試料溶液のアクリル酸エチル及びメタクリル酸メチルのピーク面積 A_{T1} 及び A_{T2} 並びに標準溶液のアクリル酸エチル及びメタクリル酸メチルのピーク面積 A_{S1} 及び A_{S2} を測定し、アクリル酸エチル及びメタクリル酸メチルの量を求めるとき、アクリル酸エチルは 100 ppm 以下であり、メタクリル酸メチルは 50 ppm 以下である。

$$\text{アクリル酸エチルの量 (ppm)} = 10 \times M_{S1} / M_T \times A_{T1} / A_{S1}$$

$$\text{メタクリル酸メチルの量 (ppm)} = 10 \times M_{S2} / M_T \times A_{T2} / A_{S2}$$

M_{S1} : アクリル酸エチルの秤取量 (mg)

M_{S2} : メタクリル酸メチルの秤取量 (mg)

M_T : 本品の秤取量 (g)

試験条件:

検出器：紫外吸光度計（測定波長：202 nm）

カラム：内径 4.6 mm，長さ 12.5 cm のステンレス管に 7 μm の液体クロマトグラフィー用オクタデシルシリル化シリカゲルを充てんする。

カラム温度：20℃ 付近の一定温度

移動相：pH2.0 のリン酸溶液/液体クロマトグラフィー用メタノール混液（4：1）

流量：メタクリル酸メチルの保持時間が約 8 分になるように調整する。

システム適合性

検出の確認：標準原液 2 mL を正確に量り，液体クロマトグラフィー用メタノールを加えて正確に 10 mL とし，更に過塩素酸ナトリウム一水和物溶液（7→200）5 mL を正確に加える。この液 20 μL から得たアクリル酸エチル及びメタクリル酸メチルのピーク面積が標準溶液のそれぞれのピーク面積のそれぞれ 18～22% になることを確認する。

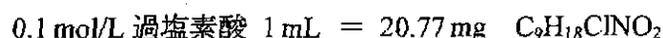
システムの性能：標準溶液 20 μL につき，上記の条件で操作するとき，アクリル酸エチル，メタクリル酸メチルの順に溶出し，その分離度は 1.5 以上である。

システムの再現性：標準溶液 20 μL につき，上記の条件で試験を 6 回繰り返すとき，アクリル酸エチル及びメタクリル酸メチルのピーク面積の相対標準偏差はそれぞれ 2.0% 以下である。

乾燥減量 5.0% 以下（1g，105℃，4 時間）。

強熱残分 0.20% 以下（1g）。

定量法 本品を乾燥し，本品の表示がタイプ A はその約 1g，また，本品の表示がタイプ B はその約 2g をそれぞれ精密に量り，約 50℃ の酢酸（100）75 mL を加え，約 30 分間以内に溶かす。冷後，酢酸銅（II）一水和物試液 25 mL を加え，0.1 mol/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。



貯法 容 器 気密容器。

投与経路 経口投与，歯科外用及び口中用。

医薬品添加物各条の部アルギン酸プロピレングリコールエステルを次のように改める。

003018

アルギン酸プロピレングリコールエステル

Propylene Glycol Alginate

本品は主として 1,2-プロピレングリコールのアルギン酸エステルからなる。

性状 本品は白色～帯黄白色の粗又は微細な粉末で、におい及び味はない。

本品はエタノール (95) に極めて溶けにくく、ジエチルエーテルにほとんど溶けない。

本品は水又は温湯を加えるとき、粘稠性のあるコロイド液となる。

確認試験

(1) 本品の水溶液 (1→100) 10 mL に水酸化ナトリウム試液 1 mL を加え、水浴中で 5～6 分間加熱し、冷後、希硫酸 1 mL を加えるとき、直ちにゼリー状に凝固する。

(2) 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 3420 cm^{-1} 、 1745 cm^{-1} 、 1625 cm^{-1} 及び 1035 cm^{-1} 付近に吸収を認める。

純度試験

(1) エステル化度 本品のエステル化度を次式により求めるとき、その値は 75.0% 以上である。

$$\text{エステル化度} = 100 - (a+b+c) (\%)$$

ただし、 a 、 b 及び c はそれぞれ (i)、(ii) 及び (iii) により求める。

a : 遊離アルギン酸の含量 (%)

b : アルギン酸ナトリウムの含量 (%)

c : 不溶性灰分の量 (%)

(i) 遊離アルギン酸 本品を乾燥し、その約 0.5 g を精密に量り、新たに煮沸し冷却した水 200 mL に溶かし、0.02 mol/L 水酸化ナトリウム液で 20 秒間持続する淡赤色を呈するまで滴定する (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。

遊離アルギン酸の含量 (%)

$$= \frac{0.02\text{mol/L 水酸化ナトリウム液の消費量 (mL)} \times 0.00352}{\text{試料採取量 (g)}} \times 100$$

(ii) アルギン酸ナトリウム 本品を乾燥し、その約 1 g を精密に量り、磁製又は白金製のつぼに入れ、初めは極めて穏やかに加熱し、次に徐々に温度を上げ、300～400℃ で約 2 時間加熱し、完全に炭化する。冷後、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 50 mL を加えた後、0.05 mol/L 硫酸 20 mL を正確に加え、時計皿で覆い、水浴上で 1 時間加熱した後、ろ過する。なお、ろ液が着色している場合は、新たに試料をとり、じゅうぶんに炭化を行い、同様の操作を繰り返す。ビーカー、るつぼ及びろ紙上の残留物は洗液がリトマス紙を赤変しなくなるまで温湯でよく洗い、洗液をろ液に合わせ、過量の硫酸を 0.1 mol/L 水酸化ナトリウム液で滴定する (指示薬: メチルレッド試液 3 滴)。

アルギン酸ナトリウムの含量 (%)

$$= \frac{0.05\text{mol/L 硫酸の消費量 (mL)} \times 0.0198}{\text{試料採取量 (g)}} \times 100$$

(iii) 不溶性灰分 (ii) で得たる紙上の残留物を乾燥し、恒量になるまで強熱し、冷後、質量を量るとき、その量は1.5%以下である。

(2) 重金属 本品1.0gをとり、第2法により操作し、試験を行う。比較液には鉛標準液2.0mLを加える(20ppm以下)。

(3) ヒ素 本品0.5gをとり、第3法により検液を調製し、試験を行う(4ppm以下)。

乾燥減量 20.0%以下(1g, 105°C, 4時間)。

貯法 容 器 気密容器。

投与経路 経口投与、一般外用剤。

医薬品添加物各条の部アルファー化デンプンの条を次のように改める。

100418

アルファー化デンプン

Pregelatinized Starch

本品はコムギデンプン(日局)、トウモロコシデンプン(日局)又はバレイショデンプン(日局)を水と共に加熱してアルファー化したものを急速に乾燥したものである。

性状 本品は白色～微黄白色の粉末又は粒で、におい及び味はない。

本品を鏡検するとき、多孔性の透明～やや不透明な不定形又は粒状である。

本品に水を加えるとき、膨潤し、粘稠なのり状の液となる。

本品はエタノール(95)に溶けない。

確認試験

(1) 本品1gに水50mLを加え、よくかき混ぜるとき、混濁したのり状の液となる。

(2) (1)で得たのり状の液にヨウ素試液1滴を加えるとき、液は濃青色～青紫色を呈する。

純度試験

(1) 酸又はアルカリ 本品4.0gに水160mLを加え、よくかき混ぜて均一なのり状の液とした液のpHは4.0～7.0である。

(2) 重金属 本品1.0gに硫酸マグネシウム七水和物溶液(1→4)2mLを加え、水浴上で蒸発乾固した後、弱く加熱して炭化する。冷後、硫酸1mLを加え、注意して加熱した後、550～600°Cで強熱し、灰化する。炭化物が残るときは、少量の硫酸で潤し、この操作を繰り返す。冷後、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を加えて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とする。これを検液とし、試験を行う。比較液は硫酸マグネシウム七水和物溶液(1→4)2mLに硫酸1mL及び塩酸2mLを加え、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、以下検液の調製法と同様に操作し、鉛標準液2.0mL及び水を加えて50mLとする(20ppm以下)。

(3) ヒ素 本品1.0gをとり、第4法により検液を調製し、試験を行う。ただし残留物に希塩酸10mLを加え、水浴上で加温して溶かす(2ppm以下)。

標準色：本品の代わりにヒ素標準液2.0mLをとり、同様に操作する。

(4) 亜硫酸 本品20gをとり、硫酸ナトリウム十水和物溶液(1→2)200mLを加え、振り混ぜた後、ろ過する。ろ液100mLにデンプン試液3mLを加え、0.01mol/Lヨウ素液で持続する青色を呈するまで滴定するとき、その量は、0.5mL以下である(0.003%以下)。

(5) 酸化性物質 本品5.0gに希エタノール20mLを加え、更に酢酸(31)1mLを加えてかき混ぜ、均質な懸濁液とする。この液に、新たに製した飽和ヨウ化カリウム液0.5mLを加えてかき混ぜ、5分間放置するとき、液は青色、褐色又は紫色を呈しない。

乾燥減量 13%以下(1g, 105°C, 3時間)。

強熱残分 0.5%以下(2g)。

貯法 容器 密閉容器。

投与経路 経口投与、一般外用剤、直腸腔尿道適用。

備考 原料に用いたデンプンの種類を表示する。

医薬品添加物各条の部イソ吉草酸イソアミルの条の前に次の一条を加える。

109220

アンモニオアルキルメタクリレートコポリマー分散液

Ammonioalkyl Methacrylate Copolymer Dispersion

本品は「アンモニオアルキルメタクリレートコポリマー」、「ソルビン酸」、水酸化ナトリウム(日局)及び精製水(日局)の混合物の懸濁液である。

本品にはアンモニオアルキルメタクリレートコポリマーの共重合組成により区分したタイプA及びタイプBがあり、それぞれ定量するとき、換算した蒸発残留物に対し、共重合構成成分メタクリル酸塩化トリメチルアンモニオエチル(C₉H₁₈ClNO₂: 207.72)10.18~13.73%及び6.11~8.26%を含む。また、本品はソルビン酸(C₆H₈O₂):

112.13) 0.10～0.30%を含む。

本品はそのタイプを表示する。

性状 本品は白色の懸濁液で、わずかに特異なおいがある。

本品は水に均等に分散する。

確認試験

(1) 本品 2.0 g を量り、メタノールに溶かし、100 mL とする。この液 5 mL をとり、水を加えて 100 mL とした液につき、紫外可視吸光度測定法により吸収スペクトルを測定するとき、波長 253～258 nm に吸収の極大を示す。

(2) 本品 1 滴をガラス板上に落とし、耐湿性の窓板をかぶせ、軽く押しつける。窓板を取り外し、60℃で15分間乾燥して試料の薄膜を窓板上に作り、窓板に付着させたままの状態を赤外吸収スペクトル測定法の薄膜法により測定するとき、波数 2950 cm^{-1} 、1735 cm^{-1} 、1455 cm^{-1} 及び 1145 cm^{-1} 付近に吸収を認め、2820 cm^{-1} 及び 2770 cm^{-1} 付近に吸収を認めない。

粘度 150 mm^2/s 以下 (第1法, 20℃)。

pH 4.0～6.0

比重 d_{20}^{20} : 1.040～1.060

蒸発残留物 本品約 3 g を精密に量り、105℃で4時間乾燥するとき、残留物の量は 28～32% である。

強熱残分 0.5% 以下 (2g)。

定量法

(1) メタクリル酸塩化トリメチルアンモニオエチル 本品の表示がタイプ A はその約 2 g、また、本品の表示がタイプ B はその約 4 g を精密に量り、90℃で30分間減圧乾燥し、約 50℃の酢酸 (100) 75 mL を加え、約 30 分間以内に溶かす。冷後、酢酸銅(II)一水和物試液 25 mL を加え、0.1 mol/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。

0.1 mol/L 過塩素酸 1 mL = 20.77 mg $\text{C}_9\text{H}_{18}\text{ClNO}_2$

(2) ソルビン酸 本品約 1 g を精密に量り、メタノールに溶かし、正確に 50 mL とする。この液 5 mL を正確に量り、メタノールを加えて正確に 50 mL とする。この液 10 mL を正確に量り、過塩素酸ナトリウム一水和物溶液 (7→200) 5 mL を正確に入れた容器にかき混ぜながら加え、必要ならば遠心分離し、上澄液を試料溶液とする。別に定量用ソルビン酸約 20 mg を精密に量り、メタノールに溶かし、正確に 100 mL とする。この液 1 mL を正確に量り、メタノールを加えて正確 50 mL とする。この液 10 mL を正確に量り、過塩素酸ナトリウム一水和物溶液 (7→200) 5 mL を正確に入れた容器に加えて、標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液 50 μL ずつを正確にとり、次の条件で液体クロマトグラフィーにより試験を行い、それぞれの液のソルビン酸のピーク面積 A_T 及び A_S を測定する。

ソルビン酸 (C₆H₈O₂) の量 (mg) = $M_S \times A_T / A_S \times 1/10$

M_S : 定量用ソルビン酸の秤取量 (mg)

試験条件 :

検出器 : 紫外吸光光度計 (測定波長 : 262 nm)

カラム : 内径 4.6 mm, 長さ 15 cm のステンレス管に 5 μ m の液体クロマトグラフィ用オクタデシルシリル化シリカゲルを充てんする.

カラム温度 : 室温

移動相 : pH2 のリン酸溶液/メタノール混液 (1 : 1)

流量 : ソルビン酸の保持時間が約 5 分になるように調整する.

システム適合性

システムの性能 : 標準溶液 50 μ L につき, 上記の条件で操作するとき, ソルビン酸のピークのシンメトリー係数が 1.5 以下で, 理論段数が 3000 段以上のものを用いる.

システムの再現性 : 標準溶液 50 μ L につき, 上記の条件で試験を 6 回繰り返すとき, ソルビン酸のピーク面積の相対標準偏差は 2.0% 以下である.

貯法 容器 気密容器.

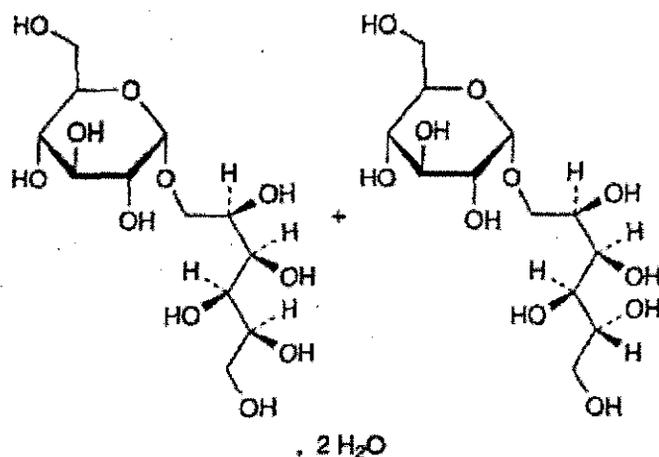
投与経路 経口投与.

医薬品添加物各条の部イソステアリン酸ヘキサデシルの条の次に次の一条を加える.

103120

イソマル

Isomalt



C₁₂H₂₄O₁₁ : 344.31

6-O- α -D-Glucopyranosyl-D-sorbitol

$C_{12}H_{24}O_{11} \cdot 2H_2O$: 380.34 1-*O*- α -D-Glucopyranosyl-D-mannitol dihydrate

本品は定量するとき、換算した脱水物に対し、6-*O*- α -D-グルコピラノシル-D-ソルビトール ($C_{12}H_{24}O_{11}$: 344.31) 及び 1-*O*- α -D-グルコピラノシル-D-マンニトール ($C_{12}H_{24}O_{11}$: 344.31) の混合物として 98.0 ~ 102.0% を含む。また、各成分はそれぞれ 3.0% 以上を含む。

性状 本品は白色又はほとんど白色の粉末又は顆粒である。

本品は水に溶けやすく、エタノール (95) にほとんど溶けない。

確認試験

(1) 本品の水溶液 (1→100) 1 mL に用時製したカテコール溶液 (1→10) 1 mL を加えてよく振り混ぜた後、硫酸 2 mL を速やかに加えて振り混ぜるとき、液は帯赤紫色～赤紫色を呈する。

(2) 本品及びイソマル標準品 5 mg ずつを水 1 mL に溶かし、試料溶液及び標準溶液とする。これらの液につき、薄層クロマトグラフィーにより試験を行う。試料溶液及び標準溶液 1 μ L ずつを薄層クロマトグラフィー用シリカゲル (蛍光剤入り) を用いて調製した薄層板にスポットし、温風乾燥する。次にピリジン/酢酸エチル/水/プロピオン酸/酢酸 (100) 混液 (10 : 10 : 2 : 1 : 1) を展開溶媒として約 10 cm 展開した後、薄層板を温風乾燥する。これを過ヨウ素酸ナトリウム溶液 (1→1000) に 3 秒間浸し、温風乾燥した後、更にエタノール (99.5) /硫酸/*p*-アニスアルデヒド/酢酸 (100) 混液 (90 : 5 : 1 : 1) に 3 秒間浸す。スポットの色が見えるようになるまで温風乾燥し、日光下で観察するとき、試料溶液及び標準溶液から得たスポットは灰青色を呈し、それらのスポットの色調及び R_f 値は等しい。

(3) 定量法の項に準じて液体クロマトグラフィーにより試験を行うとき、試料溶液及び標準溶液の 6-*O*- α -D-グルコピラノシル-D-ソルビトール及び 1-*O*- α -D-グルコピラノシル-D-マンニトールに相当する 2 つの主要ピークの保持時間は一致する。

旋光度 $[\alpha]_D^{20}$: +90.0 ~ +93.5° (脱水物に換算したもの 1 g, 水, 100 mL, 100 mm) .

純度試験

(1) 重金属 本品 2.0 g をとり、第 1 法により操作し、試験を行う。比較液には鉛標準液 2.0 mL を加える (10 ppm 以下) .

(2) ニッケル 本品 1.0 g を水 5 mL に溶かし、ジメチルグリオキシム試液を 3 滴及びアンモニア試液 3 滴を加えて 5 分間放置するとき、液は赤色を呈しない。

(3) 還元糖 本品 3.3 g を水 10 mL に溶かし、クエン酸銅(II) 試液 20 mL 及び少量の沸騰石を加えて 4 分後に沸騰するように加熱し、3 分間沸騰を維持する。速やかに冷却し、薄めた酢酸 (100) (3→125) 100 mL 及び 0.05 mol/L ヨウ素液 10 mL を加え

る。これを振り混ぜながら、薄めた塩酸 (3→50) 25 mL を加えて生じた沈殿を溶かし、過量のヨウ素についてデンプン試液 1 mL を指示薬として 0.05 mol/L チオ硫酸ナトリウム液で滴定するとき、その消費量は 12.8 mL 以上である (還元糖として 0.3 % 以下)。

(4) 類縁物質 本品 1.0 g を正確に量り、水に溶かして正確に 50 mL とし、試料溶液とする。別に D-マンニトール 10 mg 及び D-ソルビトール 10 mg を正確に量り、水に溶かして正確に 100 mL とし、標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液 20 μ L ずつを正確にとり、次の条件で液体クロマトグラフィーにより試験を行い、それぞれの液の各々のピーク面積を自動積分法により測定するとき、試料溶液の D-マンニトール及び D-ソルビトールのピーク面積は、標準溶液のそれぞれのピーク面積より大きくない (0.5 % 未満)。また、試料溶液の 6-O- α -D-グルコピラノシル-D-ソルビトール及び 1-O- α -D-グルコピラノシル-D-マンニトール以外のピークの合計面積は、試料溶液の全てのピークの合計面積の 2.0 % より大きくない。

試験条件

検出器、カラム、カラム温度、移動相及び流量は定量法の試験条件を準用する。

面積測定範囲：1-O- α -D-グルコピラノシル-D-マンニトールの保持時間の約 2.5 倍の範囲

システム適合性

検出の確認：標準溶液 5 mL を正確に量り、水を加えて正確に 50 mL とする。この液 20 μ L から得た D-マンニトール及び D-ソルビトールのピーク面積が、標準溶液のそれぞれのピーク面積のそれぞれ 7~13 % になることを確認する。

システムの性能：試料溶液 1 mL、D-マンニトール 10 mg 及び D-ソルビトール 10 mg を正確に量り、水に溶かして正確に 100 mL とする。この液 20 μ L につき、上記の条件で操作するとき、1-O- α -D-グルコピラノシル-D-マンニトール、6-O- α -D-グルコピラノシル-D-ソルビトール、D-マンニトール、D-ソルビトールの順に溶出し、1-O- α -D-グルコピラノシル-D-マンニトールと 6-O- α -D-グルコピラノシル-D-ソルビトール、6-O- α -D-グルコピラノシル-D-ソルビトールと D-マンニトール及び D-マンニトールと D-ソルビトールのそれぞれの分離度は 1.5 以上である。

システムの再現性：標準溶液 20 μ L につき、上記の条件で試験を 6 回繰り返すとき、D-マンニトール及び D-ソルビトールのピーク面積の相対標準偏差はそれぞれ 2.0 % 以下である。

導電率 20 μ S \cdot cm⁻¹ 以下 (本品 20.0 g を蒸留水に溶かして 100 mL とし、試料溶液とする。試験は、かき混ぜながら行う)。

水分 7.0 % 以下 (0.3 g、容量滴定法、直接滴定。ただし、水分測定用メタノールの代わりに水分測定用ホルムアミド/水分測定用メタノール混液 (3:1) 60 mL を用いる)。

定量法 本品及びイソマル標準品約1gずつを精密に量り、それぞれを水に溶かして正確に50mLとし、試料溶液及び標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液20 μ Lにつき、次の条件で液体クロマトグラフィーにより試験を行い、試料溶液の6-O- α -D-グルコピラノシル-D-ソルビトール及び1-O- α -D-グルコピラノシル-D-マンニトールのピーク面積 A_{Ta} 及び A_{Tb} 並びに標準溶液の6-O- α -D-グルコピラノシル-D-ソルビトール及び1-O- α -D-グルコピラノシル-D-マンニトールのピーク面積 A_{Sa} 及び A_{Sb} を測定する。

6-O- α -D-グルコピラノシル-D-ソルビトールの量 (mg)

$$= M_S \times K_A / 100 \times A_{Ta} / A_{Sa}$$

1-O- α -D-グルコピラノシル-D-マンニトールの量 (mg)

$$= M_S \times K_B / 100 \times A_{Tb} / A_{Sb}$$

M_S : 脱水物に換算したイソマル標準品の秤取量 (mg)

K_A : イソマル標準品中の6-O- α -D-グルコピラノシル-D-ソルビトールの含量 (%)

K_B : イソマル標準品中の1-O- α -D-グルコピラノシル-D-マンニトールの含量 (%)

試験条件

検出器 : 示差屈折計

カラム : 内径8.0 mm, 長さ30 cmのステンレス管に10 μ mの液体クロマトグラフィー用カルシウムイオン型強酸性イオン交換樹脂を充てんする。

カラム温度 : 80 $^{\circ}$ C付近の一定の温度

移動相 : 水

流量 : 1-O- α -D-グルコピラノシル-D-マンニトールの保持時間が15分となるように調整する (約0.5 mL/分)。

システム適合性

システムの性能 : 標準溶液20 μ Lにつき、上記の条件で操作するとき、1-O- α -D-グルコピラノシル-D-マンニトール、6-O- α -D-グルコピラノシル-D-ソルビトールの順に溶出し、その分離度は1.5以上である。

システムの再現性 : 標準溶液20 μ Lにつき、上記の条件で試験を6回繰り返すとき、6-O- α -D-グルコピラノシル-D-ソルビトール及び1-O- α -D-グルコピラノシル-D-マンニトールのピーク面積の相対標準偏差はそれぞれ2.0%以下である。

貯法 容 器 密閉容器。

投与経路 経口投与。

医薬品添加物各条の部イリス根末の条の次に次の一条を加える。

液化石油ガス

Liquefied Petroleum Gas

本品は定量するとき、プロパン (C₃H₈: 44.10) , イソブタン (C₄H₁₀: 58.12) 及びブタン (C₄H₁₀: 58.12) の混合物 95.0% 以上を含む。

性状 本品は無色の液で、また室温、大気圧下において無色のガスで、わずかに特異なにおいがある。

比重 d_{20}^{20} : 0.49 ~ 0.59

測定は浮きばかりによる測定法による。

本品を浮きばかりを入れた耐圧シリンダーに試料をとり、試料を注意しながらよく振り混ぜた後、規定温度において浮きばかりが静止したとき、メニスカスの上縁で比重を読む。ただし、浮きばかりはLPG型I形又はII形を用いる。

(1) 装置 図に示すものを用いる。

(2) 浮きばかりと温度計の仕様

形式	浮きばかり			温度計		
	LPG型		DME型	型式	LPG型	DME型
	I形	II形				
全長 mm	354~366			目盛範囲 °C	-1~32	-10~40
けい部の直径 mm	9.0以上			浸没	全浸没	全浸没
胴部の直径 mm	19~22			目量 °C	0.5	1
耐圧 MPa	1.4以上	1.0以上	1.5以上	長目盛線 °C	5	5
有効目盛範囲 g/cm ³	0.500~0.600	0.500~0.650	0.600~0.700	目盛数字 °C	5	10
標準温度 °C	15			目盛部の長さ mm	50~70	50~70
目量 g/cm ³	0.001			目盛誤差 °C	0.2	1.0以下
長目盛線 g/cm ³	0.005ごと					
目盛数字 g/cm ³	0.01ごと					
目盛部の長さ mm	125~145					
目盛誤差 g/cm ³	0.001以下					

(3) 操作法 規定された浮きばかりを入れた図に示す装置を用いる。試料容器弁と入口弁⑬を試料導入管でつなぎ、次いで試料容器弁及び⑬を開け、試料適量をとる。試料容器弁及び入口弁⑬を閉じて漏れのないことを確認する。次いで出口弁⑭を開き、透明シリンダー⑨内の空気と試料蒸気の置換を行い、⑨内に試料が液状で残らないように注意しながら試料を揮散させ、⑭を閉じる。次いで試料容器弁及び⑬を開け、別に規定するもののほか、⑨内の浮きばかり⑩が浮く状態になるように試料をとり、試料容器弁及び⑬を閉じた後、試料導入管を取り除く。これを 20±0.5°C に調整した恒温槽に入れ、時々取り出し⑩を破損しないように注意しながら揺り動かし、温度計が 20±0.5°C を示すまでこの操作を繰り返す。温度計が 20±0.5°C を示し、⑩が静置した

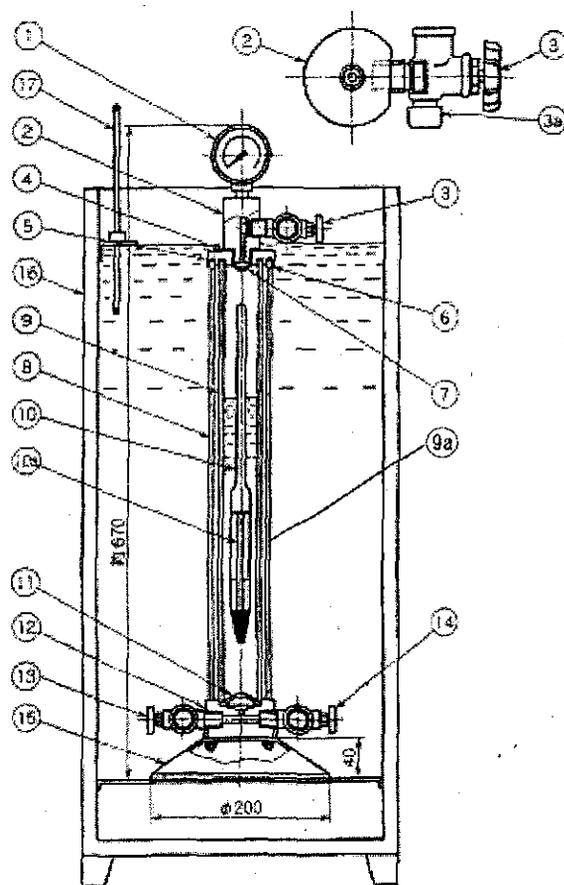
とき、メニスカス上の上縁で比重を読む。

操作上の注意：

- (1) 測定は、圧力 98 kPa (ゲージ圧) 以下で行うこと。
- (2) 試料 (可燃性) をとるときは、引火しないように特に注意すること。
- (3) 装置に試料をとった状態で、衝撃を与えたり、直射日光を当てたりしないこと。

耐圧シリンダー

- ① 圧力計
- ② アダプタ
- ③ 排気弁
- ③a 安全弁
- ④ Oリング
- ⑤ 上部鏡板
- ⑥ 上部ガスケット
- ⑦ 上部クッション
- ⑧ 固定ボルト
- ⑨ 透明シリンダー (内筒：ガラス製)
- ⑨a 透明シリンダー (外筒：アクリル樹脂製)
- ⑩ 浮きばかり
- ⑩a 温度計
- ⑪ 下部ガスケット・クッション
- ⑫ 下部鏡板
- ⑬ 試料入口弁
- ⑭ 試料出口弁
- ⑮ 金属台
- ⑯ 恒温水槽
- ⑰ 水槽用温度計



純度試験

(1) イオウ化合物又は不飽和炭化水素 本品 1~5 g を 100 mL ビーカー又はろ紙に噴霧するとき、メルカプタンよう、硫化水素よう、プロピレンよう又はブチレンようのにおいを発生しない。

(2) 蒸発残留物 本品約 80 g を冷却した試料容器から直接又は冷却した導入管を用いて試料の液層から質量既知の三角フラスコ又はビーカーに移し、室温で蒸発し、残留物を 105°C で 1 時間乾燥するとき、残留物の量は 0.002% 以下である。

水分 0.005% 以下 (3~15g, 電量滴定法)。

定量法 本品適量を、密閉型容量不変容器又は気化装置で気化させ、その1~5mLを、直接導入管を用いて、ガスクロマトグラフィー用ガス計量管又はシリンジ中にとる。このものにつき、次の条件でガスクロマトグラフィーにより試験を行い、空気以外の各成分のピーク面積を求め、主な3成分を、保持時間の順に、プロパン、イソブタン、ブタンとし、表1により補正係数を乗じて、次式により液化石油ガスの量(%)を計算するとき、95.0%以上である。

$$\text{液化石油ガスの量 (\%)} = \{(A_P f_P + A_{IB} f_{IB} + A_B f_B) / (A_P f_P + A_{IB} f_{IB} + A_B f_B + A_a f_a + \dots)\} \times 100$$

A : 成分のピーク面積

f : 補正係数

P : プロパン, IB : イソブタン, B : ブタン, a : 他の成分の名称を表す。

表1

成分	キャリアーガス	ヘリウム 補正係数 (f)	水素 補正係数 (f)
エタン		0.89	0.80
プロパン		0.99	0.90
イソブタン		1.04	1.03
ブタン		1.00	1.00
イソペンタン		1.06	1.12
ペンタン		1.01	1.04

操作条件

検出器 : 熱伝導度型検出器

カラム : 内径約 3 mm, 長さ約 6~10 m のカラムにマレイン酸ジ*n*-ブチル, β,β'-オキシジプロピオニトリル混合物を 25~35% 含浸させた 180~250 μm のガスクロマトグラフィー用耐火レンガ又はガスクロマトグラフィー用ケイソウ土を充てんする。

カラム温度 : 40℃ 付近の一定温度

キャリアーガス : ヘリウム又は水素

流量 : ブタンの保持時間が約 6 分になるように調整する。

システム適合性

システムの性能 : 本品 1 mL につき、上記の条件で操作するとき、プロパン、イソブタン、ブタンの順に流出し、それぞれのピークの分離度は 1.5 以上である。

システムの再現性 : 本品 1 mL につき、上記の条件で試験を 6 回繰り返すとき、プロパン、イソブタン、ブタンのピーク面積の相対標準偏差は 2.0% 以下であ

る。

貯法

保存条件 40℃ 以下で保存する。

容 器 耐圧金属製密封容器。

投与経路 一般外用剤 殺虫剤。

医薬品添加物各条の部エチルセルロースの条を次のように改める。

102258

エチルセルロース

Ethylcellulose

本品はセルロースのエチルエーテルである。本品を乾燥したものは定量するとき、エトキシ基 ($-OC_2H_5$: 45.06) 46.5～51.0% を含む。

本品はその粘度の上限及び下限をミリパスカル秒 (mPa·s) 単位で名称に付記する。

性状 本品は白色～帯黄白色の無晶性の粉末又は粒で、においはないか、又はわずかに特異なおいがある。

本品はクロロホルムにやや溶けやすく、水又はグリセリンにほとんど溶けない。

本品にトルエンを加えるとき、澄明又はわずかに白濁した粘性の液となる。

本品にエタノール (95) を加えるとき、わずかに白濁又は白濁した粘性の液となる。

本品 1 g に熱湯 100 mL を加え、振り混ぜて懸濁し、室温に冷却した後、新たに煮沸し、冷却した水を加えて 100 mL とした液は中性である。

確認試験

(1) 本品 10 mg に水 1 mL 及びアントロン試液 2 mL を加えて振り混ぜるとき、液は緑色を呈し、徐々に暗緑色～暗緑褐色に変わる。

(2) 本品 5 g をとり、トルエンとエタノール (95) それぞれ質量比で (4:1) になるように混合した液 95 g を加えて溶かすとき、微黄色の澄明な液となる。

粘度 本品の換算した乾燥物 5.000 g に対応する量を正確に量り、トルエンとエタノール (95) をそれぞれ質量比で (4:1) になるように混合した液 100 mL を加え、振り混ぜて溶かした後、トルエンとエタノール (95) をそれぞれ質量比で (4:1) になるように混合した液を加えて 100.0 g とし、必要ならば遠心分離してあわを除き、 $25 \pm 0.1^\circ\text{C}$ で粘度測定法第 2 法によって試験を行うとき、名称に付記した範囲内である。

純度試験

(1) 塩化物 本品 0.20 g をとり、温湯 20 mL を加えてよくかき混ぜた後、希硝酸 5 mL を加え、1～2 分間煮沸し、冷後、ろ過し、水 10 mL で洗う。ろ液及び洗液を合

わせ、更に水を加えて 50 mL とする。これを検液とし、試験を行う。比較液には 0.01 mol/L 塩酸 0.45 mL を加える (0.080% 以下)。

(2) 重金属 本品 1.0 g をとり、第 2 法により操作し、試験を行う。比較液には鉛標準液 4.0 mL を加える (40 ppm 以下)。

(3) ヒ素 本品 1.0 g をとり、第 3 法により検液を調製し、試験を行う (2 ppm 以下)。

乾燥減量 2.0% 以下 (1g, 105°C, 1 時間)。

強熱残分 0.40% 以下 (1g)。

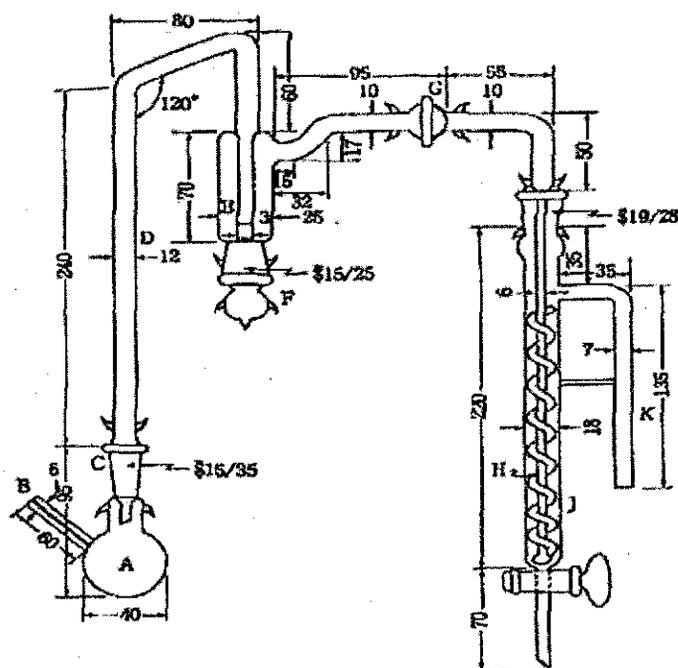
定量法 本品を乾燥し、その約 15 mg を精密に量り、次に示す操作法により試験を行う。

(i) 洗浄液 赤リン 1g を水 100 mL に懸濁させる。

(ii) 吸収液 酢酸カリウム 15 g を酢酸 (100) / 無水酢酸混液 (9 : 1) 150 mL に溶かし、その 145 mL を量り、臭素 5 mL を加える。用時製する。

(iii) 操作法 ガス洗浄部 E に洗浄液を約 1/2 の高さまで入れ、また、吸接管 J に吸収液約 20 mL を入れる。本品を乾燥し、その約 15 mg を精密に量り、分解フラスコ A に入れ、次に沸騰石とヨウ化水素酸約 6 mL を加える。A のすり合わせ連結部 C をヨウ化水素酸 1 滴でぬらして空冷部 D に接続し、更に球面すり合わせ連結部 G を適当なシリコン樹脂をつけて連結し、装置を組み立てる。ガス導入管 B より窒素又は二酸化炭素を通じ、適当な調節器を用いて E 中に出る気泡が 1 秒につき 2 個程度になるように調節する。A を油浴に浸し、浴の温度が 20 ~ 30 分後、150°C になるように加熱し、更に同温度で 60 分間煮沸する。油浴を外し、ガスを通したまま放冷し、冷後、G を取り外し、J の内容物を酢酸ナトリウム三水和物溶液 (1→5) 10 mL を入れた 500 mL の共栓三角フラスコに流し出し、水で数回洗い込み、更に水を加えて約 200 mL とする。振り混ぜながら臭素の赤色が消えるまでギ酸を滴加した後、更に 1 mL を加える。次にヨウ化カリウム 3 g 及び希硫酸 15 mL を加え、栓をして軽く振り混ぜ、5 分間放置した後、遊離したヨウ素を 0.1 mol/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 1 mL)。同様の方法で空試験を行い、補正する。

0.1 mol/L チオ硫酸ナトリウム液 1 mL = 0.7510 mg C_2H_5O



数字はmmを示す

- | | |
|--------------|----------------|
| A : 分解フラスコ | F : ガラス検 |
| B : ガス導入管 | G : 球面すり合わせ連結部 |
| C : すり合わせ連結部 | H : ガス導管 |
| D : 空冷部 | J : 吸収管 |
| E : ガス洗浄部 | K : 排ガス管 |

エトキシ基定量装置

貯法 容 器 密閉容器。

投与経路 経口投与、歯科外用及び口中用。

医薬品添加物各条の部エチルセルローズ水分散液の条を次のように改める。

120313

エチルセルローズ水分散液

Ethylcellulose Aqueous Dispersion

本品はエチルセルローズを主成分とする水懸濁剤であり、エチルセルローズの微細な粒子 (0.1 ~ 0.3 μm) からなる水系高分子分散体で、「エチルセルローズ」、セタノール (日局) 及びラウリル硫酸ナトリウム (日局) の混合物である。

本品の固形分濃度は 28 ~ 32 % であり、定量するとき、エチルセルローズ 24.5 ~ 29.5 % を含むほか、セタノール ($\text{C}_{16}\text{H}_{34}\text{O}$: 242.44) 1.7 ~ 3.3 % 及びラウリル硫酸ナトリウム ($\text{C}_{12}\text{H}_{25}\text{NaO}_4\text{S}$: 288.38) 0.9 ~ 1.7 % を含む。

本品は殺菌剤として過酸化水素 (30) (H_2O_2 : 34.01) 含むことができ、その量は 50 ppm 以下である。

性状 本品はやや粘稠な白色～灰白色の乳濁液で、においはないか、又はわずかに特異なにおいがあり、味はない。

本品を常温で放置するとき、水とエチルセルロースの微細な粒子は分離しない。

確認試験

(1) 本品 30mg に水 1mL 及びアントロン試液 2mL を加えて振り混ぜるとき、液は緑色を呈し、徐々に暗緑色～暗緑褐色に変わる。

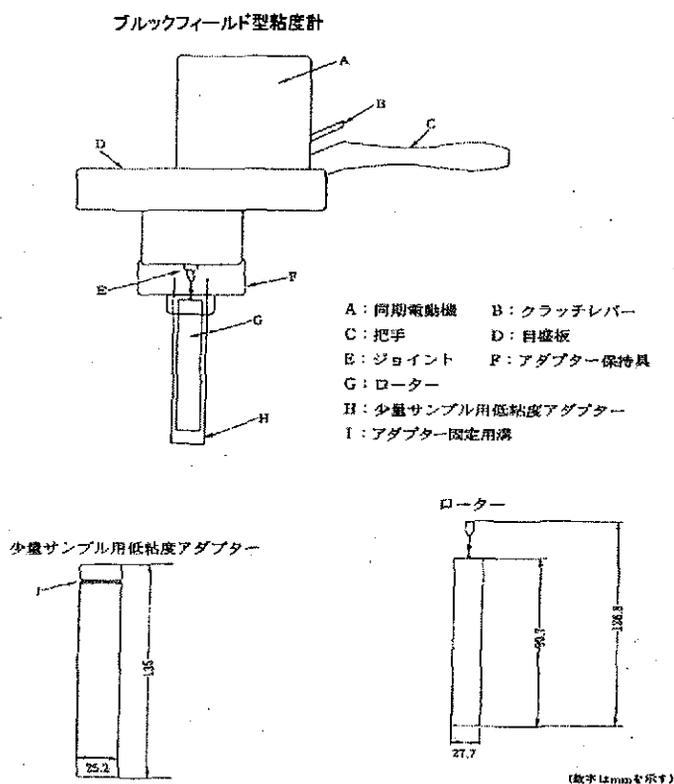
(2) 本品はナトリウム塩の定性反応 (1) を呈する。

粘度

(1) 装置 ブロックフィールド型粘度計を用いる。

(2) 操作法 本品をかき混ぜ、少量サンプル用低粘度アダプターにその約 20 mL を入れ、試料溶液とする。ローターをジョイントに取り付けた後、アダプター保持具を取り付け、試料の入った少量サンプル用低粘度アダプターをアダプター固定用溝まで押し込み、固定する。ただし、試料溶液の温度は $25 \pm 2^\circ C$ とする。ローターの回転数は毎分 3～30 回転とし、フルスケールの 10～90% に表示されるように設定する。

30 秒間回転後、目盛を読みとり、回転数に応じた換算乗数を乗じて粘度を求めるとき、150 mPa·s 以下である。



pH 4.0～7.0

乾燥減量 本品約 5 mL を質量既知のペトリ皿あるいはアルミニウムの皿にとり、その質量を精密に量る。ペトリ皿又はアルミニウム皿には予め 110°C で 3 時間乾燥した海砂 10 g をとり、その質量を精密に量る。更に本品約 5 mL を加え、その質量を精密に量る。次に 60°C で恒量になるまで乾燥し、デシケーター（シリカゲル）中で放冷した後、その質量を精密に量るとき、その減量は 68～72% である。

定量法

(1) エチルセルローズ 本品約 0.1 g を精密に量り、次に示す操作法により試験を行う。

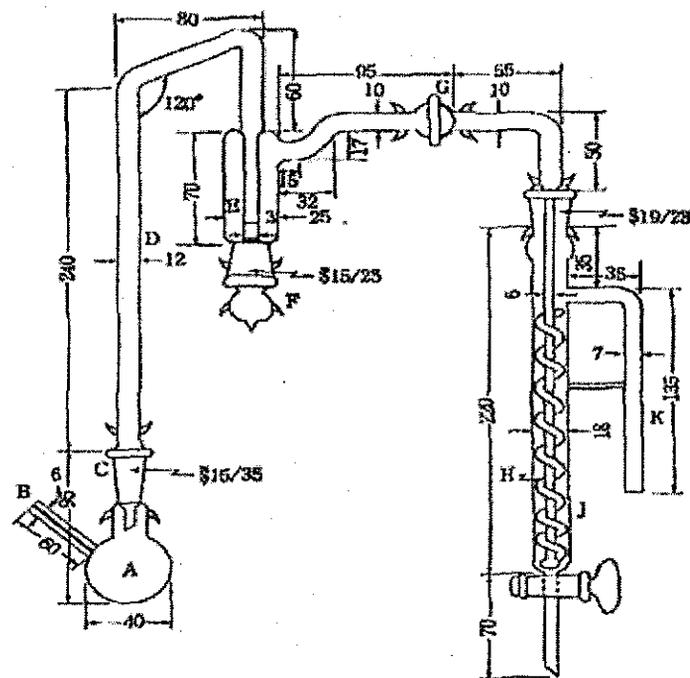
(i) 洗浄液 赤リン 1 g を水 100 mL に懸濁させる。

(ii) 吸収液 酢酸カリウム 15 g を酢酸 (100) / 無水酢酸混液 (9 : 1) 150 mL に溶かし、その 145 mL を量り、臭素 5 mL を加える。用時製する。

(iii) 操作法 ガス洗浄部 E に洗浄液を約 1/2 の高さまで入れ、また、吸接管 J に吸収液約 20 mL を入れる。本品約 0.1 g を精密に量り、分解フラスコ A に入れ、次に沸騰石とヨウ化水素酸約 6 mL を加える。A のすり合わせ連結部 C をヨウ化水素酸 1 滴でぬらして空冷部 D に接続し、更に球面すり合わせ連結部 G を適当なシリコン樹脂をつけて連結し、装置を組み立てる。ガス導入管 B より窒素又は二酸化炭素を通じ、適当な調節器を用いて E 中に出る気泡が 1 秒につき 2 個程度になるように調節する。A を油浴に浸し、浴の温度が 20～30 分後、150°C になるように加熱し、更に同温度で 60 分間煮沸する。油浴を外し、ガスを通したまま放冷し、冷後、G を取り外し、J の内容物を酢酸ナトリウム三水和物溶液 (1→5) 10 mL を入れた 500 mL の共栓三角フラスコに流し出し、水で数回洗い込み、更に水を加えて約 200 mL とする。振り混ぜながら臭素の赤色が消えるまでギ酸を滴加した後、更に 1 mL を加える。次にヨウ化カリウム 3 g 及び希硫酸 15 mL を加え、栓をして軽く振り混ぜ、5 分間放置した後、遊離したヨウ素を 0.1 mol/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 1 mL）。同様の方法で空試験を行い、補正する。

0.1 mol/L チオ硫酸ナトリウム液 1 mL = 0.7510 mg C_2H_5O

エチルセルローズのエトキシ基含有率は表示値を用いる。



数字はmmを示す

- | | |
|--------------|----------------|
| A : 分解フラスコ | F : ガス検 |
| B : ガス導入管 | G : 球面すり合わせ連結部 |
| C : すり合わせ連結部 | H : ガス検管 |
| D : 空冷部 | J : 吸収管 |
| E : ガス洗浄部 | K : 排ガス管 |

エトキシ基定量装置

(2) ラウリル硫酸ナトリウム 本品約 10 g を精密に量り，1-ブタノール 6 mL 及び水を加えてよくかき混ぜて正確に 100 mL とし，試料溶液とする．別にラウリル硫酸ナトリウム（日局）約 0.15 g を精密に量り，1-ブタノール 6 mL 及び水を加えてよくかき混ぜて正確に 100 mL とし，標準溶液とする．試料溶液及び標準溶液 10 mL ずつを正確に量り，それぞれに酸性メチレンブルー試液 25 mL 及びクロロホルム 15 mL を加え，0.004 mol/L 臭化セチルトリメチルアンモニウム液で滴定する．滴定は初め 1 mL ずつを加え，毎回栓をして激しく振り混ぜた後，静置する．二層の分離が早くなるに従い，毎回の滴定量を減らし，終点近くでは注意しながら 1 滴ずつ滴加する．ただし，滴定の終点は白色の背景を用い，両層の青色が同一となったときとする．

0.004 mol/L 臭化セチルトリメチルアンモニウム液の標定

$$\frac{\text{ラウリル硫酸ナトリウム (mg)}}{0.004 \text{ mol/L 臭化セチルトリメチルアンモニウム液 (mL)}} = \frac{A \times B}{C \times 100} = K$$

A : 標準溶液中のラウリル硫酸ナトリウムの量 (mg)

B : 滴定に用いた標準溶液の量 (mL)

C : 標準溶液に対する 0.004 mol/L 臭化セチルトリメチルアンモニウム液の消費量 (mL)

$$\text{本品中のラウリル硫酸ナトリウムの量 (\%)} = \frac{D \times K \times 10}{E \times F}$$

D : 試料溶液に対する 0.004 mol/L 臭化セチルトリメチルアンモニウム液の消費量 (mL)

E : 滴定に用いた試料溶液の量 (mL)

F : 試料採取量 (g)

(3) セタノール セタノール約 40 mg を精密に量り、アセトンに溶かし、正確に 20 mL とする。この液 2, 3 及び 4 mL を正確に量り、それぞれに内標準溶液 5 mL を正確に加え、振り混ぜた後、アセトンを加えてそれぞれ 10 mL とし、よく振り混ぜ、標準溶液とする。これらの液 2 μ L につき、次の条件でガスクロマトグラフィーにより試験を行い、セタノールの量と内標準物質のピーク面積に対するセタノールのピーク面積の比の検量線を作成する。次に本品約 0.25 g を精密に量り、内標準溶液 5 mL を正確に加え、振り混ぜた後、アセトンを加えて 10 mL とし、よく振り混ぜる。この液 2 μ L につき、次の条件でガスクロマトグラフィーにより試験を行い、内標準物質のピーク面積に対するセタノールのピーク面積の比を求め、検量線により本品中のセタノール含量 (%) を求める。

内標準溶液 *n*-エイコサンのアセトン溶液 (1→1000)

操作条件

検出器 : 水素炎イオン化検出器

カラム : 内径約 3 mm, 長さ約 2 m のガラス管にガスクロマトグラフィー用ジメチルシリコーンポリマーをシラン処理した 150~180 μ m のガスクロマトグラフィー用ケイソウ土に 10% の割合で被覆したものを充てんする。

カラム温度 : 220°C 付近の一定温度

キャリアーガス : 窒素

流量 : 内標準物質の保持時間が 10~12 分になるように調整する。

カラムの選定 : 標準溶液 2 μ L につき、上記の条件で操作するとき、セタノール、内標準物質の順に流出し、その分離度が 4 以上のものを用いる。

貯法 容 器 気密容器。

投与経路 経口投与。

医薬品添加物各条の部エリスリトールの条を次のように改める。

120316

エリスリトール

Erythritol

本品を乾燥したものは定量するとき、エリスリトール ($C_4H_{10}O_4$) 98.0 % 以上を含む。

性状 本品は白色の結晶又は結晶性の粉末で、においはなく、味は甘く冷感がある。

本品は水に溶けやすく、メタノールにやや溶けにくく、エタノール (99.5) に溶けにくく、ジエチルエーテルにほとんど溶けない。

確認試験 本品を乾燥し、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測定するとき、波数 3250 cm^{-1} 、 2970 cm^{-1} 、 2910 cm^{-1} 、 1416 cm^{-1} 、 1256 cm^{-1} 、 1081 cm^{-1} 及び 1055 cm^{-1} 付近に吸収を認める。

融点 119 ~ 122°C

純度試験

(1) 溶状 本品 2.0 g を水 10 mL に溶かすとき、液は無色澄明である。

(2) 塩化物 本品 2.0 g をとり、試験を行う。比較液には 0.01 mol/L 塩酸 0.30 mL を加える (0.005 % 以下)。

(3) 硫酸塩 本品 4.0 g をとり、試験を行う。比較液には 0.005 mol/L 硫酸 0.50 mL を加える (0.006 % 以下)。

(4) 重金属 本品 4.0 g をとり、第 1 法により操作し、試験を行う。比較液には鉛標準液 2.0 mL を加える (5 ppm 以下)。

(5) ヒ素 本品 1.0 g をとり、第 1 法により検液を調製し、試験を行う (2 ppm 以下)。

(6) 窒素 本品約 2 g を精密に量り、窒素定量法により試験を行うとき、窒素 (N : 14.01) の量は 0.01 % 以下である。

(7) 糖類 本品 5.0 g を水 15 mL に溶かし、希塩酸 4 mL を加え、還流冷却器を付けて水浴中で 3 時間加熱する。冷後、メチルオレンジ試液 2 滴を加え、液がだいたい色を呈するまで水酸化ナトリウム試液を加えた後、水を加えて 50 mL とする。この液 10 mL をとり、水 10 mL 及びフェーリング試液 40 mL を加え、3 分間穏やかに煮沸した後、放置し、酸化第一銅を沈殿させる。冷後、沈殿がなるべくフラスコ内に残るように注意しながら上澄液をガラスろ過器 (G4) を用いてろ過し、更にフラスコ内の沈殿を温湯で洗液がアルカリ性を呈しなくなるまで洗い、洗液は先のガラスろ過器でろ過する。フラスコ内の沈殿を硫酸鉄 (III) 試液 20 mL に溶かし、これを先のガラスろ過器を用いてろ過した後、水洗し、ろ液及び洗液を合わせ、80°C に加熱し、0.02 mol/L 過マンガン酸カリウム液で滴定するとき、その消費量は 1.0 mL 以下である。

乾燥減量 0.5 % 以下 (2 g, 105°C, 4 時間)。

強熱残分 0.10 % 以下 (1 g)。

定量法 本品を乾燥し、その約 0.2 g を精密に量り、水に溶かし、正確に 100 mL とする。

この液 10 mL を正確に量り，ヨウ素瓶に入れ，過ヨウ素酸カリウム試液 50 mL を正確に加え，水浴中で 15 分間加熱する。冷後，ヨウ化カリウム 2.5 g を加え，直ちに密栓してよく振り混ぜ，暗所に 5 分間放置した後，遊離したヨウ素を 0.1 mol/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 3 mL）。同様の方法で空試験を行う。

0.1 mol/L チオ硫酸ナトリウム液 1 mL = 2.035 mg $C_4H_{10}O_4$

貯法 容器 密閉容器。

投与経路 経口投与。

医薬品添加物各条の部塩化アルミニウムの条を次のように改める。

100441

塩化アルミニウム

Aluminum Chloride

$AlCl_3 \cdot 6H_2O$: 241.43

本品は定量するとき，塩化アルミニウム ($AlCl_3 \cdot 6H_2O$) 97.0% 以上を含む。

性状 本品は白色～帯黄白色の結晶性の粉末で，においはないか，又はわずかに特異なにおいがある。

本品は水に極めて溶けやすく，エタノール (95) に溶けやすい。

本品は潮解性である。

確認試験 本品の水溶液 (1→20) はアルミニウム塩及び塩化物の定性反応を呈する。

pH 本品 1.0 g を水 20 mL に溶かした液の pH は 2.2～3.7 である。

純度試験

(1) 溶状 本品 1.0 g を水 20 mL に溶かすとき，液は無色澄明である。

(2) 酸 本品 2.0 g を水 30 mL に溶かし，フッ化ナトリウム試液 50 mL を加え，3 時間放置した後，ろ過する。ろ液 40 mL に 0.1 mol/L 水酸化ナトリウム液 0.60 mL を加えるとき，液は赤色を呈する。

(3) 硫酸塩 本品 1.0 g を水 30 mL に溶かし，エタノール (95) 3 mL，希塩酸 1 mL 及び水を加えて 50 mL とし，30 分間放置する。これを検液とし，試験を行う。比較液には 0.005 mol/L 硫酸 0.20 mL 及びエタノール (95) 3 mL を加える (0.010% 以下)。

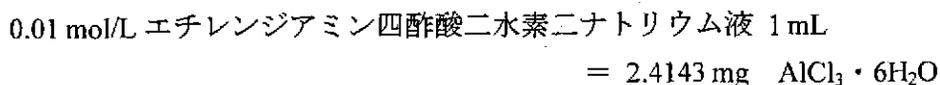
(4) 重金属 本品 2.0 g をとり，第 1 法により操作し，試験を行う。比較液には鉛標準液 2.0 mL を加える (10 ppm 以下)。

(5) 鉄 本品 10.0 g を水 50 mL 中に少量ずつ加えて溶かした後，薄めた塩酸 (1→

2) 10 mL 及び過酸化水素 (30) 1 mL を加えて 5 分間煮沸する。冷後、ろ過し、少量の水で洗い、ろ液に水を加えて正確に 100 mL とする。この液 10 mL を正確に量り、薄めた塩酸 (1→2) 1 mL, ペルオキシ二硫酸アンモニウム溶液 (1→100) 1 mL 及びチオシアン酸アンモニウム試液 5 mL を加えた後、水を加えて正確に 50 mL とし、振り混ぜ、5 分間放置し、試料溶液とする。別に鉄標準液 5.0 mL に薄めた塩酸 (1→2) 1 mL, 過酸化水素 (30) 1 mL, ペルオキシ二硫酸アンモニウム溶液 (1→100) 1 mL 及びチオシアン酸アンモニウム試液 5 mL を加えた後、水を加えて正確に 50 mL とし、振り混ぜ、5 分間放置し、標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液につき、紫外可視吸光度測定法により試験を行い、試料溶液にチオシアン酸アンモニウム試液を加えない液を対照として、波長 480 nm における吸光度 A_T 及び A_S を測定するとき、 A_T は A_S より大きくない (50 ppm 以下)。

(6) ヒ素 本品 1.0 g をとり、第 1 法により検液を調製し、試験を行う (2 ppm 以下)。

定量法 本品約 1g を精密に量り、水に溶かし、正確に 250 mL とする。この液 25 mL を正確に量り、0.01 mol/L エチレンジアミン四酢酸二水素二ナトリウム液 50 mL を正確に加え、pH 4.8 の酢酸・酢酸アンモニウム緩衝液 10 mL を加えた後、3 分間煮沸し、冷後、エタノール (95) 85 mL を加え、0.01 mol/L 酢酸亜鉛液で滴定する (指示薬: ジチゾン試液 3 mL)。ただし、滴定の終点は液の灰褐色が赤色に変わるときとする。同様の方法で空試験を行う。



貯法 容 器 気密容器。

投与経路 筋肉内注射, 皮下注射。

医薬品添加物各条の部黄色三二酸化鉄の条を次のように改める。

109059

黄色三二酸化鉄

Yellow Ferric Oxide

本品は定量するとき、換算した強熱物に対し三二酸化鉄 (Fe_2O_3) 98.0 % 以上を含む。

性状 本品は黄色～帯褐色の粉末で、においはない。

本品は水にほとんど溶けない。

本品は加温した塩酸に溶ける。

確認試験 「三二酸化鉄」の確認試験を準用する。

純度試験 「三二酸化鉄」の純度試験(1)、(2)及び(3)を準用する。

強熱減量 10.0～13.0% (2g, 900°C, 2時間)

定量法 「三二酸化鉄」の定量法を準用する。

貯法 容器 密閉容器。

投与経路 経口投与, 一般外用剤。

医薬品添加物各条の部カラギーナンの条を次のように改める。

109190

カラギーナン

Carrageenan

本品は紅藻類 (*Phodophyceae*) から抽出し、精製した炭水化物である。本品は主としてガラクトース及びその硫酸エステルナトリウム塩、カルシウム塩からなる。

性状 本品は白色～淡黄褐色の粉末で、におい及び味はない。

本品は温湯に溶けやすく、水にやや溶けにくく、エタノール (99.5)、アセトン又はジエチルエーテルにほとんど溶けない。

確認試験

(1) 本品 1 g を温湯 100 mL に溶かし、室温まで冷却し、これを試料溶液とする。試料溶液 5 mL にアントロン試液 1 mL を穏やかに加えるとき、接界面は青色～緑色を呈する。

(2) (1) の試料溶液 25 mL に水 25 mL を加えてよくかき混ぜ、水酸化ナトリウム溶液 (1→5) 10 mL を加え、水浴上で 1 時間加熱する。冷後、希塩酸を加えて中和した後、塩化バリウム試液 10 mL を加え、加熱して放冷するとき、白色の沈殿を生じる。

pH 本品 1.0 g を少量ずつ温湯 100 mL にかき混ぜながら溶かし、冷却した液の pH は 7.5～10.5 である。

純度試験

(1) 重金属 本品 1.0 g をとり、第 2 法により操作し、試験を行う。比較液には鉛標準液 2.0 mL を加える (20 ppm 以下)。

(2) ヒ素 本品 2.5 g に硝酸 20 mL を徐々に加えた後、流動状となるまで弱く加熱する。冷後、硫酸 5 mL を加え、褐色の煙が発生しなくなるまで加熱する。冷後、時々、硝酸 5 mL ずつを追加して液が無色～微黄色になるまで加熱を続ける。冷後、シユウ酸アンモニウム飽和溶液 15 mL を加え、白煙が発生するまで加熱する。冷後、水を加

えて25 mLとする。この液10 mLを検液とし、試験を行うとき、次の標準色より濃くない(2 ppm以下)。

標準色：本品を用いないで同様に操作した後、この液10 mLを発生瓶に入れ、ヒ素標準液2 mLを正確に加え、以下検液の試験と同様に操作する。

乾燥減量 6.0～11.5% (1 g, 105°C, 2時間)。

強熱残分 15.5～42.0% (1 g, 乾燥物換算)。

貯法 容 器 気密容器。

投与経路 経口投与、その他の内用、一般外用剤。

医薬品添加物各条の部カルボキシメチルエチルセルロースの条を次のように改める。

101246

カルボキシメチルエチルセルロース

Carboxymethylethylcellulose

本品はセルロースのカルボキシメチル及びエチルの混合エーテルである。

本品を乾燥したものは定量するとき、カルボキシメチル基(-CH₂COOH : 59.04) 8.9～14.9% 及びエトキシ基(-OC₂H₅ : 45.06) 32.5～43.0%を含む。

性状 本品は白色～帯黄白色の粉末又は粒で、におい及び味はない。

本品は水又はエタノール(95)にほとんど溶けない。

本品にメタノール/ジクロロメタン混液(1:1)を加えるとき、澄明又はわずかに混濁した粘性の液となる。

本品は希水酸化ナトリウム試液に溶ける。

確認試験

(1) 本品0.01 gに水1 mL及びアントロン試液2 mLを加えて振り混ぜるとき、液は緑色を呈し、徐々に暗緑色に変わる。

(2) 本品0.01 gを小試験管にとり、25%含水過酸化ベンゾイルのアセトン溶液(1→10)2滴を加え、水浴上で蒸発乾固し、下端にクロモトローブ酸試液を付けたガラス棒をその小試験管にコルク栓で固定し、125°Cの油浴中で5～6分間加熱するとき、クロモトローブ酸試液は赤紫色を呈する。

(3) 本品1 gを希水酸化ナトリウム試液20 mLに溶かし、硫酸銅(II)試液1 mL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1 gにメタノール/ジクロロメタン混液(1:1)50 mLを加えて振り混ぜて溶かし、その0.5 mLをとり、窓板に薄く塗り付け、熱風で溶媒を去って薄膜とし、赤外吸収スペクトル測定法の薄膜法により測定するとき、波数2980 cm⁻¹、2880 cm⁻¹、

1760 cm^{-1} 及び 1112 cm^{-1} 付近に吸収を認める。

粘度 本品を乾燥し、その 10.00 g をとり、メタノールとジクロロメタンをそれぞれ質量比で 50% となるように混合した液 90.0 g を加え、栓をして 40 分間絶えず振り混ぜて試料を溶かし、 $20 \pm 0.1^\circ\text{C}$ で粘度測定法第 1 法により試験を行うとき、本品の粘度は $20 \sim 70 \text{ mm}^2/\text{s}$ である。

純度試験

(1) 溶状 本品 1.0 g にメタノール/ジクロロメタン混液 (1:1) 10 mL を加えて溶かすとき、液は無色～淡黄色澄明である。また、混濁することがあっても、その混濁は次の比較液より濃くない。

比較液: 0.005 mol/L 硫酸 2.0 mL に希塩酸 1 mL、水 45 mL 及び塩化バリウム試液 2 mL を加えて混和し、10 分間放置した後、振り混ぜて用いる。

(2) 塩化物 本品 1.0 g に 0.2 mol/L 水酸化ナトリウム試液 40 mL を加えて溶かし、フェノールフタレイン試液 1 滴を加えた後、その赤色が消えるまで激しくかき混ぜながら希硝酸を滴加する。更にかき混ぜながら希硝酸 20 mL を加える。生じたゲル状の沈殿が粒子状になるまで水浴上でかき混ぜながら加熱し、冷後、遠心分離する。上澄液をとり、沈殿を水 20 mL ずつで 3 回洗い、毎回遠心分離し、上澄液及び洗液を合わせ、水を加えて 200 mL とし、ろ過する。ろ液 50 mL をとり試験を行う。比較液は 0.01 mol/L 塩酸 0.50 mL に 0.2 mol/L 水酸化ナトリウム試液 10 mL、希硝酸 7 mL 及び水を加えて 50 mL とする (0.071% 以下)。

(3) 硫酸塩 本品 0.5 g に熱湯 30 mL を加えてよくかき混ぜ、水浴上で 10 分間加熱した後、熱時傾斜してろ過し、残留物を熱湯でよく洗い、洗液をろ液に合わせ、冷後、水を加えて 100 mL とし、試料溶液とする。試料溶液 40 mL をとり、希塩酸 1 mL 及び水を加えて 50 mL とする。これを検液とし、試験を行う。比較液は 0.005 mol/L 硫酸 0.40 mL に希塩酸 1 mL 及び水を加えて 50 mL とする (0.096% 以下)。

(4) 重金属 本品 2.0 g をとり、第 2 法により操作し、試験を行う。比較液には鉛標準液 2.0 mL を加える (10 ppm 以下)。

(5) ヒ素 本品 1.0 g をとり、磁製のつぼに入れ、これに硝酸マグネシウム六水和物のエタノール (95) 溶液 (1→10) 10 mL を加え、エタノール (95) に点火して燃焼させた後、徐々に加熱して灰化する。冷後、残留物に塩酸 3 mL を加え、水浴上で加温して溶かし、検液とし、試験を行う (2 ppm 以下)。

乾燥減量 5.0% 以下 (1g, 105°C , 1 時間)。

強熱残分 0.5% 以下 (1g)。

定量法

(1) カルボキシメチル基 本品を乾燥し、その約 1 g を精密に量り、正確に 0.1 mol/L 水酸化ナトリウム液 50 mL を加えて溶かし、過量の水酸化ナトリウムを 0.05 mol/L 硫酸で滴定する (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

う。

0.1 mol/L 水酸化ナトリウム液 1 mL = 5.904 mg $C_2H_3O_2$

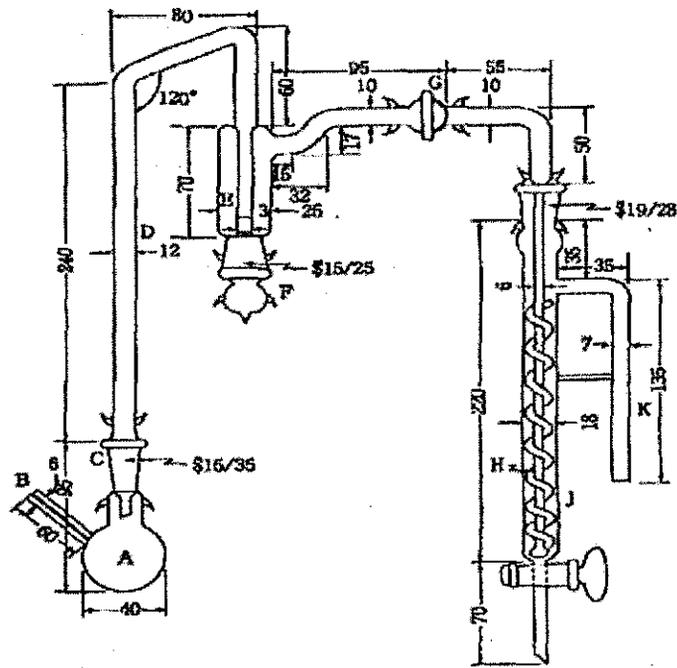
(2) エトキシ基 本品を乾燥し、その約 25 mg を精密に量り、次に示す操作法により試験を行う。

(i) 洗浄液 赤リン 1 g を水 100 mL に懸濁させる。

(ii) 吸収液 酢酸カリウム 15 g を酢酸 (100) / 無水酢酸混液 (9 : 1) 150 mL に溶かし、その 145 mL を量り、臭素 5 mL を加える。用時製する。

(iii) 操作法 ガス洗浄部 E に洗浄液を約 1/2 の高さまで入れ、また、吸尿管 J に吸収液約 20 mL を入れる。本品を乾燥し、その約 25 mg を精密に量り、分解フラスコ A に入れ、次に沸騰石とヨウ化水素酸約 6 mL を加える。A のすり合わせ連結部 C をヨウ化水素酸 1 滴でぬらして空冷部 D に接続し、更に球面すり合わせ連結部 G を適当なシリコン樹脂をつけて連結し、装置を組み立てる。ガス導入管 B より窒素又は二酸化炭素を通じ、適当な調節器を用いて E 中に出る気泡が 1 秒につき 2 個程度になるように調節する。A を油浴に浸し、浴の温度が 20 ~ 30 分後、150°C になるように加熱し、更に同温度で 60 分間煮沸する。油浴を外し、ガスを通したまま放冷し、冷後、G を取り外し、J の内容物を酢酸ナトリウム三水和物溶液 (1→5) 10 mL を入れた 500 mL の共栓三角フラスコに流し出し、水で数回洗い込み、更に水を加えて約 200 mL とする。振り混ぜながら臭素の赤色が消えるまでギ酸を滴加した後、更に 1 mL を加える。次にヨウ化カリウム 3 g 及び希硫酸 15 mL を加え、栓をして軽く振り混ぜ、5 分間放置した後、遊離したヨウ素を 0.1 mol/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 1 mL)。同様の方法で空試験を行い、補正する。

0.1 mol/L チオ硫酸ナトリウム液 1 mL = 0.7510 mg C_2H_3O



数字はmmを示す

- | | |
|--------------|----------------|
| A : 分解フラスコ | F : ガス検 |
| B : ガス導入管 | G : 球面すり合わせ連結部 |
| C : すり合わせ連結部 | H : ガス増管 |
| D : 空冷部 | J : 吸収管 |
| E : ガス洗淨部 | K : 換ガス管 |

エトキシ基定量装置

貯法 容 器 密閉容器.

投与経路 経口投与.

医薬品添加物各条の部キサンタンガムの条を次のように改める。

109058

キサンタンガム

Xanthan Gum

本品は炭水化物をキサントモナス属菌 *Xanthomonas Campestris* を用いて発酵させ、精製した後、乾燥し、粉碎したもので、主としてD-グルコース、D-マンノース、D-グルクロン酸のナトリウム、カリウム及びカルシウム塩からなる多糖類である。

性状 本品は帯黄白色～淡黄褐色の粉末で、わずかに特異なおいがある。

本品は水又は熱湯に溶けやすく、エタノール (99.5) 又はジエチルエーテルにほと

んど溶けない。

確認試験

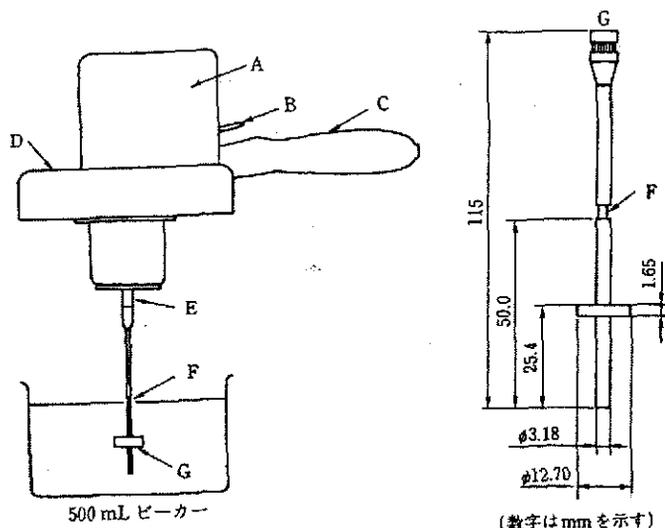
(1) 本品 1g を温湯 100 mL にかき混ぜながら加えるとき、粘稠性のある液となる。

(2) 本品 1.5 g にローカストビーンガム末 1.5 g を加えて混合した後、あらかじめ 80°C に加温した温湯 300 mL 中に激しくかき混ぜながら徐々に加え、60°C で 30 分間かき混ぜた後、放冷して室温とし、更に 2 時間以上放置するとき、堅いゴム状のゲルを形成する。また、本品につき、ローカストビーンガム末を加えないで同様の操作を行うとき、液はやや粘稠性のある液となり、ゲルを形成しない。

粘度

(1) 装置 ブロックフィールド型粘度計を用いる。

ブロックフィールド型粘度計



- | | |
|-------------|------------|
| A : 同期電動機 | E : ジョイント |
| B : クラッチレバー | F : 浸液マーク |
| C : 把手 | G : 3号ローター |
| D : 目盛版 | |

(2) 操作法 本品の換算した乾燥物 3.00 g に対応する量を正確に量り、塩化カリウム 3.00 g と混合し、水 294 g を入れた 500 mL のビーカーに入れ、なるべく気泡が入らないように分散させ、更に 2 時間かき混ぜて溶かした後、気泡を除き、温度 $25 \pm 0.5^\circ\text{C}$ に調整し、試料溶液とする。ローター G をジョイント E に取り付け、気泡が付着しないようにして浸液マーク F まで試料溶液中にローターを浸せきし、ローターを毎分 60 回転させる。30 秒後に回転を停止させ、目盛 D を読み取り、換算乗数を乗じる。

3号ローター 換算乗数：20

本品の粘度は $600 \text{ mPa}\cdot\text{s}$ 以上である。また、試料溶液の温度を $65 \pm 0.5^\circ\text{C}$ に調整し、同様の方法で試験する。25°C 及び 65°C における粘度を V_1 及び V_2 とするとき、 V_1/V_2

は 1.02 ~ 1.45 である。

pH 本品 1.0 g を水 100 mL に溶かした液の pH は 5.0 ~ 8.0 である。

純度試験

(1) 溶状 本品 0.5 g を熱湯 100 mL によくかき混ぜて溶かすとき、不溶物を認めない。

(2) 重金属 本品 1.0 g をとり、第 2 法により操作し、試験を行う。比較液には鉛標準液 2.0 mL を加える (20 ppm 以下)。

(3) ヒ素 本品 2.5 g を分解フラスコにとり、硝酸 20 mL を加え、流動状となるまで穏やかに加熱する。冷後、硫酸 5 mL を加え、白煙が発生するまで加熱する。必要ならば、冷後、更に硝酸 5 mL を加えて加熱する。この操作を液が無色 ~ 淡黄色となるまで繰り返す。冷後、シュウ酸アンモニウム飽和溶液 15 mL を加え、再び白煙が発生するまで加熱する。冷後、水を加えて 25 mL とする。この液 5 mL を検液とし、試験を行う。ただし、比較液はヒ素標準液 5.0 mL を分解フラスコにとり、硝酸 20 mL を加え、以下、試料と同様に操作する (2 ppm 以下)。

乾燥減量 15.0% 以下 (2 g, 105°C, 3 時間)。

灰分 5.5 ~ 16.0%

ピルビン酸含量 本品 0.6 g をとり、水を加えて正確に 100 mL とする。この液 10 mL を正確に量り、1 mol/L 塩酸試液 20 mL を正確に加え、その質量を精密に量り、還流冷却器を付けて水浴上で 3 時間加熱する。冷後、フラスコ内容物の質量を還流前の質量に水で補正する。この液 2 mL を正確に量り、2,4-ジニトロフェニルヒドラジンの 2 mol/L 塩酸試液溶液 (1→200) 1 mL を正確に加えて振り混ぜ、5 分間放置した後、酢酸エチル 5 mL ずつで 2 回抽出する。酢酸エチル抽出液を合わせ、炭酸ナトリウム溶液 (1→10) 5 mL ずつで 3 回抽出する。全抽出液を合わせ、炭酸ナトリウム溶液 (1→10) を加えて正確に 100 mL とし、試料溶液とする。別にピルビン酸 0.30 g をとり、水を加えて正確に 100 mL とする。この液 1 mL を正確に量り、水を加えて正確に 100 mL とする。この液 2 mL を正確に量り、2,4-ジニトロフェニルヒドラジンの 2 mol/L 塩酸試液溶液 (1→200) 1 mL を正確に加え、以下試料溶液と同様に操作し、比較液とする。これらの液につき、水を対照とし、波長 375 nm における吸光度を測定するとき、試料溶液の吸光度は比較液の吸光度より大きい。

貯法 容器 密閉容器。

投与経路 経口投与、一般外用剤、殺虫剤。

医薬品添加物各条の部黒酸化鉄の条を次のように改める。

109024

黒酸化鉄

Black Iron Oxide
黒色酸化鉄、マグネタイト

本品は主として四三酸化鉄 (Fe_3O_4 : 231.53) からなる。

本品を乾燥したものは定量するとき、四三酸化鉄 (Fe_3O_4) 90.0% 以上を含む。

性状 本品は黒色の粉末で、においはない。

本品は水、エタノール (95) 又はジエチルエーテルにほとんど溶けない。

本品は過量の塩酸又は硫酸に溶ける。

確認試験

(1) 本品 0.1 g に希硫酸 10 mL を加え、加熱して溶かし、冷却した液は第二鉄塩の定性反応 (3) を呈する。

(2) (1) の液にヘキサシアノ鉄(III)酸カリウム試液 1 滴を加えるとき、青色の沈殿を生じ、希塩酸を追加しても沈殿は溶けない。

純度試験

(1) 水可溶物 本品約 5 g を精密に量り、水約 70 mL を加えて 5 分間煮沸する。冷後、水を加えて 100 mL とし、よくかき混ぜた後、ろ過する。初めのろ液約 10 mL を除き、次のろ液 40 mL を水浴上で蒸発乾固し、残留物を 105 ~ 110°C で 1 時間乾燥するとき、その量は 15 mg 以下である。

(2) 重金属 本品 1.0 g を磁製皿にとり、薄めた塩酸 (1→2) 20 mL を加え、加温して溶かし、1 mL になるまで蒸発濃縮した後、王水 6 mL を加え、水浴上で蒸発乾固する。残留物に 6 mol/L 塩酸試液 5 mL を加えて溶かし、分液漏斗に移す。磁製皿は 6 mol/L 塩酸試液 5 mL ずつで 2 回洗い、洗液は分液漏斗に合わせ、ジエチルエーテル 40 mL で 2 回、次にジエチルエーテル 20 mL で振り混ぜた後、静置し、分離したジエチルエーテル層を除く。水層に塩酸ヒドロキシアニモニウム 0.2 g を加えて溶かし、水浴上で 10 分間加熱した後、フェノールフタレイン試液 1 滴を加え、液が薄い紅色を呈するまでアンモニア水 (28) を加える。冷後、液が無色となるまで希酢酸を滴加し、次いで希酢酸 4 mL を加えてよく振り混ぜ、必要があればろ過し、水を加えて 50 mL とする。これを検液とし、試験を行う。比較液は鉛標準液 3.0 mL をとり、薄めた塩酸 (1→2) 20 mL を加え、以下検液と同様に操作する (30 ppm 以下)。

(3) ヒ素 本品 0.2 g に薄めた塩酸 (1→2) 30 mL を加え、加温して溶かし、水浴上で蒸発濃縮し、約 5 mL とする。この液に温湯 5 mL を加えてろ過し、残留物は温湯 5 mL ずつで 3 回洗う。洗液はろ液に合わせ検液とし、試験を行う (10 ppm 以下)。ただし、中和操作及び薄めた塩酸 (1→2) 5 mL の添加を省略する。また酸性塩化スズ(II)試液の代わりに、塩化スズ(II)二水和物の塩酸溶液 (35→100) を用いる。標準色の調製は、塩化スズ(II)二水和物の塩酸溶液 (35→100) を用いて日局に準じて操作する。

乾燥減量 1.0% 以下 (2g, シリカゲル, 4時間)。

定量法 本品を乾燥し, その約 0.2 g を磁製のるつぼに入れ, その質量を精密に量り, 900°C で2時間強熱する。冷後, 塩酸 5 mL を加え, 水浴上で加温して溶かす。冷後, るつぼの内容物をヨウ素瓶に移し, 更に水 25 mL で洗い込む。ヨウ化カリウム 3 g を加え, 密栓し, 暗所で15分間放置した後, 水 100 mL を加え, 遊離したヨウ素を 0.1 mol/L チオ硫酸ナトリウム液で滴定する。ただし, 滴定の終点は液が終点近くで淡黄色になったとき, デンプン試液 3 mL を加え, 生じた青色が脱色するときとする。同様な方法で空試験を行い, 補正する。

0.1 mol/L チオ硫酸ナトリウム液 1 mL = 7.985 mg Fe_2O_3

四三酸化鉄 (Fe_3O_4) の量 (%) = 三二酸化鉄 (Fe_2O_3) の量 (%) \times 0.9666

貯法 容器 密閉容器。

投与経路 経口投与, 一般外用剤。

医薬品添加物各条の部結晶セルロース・カルメロースナトリウムの条を次のように改める。

120002

結晶セルロース・カルメロースナトリウム

Microcrystalline Cellulose · Carmellose Sodium

本品は容易に微分散するように結晶セルロース (日局) とカルメロースナトリウム (日局) を混合したものである。

本品は定量するとき, 換算した乾燥物に対し, 80% 以上の結晶セルロース及び表示量の 75~125% に対応するカルメロースナトリウムを含む。

本品にはカルメロースナトリウムの含量 (%) 及びその水分散液の粘度 (mPa·s) を表示すると共に, 粘度を試験するときの水分散液の濃度 (%) を表示する。

性状 本品は白色~帯黄白色の粉末で, におい及び味はない。

本品はエタノール (95) 又はジエチルエーテルにほとんど溶けない。

本品に水を加えるとき, 一部溶解し懸濁液となる。

確認試験

(1) 本品 1 mg にリン酸 1 mL を加え, 水浴上で30分間加熱する。次にカテコールのリン酸溶液 (1→500) 4 mL を加えて30分間加熱するとき, 液は赤色を呈する。

(2) 本品 6.0 g をとり, 水 300 mL を加え, ホモジナイザーで毎分 18000 回転で5分間かき混ぜるとき, 液は白色不透明な分散懸濁状を呈し, 放置しても分離沈降を認めない。

(3) (2) の懸濁液を塩化アルミニウム(Ⅲ)六水和物溶液 (1→10) に数滴滴加するとき、液滴は白色不透明の粒状となり、放置しても分散しない。

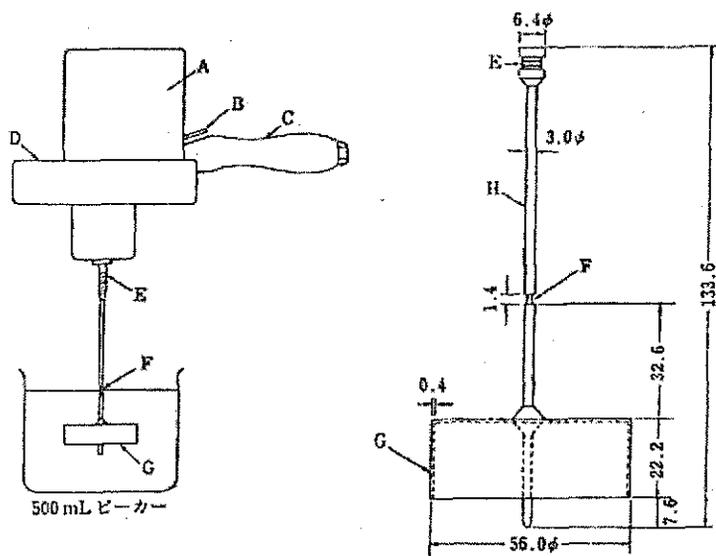
粘度

(1) 装置 ブルックフィールド型粘度計を用いる。

(2) 操作法 表示濃度に従い、本品の換算した乾燥物につき、懸濁液 400 g に対応する量を正確に量り、あらかじめ水約 200 g を入れた 500 mL のホモジナイザー用コップに入れ、更に水を加えて内容物の質量を 400 g とする。毎分 18000 回転に調整できるホモジナイザーを用い、初めに毎分約 5000 回転で 15 秒間かき混ぜる。次に 5 秒間で回転数を毎分 18000 回転に上げ、正確に 2 分間かき混ぜる。ホモジナイザーの回転を止めた後、直ちに分散懸濁液を 500 mL のビーカーに移し、試料溶液とする。ローター H をジョイント E に取り付け、気泡が付着しないように注意して浸液マーク F まで試料溶液中にローターを浸せきする。ただし、試料溶液の温度は 20℃ とする。ホモジナイザーの回転を停止してから 60 秒後に、ローターを毎分 20 回転の速度で 30 秒間回転後、目盛 D を読みとり、換算乗数を乗ずる。粘度は表示粘度の 60 ~ 140 % である。

1号ローター 換算乗数：5

ブルックフィールド型粘度計



(数字はmmを示す)

- | | | |
|-------------|-----------|----------------|
| A : 同期電動機 | D : 目盛板 | G : ローター |
| B : クラッチレバー | E : ジョイント | H : 1号ローター |
| C : 把手 | F : 浸液マーク | (500 mPa·s 未満) |

pH 本品 1.0 g をとり、少量ずつ温湯 100 mL にかき混ぜながら加えて懸濁させ、冷却

した液の pH は 6.0 ~ 8.0 である。

純度試験

(1) 塩化物 本品 0.5 g をとり、水 45 mL を加え、よくかき混ぜた後、硝酸 3 mL を加え、更に水を加えて 50 mL とする。この液を約 3000 回転で 5 分間遠心分離した後、その分離液を必要ならばろ過し、初めのろ液 10 mL を捨て、次のろ液 10 mL をとる。この液に水を加えて 50 mL とする。これを検液とし試験を行う。比較液には 0.01 mol/L 塩酸 1.00 mL を加える (0.355 % 以下)。

(2) 硫酸塩 本品 0.5 g をとり、水 45 mL を加え、よくかき混ぜた後、塩酸 4 mL を加え、更に水を加えて 50 mL とする。この液を約 3000 回転で 5 分間遠心分離した後、その分離液を必要ならばろ過し、初めのろ液 10 mL を捨て、次のろ液 10 mL をとる。この液に水を加えて 50 mL とする。これを検液とし試験を行う。比較液には 0.005 mol/L 硫酸 1.00 mL を加える (0.480 % 以下)。

(3) 重金属 本品 2.0 g をとり、第 2 法により操作し、試験を行う。比較液には鉛標準液 2.0 mL を加える (10 ppm 以下)。

(4) ヒ素 本品 1.0 g を白金製、石英製又は磁製のろつぼにとる。これに硝酸マグネシウム六水和物のエタノール (95) 溶液 (1→10) 10 mL を加え、エタノール (95) に点火して燃焼させた後、徐々に加熱して灰化する。もしこの方法で、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。冷後、残留物に希塩酸 10 mL を加え、水浴上で加温して溶かす。これを検液とし、試験を行う (2 ppm 以下)。

(5) でんぷん 確認試験 (2) の懸濁液にヨウ素試液 3 mL を加えるとき、液は青色～青紫色を呈しない。

乾燥減量 8.0 % 以下 (1 g, 105°C, 3 時間)。

強熱残分 3.5 % 以下 (2 g)。

定量法

(1) 結晶セルロース 本品約 3 g を精密に量り、希塩酸 30 mL を加え、還流冷却器を付けて水浴中で 15 分間加熱する。冷後、質量既知のガラスろ過器 (G4) を用いてろ過し、残留物を温湯で洗い、洗液に硝酸銀試液を加えても混濁しなくなるまで洗い、ガラスろ過器を 105°C で 4 時間乾燥して質量を精密に量り、残留物の質量を計算する。次にその約 0.125 g を精密に量り、約 25 mL の水を加え、更に 1/12 mol/L ニクロム酸カリウム液 50 mL を正確に加えて混合する。硫酸 100 mL を徐々に加えた後、沸騰し始めるまで加熱する。冷後、水を加えて正確に 250 mL とする。この液 50 mL を正確に量り、0.1 mol/L 硫酸アンモニウム鉄(II)液で滴定する (電位差滴定法)。同様な方法で空試験を行い、補正する。

0.1 mol/L 硫酸アンモニウム鉄(II)液 1 mL = 0.6755 mg セルロース

(2) カルメロースナトリウム 本品約 2 g を精密に量り、酢酸 (100) 75 mL を加え、還流冷却器を付け、130°C の油浴中で 2 時間加熱する。冷後、0.1 mol/L 過塩素酸・1,4-

ジオキサン液で滴定する（電位差滴定法）。同様の方法で空試験を行い、補正する。

0.1 mol/L 過塩素酸・1,4-ジオキサン液 1 mL

= 30.653 mg カルメロースナトリウム

貯法 容 器 密閉容器。

投与経路 経口投与，一般外用剤。

医薬品添加物各条の部結晶セルロース（粒）の条を次のように改める。

110913

結晶セルロース（粒）

Microcrystalline Cellulose Spheres

本品は、 α -セルロースを鉱酸で部分的に解重合し精製したものを、水で造粒し粒としたものである。

性状 本品は白色～帯黄白色の粒で、におい及び味はない。

本品は水、エタノール（95）又はジエチルエーテルにほとんど溶けない。

確認試験

（1）本品 1 mg にリン酸 1 mL を加え、水浴上で 30 分間加熱する。次にカテコールのリン酸溶液（1→500）4 mL を加えて 30 分間加熱するとき、液は赤色を呈する。

（2）塩化亜鉛 20 g 及びヨウ化カリウム 6.5 g を水 10.5 mL に溶かし、ヨウ素 0.5 g を加えて 15 分間振り混ぜる。この液 2 mL 中に本品約 50 mg を時計皿上で分散するとき、分散物は青紫色を呈する。

（3）本品 30 g に水 270 mL を加え、高速度（毎分 18000 回転）で 5 分間混ぜた後、その 100 mL を 100 mL のメスシリンダーに入れ、3 時間放置するとき、液は白色不透明で、気泡のない分散状を呈し、液の分離を認めない。

pH 本品 5.0 g に新たに煮沸し冷却した水 40 mL を加え、20 分間振り混ぜた後、遠心分離して得た上澄液の pH は 5.5～7.0 である。

純度試験

（1）水可溶物 本品 5.0 g に水 80 mL を加え、10 分間振り混ぜた後、ろ紙を用いてろ過し、初めのろ液 20 mL を除き、次のろ液 40 mL をとり、水浴上で蒸発乾固する。残留物を 105℃ で 1 時間乾燥するとき、その量は 4.0 mg 以下である。

（2）重金属 本品 2.0 g をとり、第 2 法により操作し、試験を行う。比較液には鉛標準液 2.0 mL を加える（10 ppm 以下）。

（3）ヒ素 本品 1.0 g をとり、第 3 法により検液を調製し、試験を行う。ただし、硝酸マグネシウム六水和物のエタノール（95）溶液（1→50）10 mL を加えた後、過

酸化水素 (30) 1.5 mL を加え、点火して燃焼させる (2 ppm 以下)。

(4) でんぷん 確認試験(3) で得た液 20 mL にヨウ素試液 2～3 滴を加えるとき、液は青色～青紫色を呈しない。

乾燥減量 7.0% 以下 (1g, 105°C, 3 時間)。

強熱残分 0.05% 以下 (2g)。

粒度 本品 10.0 g を正確に量り、140 号 (106 μm) ふるいを用いて製剤の粒度の試験法に準じて試験を行うとき、140 号 (106 μm) ふるいを通過するものは全量の 5% 以下である。

貯法 容器 密閉容器。

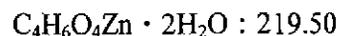
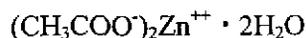
投与経路 経口投与。

医薬品添加物各条の部酢酸亜鉛の条を次のように改める。

107756

酢酸亜鉛

Zinc Acetate



本品は定量するとき、酢酸亜鉛 ($\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_4\text{Zn} \cdot 2\text{H}_2\text{O}$) 99.0% 以上を含む。

性状 本品は無色の結晶又は白色の結晶性の粉末で、わずかに酢酸 (31) のにおいがある。

本品は水に溶けやすく、エタノール (95) にやや溶けにくく、ジエチルエーテルにほとんど溶けない。

確認試験 本品の水溶液 (1→20) は亜鉛塩及び酢酸塩の定性反応を呈する。

純度試験

(1) 溶状 本品 2.0 g に水 20 mL 及び酢酸 (31) 0.2 mL を加えて溶かすとき、液は無色澄明である。

(2) 塩化物 本品 1.0 g をとり、試験を行う。比較液には 0.01 mol/L 塩酸 0.25 mL を加える (0.009% 以下)。

(3) 硫酸塩 本品 2.0 g をとり、試験を行う。比較液には 0.005 mol/L 硫酸 0.35 mL を加える (0.008% 以下)。

(4) 硝酸塩 本品 1.0 g を水 10 mL に溶かし、インジゴカルミン試液 2 滴及び硫酸 10 mL を加えるとき、液は 10 分間持続する青色を呈する。

(5) アンモニウム 本品 1.0 g をとり、試験を行う。比較液にはアンモニウム標準液 2.0 mL を用いる (0.002% 以下)。

(6) 重金属 本品 1.0 g をネスラー管にとり、水 10 mL に溶かし、シアン化カリウム試液 20 mL を加え、よく振り混ぜ、硫化ナトリウム試液 2 滴を加え、5 分間後に白紙を背景として上方から観察するとき、次の比較液より濃くない (10 ppm 以下)。

比較液：鉛標準液 1.0 mL に水 10 mL 及びシアン化カリウム試液 20 mL を加え、よく振り混ぜ、硫化ナトリウム試液 1 滴を加える。

(7) 鉄 本品 2.0 g をとり、第 1 法により検液を調製し、A 法により試験を行う。比較液には鉄標準液 1.0 mL を加える (5 ppm 以下)。

(8) アルカリ土類金属又はアルカリ金属 本品 2.0 g に水 120 mL 及びアンモニア試液 10 mL を加えて溶かし、硫化水素試液を加えて沈殿を完結させ、水を加えて正確に 200 mL としてよく振り混ぜ、乾燥ろ紙を用いてろ過する。初めのろ液 20 mL を除き、次のろ液 100 mL を正確に量り、硫酸 5 滴を加えて蒸発乾固し、更に強熱するとき、残留物は 5.0 mg 以下である。

(9) ヒ素 本品 2.0 g をとり、第 1 法により検液を調製し、試験を行う (1 ppm 以下)。

定量法 本品約 0.5 g を精密に量り、水に溶かし、正確に 200 mL とする。この液 20 mL を正確に量り、水 80 mL 及び pH 10.7 のアンモニア・塩化アンモニウム緩衝液 2 mL を加え、0.01 mol/L エチレンジアミン四酢酸二水素二ナトリウム液で滴定する (指示薬：エリオクロムブラック T・塩化ナトリウム指示薬 0.04 g)。同様の方法で空試験を行い、補正する。

0.01 mol/L エチレンジアミン四酢酸二水素二ナトリウム液 1 mL

= 2.1950 mg $C_4H_6O_4Zn \cdot 2H_2O$

貯法 容 器 気密容器。

投与経路 皮下注射。

医薬品添加物各条の部ジエチレングリコールの条の次に次の一条を加える。

102470

ジェランガム

Gellan Gum

ジェラン多糖類

本品は炭水化物をスフィンゴモナス属菌 *Sphingomonas elodea* を用いて発酵させ、精製した後、乾燥し、粉碎したもので、主として D-グルコース、L-ラムノース、D-

グルクロン酸のカリウム塩からなる多糖類である。

本品を乾燥したものを定量するとき、ジェランガム 85.0～103.0% を含む。

性状 本品は類白色の粉末である。

本品は熱湯に溶けにくく、エタノール (99.5) にほとんど溶けない。

本品は、水を加えるとき、膨潤する。

確認試験

(1) 本品 1g に水 100 mL を加えて 2 時間かき混ぜて溶かす。この液の少量をピペットにとり、塩化カルシウム溶液 (1→10) に加えるとき、線状のゲルが直ちに生じる。

(2) (1) で得られた液 90 mL に塩化ナトリウム 0.5 g を加え、この液をかき混ぜながら、80℃ に加熱し、1 分間保った後、室温まで放冷するとき、ゲルを生じる。

純度試験

(1) 鉛 本品 5.0 g を白金るつぼにとり、少量の硫酸を加え、初めは弱く注意しながら加熱し、次第に強く加熱し、時々揺り動かしながら、なるべく低温で内容物が灰化するまで加熱する。冷後、少量の硫酸を加え、白煙が生じなくなるまで徐々に加熱する。次に、恒量になるまで 500±50℃ で強熱する。残留物に少量の薄めた硝酸 (1→150) を加えて溶かし、更に薄めた硝酸 (1→150) を加えて 10 mL とし、試料溶液とする。別に鉛標準液 1.0 mL を正確に量り、薄めた硝酸 (1→150) を加えて正確に 10 mL とし、標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液につき、次の条件で原子吸光光度法により試験を行うとき、試料溶液の吸光度は標準溶液の吸光度以下である (2 ppm 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：283.3 nm

(2) ヒ素 本品 0.67 g をとり、第 3 法により検液を調製し、試験を行う (3 ppm 以下)。

(3) 総窒素 本品約 0.1 g を精密に量り、窒素定量法により試験を行う。

0.025 mol/L 硫酸 1 mL = 0.700 mg N

窒素 (N : 14.01) の量は 2.5% 以下である。

乾燥減量 8.0% 以下 (1g, 105℃, 2.5 時間)。

灰分 4.0～16.0% (2g, 乾燥物換算, 生薬試験法の灰分の項を準用する)。

定量法 あらかじめクロマトグラフィー用ケイソウ土約 1g を精密に量り、ガラスろ過器 (G3) に加えて均一になるように広げ、105℃ で 5 時間乾燥し、デシケーター中で放冷した後、質量を精密に量る。本品を乾燥し、その約 0.2 g を精密に量り、水 50 mL を加えて水浴中でよくかき混ぜて溶解し、60～70℃ に加温した 2-プロパノール 200 mL を加えてよくかき混ぜた後、一夜放置する。得られた沈殿を薄めた 2-プロパノール

ル (39→50) を用いて、先のガラスろ過器 (G3) でろ過する。残留物を 20 mL の薄めた 2-プロパノール (39→50) で 3 回洗った後、10 mL の薄めた 2-プロパノール (39→50) で 2 回洗う。このガラスろ過器 (G3) を 105°C で一夜乾燥した後、質量を精密に量る。次式によりジェランガムの量を求める。

$$\text{ジェランガムの量 (\%)} = M_T / M_S \times 100$$

M_T : 残留物の質量 (g)

M_S : 本品の秤取量 (g)

貯法 容器 密閉容器。

投与経路 耳鼻科用剤。

医薬品添加物各条の部脂環族飽和炭化水素樹脂の条を次のように改める。

109992

脂環族飽和炭化水素樹脂

Alicyclic Saturated Hydrocarbon Resin

本品は石油ナフサを高温で分解して得られる不飽和炭化水素を重合した分子量 1200 ~ 1400 の淡黄色の熱可塑性樹脂に、水素を付加させて脂環構造とした水素化樹脂である。

性状 本品は無色透明のガラス状の粒及び塊又は白色の結晶性の粉末で、においはないか、又はわずかに特異なにおいがある。

本品はジエチルエーテル又はヘキサンに溶けやすく、水又はエタノール (95) にほとんど溶けない。

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 2920 cm^{-1} 、2850 cm^{-1} 、1445 cm^{-1} 及び 1375 cm^{-1} 付近に吸収を認める。

軟化点 90 ~ 125°C

(1) 装置 図 1 ~ 5 に示すものを用いる。

A : 鋼球 (径 9.5 mm, 質量 3.5 g)

B : 環 (黄銅製で、その概略は図 2 による)

C : 環の支持板 (金属製で、その概略は図 3 による)

D : 底板 (その概略は図 4 による。対流孔 J を 40 個もつ)

E : 定置板 (その概略は図 5 による)

F : 温度計 (その水銀球の中心が、環の指示板 C の下面と同じ高さになるようにする)

- G : ガラス容器
- H : 環の支持孔
- I : 温度計の水銀球の入る穴
- J : 対流孔 (径約4mm)

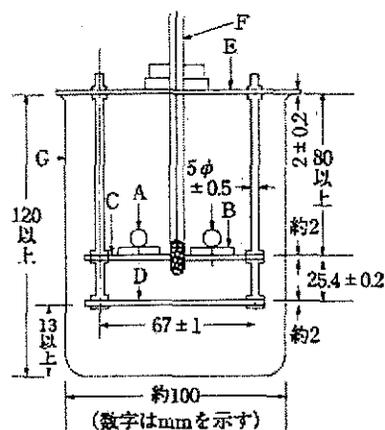


図1

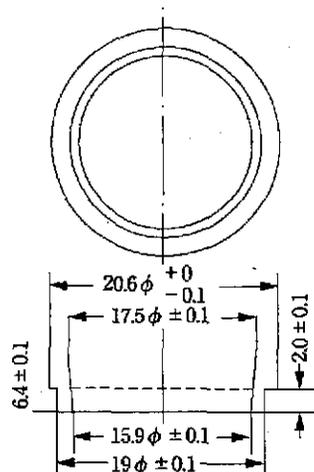


図2

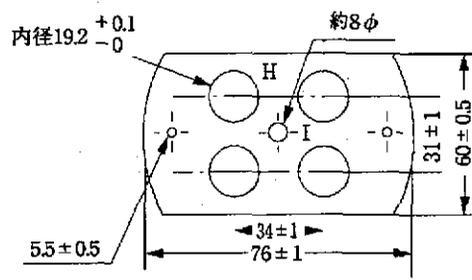


図3

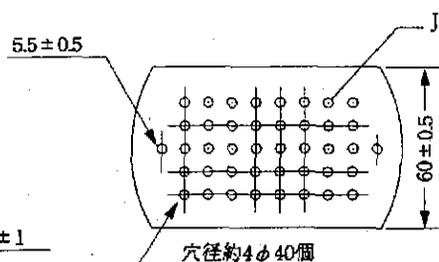


図4

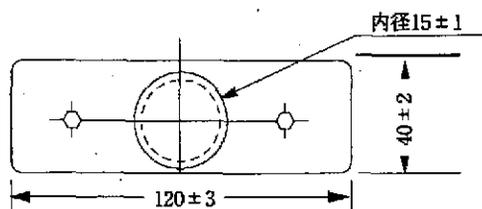


図5

(図2～図5 数字はmmを示す)

(2) 操作法 試料をできるだけ低温で融解し、次に環 B を平らな金属板の上に置き、融解した試料を泡が入らないように注意しながら B の中に満たし、室温で 40 分間放置し、少し加熱した小刀で、B の上端を含む平面から盛り上がった部分を切りとる。次にガラス容器 G に、シリコン油を深さ 90 mm 以上となるまで入れ、予想した軟化点の約 60°C 下の温度に保つ。B 中の試料の表面の中央に鋼球 A を載せ、この B

を支持孔Hにはめる。次にBの上面からシリコン油までの距離を 50 ± 2 mmとし、15～20分間放置した後、加熱を始める。毎分 $5 \pm 0.5^\circ\text{C}$ 上がるように加熱を続ける。試料が次第に軟化してBから流れ落ちて底板Dに接触したときの温度を軟化点とする。測定は1回に4個のBを用いて2回以上行い、その平均値をとる。

純度試験

(1) 重金属 本品の粉末1.0 gをとり、第4法により操作し、試験を行う。比較液には鉛標準液2.0 mLを加える(20 ppm以下)。

(2) ニッケル 本品5.0 gを石英又は磁製のるつぼに量り、初めは注意して弱く加熱し、炭化した後、強熱して灰化する($500 \pm 20^\circ\text{C}$)。冷後、塩酸1 mLを加えて水浴上で蒸発乾固し、残留物を希塩酸3 mLに溶かした後、水7 mLを加える。次に臭素試液1 mL及びクエン酸一水和物溶液(1→5)1 mLを加えた後、アンモニア試液5 mLを加えてアルカリ性とし、流水中で冷却する。この液にジメチルグリオキシム試液1 mLを加え、更に水を加えて20 mLとし、検液とする。検液を5分間放置するとき、その液の呈する色は次の比較液より濃くない。

比較液：塩酸1 mLを水浴上で蒸発乾固した後、ニッケル標準液1 mL及び希塩酸3 mLを加え、更に水6 mLを加える。以下検液の調製法と同様に操作し、水を加えて20 mLとした後、5分間放置する。

(3) 塩素化合物 本品0.30 gを磁製のるつぼにとり、炭酸カルシウム0.7 gを加えてよく混ぜた後、弱く加熱して灰化する。冷後、残留物を希硝酸20 mLに溶かし、ろ過し、ろ液に水を加えて50 mLとする。この液に硝酸銀試液0.5 mLを加えた液の混濁は次の比較液より濃くない(0.083%以下)。

比較液：炭酸カルシウム0.7 gを希硝酸20 mLに溶かし、ろ過する。残留物を水15 mLで洗い、ろ液及び洗液を合わせ、0.01 mol/L塩酸0.70 mL及び水を加えて50 mLとし、硝酸銀試液0.5 mLを加える。

(4) 低重合物 本品を乳鉢にて細かく粉碎し、この約10 gを精密に量り、メタノール10 mLを加え、還流冷却器を付け、時々振り混ぜながら水浴上で1時間加熱した後、冷所に1時間静置する。上澄液を質量既知のフラスコに移し、約 50°C で溶媒を留去した後、デシケーター(減圧)で20時間乾燥するとき、その量は1.2%以下である。

強熱残分 0.10%以下(2 g)。

貯法 容 器 密閉容器。

投与経路 一般外用剤、その他の外用。

医薬品添加物各条の部脂肪族炭化水素樹脂の条を次のように改める。

120265

脂肪族炭化水素樹脂

Aliphatic Hydrocarbon Resin

本品はナフサを高温で分解して得られる 1,3-ペンタジエンを主成分とする C_5 留分を共重合した樹脂である。

性状 本品は淡黄色又は淡褐色の粒状又は板状の固体で、においはないか、又はわずかに特異なおいがある。

本品はヘキサンに溶けやすく、水又はエタノール (99.5) にほとんど溶けない。

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 2960 cm^{-1} 、 2930 cm^{-1} 、 2870 cm^{-1} 、 1457 cm^{-1} 、 1375 cm^{-1} 及び 968 cm^{-1} 付近に吸収を認める。

比重 d_{20}^{20} : 0.950 ~ 0.990

軟化点 60 ~ 90°C

(1) 装置 図1~5に示すものを用いる。

A : 鋼球 (径 9.5 mm, 質量 3.5 g)

B : 環 (黄銅製で、その概略は図2による)

C : 環の支持板 (金属製で、その概略は図3による)

D : 底板 (その概略は図4による。対流孔 J を 40 個もつ)

E : 定置板 (その概略は図5による)

F : 温度計 (その水銀の中心が、環の指示板 C の下面と同じ高さになるようにする)

G : ビーカー

H : 環の支持孔

I : 温度計の水銀球の入る穴

J : 対流孔 (径約 4 mm)

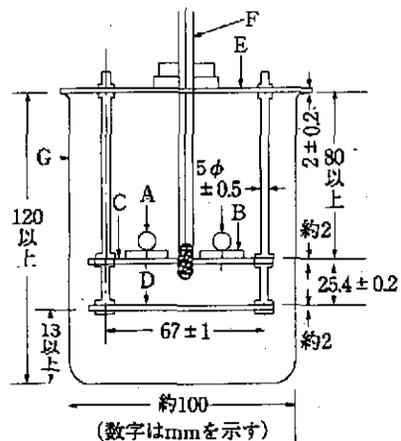


図1

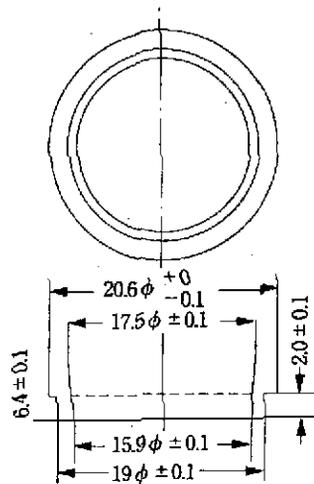


図2

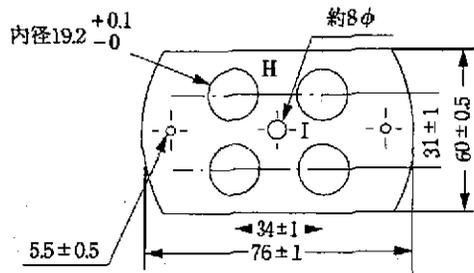


図3

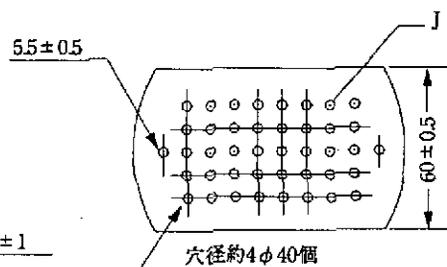


図4

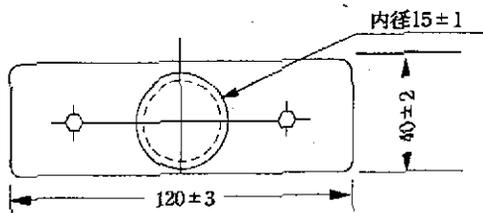


図5

(図2～図5 数字はmmを示す)

(2) 操作法 試料をできるだけ低温で融解し、次に環 B を平らな金属板の上に置き、融解した試料を泡が入らないように注意しながら B の中に満たし、室温で 40 分間放置し、少し加熱した小刀で、B の上端を含む平面から盛り上がった部分を切りとる。次にビーカー G に、新たに煮沸して冷却した水を深さ 90 mm 以上となるまで入れ、水温を予想した軟化点の約 60°C 以下の温度に保つ。B 中の試料の表面中央に鋼球 A を載せ、この B を支持孔 H にはめる。次に B の上面から水面までの距離を 50 ± 2 mm とし、15 ~ 20 分間放置した後、加熱を始める。バーナーの炎は、ビーカーの底の中央と縁の中間に均等に当たるようにする。注意しながら 3 分間加熱した後、1 分間に 5 ± 0.5°C 上がるように加熱を続ける。試料が次第に軟化して B から流れ落ちて底板 D に接触したときの温度を軟化点とする。測定は 1 回に 4 個の B を用いて 2 回以上行い、その平均値をとる。

酸価 1 以下。

純度試験 重金属 本品の粉末 1.0 g をとり、第 2 法により操作し、試験を行う。比較液には鉛標準液 2.0 mL を加える (20 ppm 以下)。

強熱残分 0.10% 以下 (1 g)。

貯法 容 器 密閉容器。

投与経路 一般外用剤、その他の外用剤。

医薬品添加物各条の部 *N,N*-ジメチルアセトアミドの条の次に次の一条を加える。

005219

ジメチルエーテル

Dimethyl Ether

本品は定量するとき、ジメチルエーテル (C_2H_6O) 99.9% 以上を含む。

性状 本品は、沸点が約 $-24^{\circ}C$ の無色澄明の液化ガスで、わずかに特異なにおいがある。

確認試験

(1) 本品を常温で気化し、硫酸 1 mL 及びニクロム酸カリウム試液 3 滴の混液に通じるとき、液は青色を呈する。

(2) 本品 50 mL を 100 mL のビーカーにとり、図 1 及び図 2 に示す高流動点用温度計を入れ、沸騰するときの温度を読むとき、その沸点は $-26.6 \sim -22.6^{\circ}C$ である。

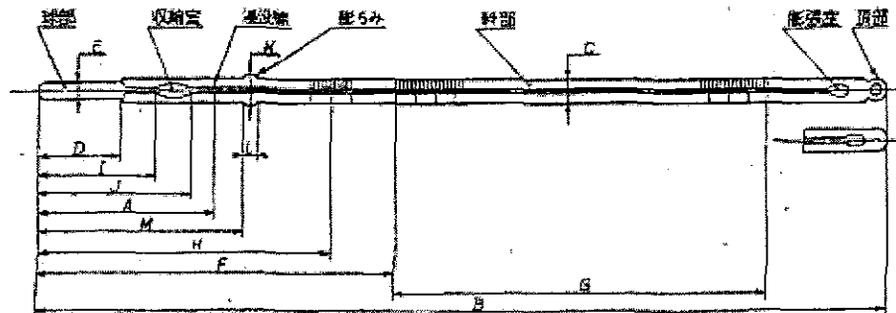


図 1 温度計の寸法

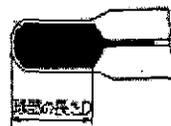


図 2 温度計の球部

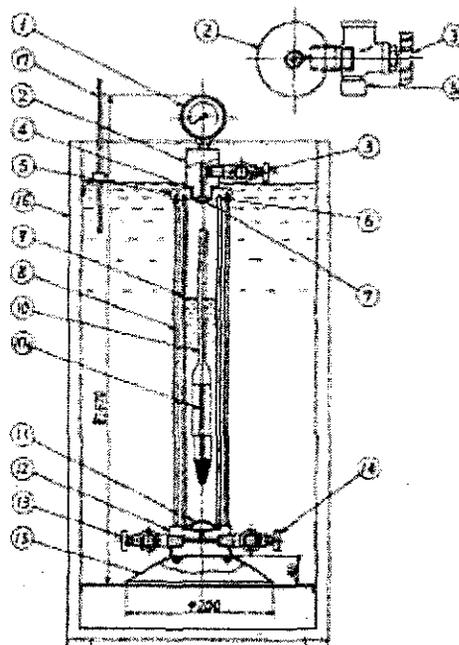
A: 108	E: 幹部より太くなく 5.5 以上
B: 225~235	F: $-88^{\circ}C$ まで 120~130
C: 6.0~8.0	G: 85~85
D: 7~10	H~M: 規定なし

数字は mm を示す

比重 d_{10}^{20} : 0.66 ~ 0.68

(1) 装置 図3に示すものを用いる。

- ①圧力計
- ②アダプタ
- ③排気弁
- ④安全弁
- ⑤Oリング
- ⑥上部鋼板
- ⑦上部ガスケット
- ⑧上部クッション
- ⑨測定ボトル
- ⑩透明シリンダー
- ⑪浮きばかり
- ⑫温度計
- ⑬下部ガスケット・クッション
- ⑭下部鋼板
- ⑮試料入口弁
- ⑯試料出口弁
- ⑰金属台
- ⑱恒温水槽
- ⑳水槽用温度計



(単位はmmを示す)

図3 耐圧シリンダー

(2) 浮きばかり及び温度計の仕様

浮きばかり			温度計		
形式		DME型	形式		DME型
全長	mm	354~366	目盛範囲	°C	-10~40
けい部の直径	mm	6.0以上	浸没		全浸没
胴部の直径	mm	19~22	目量	°C	1
耐圧	MPa	1.5以上	長目盛線	°C	5
有効目盛範囲	g/cm ³	0.650~0.700	目盛数字	°C	10
標準温度	°C	15	目盛部の長さ	mm	50~70
目量	g/cm ³	0.001	目盛誤差	°C	1.0以下
長目盛線	g/cm ³	0.005ごと			
目盛数字	g/cm ³	0.01ごと			
目盛部長さ	mm	125~145			
目盛誤差	g/cm ³	0.001以下			

(3) 操作法 試料容器弁と入口弁⑮を試料導入管でつなぎ、次いで試料容器弁及び⑮を開け、試料適量をとる。試料容器弁及び入口弁⑮を閉じて装置に漏れのないことを確認する。次いで出口弁⑯を開き、透明シリンダー⑨内の空気と試料蒸気の置換を行い、⑨内に試料が液状で残らないように注意しながら試料を揮散させ、⑯を閉じる。次いで試料容器弁及び⑮を開け、⑨内の浮きばかり⑩が浮く状態になるように試料をとり、試料容器弁及び⑮を閉じた後、試料導入管を取り除く。これを 20±0.5°C に調

整した恒温槽に入れ、時々取り出し⑩を破損しないように注意しながら揺り動かし、温度計が $20 \pm 0.5^\circ\text{C}$ を示すまでこの操作を繰り返す。温度計が $20 \pm 0.5^\circ\text{C}$ を示し、⑩が静止したとき、メニスカスの上縁で比重を読む。

純度試験

(1) 酸 (i) 装置 図4及び図5に示すものを用いる。

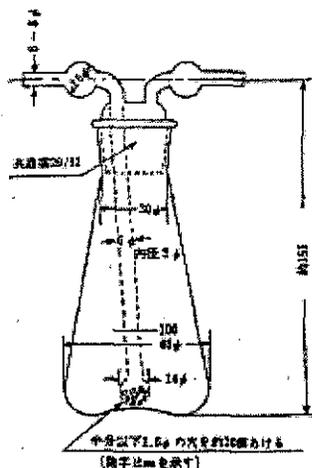


図4 吸収瓶

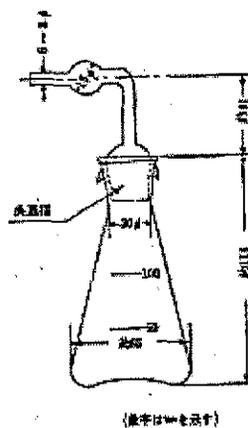


図5 蒸留フラスコ

(ii) 操作法 吸収瓶4本に水100 mLずつを入れ、直列に並べ、隣り合うガス排出管とガス導入管をゴム管で連結し、1本目の吸収瓶のガス導入管には蒸留フラスコの排出管をゴム管で連結する。本品100 gを -50°C 以下に冷却した試料容器から直接又は -50°C 以下に冷却した導入管を用いて試料の液層から蒸留フラスコに移し、室温に放置して蒸発させた後、吸収瓶1本目及び2本目の内容物を広口三角フラスコに移し、更に新たに煮沸して冷却した水10 mLで洗い込み、0.02 mol/L水酸化ナトリウム液で滴定する(指示薬: フェノールフタレイン試液3滴)。ただし、滴定の終点は、液の紅色が30秒間持続する点とする。吸収瓶3本目及び4本目の内容物を広口三角フラスコに移し、新たに煮沸して冷却した水10 mLを加え、これを空試験液とし、同様の方法で空試験を行う。酸の量はHClとして0.0001%以下である。

$$0.02 \text{ mol/L 水酸化ナトリウム液 } 1 \text{ mL} = 0.71 \text{ mg HCl}$$

(2) 蒸発残留物 本品100 gを -50°C 以下に冷却した試料容器から直接又は -50°C 以下に冷却した導入管を用いて試料の液層から質量既知の三角フラスコ又はビーカーに移し、室温で蒸発した後、残留物を 105°C で1時間乾燥するとき、残留物の量は0.002%以下である。

(3) メタノール 本品をドライアイス・エタノール浴で十分に冷却し、試料溶液とする。別にメタノール1 mLを正確に量り、アセトニトリルを加えて正確に100 mLとする。この液1 mLを正確に量り、アセトニトリルを加えて正確に100 mLとし、標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液25 μL ずつを正確にとり、次の条件でガスクロ

マトグラフィーにより試験を行う。試料溶液のメタノールのピーク面積は標準溶液のメタノールのピーク面積より大きくない（0.01%以下）。

試験条件

検出器：熱伝導度型検出器

カラム：内径3 mm，長さ5 mのステンレス管に，ガスクロマトグラフィー用ポリエチレングリコール20Mを180～250 μmのガスクロマトグラフィー用ケイソウ土に20%の割合で被覆したものを充てんする。

カラム温度：80℃付近の一定温度

検出器温度：130℃付近の一定温度

キャリアーガス：ヘリウム

流量：ジメチルエーテルの保持時間が約3分になるように調整する。

システム適合性

システムの性能：標準溶液25 μLにつき，上記の条件で操作を行うとき，メタノール，アセトニトリルの順に流出し，その分離度は2.5以上である。

システムの再現性：標準溶液1 mLにつき，上記の条件で試験を6回繰り返すとき，メタノールのピーク面積の相対標準偏差は5.0%以下である。

水分 0.005%以下（3～15 g，電量滴定法）。

定量法 本品適量を，密閉型容量不変容器で気化させ，その1 mLをガスクロマトグラフィー用ガス計量管又はシリンジ中に採取する。このものにつき，次の条件でガスクロマトグラフィーにより試験を行う。空気以外の成分の各々のピーク面積を自動積分法により測定し，面積百分率法によりジメチルエーテルの量を求めるとき，99.9%以上である。

試験条件

検出器：熱伝導度型検出器

カラム：内径3 mm，長さ5 m以上のステンレス管に，ガスクロマトグラフィー用マレイン酸ジ*n*-ブチルを149～540 μmのガスクロマトグラフィー用ケイソウ土に20～30%の割合で被覆したものを充てんする。

カラム温度：35℃付近の一定温度

検出器温度：40℃付近の一定温度

キャリアーガス：ヘリウム

流量：ジメチルエーテルの保持時間が約4分になるように調整する。

面積測定範囲：ジメチルエーテルの保持時間の約7倍の範囲

システム適合性

システムの性能：本品1 mLにつき，上記の条件で操作するとき，空気，ジメチルエーテルの順に流出し，その分離度は5以上である。

システムの再現性：本品1 mLにつき，上記の条件で試験を6回繰り返すとき，

ジメチルエーテルのピーク面積の相対標準偏差は2.0%以下である。

貯法

保存条件 40℃以下で保存する。

容 器 耐圧金属製密封容器。

投与経路 一般外用剤，舌下適用，殺虫剤。

医薬品添加物各条の部水酸化アルミニウムの条を次のように改める。

100446

水酸化アルミニウム

Aluminum Hydroxide

Al(OH)₃ : 78.00

本品を乾燥したものは定量するとき，水酸化アルミニウム [Al(OH)₃] 98.0%以上を含む。

性状 本品は白色の結晶性の粉末で，におい及び味はない。

本品は水又はエタノール (95) にほとんど溶けない。

本品は希塩酸，希硫酸又は水酸化ナトリウム試液に大部分溶ける。

確認試験 本品 0.2 g に希塩酸 20 mL を加え，加温した後，遠心分離して得た上澄液はアルミニウム塩の定性反応を呈する。

純度試験

(1) 液性 本品 1.0 g に水 25 mL を加え，よく振り混ぜた後，遠心分離して得た上澄液は中性である。

(2) 塩化物 本品 1.0 g に希硝酸 30 mL 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，冷後，水を加えて 100 mL とし，遠心分離する。上澄液 5 mL に希硝酸 6 mL 及び水を加えて 50 mL とする。これを検液とし，試験を行う。比較液には 0.01 mol/L 塩酸 0.40 mL を加える (0.284% 以下)。

(3) 硫酸塩 本品 1.0 g に希塩酸 15 mL 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，冷後，水を加えて 250 mL とし，遠心分離する。上澄液 25 mL に希塩酸 1 mL 及び水を加えて 50 mL とする。これを検液とし，試験を行う。比較液には 0.005 mol/L 硫酸 1.0 mL を加える (0.480% 以下)。

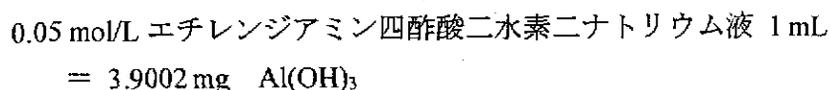
(4) 硝酸塩 本品 0.10 g に水 5 mL を加え，更に硫酸 5 mL を注意して加え，よく振り混ぜて溶かし，冷後，硫酸鉄(II)試液 2 mL を層積するとき，その境界面に褐色の輪帯を生じない。

(5) 重金属 本品 2.0 g に希塩酸 10 mL を加え、加熱して溶かし、必要ならばろ過し、水を加えて 50 mL とする。これを検液とし、試験を行う。比較液は希塩酸 10 mL を蒸発乾固し、鉛標準液 2.0 mL、希酢酸 2 mL 及び水を加えて 50 mL とする (10 ppm 以下)。

(6) ヒ素 本品 0.5 g に希硫酸 5 mL 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、冷後、ろ過する。ろ液 5 mL をとり、これを検液とし、試験を行う (4 ppm 以下)。

乾燥減量 0.5% 以下 (2 g, 105°C, 3 時間)。

定量法 本品を乾燥し、その約 1 g を精密に量り、薄めた硫酸 (1→2) 10 mL を加え、透明になるまで穏やかに加熱し、冷後、水を加えて正確に 200 mL とする。この液 10 mL を正確に量り、0.05 mol/L エチレンジアミン四酢酸二水素二ナトリウム液 25 mL を正確に加え、pH 4.8 の酢酸・酢酸アンモニウム緩衝液 20 mL を加えた後、5 分間煮沸し、冷後、エタノール (95) 50 mL を加え、0.05 mol/L 酢酸亜鉛液で滴定する (指示薬: ジチゾン試液 2 mL)。ただし、滴定の終点は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。



貯法 容器 気密容器。

投与経路 一般外用剤、皮下注射、筋肉内注射。

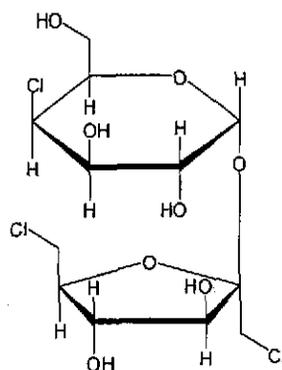
薬品添加物各条の部スクラロースの条を次のように改める。

106968

スクラロース

Sucralose

トリクロロガラクトスクロース



$C_{12}H_{19}Cl_3O_8$: 397.64

本品は定量するとき、換算した脱水物に対し、スクラロース ($C_{12}H_{19}Cl_3O_8$) 98.0～102.0%を含む。

性状 本品は白～淡灰白色の結晶性の粉末で、においはなく、味は極めて甘い。

本品は、水又はメタノールに溶けやすく、エタノール (99.5) にやや溶けやすい。

確認試験

(1) 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し、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。

(2) 本品 1.0 g をメタノール 10 mL に溶かし、試料溶液とする。この液につき、薄層クロマトグラフィーにより試験を行う。試料溶液 5 μ L を薄層クロマトグラフィー用オクタデシルシリル化シリカゲルを用いて調製した薄層板にスポットする。次に塩化ナトリウム溶液 (1→20) /アセトニトリル混液 (7:3) を展開溶媒として約 15 cm 展開した後、薄層板を風乾する。これに 15% 硫酸・メタノール試液を均等に噴霧し、125°C で 10 分間加熱するとき R_f 値 0.4～0.6 付近に黒色のスポットを認める。

旋光度 $[\alpha]_D^{20}$: +84.0～+87.5° (脱水物に換算したもの, 1g, 水, 10mL, 100mm) .

純度試験

(1) 溶状 本品 1.0 g を水 10 mL に溶かすとき、液は無色澄明である。

(2) 重金属 本品 1.0 g をとり、第 2 法により操作し、試験を行う。比較液には鉛標準液 1.0 mL を加える (10 ppm 以下) .

(3) 類縁物質

(i) 他の塩化二糖類 本品 1.0 g をメタノール 10 mL に溶かし、試料溶液とする。この液 0.5 mL を正確に量り、メタノールを加えて正確に 100 mL とし、標準溶液とする。これらの液につき、薄層クロマトグラフィーにより試験を行う。試料溶液及び標準溶液 5 μ L ずつを薄層クロマトグラフィー用オクタデシルシリル化シリカゲルを用いて調製した薄層板にスポットする。次に塩化ナトリウム溶液 (1→20) /アセトニトリル混液 (7:3) を展開溶媒として約 15 cm 展開した後、薄層板を風乾する。これに 15% 硫酸・メタノール試液を均等に噴霧し、125°C で 10 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、標準溶液から得たスポットより濃くない (0.5% 以下) .

(ii) 塩化単糖類 本品 2.5 g を正確に量り、メタノール 10 mL を正確に加えて溶かし、試料溶液とする。別に D-マンニトール 10.0 g を量り、水に溶かし、正確に 100 mL とし、標準溶液 (1) とする。別に D-マンニトール 10.0 g 及び果糖 40.0 mg を量り、水に溶かし、正確に 100 mL とし、標準溶液 (2) とする。これらの液につき、薄層クロマトグラフィーにより、試験を行う。試料溶液、標準溶液 (1) 及び標準溶液 (2)

5 μ L ずつを薄層クロマトグラフィー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 *p*-アニシジン・フタル酸試液を均等に噴霧し、98～102℃で約10分間加熱する。加熱後直ちに黒色の背景で観察するとき、試料溶液のスポットの色は標準溶液(2)のそれよりも濃くない。ただし、標準溶液(1)のスポットが黒色となった場合は、加熱時間を短くし、試験を再度行う(果糖として0.16%以下)。

(4) トリフェニルホスフィンオキシド 本品約0.1 gを精密に量り、移動相に溶かして正確に10 mLとし、試料溶液とする。別にトリフェニルホスフィンオキシド約0.1 gを精密に量り、移動相に溶かして正確に10 mLとする。この液1 mLを正確に量り、移動相を加えて正確に100 mLとする。さらに、この液1 mLを正確に量り、移動相を加えて正確に100 mLとし、標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液25 μ Lずつを正確にとり、次の条件で液体クロマトグラフィーにより試験を行う。それぞれの液のトリフェニルホスフィンオキシドのピーク面積 A_T 及び A_S を求める。次式によりトリフェニルホスフィンオキシドの量を求めるとき、150 ppm以下である。

トリフェニルホスフィンオキシド ($C_{18}H_{15}OP$) の量 (ppm)

$$= M_S/M_T \times A_T/A_S \times 100$$

M_S : トリフェニルホスフィンオキシドの秤取量 (g)

M_T : 本品の秤取量 (g)

操作条件

検出器: 紫外吸光光度計 (測定波長: 220 nm)

カラム: 内径 4.6 mm, 長さ 15 cm のステンレス管に 5 μ m の液体クロマトグラフィー用オクタデシルシリル化シリカゲルを充てんする。

カラム温度: 40℃ 付近の一定温度

移動相: アセトニトリル/水混液 (67:33)

流量: トリフェニルホスフィンオキシドの保持時間が約2分になるように調整する。

(5) メタノール 本品約2 gを精密に量り、水を加えて正確に10 mLとし、試料溶液とする。別にメタノール約2 gを精密に量り、水を加えて正確に100 mLとする。この液1 mLを正確に量り、水を加えて正確に100 mLとし、標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液1 μ L ずつを正確にとり、次の条件でガスクロマトグラフィーにより試験を行い、それぞれの液のメタノールのピーク面積 A_T 及び A_S を測定する。次式によりメタノールの量を求めるとき、0.1%以下である。

$$\text{メタノールの量 (\%)} = M_S/M_T \times A_T/A_S \times 1/10$$

M_S : メタノールの秤取量 (g)

M_T : 本品の秤取量 (g)

操作条件

検出器: 水素炎イオン化検出器

カラム: 内径約3 mm, 長さ2 m のガラス管に 150～180 μ m のガスクロマトグラ

フィー用多孔性スチレン-ジビニルベンゼン共重合体を充てんする。

カラム温度：150℃ 付近の一定温度

キャリアーガス：窒素又はヘリウム

流量：メタノールの保持時間が約4分になるように調整する。

水分 2.0% 以下 (1g, 容量滴定法, 直接滴定)。

強熱残分 0.7% 以下 (1g)。

定量法 本品の換算した脱水物約1gに対応する量を精密に量り、水に溶かし、正確に100 mLとする。この液10 mLを正確に量り、水酸化ナトリウム溶液(1→10)10 mLを加え、還流冷却器を付けて、30分間穏やかに煮沸する。冷後、希硝酸で中和し、0.1 mol/L 硝酸銀液で滴定する(電位差滴定法)。同様の方法で空試験を行い、補正する。

0.1 mol/L 硝酸銀液 1 mL = 13.25 mg $C_{12}H_{19}Cl_3O_8$

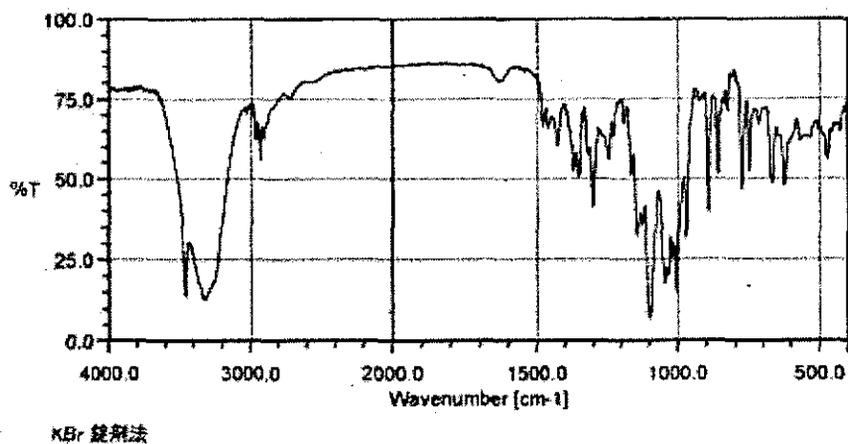
貯法 保存条件 冷所(1~20℃)で保存する。

容 器 密閉容器。

投与経路 経口投与。

参照赤外吸収スペクトル

スクラローズ



医薬品添加物各条の部ステアリン酸亜鉛の条を次のように改める。

107765

ステアリン酸亜鉛

Zinc Stearate

本品は主としてステアリン酸 ($C_{18}H_{36}O_2$) 及びパルミチン酸 ($C_{16}H_{32}O_2$) の亜鉛塩である。

本品を乾燥したものは定量するとき、亜鉛 (Zn: 65.38) 10.0 ~ 12.5% を含む。

性状 本品は白色の微細なかさ高い粉末で、においはないか、又はわずかに特異なにおいがある。

本品は水、エタノール (95) 又はジエチルエーテルにほとんど溶けない。

確認試験

(1) 本品 3 g に薄めた塩酸 (1→2) 20 mL 及びジエチルエーテル 30 mL を加え、3 分間激しく振り混ぜた後、放置する。分離した水層は亜鉛塩の定性反応 (1) を呈する。

(2) (1) のジエチルエーテル層を分取し、希塩酸 20 mL, 10 mL 次に水 20 mL を用いて順次洗った後、水浴上でジエチルエーテルを留去するとき、残留物の融点は 50 ~ 70°C (第 2 法) である。

純度試験

(1) 重金属 本品 1.0 g をとり、初めは弱く注意しながら加熱し、次第に強熱して灰化する。冷後、塩酸 2 mL を加え、水浴上で蒸発乾固し、残留物に水 20 mL 及び希酢酸 2 mL を加え、2 分間加熱し、冷後、ろ過し、水 15 mL で洗う。ろ液及び洗液を合わせ、シアン化カリウム試液 10 mL 及び水を加えて 50 mL とする。これを検液とし、試験を行う。比較液は塩酸 2 mL を水浴上で蒸発乾固し、これに希酢酸 2 mL, 鉛標準液 2.0 mL, シアン化カリウム試液 10 mL 及び水を加えて 50 mL とする (20 ppm 以下)。

(2) アルカリ土類金属又はアルカリ金属 本品 2.0 g に水 50 mL 及び塩酸 10 mL を加え、しばしば振り混ぜながら、分離する脂肪酸層が澄明になるまで煮沸し、熱時ろ過する。残留物を熱湯 50 mL で洗い、ろ液及び洗液を合わせ、アンモニア試液 30 mL を加えた後、硫化アンモニウム試液を加えて沈殿を完結させ、水を加えて 200 mL とし、よく振り混ぜた後、乾燥ろ紙を用いてろ過する。初めのろ液 20 mL を除き、次のろ液 100 mL をとり、硫酸 3 滴を加え、蒸発乾固し、残留物を恒量になるまで強熱するとき、その量は 10 mg 以下である。

(3) 遊離脂肪酸 本品 2.0 g をとり、中和エタノール/ジエチルエーテル混液 (1:1) 50 mL を加え、激しく振り混ぜ、乾燥ろ紙でろ過し、容器及びろ紙を中和エタノール/ジエチルエーテル混液 (1:1) 10 mL ずつで 2 回洗う。ろ液及び洗液を合わせ、フェノールフタレイン試液 3 滴及び 0.1 mol/L 水酸化カリウム・エタノール試液 1.4 mL を加えるとき、液の色は赤色である。

乾燥減量 1.0% 以下 (1 g, 105°C, 3 時間)。

定量法 本品を乾燥し、その約 0.5 g を精密に量り、薄めた硫酸 (1→300) 50 mL を加え、しばしば振り混ぜながら、分離する脂肪酸層が澄明になるまで煮沸し、冷後、ろ

過し、洗液が中性になるまで水で洗う。ろ液及び洗液を合わせ、液がわずかに混濁を生じ始めるまで水酸化ナトリウム試液を加え、更に pH 10.7 のアンモニア・塩化アンモニウム緩衝液 10 mL を加え、0.05 mol/L エチレンジアミン四酢酸二水素二ナトリウム液で滴定する（指示薬：エリオクロムブラック T・塩化ナトリウム指示薬 0.04 g）。

0.05 mol/L エチレンジアミン四酢酸二水素二ナトリウム液 1 mL = 3.269 mg Zn

貯法 容器 密閉容器。

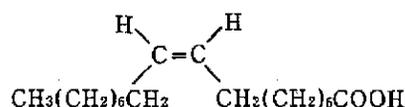
投与経路 一般外用剤。

医薬品添加物各条の部精製オレイン酸の条を次のように改める。

531008

精製オレイン酸

Purified Oleic Acid



$\text{C}_{18}\text{H}_{34}\text{O}_2$: 282.46

本品は液状の脂肪酸で、主としてオレイン酸からなる。

性状 本品は無色～淡黄色澄明な油状の液で、特異なおいがある。

本品はエタノール（95）、ジエチルエーテル又はシクロヘキサンと混和し、水にはほとんど溶けない。

確認試験 本品につき、赤外吸収スペクトル測定法の液膜法により測定するとき、波数 2930 cm^{-1} 、 1711 cm^{-1} 、 1465 cm^{-1} 、 1413 cm^{-1} 、 1285 cm^{-1} 及び 938 cm^{-1} 付近に吸収を認める。

凝固点 21°C 以下。

比重 d_{20}^{20} : 0.866～0.906

酸価 195～204

エステル価 3.0 以下。

ヨウ素価 80～95

純度試験

(1) オレイン酸含量及び飽和脂肪酸含量 本品 0.3 g に三フッ化ホウ素・メタノール試液 5 mL を加え、還流冷却器を付けて水浴上で 15 分間加温する。冷後、ジエチルエーテル 30 mL で洗いながら分液漏斗に移し、水 20 mL を加えてよく振り混ぜる。ジ

エチルエーテル層を分取し、無水硫酸ナトリウム 3 g を加えて脱水した後、ろ過する。ろ液を留去し、残留物にヘキサン 5 mL を加えて溶かし、試料溶液とする。試料溶液 2 μ L につき、次の条件でガスクロマトグラフィーにより試験を行う。各々のピーク面積を自動積分法により測定し、面積百分率法によりオレイン酸の量を求めるとき、85.0% 以上である。また、同様に飽和脂肪酸の合計量を求めるとき、10.0% 以下である。

試験条件

検出器：水素炎イオン化検出器

カラム：内径 3 mm、長さ 3 m のガラス管にガスクロマトグラフィー用コハク酸ジエチレングリコールポリエステルを 150 ~ 180 μ m のガスクロマトグラフィー用ケイソウ土に 15% の割合で被覆したものを充てんする。

カラム温度：210 $^{\circ}$ C 付近の一定温度

キャリアーガス：窒素

流量：主ピークの保持時間が約 10 分になるように調整する。

面積測定範囲：溶媒のピークの後から主ピークの保持時間の約 2.5 倍の範囲

システム適合性

検出の確認：ガスクロマトグラフィー用パルミチン酸メチル、ガスクロマトグラフィー用ステアリン酸メチル及びガスクロマトグラフィー用オレイン酸メチル 0.1 g ずつをヘキサン 5 mL に溶かし、システム適合性試験用溶液とする。システム適合性試験用溶液 1 mL を正確に量り、ヘキサンを加えて正確に 50 mL とする。この液 1 mL を正確に量り、ヘキサンを加えて正確に 10 mL とする。この液 2 μ L から得たオレイン酸メチルのピーク面積がシステム適合性試験用溶液のオレイン酸メチルのピーク面積の 0.14 ~ 0.26 % になることを確認する。

システムの性能：システム適合性試験用溶液 2 μ L につき、上記の条件で操作するとき、パルミチン酸メチル、ステアリン酸メチル、オレイン酸メチルの順に流出し、パルミチン酸メチルとステアリン酸メチル及びステアリン酸メチルとオレイン酸メチルの分離度はそれぞれ 4 以上及び 1.5 以上である。

システムの再現性：システム適合性試験用溶液 2 μ L につき、上記の条件で試験を 6 回繰り返すとき、オレイン酸メチルのピーク面積の相対標準偏差は 2.0 % 以下である。

(2) 重金属 本品 1.0 g をとり、第 2 法により操作し、試験を行う。比較液には鉛標準液 2.0 mL を加える (20 ppm 以下)。

(3) ヒ素 本品 1.0 g をとり、第 3 法により検液を調整し、試験を行う (2 ppm 以下)。

(4) 脂肪油及び鉱物油 本品 1.0 mL に無水炭酸ナトリウム 0.5 g 及び水 50 mL を加えて煮沸するとき、液は熱時澄明か、又は混濁することがあっても、次の比較液より

濃くない。

比較液：0.01 mol/L 塩酸試液 0.6 mL に希硝酸 6 mL 及び水を加えて 50 mL とし、硝酸銀試液 1 mL を加える。

強熱残分 0.10% 以下 (5 g)。

貯法

保存条件 遮光して保存する。

容 器 気密容器。

投与経路 経口投与，静脈内注射，一般外用剤，吸入剤，殺虫剤。

医薬品添加物各条の部セレシンの条の次に次の一条を加える。

109025

疎水化ヒドロキシプロピルメチルセルロース

Hydrophobically Modified Hydroxypropylmethylcellulose

本品はヒドロキシプロピルメチルセルロースのステアリルオキシヒドロキシプロピルエーテルである。

本品を乾燥したものは定量するとき，メトキシ基 ($-OCH_3$: 31.03) 21.5～30.0%，ヒドロキシプロポキシ基 ($-OC_3H_6OH$: 75.09) 7.0～11.0% 及びステアリルオキシヒドロキシプロポキシ基 ($-OC_3H_5(OH)OC_{18}H_{37}$: 343.56) 0.3～4.5% を含む。

本品はその動粘度を平方ミリメートル毎秒 (mm^2/s) の単位で表示する。

性状 本品は白色～帯黄白色の粉末又は粒である。

本品は熱湯，エタノール (99.5) 又はジエチルエーテルにほとんど溶けない。

本品に水又は水/2-プロパノール混液 (3 : 2) を加えるとき，澄明又はわずかに混濁した粘稠性のある液となる。

確認試験

(1) 本品 10 mg に水 1 mL 及びアントロン試液 2 mL を加えて振り混ぜるとき，液は緑色を呈し，徐々に暗緑色から暗緑褐色に変わる。

(2) 本品 1 g に熱湯 100 mL を加え，かき混ぜながら室温に冷却した液を試料溶液とする。試料溶液 0.1 mL に薄めた硫酸 (9→10) 9 mL を加えて振り混ぜ，水浴中で正確に 3 分間加熱した後，直ちに氷水浴中で冷却し，ニンヒドリン試液 0.6 mL を注意して加え，振り混ぜて，25℃ で放置するとき，液は初め紅色を呈し，更に 100 分間以内に紫色に変わる。

(3) 本品 5 mg を小試験管にとり，25% 含水過酸化ベンゾイルのアセトン溶液 (1→10) 2 滴を加え，水浴上で蒸発乾固し，下端にクロモトローブ酸試液をつけたガラス

棒をその小試験管にコルク栓で固定し、125℃の浴中で5～6分間加熱するとき、クロモトロープ酸試液は赤紫色を呈する。

粘度 本品の換算した乾燥物 1.000 g に対応する量を正確に量り、85℃の水 100 mL を加え、かき混ぜ機を用いて 10 分間かき混ぜる。更に 40 分間氷水中でかき混ぜた後、水を加えて 120.0 g とする。更に 2-プロパノールを加えて 200.0 g とし、かき混ぜ機を用いて 20 分間かき混ぜる。必要ならば遠心分離して泡を除き、25℃で粘度測定法第 1 法により試験を行うとき、粘度は表示単位の 80～120% である。

pH 本品 0.5 g に熱湯 100 mL を加え、振り混ぜて溶解又は懸濁し、冷却した液の pH は 5.5～7.5 である。

純度試験

(1) 塩化物 本品 1.0 g に熱湯 30 mL を加えてよくかき混ぜ、水浴上で 10 分間加熱した後、熱時傾斜してろ過し、残留物を熱湯でよく洗い、洗液をろ液に合わせ、冷後、水を加えて 100 mL とする。この液 5 mL に希硝酸 6 mL 及び水を加えて 50 mL とする。これを検液とし、試験を行う。比較液には 0.01 mol/L 塩酸 0.4 mL を加える (0.284% 以下)。

(2) 重金属 本品 2.0 g をとり、第 2 法により操作し、試験を行う。比較液には鉛標準液 2.0 mL を加える (10 ppm 以下)。

(3) ジエチルエーテル抽出物 本品約 8 g を精密に量り、ソックスレー抽出器に入れ、ジエチルエーテル 100 mL を加え、水浴上で 3 時間抽出する。抽出物を質量既知のビーカーに移し、ジエチルエーテルを水浴上で蒸発乾固し、更に 100℃で恒量になるまで乾燥する。冷後、質量を量り、次式により、ジエチルエーテル抽出物の量を求めるとき、0.2% 以下である。

ジエチルエーテル抽出物 (%)

$$= (\text{ビーカーの全質量 (g)} - \text{ビーカーの空質量 (g)}) / \text{試料の量 (g)} \times 100$$

乾燥減量 5.0% 以下 (1 g, 105℃, 2 時間)。

強熱残分 0.10% 以下 (1.0 g)。

定量法

(1) メトキシ基及びヒドロキシプロポキシ基

(i) 装置

分解瓶：5 mL のガラス製耐圧ねじ口瓶で、底部の内側が円すい状となっており、外径 20 mm、首部までの高さが 50 mm、高さ約 30 mm までの容積が 2 mL で、栓は耐熱性樹脂製、内栓又はシールはフッ素樹脂製のもの。

加熱器：厚さ 60～80 mm の角形金属アルミニウム製ブロックに直径 20.6 mm、深さ 32 mm の穴をあけたもので、ブロック内部の温度を ±1℃の範囲で調節できる構造を有するもの。

(ii) 操作方法 本品を乾燥し、その約 65 mg を精密に量り、分解瓶に入れ、アジピ

ン酸 65 mg, 内標準溶液 2.0 mL 及びヨウ化水素酸 2.0 mL を加え, 密栓し, その質量を精密に量る. 分解瓶を 30 秒間振り混ぜた後, 加熱器を用い 150°C で, 5 分ごとに振り混ぜながら, 30 分間加熱し, 更に 30 分間加熱を続ける. 冷後, その質量を精密に量り, 減量が 10 mg 以下のものの上層を試料溶液とする. 別にアジピン酸 65 mg, 内標準溶液 2.0 mL 及びヨウ化水素酸 2.0 mL を分解瓶にとり, 密栓し, その質量を精密に量り, 定量用ヨウ化イソプロピル 15 μ L を加え, その質量を精密に量り, 同様にして定量用ヨードメタン 45 μ L を加え, その質量を精密に量る. 分解瓶を 30 秒間振り混ぜた後, 上層を標準溶液とする. 試料溶液及び標準溶液 2 μ L につき, 次の条件でガスクロマトグラフィーにより試験を行う. 試料溶液の内標準物質のピーク面積に対するヨードメタン及びヨウ化イソプロピルのピーク面積の比 Q_{Ta} 及び Q_{Tb} 並びに標準溶液の内標準物質のピーク面積に対するヨードメタン及びヨウ化イソプロピルのピーク面積の比 Q_{Sa} 及び Q_{Sb} を求める.

メトキシ基 (CH_3O) の量 (%)

$$= Q_{Ta}/Q_{Sa} \times M_{Sa}/\text{試料の量 (mg)} \times 21.864$$

ヒドロキシプロポキシ基 ($\text{C}_3\text{H}_7\text{O}_2$) の量 (%)

$$= Q_{Tb}/Q_{Sb} \times M_{Sb}/\text{試料の量 (mg)} \times 44.17$$

M_{Sa} : 標準溶液中のヨードメタンの量 (mg)

M_{Sb} : 標準溶液中のヨウ化イソプロピルの量 (mg)

内標準溶液 *n*-オクタンの *o*-キシレン溶液 (1→25)

試験条件

検出器: 熱伝導度型検出器又は水素炎イオン化検出器

カラム: 内径 3 mm, 長さ 3 m のガラス管に, ガスクロマトグラフィー用メチルシリコーンポリマーを 180~250 μ m のガスクロマトグラフィー用ケイソウ土に 20% の割合で被覆させたものを充填する.

カラム温度: 100°C 付近の一定温度

キャリアーガス: ヘリウム

流量: 内標準物質の保持時間が約 10 分になるように調整する.

システム適合性

システムの性能: 標準溶液 2 μ L につき, 上記の条件で操作するとき, ヨードメタン, ヨウ化イソプロピル, 内標準物質の順に流出し, それぞれのピークの分離度は 2.0 以上である.

(2) ステアリルオキシヒドロキシプロポキシ基

(i) 装置 分解瓶及び加熱器: 「メトキシ基及びヒドロキシプロポキシ基」の定量法と同様のものを用いる.

(ii) 操作方法 本品を乾燥し, その約 65 mg を精密に量り, 分解瓶に入れ, ヨウ化水素酸 2.0 mL を加え, 密栓し, その質量を精密に量る. 加熱器を用い 150°C で, 5

分ごとに振り混ぜながら、20 分間加熱する。冷後、その質量を精密に量り、減量が 10 mg 以下のものに内標準溶液 2.0 mL を加え、分解瓶を 30 秒間振り混ぜた後、上層を試料溶液とする。別に 1-ヨウ化オクタデカン約 15 mg を精密に量り、内標準溶液を加えて 100 mL とし、標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液 2 μ L につき、次の条件でガスクロマトグラフィーにより試験を行う。試料溶液及び標準溶液の内標準物質のピーク面積に対する 1-ヨウ化オクタデカンのピーク面積の比 Q_{Tc} 及び Q_{Sc} を求める。

ステアリルオキシヒドロキシプロポキシ基 ($C_{21}H_{43}O_3$) の量 (%)

$$= Q_{Tc}/Q_{Sc} \times M_{Sc}/\text{試料の量 (mg)} \times 1/50 \times 90.32$$

M_{Sc} : 標準溶液中の 1-ヨウ化オクタデカンの量 (mg)

内標準溶液 ステアリン酸メチルの *o*-キシレン溶液 (1 \rightarrow 2000)

試験条件

検出器: 熱伝導度型検出器又は水素炎イオン化検出器

カラム: 内径 0.53 mm, 長さ 15 m のフューズドシリカ管の内面に、ガスクロマトグラフィー用メチルシリコンポリマーを厚さ 5 μ m で被覆する。

カラム温度: 210 $^{\circ}$ C 付近の一定温度

キャリアーガス: ヘリウム

流量: 内標準物質の保持時間が約 7.5 分になるように調整する。

システム適合性

システムの性能: 標準溶液 2 μ L につき、上記の条件で操作するとき、内標準物質、1-ヨウ化オクタデカンの順に流出し、その分離度は 2.0 以上である。

貯法 容器 密閉容器。

投与経路 一般外用剤。

医薬品添加物各条の部大豆レシチンの条を次のように改める。

106893

大豆レシチン

Soybean Lecithin, S.B.Phosphatide

大豆リン脂質, レシチン

本品は大豆から製したもので、その主成分はリン脂質である。

性状 本品は淡黄色～暗褐色の澄明又は半澄明の粘性の液、若しくは白色～褐色の粉末又は粒で、わずかに特異なおい及び味がある。

本品はクロロホルム又はヘキサンに極めて溶けやすい。

本品に水を加えるとき膨潤する。

確認試験

(1) 本品 1 g をとり、分解フラスコに入れ、これに粉末とした硫酸カリウム 5 g、硫酸銅(Ⅱ)五水和物 0.5 g 及び硫酸 20 mL を加える。次にフラスコを 45°C に傾け、泡立ちがほとんどやむまで静かに加熱し、更に温度を上げて沸騰し、内容物が青色の澄明な液となった後、1~2 時間加熱する。冷後、等容量の水を加え、この液 5 mL を量り、七モリブデン酸六アンモニウム四水和物溶液 (1→5) 10 mL を加えて加熱するとき、黄色の沈殿を生じる。

(2) 本品 0.5 g に薄めた塩酸 (1→2) 5 mL を加え、水浴上で 2 時間加熱した後、ろ過し、試料溶液とする。別に塩化コリン 0.1 g に薄めた塩酸 (1→2) を加えて溶かし、20 mL とし、標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液につき、薄層クロマトグラフィーにより試験を行う。試料溶液及び標準溶液 10 μ L ずつを薄層クロマトグラフィー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/水混液 (65 : 25 : 4) を展開溶媒として約 10 cm 展開した後、薄層板を風乾する。これに噴霧用ドラージェンドルフ試液を噴霧するとき、試料溶液から得た主スポット及び標準溶液から得たスポットは黄赤色を呈し、それらの R_f 値は等しい。

酸価 40 以下。

純度試験

(1) 重金属 本品 1.0 g をとり、第 2 法により操作し、試験を行う。比較液には鉛標準液 2.0 mL を加える (20 ppm 以下)。

(2) ヒ素 本品 1.0 g をとり、第 3 法により検液を調製し、試験を行う (2 ppm 以下)。

(3) アセトン可溶物 本品 2.0 g を正確に量り、50 mL の共栓遠心管に入れ、石油エーテル 3 mL を加えて溶かし、アセトン 15 mL を加え、よくかき混ぜた後、氷水中に 15 分間放置する。これにあらかじめ 0~5°C に冷却したアセトンを加えて 50 mL とし、よくかき混ぜ、氷水中に 15 分間放置した後、毎分約 3000 回転で 10 分間遠心分離し、上層を質量既知のフラスコに移す。更に共栓遠心管中の沈殿に 0~5°C のアセトンを加えて 50 mL とし、氷水中で冷却しながらよくかき混ぜた後、同様に遠心分離する。この上層を先のフラスコに入れ、水浴上でアセトン及び石油エーテルを留去し、残留物を 105°C で 1 時間乾燥するとき、その量は 40% 以下である。

(4) 過酸化物質価 本品約 5 g を精密に量り、250 mL の共栓三角フラスコに入れ、酢酸 (100) /クロロホルム混液 (3 : 2) 35 mL を加え、静かに振り混ぜて溶かす。次に窒素を通じて器内の空気をじゅうぶん置換し、窒素を通じながらヨウ化カリウム試液 1 mL を正確に加え、窒素を止め、直ちに栓をして 1 分間振り混ぜた後、暗所に 5 分間放置する。この液に水 75 mL を加え、再び栓をして激しく振り混ぜた後、0.1 mol/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 1 mL)。ただし、滴定の

終点は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。次式により過酸化価を求めるとき、その値は 10 以下である。

$$\text{過酸化価} = \frac{0.1 \text{ mol/L チオ硫酸ナトリウム液の消費量 (mL)}}{\text{試料の採取量 (g)}}$$

乾燥減量 1.5% 以下 (3g, 105°C, 1時間)。本品が粉末の場合は、乾燥減量試験法により試験を行う。本品が粒又は粘性の液の場合には、本品約 3g を、あらかじめ 105°C で 1 時間乾燥し、質量を精密に量った海砂約 15 g 及び質量を精密に量った小ガラス棒と共にはかり瓶に入れ、その質量を精密に量り、小ガラス棒を用いて速やかに粉碎して 2 mm 以下の大きさにし、又は均一に混合した後、小ガラス棒と共に 105°C で 1 時間乾燥する。

貯法

保存条件 遮光して保存する。

容器 気密容器。

投与経路 経口投与、その他の内用、一般外用剤、直腸腔尿道適用、吸入剤。

医薬品添加物各条の部タウマチンの条を次のように改める。

531009

タウマチン

Thaumatococcus

ソーマチン

本品は *Thaumatococcus daniellii* Benth (クズウコン科 *Marantaceae*) の果実の仮種皮より酸性水で抽出し、pH を上げて沈殿物を除去し、精製して得られたもので、主としてたん白質からなる。

本品を乾燥したものは定量するとき、窒素 (N: 14.01) 15.0 ~ 18.0% を含む。

性状 本品は淡黄褐色 ~ 灰褐色の粉末又は薄片で、においはなく、味は極めて甘い。本品の水溶液 (1 → 100000) でも甘味がある。

本品は水に溶けやすく、エタノール (99.5) にほとんど溶けない。

本品は吸湿性である。

確認試験 本品の水溶液 (1 → 100) 2 mL に、ニンヒドリン・酢酸緩衝液 2 mL 及び硫酸ヒドラジン水溶液 (13 → 25000) 2 mL を加え、水浴中で加熱するとき、液は青紫色を呈する。

吸光度 本品の水溶液 (1 → 2000) につき、紫外可視吸光度測定法により吸収スペクトルを測定するとき、波長 276 ~ 280 nm に吸収の極大を示し、この波長における比吸

光度は、換算した乾燥物に対し、11.8～13.4である。

pH 本品 1.0 g を水 100 mL に溶かした液の pH は 2.5～4.0 である。

純度試験

(1) 溶状 本品 1.0 g を水 20 mL に溶かすとき、液は淡褐色澄明である。

(2) 重金属 本品 1.0 g をとり、第 2 法により操作し、試験を行う。比較液には鉛標準液 2.0 mL を加える (20 ppm 以下)。

(3) アルミニウム 本品の換算した乾燥物 2.0 g に対応する量を精密に量り、弱く加熱して炭化する。冷後、硫酸少量を加え、白煙が生じなくなるまで注意して加熱した後、450～550°C で強熱して灰化する。冷後、0.2 mol/L 塩酸試液を加え、正確に 25 mL とし、試料溶液とする。別にアルミニウム標準原液適量を正確に量り、水を加えて 1 mL 中にアルミニウム (Al: 26.98) 2.0～10.0 μg を含むように薄め、アルミニウム定量用標準溶液とする。試料溶液及びアルミニウム定量用標準溶液につき、次の条件で原子吸光光度法により試験を行い、アルミニウム定量用標準溶液の吸光度から得た検量線を用いて試料溶液のアルミニウム含量を求めるとき、100 ppm 以下である。

使用ガス：

可燃性ガス：アセチレン

支燃性ガス：亜酸化窒素

ランプ：アルミニウム中空陰極ランプ

波長：309.3 nm

(4) ヒ素 本品 1.0 g をとり、第 3 法により検液を調製し、試験を行う (2 ppm 以下)。

(5) 炭水化物 本品の換算した乾燥物 0.5 g に対応する量を精密に量り、塩酸で pH 3.0 に調整した水に溶かし、正確に 50 mL とする。この液 0.10 mL をとり、システイン・硫酸試液 6 mL を正確に加え、水浴中で 3 分間加熱した後、冷水で 5 分間冷却し、試料溶液とする。別にブドウ糖適量を精密に量り、水を加えて 1 mL 中にブドウ糖 (C₆H₁₂O₆: 180.16) 10～100 μg を含むように薄め、これらの液につき、試料溶液と同様に操作し、標準溶液とする。試料溶液及び各標準溶液につき、塩酸で pH 3.0 に調整した水 0.10 mL を用いて同様に操作して得た液を対照とし、紫外可視吸光度測定法により試験を行い、波長 400 nm における吸光度を測定する。各標準溶液から得た吸光度から、縦軸を吸光度、横軸を濃度とする検量線を作成する。これに試料溶液から得られた吸光度をあてて試料溶液中のブドウ糖含量を求め、試料 1 g 中の炭水化物 (%) として計算するとき、3.0% 以下である。

乾燥減量 6.0% 以下 (1 g, 105°C, 3 時間)。

強熱残分 2.0% 以下 (1 g, 乾燥物換算)。

定量法 本品を乾燥し、その約 0.015 g を精密に量り、窒素定量法により試験を行う。

0.005 mol/L 硫酸 1 mL = 0.1401 mg N

貯法 容 器 気密容器.

投与経路 経口投与.

医薬品添加物各条の部テルペン樹脂の条を次のように改める。

120046

テルペン樹脂

Terpene Resin

本品は β -ピネン及び α -ピネンの共重合体よりなる合成樹脂である。

性状 本品は淡黄色半透明なフレーク状の碎きやすい固体で、においはない。

本品はトルエンに極めて溶けやすく、ジエチルエーテルに溶けやすく、水又はエタノール (95) にほとんど溶けない。

確認試験 本品をジエチルエーテルに溶かし、この溶液を窓板に薄く塗りつけ、ジエチルエーテルを蒸発して得た薄膜につき、赤外吸収スペクトル測定法の薄膜法により測定するとき、波数 2930 cm^{-1} 、 1465 cm^{-1} 、 1385 cm^{-1} 及び 1365 cm^{-1} 付近に吸収を認める。

軟化点 $110\sim 120^{\circ}\text{C}$

(1) 装置 図 1~5 に示すものを用いる。

A : 鋼球 (径 9.5 mm, 質量 3.5 g)

B : 環 (黄銅製で、その概略は図 2 による)

C : 環の支持板 (金属製で、その概略は図 3 による)

D : 底板 (その概略は図 4 による。対流孔 J を 40 個もつ)

E : 定置板 (その概略は図 5 による)

F : 温度計 (その水銀球の中心が、環の指示板 C の下面と同じ高さになるようにする)

G : ガラス容器

- H : 環の支持孔
- I : 温度計の水銀球の入る穴
- J : 対流孔 (径約 4 mm)

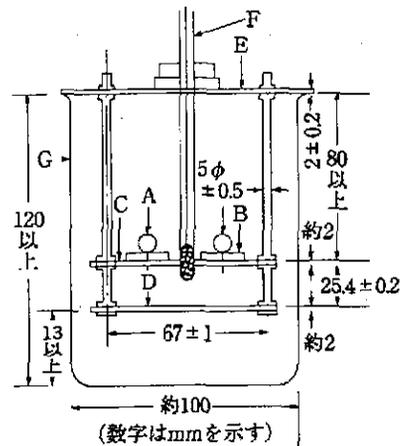


図 1

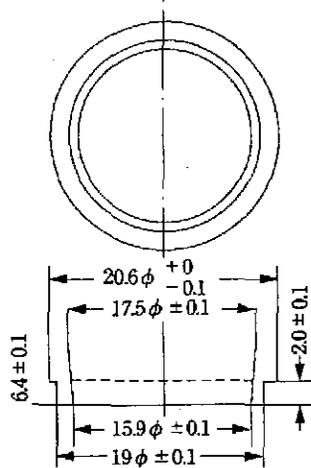


図 2

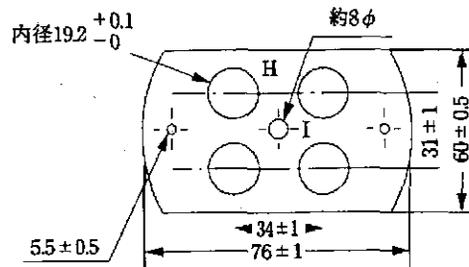


図 3

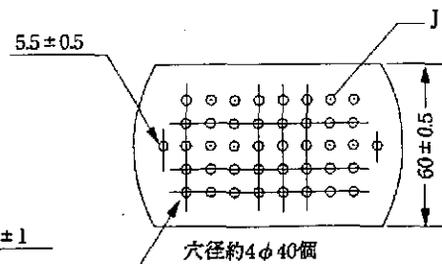


図 4

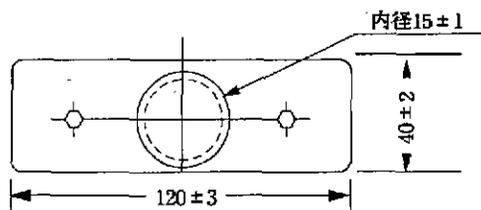


図 5

(図 2 ~ 図 5 数字は mm を示す)

(2) 操作法 試料をできるだけ低温で融解し、次に環 B を平らな金属板の上に置き、融解した試料を泡が入らないように注意しながら B の中に満たし、室温で 40 分間放置し、少し加熱した小刀で、B の上端を含む平面から盛り上がった部分を切りとる。次にガラス容器 G に、シリコン油を深さ 90 mm 以上となるまで入れ、予想した

軟化点の約 60℃ 下の温度に保つ。B 中の試料の表面の中央に鋼球 A を載せ、この B を支持孔 H にはめる。次に B の上面からシリコン油までの距離を 50 ± 2 mm とし、15 ~ 20 分間放置した後、加熱を始める。毎分 5 ± 0.5 ℃ 上がるように加熱を続ける。試料が次第に軟化して B から流れ落ちて底板 D に接触したときの温度を軟化点とする。測定は 1 回に 4 個の B を用いて 2 回以上行い、その平均値をとる。

酸価 1.0 以下。

本品をトルエン/エタノール (95) 混液 (1:1 又は 2:1) に溶かしたものについて試験を行う。

純度試験 重金属 本品 5.0 g をなす型フラスコに入れ、水 50 mL を加え、還流冷却器を付けて 30 分間煮沸し、冷後、抽出液をろ過し、ろ液に水を加えて 50 mL とする。この液 25 mL をとり、第 1 法により操作し、試験を行う。比較液には鉛標準液 2.0 mL を加える (8 ppm 以下)。

強熱残分 0.5% 以下 (1g)。

貯法 容 器 密閉容器。

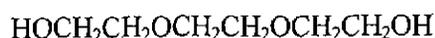
投与経路 一般外用剤、経口投与。

医薬品添加物各条の部トリエチレングリコールの条を次のように改める。

107446

トリエチレングリコール

Triethylene Glycol



$\text{C}_6\text{H}_{14}\text{O}_4$: 150.17

本品は酸化エチレンと水との三量体で、 $\text{HOCH}_2(\text{CH}_2\text{OCH}_2)_2\text{CH}_2\text{OH}$ で表される。

性状 本品は無色澄明の粘稠性のある液で、わずかに特異なにおいがある。

本品は水、メタノール又はエタノール (95) と混和し、ジエチルエーテルにやや溶けにくい。

本品はやや吸湿性である。

確認試験 本品 0.05 g を希塩酸 5 mL に溶かし、塩化バリウム試液 1 mL を加えて振り混ぜ、必要ならばろ過し、ろ液にリンモリブデン酸 *n* 水和物溶液 (1→10) 1 mL を加えるとき、黄緑色の沈殿を生じる。

比重 d_{20}^{20} : 1.123 ~ 1.126

純度試験

(1) 酸 本品 5.0 g を中和エタノール 20 mL に溶かし、フェノールフタレイン試液 2 滴及び 0.1 mol/L 水酸化ナトリウム液 0.20 mL を加えるとき、液の色は赤色である。

(2) エチレングリコール及びジエチレングリコール 本品 4.0 g を水に溶かし、正確に 10 mL とし、試料溶液とする。別にエチレングリコール及びジエチレングリコール約 50 mg ずつを精密に量り、水に溶かし、正確に 100 mL とし、標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液 2 μ L ずつを正確にとり、次の条件でガスクロマトグラフィーにより試験を行う。それぞれの液のエチレングリコールのピーク高さ H_{Ta} 及び H_{Sa} 並びにジエチレングリコールのピーク高さ H_{Tb} 及び H_{Sb} を測定し、エチレングリコール及びジエチレングリコールの量を求めるとき、エチレングリコールとジエチレングリコールの含量の和は 0.25% 以下である。

$$\text{エチレングリコールの量 (mg)} = M_a \times H_{Ta} / H_{Sa} \times 1/10$$

$$\text{ジエチレングリコールの量 (mg)} = M_b \times H_{Tb} / H_{Sb} \times 1/10$$

M_a : エチレングリコールの秤取量 (mg)

M_b : ジエチレングリコールの秤取量 (mg)

操作条件

検出器: 水素炎イオン化検出器

カラム: 内径約 3 mm, 長さ約 1.5 m の管にガスクロマトグラフィー用 D-ソルビトールを 150 ~ 180 μ m のガスクロマトグラフィー用ケイソウ土に 12% の割合で被覆したものを充てんする。

カラム温度: 165°C 付近の一定温度

キャリアーガス: 窒素又はヘリウム

流量: ジエチレングリコールの保持時間が約 8 分になるように調整する。

カラムの選定: 標準溶液 2 μ L につき、上記の条件で操作するとき、エチレングリコール、ジエチレングリコールの順に流出し、それぞれのピークが完全に分離するものを用いる。

検出感度: 標準溶液 2 μ L から得たジエチレングリコールのピーク高さがフルスケールの約 80% になるように調整する。

水分 1.0% 以下 (2 g, 直接滴定)。

強熱残分 0.10% 以下 (1 g)。

蒸留試験 275 ~ 300°C, 95 vol% 以上。

貯法 容器 気密容器。

投与経路 一般外用剤。

医薬品添加物各条の部乳糖造粒物の条を次のように改める。

乳糖造粒物

Lactose Fine Granulated

本品は乳糖水和物（日局）及びヒドロキシプロピルセルロース（日局）の混合造粒物である。

本品を乾燥したものは定量するとき、乳糖水和物 ($C_{12}H_{22}O_{11} \cdot H_2O$: 360.32) 95.0～98.0% 及びヒドロキシプロピルセルロース 2.0～5.0% を含む。

性状 本品は白色～淡黄色の細粒状で、においはなく、味はやや甘い。

本品は水に溶けやすく、エタノール（99.5）又はジエチルエーテルにほとんど溶けない。

確認試験

（1）本品 5 g を共栓付き遠心沈殿管に入れ、エタノール（99.5）30 mL を加えて約 30 分間激しく振り混ぜる。これを毎分 4000 回転で 20 分間遠心分離した後、上澄液をろ過し、ろ液 20 mL を水浴上で蒸発乾固する。残留物に水 10 mL を加え、振り混ぜて溶かし、これを試料溶液とする。試料溶液 2 mL にアントロン試液 1 mL を穏やかに加えるとき、境界面は青色～緑色を呈する。

（2）（1）の試料溶液を水浴中で加熱するとき、白濁又は白色の沈殿を生じ、冷却するとき、白濁又は沈殿は消失する。

（3）定量法（1）で得た上澄液の蒸発残留物にエタノール（95）10 mL を加え、かき混ぜて放置するとき、均質な粘稠性のある液となる。

（4）定量法（1）で得た沈殿物に、エタノール（99.5）40 mL を加えて約 30 分間激しく振り混ぜた後、遠心分離を行う。上澄液を除き、残留物約 1 g を風乾した後、80℃で 2 時間乾燥する。乾燥物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日本薬局方に記載されている乳糖水和物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。

純度試験 溶状 本品 1.0 g を熱湯 20 mL に溶かすとき、液はわずかに白濁し、冷却するとき、澄明になる。

乾燥減量 0.5% 以下（1g, 80℃, 2時間）。

定量法

（1）ヒドロキシプロピルセルロース 本品を乾燥し、その約 8 g を精密に量り (W)、質量既知の共栓付き遠心沈殿管に入れ、エタノール（99.5）40 mL を加えて約 30 分間激しく振り混ぜる。これを毎分 4000 回転で 20 分間遠心分離した後、遠心沈殿管の質量を量り、加えられたエタノール（99.5）の質量 (W_1) を算出する。上澄液約 20 mL をあらかじめ 80℃で 30 分間乾燥した質量既知の秤量瓶に量り (W_2)、秤量瓶のふ

たを半開きにして水浴上で蒸発乾固し、残留物を 80°C で 2 時間乾燥し、その質量を精密に量る (W_3)。

$$\text{ヒドロキシプロピルセルロースの量 (\%)} = \frac{W_1 \times W_3}{W \times (W_2 - W_3)} \times 100$$

W : 試料採取量 (g)

W_1 : 加えたエタノール (99.5) の質量 (g)

W_2 : 上澄液の秤取量 (g)

W_3 : 上澄液の蒸発乾固、乾燥後の残留物の質量 (g)

(2) 乳糖 本品を乾燥し、その約 10 g を精密に量り、50°C に加温した水 80 mL を加えて振り混ぜた後、放冷する。冷後、アンモニア試薬 0.2 mL を加え、30 分間放置する。次に水を加えて正確に 100 mL とする。この液につき、旋光度測定法により、 $20 \pm 1^\circ\text{C}$ 、層長 100 mm で旋光度 α_0 を測定し、以下の式により乳糖の含量を求める。

乳糖 ($\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11} \cdot \text{H}_2\text{O}$) の量 (%)

$$= (\alpha \times 100 / W$$

$$- \text{定量法(1)により得られたヒドロキシプロピルセルロース含量(\%)} \times (-24.8) / 100) \times 100 / 52.5$$

α : 偏光面を回転した角度

W : 試料採取量 (g)

-24.8 : ヒドロキシプロピルセルロースの比旋光度 $[\alpha]_D^{20}$

52.5 : 乳糖の比旋光度 $[\alpha]_D^{20}$

貯法 容 器 密閉容器。

投与経路 経口投与。

医薬品添加物各条の部ヒドロキシプロピルメチルセルロース 2910・酸化チタン・マクロゴール 400 混合物の条を次のように改める。

122106

ヒドロキシプロピルメチルセルロース 2910・ 酸化チタン・マクロゴール 400 混合物

Hydroxypropylmethylcellulose 2910・
Titanium Dioxide・Macrogol 400 Mixture

本品はヒプロメロース (日局)、酸化チタン (日局) 及びマクロゴール (日局) の混合物である。

本品を乾燥したものは定量するとき、ヒプロメロース由来のメトキシ基 ($-\text{OCH}_3$) :

31.03) 17.0～19.0%，ヒドロキシプロポキシ基 (-OC₃H₆OH : 75.09) 4.0～7.5% を含むほか、酸化チタン (TiO₂ : 79.87) 28.0～34.5% 及びマクロゴール 400 5.5～7.0% を含む。

性状 本品は白色の粉末で、においはないか、又はわずかに特異なおいがある。

確認試験

(1) 本品 1.5 g に熱湯 100 mL を加え、かき混ぜながら室温に冷却し、ろ過し、ろ液 5 mL にアントロン試液 8 mL を穏やかに加えるとき、境界面は青色～青緑色を呈する。

(2) 本品 0.1 g をるつぼにとり、初めは弱く注意しながら加熱し、徐々に強熱して灰化する。冷後、残留物に硫酸 1 mL を加え、白煙が発生するまで加熱し、更に 5 分間加熱する。冷後、注意して水を加えて 50 mL とし、ろ過する。ろ液 2 mL に L-アスコルビン酸溶液 (1→10) 1 mL 及びジアンチピリルメタン試液 2 mL を加えるとき、液は黄色～黄赤色を呈する。

(3) 本品 0.05 g にジエチルエーテル 2 mL を加え、激しく振り混ぜた後、遠心分離し、上澄液を試料溶液とする。別に希塩酸 2 mL、塩化バリウム試液 1 mL 及びリンモリブデン酸 *n* 水和物溶液 (1→10) 1 mL を混和し、試料溶液を静かに加え、60 分間放置するとき、下層に黄緑色の沈殿を生じる。

乾燥減量 5.0% 以下 (1 g, 105°C, 2 時間)。

定量法

(1) ヒドロキシプロピルメチルセルロース 2910 及びマクロゴール 400

(i) 装置

分解瓶：5 mL のガラス製耐圧ねじ口瓶で、底部の内側が円すい状となっており、外径 20 mm、首部までの高さが 50 mm、高さ約 30 mm までの容積が 2 mL で、栓は耐熱性樹脂製、内栓又はシールはフッ素樹脂製のもの。

加熱器：厚さ 60～80 mm の角型金属アルミニウム製ブロックに直径 20.6 mm、深さ 32 mm の穴をあけたもので、ブロック内部の温度を ±1°C の範囲で調節できる構造を有するもの。

(ii) 操作法

本品を乾燥し、その約 0.032 g を精密に量り、分解瓶に入れ、アジピン酸 0.065 g、内標準溶液 1.0 mL 及びヨウ化水素酸 2.0 mL を加え、密栓し、その質量を精密に量る。分解瓶を 30 秒間振り混ぜた後、加熱器を用い、150°C で 5 分ごとに振り混ぜながら、60 分間加熱し、更に 60 分間加熱を続ける。冷後、その質量を精密に量り、減量が 10 mg 以下のものの上層を試料溶液とする。別にアジピン酸 0.065 g、内標準溶液 1.0 mL 及びヨウ化水素酸 2.0 mL を分解瓶にとり、密栓し、その質量を精密に量り、定量用ヨウ化イソプロピル 8 μL を加え、その質量を精密に量り、同様にして定量用ヨードメタン 23 μL を加え、その質量を精密に量る。分解瓶を 30 秒間振り混ぜた後、上層を標準溶液 (1) とする。試料溶液及び標準溶液 (1) 2 μL につき、次の条件でガスク

ロマトグラフィーにより試験を行う。試料溶液の内標準物質のピーク面積に対するヨードメタン、ヨードエタン及びヨウ化イソプロピルのピーク面積の比 Q_{Ta} 、 Q_{Tb} 及び Q_{Tc} 並びに標準溶液 (1) の内標準物質のピーク面積に対するヨードメタン及びヨウ化イソプロピルのピーク面積の比 Q_{Sa} 及び Q_{Sc} を求める。

別に定量用マクロゴール 400 約 2 mg を精密に量り、以下試料溶液と同様に操作し、標準溶液 (2) とし、内標準物質のピーク面積に対するヨードエタンのピーク面積の比 Q_{Sb} を求める。

メトキシ基 (CH_3O) の量 (%)

$$= Q_{Ta}/Q_{Sa} \times W_{Sa}/\text{試料の量 (mg)} \times 21.864$$

ヒドロキシプロポキシ基 ($\text{C}_3\text{H}_7\text{O}_2$) の量 (%)

$$= Q_{Tc}/Q_{Sc} \times W_{Sc}/\text{試料の量 (mg)} \times 44.17$$

W_{Sa} : 標準溶液 (1) 中のヨードメタンの量 (mg)

W_{Sc} : 標準溶液 (1) 中のヨウ化イソプロピルの量 (mg)

本品中のマクロゴール 400 の量 (%)

$$= Q_{Tb}/Q_{Sb} \times W_{Sb}/\text{試料の量 (mg)} \times 100$$

W_{Sb} : 定量用マクロゴール 400 の量 (mg)

内標準溶液 n -オクタンの o -キシレン溶液 (1→50)

操作条件

検出器: 水素炎イオン化検出器

カラム: 内径約 3 mm, 長さ約 3 m のガラス管にガスクロマトグラフィー用メチルシリコーンポリマーを 180~250 μm のガスクロマトグラフィー用ケイソウ土に 20% の割合で被覆させたものを充てんする。

カラム温度: 100°C 付近の一定温度

キャリアーガス: 窒素

流量: 内標準物質の保持時間が 6~7 分になるように調整する。

カラムの選定: 標準溶液 (1) 及び標準溶液 (2) 2 μL ずつにつき、上記の条件で操作するとき、ヨードメタン、ヨードエタン、ヨウ化イソプロピル及び内標準物質の順に流出し、それぞれのピークが完全に分離するものを用いる。

(2) 酸化チタン 本品を乾燥し、その約 0.1 g を精密に量り、るつぼに入れ、初めは弱く注意しながら加熱し、徐々に強熱して灰化する。冷後、残留物に無水硫酸ナトリウム 1 g, 水 2 mL 及び硫酸 2 mL を加え、液が黄色澄明になるまで穏やかに加熱する。冷後、るつぼの内容物を薄めた硫酸 (1→4) 20 mL で加温して洗い込み、更に水で数回洗った後、水を加えて正確に 100 mL とし、試料溶液とする。別にチタン標準原液 10 mL を正確に量り、水を加えて正確に 50 mL とし、チタン標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液 10 mL ずつを正確に量り、薄めた硫酸 (1→2) 10 mL, 薄めたリン酸 (1→2) 10 mL 及び水 50 mL を加えた後、更に過酸化水素試液 5 mL を加え、水

を加えて正確に 100 mL とし、よく振り混ぜ、5 分間放置する。これらの液につき、水を対照とし、紫外可視吸光度測定法により試験を行う。試料溶液及び標準溶液から得たそれぞれの液の波長 400 nm における吸光度 A_T 及び A_S を測定する。

試料中の酸化チタン (TiO_2) の量 (%)

$$= \text{チタン標準溶液の濃度 (ppm)} \times A_T/A_S \times 1.668/\text{試料の量 (g)} \times 0.01$$

1.668 : 酸化チタン (TiO_2) の分子量/チタン (Ti) の原子量

貯法 容 器 気密容器。

投与経路 経口投与。

医薬品添加物各条の部フェニルエチルアルコール変性アルコール (95 vol%) の条を次のように改める。

120009

フェニルエチルアルコール変性アルコール (95 vol%)

Phenylethyl Alcohol Denatured Alcohol (95 vol%)

本品はエタノール (日局) に、 β -フェニルエチルアルコールを加えて変性したものである。

本品はエタノール (C_2H_6O) 95.13 ~ 95.63 vol% を含む (15°C における比重法による)。

本品は定量するとき、 β -フェニルエチルアルコール ($C_8H_{10}O$) 0.1575 ~ 0.1925 w/v% を含む。

性状 本品は無色澄明の液で、特異なおい及びやくような味がある。

本品は水又はジエチルエーテルと混和する。

本品は燃えやすく、点火するとき、淡青色の炎をあげて燃える。

本品は揮発性である。

確認試験

(1) 本品 1 mL にヨウ素試液 2 mL 及び水酸化ナトリウム試液 1 mL を加えて振り混ぜるとき、淡黄色の沈殿を生じる。

(2) 本品 1 mL に酢酸 (100) 1 mL 及び硫酸 3 滴を加えて加熱するとき、酢酸エチルのおいを発する。

(3) 本品 600 mL を水浴上で約 2 mL になるまで加熱するとき、残留物はバラのような特異な香気がある。残留物に水酸化カリウム 0.5 g を加え、小火炎で静かに煮沸するとき、スチレンようなおいを発する。

比重 d_{15}^{15} : 0.814 ~ 0.816

定量法 β -フェニルエチルアルコール 本品を試料溶液とし、別に β -フェニルエチルアルコール標準品約 0.175 g を精密に量り、エタノール (95) を加えて正確に 100 mL とし、標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液 1 μ L ずつを正確にとり、次の条件でガスクロマトグラフィーにより試験を行う。それぞれの液の β -フェニルエチルアルコールのピーク面積 A_T 及び A_S を測定し、 β -フェニルエチルアルコールの量を求める。

$$\beta\text{-フェニルエチルアルコールの量 (mg)} = M_S \times A_T / A_S$$

M_S : β -フェニルエチルアルコール標準品の秤取量 (mg)

試験条件

検出器: 水素炎イオン化検出器

カラム: 内径 0.53 mm, 長さ 30 m のフェーズドシリカ管の内面にガスクロマトグラフィー用ポリエチレングリコール 20M を厚さ 1 μ m で被覆する。

カラム温度: 150 $^{\circ}$ C 付近の一定温度

キャリアーガス: ヘリウム

流量: β -フェニルエチルアルコールの保持時間が約 12 分になるように調整する。

スプリット比: 1:20

システム適合性

システムの性能: 標準溶液 1 μ L につき、上記の条件で操作するとき、 β -フェニルエチルアルコールの理論段数及びシンメトリー係数は、それぞれ 25000 段以上、1.5 以下である。

システムの再現性: 標準溶液 1 μ L につき、上記の条件で試験を 6 回繰り返すとき、 β -フェニルエチルアルコールのピーク面積の相対標準偏差は 1.0 % 以下である。

貯法

保存条件 遮光して、火気を避けて保存する。

容器 気密容器。

投与経路 一般外用剤、舌下適用。

医薬品添加物各条の部フェニルエチルアルコール変性アルコール (99 vol%) の条を次のように改める。

120010

フェニルエチルアルコール変性アルコール (99 vol%)

Phenylethyl Alcohol Denatured Alcohol (99 vol%)

本品は無水エタノール（日局）に、 β -フェニルエチルアルコールを加えて変性したものである。

本品はエタノール（ C_2H_6O ）99.05～99.86 vol%を含む（15°Cにおける比重法による）。

本品は定量するとき、 β -フェニルエチルアルコール（ $C_8H_{10}O$ ）0.1575～0.1925 w/v%を含む。

性状 本品は無色澄明の液で、特異なおいがある。

本品は水又はジエチルエーテルと混和する。

本品は燃えやすく、点火するとき、淡青色の炎をあげて燃える。

本品は揮発性である。

確認試験

（1）本品 1 mL にヨウ素試液 2 mL 及び水酸化ナトリウム試液 1 mL を加えて振り混ぜるとき、淡黄色の沈殿を生じる。

（2）本品 1 mL に酢酸（100）1 mL 及び硫酸 3 滴を加えて加熱するとき、酢酸エチルのおいを発する。

（3）本品 600 mL を水浴上で約 2 mL になるまで加熱するとき、残留物はバラのような特異な香りがある。残留物に水酸化カリウム 0.5 g を加え、小火炎で静かに煮沸するとき、スチレンようなにおいを発する。

比重 d_{15}^{15} : 0.795～0.799

定量法 β -フェニルエチルアルコール 本品を試料溶液とし、別に β -フェニルエチルアルコール標準品約 0.175 g を精密に量り、エタノール（99.5）を加えて正確に 100 mL とし、標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液 1 μ L ずつを正確にとり、次の条件でガスクロマトグラフィーにより試験を行う。それぞれの液の β -フェニルエチルアルコールのピーク面積 A_T 及び A_S を測定し、 β -フェニルエチルアルコールの量を求める。

$$\beta\text{-フェニルエチルアルコールの量 (mg)} = M_S \times A_T / A_S$$

$$M_S : \beta\text{-フェニルエチルアルコール標準品の秤取量 (mg)}$$

試験条件

検出器：水素炎イオン化検出器

カラム：内径 0.53 mm、長さ 30 m のフェーズドシリカ管の内面にガスクロマトグラフィー用ポリエチレングリコール 20M を厚さ 1 μ m で被覆する。

カラム温度：150°C 付近の一定温度

キャリアーガス：ヘリウム

流量： β -フェニルエチルアルコールの保持時間が約 12 分になるように調整する。

スプリット比：1：20

システム適合性

システムの性能：標準溶液 1 μ L につき、上記の条件で操作するとき、 β -フェニルエチルアルコールの理論段数及びシンメトリー係数は、それぞれ 25000 段以上、1.5 以下である。

システムの再現性：標準溶液 1 μ L につき、上記の条件で試験を 6 回繰り返すとき、 β -フェニルエチルアルコールのピーク面積の相対標準偏差は 1.0 % 以下である。

貯法

保存条件 遮光して、火気を避けて保存する。

容器 気密容器。

投与経路 一般外用剤。

医薬品添加物各条の部粉糖の条を次のように改める。

109287

粉 糖

Powdered Sucrose

本品は精製白糖（日局）に固結防止のためトウモロコシデンプン（日局）を添加し、粉砕したものである。

本品を乾燥したものは定量するとき、ショ糖（ $C_{12}H_{22}O_{11}$ ：342.30）96.0～99.0%及びトウモロコシデンプン 1.0～4.0%を含む。

性状 本品は白色の粉末で、においはなく、味は甘い。

本品はエタノール（95）又はジエチルエーテルにほとんど溶けない。

本品は水に大部分が溶け、少量の不溶物を認める。

確認試験

（1）本品 1g を加熱するとき、融解してふくれ上がり、カラメルのおおいを發して、かさ高い炭化物となる。

（2）本品 0.1g に希硫酸 2 mL を加えて煮沸し、水酸化ナトリウム試液 4 mL 及びフェーリング試液 3 mL を加えて沸騰するまで加熱するとき、赤色～暗赤色の沈殿を生じる。

（3）本品 1g に水 10 mL を加えて振り混ぜた後、ろ過する。ろ紙上の沈殿にヨウ素試液を加えるとき、暗青紫色を呈する。

乾燥減量 2.0% 以下（1g, 105°C, 2 時間）。

粉末度試験 本品 5.0g をとり、100 号（150 μ m）ふるいに入れ、柔らかい刷毛で軽くこすりながらふるい分けるとき、ふるいの上の残留物は 0.2g 以下である。

定量法

(1) ショ糖 本品を乾燥し、その約 13 g を精密に量り、水 50 mL を加えて 30 分間振り混ぜる。これをガラスろ過器 (G4) を用いてろ過し、水約 30 mL で洗い、ろ液及び洗液を合わせ、水を加えて正確に 200 mL とする。この液につき、旋光度測定法により $20 \pm 1^\circ\text{C}$ 、層長 100 mm で旋光度 α_0 を測定する。

$$\text{ショ糖含量 (\%)} = \frac{\text{本品の} [\alpha]_D^{20}}{66.5} \times 100$$

$$[\alpha]_D^{20} = \frac{\alpha}{M}$$

α : 偏光面を回転した角度

M : 試料の量 (g) $\times 1/200$

66.5 : ショ糖の比旋光度 $[\alpha]_D^{20}$

(2) トウモロコシデンプン 本品を乾燥し、その約 10 g を精密に量り、水 50 mL を加えて 30 分間振り混ぜる。これを質量既知のガラスろ過器 (G4) を用いてろ取し、残留物を水 10 mL ずつで 5 回洗った後、 105°C で 1 時間乾燥し、その質量を精密に量る。

$$\text{トウモロコシデンプンの量 (\%)} = \frac{\text{乾燥物の量 (g)}}{\text{試料の量 (g)}} \times 100$$

貯法 容器 密閉容器。

投与経路 経口投与。

医薬品添加物各条の部ポリエチレンテレフタレートセパレータの条を次のように改める。

109881

ポリエチレンテレフタレートセパレータ

Polyethyleneterephthalate Separator

本品はポリエチレンテレフタレートフィルムの片面に離型剤としてジメチルポリシロキサン系樹脂を均一に塗工処理したものである。

性状 本品は光沢を帯びた透明又は半透明なフィルムで、においはない。

本品は水、エタノール (95) 又はジエチルエーテルにほとんど溶けない。

確認試験

(1) 本品の離型剤表面上に水を 1 滴落とすとき、その水は本品中にしみこまず、水滴状を保つ。

(2) 本品の離型剤表面をスパチュラーで軽くこすって得られた粉末につき、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 2960 cm^{-1} , 1260 cm^{-1} , 1200 cm^{-1} ~ 1000 cm^{-1} 及び 800 cm^{-1} 付近に吸収を認める。

(3) 本品の離型剤処理をしていない面をナイフで削って得られた粉末につき、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 2960 cm^{-1} , 1720 cm^{-1} , 1250 cm^{-1} , 1100 cm^{-1} , 1020 cm^{-1} 及び 725 cm^{-1} 付近に吸収を認める。

形状試験 本品の長さ約 500 mm につき、JIS B7503 に適合する 0.01 mm 目盛りダイヤルゲージ（接触面：径 5 mm 接触圧力：80 g）を用い、長さの方向にほぼ同じ間隔をおいて本品の厚さを 3 箇所測定するとき、平均値は $0.075 \pm 0.005\text{ mm}$ である。

貯法 容器 密閉容器。

投与経路 経皮。

医薬品添加物各条の部ポリオキシエチレン (42) ポリオキシプロピレン (67) グリコールの条を次のように改める。

109109

ポリオキシエチレン (42) ポリオキシプロピレン (67) グリコール

Polyoxyethylene (42) Polyoxypropylene (67) Glycol

本品は水にプロピレンオキシドを付加重合させて得られるポリプロピレングリコールにエチレンオキシドを付加重合したもので、 $\text{HO}(\text{C}_2\text{H}_4\text{O})_n(\text{C}_3\text{H}_6\text{O})_m(\text{C}_2\text{H}_4\text{O})_n\text{H}$ で表され、プロピレンオキシド及びエチレンオキシドの平均重合度は、それぞれ約 67 及び約 42 である。

性状 本品は無色～白色のワセリンのような固体で、わずかに特異なおいがあり、味はない。

本品は水、メタノール又はエタノール (95) に溶けやすく、ジエチルエーテルにほとんど溶けない。

本品は希塩酸に溶ける。

本品の水溶液 (1→40) の pH は 6.0 ~ 8.0 である。

凝固点：28 ~ 34°C

確認試験 本品 0.2 g にリン酸 1.5 mL を加えて加熱する。発生するガスを水 1 mL、ペントシアノニトロシル鉄(III)酸ナトリウム試液 2 滴及びジエタノールアミン 1 滴の混液中に通じるとき、液はだいたい色～赤紫色を呈し、直ちに暗褐色に変わる。

純度試験

(1) 溶状 本品 0.20 g を水 20 mL に溶かすとき、液は無色澄明である。

(2) 酸 本品 5.0 g に中和エタノール 20 mL を加え、加温して溶かし、フェノールフタレイン試液 2 滴及び 0.1 mol/L 水酸化ナトリウム液 0.20 mL を加えるとき、液の色は赤色である。

(3) 重金属 本品 1.0 g をとり、第 2 法により操作し、試験を行う。比較液には鉛標準液 2.0 mL を加える (20 ppm 以下)。

(4) ヒ素 本品 1.0 g をとり、第 3 法により検液を調製し、試験を行う (2 ppm 以下)。

(5) エチレングリコール及びジエチレングリコール 本品 4.0 g を水に溶かし、正確に 20 mL とし、試料溶液とする。別にエチレングリコール及びジエチレングリコール約 25 mg ずつを精密に量り、水に溶かし、正確に 100 mL とし、標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液 2 μ L ずつを正確にとり、次の条件でガスクロマトグラフィーにより試験を行う。それぞれの液のエチレングリコールのピーク高さ H_{Ta} 及び H_{Sa} 並びにジエチレングリコールのピーク高さ H_{Tb} 及び H_{Sb} を測定し、エチレングリコール及びジエチレングリコールの量を求めるとき、エチレングリコールとジエチレングリコールの含量の和は 0.25 % 以下である。

$$\text{エチレングリコールの量 (mg)} = M_a \times H_{Ta} / H_{Sa} \times 1/5$$

$$\text{ジエチレングリコールの量 (mg)} = M_b \times H_{Tb} / H_{Sb} \times 1/5$$

M_a : エチレングリコールの秤取量 (mg)

M_b : ジエチレングリコールの秤取量 (mg)

操作条件

検出器: 水素炎イオン化検出器

カラム: 内径約 3 mm, 長さ約 1.5 m の管にガスクロマトグラフィー用 D-ソルビトールを 150 ~ 180 μ m のガスクロマトグラフィー用ケイソウ土に 12% の割合で被覆したものを充てんする。

カラム温度: 165°C 付近の一定温度

キャリアーガス: 窒素又はヘリウム

流量: ジエチレングリコールの保持時間が約 8 分になるように調整する。

カラムの選定: 標準溶液 2 μ L につき、上記の条件で操作するとき、エチレングリコール、ジエチレングリコールの順に流出し、それぞれのピークが完全に分離するものを用いる。

検出感度: 標準溶液 2 μ L から得たジエチレングリコールのピーク高さがフルスケールの約 80% になるように調整する。

平均分子量試験 無水フタル酸 42 g をとり、新たに蒸留したピリジン 300 mL を正確に量って入れた 1 L の遮光した共栓瓶に加え、強く振り混ぜて溶かした後、16 時間以上放置する。この液 25 mL を正確に量り、約 200 mL の耐圧共栓瓶に入れ、これに本品約 25 g を精密に量って加え、密栓し、これを丈夫な布で包み、あらかじめ $98 \pm 2^\circ\text{C}$ に

加熱した水浴中に入れる。この際瓶の中の液が水浴の液の中に浸るようにする。98±2℃で30分間保った後、水浴から瓶を取り出し、室温になるまで空気中で放冷する。次に0.5 mol/L 水酸化ナトリウム液 50 mL を正確に加え、更にフェノールフタレインのピリジン溶液 (1→100) 5 滴を加え、この液につき、0.5 mol/L 水酸化ナトリウム液で滴定する。ただし、滴定の終点は液が 15 秒間持続する淡赤色を呈するときとする。同様の方法で空試験を行う。

$$\text{平均分子量} = \text{試料の量 (g)} \times 4000 / (a - b)$$

ただし、 a : 空試験における 0.5 mol/L 水酸化ナトリウム液の消費量 (mL)

b : 試料の試験における 0.5 mol/L 水酸化ナトリウム液の消費量 (mL)

平均分子量は 5200 ~ 6300 である。

水分 3.0% 以下 (5 g, 直接滴定) .

強熱残分 0.30% 以下 (3 g) .

貯法 容 器 気密容器.

投与経路 一般外用剤, 歯科外用及び口中用.

医薬品添加物各条の部ポリオキシエチレン (54) ポリオキシプロピレン (39) グリコールの条を次のように改める。

109110

ポリオキシエチレン (54) ポリオキシプロピレン (39) グリコール

Polyoxyethylene (54) Polyoxypropylene (39) Glycol

本品は水にプロピレンオキシドを付加重合させて得られるポリプロピレングリコールにエチレンオキシドを付加重合したもので、 $\text{HO}(\text{C}_2\text{H}_4\text{O})_n(\text{C}_3\text{H}_6\text{O})_m(\text{C}_2\text{H}_4\text{O})_n\text{H}$ で表され、プロピレンオキシド及びエチレンオキシドの平均重合度は、それぞれ約 39 及び約 54 である。

性状 本品は白色のワセリンのような固体で、わずかに特異なおいがあり、味はない。

本品は水、メタノール又はエタノール (95) に溶けやすく、ジエチルエーテルにほとんど溶けない。

本品は希塩酸に溶ける。

本品の水溶液 (1→40) の pH は 6.0 ~ 8.0 である。

凝固点 : 36 ~ 44℃

確認試験

(1) 本品 0.2 g にリン酸 1.5 mL を加えて加熱する。発生するガスを水 1 mL, ペンタシアノニトロシル鉄(III)酸ナトリウム試液 2 滴及びジエタノールアミン 1 滴の混液中

に通じるとき、液はだいたい色～赤紫色を呈し、直ちに暗褐色に変わる。

(2) 本品を加温溶解し塗布して被膜を形成させたものにつき、赤外吸収スペクトル測定法の液膜法により測定するとき、波数 3460 cm^{-1} 、 2880 cm^{-1} 、 1467 cm^{-1} 、 1373 cm^{-1} 及び 1111 cm^{-1} 付近に吸収を認める。

純度試験

(1) 溶状 本品 0.20 g を水 20 mL に溶かすとき、液は無色澄明である。

(2) 酸 本品 5.0 g に中和エタノール 20 mL を加え、加温して溶かし、フェノールフタレイン試液 2 滴及び 0.1 mol/L 水酸化ナトリウム液 0.20 mL を加えるとき、液の色は赤色である。

(3) 重金属 本品 1.0 g をとり、第 2 法により操作し、試験を行う。比較液には鉛標準液 2.0 mL を加える (20 ppm 以下)。

(4) ヒ素 本品 1.0 g をとり、第 3 法により検液を調製し、試験を行う (2 ppm 以下)。

(5) エチレングリコール及びジエチレングリコール 本品 4.0 g を水に溶かし、正確に 20 mL とし、試料溶液とする。別にエチレングリコール及びジエチレングリコール約 25 mg ずつを精密に量り、水に溶かし、正確に 100 mL とし、標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液 $2\text{ }\mu\text{L}$ ずつを正確にとり、次の条件でガスクロマトグラフィーにより試験を行う。それぞれの液のエチレングリコールのピーク高さ H_{Ta} 及び H_{Sa} 並びにジエチレングリコールのピーク高さ H_{Tb} 及び H_{Sb} を測定し、エチレングリコール及びジエチレングリコールの量を求めるとき、エチレングリコールとジエチレングリコールの含量の和は 0.25% 以下である。

$$\text{エチレングリコールの量 (mg)} = M_a \times H_{Ta} / H_{Sa} \times 1/5$$

$$\text{ジエチレングリコールの量 (mg)} = M_b \times H_{Tb} / H_{Sb} \times 1/5$$

M_a : エチレングリコールの秤取量 (mg)

M_b : ジエチレングリコールの秤取量 (mg)

操作条件

検出器: 水素炎イオン化検出器

カラム: 内径約 3 mm 、長さ約 1.5 m の管にガスクロマトグラフィー用 D-ソルビトールを $150\sim 180\text{ }\mu\text{m}$ のガスクロマトグラフィー用ケイソウ土に 12% の割合で被覆したものを充てんする。

カラム温度: 165°C 付近の一定温度

キャリアーガス: 窒素又はヘリウム

流量: ジエチレングリコールの保持時間が約 8 分になるように調整する。

カラムの選定: 標準溶液 $2\text{ }\mu\text{L}$ につき、上記の条件で操作するとき、エチレングリコール、ジエチレングリコールの順に流出し、それぞれのピークが完全に分離するものを用いる。

検出感度：標準溶液 2 μ L から得たジエチレングリコールのピーク高さがフルスケールの約 80% になるように調整する。

平均分子量試験 無水フタル酸 42 g をとり、新たに蒸留したピリジン 300 mL を正確に量って入れた 1 L の遮光した共栓瓶に加え、強く振り混ぜて溶かした後、16 時間以上放置する。この液 25 mL を正確に量り、約 200 mL の耐圧共栓瓶に入れ、これに本品約 25 g を精密に量って加え、密栓し、これを丈夫な布で包み、あらかじめ $98 \pm 2^\circ\text{C}$ に加熱した水浴中に入れる。この際瓶の中の液が水浴の液の中に浸るようにする。 $98 \pm 2^\circ\text{C}$ で 30 分間保った後、水浴から瓶を取り出し、室温になるまで空気中で放冷する。次に 0.5 mol/L 水酸化ナトリウム液 50 mL を正確に加え、更にフェノールフタレインのピリジン溶液 (1 \rightarrow 100) 5 滴を加え、この液につき、0.5 mol/L 水酸化ナトリウム液で滴定する。ただし、滴定の終点は液が 15 秒間持続する淡赤色を呈するときとする。同様の方法で空試験を行う。

$$\text{平均分子量} = \text{試料の量 (g)} \times 4000 / (a - b)$$

ただし、 a ：空試験における 0.5 mol/L 水酸化ナトリウム液の消費量 (mL)

b ：試料の試験における 0.5 mol/L 水酸化ナトリウム液の消費量 (mL)

平均分子量は 4200 ~ 5100 である。

水分 3.0% 以下 (5 g, 直接滴定)。

強熱残分 0.30% 以下 (3 g)。

貯法 容 器 気密容器。

投与経路 一般外用剤、歯科外用及び口中用。

医薬品添加物各条の部ポリオキシエチレン (196) ポリオキシプロピレン (67) グリコールの条を次のように改める。

109111

ポリオキシエチレン (196) ポリオキシプロピレン (67) グリコール

Polyoxyethylene (196) Polyoxypropylene (67) Glycol

本品は水にプロピレンオキシドを付加重合させて得られるポリプロピレングリコールにエチレンオキシドを付加重合したもので、 $\text{HO}(\text{C}_2\text{H}_4\text{O})_n(\text{C}_3\text{H}_6\text{O})_m(\text{C}_2\text{H}_4\text{O})_n\text{H}$ で表され、プロピレンオキシド及びエチレンオキシドの平均重合度は、それぞれ約 67 及び約 196 である。

性状 本品は白色の粉末又は粒で、わずかに特異なおいがあり、味はない。

本品は水、メタノール又はエタノール (95) に溶解やすく、ジエチルエーテルにほとんど溶けない。

本品は希塩酸に溶ける。

本品の水溶液 (1→40) の pH は 5.0 ~ 7.5 である。

凝固点：50 ~ 62°C

確認試験

(1) 本品 0.2 g にリン酸 1.5 mL を加えて加熱する。発生するガスを水 1 mL, ペンタシアノニトロシル鉄(III)酸ナトリウム試液 2 滴及びジエタノールアミン 1 滴の混液中に通じるとき、液はだいたい色～赤紫色を呈し、直ちに暗褐色に変わる。

(2) 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 3450 cm^{-1} , 2890 cm^{-1} , 1468 cm^{-1} , 1345 cm^{-1} 及び 1113 cm^{-1} 付近に吸収を認める。

純度試験

(1) 溶状 本品 0.20 g を水 20 mL に溶かすとき、液は無色澄明である。

(2) 酸 本品 5.0 g に中和エタノール 20 mL を加え、加温して溶かし、フェノールフタレイン試液 2 滴及び 0.1 mol/L 水酸化ナトリウム液 0.20 mL を加えるとき、液の色は淡赤色である。

(3) 重金属 本品 1.0 g をとり、第 2 法により操作し、試験を行う。比較液には鉛標準液 2.0 mL を加える (20 ppm 以下)。

(4) ヒ素 本品 1.0 g をとり、第 3 法により検液を調製し、試験を行う (2 ppm 以下)。

(5) エチレングリコール及びジエチレングリコール 本品 4.0 g をメタノールに加温して溶かし、正確に 20 mL とし、試料溶液とする。別にエチレングリコール及びジエチレングリコール約 25 mg ずつを精密に量り、メタノールに加温して溶かし、正確に 100 mL とし、標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液 2 μL ずつを正確にとり、次の条件でガスクロマトグラフィーにより試験を行う。それぞれの液のエチレングリコールのピーク高さ H_{Ta} 及び H_{Sa} 並びにジエチレングリコールのピーク高さ H_{Tb} 及び H_{Sb} を測定し、エチレングリコール及びジエチレングリコールの量を求めるとき、エチレングリコールとジエチレングリコールの含量の和は 0.25% 以下である。

$$\text{エチレングリコールの量 (mg)} = M_a \times H_{Ta} / H_{Sa} \times 1/5$$

$$\text{ジエチレングリコールの量 (mg)} = M_b \times H_{Tb} / H_{Sb} \times 1/5$$

M_a : エチレングリコールの秤取量 (mg)

M_b : ジエチレングリコールの秤取量 (mg)

操作条件

検出器：水素炎イオン化検出器

カラム：内径 2 mm, 長さ 2.5 m のガラス管に 150 ~ 180 μm のガスクロマトグラフィー用多孔性スチレン-ジビニルベンゼン共重合体 (平均孔径 0.011 μm , 表面積 500 ~ 550 m^2/g) を充てんする。

カラム温度：230℃ 付近の一定温度

キャリアーガス：窒素

流量：ジエチレングリコールの保持時間が約7分になるように調整する。

カラムの選定：標準溶液 2 μL につき，上記の条件で操作するとき，エチレングリコール，ジエチレングリコールの順に流出し，それぞれのピークが完全に分離するものを用いる。

検出感度：標準溶液 2 μL から得たジエチレングリコールのピーク高さがフルスケールの約 25% になるように調整する。

平均分子量試験 無水フタル酸 42 g をとり，新たに蒸留したピリジン 300 mL を正確に量って入れた 1 L の遮光した共栓瓶に加え，強く振り混ぜて溶かした後，16 時間以上放置する。この液 25 mL を正確に量り，約 200 mL の耐圧共栓瓶に入れ，これに本品約 25 g を精密に量って加え，密栓し，これを丈夫な布で包み，あらかじめ $98 \pm 2^\circ\text{C}$ に加熱した水浴中に入れる。この際瓶の中の液が水浴の液の中に浸るようにする。 $98 \pm 2^\circ\text{C}$ で 30 分間保った後，水浴から瓶を取り出し，室温になるまで空气中で放冷する。次に 0.5 mol/L 水酸化ナトリウム液 50 mL を正確に加え，更にフェノールフタレインのピリジン溶液 (1→100) 5 滴を加え，この液につき，0.5 mol/L 水酸化ナトリウム液で滴定する。ただし，滴定の終点は液が 15 秒間持続する淡赤色を呈するときとする。同様の方法で空試験を行う。

$$\text{平均分子量} = \text{試料の量 (g)} \times 4000 / (a - b)$$

ただし， a ：空試験における 0.5 mol/L 水酸化ナトリウム液の消費量 (mL)

b ：試料の試験における 0.5 mol/L 水酸化ナトリウム液の消費量 (mL)

平均分子量は 10000 ~ 15000 である。

水分 3.0% 以下 (5 g, 容量滴定法, 直接滴定)。

強熱残分 0.3% 以下 (3 g)。

貯法 容 器 気密容器。

投与経路 一般外用剤。

医薬品添加物各条の部ポリオキシエチレンラノリンアルコールエーテル (5 E.O.) の条の次に次の一条を加える。

105345

ポリオキシシル 35 ヒマシ油

Polyoxyl 35 Caster Oil

本品はヒマシ油にエチレンオキシドを付加重合させて得た非イオン界面活性剤で、

エチレンオキシドの平均付加モル数は約 35 である。

性状 本品は微黄色～黄色の粘稠性の液若しくはワセリン様又はろう様の物質で、わずかに特異なにおいがある。

本品は水にやや溶けやすく、エタノール (95) と混和する。

確認試験

(1) 本品を必要ならば加温して融解し、赤外吸収スペクトル測定法の液膜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。

(2) 本品 0.1 g に希水酸化カリウム・エタノール試液 10 mL を加えて溶かし、水浴上で蒸発乾固する。残留物に水 5 mL を加えて溶かし、酢酸 (100) を滴加するとき、白色の沈殿を生じる。

(3) 本品 0.5 g に水 10 mL を加え、加温して溶かし、冷後、臭素試液 5 滴を加えるとき、試液の色は消える。

粘度 650～850 mPa·s (第 1 法, 25℃)。

比重 d_{25}^{25} : 1.05～1.06

酸価 2.0 以下。

けん化価 60～75

水酸基価 65～80

ヨウ素価 25～35

純度試験

(1) 重金属 本品 2.0 g をとり、第 2 法により操作し、試験を行う。比較液には鉛標準液 2.0 mL を加える (10 ppm 以下)。

(2) エチレンオキシド及び 1,4-ジオキサン 本品約 1 g を精密に量り、バイアルに入れ、水 1 mL を正確に加え、直ちに密栓する。バイアルを振り混ぜて内容物を均一化し、70℃ で 45 分間加温した後、内容物を試料溶液とする。別に 0.1 mg/mL エチレンオキシド標準液 2 mL を正確に量り、水を加えて正確に 100 mL とし、エチレンオキシド原液 (2 µg/mL) とする。また、1,4-ジオキサン 1.00 g を正確に量り、水に溶かし、正確に 100 mL とする。この液 5 mL を正確に量り、水を加えて正確に 50 mL とする。この液 5 mL を正確に量り、水を加えて正確に 50 mL とし、1,4-ジオキサン原液 (0.1 mg/mL) とする。本品約 1 g を精密に量り、バイアルに入れ、エチレンオキシド原液 (2 µg/mL) 及び 1,4-ジオキサン原液 (0.1 mg/mL) 0.5 mL ずつを正確に加え、直ちに密栓する。バイアルを振り混ぜて内容物を均一化し、70℃ で 45 分間加温した後、内容物を標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液それぞれのバイアル内の気相部分のガス 1 mL ずつを正確にとり、次の条件でガスクロマトグラフィーにより試験を行い、それぞれの液のエチレンオキシドのピーク面積 A_{T1} 及び A_{S1} 、並びに 1,4-ジオキサンのピーク面積 A_{T2} 及び A_{S2} を測定する。次式によりエチレンオキシド及び

1,4-ジオキサンの量を求めるとき、それぞれ 1 ppm 以下及び 10 ppm 以下である。

$$\text{エチレンオキシドの量 (ppm)} = A_{T1} \times C_1 / (A_{S1} \times M_T - A_{T1} \times M_S)$$

$$\text{1,4-ジオキサンの量 (ppm)} = A_{T2} \times C_2 / (A_{S2} \times M_T - A_{T2} \times M_S)$$

M_T : 試料溶液に用いた本品の秤取量 (g)

M_S : 標準溶液に用いた本品の秤取量 (g)

C_1 : 標準溶液に添加したエチレンオキシドの量 (μg)

C_2 : 標準溶液に添加した 1,4-ジオキサンの量 (μg)

試験条件

検出器 : 水素炎イオン化検出器

カラム : 内径 0.32 mm, 長さ 30 m のフューズドシリカ管の内面に膜厚 1.0 μm でガスクロマトグラフィー用ポリメチルシロキサンを被覆したもの。

カラム温度 : 50°C 付近の一定温度で注入し, 5 分間保った後, 180°C になるまで 1 分間に 5°C の割合で昇温し, 更に 230°C になるまで 1 分間に 30°C の割合で昇温し, 230°C 付近の一定温度に 5 分間保つ。

注入口温度 : 150°C

検出器温度 : 250°C

キャリアーガス : ヘリウム

流量 : 1,4-ジオキサンの保持時間が約 9 分になるように調整する。

スプリット比 : 1 : 20

システム適合性

検出の確認 : 本品 1.0 g をバイアルに入れ, 水 0.8 mL, エチレンオキシド原液 (2 $\mu\text{g}/\text{mL}$) 0.1 mL 及び 1,4-ジオキサン原液 (0.1 mg/mL) 0.1 mL を正確に加え, 直ちに密栓する。バイアルを振り混ぜて内容物を均一化し, 70°C で 45 分間加温した後, 内容物をシステム適合性試験用溶液 (1) とする。システム適合性試験用溶液 (1) から得たエチレンオキシド及び 1,4-ジオキサンのピーク面積から試料溶液のそれぞれのピーク面積を引いた値は, 標準溶液のそれぞれのピーク面積から試料溶液のそれぞれのピーク面積を引いた値のそれぞれ 15 ~ 25% になることを確認する。

システムの性能 : エチレンオキシド原液 (2 $\mu\text{g}/\text{mL}$) 0.5 mL をバイアルに入れ, アセトアルデヒド溶液 (1 \rightarrow 100000) 0.1 mL を加え, 直ちに密栓する。バイアルを振り混ぜて内容物を均一化し, 70°C で 45 分間加温した後, 内容物をシステム適合性試験用溶液 (2) とする。システム適合性試験用溶液 (2) のバイアル内の気相部分のガス 1 mL につき, 上記の条件で操作を行うとき, アセトアルデヒド, エチレンオキシドの順に流出し, その分離度は 2.0 以上である。

システムの再現性 : 標準溶液の気相部分のガス 1 mL につき, 上記の条件で試験を 6 回繰り返すとき, エチレンオキシドのピーク面積の相対標準偏差は 15 %

以下及び1,4-ジオキサンのピーク面積の相対標準偏差は10%以下である。

水分 3.0%以下 (1g, 直接滴定) .

強熱残分 0.3%以下 (2g) .

貯法

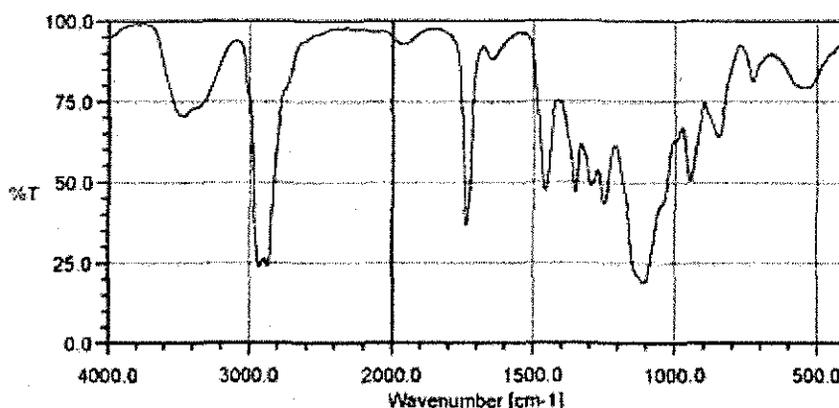
保存条件 遮光して保存する.

容 器 気密容器.

投与経路 経口投与.

参照赤外吸収スペクトル

ポリオキシシル 35 ヒマシ油



透視法

医薬品添加物各条の部ポリソルベート 20 の条を次のように改める。

105440

ポリソルベート 20

Polysorbate 20

モノラウリン酸ポリオキシエチレンソルビタン (20 E.O.)

本品は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からなる脂肪酸で部分エステル化し、エチレンオキシドを付加重合したもので、ソルビトール及び無水ソルビトールそれぞれ 1 モル当たりのエチレンオキシドの平均付加モル数は約 20 である。

性状 本品は微黄色～黄色の液で、わずかに特異なにおいがある。

本品は水、メタノール又はエタノール (95) と混和し、ジエチルエーテルに溶けにくい。

確認試験

(1) 本品 0.5 g に水 10 mL 及び水酸化ナトリウム試液 10 mL を加え、5 分間煮沸し、直ちに加温した希塩酸を加えて酸性にし、冷却するとき、油分を分離する。

(2) 本品 0.5 g に水 10 mL を加えて振り混ぜ、臭素試液 5 滴を加えるとき、試液の色は消えない。

(3) 本品 0.1 g をフラスコに入れ、水酸化ナトリウムのメタノール溶液 (1→50) 2 mL を加え、還流冷却器を付けて水浴中で 30 分間加熱する。還流冷却器から、三フッ化ホウ素・メタノール試液 2 mL をフラスコに加え、更に 30 分間加熱する。次に還流冷却器からヘプタン 4 mL を加えて 5 分間加熱する。冷後、飽和塩化ナトリウム溶液 10 mL を加えて約 15 秒間振り混ぜる。更に飽和塩化ナトリウム溶液を加え、上層をフラスコの口まで上昇させる。上層 2 mL をとり、水 2 mL ずつで 3 回洗い、無水硫酸ナトリウムを加えて脱水したものを、試料溶液とする。別に、ガスクロマトグラフィー用ラウリン酸メチル 50 mg、ガスクロマトグラフィー用パルミチン酸メチル 50 mg、ガスクロマトグラフィー用ステアリン酸メチル 80 mg 及びガスクロマトグラフィー用オレイン酸メチル 100 mg を量り、ヘプタンを加えて 50 mL とし、標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液 1 μ L につき、次の条件でガスクロマトグラフィーにより試験を行うとき、試料溶液から得た主ピークの保持時間は、標準溶液から得たラウリン酸メチルの保持時間に等しい。

試験条件

検出器：水素炎イオン化検出器

カラム：内径 0.25 mm、長さ 30 m のフェーズドシリカ管の内面に、ガスクロマトグラフィー用ポリエチレングリコール 20M を 0.5 μ m の厚さで被覆する。

カラム温度：80°C から毎分 10°C で 220°C まで昇温し、220°C を 40 分間保持する。

注入口温度：250°C

検出器温度：250°C

キャリアーガス：ヘリウム

流量：ラウリン酸メチルのピークの保持時間が約 10 分となるように調整する。

スプリット比：1 : 50

システム適合性

システムの性能：標準溶液 1 μ L につき、上記の条件で操作するとき、ラウリン酸メチル、パルミチン酸メチル、ステアリン酸メチル及びオレイン酸メチルの順に流出し、ステアリン酸メチルとオレイン酸メチルの分離度は 2.0 以上である。

粘度 350 ~ 550 mm²/s (第 1 法, 20°C) .

pH 本品 1.0 g を水 20 mL に溶かした液の pH は 4.0 ~ 7.0 である。

比重 d_{20}^{20} : 1.090 ~ 1.130

酸価 4.0 以下.

けん化価 43 ~ 55

純度試験

(1) 重金属 本品 1.0 g をとり, 第 2 法により操作し, 試験を行う. 比較液には鉛標準液 2.0 mL を加える (20 ppm 以下).

(2) ヒ素 本品 1.0 g をとり, 第 3 法により検液を調製し, 試験を行う (2 ppm 以下).

水分 3.0% 以下 (1 g, 逆滴定).

強熱残分 0.25% 以下 (1 g).

貯法 容 器 気密容器.

投与経路 経口投与, 静脈内注射, 皮下注射, 一般外用剤, 歯科外用及び口中用.

医薬品添加物各条の部ポリビニルアセタールジエチルアミノアセテートの条を次のように改める.

008803

ポリビニルアセタールジエチルアミノアセテート

Polyvinylacetal Diethylaminoacetate

本品はポリビニルアルコールとアセトアルデヒドが脱水して得たアセタール, また, 残りの水酸基の一部とジエチルアミノ酢酸がエステル結合したものである.

本品は定量するとき, 換算した脱水物に対し, 窒素 (N: 14.01) 1.5 ~ 2.5% を含む.

性状 本品は白色~淡黄褐色の塊又は粉末で, わずかに特異なおいがあり, 味はない.

本品は水又はジエチルエーテルにほとんど溶けない.

本品は 0.1 mol/L 塩酸試液に溶ける.

本品にメタノール, エタノール (95) 又はアセトンを加えるとき, 澄明又はわずかに混濁した粘性の液となる.

確認試験

(1) 本品 10 mg に 0.5 mol/L 硫酸試液 1 mL を加え, 加温して溶かし, 冷後, リンタングステン酸試液 0.5 mL を加えるとき, 白色の沈殿を生じる.

(2) 本品のメタノール溶液 (1→10) をポリテトラフルオロエチレン製の滑らかな平板上に薄く流して薄膜とし, 減圧で 3 時間乾燥する. このものにつき, 赤外吸収スペクトル測定法の薄膜法により測定するとき, 波数 3500 cm^{-1} , 1735 cm^{-1} 及び 1135 cm^{-1} 付近に吸収を認める.

粘度 本品の換算した脱水物 10.00 g に対応する量を正確に量り, メタノール 80 g を加

え、水浴上で加温して溶かす。冷後、メタノールを加えて100.0 gとした後、必要ならば脱脂綿を用いてろ過し、 $25 \pm 0.1^\circ\text{C}$ で粘度測定法第2法により試験を行うとき、 $9.0 \sim 16.0 \text{ mPa}\cdot\text{s}$ である。

純度試験

(1) 溶状 本品0.5 gにメタノール50 mLを加えて溶かすとき、液の混濁は次の比較液より濃くない。

比較液：0.005 mol/L 硫酸3.0 mLをとり、水30 mL及び希塩酸1 mLを加える。更に塩化バリウム試液2 mLを加えて混和し、10分間放置した後、水を加えて50 mLとする。

(2) 重金属 本品1.0 gをとり、第3法により操作し、試験を行う。比較液には鉛標準液2.0 mLを加える(20 ppm以下)。

(3) ヒ素 本品1.0 gをとり、第3法により検液を調製し、試験を行う(2 ppm以下)。

水分 4.0%以下(0.5 g, 直接滴定)。

強熱残分 0.30%以下(1 g)。

アセタール化度 本品約2 gを精密に量り、メタノール50 mLを加え、加温して溶かす。冷後、0.5 mol/L 塩酸10 mLを正確に加え、ブロムフェノールブルー試液5滴を加え、0.5 mol/L 水酸化ナトリウム液で液の色が淡緑色を呈するまで滴定した後、塩化ビドロキシルアンモニウム溶液(7→200)50 mLを正確に加え、還流冷却器を付けて2時間加熱する。冷後、ブロムフェノールブルー試液5滴を加え、0.5 mol/L 水酸化ナトリウム液で滴定し、その消費量を a mLとする。同様の方法で空試験を行い、0.5 mol/L 水酸化ナトリウム液の消費量を b mLとする。

$$\text{アセタール化度 (\%)} = \frac{(a-b) \times 5.708}{\text{試料の量(g)}}$$

換算した脱水物に対しアセタール化度は58～68%である。

定量法 本品約0.1 gを精密に量り、窒素定量法により試験を行う。

$$0.005 \text{ mol/L 硫酸 } 1 \text{ mL} = 0.1401 \text{ mg N}$$

貯法 容器 密閉容器。

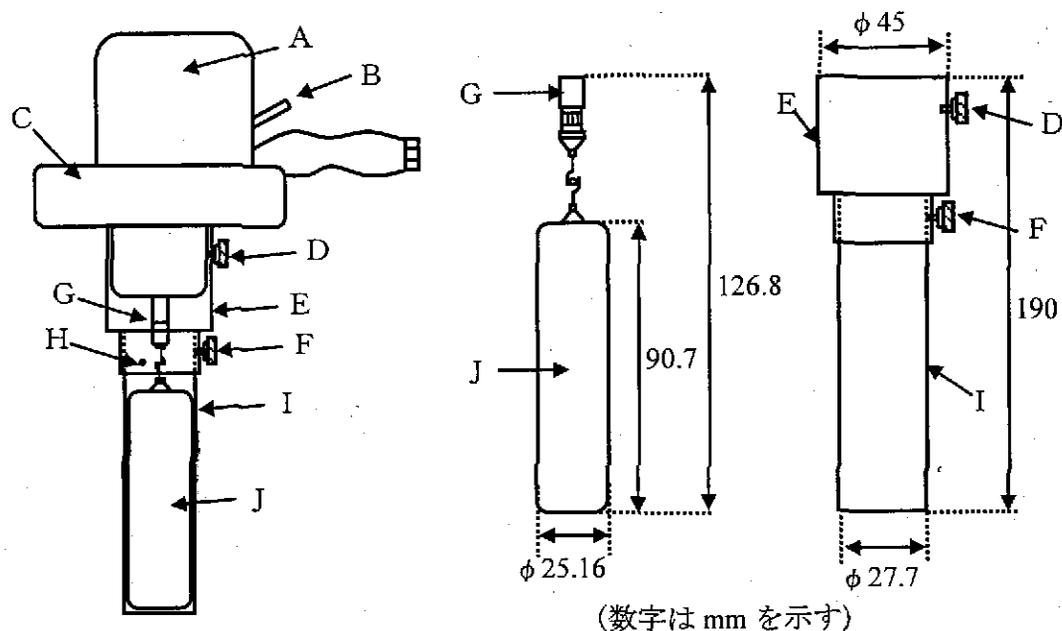
投与経路 経口投与。

医薬品添加物各条の部ポリビニルアセタールジエチルアミノアセテートの条の次に次の一条を加える。

109120

ポリビニルアルコール・アクリル酸・メタクリル酸メチル共重合体

ブルックフィールド型粘度計



- | | | |
|------------|-------------|----------|
| A: 同期電動機 | E: 取付枠 | H: 浸液マーク |
| B: クラッチレバー | F: スリーブ締付ネジ | I: スリーブ |
| C: 目盛板 | G: ジョイント | J: ローター |
| D: 取付枠締付ネジ | | |

(2) 操作法 本品の換算した乾燥物 10.00 g に対応する量を正確に量り、水 180 mL を加え、かき混ぜ機を用いて 10 分間かき混ぜる。液を 80°C に加温し、更に 30 分間かき混ぜて溶かす。冷後、水を加えて 200.0 g とし、試料溶液とする。ローター J をジョイント G に取り付けた後、取付枠 E を取り付け、取付枠締付ネジ D で固定する。試料溶液約 20 mL をスリーブ I に入れ、そのスリーブを取付枠に押し込み、スリーブ締付ネジ F で固定する。ただし、試料溶液の温度は $25 \pm 0.1^\circ\text{C}$ とする。ローターの回転数は毎分 60 回転とする。60 秒後にクラッチレバー B を押して、目盛 C を固定した後、ローターの回転を止め、目盛を読み取り、換算乗数を乗じる。本品の粘度は表示粘度の 80 ~ 120 % である。

BL ローター 換算乗数 : 0.1

pH 本品 5.0 g に水 100 mL を加え、かき混ぜ機を用いて 10 分間かき混ぜる。液を 80°C に加温し、更に 30 分間かき混ぜて溶かす。冷後の液の pH は 4.5 ~ 5.5 である。

純度試験

(1) 重金属 本品 2.0 g をとり、第 2 法により操作し、試験を行う。比較液には鉛標準液 2.0 mL を加える (10 ppm 以下)。

(2) アセトン抽出物 本品約 5.0 g を精密に量り、ソックスレー抽出器を用い、ア

セトン 100 mL を加えて、約 85°C の水浴上で 3 時間抽出する。質量既知の 200 mL 蒸発皿に抽出したアセトンを入れ、少量のアセトンで抽出フラスコを洗浄して、抽出したアセトンに加える。この抽出液を蒸発乾固し、更に 105°C で恒量になるまで乾燥する。冷後、全質量を測定し、次式によりアセトン抽出物を求めるとき、その量は 1.0% 以下である。

$$\text{アセトン抽出物 (\%)} = \frac{\text{蒸発皿の全質量(g)} - \text{蒸発皿の空質量 (g)}}{\text{試料の量 (g)}} \times 100$$

(3) アクリル酸及びメタクリル酸メチル 本品の換算した乾燥物 10.00 g に対応する量を正確に量り、水 80 mL を加えてよく振り混ぜながら溶かし、静置して泡を除いた後、薄めたギ酸 (1→2000) 10 mL 及び水を加えて正確に 100 mL とし、試料溶液とする。別にアクリル酸 0.30 g 及びメタクリル酸メチル 0.50 g を正確に量り、水 500 mL を加えてよく振り混ぜながら溶かし、更に水を加えて正確に 1000 mL とする。この液 10 mL を正確に量り、薄めたギ酸 (1→2000) 10 mL 及び水を加えて正確に 100 mL とし、標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液 1 μL につき、次の条件でガスクロマトグラフィーにより試験を行うとき、試料溶液から得たアクリル酸及びメタクリル酸メチルのピーク面積は、標準溶液のそれぞれのピーク面積より大きくない (アクリル酸 300 ppm 以下、メタクリル酸メチル 500 ppm 以下)。

試験条件

検出器：水素炎イオン化検出器

カラム：内径 0.53 mm、長さ 30 m のフューズドシリカ管の内面にガスクロマトグラフィー用ポリメチルシロキサンを厚さ 5.0 μm に被覆したもの。

カラム温度：45°C 付近の一定温度

キャリアーガス：ヘリウム

流量：メタクリル酸メチルの保持時間が約 5 分になるように調整する。

システム適合性

システムの性能：標準溶液につき、上記の条件で操作するとき、メタクリル酸メチル、アクリル酸の順に流出し、その分離度は 1.5 以上である。

システムの再現性：標準溶液につき、上記の条件で試験を 6 回繰り返すとき、被検物質のピーク面積の相対標準偏差は 15% 以下である。

乾燥減量 6.0% 以下 (1 g, 105°C, 2 時間)。

強熱残分 0.5% 以下 (1.0 g)。

貯法 容 器 密閉容器。

投与経路 経口投与。

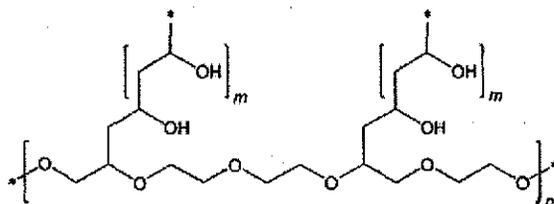
医薬品添加物各条の部ポリビニルアルコール (部分けん化物) の条の次に次の一条を

加える。

109121

ポリビニルアルコール・ポリエチレングリコール・ グラフトコポリマー

Polyvinyl Alcohol · Polyethylene Glycol Graft Copolymer



本品は、幹重合体がポリエチレングリコールで、枝重合体がポリビニルアルコールであるグラフト共重合体であり、流動化剤として軽質無水ケイ酸を含む。

ポリビニルアルコールとポリエチレングリコールの含量比は75：25である。

性状 本品は白色～淡黄色の粉末である。

本品は水に溶けやすく、エタノール(99.5)又はメタノールにほとんど溶けない。本品に水を加えるとき、粘性の液となる。

確認試験 本品の水溶液(3→100) 0.2 mLをガラス板上に薄くひろげ、熱風で乾燥して得た膜につき、赤外吸収スペクトル測定法の薄膜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。

粘度 50～250 mPa·s (20% (w/w) , 第2法, 23℃)

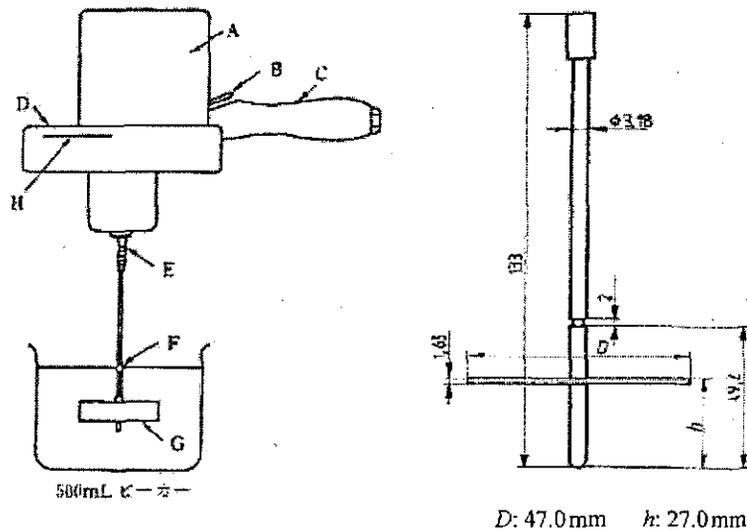
操作条件

粘度計：ブルックフィールド型粘度計

ローター番号：No. 2

回転速度：100 rpm

ブルックフィールド型粘度計



- | | | |
|-------------|-----------|----------|
| A : 同期電動機 | D : 目盛板 | G : ローター |
| B : クラッチレバー | E : ジョイント | H : 指針 |
| C : レバー | F : 浸液マーク | |

pH 本品 1.0 g を水 5.0 mL に溶かした液の pH は 5.0 ~ 8.0 である。

エステル価 10 ~ 70 ただし、次の方法によりけん化価及び酸価を測定し、その差から求める。

けん化価 本品約 5 g を精密に量り、150 mL のフラスコに入れ、正確に 0.5 mol/L 水酸化カリウム・エタノール液 50 mL を加え、かき混ぜて溶かした後、これに小還流冷却器又は長さ 750 mm、直径 6 mm の空気冷却器を付け、水浴中でしばしば振り混ぜて 30 分間加熱する。冷後、フェノールフタレイン試液 1 mL を加え、直ちに 0.5 mol/L 塩酸で過量の水酸化カリウムを滴定する。ただし、冷時濁りを生じるときは、温時滴定する。同様の方法で空試験を行う。

$$\text{けん化価} = (a - b) \times 28.05 / \text{試料の量 (g)}$$

a : 空試験における 0.5 mol/L 塩酸の消費量 (mL)

b : 試料を用いたときの 0.5 mol/L 塩酸の消費量 (mL)

酸価 本品約 5 g を精密に量り、150 mL のフラスコに入れ、水 100 mL を加え、かき混ぜて溶かす。0.01 mol/L 水酸化カリウム・エタノール液で滴定する(電位差滴定)。同様の方法で空試験を行い、補正する。

$$\text{酸価} = (b - a) \times 0.5611 / \text{試料の量 (g)}$$

a : 空試験における 0.01 mol/L 水酸化カリウム・エタノール液の消費量 (mL)

b : 試料を用いたときの 0.01 mol/L 水酸化カリウム・エタノール液の消費量

(mL)

純度試験

(1) 重金属 本品 1.0 g をネスラー管にとり、水適量に溶かし 40 mL とする。これに希酢酸 2 mL を加え、孔径 0.1 μm のメンブランフィルターで吸引しながらろ過する。更に水を加えて 50 mL とする。これを検液とし、試験を行う。比較液は、鉛標準液 2.0 mL をネスラー管にとり、希酢酸 2 mL 及び水約 30 mL を加え、孔径 0.1 μm のメンブランフィルターで吸引しながらろ過する。更に水を加えて 50 mL とする (20 ppm 以下)。

(2) エチレンオキシド及び 1,4-ジオキサン 本品約 1 g を精密に量り、バイアルに入れ、水 5 mL を正確に加え、直ちに密栓する。バイアルを振り混ぜて内容物を均一にし、70°C で 45 分間加温した後、内容物を試料溶液とする。別に 0.1 mg/mL エチレンオキシド標準液 2 mL を正確に量り、水を加えて正確に 100 mL とする。この液 5 mL を正確に量り、水を加えて正確に 25 mL とし、エチレンオキシド原液 (0.4 $\mu\text{g/mL}$) とする。また、1,4-ジオキサン約 1 g を精密に量り、水に溶かし、正確に 100 mL とする。この液 5 mL を正確に量り、水を加えて正確に 100 mL とする。この液 2 mL を正確に量り、水を加えて正確に 50 mL とし、1,4-ジオキサン原液 (20 $\mu\text{g/mL}$) とする。本品約 1 g を精密に量り、バイアルに入れ、エチレンオキシド原液 (0.4 $\mu\text{g/mL}$) 及び 1,4-ジオキサン原液 (20 $\mu\text{g/mL}$) 2.5 mL ずつを正確に加え、直ちに密栓する。バイアルを振り混ぜて内容物を均一にし、70°C で 45 分間加温した後、内容物を標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液それぞれのバイアル内の気相部分のガス 1 mL ずつを正確にとり、次の条件でガスクロマトグラフィーにより試験を行い、それぞれの液のエチレンオキシドのピーク面積 A_{T1} 及び A_{S1} 、並びに 1,4-ジオキサンのピーク面積 A_{T2} 及び A_{S2} を測定する。次式によりエチレンオキシド及び 1,4-ジオキサンの量を求めるとき、それぞれ 1 ppm 以下及び 10 ppm 以下である。

$$\text{エチレンオキシドの量 (ppm)} = A_{T1} \times C_1 / (A_{S1} \times M_T - A_{T1} \times M_S)$$

$$\text{1,4-ジオキサンの量 (ppm)} = A_{T2} \times C_2 / (A_{S2} \times M_T - A_{T2} \times M_S)$$

M_T : 試料溶液に用いた本品の秤取量 (g)

M_S : 標準溶液に用いた本品の秤取量 (g)

C_1 : 標準溶液に添加したエチレンオキシドの量 (μg)

C_2 : 標準溶液に添加した 1,4-ジオキサンの量 (μg)

試験条件

検出器 : 水素炎イオン化検出器

カラム : 内径 0.32 mm, 長さ 30 m のフェーズドシリカ管の内面に膜厚 1.0 μm でガスクロマトグラフィー用ポリメチルシロキサンを被覆したもの。

カラム温度 : 50°C 付近の一定温度で注入し、5 分間保った後、180°C になるまで 1 分間に 5°C の割合で昇温し、更に 230°C になるまで 1 分間に 30°C の割合で

昇温し、230℃ 付近の一定温度に 5 分間保つ。
注入口温度：150℃
検出器温度：250℃
キャリアーガス：ヘリウム
流量：1,4-ジオキサンの保持時間が約 9 分になるように調整する。
スプリット比：1：20

システム適合性

検出の確認：本品 1.0 g をバイアルに入れ、水 4.0 mL、エチレンオキシド原液 (0.4 $\mu\text{g}/\text{mL}$) 0.5 mL 及び 1,4-ジオキサン原液 (20 $\mu\text{g}/\text{mL}$) 0.5 mL を正確に加え、直ちに密栓する。バイアルを振り混ぜて内容物を均一化し、70℃ で 45 分間加温した後、内容物をシステム適合性試験用溶液 (1) とする。システム適合性試験用溶液 (1) から得たエチレンオキシド及び 1,4-ジオキサンのピーク面積から試料溶液のそれぞれのピーク面積を引いた値は、標準溶液のそれぞれのピーク面積から試料溶液のそれぞれのピーク面積を引いた値のそれぞれ 15～25% になることを確認する。

システムの性能：エチレンオキシド原液 (0.4 $\mu\text{g}/\text{mL}$) 2.5 mL をバイアルに入れ、アセトアルデヒド溶液 (1→100000) 0.1 mL を加え、直ちに密栓する。バイアルを振り混ぜて内容物を均一にし、70℃ で 45 分間加温した後、内容物をシステム適合性試験用溶液 (2) とする。システム適合性試験用溶液 (2) のバイアル内の気相部分のガス 1 mL につき、上記の条件で操作を行うとき、アセトアルデヒド、エチレンオキシドの順に流出し、その分離度は 2.0 以上である。

システムの再現性：標準溶液の気相部分のガス 1 mL につき、上記の条件で試験を 6 回繰り返すとき、エチレンオキシドのピーク面積の相対標準偏差は 15% 以下及び 1,4-ジオキサンのピーク面積の相対標準偏差は 10% 以下である。

(3) 酢酸 本品 0.200 g を正確に量り、水に溶かし、超音波を用いて分散した後、水を加えて正確に 10 mL とし、試料溶液とする。別に、酢酸 (100) 30 mg 及びクエン酸一水和物 30 mg を正確に量り、0.005 mol/L 硫酸試液に溶かし、正確に 100 mL とし、標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液 20 μL ずつを正確にとり、次の条件で液体クロマトグラフィーにより試験を行う。それぞれの液の酢酸のピーク面積 A_T 及び A_S を測定するとき、 A_T は A_S より大きくない (1.5% 以下)。

試験条件

検出器：紫外吸光光度計 (波長：205 nm)
カラム：内径 4.6 mm、長さ 25 cm のステンレス管に 5 μm の液体クロマトグラフィー用オクタデシルシリル化シリカゲルを充てんする。
カラム温度：40℃ 付近の一定温度
移動相：0.005 mol/L 硫酸試液

流量：毎分 1.0 mL

各試料溶液及び標準溶液注入後、アセトニトリル/0.005 mol/L 硫酸試液混液 (1:1) でカラムを洗浄する。

システム適合性

システムの性能：標準溶液 20 μ L につき、上記の条件で操作を行うとき、酢酸、クエン酸の順に溶出し、その分離度は 2.0 以上である。

システムの再現性：標準溶液 20 μ L につき、上記の条件で試験を 6 回繰り返すとき、酢酸のピーク面積の相対標準偏差は 2.0% 以下である。

(4) 酢酸ビニル 本品 0.250 g を正確に量り、メタノール 4 mL を加え、超音波を用いて分散する。冷後、水を加えて正確に 10 mL とする。10 分間遠心分離し、必要ならば更に遠心分離し、上澄液が澄明になったら、上澄液を孔径 0.2 μ m のメンブランフィルターでろ過し、試料溶液とする。別に酢酸ビニル 50 mg を正確に量り、メタノールに溶かし、正確に 100 mL とする。この液 5 mL を正確に量り、移動相 A を加えて正確に 100 mL とする。この液 10 mL を正確に量り、移動相 A を加えて正確に 100 mL とし、標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液 10 μ L ずつを正確にとり、次の条件で液体クロマトグラフィーにより試験を行う。それぞれの液の酢酸ビニルのピーク面積 A_T 及び A_S を測定するとき、 A_T は A_S より大きくない (100 ppm 以下)。

試験条件

検出器：紫外吸光光度計 (波長：205 nm)

カラム：内径 4.0 mm、長さ 25 cm のステンレス管に 5 μ m 液体クロマトグラフィー用オクタデシルシリル化シリカゲルを充てんする。

カラム温度：30°C 付近の一定温度

移動相 A：水/液体クロマトグラフィー用アセトニトリル/メタノール混液 (18:1:1)

移動相 B：水/液体クロマトグラフィー用アセトニトリル/メタノール混液 (10:9:1)

移動相の送液：移動相 A 及び B の混合比を次のように変えて濃度勾配制御する。

注入後の時間(分)	移動相 A (vol%)	移動相 B (vol%)
0-2	100	0
2-40	100→85	0→15
40-42	85→0	15→100
42-48	0	100
48-51	0→100	100→0

流量：毎分 1.0 mL

システム適合性

システムの性能：酢酸ビニル 50 mg 及び 1-ビニル-2-ピロリドン 50 mg をとり、メタノール 10 mL を加え、必要ならば超音波を用いて溶かし、移動相 A を加え 50 mL とする。この液 10 mL を量り、移動相 A を加えて 100 mL とする。

この液 5 mL を量り、移動相 A を加えて 100 mL とし、システム適合性試験用溶液とする。システム適合性試験用溶液 10 μ L につき、上記の条件で操作を行うとき、ビニルピロリドンと酢酸ビニルの分離度は 5.0 以上である。

システムの再現性：システム適合性溶液 10 μ L につき、上記の条件で試験を 6 回繰り返すとき、ビニルピロリドンのピーク面積の相対標準偏差は 5.0% 以下である。

乾燥減量 5.0% 以下 (1g, 105°C, 3 時間)。

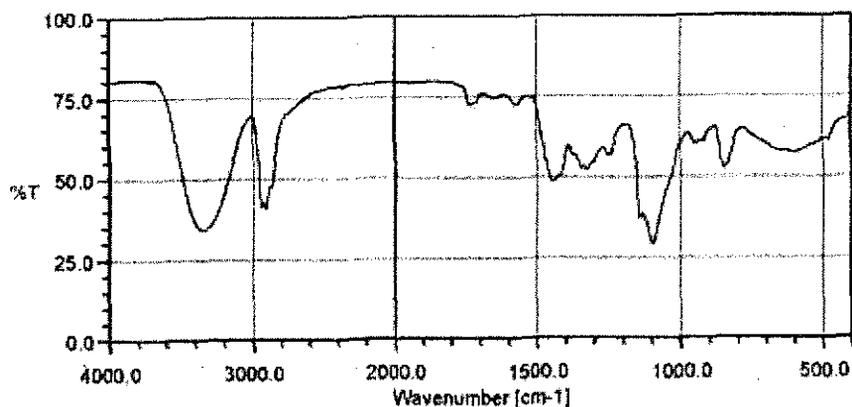
強熱残分 2.0% 以下 (1g)。

貯法 容器 気密容器。

投与経路 経口投与。

参照赤外吸収スペクトル

ポリビニルアルコール・ポリエチレングリコール・グラフトコポリマー



薄度法

医薬品添加物各条の部マレイン化ロジングリセリンエステルの条を次のように改める。

120064

マレイン化ロジングリセリンエステル

Maleated Rosin Glycerin Ester

本品はロジンに 12~14% のグリセリン (日局) 及び 7~9% の無水マレイン酸を

加えて、反応させてエステル化を行い、減圧で未反応のグリセリン及び無水マレイン酸を除き、冷後、フレーク状にしたものである。

性状 本品は淡黄色の透明なフレーク状で、においはないか、又はわずかに特異なにおいがある。

本品はアセトン又はジエチルエーテルに溶解やすく、エタノール (95) 又は無水酢酸に溶けにくく、水にほとんど溶けない。

確認試験

(1) 本品の粉末 0.1 g に無水酢酸 10 mL を加え、水浴上で加熱して溶かし、冷後、硫酸 1 滴を加えるとき、液は直ちに紫赤色を呈する。

(2) 本品の粉末 1 g に水酸化ナトリウム試液 5 mL 及び水 5 mL を加えて激しく振り混ぜるとき、液は淡黄色に混濁し、持続する泡を生じる。

(3) 本品の粉末 0.5 g に硫酸水素カリウム 1 g を加えて加熱するとき、アクロレインのような刺激臭を発生する。

(4) 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 1850 cm^{-1} 、 1780 cm^{-1} 、 1730 cm^{-1} 、 1225 cm^{-1} 及び 1130 cm^{-1} 付近に吸収を認める。

軟化点 120～130°C

(1) 装置 図 1～5 に示すものを用いる。

A : 鋼球 (径 9.5 mm, 質量 3.5 g)

B : 環 (黄銅製で、その概略は図 2 による)

C : 環の支持板 (金属製で、その概略は図 3 による)

D : 底板 (その概略は図 4 による。対流孔 J を 40 個もつ)

E : 定置板 (その概略は図 5 による)

F : 温度計 (その水銀球の中心が、環の指示板 C の下面と同じ高さになるようにする)

G : ガラス容器

H : 環の支持孔

I : 温度計の水銀球の入る穴

J : 対流孔 (径約 4 mm)

20 分間放置した後、加熱を始める。毎分 $5 \pm 0.5^\circ\text{C}$ 上がるように加熱を続ける。試料が次第に軟化して B から流れ落ちて底板 D に接触したときの温度を軟化点とする。測定は 1 回に 4 個の B を用いて 2 回以上行い、その平均値をとる。

酸価 19～24

純度試験 重金属 本品の粉末 1.0 g をとり、第 2 法により操作し、試験を行う。比較液には鉛標準液 2.0 mL を加える (20 ppm 以下)。

強熱残分 0.10% 以下 (1 g)。

貯法 容 器 気密容器。

投与経路 一般外用剤。

医薬品添加物各条の部マロン酸の条の次に次の二条を加える。

109900

D-マンニトール・キシリトール・結晶セルロース・ クロスポビドン・無水リン酸水素カルシウム混合物

D-Mannitol · Xylitol · Microcrystalline Cellulose ·
Crospovidone · Anhydrous Dibasic Calcium Phosphate Mixture

本品は、D-マンニトール (日局)、キシリトール (日局)、結晶セルロース (日局)、「クロスポビドン」及び無水リン酸水素カルシウム (日局) を水に加えて懸濁液とし、噴霧乾燥したものである。

本品は定量するとき、D-マンニトール ($\text{C}_6\text{H}_{14}\text{O}_6$: 182.17) 62.3～67.2%、キシリトール ($\text{C}_5\text{H}_{12}\text{O}_5$: 152.15) 4.2～5.8%、無水リン酸水素カルシウム (CaHPO_4 : 136.06) 3.4～4.6%、クロスポビドン 7.0～9.2% 及び結晶セルロース 16.2～19.8% を含む。

性状 本品は白色～微黄色の粉末である。

確認試験

(1) 塩化亜鉛 20 g 及びヨウ化カリウム 6.5 g を水 10.5 mL に溶かし、ヨウ素 0.5 g を加えて 15 分間振り混ぜる。この液 2 mL を時計皿にとり、本品約 0.1 g を分散するとき、分散物は青紫色を呈する。

(2) 本品 0.5 g に薄めた塩酸 (1→6) 10 mL を加え、加温し、遠心分離する。その上澄液 8 mL にアンモニア試液 2.5 mL を振り混ぜながら滴加し、シュウ酸アンモニウム試液 5 mL を加えるとき、白色の沈殿を生じる。

(3) 定量法 (4) 結晶セルロースの抽出残留物を希硝酸 10 mL 及び水 50 mL で洗い、 105°C で 3 時間乾燥する。この乾燥品につき、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 2950 cm^{-1} 、 1660 cm^{-1} 、 1420 cm^{-1} 及び 1290 cm^{-1}

付近に吸収を認める。

(4) 本品 5g に水 10 mL を加え、10 分間激しく振り混ぜ、遠心分離する。その上澄液をろ過し、試料溶液とする。その試料溶液 5 滴に塩化鉄(III)試液 1 mL 及び水酸化ナトリウム溶液 (1→5) 5 滴を加えるとき、黄色の沈殿を生じ、これを強く振り混ぜるとき、液は澄明となる。更に水酸化ナトリウム溶液 (1→5) を追加しても沈殿を生じない。

乾燥減量 1.5% 以下 (1g, 105°C, 4 時間)。

定量法

(1) D-マンニトール及びキシリトール 本品約 5g を粉碎し、その約 1g (D-マンニトールとして 0.65g 相当量, キシリトールとして 50mg 相当量) を精密に量り、内標準溶液 25 mL を加え、10 分間激しく振り混ぜる。この液を遠心分離し、上澄液をとり、残留物に内標準溶液を 25 mL ずつで 2 回抽出し、同様に操作して先の上澄液に合わせる。これに内標準溶液を加えて正確に 100 mL とし、試料溶液とする。別に D-マンニトール (日局) 約 0.65g 及びキシトール (日局) 約 50mg を精密に量り、内標準溶液を加えて正確に 100 mL とし、標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液 15 μ L につき、次の条件で液体クロマトグラフィーにより試験を行い、試料溶液の内標準物質のピーク面積に対する D-マンニトール及びキシリトールのピーク面積の比 Q_{Ta} 及び Q_{Tb} 並びに標準溶液の内標準物質のピーク面積に対する D-マンニトール及びキシリトールのピーク面積の比 Q_{Sa} 及び Q_{Sb} を求める。

$$\text{D-マンニトールの量 (mg)} = M_{Sa} \times Q_{Ta} / Q_{Sa}$$

$$\text{キシリトールの量 (mg)} = M_{Sb} \times Q_{Tb} / Q_{Sb}$$

M_{Sa} : D-マンニトール (日局) の秤取量 (mg)

M_{Sb} : キシリトール (日局) の秤取量 (mg)

内標準溶液 エリスリトール溶液 (1→200)

操作条件

検出器: 示差屈折計

カラム: 内径 4.6 mm, 長さ 25 cm のステンレス管にポリアミンを化学結合した 5 μ m の液体クロマトグラフィー用シリカゲルを充てんしたもの。

カラム温度: 35°C 付近の一定温度

移動相: エタノール (99.5) / 酢酸エチル / アセトニトリル / 水混液 (6:6:5:3)

流量: D-マンニトールの保持時間が約 10 分になるように調整する。

システム適合性

システムの性能: 標準溶液 15 μ L につき、上記の条件で操作するとき、内標準物質、キシリトール、D-マンニトールの順に溶出し、それぞれのピークの分離度は 1.5 以上である。

システムの再現性: 標準溶液 15 μ L につき、上記の条件で試験を 6 回繰り返すと

き、内標準物質のピーク面積に対するキシリトール及び D-マンニトールのピーク面積の比の相対標準偏差は各々 2.0% 以下である。

(2) 無水リン酸水素カルシウム 本品約 5g を粉砕し、その約 2g (無水リン酸水素カルシウムとして 80 mg 相当量) を精密に量り、希塩酸 20 mL を加え、水浴上で 15 分間加熱する。更に 15 分間振り混ぜた後、ガラスろ過器 (G4) を用いてろ過し、ろ液をとる。残留物を熱湯 60 mL で洗い、ろ液と合わせ、水を加え正確に 100 mL とし、試料溶液とする。この試料溶液 30 mL を正確に量り、0.02 mol/L エチレンジアミン四酢酸二水素二ナトリウム液 20 mL を正確に加え、水 50 mL 及び pH 10.7 のアンモニア・塩化アンモニウム緩衝液 10 mL を加え、アンモニア水 (28) にて pH 10 に調整した後、0.02 mol/L 酢酸亜鉛液で滴定する (指示薬: エリオクロムブラック T・塩化ナトリウム指示薬 25 mg)。ただし、滴定の終点は液の青色が 30 秒間持続する赤紫色を呈するときとする。同様の方法で空試験を行う。

0.02 mol/L エチレンジアミン四酢酸二水素二ナトリウム液 1 mL

= 2.721 mg CaHPO_4

(3) クロスポビドン 本品約 5g を粉砕し、その約 0.25 g (クロスポビドンとして 20 mg 相当量) を精密に量り、ケルダールフラスコに入れ、これに硫酸カリウム 10 g 及び硫酸銅(II)五水和物 1 g の混合物を粉末とし、その 1 g を加え、フラスコの首に付着した試料を少量の水で洗い込み、更にフラスコの内壁に沿って硫酸 7 mL を加える。次にフラスコを振り動かしながら、過酸化水素 (30) 1 mL を少量ずつ内壁に沿って注意して加える。フラスコを徐々に加熱し、更にフラスコの首で硫酸が液化する程度に加熱する。液が緑色澄明になり、フラスコの内壁に炭化物を認めなくなったとき、加熱をやめる。必要ならば冷却した後、過酸化水素 (30) 少量を追加し、再び加熱する。冷後、水 20 mL を注意しながら加えて冷却する。次に、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。受器にはホウ酸溶液 (1→25) 15 mL 及びブロモ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液に浸す。漏斗から水酸化ナトリウム溶液 (2→5) 30 mL を加え、注意して水 10 mL で洗い込み、直ちにピンチコック付きゴム管のピンチコックを閉じ、水蒸気を通じて留液 80 ~ 100 mL を得るまで蒸留する。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 0.005 mol/L 硫酸で滴定する。ただし、滴定の終点は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。

0.005 mol/L 硫酸 1 mL = 0.1401 mg N

得られた窒素 (N) の量からクロスポビドンの量を求める。

クロスポビドンの量 (mg) = 窒素の量 (mg) / 0.119

0.119 : クロスポビドン中の窒素理論含量 11.9 (%) / 100

(4) 結晶セルロース 本品約 5g を粉砕し、その約 0.5 g (結晶セルロースとして 90

mg 相当量) を精密に量り、希塩酸 30 mL を加え、15 分間振り混ぜた後、遠心分離し、上澄液を除く。残留物に水 30 mL を加え、15 分間振り混ぜた後、遠心分離し、上澄液を除く。更に水 30 mL で同様に操作して上澄液を除く。残留物に銅アンモニア液約 15 mL を加え、15 分間振り混ぜた後、遠心分離し、上澄液をとり、残留物を銅アンモニア液を 15 mL ずつで 2 回抽出し、同様に操作して先の上澄液に合わせ、アンモニア水 (28) を加えて正確に 50 mL とする。この液 10 mL を正確にとり、1/6 mol/L ニクロム酸カリウム液 10 mL を正確に加える。冷水中で硫酸 30 mL を徐々に加えた後、約 80°C の水浴中で 30 分間加熱し、冷後、水を加えて正確に 100 mL とする。この液 5 mL を正確に量り、水 40 mL を加えて、0.02 mol/L 硫酸アンモウム鉄(II)液で滴定する(電位差滴定法、白金電極)。銅アンモニア液 10 mL を正確に量り、同様の方法で空試験を行う。

0.02 mol/L 硫酸アンモニウム鉄(II)液 1 mL = 0.1351 mg 結晶セルロース

貯法 容 器 気密容器。

投与経路 経口投与。

109901

D-マンニトール・キシリトール・結晶セルロース・ クロスポビドン・メタケイ酸アルミン酸マグネシウム混合物

D-Mannitol · Xylitol · Microcrystalline Cellulose ·
Crospovidone · Magnesium Aluminometasilicate Mixture

本品は、D-マンニトール(日局)、キシリトール(日局)、結晶セルロース(日局)、「クロスポビドン」及びメタケイ酸アルミン酸マグネシウム(局外規)を水に加えて懸濁液とし、噴霧乾燥したものである。

本品は定量するとき、D-マンニトール($C_6H_{14}O_6$:182.17) 62.3~67.2%、キシリトール($C_5H_{12}O_5$:152.15) 4.2~5.8%、メタケイ酸アルミン酸マグネシウム 5.9~8.0%、クロスポビドン 6.8~9.2% 及び結晶セルロース 13.5~16.5% を含む。

性状 本品は白色~微黄色の粉末である。

確認試験

(1) 塩化亜鉛 20 g 及びヨウ化カリウム 6.5 g を水 10.5 mL に溶かし、ヨウ素 0.5 g を加えて 15 分間振り混ぜる。この液 2 mL を時計皿にとり、本品約 0.1 g を分散するとき、分散物は青紫色を呈する。

(2) 定量法 (4) 結晶セルロースの抽出残留物を希硝酸 10 mL と水 50 mL で洗い、105°C で 3 時間乾燥する。この乾燥品につき、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 2950 cm^{-1} 、1660 cm^{-1} 、1420 cm^{-1} 及び 1290 cm^{-1}

付近に吸収を認める。

(3) 本品 0.5 g を 500°C で強熱し、灰化する。冷後、薄めた硫酸 (1→3) 3 mL を加えて白煙が発生するまで加熱し、冷後、水 20 mL を加えてろ過する。ろ液にアンモニア試液を加えて弱酸性とした液 (pH 4～5 に調整) はアルミニウム塩の定性反応を呈する。

(4) 本品 5 g に水 10 mL を加え、10 分間激しく振り混ぜ、遠心分離する。その上澄液をろ過し、試料溶液とする。その試料溶液 5 滴に塩化鉄(III) 試液 1 mL 及び水酸化ナトリウム溶液 (1→5) 5 滴を加えるとき、黄色の沈殿を生じ、これを強く振り混ぜるとき、液は澄明となる。更に水酸化ナトリウム溶液 (1→5) を追加しても沈殿を生じない。

乾燥減量 2.0% 以下 (1g, 105°C, 4 時間)。

定量法

(1) D-マンニトール及びキシリトール 本品約 5 g を粉碎し、その約 1 g (D-マンニトールとして 0.65 g 相当量, キシリトールとして 50 mg 相当量) を精密に量り、内標準溶液 25 mL を加え、10 分間激しく振り混ぜる。この液を遠心分離し、上澄液をとり、残留物に内標準溶液を 25 mL ずつで 2 回抽出し、同様に操作して先の上澄液に合わせる。これに内標準溶液を加えて正確に 100 mL とし、試料溶液とする。別に D-マンニトール (日局) 約 0.65 g 及びキシリトール (日局) 約 50 mg を精密に量り、内標準溶液を加えて正確に 100 mL とし、標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液 15 μ L につき、次の条件で液体クロマトグラフィーにより試験を行い、試料溶液の内標準物質のピーク面積に対する D-マンニトール及びキシリトールのピーク面積の比 Q_{Ta} 及び Q_{Tb} 並びに標準溶液の内標準物質のピーク面積に対する D-マンニトール及びキシリトールのピーク面積の比 Q_{Sa} 及び Q_{Sb} を求める。

$$\text{D-マンニトールの量 (mg)} = M_{Sa} \times Q_{Ta} / Q_{Sa}$$

$$\text{キシリトールの量 (mg)} = M_{Sb} \times Q_{Tb} / Q_{Sb}$$

M_{Sa} : D-マンニトール (日局) の秤取量 (mg)

M_{Sb} : キシリトール (日局) の秤取量 (mg)

内標準溶液 エリスリトール溶液 (1→200)

操作条件

検出器: 示差屈折計

カラム: 内径 4.6 mm, 長さ 25 cm のステンレス管にポリアミンを化学結合した 5 μ m の液体クロマトグラフィー用シリカゲルを充てんしたもの。

カラム温度: 35°C 付近の一定温度

移動相: エタノール (99.5) / 酢酸エチル / アセトニトリル / 水混液 (6:6:5:3)

流量: D-マンニトールの保持時間が約 10 分になるように調整する。

システム適合性

システムの性能：標準溶液 15 μL につき、上記の条件で操作するとき、内標準物質、キシリトール、D-マンニトールの順に溶出し、それぞれのピークの分離度は 1.5 以上である。

システムの再現性：標準溶液 15 μL につき、上記の条件で試験を 6 回繰り返すとき、内標準物質のピーク面積に対するキシリトール及び D-マンニトールのピーク面積の比の相対標準偏差は各々 2.0% 以下である。

(2) メタケイ酸アルミン酸マグネシウム 本品約 5 g を粉砕し、その約 2 g (メタケイ酸アルミン酸マグネシウムとして 0.14 g 相当量) を精密に量り、希塩酸 30 mL を加え、水浴上で 15 分間加熱する。更に 15 分間振り混ぜた後、ガラスろ過器 (G4) を用いてろ過し、ろ液をとり、残留物を熱湯 60 mL で洗い、ろ液と合わせ、水を加えて正確に 100 mL とし、試料溶液とする。この試料溶液 20 mL を正確に量り、0.02 mol/L エチレンジアミン四酢酸二水素二ナトリウム液 20 mL を正確に加え、pH 4.8 の酢酸・酢酸アンモニウム緩衝液 8 mL 及び水 20 mL を加える。更にアンモニア水 (28) で pH 4 に調整した後、5 分間煮沸し、冷後、エタノール (95) 50 mL を加え、0.02 mol/L 酢酸亜鉛液で滴定する (指示薬：ジチゾン試液 2 mL)。ただし、滴定の終点は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。

0.02 mol/L エチレンジアミン四酢酸二水素二ナトリウム液 1 mL

$$= 1.020 \text{ mg } \text{Al}_2\text{O}_3$$

得られた酸化アルミニウム (Al_2O_3) の量からメタケイ酸アルミン酸マグネシウムの量を求める。

メタケイ酸アルミン酸マグネシウムの量 (mg)

$$= \text{酸化アルミニウムの量 (mg)} \times 5/0.323$$

5：希釈倍率

0.323：メタケイ酸アルミン酸マグネシウム中の Al_2O_3 理論含量 32.3 (%) / 100

(3) クロスポビドン 本品約 5 g を粉砕し、その約 0.25 g (クロスポビドンとして 20 mg 相当量) を精密に量り、ケルダールフラスコに入れ、これに硫酸カリウム 10 g 及び硫酸銅(II)五水和物 1 g の混合物を粉末とし、その 1 g を加え、フラスコの首に附着した試料を少量の水で洗い込み、更にフラスコの内壁に沿って硫酸 7 mL を加える。次にフラスコを振り動かしながら、過酸化水素 (30) 1 mL を少量ずつ内壁に沿って注意して加える。フラスコを徐々に加熱し、更にフラスコの首で硫酸が液化する程度に加熱する。液が緑色澄明になり、フラスコの内壁に炭化物を認めなくなったとき、加熱をやめる。必要ならば冷却した後、過酸化水素 (30) 少量を追加し、再び加熱する。冷後、水 20 mL を注意しながら加えて冷却する。次に、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。受器にはホウ酸溶液 (1→25) 15 mL 及びプロモ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液に浸す。漏斗から水酸化ナトリウム溶液 (2→5) 30 mL を加え、注意して水 10 mL で洗い込み、直ちにピンチコック付きゴム管のピンチコックを閉じ、水蒸

気を通じて留液 80～100 mL を得るまで蒸留する。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 0.005 mol/L 硫酸で滴定する。ただし、滴定の終点は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。

0.005 mol/L 硫酸 1 mL = 0.1401 mg N

得られた窒素 (N) の量からクロスポビドンの量を求める。

クロスポビドンの量 (mg) = 窒素の量 (mg) / 0.119

0.119 : クロスポビドン中の窒素理論含量 11.9 (%) / 100

(4) 結晶セルロース 本品約 5 g を粉碎し、その約 0.5 g (結晶セルロースとして 75 mg 相当量) を精密に量り、希塩酸 30 mL を加え、15 分間振り混ぜた後、遠心分離し、上澄液を除く。残留物に水 30 mL を加え、15 分間振り混ぜた後、遠心分離し、上澄液を除く。更に水 30 mL で同様に操作して上澄液を除く。残留物に銅アンモニア液約 15 mL を加え、15 分間振り混ぜた後、遠心分離し、上澄液をとり、残留物を銅アンモニア液を 15 mL ずつで 2 回抽出し、同様に操作して先の上澄液に合わせ、アンモニア水 (28) を加えて正確に 50 mL とする。この液 10 mL を正確にとり、1/6 mol/L ニクロム酸カリウム液 10 mL を正確に加える。冷水中で硫酸 30 mL を徐々に加えた後、約 80°C の水浴中で 30 分間加熱し、冷後、水を加えて正確に 100 mL とする。この液 5 mL を正確に量り、水 40 mL を加えて、0.02 mol/L 硫酸アンモニウム鉄(II)液で滴定する(電位差滴定法、白金電極)。銅アンモニア液 10 mL を正確に量り、同様の方法で空試験を行う。

0.02 mol/L 硫酸アンモニウム鉄(II)液 1 mL = 0.1351 mg 結晶セルロース

貯法 容 器 気密容器。

投与経路 経口投与。

医薬品添加物各条の部メタクリル酸コポリマーLの条を次のように改める。

104812

メタクリル酸コポリマーL

Methacrylic Acid Copolymer L

本品はメタクリル酸とメタクリル酸メチルを、ラウリル硫酸ナトリウムを乳化剤として、水溶液中で重合して得られた共重合樹脂の乳濁液を乾燥し、粉末としたものである。

本品を乾燥したものは定量するとき、共重合体構成成分メタクリル酸 (C₄H₆O₂ : 86.09) 38.0～52.0% を含む。

性状 本品は白色の粉末で、においはないか、又はわずかに特異なにおいがあり、味はない。

本品はメタノール、エタノール (95) 又は *N,N*-ジメチルホルムアミドに溶けやすく、水又はジエチルエーテルにほとんど溶けない。

本品は水酸化ナトリウム試液に溶ける。

確認試験

(1) 本品 0.1 g に水酸化ナトリウム試液 10 mL を加え、加温して溶かし、冷後、希塩酸 5 mL を加えるとき、白色の樹脂よう物質を析出する。

(2) 本品を 2-プロパノール/水混液 (33 : 1) に溶かし、この溶液を窓板に薄く塗り付け、溶媒を蒸発して得た薄膜につき、赤外吸収スペクトル測定法の薄膜法により測定するとき、波数 2950 cm^{-1} 、 1735 cm^{-1} 、 1485 cm^{-1} 、 1450 cm^{-1} 、 1390 cm^{-1} 、 1260 cm^{-1} 及び 1150 cm^{-1} 付近に吸収を認める。

粘度 本品を乾燥し、その 10.00 g を正確に量り、メタノール 80 mL を加えてよく振り混ぜて溶かした後、メタノールを加えて正確に 100 mL とし、 $20 \pm 0.1^\circ\text{C}$ で粘度測定法第 1 法により試験を行うとき、その値は $10 \sim 24\text{ mm}^2/\text{s}$ である。

純度試験

(1) 溶状 本品 0.5 g をエタノール (95) 15 mL に溶かすとき、色は無色澄明である。

(2) 重金属 本品 1.0 g をとり、第 2 法により操作し、試験を行う。比較液には鉛標準液 2.0 mL を加える (20 ppm 以下)。

(3) ヒ素 本品 1.0 g をとり、第 3 法により検液を調整し、試験を行う (2 ppm 以下)。

(4) メタクリル酸及びメタクリル酸メチル 本品約 1 g を精密に量り、液体クロマトグラフィー用メタノールに溶かし正確に 50 mL とする。この液 3 mL を正確に量り、あらかじめ pH 2.0 の 0.125 mol/L リン酸塩緩衝液 10 mL を正確に入れた容器にかき混ぜながら滴下し、遠心分離し、上澄液を試料溶液とする。別にメタクリル酸及びメタクリル酸メチル約 50 mg ずつを精密に量り、1-ブタノール 5 mL に溶かし、液体クロマトグラフィー用メタノールを加えて正確に 100 mL とする。この液 1 mL を正確に量り、液体クロマトグラフィー用メタノールを加えて正確に 100 mL とし、標準原液とする。標準原液 3 mL を正確に量り、pH 2.0 の 0.125 mol/L リン酸塩緩衝液 10 mL を正確に加え、標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液 20 μL ずつを正確にとり、次の条件で液体クロマトグラフィーにより試験を行い、試料溶液のメタクリル酸及びメタクリル酸メチルのピーク面積 A_{T1} 及び A_{T2} 並びに標準溶液のメタクリル酸及びメタクリル酸メチルのピーク面積 A_{S1} 及び A_{S2} を測定し、メタクリル酸及びメタクリル酸メチルの量を求めるとき、メタクリル酸は 400 ppm 以下であり、メタクリル酸メチルは 100 ppm 以下である。

メタクリル酸の量 (ppm) = $5 \times M_{S1} / M_T \times A_{T1} / A_{S1}$

アクリル酸エチルの量 (ppm) = $5 \times M_{S2} / M_T \times A_{T2} / A_{S2}$

M_{S1} : メタクリル酸の秤取量 (mg)

M_{S2} : メタクリル酸メチルの秤取量 (mg)

M_T : 本品の秤取量 (g)

試験条件 :

検出器 : 紫外吸光光度計 (測定波長 : 202 nm)

カラム : 内径 4.6 mm, 長さ 12.5 cm のステンレス管に 7 μ m の液体クロマトグラフィー用オクタデシルシリル化シリカゲルを充てんする。

カラム温度 : 20°C 付近の一定温度

移動相 : pH2 のリン酸溶液/液体クロマトグラフィー用メタノール混液 (4 : 1)

流量 : メタクリル酸メチルの保持時間が約 8 分になるように調整する。

システム適合性

検出の確認 : 標準原液 2 mL を正確に量り, 液体クロマトグラフィー用メタノールを加えて正確に 10 mL とする。この液 3 mL を正確に量り, pH 2.0 の 0.125 mol/L リン酸塩緩衝液 10 mL を正確に加える。この液 20 μ L から得たメタクリル酸及びメタクリル酸メチルのピーク面積が標準溶液のそれぞれのピーク面積のそれぞれ 18 ~ 22% になることを確認する。

システムの性能 : 標準溶液 20 μ L につき, 上記の条件で操作するとき, メタクリル酸, メタクリル酸メチルの順に溶出し, その分離度は 5 以上である。

システムの再現性 : 標準溶液 20 μ L につき, 上記の条件で試験を 6 回繰り返すとき, メタクリル酸及びメタクリル酸メチルのピーク面積の相対標準偏差はそれぞれ 2.0% 以下である。

乾燥減量 10.0% 以下 (1 g, 105°C, 4 時間)。

強熱残分 0.20% 以下 (1 g)。

定量法 本品を乾燥し, 約 0.3 g を精密に量り, エタノール (95) 20 mL を加え, 加温して溶かし, 冷後, 0.1 mol/L 水酸化ナトリウム液で滴定する (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。

0.1 mol/L 水酸化ナトリウム液 1 mL = 8.609 mg $C_4H_6O_2$

貯法 容器 気密容器。

投与経路 経口投与。

医薬品添加物各条の部メタクリル酸コポリマーLD の条を次のように改める。

108617

メタクリル酸コポリマーLD

Methacrylic Acid Copolymer LD

本品はメタクリル酸とアクリル酸エチルの、ポリソルベート 80 (日局) 及びラウリル硫酸ナトリウム (日局) 水溶液中で得られた共重合体の乳濁液である。

本品は定量するとき、共重合体構成成分メタクリル酸 ($C_4H_6O_2$: 86.09) 11.5 ~ 15.5 % を含む。

性状 本品は白色の乳濁液で、特異なおいがあり、わずかに酸味がある。

本品はエタノール (95) 又はアセトンに溶けやすく、ジエチルエーテルにほとんど溶けない。

本品は水に均等に分散する。

本品は希水酸化ナトリウム試液に溶ける。

確認試験

(1) 本品 0.5 mL に希水酸化ナトリウム試液 5 mL を加えて振り混ぜるとき、澄明な粘性の液となる。次に希塩酸 1 mL を加えるとき、白色の樹脂よりの沈殿を生じる。

(2) 本品を窓板に薄く塗り付け、溶媒を蒸発して得た薄膜につき、赤外吸収スペクトル測定法の薄膜法により測定するとき、波数 2980 cm^{-1} , 1735 cm^{-1} , 1705 cm^{-1} , 1475 cm^{-1} , 1450 cm^{-1} , 1385 cm^{-1} 及び 1180 cm^{-1} 付近に吸収を認める。

(3) 本品 5 mL にチオシアン酸アンモニウム・硝酸コバルト(II) 試液 3 mL を加えてよく振り混ぜ、更にクロロホルム 10 mL を加え、振り混ぜて静置するとき、クロロホルム層は淡青色を呈する。

粘度 $3 \sim 15\text{ mm}^2/\text{s}$ (第1法, 20°C) .

pH 2.1 ~ 3.1

比重 d_{20}^{20} : 1.055 ~ 1.080

純度試験

(1) 重金属 本品 2.0 g をとり、第2法により操作し、試験を行う。比較液には鉛標準液 2.0 mL を加える (10 ppm 以下) .

(2) ヒ素 本品 2.0 g をとり、第3法により検液を調製し、試験を行う (1 ppm 以下) .

(3) メタクリル酸及びアクリル酸エチル 本品約 10 g を精密に量り、液体クロマトグラフィー用メタノールに溶かし正確に 50 mL とする。この液 10 mL を正確に量り、あらかじめ過塩素酸ナトリウム一水和物溶液 (7→200) 5 mL を正確に入れた容器にかき混ぜながら滴下し、遠心分離し、上澄液を試料溶液とする。別にメタクリル酸及びアクリル酸エチル約 10 mg ずつを精密に量り、1-ブタノール 5 mL に溶かし、液体クロマトグラフィー用メタノールを加えて正確に 50 mL とする。この液 5 mL を正確に量り、液体クロマトグラフィー用メタノールを加えて正確に 50 mL とする。この液 5 mL を正確に量り、液体クロマトグラフィー用メタノールを加えて正確に 50 mL と

し、標準原液とする。標準原液 10 mL を正確に量り、過塩素酸ナトリウム-水和物溶液 (7→200) 5 mL を正確に加え、標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液 20 μ L ずつを正確にとり、次の条件で液体クロマトグラフィーにより試験を行い、試料溶液のメタクリル酸及びアクリル酸エチルのピーク面積 A_{T1} 及び A_{T2} 並びに標準溶液のメタクリル酸及びアクリル酸エチルのピーク面積 A_{S1} 及び A_{S2} を測定し、メタクリル酸及びアクリル酸エチルの量を求めるとき、メタクリル酸及びアクリル酸エチルはそれぞれ 50 ppm 以下である。

$$\text{メタクリル酸の量 (ppm)} = 10 \times M_{S1} / M_T \times A_{T1} / A_{S1}$$

$$\text{アクリル酸エチルの量 (ppm)} = 10 \times M_{S2} / M_T \times A_{T2} / A_{S2}$$

M_{S1} : メタクリル酸の秤取量 (mg)

M_{S2} : アクリル酸エチルの秤取量 (mg)

M_T : 本品の秤取量 (g)

試験条件:

検出器: 紫外吸光光度計 (測定波長: 202 nm)

カラム: 内径約 4.6 mm, 長さ約 12.5 cm のステンレス管に 7 μ m の液体クロマトグラフィー用オクタデシルシリル化シリカゲルを充てんする。

カラム温度: 20°C 付近の一定温度

移動相: pH2 のリン酸溶液/液体クロマトグラフィー用メタノール混液 (4 : 1)

流量: アクリル酸エチルの保持時間が約 7 分になるように調整する。

システム適合性

検出の確認: 標準原液 2 mL を正確に量り、液体クロマトグラフィー用メタノールを加えて正確に 10 mL とし、更に過塩素酸ナトリウム-水和物溶液 (7→200) 5 mL を正確に加える。この液 20 μ L から得たメタクリル酸及びアクリル酸エチルのピーク面積が標準溶液のそれぞれのピーク面積のそれぞれ 18 ~ 22 % になることを確認する。

システムの性能: 標準溶液 20 μ L につき、上記の条件で操作するとき、メタクリル酸、アクリル酸エチルの順に溶出し、その分離度は 5 以上である。

システムの再現性: 標準溶液 20 μ L につき、上記の条件で試験を 6 回繰り返すとき、メタクリル酸及びアクリル酸エチルのピーク面積の相対標準偏差はそれぞれ 2.0 % 以下である。

蒸発残留物 本品約 1 g を精密に量り、水溶上で蒸発乾固した後、残留物を 105°C で 4 時間乾燥するとき、残留物の量は 27.0 ~ 33.0 % である。

強熱残分 0.10 % 以下 (2 g)。

定量法 本品約 1 g を精密に量り、エタノール (95) 20 mL を加え、加温して溶かし、冷後、0.1 mol/L 水酸化ナトリウム液で滴定する (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。

0.1 mol/L 水酸化ナトリウム液 1 mL = 8.609 mg $C_4H_6O_2$

貯法 容 器 気密容器.

投与経路 経口投与.

医薬品添加物各条の部メタクリル酸コポリマーS の条を次のように改める。

109116

メタクリル酸コポリマーS

Methacrylic Acid Copolymer S

本品はメタクリル酸とメタクリル酸メチルを、ラウリル硫酸ナトリウムを乳化剤として、水溶液中で重合して得られた共重合樹脂の乳濁液を乾燥し、粉末としたものである。

本品を乾燥したものは定量するとき、共重合体構成成分メタクリル酸 ($C_4H_6O_2$: 86.09) 25.0 ~ 34.5% を含む。

性状 本品は白色の粉末で、においはないか、又はわずかに特異なにおいがあり、味はない。

本品はメタノール、エタノール (95) 又は *N,N*-ジメチルホルムアミドに溶けやすく、水又はジエチルエーテルにほとんど溶けない。

本品は水酸化ナトリウム試液に溶ける。

確認試験

(1) 本品 0.1 g に水酸化ナトリウム試液 10 mL を加え、加温して溶かし、冷後、希塩酸 5 mL を加えるとき、白色の樹脂よう物質を析出する。

(2) 本品を 2-プロパノール/水混液 (33 : 1) に溶かし、この溶液を窓板に薄く塗り付け、溶媒を蒸発して得た薄膜につき、赤外吸収スペクトル測定法の薄膜法により測定するとき、波数 2950 cm^{-1} 、 1735 cm^{-1} 、 1485 cm^{-1} 、 1450 cm^{-1} 、 1390 cm^{-1} 、 1260 cm^{-1} 及び 1150 cm^{-1} 付近に吸収を認める。

粘度 本品を乾燥し、その 10.00 g を正確に量り、メタノール 80 mL を加えてよく振り混ぜて溶かした後、メタノールを加えて正確に 100 mL とし、 $20 \pm 0.1^\circ\text{C}$ で粘度測定法第1法により試験を行うとき、その値は $22 \sim 52\text{ mm}^2/\text{s}$ である。

純度試験

(1) 溶状 本品 0.5 g をエタノール (95) 15 mL に溶かすとき、色は無色澄明である。

(2) 重金属 本品 1.0 g をとり、第2法により操作し、試験を行う。比較液には鉛標準液 2.0 mL を加える (20 ppm 以下)。

(3) ヒ素 本品 1.0 g をとり、第 3 法により検液を調整し、試験を行う (2 ppm 以下)。

(4) メタクリル酸及びメタクリル酸メチル 本品約 1g を精密に量り、液体クロマトグラフィー用メタノールに溶かし正確に 50 mL とする。この液 3 mL を正確に量り、あらかじめ pH 2.0 の 0.125 mol/L リン酸塩緩衝液 10 mL を正確に入れた容器にかき混ぜながら滴下し、遠心分離し、上澄液を試料溶液とする。別にメタクリル酸及びメタクリル酸メチル約 50 mg ずつを精密に量り、1-ブタノール 5 mL に溶かし、液体クロマトグラフィー用メタノールを加えて正確に 100 mL とする。この液 1 mL を正確に量り、液体クロマトグラフィー用メタノールを加えて正確に 100 mL とし、標準原液とする。標準原液 3 mL を正確に量り、pH 2.0 の 0.125 mol/L リン酸塩緩衝液 10 mL を正確に加え、標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液 20 μ L ずつを正確にとり、次の条件で液体クロマトグラフィーにより試験を行い、試料溶液のメタクリル酸及びメタクリル酸メチルのピーク面積 A_{T1} 及び A_{T2} 並びに標準溶液のメタクリル酸及びメタクリル酸メチルのピーク面積 A_{S1} 及び A_{S2} を測定し、メタクリル酸及びメタクリル酸メチルの量を求めるとき、メタクリル酸は 300 ppm 以下であり、メタクリル酸メチルは 200 ppm 以下である。

$$\text{メタクリル酸の量 (ppm)} = 5 \times M_{S1} / M_T \times A_{T1} / A_{S1}$$

$$\text{アクリル酸エチルの量 (ppm)} = 5 \times M_{S2} / M_T \times A_{T2} / A_{S2}$$

M_{S1} : メタクリル酸の秤取量 (mg)

M_{S2} : メタクリル酸メチルの秤取量 (mg)

M_T : 本品の秤取量 (g)

試験条件 :

検出器 : 紫外吸光光度計 (測定波長 : 202 nm)

カラム : 内径 4.6 mm, 長さ 12.5 cm のステンレス管に 7 μ m の液体クロマトグラフィー用オクタデシルシリル化シリカゲルを充てんする。

カラム温度 : 20°C 付近の一定温度

移動相 : pH 2 のリン酸溶液/液体クロマトグラフィー用メタノール混液 (4 : 1)

流量 : メタクリル酸メチルの保持時間が約 8 分になるように調整する。

システム適合性

検出の確認 : 標準原液 2 mL を正確に量り、液体クロマトグラフィー用メタノールを加えて正確に 10 mL とする。この液 3 mL を正確に量り、pH 2.0 の 0.125 mol/L リン酸塩緩衝液 10 mL を正確に加える。この液 20 μ L から得たメタクリル酸及びメタクリル酸メチルのピーク面積が標準溶液のそれぞれのピーク面積のそれぞれ 18 ~ 22% になることを確認する。

システムの性能 : 標準溶液 20 μ L につき、上記の条件で操作するとき、メタクリル酸、メタクリル酸メチルの順に溶出し、その分離度は 5 以上である。

システムの再現性：標準溶液 20 μL につき、上記の条件で試験を 6 回繰り返すとき、メタクリル酸及びメタクリル酸メチルのピーク面積の相対標準偏差はそれぞれ 2.0% 以下である。

乾燥減量 5.0% 以下 (1 g, 105°C, 4 時間)。

強熱残分 0.20% 以下 (1 g)。

定量法 本品を乾燥し、約 0.3 g を精密に量り、エタノール (95) 20 mL を加え、加温して溶かし、冷後、0.1 mol/L 水酸化ナトリウム液で滴定する (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。

0.1 mol/L 水酸化ナトリウム液 1 mL = 8.609 mg $\text{C}_4\text{H}_6\text{O}_2$

貯法 容器 気密容器。

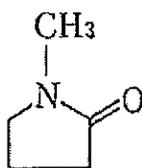
投与経路 経口投与。

医薬品添加物各条の部 *N*-メチル-2-ピロリドンの条を次のように改める。

109125

N-メチル-2-ピロリドン

N-Methyl-2-Pyrrolidone



$\text{C}_5\text{H}_9\text{NO}$: 99.13

本品は定量するとき、*N*-メチル-2-ピロリドン ($\text{C}_5\text{H}_9\text{NO}$) 95.0% 以上を含む。

性状 本品は無色澄明の液で、特異なにおいがある。

本品はエタノール (99.5) と混和し、水にやや溶けやすい。

確認試験 本品につき、赤外吸収スペクトル測定法の液膜法により測定するとき、波数 1688 cm^{-1} 、1504 cm^{-1} 、1402 cm^{-1} 及び 1298 cm^{-1} 付近に吸収を認める。

屈折率 n_D^{25} : 1.465 ~ 1.470

比重 d_4^{25} : 1.027 ~ 1.030

純度試験

(1) 重金属 本品 1.0 g をとり、第 1 法により操作し、試験を行う。比較液には鉛標準液 2.0 mL を加える (20 ppm 以下)。

(2) ヒ素 本品 1.0 g を水 25 mL に溶かし、これを検液とし、試験を行う (2 ppm 以

下)。

(3) 類縁物質 本品を試料溶液とする。別に、本品 5 mL を正確に量り、エタノール (99.5) を加えて正確に 100 mL とし、標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液 2 μ L につき、次の条件でガスクロマトグラフィーにより試験を行う。それぞれの液の各々のピーク面積を自動積分法により測定するとき、試料溶液の *N*-メチル-2-ピロリドン以外のピークの合計面積は、標準溶液の *N*-メチル-2-ピロリドンのピーク面積より大きくない。

試験条件

検出器：熱伝導度型検出器

カラム：内径 0.53 mm，長さ 30 m の石英製キャピラリーカラムの内壁に、ガスクロマトグラフィー用ポリエチレングリコールを 1.0 μ m の厚さで被覆したもの。

カラム温度：150 $^{\circ}$ C 付近の一定温度

キャリアーガス：ヘリウム

流量：*N*-メチル-2-ピロリドンの保持時間が約 6 分になるように調整する。

スプリット比：1：20

面積測定範囲：*N*-メチル-2-ピロリドンの保持時間の約 3 倍の範囲

システムの適合性

検出の確認：標準溶液 2 mL を正確に量り、エタノール (99.5) を加えて正確に 10 mL とする。これをシステム適合性試験用溶液とする。この液 2 μ L から得た *N*-メチル-2-ピロリドンのピーク面積が、標準溶液 2 μ L から得た *N*-メチル-2-ピロリドンのピーク面積の 18～22% になることを確認する。

システムの性能：標準溶液 2 μ L につき、上記の条件で操作するとき、エタノール、*N*-メチル-2-ピロリドンの順に流出し、その分離度は 5 以上である。

システムの再現性：標準溶液 2 μ L につき、上記の条件で試験を 6 回繰り返すとき、*N*-メチル-2-ピロリドンのピーク面積の相対標準偏差は 3.0% 以下である。

定量法 本品約 0.02 g を精密に量り、窒素定量法により試験を行う。

0.005 mol/L 硫酸 1 mL = 0.9913 mg C_5H_9NO

貯法 容器 気密容器。

投与経路 一般外用剤。

[主な改正部分の新旧対照表 (下線部分は改正部分を示す)]

一般試験法

標準品, 試薬・試液, 容量分析用標準液, 標準液

(2) 試薬・試液

新	旧
<p>アクリル酸 $C_3H_4O_2$</p> <p>性状 <u>本品は白色～ほとんど白色の塊又は無色～ほとんど無色澄明の液である。</u></p> <p>凝固点 <u>11 ～ 14℃</u></p> <p>含量 <u>98.0% 以上</u></p> <p>定量法 <u>本品約 1.5 g を精密に量り, 水 50 mL を加えて溶かし, 1 mol/L 水酸化ナトリウム液で滴定する (指示薬: フェノールフタレイン試液)。</u></p> <p><u>1 mol/L 水酸化ナトリウム液 1 mL = 72.07 mg $C_3H_4O_2$</u></p> <p><アクリル酸デンプン 300, アクリル酸シルクフィブロイン共重合樹脂, ポリビニルアルコール・アクリル酸・メタクリル酸メチル共重合体></p>	<p>アクリル酸 $CH_2=CHCOOH$ [特級]</p> <p><アクリル酸デンプン 300, アクリル酸シルクフィブロイン共重合樹脂></p>
<p>メタクリル酸メチル $C_5H_8O_2$</p> <p>性状 <u>無色澄明の液</u></p> <p>含量 <u>98.0% 以上。</u></p> <p>定量法 <u>本品 1 μL につき, 次の条件でガスクロマトグラフィーにより試験を行う。</u></p> <p><u>各々のピーク面積を自動積分法により測定し, 面積百分率法によりメタクリル酸メチルの量を求めるとき, 98.0% 以上である。</u></p> <p>試験条件</p>	<p>メタクリル酸メチル $CH_2=C(CH_3)COOCH_3$ ガスクロマトグラフ用に精製した上質のもの。</p> <p><アミノアルキルメタクリレートコポリマー-E, アミノアルキルメタクリレートコポリマー-RS, メタクリル酸コポリマー-L, メタクリル酸コポリマー-S></p>

検出器：水素炎イオン化検出器

カラム：内径 0.25 mm, 長さ 30 m のフューズドシリカ管の内面にガスクロマトグラフィー用ポリエチレングリコール 20M を約 0.25 μm の厚さに被覆したものの。

カラム温度：50 $^{\circ}\text{C}$ から 150 $^{\circ}\text{C}$ まで毎分 10 $^{\circ}\text{C}$ の割合で昇温する。

試料気化室温度：200 $^{\circ}\text{C}$

検出器温度：250 $^{\circ}\text{C}$

キャリアーガス：ヘリウム

流量：メタクリル酸メチルの保持時間が約 3 分になるように調整する。

スプリット比：1：120

面積測定範囲：メタクリル酸メチルの保持時間の約 3 倍の範囲

システム適合性

システムの性能：本品 1 μL につき, 上記の条件で操作するとき, メタクリル酸メチルのピークの理論段数及びシンメトリー係数は, それぞれ 20000 段以上, 0.6 ~ 2.0 である。

システムの再現性：本品 1 μL につき, 上記の条件で試験を 6 回繰り返すとき, メタクリル酸メチルのピーク面積の相対標準偏差は 8% 以下である。

<アミノアルキルメタクリレートコポリマー-E, アンモニオアルキルメタクリレートコポリマー, ポリビニルアルコール・アクリル酸・メタクリル酸メチル共重合体, メタクリル酸コポリマー-L, メタクリル酸コポリマー-S>

<p>ラウリン酸メチル, <u>ガスクロマトグラフィ</u> 用 $C_{13}H_{26}O_2$ 無色～黄色の液である. 屈折率 n_D^{20} : 約 1.431 比重 d_{20}^{20} : 約 0.87 <ポリソルベート 20, <i>N</i>-ラウロイル-L-グル タミン酸ナトリウム></p>	<p>ラウリン酸メチル, <u>ガスクロマトグラフ用</u> $C_{13}H_{26}O_2$ <u>ガスクロマトグラフ用に製造したもの.</u> <<i>N</i>-ラウロイル-L-グルタミン酸ナトリウ ム></p>
--	---

(3) 容量分析用標準液

新	旧
<p>0.01 mol/L 酢酸亜鉛液 1000 mL 中酢酸亜鉛 二水和物 [$Zn(CH_3COO)_2 \cdot 2H_2O$: 219.50] 2.195 g を含む. 調製 用時, 0.05 mol/L 酢酸亜鉛液に水を加 えて正確に 5 倍容量とする. <塩化アルミニウム></p>	<p>0.01 mol/L 酢酸亜鉛液 1000 mL 中酢酸亜鉛 二水和物 [$Zn(CH_3COO)_2 \cdot 2H_2O$: 219.51] 2.195 g を含む. 調製 用時, 0.05 mol/L 酢酸亜鉛液に水を加 えて正確に 5 倍容量とする. <塩化アルミニウム></p>

[主な改正部分の新旧対照表 (下線部分は改正部分を示す)]

アクリル酸エチル・メタクリル酸メチルコポリマー分散液

新	旧
<p>純度試験</p> <p>(3) ヒ素 本品 1.0 g をとり、第 3 法により検液を調製し、試験を行う (2 ppm 以下).</p> <p>(4) アクリル酸エチル及びメタクリル酸メチル 本品 10.0 g を正確に量り、テトラヒドロフランに溶かし、正確に 50 mL とする。この液 10 mL を正確に量り、過塩素酸ナトリウム試液 5 mL を加え、よく振り混ぜた後、遠心分離し、この上澄液 5 mL を正確に量り、水を加えて正確に 10 mL とし、試料溶液とする。別にアクリル酸エチル 0.10 g 及びメタクリル酸メチル 0.10 g を正確に量り、テトラヒドロフランに溶かし、正確に 100 mL とする。この液 5 mL を正確に量り、テトラヒドロフランを加えて正確に 50 mL とし、この液 5 mL を正確に量り、更にテトラヒドロフランを加えて正確に 50 mL とする。この液 10 mL を正確に量り、過塩素酸ナトリウム試液 5 mL を加えた後、この液 5 mL を正確に量り、水を加えて正確に 10 mL とし、標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液 20 μL につき、次の条件で液体クロマトグラフィーにより試験を行うとき、試料溶液から得たアクリル酸エチル及びメタクリル酸メチルのピーク高さは、標準溶液のそれぞれのピーク高さより大きくない。</p> <p>操作条件</p> <p>検出器：紫外吸光光度計 (測定波長：205 nm)</p> <p>カラム：内径約 4 mm、長さ約 15 cm の</p>	<p>純度試験</p> <p>(3) ヒ素 本品 1.0 g をとり、第 3 法により検液を調製し、<u>装置 B を用いる方法により試験を行う</u> (2 ppm 以下).</p> <p>(4) アクリル酸エチル及びメタクリル酸メチル 本品 10.0 g を正確に量り、テトラヒドロフランに溶かし、正確に 50 mL とする。この液 10 mL を正確に量り、過塩素酸ナトリウム試液 5 mL を加え、よく振り混ぜた後、遠心分離し、この上澄液 5 mL を正確に量り、水を加えて正確に 10 mL とし、試料溶液とする。別にアクリル酸エチル 0.10 g 及びメタクリル酸メチル 0.10 g を正確に量り、テトラヒドロフランに溶かし、正確に 100 mL とする。この液 5 mL を正確に量り、テトラヒドロフランを加えて正確に 50 mL とし、この液 5 mL を正確に量り、更にテトラヒドロフランを加えて正確に 50 mL とする。この液 10 mL を正確に量り、過塩素酸ナトリウム試液 5 mL を加えた後、この液 5 mL を正確に量り、水を加えて正確に 10 mL とし、標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液 20 μL 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、試料溶液から得たアクリル酸エチル及びメタクリル酸メチルのピーク高さは、標準溶液から得たアクリル酸エチル及びメタクリル酸メチルのピーク高さより大きくない。</p> <p>操作条件</p> <p>検出器：紫外吸光光度計 (測定波長：205 nm)</p>

<p>ステンレス管に約 5 μm の液体クロマトグラフィー用オクタデシルシリル化シリカゲルを充てんする。</p> <p>カラム温度：40$^{\circ}\text{C}$ 付近の一定温度</p> <p>移動相：水/メタノール混液 (4 : 1)</p> <p>流量：アクリル酸エチルの保持時間が約 12 分になるように調整する。</p> <p>カラムの選定：標準溶液 20 μL につき、上記の条件で操作するとき、アクリル酸エチル、メタクリル酸メチルの順に溶出し、それぞれのピークが完全に分離するものを用いる。</p> <p>検出感度：標準溶液 20 μL から得たアクリル酸エチル及びメタクリル酸メチルのピーク高さが約 20 mm になるように調整する。</p>	<p>カラム：内径約 4 mm、長さ約 15 cm のステンレス管に約 5 μm の液体クロマトグラフィー用オクタデシルシリル化シリカゲルを充てんする。</p> <p>カラム温度：40$^{\circ}\text{C}$ 付近の一定温度</p> <p>移動相：水・メタノール混液 (4 : 1)</p> <p>流量：アクリル酸エチルの保持時間が約 12 分になるように調整する。</p> <p>カラムの選定：標準溶液 20 μL につき、上記の条件で操作するとき、アクリル酸エチル、メタクリル酸メチルの順に溶出し、それぞれのピークが完全に分離するものを用いる。</p> <p>検出感度：標準溶液 20 μL から得たアクリル酸エチル及びメタクリル酸メチルのピーク高さが約 20 mm になるように調整する。</p>
<p>強熱残分 0.3 % 以下 (4 g)。ただし、本品を 105$^{\circ}\text{C}$ で 1 時間乾燥した後、硫酸 1 mL を加えて試験を行う。</p>	<p>強熱残分 0.20 % 以下 (4 g)。ただし、本品を 105$^{\circ}\text{C}$ で 1 時間乾燥した後、硫酸 1 mL を加えて試験を行う。</p>

[主な改正部分の新旧対照表 (下線部分は改正部分を示す)]

アミノアルキルメタクリレートコポリマー-E

新	旧
<p>純度試験</p> <p>(4) <u>メタクリル酸メチル及びメタクリル酸ブチル</u> 本品約 1g を精密に量り、pH 2.0 の <u>0.0625 mol/L リン酸塩緩衝液/アセトニトリル混液 (3:2)</u> を加え、かき混ぜて溶かし、<u>正確に 50 mL とし、試料溶液とする。</u> 別に <u>メタクリル酸メチル約 10 mg 及びメタクリル酸ブチル約 20 mg</u> を精密に量り、<u>1-ブタノール 3 mL に溶かし、pH 2.0 の 0.0625 mol/L リン酸塩緩衝液/アセトニトリル混液 (3:2)</u> を加えて正確に 50 mL とする。この液 1 mL を正確に量り、pH 2.0 の 0.0625 mol/L リン酸塩緩衝液/アセトニトリル混液 (3:2) を加えて正確に 50 mL とし、標準溶液とする。<u>試料溶液及び標準溶液 50 μL ずつを正確にとり、次の条件で液体クロマトグラフィーにより試験を行い、試料溶液のメタクリル酸メチル及びメタクリル酸ブチルのピーク面積 A_{T1} 及び A_{T2} 並びに標準溶液のメタクリル酸メチル及びメタクリル酸ブチルのピーク面積 A_{S1} 及び A_{S2} を測定し、メタクリル酸メチル及びメタクリル酸ブチルの量を求めるとき、メタクリル酸メチルは 500 ppm 以下であり、メタクリル酸ブチルは 1000 ppm 以下である。</u></p> <p><u>メタクリル酸メチルの量 (ppm)</u> $= 20 \times \frac{M_{S1}}{M_T} \times \frac{A_{T1}}{A_{S1}}$</p> <p><u>メタクリル酸ブチルの量 (ppm)</u> $= 20 \times \frac{M_{S2}}{M_T} \times \frac{A_{T2}}{A_{S2}}$</p> <p>$M_{S1}$:メタクリル酸メチルの秤取量 (mg) M_{S2}:メタクリル酸ブチルの秤取量 (mg)</p>	<p>純度試験</p> <p>(4) <u>メタクリル酸メチルとメタクリル酸ブチル及びメタクリル酸ジメチルアミノエチル</u> 本品 1.0 g を精密に量り、アセトン 8 mL を加え、振り混ぜて溶かした後、アセトンを加えて正確に 10 mL とし、試料溶液とする。<u>別にメタクリル酸メチル 0.01 g とメタクリル酸ブチル 0.01 g 及びメタクリル酸ジメチルアミノエチル 0.02 g を精密に量り、アセトンを加えて溶かし、正確に 100 mL とし、標準溶液とする。</u> 試料溶液及び標準溶液 1 μL 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うとき、<u>試料溶液から得たメタクリル酸メチルとメタクリル酸ブチル及びメタクリル酸ジメチルアミノエチルのピーク高さは標準溶液から得たメタクリル酸メチルとメタクリル酸ブチル及びメタクリル酸ジメチルアミノエチルのピーク高さ以下である。</u></p> <p>操作条件</p> <p><u>検出器：水素炎イオン化検出器</u></p> <p><u>カラム：内径約 3 mm、長さ約 2 m のステンレス管にガスクロマトグラフ用ポリエチレングリコール 20M をシラン処理した 180~300 μm のクロモソルプ W に 20 % の割合で被覆したものを充てんする。</u></p> <p><u>カラム温度：90℃付近の一定温度</u></p> <p><u>キャリアーガス及び流量：窒素、メタクリル酸メチルの保持時間が約 3 分に、メタクリル酸ブチルの保持時間が約</u></p>

M_T : 本品の秤取量 (g)

試験条件 :

検出器 : 紫外吸光光度計 (測定波長 : 205 nm)

カラム : 内径 4.6 mm, 長さ 12.5 cm のステンレス管に 7 μ m の液体クロマトグラフィー用オクタデシルシリル化シリカゲルを充てんする。

カラム温度 : 20°C 付近の一定温度

移動相 : 液体クロマトグラフィー用メタノール/pH 2.0 の 0.0625 mol/L リン酸塩緩衝液 (11 : 9)

流量 : メタクリル酸ブチルの保持時間が約 8 分になるように調整する。

システム適合性

検出の確認 : 標準溶液 2 mL を正確に量り, pH 2.0 の 0.0625 mol/L リン酸塩緩衝液/アセトニトリル混液 (3 : 2) を加えて正確に 10 mL とする。この液 50 μ L から得たメタクリル酸メチル及びメタクリル酸ブチルのピーク面積が標準溶液のそれぞれのピーク面積のそれぞれ 18 ~ 22 % になることを確認する。

システムの性能 : 標準溶液 50 μ L につき, 上記の条件で操作するとき, メタクリル酸メチル, メタクリル酸ブチルの順に溶出し, その分離度は 10 以上である。

システムの再現性 : 標準溶液 50 μ L につき, 上記の条件で試験を 6 回繰り返すとき, メタクリル酸メチル及びメタクリル酸ブチルのピーク面積の相対標準偏差はそれぞれ 3.0 % 以下である。

(5) メタクリル酸ジメチルアミノエチル
本品約 1 g を精密に量り, 液体クロマトグラ

7 分に, メタクリル酸ジメチルアミノエチルの保持時間が約 20 分になる一定流量

検出感度 : 標準溶液から得たメタクリル酸メチルのピーク高さが約 2 cm にメタクリル酸メチルのピーク高さが約 2 cm にメタクリル酸ジメチルアミノエチルが約 1 cm になるように調整する。

フイー用テトラヒドロフランに溶かし、正確に 50 mL とし、試料溶液とする。別にメタクリル酸ジメチルアミノエチル約 15 mg を精密に量り、液体クロマトグラフィー用テトラヒドロフランに溶かし、正確に 50 mL とする。この液 5 mL を正確に量り、液体クロマトグラフィー用テトラヒドロフランを加え、正確に 50 mL とし、標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液 50 μ L ずつを正確にとり、次の条件で液体クロマトグラフィーにより試験を行い、試料溶液及び標準溶液のメタクリル酸ジメチルアミノエチルのピーク面積 A_T 及び A_S を測定し、メタクリル酸ジメチルアミノエチルの量を求めるとき、1000 ppm 以下である。

メタクリル酸ジメチルアミノエチルの量

$$(\text{ppm}) = 100 \times M_S / M_T \times A_T / A_S$$

M_S : メタクリルジメチルアミノエチルの秤取量 (mg)

M_T : 本品の秤取量 (g)

試験条件:

検出器: 紫外吸光光度計 (測定波長: 215 nm)

カラム: 内径 4.6 mm, 長さ 12.5 cm のステンレス管に 7 μ m の液体クロマトグラフィー用アミノプロピルシリル化シリカゲルを充てんする。

カラム温度: 20 $^{\circ}$ C 付近の一定温度

移動相: 液体クロマトグラフィー用テトラヒドロフラン/pH 2.0 の 0.025 mol/L リン酸塩緩衝液混液 (3:1)

流量: メタクリル酸ジメチルアミノエチルの保持時間が約 2 分になるように調整する。

システム適合性

検出の確認: 標準溶液 2 mL を正確に量

り、液体クロマトグラフィー用テトラ
ヒドロフランを加えて正確に 20 mL
とする。この液 50 μ L から得たメタク
リル酸ジメチルアミノエチルのピー
ク面積が標準溶液のメタクリル酸ジ
メチルアミノエチルメチルのピーク
面積の 8 ~ 12 % になることを確認
する。

システムの性能：標準溶液 50 μ L につき、
上記の条件で操作するとき、メタクリ
ル酸ジメチルアミノエチルのピーク
の理論段数及びシンメトリー係数は、
それぞれ1500段以上、2.0以下である。

システムの再現性：標準溶液 50 μ L につ
き、上記の条件で試験を 6 回繰り返す
とき、メタクリル酸ジメチルアミノエ
チルのピーク面積の相対標準偏差は
2.0 % 以下である。

[主な改正部分の新旧対照表（下線部分は改正部分を示す）]

アルギン酸プロピレングリコールエステル

新	旧
<p>確認試験</p> <p>(2) 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 <u>3420 cm⁻¹</u>、<u>1745 cm⁻¹</u>、<u>1625 cm⁻¹</u> 及び 1035 cm⁻¹ 付近に吸収を認める。</p>	<p>確認試験</p> <p>(2) 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 <u>3600 cm⁻¹</u>、<u>1740 cm⁻¹</u>、<u>1620 cm⁻¹</u> 及び 1035 cm⁻¹ 付近に吸収を認める。</p>
<p>純度試験</p> <p>(3) ヒ素 本品 0.5 g をとり、第 3 法により検液を調整し、試験を行う (4 ppm 以下)。</p>	<p>純度試験</p> <p>(3) ヒ素 本品 0.5 g をとり、第 3 法により検液を調整し、<u>装置 B を用いる方法により試験を行う</u> (4 ppm 以下)。</p>

[主な改正部分の新旧対照表 (下線部分は改正部分を示す)]

アルファー化デンプン

新	旧
<p>純度試験</p> <p>(3) ヒ素 本品 1.0 g をとり、<u>第 4 法</u>により検液を調製し、<u>試験</u>を行う。ただし<u>残留物</u>に希塩酸 10 mL を加え、水浴上で加温して溶かす (2 ppm 以下)。</p> <p>標準色:本品の代わりにヒ素標準液 2.0 mL をとり、同様に操作する。</p>	<p>純度試験</p> <p>(3) ヒ素 本品 1.0 g をとり、<u>第 3 法</u>により検液を調製し、<u>装置 B を用いる方法</u>により<u>試験</u>を行う。ただし<u>硝酸マグネシウム六水和物のエタノール溶液 (1→10)</u> は 10 mL とし、<u>また</u>希塩酸 10 mL を加え、水浴上で加温して溶かす。</p> <p>標準色:本品の代わりにヒ素標準液 2.0 mL をとり、同様に操作する (2 ppm 以下)。</p>

[主な改正部分の新旧対照表（下線部分は改正部分を示す）]

アンモニオアルキルメタクリレートコポリマー
（アミノアルキルメタクリレートコポリマーRS）

新	旧
<p>(名称) <u>アンモニオアルキルメタクリレートコポリマー</u> <u>Ammonioalkyl Methacrylate Copolymer</u> <u>アミノアルキルメタクリレートコポリマーRS</u></p>	<p>(名称) アミノアルキルメタクリレートコポリマーRS <u>Aminoalkyl Methacrylate Copolymer RS</u></p>
<p>(基原) 本品はアクリル酸エチルとメタクリル酸メチル及びメタクリル酸塩化トリメチルアンモニオエチルの共重合体である。 本品には共重合体組成により区分したタイプA及びタイプBがあり、乾燥したものはそれぞれ定量するとき、共重合体構成成分メタクリル酸塩化トリメチルアンモニオエチル ($C_9H_{18}ClNO_2$: 207.72) として 8.85 ~ 11.96%及び4.48 ~ 6.77% を含む。 本品はそのタイプを表示する。</p>	<p>(基原) 本品はアクリル酸エチルとメタクリル酸メチル及びメタクリル酸塩化トリメチルアンモニウムエチルの共重合体である。 本品を乾燥したものは定量するとき、窒素 (N : 14.007) 0.27~0.80% を含む。</p>
<p>純度試験 (3)ヒ素 本品 1.0 g をとり、第3法により検液を調製し、試験を行う (2 ppm 以下)。 (4)アクリル酸エチル及びメタクリル酸メチル 本品約 5 g を精密に量り、液体クロマトグラフィー用メタノールに溶かし正確に 50 mL とする。この液 10 mL を正確に量り、あらかじめ過塩素酸ナトリウム一水和物溶液 (7→200) 5 mL を正確に入れた容器にかき混ぜながら滴下し、必要ならば遠心分離し、上澄液を試料溶液とする。別にアクリル</p>	<p>純度試験 (3)ヒ素 本品 1.0 g をとり、第3法により検液を調製し、装置 B を用いる方法により試験を行う (2 ppm 以下)。 (4)アクリル酸エチル及びメタクリル酸メチル 本品 1.0 g を精密に量り、アセトン 8 mL を加え、振り混ぜて溶かした後、アセトンを加えて正確に 10 mL とし、試料溶液とする。別にアクリル酸エチル 0.02 g 及びメタクリル酸メチル 0.02 g を精密に量り、アセトンを加えて溶かし、正確に 100 mL とし、標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液 1 μL</p>

酸エチル約 70 mg 及びメタクリル酸メチル約 20 mg を精密に量り、1-ブタノール 5 mL に溶かし、液体クロマトグラフィー用メタノールを加えて正確に 50 mL とする。この液 5 mL を正確に量り、液体クロマトグラフィー用メタノールを加えて正確に 50 mL とする。この液 5 mL を正確に量り、液体クロマトグラフィー用メタノールを加えて正確に 50 mL とし、標準原液とする。標準原液 10 mL を正確に量り、過塩素酸ナトリウム-水和物溶液 (7→200) 5 mL を正確に加え、標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液 20 μ L ずつを正確にとり、次の条件で液体クロマトグラフィーにより試験を行い、試料溶液のアクリル酸エチル及びメタクリル酸メチルのピーク面積 A_{T1} 及び A_{T2} 並びに標準溶液のアクリル酸エチル及びメタクリル酸メチルのピーク面積 A_{S1} 及び A_{S2} を測定し、アクリル酸エチル及びメタクリル酸メチルの量を求めるとき、アクリル酸エチルは 100 ppm 以下であり、メタクリル酸メチルは 50 ppm 以下である。

アクリル酸エチルの量 (ppm)

$$= 10 \times M_{S1} / M_T \times A_{T1} / A_{S1}$$

メタクリル酸メチルの量 (ppm)

$$= 10 \times M_{S2} / M_T \times A_{T2} / A_{S2}$$

M_{S1} : アクリル酸エチルの秤取量 (mg)

M_{S2} : メタクリル酸メチルの秤取量 (mg)

M_T : 本品の秤取量 (g)

試験条件:

検出器: 紫外吸光光度計 (測定波長: 202 nm)

カラム: 内径 4.6 mm, 長さ 12.5 cm のステンレス管に 7 μ m の液体クロマトグラフィー用オクタデシルシリル化シリカゲルを充てんする。

につき、次の条件でガスクロマトグラフ法によい試験を行うとき、試料溶液から得たアクリル酸エチル及びメタクリル酸メチルのピーク高さは標準溶液から得たアクリル酸エチル及びメタクリル酸メチルのピーク高さ以下である。

操作条件

検出器: 水素炎イオン化検出器

カラム: 内径約 3 mm, 長さ約 2 m のステンレス管にガスクロマトグラフ用ポリエチレングリコール 20M をシリコン処理した 180~300 μ m のクロモソルプ W に 20 % の割合で被覆したものを充てんする。

カラム温度: 60°C 付近の一定温度

キャリアーガス及び流量: 窒素, アクリル酸エチルの保持時間が約 5 分にメタクリル酸メチルの保持時間が約 6 分になる一定流量

検出感度: 標準溶液から得たアクリル酸エチルのピーク高さが約 2 cm にメタクリル酸メチル n ピーク高さが約 2 cm になるように調整する。

<p><u>カラム温度：20℃ 付近の一定温度</u></p> <p><u>移動相：pH 2.0 のリン酸溶液/液体クロマトグラフィー用メタノール混液 (4：1)</u></p> <p><u>流量：メタクリル酸メチルの保持時間が約 8 分になるように調整する。</u></p> <p><u>システム適合性</u></p> <p><u>検出の確認：標準原液 2 mL を正確に量り、液体クロマトグラフィー用メタノールを加えて正確に 10 mL とし、更に過塩素酸ナトリウム一水和物溶液 (7→200) 5 mL を正確に加える。この液 20 μL から得たアクリル酸エチル及びメタクリル酸メチルのピーク面積が標準溶液のそれぞれのピーク面積のそれぞれ 18 ~ 22 % になることを確認する。</u></p> <p><u>システムの性能：標準溶液 20 μL につき、上記の条件で操作するとき、アクリル酸エチル、メタクリル酸メチルの順に溶出し、その分離度は 1.5 以上である。</u></p> <p><u>システムの再現性：標準溶液 20 μL につき、上記の条件で試験を 6 回繰り返すとき、アクリル酸エチル及びメタクリル酸メチルのピーク面積の相対標準偏差はそれぞれ 2.0 % 以下である。</u></p>	
<p>定量法 <u>本品を乾燥し、本品の表示がタイプ A はその約 1 g、また、本品の表示がタイプ B はその約 2 g をそれぞれ精密に量り、約 50℃ の酢酸 (100) 75 mL を加え、約 30 分間以内に溶かす。冷後、酢酸銅 (II) 一水和物試液 25 mL を加え、0.1 mol/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</u></p>	<p>定量法 <u>本品を乾燥し、その約 0.2 g を精密に量り、窒素定量法により試験を行う。</u></p> <p><u>0.005 mol/L 硫酸 1 mL = 0.14007 mg N</u></p>

行い、補正する.

0.1 mol/L 過塩素酸 1 mL = 20.77 mg

C₉H₁₈ClNO₂

[主な改正部分の新旧対照表（下線部分は改正部分を示す）]

エチルセルロース

新	旧
<p>確認試験</p> <p>(1) 本品 <u>10 mg</u> に水 1 mL 及びアントロン試液 2 mL を加えて振り混ぜるとき、液は緑色を呈し、徐々に暗緑色～暗緑褐色に変わる。</p>	<p>確認試験</p> <p>(1) 本品 <u>0.01 g</u> に水 1 mL 及びアントロン試液 2 mL を加えて振り混ぜるとき、液は緑色を呈し、徐々に暗緑色～暗緑褐色に変わる。</p>
<p>定量法 本品を乾燥し、その約 <u>15 mg</u> を精密に量り、次に示す操作法により試験を行う。</p> <p><u>(i)</u> 洗浄液 赤リン 1 g を水 100 mL に懸濁させる。</p> <p><u>(ii)</u> 吸収液 酢酸カリウム 15 g を酢酸 (100) / 無水酢酸混液 (9 : 1) 150 mL に溶かし、その 145 mL を量り、臭素 5 mL を加える。用時製する。</p> <p><u>(iii)</u> 操作法 ガス洗浄部 E に洗浄液を約 1/2 の高さまで入れ、また、吸接管 J に吸収液約 20 mL を入れる。本品を乾燥し、その約 <u>15 mg</u> を精密に量り、分解フラスコ A に入れ、次に沸騰石とヨウ化水素酸約 6 mL を加える。 (中略) 同様の方法で空試験を行い、補正する。</p> <p>0.1 mol/L チオ硫酸ナトリウム液 1 mL = 0.7510mg <u>C₂H₅O</u></p> <p style="text-align: center;">[図：省略] <u>エトキシ基定量装置</u></p>	<p>定量法 本品を乾燥し、その約 <u>0.015 g</u> を精密に量り、次に示す操作法により試験を行う。</p> <p>試液</p> <p><u>(1)</u> 洗浄液 赤リン 1 g を水 100 mL に懸濁させる。</p> <p><u>(2)</u> 吸収液 酢酸カリウム 15 g を酢酸 (100) / 無水酢酸混液 (9 : 1) 150 mL に溶かし、その 145 mL を量り、臭素 5 mL を加える。用時製する。</p> <p>操作法</p> <p>ガス洗浄部 E に洗浄液を約 1/2 の高さまで入れ、また、吸接管 J に吸収液約 20 mL を入れる。本品を乾燥し、その約 <u>0.015 g</u> を精密に量り、分解フラスコ A に入れ、次に沸騰石とヨウ化水素酸約 6 mL を加える。</p> <p>(中略) 同様の方法で空試験を行い、補正する。</p> <p>0.1 mol/L チオ硫酸ナトリウム液 1 mL = 0.7510mg <u>OC₂H₅</u></p> <p style="text-align: center;">[図：省略] <u>メトキシ基定量装置</u></p>

[主な改正部分の新旧対照表（下線部分は改正部分を示す）]

エチルセルローズ水分散液

新	旧
<p>確認試験</p> <p>(1) 本品 <u>30 mg</u> に水 1 mL 及びアントロン試液 2 mL を加えて振り混ぜるとき、液は緑色を呈し、徐々に暗緑色～暗緑褐色に変わる。</p>	<p>確認試験</p> <p>(1) 本品 <u>0.03 g</u> に水 1 mL 及びアントロン試液 2 mL を加えて振り混ぜるとき、液は緑色を呈し、徐々に暗緑色～暗緑褐色に変わる。</p>
<p>粘度</p> <p>(1) 装置 <u>ブルックフィールド型粘度計</u> を用いる。</p> <p>(2) 操作法 (省略)</p> <p style="text-align: center;"><u>ブルックフィールド型粘度計</u> [図：省略]</p>	<p>粘度</p> <p>(1) 装置 <u>ブルックフィールド型回転粘度計</u> を用いる。</p> <p>(2) 操作法 (省略)</p> <p style="text-align: center;"><u>ブルックフィールド型回転粘度計</u> [図：省略]</p>
<p>定量法</p> <p>(1) エチルセルローズ 本品約 0.1 g を精密に量り、次に示す操作法により試験を行う。</p> <p><u>(i) 洗浄液</u> 赤リン 1 g を水 100 mL に懸濁させる。</p> <p><u>(ii) 吸収液</u> 酢酸カリウム 15 g を酢酸 (100) / 無水酢酸混液 (9 : 1) 150 mL に溶かし、その 145 mL を量り、臭素 5 mL を加える。用時製する。</p> <p><u>(iii) 操作法</u> ガス洗浄部 E に洗浄液を約 1/2 の高さまで入れ、また、吸接管 J に吸収液約 20 mL を入れる。本品約 0.1 g を精密に量り、分解フラスコ A に入れ、次に沸騰石とヨウ化水素酸約 6 mL を加える。(中略) 同様の方法で空試験を行い、補正する。</p>	<p>定量法</p> <p>(1) エチルセルローズ <u>本品を乾燥し、その約 0.1 g</u> を精密に量り、次に示す操作法により試験を行う。</p> <p>試液</p> <p><u>(1) 洗浄液</u> 赤リン 1 g を水 100 mL に懸濁させる。</p> <p><u>(2) 吸収液</u> 酢酸カリウム 15 g を酢酸 (100) / 無水酢酸混液 (9 : 1) 150 mL に溶かし、その 145 mL を量り、臭素 5 mL を加える。用時製する。</p> <p>操作法</p> <p>ガス洗浄部 E に洗浄液を約 1/2 の高さまで入れ、また、吸接管 J に吸収液約 20 mL を入れる。<u>本品を乾燥し、その約 0.1 g</u> を精密に量り、分解フラスコ A に入れ、次に沸騰石とヨウ化水素酸約 6 mL を加える。</p>

<p>0.1 mol/L チオ硫酸ナトリウム液 1 mL = 0.7510 mg C_2H_5O エチルセルロースのエトキシ基含有率は表示値を用いる。</p> <p>[図：省略]</p> <p>(2) (省略)</p> <p>(3) セタノール セタノール約 <u>40 mg</u> を精密に量り、アセトンに溶かし、正確に 20 mL とする。 (中略) この液 2 μL につき、次の条件でガスクロマトグラフィーにより試験を行い、内標準物質のピーク面積に対するセタノールのピーク面積の比を求め、検量線により本品中のセタノール含量 (%) を求める。</p> <p>内標準溶液 <i>n</i>-エイコサンのアセトン溶液 (1→1000) 操作条件 (省略)</p>	<p>(中略) 同様の方法で空試験を行い、補正する。</p> <p>0.1 mol/L チオ硫酸ナトリウム液 1 mL = 0.7510 mg OC_2H_5 エチルセルロースのエトキシ基含有率は表示値を用いる。</p> <p>[図：省略]</p> <p>(2) (省略)</p> <p>(3) セタノール セタノール約 <u>0.04 g</u> を精密に量り、アセトンに溶かし、正確に 20 mL とする。 (中略) この液 2 μL につき、次の条件でガスクロマトグラフィーにより試験を行い、内標準物質のピーク面積に対するセタノールのピーク面積の比を求め、検量線により本品中のセタノール含量 (%) を求める。</p> <p>内標準溶液 <i>n</i>-エイコサンのアセトン溶液 (1→1000) 操作条件 (省略)</p>
---	---

[主な改正部分の新旧対照表（下線部分は改正部分を示す）]

エリスリトール

新	旧
<p>性状 本品は白色の結晶又は結晶性の粉末で、 においはなく、味は甘く冷感がある。</p> <p>本品は水に溶けやすく、メタノールにやや 溶けにくく、エタノール（99.5）に溶けにく く、ジエチルエーテルにほとんど溶けない。</p>	<p>性状 本品は白色の結晶又は結晶性の粉末で、 においはなく、味は甘く冷感がある。</p> <p>本品は水に溶けやすく、メタノールにやや 溶けにくく、エタノール（99.5）に溶けにく く、ジエチルエーテルにほとんど溶けない。</p> <p><u>本品の水溶液（3→10）の pH は 5.0~7.0 である。</u></p>

[主な改正部分の新旧対照表（下線部分は改正部分を示す）]

塩化アルミニウム

新	旧
<p>純度試験</p> <p>(6) ヒ素 本品 1.0 g をとり，第 1 法により検液を調製し，試験を行う (2ppm 以下).</p>	<p>純度試験</p> <p>(6) ヒ素 本品 1.0 g をとり，第 1 法により検液を調製し，<u>装置 B を用いる方法により試験を行う</u> (2ppm 以下).</p>

[主な改正部分の新旧対照表 (下線部分は改正部分を示す)]

黄色三二酸化鉄

新	旧
強熱減量 10.0 ~ 13.0 % (2 g, 900°C, 2 時間).	強熱減量 10.0 ~ 13.0 % <u>以下</u> (2 g, 900°C, 2 時間).

[主な改正部分の新旧対照表 (下線部分は改正部分を示す)]

カラギーナン

新	旧
<p>性状 本品は白色～淡黄褐色の粉末で、におい及び味はない。</p> <p>本品は温湯に溶けやすく、水にやや溶けにくく、エタノール (99.5)、アセトン又はジエチルエーテルにほとんど溶けない。</p>	<p>性状 本品は白色～淡黄褐色の粉末で、におい及び味はない。</p> <p>本品は温湯に溶けやすく、水にやや溶けにくく、エタノール (<u>95</u>)、アセトン又はジエチルエーテルにほとんど溶けない。</p>
<p>pH 本品 1.0 g を少量ずつ温湯 100 mL にかき混ぜながら溶かし、冷却した液の pH は <u>7.5 ~ 10.5</u> である。</p>	<p>pH 本品 1.0 g を少量ずつ温湯 100 mL にかき混ぜながら溶かし、冷却した液の pH は <u>7.5 ~ 9.0</u> である。</p>
<p>純度試験</p> <p>(2) ヒ素 本品 2.5 g に硝酸 20 mL を徐々に加えた後、流動状となるまで弱く加熱する。冷後、硫酸 5 mL を加え、褐色の煙が発生しなくなるまで加熱する。冷後、時々、硝酸 5 mL ずつを追加して液が無色～微黄色になるまで加熱を続ける。冷後、<u>シュウ酸アンモニウム飽和溶液</u> 15 mL を加え、白煙が発生するまで加熱する。冷後、水を加えて 25 mL とする。この液 10 mL を検液とし、試験を行うとき、次の<u>標準色</u>より濃くない (2 ppm 以下)。</p> <p><u>標準色</u> : 本品を用いないで同様に操作した後、この液 10 mL を発生瓶に入れ、ヒ素標準液 2 mL を正確に加え、以下検液の試験と同様に操作する。</p>	<p>純度試験</p> <p>(2) ヒ素 本品 2.5 g に硝酸 20 mL を徐々に加えた後、流動状となるまで弱く加熱する。冷後、硫酸 5 mL を加え、褐色の煙が発生しなくなるまで加熱する。冷後、時々、硝酸 5 mL ずつを追加して液が無色～微黄色になるまで加熱を続ける。冷後、<u>飽和シュウ酸アンモニウム一水和物溶液</u> 15 mL を加え、白煙が発生するまで加熱する。冷後、水を加えて 25 mL とする。この液 10 mL を検液とし、<u>装置 B を用いる方法により試験</u>を行うとき、次の<u>比較色</u>より濃くない (2 ppm 以下)。</p> <p><u>比較色</u> : 本品を用いないで同様に操作した後、この液 10 mL を発生瓶に入れ、ヒ素標準液 2 mL を正確に加え、以下検液の試験と同様に操作する。</p>
<p>乾燥減量 <u>6.0 ~ 11.5%</u> (1 g, 105°C, 2 時間)</p>	<p>乾燥減量 <u>10.0% 以下</u> (1 g, 105°C, 2 時間)</p>
<p>強熱残分 <u>15.5 ~ 42.0%</u> (1 g, <u>乾燥物換算</u>)</p>	<p>強熱残分 <u>33.0% 以下</u> (1 g)</p>

[主な改正部分の新旧対照表 (下線部分は改正部分を示す)]

カルボキシメチルエチルセルロース

新	旧
<p>純度試験</p> <p>(5) ヒ素 本品 1.0 g をとり、磁製るつぼに入れ、これに硝酸マグネシウム六水和物のエタノール (95) 溶液 (1→10) 10 mL を加え、エタノール (95) に点火して燃焼させた後、徐々に加熱して灰化する。(以下省略)</p>	<p>純度試験</p> <p>(5) ヒ素 本品 1.0 g をとり、磁製るつぼに入れ、これに硝酸マグネシウム六水和物のエタノール (95) 溶液 (1→10) 10 mL を加え、エタノール (95) に点火して燃焼させた後、徐々に加熱して灰化する。(以下省略)</p>
<p>定量法</p> <p>(1) カルボキシメチル基 本品を乾燥し、その約 1 g を精密に量り、正確に 0.1 mol/L 水酸化ナトリウム液 50 mL を加えて溶かし、過量の水酸化ナトリウムを 0.05 mol/L 硫酸で滴定する (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う。</p> <p style="padding-left: 2em;">0.1 mol/L 水酸化ナトリウム液 1 mL = 5.904 mg $\underline{C_2H_3O_2}$</p> <p>(2) エトキシ基 本品を乾燥し、その約 <u>25 mg</u> を精密に量り、次に示す操作法により試験を行う。</p> <p>(i) 洗浄液 赤リン 1 g を水 100 mL に懸濁させる。</p> <p>(ii) 吸収液 酢酸カリウム 15 g を酢酸 (100) / 無水酢酸混液 (9:1) 150 mL に溶かし、その 145 mL を量り、臭素 5 mL を加える。用時製する。</p> <p>(iii) 操作法 ガス洗浄部 E に洗浄液を約 1/2 の高さまで入れ、また、吸接管 J に吸収液約 20 mL を入れる。本品を乾燥し、その約 <u>25 mg</u> を精密に量り、分解フラスコ A に入れ、次に沸騰石とヨウ化水素酸約 6 mL を加える。(中略) 同様の方法で空試験</p>	<p>定量法</p> <p>(1) カルボキシメチル基 本品を乾燥し、その約 1 g を精密に量り、正確に 0.1 mol/L 水酸化ナトリウム液 50 mL を加えて溶かし、過量の水酸化ナトリウムを 0.05 mol/L 硫酸で滴定する (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う。</p> <p style="padding-left: 2em;">0.1 mol/L 水酸化ナトリウム液 1 mL = 5.904 mg $\underline{(-CH_2COOH)}$</p> <p>(2) エトキシ基 本品を乾燥し、その約 <u>0.025 g</u> を精密に量り、次に示す操作法により試験を行う。</p> <p>試液</p> <p>(1) 洗浄液 赤リン 1 g を水 100 mL に懸濁させる。</p> <p>(2) 吸収液 酢酸カリウム 15 g を酢酸 (100) / 無水酢酸混液 (9:1) 150 mL に溶かし、その 145 mL を量り、臭素 5 mL を加える。用時製する。</p> <p>操作法</p> <p>ガス洗浄部 E に洗浄液を約 1/2 の高さまで入れ、また、吸接管 J に吸収液約 20 mL を入れる。本品を乾燥し、その約 <u>0.025 g</u> を精密に量り、分解フラスコ A に入れ、次に</p>

<p>を行い、補正する。</p> <p>0.1 mol/L チオ硫酸ナトリウム液 1 mL = 0.7510 mg C_2H_5O</p> <p>[図：省略] <u>エトキシ基定量装置</u></p>	<p>沸騰石とヨウ化水素酸約 6 mL を加える。 (中略) 同様の方法で空試験を行い、補正する。</p> <p>0.1 mol/L チオ硫酸ナトリウム液 1 mL = 0.7510 mg OC_2H_5</p> <p>[図：省略] <u>メトキシ基定量装置</u></p>
---	--

[主な改正部分の新旧対照表（下線部分は改正部分を示す）]

キサントガム

新	旧
<p>性状 本品は帯黄白色～淡黄褐色の粉末で、わずかに特異なおいがある。</p> <p>本品は水又は熱湯に溶けやすく、<u>エタノール (99.5)</u> 又はジエチルエーテルにほとんど溶けない。</p>	<p>性状 本品は帯黄白色～淡黄褐色の粉末で、わずかに特異なおいがある。</p> <p>本品は水又は熱湯に溶けやすくエタノール (95) 又はジエチルエーテルにほとんど溶けない。</p>
<p>粘度</p> <p>(1) 装置 <u>ブルックフィールド型粘度計</u> を用いる。</p> <p style="text-align: center;"><u>ブルックフィールド型粘度計</u> [図：省略]</p> <p>(2) 操作法 本品の換算した乾燥物 3.00 g に対応する量を<u>正確に量り</u>、塩化カリウム 3.00 g と混合し、水 294 g を入れた 500 mL のビーカーに入れ、なるべく気泡が入らないように分散させ、更に 2 時間かき混ぜて溶かした後、気泡を除き、温度 $25 \pm 0.5^{\circ}\text{C}$ に調整し、試料溶液とする。(以下省略)</p>	<p>粘度</p> <p>(1) 装置 <u>ブルックフィールド型回転粘度計</u> を用いる。</p> <p style="text-align: center;">[図：省略]</p> <p>(2) 操作法 本品の換算した乾燥物 3.00 g に対する量を<u>とり</u>、塩化カリウム 3.00 g と混合し、水 294 g を入れた 500 mL のビーカーに入れ、なるべく気泡が入らないように分散させ、更に 2 時間かき混ぜて溶かした後、気泡を除き、温度 $25 \pm 0.5^{\circ}\text{C}$ に調整し、試料溶液とする。(以下省略)</p>
<p>純度試験</p> <p>(3) ヒ素 本品 2.5 g を分解フラスコにとり、硝酸 20 mL を加え、流動状となるまで穏やかに加熱する。冷後、硫酸 5 mL を加え、白煙が発生するまで加熱する。必要ならば、冷後、更に硝酸 5 mL を加えて加熱する。この操作を液が無色～淡黄色となるまで繰り返す。冷後、<u>シュウ酸アンモニウム飽和溶液</u> 15 mL を加え、再び白煙が発生するまで加熱する。冷後、水を加えて 25 mL とする。この</p>	<p>純度試験</p> <p>(3) ヒ素 本品 2.5 g を分解フラスコにとり、硝酸 20 mL を加え、流動状となるまで穏やかに加熱する。冷後、硫酸 5 mL を加え、白煙が発生するまで加熱する。必要ならば、冷後、更に硝酸 5 mL を加えて加熱する。この操作を液が無色～淡黄色となるまで繰り返す。冷後、<u>飽和シュウ酸アンモニウム一水和物溶液</u> 15 mL を加え、再び白煙が発生するまで加熱する。冷後、水を加えて 25 mL とす</p>

<p>液 5 mL を検液とし、試験を行う。ただし、比較液はヒ素標準液 5.0 mL を分解フラスコにとり、硝酸 20 mL を加え、以下、試料と同様に操作する (2 ppm 以下)。</p>	<p>る。この液 5 mL を検液とし、<u>装置 B を用いる方法により試験を行う</u>。ただし、比較液はヒ素標準液 5.0 mL を分解フラスコにとり、硝酸 20 mL を加え、以下、試料と同様に操作する (2 ppm 以下)。</p>
--	---

[主な改正部分の新旧対照表 (下線部分は改正部分を示す)]

黒酸化鉄

新	旧
<p>定量法 <u>本品を乾燥し、その約 0.2 g を磁性の</u> <u>るつぼに入れ、その質量を精密に量り、900°C</u> <u>で 2 時間強熱する。冷後、塩酸 5 mL を加え、</u> <u>水浴上で加温して溶かす。冷後、るつぼの内</u> <u>容物をヨウ素瓶に移し、更に水 25 mL で洗い</u> <u>込む。</u> ヨウ化カリウム 3 g を加え、密栓し、 暗所で 15 分間放置した後、水 100 mL を加 え、遊離したヨウ素を 0.1 mol/L チオ硫酸ナ トリウム液で滴定する。(以下省略)</p>	<p>定量法 本品約 0.2 g をヨウ素瓶に精密に量り、 塩酸 5 mL を加えて溶かし、水 25mL 及びヨ ウ化カリウム 3 g 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 0.1 mol/L チオ硫酸ナトリウム液 で滴定する。(以下省略)</p>
<p>純度試験</p> <p>(3) ヒ素 本品 0.2 g に薄めた塩酸 (1→2) 30 mL を加え、加温して溶かし、水浴上で蒸 発濃縮し、約 5 mL とする。この液に温湯 5 mL を加えてろ過し、残留物は温湯 5 mL ずつで 3 回洗う。洗液はろ液に合わせ検液とし、試 験を行う (10 ppm 以下)。ただし、中和操作 及び薄めた塩酸 (1→2) 5 mL の添加を省略 する。また酸性塩化スズ(Ⅱ)試液の代わり に、<u>塩化スズ(Ⅱ)二水和物の塩酸溶液 (35→</u> <u>100) を用いる。標準色の調製は、塩化スズ</u> <u>(Ⅱ)二水和物の塩酸溶液 (35→100) を用い</u> <u>て日局に準じて操作する。</u></p>	<p>純度試験</p> <p>(3) ヒ素 本品 0.2 g に薄めた塩酸 (1→2) 30 mL を加え、加温して溶かし、水浴上で蒸 発濃縮し、約 5 mL とする。この液に温湯 5 mL を加えてろ過し、残留物は温湯 5 mL ずつで 3 回洗う。洗液はろ液に合わせ検液とし、試 験を行う (10 ppm 以下)。ただし、中和操作 及び薄めた塩酸 (1→2) 5 mL の添加を省略 する。また酸性塩化第一スズ試液の代わり に、<u>塩化スズ(Ⅱ)の塩酸溶液 (35→100) を</u> <u>用いる。標準色の調製は、塩化スズ(Ⅱ)の塩</u> <u>酸溶液 (35→100) を用いて日局に準じて操</u> <u>作する。</u></p>

[主な改正部分の新旧対照表（下線部分は改正部分を示す）]

結晶セルロース・カルメロースナトリウム

新	旧
<p>(基原)</p> <p>本品は容易に微分散するように結晶セルロース(日局)とカルメロースナトリウム(日局)を混合したものである。</p> <p>本品は定量するとき、<u>換算した乾燥物に対し、80%以上の結晶セルロース及び表示量の75～125%に対応するカルメロースナトリウムを含む。</u></p> <p>本品にはカルメロースナトリウムの含量<u>(%)及びその水分散液の粘度(mPa·s)を表示すると共に、粘度を試験するときの水分散液の濃度(%)を表示する。</u></p>	<p>(基原)</p> <p>本品は容易に微分散するように結晶セルロース(日局)とカルメロースナトリウム(日局)を混合したものである。</p> <p>本品を乾燥したものは定量するとき、80%以上の結晶セルロース及び表示量の75～125%に対応するカルメロースナトリウムを含む。<u>本品の水分散液は、表示濃度において、ミリパスカル秒(mPa·s)で表示された値に対して60～140%に対応する粘度を示す。</u></p>
<p>粘度</p> <p>(1)装置 <u>ブルックフィールド型粘度計</u>を用いる。</p> <p>(2)操作法 <u>表示濃度に従い</u>、本品の換算した乾燥物につき、懸濁液400gに対応する量を<u>正確に量り</u>、あらかじめ水約200gを入れた500mLのホモジナイザー用コップに入れ、更に水を加えて内容物の質量を400gとする。毎分18000回転に調整できるホモジナイザーを用い、初めに毎分約5000回転で15秒間かき混ぜる。次に5秒間で回転数を毎分18000回転に上げ、正確に2分間かき混ぜる。ホモジナイザーの回転を止めた後、直ちに分散懸濁液を500mLのビーカーに移し、<u>試料溶液とする。</u>ローターHをジョイントEに取り付け、気泡が付着しないように注意して浸液マークFまで試料溶液中にローターを浸せきする。ただし、試料溶液の温度は20℃</p>	<p>粘度</p> <p>(1)装置 <u>ブルックフィールド型回転粘度計</u>を用いる。</p> <p>(2)操作法 本品の換算した<u>脱水物を</u>、<u>本品の表示濃度に従い</u>、懸濁液400gに対応する量を<u>とり</u>、あらかじめ水約<u>300mL</u>を入れた500mLのホモジナイザー用コップに入れ、更に水を加えて内容物の質量を400gとする。毎分18000回転に調整できるホモジナイザーを用い、初めに毎分約5000回転で15秒間かき混ぜる。次に5秒間で回転数を毎分18000回転に上げ、正確に2分間かき混ぜる。ホモジナイザーの回転を止めた後、直ちに分散懸濁液を500mLのビーカーに移し<u>試料溶液とする。</u>ローターHをジョイントEに取り付け、気泡が付着しないように注意して浸液マークFまで試料溶液中にローターを浸せきする。ただし、試料溶液の温度は20℃</p>

<p>とする。ホモジナイザーの回転を停止してから 60 秒後に、ローターを毎分 20 回転の速度で 30 秒間回転後、目盛 D を読みとり、換算乗数を乗ずる。<u>粘度は表示粘度の 60 ~ 140 % である。</u></p> <p>1号ローター 換算乗数：5</p> <p><u>ブルックフィールド型粘度計</u></p> <p>[図：省略]</p>	<p>とする。ホモジナイザーの回転を停止してから 60 秒後に、ローターを毎分 20 回転速度 30 秒間回転後、目盛 D を読みとり、換算乗数を乗ずる。</p> <p>1号ローター 換算乗数：5</p> <p>[図：省略]</p>
<p>純度試験</p> <p>(4) ヒ素 本品 1.0 g を白金製、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六水和物のエタノール (95) 溶液 (1→10) 10mL を加え、エタノール (95) に点火して燃焼させた後、徐々に加熱して灰化する。もしこの方法で、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。冷後、残留物に希塩酸 10 mL を加え、水浴上で加温して溶かす。これを検液とし、試験を行う (2 ppm 以下)。</p>	<p>純度試験</p> <p>(4) ヒ素 本品 1.0 g を白金製、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六水和物のエタノール (95) 溶液 (1→10) 10mL を加え、エタノール (95) に点火して燃焼させた後、徐々に加熱して灰化する。もしこの方法で、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。冷後、残留物に希塩酸 10 mL を加え、水浴上で加温して溶かす。これを検液とし、<u>装置 B を用いる方法により試験を行う</u> (2 ppm 以下)。</p>
<p>定量法</p> <p>(1) 結晶セルロース 本品約 3 g を精密に量り、希塩酸 30 mL を加え、還流冷却器を付けて水浴中で 15 分間加熱する。(以下省略)</p> <p>(2) カルメロースナトリウム 本品約 2 g を精密に量り、酢酸 (100) 75 mL を加え、還流冷却器を付け、130℃ の油浴中で 2 時間加熱する。(以下省略)</p>	<p>定量法</p> <p>(1) 結晶セルロース 本品を乾燥し、その約 3 g を精密に量り、希塩酸 30 mL を加え、還流冷却器を付けて水浴中で 15 分間加熱する。(以下省略)</p> <p>(2) カルメロースナトリウム 本品の<u>換算した脱水物</u>約 2 g を精密に量り、酢酸 (100) 75 mL を加え、還流冷却器を付け、130℃ の油浴中で 2 時間加熱する。(以下省略)</p>

[主な改正部分の新旧対照表 (下線部分は改正部分を示す)]

結晶セルロース (粒)

新	旧
<p>確認試験</p> <p>(2) 塩化亜鉛 20 g 及びヨウ化カリウム 6.5 g を水 10.5 mL に溶かし、ヨウ素 0.5 g を加えて 15 分間振り混ぜる。この液 2 mL 中に本品約 <u>50 mg</u> を時計皿上で分散するとき、分散物は青紫色を呈する。</p>	<p>確認試験</p> <p>(2) 塩化亜鉛 20 g 及びヨウ化カリウム 6.5 g を水 10.5 mL に溶かし、ヨウ素 0.5 g を加えて 15 分間振り混ぜる。この液 2 mL 中に本品約 <u>0.05g</u> を時計皿上で分散するとき、分散物は青紫色を呈する。</p>
<p>純度試験</p> <p>(3) ヒ素 本品 1.0 g をとり、第 3 法により検液を調製し、試験を行う。ただし、硝酸マグネシウム六水和物のエタノール (95) 溶液 (1→50) 10 mL を加えた後、過酸化水素 (30) 1.5 mL を加え、点火して燃焼させる (2 ppm 以下)。</p>	<p>純度試験</p> <p>(3) ヒ素 本品 1.0 g をとり、第 3 法により検液を調製し、<u>装置 B を用いる方法により試験を行う</u>。ただし、硝酸マグネシウム六水和物のエタノール (95) 溶液 (1→50) 10 mL を加えた後、過酸化水素 (30) 1.5 mL を加え、点火して燃焼させる (2 ppm 以下)。</p>
<p>粒度 本品 10.0 g を正確に量り、140 号 (106 μ m) ふるいを用いて <u>製剤の粒度の試験法に準じて試験を行うとき、140 号 (106 μ m) ふるいを通過するものは全量の 5 % 以下である。</u></p>	<p>粒度試験 本品 10.0g を正確に量り、140 号 (106 μ m) のふるいを用いて、<u>製剤総則 12. 散剤の粒度の試験を行うとき、通過するものは全量の 5 % 以下である。</u></p>

[主な改正部分の新旧対照表 (下線部分は改正部分を示す)]

酢酸亜鉛

新	旧
<p>(分子量)</p> <p style="text-align: center;">$C_4H_6O_4Zn \cdot 2H_2O$: <u>219.50</u></p>	<p>(分子量)</p> <p style="text-align: center;">$C_4H_6O_4Zn \cdot 2H_2O$: <u>219.51</u></p>
<p>純度試験</p> <p>(9) ヒ素 本品 2.0 g をとり, 第 1 法により検液を調製し, 試験を行う (1 ppm 以下).</p>	<p>純度試験</p> <p>(9) ヒ素 本品 2.0 g をとり, 第 1 法により検液を調製し, <u>装置 B を用いる方法により</u>試験を行う (1 ppm 以下).</p>
<p>定量法 本品約 0.5 g を精密に量り, 水に溶かし, 正確に 200 mL とする. この液 20 mL を正確に量り, 水 80 mL 及び pH 10.7 のアンモニア・塩化アンモニウム緩衝液 2 mL を加え, 0.01 mol/L エチレンジアミン四酢酸二水素二ナトリウム液で滴定する (指示薬: エリオクロムブラック T・塩化ナトリウム指示薬 0.04 g). 同様の方法で空試験を行い, 補正する.</p> <p>0.01 mol/L エチレンジアミン四酢酸二水素二ナトリウム液 1 mL</p> <p style="text-align: center;">= <u>2.1950 mg</u> $C_4H_6O_4Zn \cdot 2H_2O$</p>	<p>定量法 本品約 0.5 g を精密に量り, 水に溶かし, 正確に 200 mL とする. この液 20 mL を正確に量り, 水 80 mL 及び pH 10.7 のアンモニア・塩化アンモニウム緩衝液 2 mL を加え, 0.01 mol/L エチレンジアミン四酢酸二水素二ナトリウム液で滴定する (指示薬: エリオクロムブラック T・塩化ナトリウム指示薬 0.04 g). 同様の方法で空試験を行い, 補正する.</p> <p>0.01 mol/L エチレンジアミン四酢酸二水素二ナトリウム液 1 mL</p> <p style="text-align: center;">= <u>2.1951 mg</u> $C_4H_6O_4Zn \cdot 2H_2O$</p>

[主な改正部分の新旧対照表 (下線部分は改正部分を示す)]

脂環族飽和炭化水素樹脂

新	旧
<p>確認試験 <u>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 2920 cm⁻¹、2850 cm⁻¹、1445 cm⁻¹及び 1375 cm⁻¹付近に吸収を認める。</u></p>	<p>確認試験 <u>本品をジエチルエーテルに溶解した後、臭化カリウム窓板に塗布し、熱風で溶媒を去って本品の薄膜を窓板上に作り、赤外吸収スペクトル測定法の薄膜法により測定するとき、波数 2850 cm⁻¹、1446 cm⁻¹、1375 cm⁻¹及び 760 cm⁻¹付近に吸収を認める。</u></p>
<p><u>(削除)</u></p>	<p>屈折率 <u>n_D^{25} : 1.525~1.552</u></p>
<p><u>(削除)</u></p>	<p>比重 <u>d_{20}^{20} : 0.990~1.023</u></p>
<p>軟化点 90 ~ 125°C</p> <p>(1)装置 図1 ~ 5に示すものを用いる。</p> <p>A : 鋼球 (径 9.5 mm, <u>質量 3.5 g</u>)</p> <p>B : 環 (黄銅製で、その概略は図2による)</p> <p>C : 環の支持板 (金属製で、その概略は図3による)</p> <p>D : 底板 (その概略は図4による。対流孔 Jを 40 個もつ)</p> <p>E : 定置板 (その概略は図5による)</p> <p>F : <u>温度計</u> (その水銀球の中心が、環の指示板 C の下面と同じ高さになるようにする)</p> <p>G : ガラス容器</p> <p>H : 環の支持孔</p> <p>I : 温度計の水銀球の入る穴</p> <p>J : 対流孔 (径約 4 mm)</p> <p>[図 : 省略]</p> <p>(以下省略)</p>	<p>軟化点 90 ~ 125 °C</p> <p>(1)装置 図1 ~ 5に示すものを用いる。</p> <p>A : 鋼球 (径 9.5 mm, <u>重さ 3.5 g</u>)</p> <p>B : 環 (黄銅製で、その概略は図2による)</p> <p>C : 環の支持板 (金属製で、その概略は図3による)</p> <p>D : 底板 (その概略は図4による。対流孔 Jを 40 個もつ)</p> <p>E : 定置板 (その概略は図5による)</p> <p>F : <u>温度計 1号</u> (その水銀球の中心が、環の指示板 C の下面と同じ高さになるようにする)</p> <p>G : ガラス容器</p> <p>H : 環の支持孔</p> <p>I : 温度計の水銀球の入る穴</p> <p>J : 対流孔 (径約 4 mm)</p> <p>[図 : 省略]</p> <p>(以下省略)</p>

<u>(削除)</u>	<u>酸価 0.2 以下</u>
-------------	------------------

[主な改正部分の新旧対照表（下線部分は改正部分を示す）]

脂肪族炭化水素樹脂

新	旧
<p>軟化点 60 ~ 90℃</p> <p>(1)装置 図1 ~ 5に示すものを用いる。</p> <p>A: 鋼球 (径 9.5 mm, <u>質量</u> 3.5 g)</p> <p>B: 環 (黄銅製で, その概略は図2による)</p> <p>C: 環の支持板 (金属製で, その概略は図3による)</p> <p>D: 底板 (その概略は図4による. 対流孔 Jを40個もつ)</p> <p>E: 定置板 (その概略は図5による)</p> <p>F: <u>温度計</u> (その水銀球の中心が, 環の指示板 Cの下面と同じ高さになるようにする)</p> <p>G: ピーカー</p> <p>H: 環の支持孔</p> <p>I: 温度計の水銀球の入る穴</p> <p>J: 対流孔 (径約 4 mm)</p> <p style="text-align: center;">[図: 省略]</p> <p>(以下省略)</p>	<p>軟化点 60 ~ 90℃</p> <p>(1)装置 図1 ~ 5に示すものを用いる。</p> <p>A: 鋼球 (径 9.5 mm, <u>重さ</u> 3.5 g)</p> <p>B: 環 (黄銅製で, その概略は図2による)</p> <p>C: 環の支持板 (金属製で, その概略は図3による)</p> <p>D: 底板 (その概略は図4による. 対流孔 Jを40個もつ)</p> <p>E: 定置板 (その概略は図5による)</p> <p>F: <u>温度計1号</u> (その水銀球の中心が, 環の指示板 Cの下面と同じ高さになるようにする)</p> <p>G: ピーカー</p> <p>H: 環の支持孔</p> <p>I: 温度計の水銀球の入る穴</p> <p>J: 対流孔 (径約 4 mm)</p> <p style="text-align: center;">[図: 省略]</p> <p>(以下省略)</p>

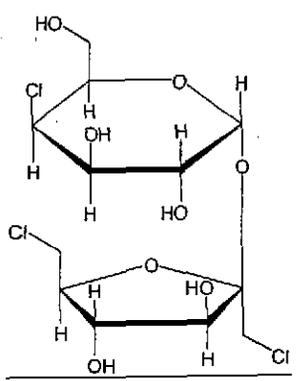
[主な改正部分の新旧対照表（下線部分は改正部分を示す）]

水酸化アルミニウム

新	旧
<p>純度試験</p> <p>(6) ヒ素 本品 0.5 g に希硫酸 5 mL 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、冷後、ろ過する。ろ液 5 mL をとり、これを検液とし、試験を行う (4 ppm 以下)。</p>	<p>純度試験</p> <p>(6) ヒ素 本品 0.5 g に希硫酸 5 mL 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、冷後、ろ過する。ろ液 5 mL をとり、これを検液とし、<u>装置 B を用いる方法により試験を行う</u> (4 ppm 以下)。</p>
<p>定量法 本品を乾燥し、その約 1 g を精密に量り、<u>薄めた硫酸 (1→2)</u> 10 mL を加え、澄明になるまで穏やかに加熱し、冷後、水を加えて正確に 200 mL とする。 (以下省略)</p>	<p>定量法 本品を乾燥し、その約 1 g を精密に量り、<u>希硫酸</u> 10 mL を加え、澄明になるまで穏やかに加熱し、冷後、水を加えて正確に 200 mL とする。 (以下省略)</p>

[主な改正部分の新旧対照表 (下線部分は改正部分を示す)]

スクラロース

新	旧
<p>(構造式)</p> 	<p>(記載なし)</p>
<p>(分子量)</p> <p>$C_{12}H_{19}Cl_3O_8$: 397.64</p>	<p>(記載なし)</p>
<p>性状 本品は白～淡灰白色の結晶性の粉末で、 においはなく、味は極めて甘い。 本品は、水又はメタノールに溶けやすく、 エタノール (99.5) にやや溶けやすい。</p>	<p>性状 本品は白～淡灰白色の結晶性の粉末で、 においはなく、味は甘い。 本品は、水又はメタノールに溶けやすく、 エタノール (99.5) にやや溶けやすい。</p>
<p>旋光度 $[\alpha]_D^{20}$: +84.0 ~ +87.5° (脱水物に 換算したもの, 1g, 水, 10 mL, 100 mm)</p>	<p>旋光度 $[\alpha]_D^{20}$: +84.0 ~ +87.5° (脱水物に 換算したもの, 1.0g, 水, 10 mL, 100 mm)</p>
<p>(削除)</p>	<p>pH 本品 2.0 g を水 20 mL に溶かした液の pH は 3.0~6.0 である。</p>
<p>純度試験</p> <p>(4) トリフェニルホスフィンオキシド 本 品約 0.1 g を精密に量り、移動相に溶かして 正確に 10mL とし、試料溶液とする。別にト リフェニルホスフィンオキシド約 0.1 g を精 密に量り、移動相に溶かして正確に 10mL と する。この液 1 mL を正確に量り、移動相を 加えて正確に 100 mL とする。さらに、この</p>	<p>純度試験</p> <p>(4) トリフェニルホスフィンオキシド 本 品約 0.10 g を精密に量り、移動相に溶かして 正確に 10mL とし、試料溶液とする。別にト リフェニルホスフィンオキシド約 0.10 g を精 密に量り、移動相に溶かして正確に 10 mL と する。この液 1 mL を正確に量り、移動相を 加えて正確に 100 mL とする。さらに、この</p>

液 1 mL を正確に量り，移動相を加えて正確に 100 mL とし，標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液 25 μ L ずつを正確にとり，次の条件で液体クロマトグラフィーにより試験を行う。それぞれの液のトリフェニルホスフィンオキシドのピーク面積 A_T 及び A_S を求める。次式によりトリフェニルホスフィンオキシドの量を求めるとき，150ppm 以下である。

トリフェニルホスフィンオキシド
($C_{18}H_{15}OP$) の量 (ppm)

$$= M_S / M_T \times A_T / A_S \times 100$$

M_S : トリフェニルホスフィンオキシドの
秤取量 (g)

M_T : 本品の秤取量 (g)

操作条件

検出器：紫外吸光光度計（測定波長：220 nm）

カラム：内径 4.6 mm，長さ 15 cm のステンレス管に 5 μ m の液体クロマトグラフィー用オクタデシルシリル化シリカゲルを充てんする。

カラム温度：40 $^{\circ}$ C 付近の一定温度

移動相：アセトニトリル/水混液（67：33）

流速：トリフェニルホスフィンオキシドの保持時間が約 2 分になるように調整する。

(5)メタノール 本品約 2g を精密に量り，水を加えて正確に 10 mL とし，試料溶液とする。別にメタノール約 2g を精密に量り，水を加えて正確に 100 mL とする。この液 1 mL を正確に量り，水を加えて正確に 100 mL とし，標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液 1 μ L ずつを正確にとり，次の条件でガスクロマトグラフィーにより試験を行い，それぞれ

液 1 mL を正確に量り，移動相を加えて正確に 100 mL とし，標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液 25 μ L ずつを正確にとり，次の条件で液体クロマトグラフィーにより試験を行う。それぞれの液のトリフェニルホスフィンオキシドのピーク面積 A_T 及び A_S を求める。トリフェニルホスフィンオキシドの量は 150ppm 以下である。

トリフェニルホスフィンオキシドの量

(ppm)

$$= \frac{A_T}{A_S} \times$$

トリフェニルホスフィンオキシドの採取量 (g)
試料の採取量 (g)

$\times 100$

操作条件

検出器：紫外吸光光度計（測定波長：220nm）

カラム：内径 4.6 mm，長さ 15 cm のステンレス管に 5 μ m の液体クロマトグラフィー用オクタデシルシリル化シリカゲルを充てんする。

カラム温度：40 $^{\circ}$ C 付近の一定温度

移動相：アセトニトリル/水混液（67：33）

流速：トリフェニルホスフィンオキシドの保持時間が約 2 分になるように調整する。

(5)メタノール 本品約 2.0 g を精密に量り，水を加えて正確に 10 mL とし，試料溶液とする。別にメタノール 2 mL を正確に量り，水を加えて正確に 100 mL とする。この液 1 mL を正確に量り，水を加えて正確に 100 mL とし，標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液 1 μ L ずつを正確にとり，次の条件でガスクロマトグラフィーにより試験を行い，それ

<p>の液のメタノールのピーク面積 A_T 及び A_S を測定する。次式によりメタノールの量を求めるとき、0.1% 以下である。</p> <p>メタノールの量 (%)</p> $= \frac{M_S}{M_T} \times \frac{A_T}{A_S} \times 1/10$ <p>M_S: メタノールの秤取量 (g)</p> <p>M_T: 本品の秤取量 (g)</p> <p>操作条件 (省略)</p>	<p>それぞれの液のメタノールのピーク面積 A_T 及び A_S を測定する。次式によりメタノールの量を求めるとき、0.1% 以下である。</p> <p>メタノールの量 (%)</p> $= \frac{A_T \times 2 \times 1}{A_S \times \text{本品の採取量 (g)} \times 10}$ <p>操作条件 (省略)</p>
<p>定量法 本品の換算した脱水物約 1 g に対応する量を精密に量り、水に溶かし、正確に 100 mL とする。 (以下省略)</p>	<p>定量法 本品の換算した脱水物約 1.0 g に対応する量を精密に量り、水に溶かし、正確に 100 mL とする。 (以下省略)</p>

[主な改正部分の新旧対照表 (下線部分は改正部分を示す)]

ステアリン酸亜鉛

新	旧
<p>(基原)</p> <p>本品は主としてステアリン酸 (C₁₈H₃₆O₂) 及びパルミチン酸 (C₁₆H₃₂O₂) の亜鉛塩である。</p> <p>本品を乾燥したものは定量するとき、亜鉛 (Zn : <u>65.38</u>) 10.0 ~ 12.5% を含む。</p>	<p>(基原)</p> <p>本品は主としてステアリン酸 (C₁₈H₃₆O₂) 及びパルミチン酸 (C₁₆H₃₂O₂) の亜鉛塩である。</p> <p>本品を乾燥したものは定量するとき、亜鉛 (Zn : <u>65.39</u>) 10.0~12.5% を含む。</p>
<p>純度試験</p> <p><u>(1)</u> 重金属 (省略)</p> <p><u>(2)</u> アルカリ土類金属又はアルカリ金属 (省略)</p>	<p>純度試験</p> <p><u>(2)</u> 重金属 (省略)</p> <p><u>(1)</u> アルカリ土類金属又はアルカリ金属 (省略)</p>
<p>定量法 本品を乾燥し、その約 0.5 g を精密に量り、薄めた硫酸 (1→300) 50 mL を加え、しばしば振り混ぜながら、分離する脂肪酸層が澄明になるまで煮沸し、冷後、ろ過し、洗液が中性になるまで水で洗う。ろ液及び洗液を合わせ、液がわずかに混濁を生じ始めるまで水酸化ナトリウム試液を加え、更に pH 10.7 のアンモニア・塩化アンモニウム緩衝液 10 mL を加え、0.05 mol/L エチレンジアミン四酢酸二水素二ナトリウム液で滴定する (指示薬 : エリオクロムブラック T・塩化ナトリウム指示薬 0.04 g)。</p> <p>0.05 mol/L エチレンジアミン四酢酸二水素二ナトリウム液 1 mL</p> <p style="text-align: center;">= <u>3.269</u> mg Zn</p>	<p>定量法 本品を乾燥し、その約 0.5 g を精密に量り、薄めた硫酸 (1→300) 50 mL を加え、しばしば振り混ぜながら、分離する脂肪酸層が澄明になるまで煮沸し、冷後、ろ過し、洗液が中性になるまで水で洗う。ろ液及び洗液を合わせ、液がわずかに混濁を生じ始めるまで水酸化ナトリウム試液を加え、更に pH 10.7 のアンモニア・塩化アンモニウム緩衝液 10 mL を加え、0.05 mol/L エチレンジアミン四酢酸二水素二ナトリウム液で滴定する (指示薬 : エリオクロムブラック T・塩化ナトリウム指示薬 0.04 g)。</p> <p>0.05 mol/L エチレンジアミン四酢酸二水素二ナトリウム液 1 mL</p> <p style="text-align: center;">= <u>3.2695</u> mg Zn</p>

[主な改正部分の新旧対照表（下線部分は改正部分を示す）]

精製オレイン酸

新	旧
<p>純度試験</p> <p><u>(1)</u> オレイン酸含量及び飽和脂肪酸含量 本品 <u>0.3</u> g に三フッ化ホウ素・メタノール試液 5 mL を加え、還流冷却器を付けて水浴上で 15 分間加温する。冷後、ジエチルエーテル 30 mL で洗いながら分液漏斗に移し、水 20 mL を加えてよく振り混ぜる。ジエチルエーテル層を分取し、無水硫酸ナトリウム 3 g を加えて脱水した後、ろ過する。ろ液を留去し、残留物にヘキサン 5 mL を加えて溶かし、試料溶液とする。試料溶液 2 μL につき、次の条件で<u>ガスクロマトグラフィー</u>により試験を行う。各々のピーク面積を自動積分法により測定し、面積百分率法によりオレイン酸の量を求めるとき、85.0% 以上である。また、同様に飽和脂肪酸の合計量を求めるとき 10.0% 以下である。</p> <p>試験条件</p> <p>検出器：水素炎イオン化検出器。</p> <p>カラム：内径 3 mm、長さ 3 m のガラス管に<u>ガスクロマトグラフィー用</u>コハク酸ジエチレングリコールポリエステルを 150 ~ 180 μm の<u>ガスクロマトグラフィー用</u>ケイソウ土に 15% の割合で被覆したものを充てんする。</p> <p>カラム温度：210℃ 付近の一定温度</p> <p>キャリアーガス：窒素</p> <p>流量：主ピークの保持時間が約 10 分になるように調整する。</p> <p>面積測定範囲：溶媒のピークの後から主ピークの保持時間の約 <u>2.5</u> 倍の範囲</p>	<p>純度試験</p> <p><u>(4)</u> オレイン酸含量及び飽和脂肪酸含量 本品 <u>0.01</u> g に三フッ化ホウ素・メタノール試液 5 mL を加え、還流冷却器を付けて水浴上で 15 分間加温する。冷後、ジエチルエーテル 30 mL で洗いながら分液漏斗に移し、水 20 mL を加えてよく振り混ぜる。ジエチルエーテル層を分取し、無水硫酸ナトリウム 3 g を加えて脱水した後、ろ過する。ろ液を留去し、残留物にヘキサン 5 mL を加えて溶かし、試料溶液とする。<u>別に</u>パルミチン酸メチル、<u>ステアリン酸メチル</u>、<u>オレイン酸メチル</u>を各 <u>3 mg</u> 量りとり、ヘキサン 5 mL を加えて溶かし、<u>標準溶液</u>とする。試料溶液及び標準溶液 2 μL につき、次の条件で<u>ガスクロマトグラフ</u>法により試験を行う。各々のピーク面積を自動積分法により測定し、面積百分率法によりオレイン酸含量を求めるとき、85.0% 以上である。また、同様に飽和脂肪酸の合計量を求めるとき、10.0% 以下である。</p> <p>試験条件</p> <p>検出器：水素炎イオン化検出器。</p> <p>カラム：内径 3 mm、長さ 3 m のガラス管に<u>ガスクロマトグラフ用</u>コハク酸ジエチレングリコールポリエステルを 150~180 μm の<u>ガスクロマトグラフ用</u>ケイソウ土に 15% の割合で被覆したものを充てんする。</p> <p>カラム温度：210℃ 付近の一定温度</p> <p>キャリアーガス：窒素</p> <p>流量：主ピークの保持時間が約 10 分に</p>

システム適合性

検出の確認：ガスクロマトグラフィー用
パルミチン酸メチル、ガスクロマトグ
ラフィー用ステアリン酸メチル及び
ガスクロマトグラフィー用オレイン
酸メチル0.1gずつをヘキサン5 mLに
溶かし、システム適合性試験用溶液と
する。システム適合性試験用溶液1 mL
を正確に量り、ヘキサンを加えて正確
に50 mLとする。この液1 mLを正確
に量り、ヘキサンを加えて正確に10
mLとする。この液2 μ Lから得たオレ
イン酸メチルのピーク面積がシステ
ム適合性試験用溶液のオレイン酸メ
チルのピーク面積の0.14 ~ 0.26 %
になることを確認する。

システムの性能：システム適合性試験用
溶液2 μ Lにつき、上記の条件で操作
するとき、パルミチン酸メチル、ステ
アリン酸メチル、オレイン酸メチルの
順に流出し、パルミチン酸メチルとス
テアリン酸メチル及びステアリン酸
メチルとオレイン酸メチルの分離度
はそれぞれ4以上及び1.5以上である。

システムの再現性：システム適合性試験
用溶液2 μ Lにつき、上記の条件で試
験を6回繰り返すとき、オレイン酸メ
チルのピーク面積の相対標準偏差は
2.0% 以下である。

(2) (省略)

(3) ヒ素 本品1.0 gをとり、第3法によ
り検液を調製し、試験を行う (2 ppm 以下)。

(4) 脂肪油及び鉱物油 (省略)

なるように調整する。

検出感度：試料溶液2 μ L から得た主ピ
ークのピーク高さがフルスケールの
30% 以上になるように調整する。

面積測定範囲：溶媒ピークの後から主ピ
ークの保持時間の約2倍の範囲。

システム適合性

システムの性能：標準溶液2 μ Lにつき、
上記の条件で操作するとき、パルミチ
ン酸メチル、ステアリン酸メチル、オ
レイン酸メチルの順に溶出し、それぞ
れの分離度は4以上である。

システムの再現性：標準溶液2 μ Lにつ
き、上記の条件で試験を6回繰り返す
とき、オレイン酸メチルのピーク面積
の相対標準偏差は2.0% 以下である。

(2) (省略)

(3) ヒ素 本品1.0 gをとり、第3法によ
り検液を調製し、装置Bを用いる方法により
試験を行う (2 ppm 以下)。

(1) 脂肪油及び鉱物油 (省略)

[主な改正部分の新旧対照表 (下線部分は改正部分を示す)]

大豆レシチン

新	旧
<p>純度試験</p> <p>(2) ヒ素 本品 1.0 g をとり, 第 3 法により検液を調整し, 試験を行う (2 ppm 以下).</p>	<p>純度試験</p> <p>(2) ヒ素 本品 1.0 g をとり, 第 3 法により検液を調整し, <u>装置 B を用いる方法により</u> 試験を行う (2 ppm 以下).</p>
<p>乾燥減量 1.5% 以下 (3 g, 105°C, 1 時間).</p> <p><u>本品が粉末の場合は, 乾燥減量試験法により試験を行う. 本品が粒又は粘性の液の場合には, 本品約 3 g を, あらかじめ 105°C で 1 時間乾燥し, 質量を精密に量った海砂約 15 g 及び質量を精密に量った小ガラス棒と共にはかり瓶に入れ, その質量を精密に量り, 小ガラス棒を用いて速やかに粉砕して 2 mm 以下の大きさにし, 又は均一に混合した後, 小ガラス棒と共に 105°C で 1 時間乾燥する.</u></p>	<p>水分 1.5% 以下 (1 g, 直接滴定).</p>

[主な改正部分の新旧対照表（下線部分は改正部分を示す）]

タウマチン

新	旧
<p>性状 本品は淡黄褐色～灰褐色の粉末又は薄片で、<u>においはなく、味は極めて甘い。</u> <u>本品の水溶液（1→100000）</u>でも甘味がある。 本品は水に<u>溶けやすく</u>、エタノール（99.5）にほとんど<u>溶けない。</u> 本品は<u>吸湿性</u>である。</p>	<p>性状 本品は淡黄褐色～灰褐色の粉末又は薄片で、<u>においはなく、味は極めて甘く、10 万倍の水溶液</u>でも甘味がある。 本品は水に<u>溶けやすく</u>、エタノール（99.5）にほとんど<u>溶けない。</u> 本品は<u>吸湿性</u>である。</p>
<p>吸光度 本品の水溶液（1→2000）につき、紫外可視吸光度測定法により吸収スペクトルを測定するとき、<u>波長 276 ～ 280 nm に吸収の極大を示し、この波長における比吸光度は、換算した乾燥物に対し、11.8 ～ 13.4 である。</u></p>	<p>比吸光度 本品の水溶液（1→2000）につき、紫外可視吸光度測定法により吸収スペクトルを測定するとき、<u>波長 276～280 nm に吸収の極大を示し、この波長における比吸光度は 12.0 ～12.5 である。</u></p>
<p>純度試験</p> <p><u>(3) アルミニウム</u> 本品の<u>換算した乾燥物 2.0 g に対応する量を精密に量り</u>、弱く加熱して炭化する。冷後、硫酸少量を加え、白煙が生じなくなるまで注意して加熱した後、450 ～ 550℃ で強熱して灰化する。冷後、0.2 mol/L 塩酸試液を加え、<u>正確に 25mL とし、試料溶液とする。</u>別にアルミニウム標準原液適量を正確に量り、水を加えて 1 mL 中にアルミニウム（Al：26.98）2.0 ～ 10.0 μg を含むように薄め、<u>アルミニウム定量用標準溶液</u>とする。試料溶液及び<u>アルミニウム定量用標準溶液</u>につき、次の条件で原子吸光光度法により試験を行い、<u>アルミニウム定量用標準溶液の吸光度から得た検量線を用いて試料溶液のアルミニウム含量を求めるとき、100ppm 以下である。</u></p>	<p>純度試験</p> <p><u>(4) アルミニウム</u> 本品 2.0 g を量り、弱く加熱して炭化する。冷後、硫酸少量を加え、白煙が生じなくなるまで注意して加熱した後、450 ～ 550℃ で強熱して灰化する。<u>その後、0.2 mol/L 塩酸試液で全量を 25mL とし、試料溶液とする。</u>別にアルミニウム標準原液適量を正確に量り、水を加えて 1 mL 中にアルミニウム（Al：26.98）2.0～10.0 μg を含むように薄め、<u>標準溶液</u>とする。試料溶液及び<u>標準溶液</u>につき、次の条件で原子吸光光度法により試験を行い、<u>標準溶液の吸光度から得た検量線を用いて試料溶液のアルミニウム含量を求める（100 ppm 以下）。</u></p> <p>使用ガス： 可燃性ガス <u>アセチレン</u> 支燃性ガス <u>亜酸化窒素</u></p>

<p>使用ガス： 可燃性ガス：<u>アセチレン</u> 支燃性ガス：<u>亜酸化窒素</u> ランプ：<u>アルミニウム中空陰極ランプ</u> 波長：<u>309.3 nm</u></p> <p><u>(4) ヒ素</u> 本品 1.0g をとり，第 3 法により検液を調製し，試験を行う (2 ppm 以下)。</p> <p><u>(5) 炭水化物</u> 本品の<u>換算した乾燥物 0.5 g</u>に対応する量を精密に量り，塩酸で pH <u>3.0</u> に調整した水に溶かし，<u>正確に 50 mL</u> とする。この液 0.10 mL をとり，システイン・硫酸試液 6 mL を正確に加え，水浴中で 3 分間加熱した後，冷水で 5 分間冷却し，試料溶液とする。別にブドウ糖適量を精密に量り，水を加えて 1 mL 中にブドウ糖 (C₆H₁₂O₆ : 180.16) 10 ~ 100 μg を含むように薄め，これらの液につき，試料溶液と同様に操作し，標準溶液とする。試料溶液及び各標準溶液につき，塩酸で pH 3.0 に調整した水 0.10 mL を用いて同様に操作して得た液を対照とし，紫外可視吸光度測定法により試験を行い，波長 400nm における吸光度を測定する。各標準溶液から得た吸光度から，縦軸を吸光度，横軸を濃度とする検量線を作成する。これに試料溶液から得られた吸光度をあてて試料溶液中のブドウ糖含量を求め，試料 1g 中の炭水化物 (%) として計算するとき，3.0% 以下である。</p>	<p>ランプ：<u>アルミニウム中空陰極ランプ</u> 波長：<u>309.3 nm</u></p> <p><u>(3) ヒ素</u> 本品 1.0 g をとり，第 3 法により検液を調製し，<u>装置 B を用いる方法により試験を行う</u> (2 ppm 以下)。</p> <p><u>(5) 炭水化物</u> 本品約 0.5 g を精密に量り，塩酸で pH <u>3</u> に調整した水に溶かして 50 mL とする。この液 0.10 mL をとり，システイン・硫酸試液 6 mL を正確に加え，水浴中で 3 分間加熱した後，冷水で 5 分間冷却し，試料溶液とする。また，<u>塩酸で pH 3 に調整した水 0.10 mL</u> について同様に操作し，<u>対照液</u> とする。試料溶液につき，<u>対照液を対照として紫外可視吸光度測定法により試験を行い</u>，波長 400 nm における吸光度を測定する (3.0% 以下)。</p> <p>炭水化物含量 (%) =</p> $\frac{\text{試料吸光度} \times 1000}{(100 - \text{タウマチンの乾燥減量}) \times f}$ $f = \frac{\text{試料採取量 (g)}}{0.5}$
<p>乾燥減量 <u>6.0%</u> 以下 (1g, 105°C, 3時間)</p>	<p>乾燥減量 <u>9.0%</u> 以下 (1g, 105°C, 3時間)</p>
<p>強熱残分 <u>2.0%</u> 以下 (1g, 乾燥物換算)</p>	<p>強熱残分 <u>1.0%</u> 以下 (1g)</p>
<p>定量法 本品を乾燥し，その約 0.015 g を精密</p>	<p>定量法 本品を乾燥し，その約 0.015 g を精密に</p>

に量り，窒素定量法により試験を行う。

0.005 mol/L 硫酸 1mL = 0.1401 mg N

量り，窒素定量法により試験を行う。

0.005 mol/L 硫酸 1mL = 0.14007 mg N

[主な改正部分の新旧対照表 (下線部分は改正部分を示す)]

テルペン樹脂

新	旧
<p>性状 本品は淡黄色半透明なフレーク状の砕きやすい固体で、においはない。</p> <p>本品は<u>トルエンに極めて溶けやすく、ジエチルエーテルに溶けやすく、水又はエタノール (95) にほとんど溶けない。</u></p>	<p>性状 本品は淡黄色半透明なフレーク状の砕きやすい固体で、においはない。</p> <p>本品は<u>クロロホルムに極めて溶けやすく、トルエンに溶けやすく、水、エタノール (95) 又はジエチルエーテルにほとんど溶けない。</u></p>
<p>確認試験 本品を<u>ジエチルエーテルに溶かし、この溶液を窓板に薄く塗りつけ、ジエチルエーテルを蒸発して得た薄膜につき、赤外吸収スペクトル測定法の薄膜法により測定するとき、波数 2930 cm^{-1}、1465 cm^{-1}、1385 cm^{-1} 及び 1365 cm^{-1} 付近に吸収を認める。</u></p>	<p>確認試験 本品を<u>クロロホルムに溶かし、この溶液を窓板に薄く塗りつけ、クロロホルムを蒸発して得た薄膜につき、赤外吸収スペクトル測定法の薄膜法により測定するとき、波数 2940 cm^{-1}、1452 cm^{-1} 及び $1400\text{ cm}^{-1}\sim 1360\text{ cm}^{-1}$ (分岐) 付近に吸収を認める。</u></p>
<p>軟化点 $110 \sim 120^{\circ}\text{C}$</p> <p>(1)装置 図 1 ~ 5 に示すものを用いる。</p> <p>A : 鋼球 (径 9.5 mm、<u>質量</u> 3.5 g)</p> <p>B : 環 (黄銅製で、その概略は図 2 による)</p> <p>C : 環の支持板 (金属製で、その概略は図 3 による)</p> <p>D : 底板 (その概略は図 4 による。対流孔 J を 40 個もつ)</p> <p>E : 定置板 (その概略は図 5 による)</p> <p>F : <u>温度計</u> (その水銀球の中心が、環の指示板 C の下面と同じ高さになるようにする)</p> <p>G : ガラス容器</p> <p>H : 環の支持孔</p> <p>I : 温度計の水銀球の入る穴</p> <p>J : 対流孔 (径約 4 mm)</p> <p>[図 : 省略]</p>	<p>軟化点 $110 \sim 120^{\circ}\text{C}$</p> <p>(1)装置 図 1 ~ 5 に示すものを用いる。</p> <p>A : 鋼球 (径 9.5 mm、<u>重さ</u> 3.5 g)</p> <p>B : 環 (黄銅製で、その概略は図 2 による)</p> <p>C : 環の支持板 (金属製で、その概略は図 3 による)</p> <p>D : 底板 (その概略は図 4 による。対流孔 J を 40 個もつ)</p> <p>E : 定置板 (その概略は図 5 による)</p> <p>F : <u>温度計 1 号</u> (その水銀球の中心が、環の指示板 C の下面と同じ高さになるようにする)</p> <p>G : ガラス容器</p> <p>H : 環の支持孔</p> <p>I : 温度計の水銀球の入る穴</p> <p>J : 対流孔 (径約 4 mm)</p> <p>[図 : 省略]</p>

(以下省略)	(以下省略)
--------	--------

[主な改正部分の新旧対照表（下線部分は改正部分を示す）]

トリエチレングリコール

新	旧
<p>純度試験</p> <p>(2) エチレングリコール及びジエチレングリコール 本品 4.0 g を水に溶かし、正確に 10 mL とし、試料溶液とする。別にエチレングリコール及びジエチレングリコール約 <u>50 mg</u> ずつを精密に量り、水に溶かし、正確に 100 mL とし、標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液 2 μL ずつを正確にとり、次の条件で<u>ガスクロマトグラフィー</u>により試験を行う。それぞれの液のエチレングリコールのピーク高さ H_{Ta} 及び H_{Sa} 並びにジエチレングリコールのピーク高さ H_{Tb} 及び H_{Sb} を測定し、エチレングリコール及びジエチレングリコールの量を求めるとき、エチレングリコールとジエチレングリコールの含量の和は 0.25% 以下である。</p> <p>エチレングリコールの量 (mg)</p> $= M_a \times H_{Ta} / H_{Sa} \times 1/10$ <p>ジエチレングリコールの量 (mg)</p> $= M_b \times H_{Tb} / H_{Sb} \times 1/10$ <p>M_a: エチレングリコールの秤取量 (mg)</p> <p>M_b: ジエチレングリコールの秤取量 (mg)</p> <p>操作条件</p> <p>検出器: 水素炎イオン化検出器</p> <p>カラム: 内径約 3 mm, 長さ約 1.5 m の管に<u>ガスクロマトグラフィー用 D-ソルビトール</u>を 150 ~ 180 μm の<u>ガスクロマトグラフィー用ケイソウ土</u>に 12% の割合で被覆したものを充てんする。</p> <p>カラム温度: 165°C 付近の一定温度</p>	<p>純度試験</p> <p>(2) エチレングリコール及びジエチレングリコール 本品 4.0 g を水に溶かし、正確に 10 mL とし、試料溶液とする。別にエチレングリコール及びジエチレングリコール約 <u>0.05 g</u> ずつを精密に量り、水に溶かし、正確に 100 mL とし、標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液 2 μL ずつを正確にとり、次の条件で<u>ガスクロマトグラフ法</u>により試験を行う。それぞれの液のエチレングリコールのピーク高さ H_{Ta} 及び H_{Sa} 並びにジエチレングリコールのピーク高さ H_{Tb} 及び H_{Sb} を測定し、エチレングリコール及びジエチレングリコールの量を求めるとき、エチレングリコールとジエチレングリコールの含量の和は 0.25% 以下である。</p> <p>エチレングリコールの量 (mg)</p> $= \text{ガスクロマトグラフ用エチレングリコールの量 (mg)} \times H_{Ta} / H_{Sa} \times 1/10$ <p>ジエチレングリコールの量 (mg)</p> $= \text{ガスクロマトグラフ用ジエチレングリコールの量 (mg)} \times H_{Tb} / H_{Sb} \times 1/10$ <p>操作条件</p> <p>検出器: 水素炎イオン化検出器</p> <p>カラム: 内径約 3 mm, 長さ約 1.5 m の管に<u>ガスクロマトグラフ用 D-ソルビトール</u>を 150~180 μm の<u>ガスクロマトグラフ用ケイソウ土</u>に 12% の割合で被覆したものを充てんする。</p> <p>カラム温度: 165°C 付近の一定温度</p>

<p>キャリアーガス：窒素又はヘリウム 流量：ジエチレングリコールの保持時間が約8分になるように調整する。 カラムの選定：標準溶液 2 μL につき、上記の条件で操作するとき、エチレングリコール、ジエチレングリコールの順に流出し、それぞれのピークが完全に分離するものを用いる。 検出感度：標準溶液 2 μL から得たジエチレングリコールのピーク高さがフルスケールの約80%になるように調整する。</p>	<p>キャリアーガス：窒素又はヘリウム 流量：ジエチレングリコールの保持時間が約8分になるように調整する。 カラムの選定：標準溶液 2 μL につき、上記の条件で操作するとき、エチレングリコール、ジエチレングリコールの順に流出し、それぞれのピークが完全に分離するものを用いる。 検出感度：標準溶液 2 μL から得たジエチレングリコールのピーク高さがフルスケールの約80%になるように調整する。</p>
---	---

[主な改正部分の新旧対照表 (下線部分は改正部分を示す)]

乳糖造粒物

新	旧
<p>定量法</p> <p>(1)ヒドロキシプロピルセルロース 本品を乾燥し、その約 8 g を精密に量り (W), 質量既知の共栓付き遠心沈殿管に入れ, エタノール (99.5) 40 mL を加えて約 30 分間激しく振り混ぜる。これを毎分 4000 回転で 20 分間遠心分離した後, 遠心沈殿管の質量を量り, 加えられたエタノール (99.5) の質量 (W₁) を算出する。上澄液約 20 mL をあらかじめ 80℃ で 30 分間乾燥した質量既知の秤量瓶に量り (W₂), 秤量瓶のふたを半開きにして水浴上で蒸発乾固し, 残留物を 80℃ で 2 時間乾燥し, その質量を精密に量る (W₃)。</p> <p>ヒドロキシプロピルセルロースの量 (%)</p> $= \frac{W_1 \times W_3}{W \times (W_2 - W_3)} \times 100$ <p>W: 試料採取量 (g) W₁: 加えたエタノール (99.5) の質量 (g) W₂: 上澄液の秤取量 (g) W₃: 上澄液の蒸発乾固, 乾燥後の残留物の質量 (g)</p>	<p>定量法</p> <p>(1)ヒドロキシプロピルセルロース 本品を乾燥し、その約 8g を精密に量り (W), 質量既知の共栓付き遠心沈殿管に入れ, エタノール (99.5) 40 mL を加えて約 30 分間激しく振り混ぜる。これを毎分 4000 回転で 20 分間遠心分離した後, 遠心沈殿管の質量を量り, 加えられたエタノール (99.5) の質量 (W₁) を算出する。上澄液約 20 mL をあらかじめ 80℃ で 30 分間乾燥した質量既知の秤量瓶に量り (W₂), 秤量瓶のふたを半開きにして水浴上で蒸発乾固し, 残留物を 80℃ で 2 時間乾燥し, その質量を精密に量る (W₃)。</p> <p>ヒドロキシプロピルセルロースの量 (%)</p> $= \frac{W_1 \times W_3}{W \times (W_3 - W_3)} \times 100$ <p>W: 試料採取量 (g) W₁: 加えたエタノール (99.5) の質量 (g) W₂: 上澄液の秤取量 (g) W₃: 上澄液の蒸発乾固, 乾燥後の残留物の質量 (g)</p>

[主な改正部分の新旧対照表（下線部分は改正部分を示す）]

**ヒドロキシプロピルメチルセルロース 2910・
酸化チタン・マクロゴール 400 混合物**

新	旧
<p>(基原)</p> <p>本品はヒプロメロース（日局）、酸化チタン（日局）及びマクロゴール（日局）の混合物である。</p> <p>本品を乾燥したものは定量するとき、<u>ヒプロメロース由来のメトキシ基</u>（$-OCH_3$：31.03）17.0～19.0%、<u>ヒドロキシプロポキシ基</u>（$-OC_3H_6OH$：75.09）4.0～7.5%を含むほか、酸化チタン（TiO_2：79.87）28.0～34.5%及びマクロゴール400 5.5～7.0%を含む。</p>	<p>(基原)</p> <p>本品はヒドロキシプロピルメチルセルロース 2910（日局）、酸化チタン（日局）及びマクロゴール（日局）の混合物である。</p> <p>本品を乾燥したものは定量するとき、<u>ヒドロキシプロピルメチルセルロース 2910 由来のメトキシ基</u>（$-OCH_3$：31.03）17.0～19.0%、<u>ヒドロキシプロコキシ基</u>（$-OC_3H_6OH$：75.09）4.0～7.5%を含むほか、酸化チタン（TiO_2：79.87）28.0～34.5%及びマクロゴール 400 5.5～7.0%を含む。</p>
<p>定量法</p> <p>(1)ヒドロキシプロピルメチルセルロース 2910 及びマクロゴール 400</p> <p>(i) 装置</p> <p>分解瓶：5 mL のガラス製耐圧ねじ口瓶で、底部の内側が円すい状となっており、外径 20 mm、首部までの高さが 50 mm、高さ約 30 mm までの容積が 2 mL で、栓は耐熱性樹脂製、<u>内栓又はシール</u>はフッ素樹脂製のもの。</p> <p>加熱器：(省略)</p> <p>(ii) 操作法</p> <p>本品を乾燥し、その約 0.032g を精密に量り、分解瓶に入れ、アジピン酸 0.065g、内標準溶液 1.0mL 及びヨウ化水素酸 2.0mL を加え、密栓し、その質量を精密に量る。</p> <p>(中略)</p>	<p>定量法</p> <p>(1)ヒドロキシプロピルメチルセルロース 2910 及びマクロゴール 400</p> <p>(i) 装置</p> <p>分解瓶：5mL のガラス製耐圧ねじ口瓶で、底部の内側が円すい状となっており、外径 20 mm、首部までの高さが 50 mm、高さ約 30 mm までの容積が 2 mL で、栓は耐熱性樹脂製、<u>内径又はシール</u>はフッ素樹脂製のもの。</p> <p>加熱器：(省略)</p> <p>(ii) 操作法</p> <p>本品を乾燥し、その約 0.032g を精密に量り、分解瓶に入れ、アジピン酸 0.065g、内標準溶液 1.0mL 及びヨウ化水素酸 2.0mL を加え、密栓し、その質量を精密に量る。</p> <p>(中略)</p>

別に定量用マクロゴール 400 約 2 mg を精密に量り、以下試料溶液と同様に操作し、標準溶液 (2) とし、内標準物質のピーク面積に対するヨードエタンのピーク面積の比 Q_{Sb} を求める。

$$\begin{aligned} & \text{メトキシ基 (CH}_3\text{O) の量 (\%)} \\ & = Q_{Ta}/Q_{Sa} \times W_{Sa}/\text{試料の量 (mg)} \\ & \quad \times 21.864 \end{aligned}$$

ヒドロキシプロポキシ基 (C₃H₇O₂) の量 (%)

$$\begin{aligned} & = Q_{Tc}/Q_{Sc} \times W_{Sc}/\text{試料の量 (mg)} \\ & \quad \times 44.17 \end{aligned}$$

W_{Sa} : 標準溶液 (1) 中のヨードメタンの量 (mg)

W_{Sc} : 標準溶液 (1) 中のヨウ化イソプロピルの量 (mg)

$$\begin{aligned} & \text{本品中のマクロゴール 400 の量 (\%)} \\ & = Q_{Tb}/Q_{Sb} \times W_{Sb}/\text{試料の量 (mg)} \\ & \quad \times 100 \end{aligned}$$

W_{Sb} : 定量用マクロゴール 400 の量 (mg)
内標準溶液 n -オクタンの o -キシレン溶液 (1→50)

操作条件 (省略)

(2) 酸化チタン 本品を乾燥し、その約 0.1 g を精密に量り、るつぼに入れ、初めは弱く注意しながら加熱し、徐々に強熱して灰化する。冷後、残留物に無水硫酸ナトリウム 1 g、水 2 mL 及び硫酸 2 mL を加え、液が黄色澄明になるまで穏やかに加熱する。冷後、るつぼの内容物を薄めた硫酸 (1→4) 20 mL で加温して洗い込み、更に水で数回洗った後、水を加えて正確に 100 mL とし、試料溶

別に定量用マクロゴール 400 約 2 mg を精密に量り、以下試料溶液と同様に操作し、標準溶液 (2) とし、内標準物質のピーク面積に対するヨードエタンのピーク面積の比 Q_{Sb} を求める。

$$\begin{aligned} & \text{メトキシ基 (CH}_3\text{O) の量 (\%)} \\ & = \frac{Q_{Ta}}{Q_{Sa}} \times \frac{W_{Sa}}{\text{試料の量 (mg)}} \times 21.864 \end{aligned}$$

ヒドロキシプロコキシ基 (C₃H₇O₂) の量 (%)

$$\begin{aligned} & = \frac{Q_{Tc}}{Q_{Sc}} \times \frac{W_{Sc}}{\text{試料の量 (mg)}} \times 44.17 \end{aligned}$$

W_{Sa} : 標準溶液 (1) 中のヨードメタンの量 (mg)

W_{Sc} : 標準溶液 (1) 中のヨウ化イソプロピルの量 (mg)

$$\begin{aligned} & \text{本品中のマクロゴール 400 の量 (\%)} \\ & = \frac{Q_{Tb}}{Q_{Sb}} \times \frac{W_{Sb}}{\text{試料の量 (mg)}} \times 100 \end{aligned}$$

W_{Sb} : 定量用マクロゴール 400 の量 (mg)
内標準溶液 n -オクタンの o -キシレン溶液 (1→50)

操作条件 (省略)

(2) 酸化チタン 本品を乾燥し、その約 0.1 g を精密に量り、るつぼに入れ、初めは弱く注意しながら加熱し、徐々に強熱して灰化する。冷後、残留物に無水硫酸ナトリウム 1 g、水 2 mL 及び硫酸 2 mL を加え、液が黄色澄明になるまで穏やかに加熱する。冷後、るつぼの内容物を薄めた硫酸 (1→4) 20 mL で加温して洗い込み、更に水で数回洗った後、水を加えて正確に 100 mL とし、試料溶

液とする。別にチタン標準原液 10 mL を正確に量り、水を加えて正確に 50 mL とし、チタン標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液 10 mL ずつを正確に量り、薄めた硫酸 (1→2) 10 mL、薄めたリン酸 (1→2) 10 mL 及び水 50 mL を加えた後、更に過酸化水素試液 5 mL を加え、水を加えて正確に 100 mL とし、よく振り混ぜ、5 分間放置する。これらの液につき、水を対照とし、紫外可視吸光度測定法により試験を行う。試料溶液及び標準溶液から得たそれぞれの液の波長 400 nm における吸光度 A_T 及び A_S を測定する。

$$\begin{aligned} & \text{試料中の酸化チタン (TiO}_2\text{) の量 (\%)} \\ & = \text{チタン標準溶液の濃度 (ppm)} \\ & \quad \times A_T / A_S \times 1.668 / \text{試料の量 (g)} \\ & \quad \times 0.01 \\ & 1.668 : \text{酸化チタン (TiO}_2\text{) の分子量/チ} \\ & \quad \text{タン (Ti) の原子量} \end{aligned}$$

液とする。別にチタン標準原液 10 mL を正確に量り、水を加えて正確に 50 mL とし、チタン標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液 10 mL ずつを正確に量り、薄めた硫酸 (1→2) 10 mL、薄めたリン酸 (1→2) 10 mL 及び水 50 mL を加えた後、更に過酸化水素試液 5 mL を加え、水を対照とし、紫外可視吸光度測定法により試験を行う。試料溶液及び標準溶液から得たそれぞれの液の波長 400 nm における吸光度 A_T 及び A_S を測定する。

$$\begin{aligned} & \text{試料中の酸化チタン (TiO}_2\text{) の量 (\%)} \\ & = \text{チタン標準溶液の濃度 (ppm)} \\ & \quad \times \frac{A_T}{A_S} \times \frac{1.668}{\text{試料の量 (g)}} \times 0.01 \\ & 1.668 : \text{酸化チタン (TiO}_2\text{) の分子量/チ} \\ & \quad \text{タン (Ti) の原子量} \end{aligned}$$

[主な改正部分の新旧対照表（下線部分は改正部分を示す）]

フェニルエチルアルコール変性アルコール（95 vol%）

新	旧
<p>(基原)</p> <p>本品はエタノール（日局）に、<u>β-フェニルエチルアルコール</u>を加えて変性したものである。</p> <p>本品はエタノール（C₂H₆O）95.13 ~ 95.63 vol% を含む（15℃ における比重法による）。</p> <p>本品は定量するとき、<u>β-フェニルエチルアルコール（C₈H₁₀O）0.1575 ~ 0.1925 w/v%</u>を含む。</p>	<p>(基原)</p> <p>本品はエタノール（日局）<u>200 L</u>につき、<u>フェニルエチルアルコール 350 g</u>を加えて変性したものである。</p> <p>本品はエタノール（C₂H₆O）95.13~95.63 vol%を含む（15℃ における比重法による）。</p>
<p><u>(削除)</u></p>	<p><u>純度試験 蒸発残留物</u> 本品 40 mL を正確に量り、水浴上で蒸発した後、残留物を 105℃ で 1 時間乾燥するとき、その量は 0.063 ~ 0.077 g である。</p>
<p>定量法 β-フェニルエチルアルコール 本品を試料溶液とし、別にβ-フェニルエチルアルコール標準品約 0.175 g を精密に量り、エタノール（95）を加えて正確に 100 mL とし、標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液 1 μL ずつを正確にとり、次の条件でガスクロマトグラフィーにより試験を行う。それぞれの液のβ-フェニルエチルアルコールのピーク面積 A_T 及び A_S を測定し、β-フェニルエチルアルコールの量を求める。</p> $\text{β-フェニルエチルアルコールの量 (mg)} = Ms \times A_T / A_S$ <p>Ms : β-フェニルエチルアルコール標準品の秤取量 (mg)</p> <p>試験条件</p> <p>検出器：水素炎イオン化検出器</p>	

カラム：内径 0.53 mm, 長さ 30 m のフューズドシリカ管の内面にガスクロマトグラフィ用ポリエチレングリコール 20M を厚さ 1 μm で被覆する。

カラム温度：150℃ 付近の一定温度

キャリアーガス：ヘリウム

流量：β-フェニルエチルアルコールの保持時間が約 12 分になるように調整する。

スプリット比：1:20

システム適合性

システムの性能：標準溶液 1 μL につき、上記の条件で操作するとき、β-フェニルエチルアルコールの理論段数及びシンメトリー係数は、それぞれ 25000 段以上、1.5 以下である。

システムの再現性：標準溶液 1 μL につき、上記の条件で試験を 6 回繰り返すとき、β-フェニルエチルアルコールのピーク面積の相対標準偏差は 1.0 % 以下である。

[主な改正部分の新旧対照表 (下線部分は改正部分を示す)]

フェニルエチルアルコール変性アルコール (99 vol%)

新	旧
<p>(基原)</p> <p>本品は無水エタノール (日局) に, β-フェニルエチルアルコールを加えて変性したものである。</p> <p>本品はエタノール (C_2H_6O) 99.05 ~ 99.86 vol% を含む (15°C における比重法による)。</p> <p>本品は定量するとき, β-フェニルエチルアルコール ($C_8H_{10}O$) 0.1575 ~ 0.1925 w/v% を含む。</p>	<p>(基原)</p> <p>本品は無水エタノール (日局) 200 L につき, β-フェニルエチルアルコール 350 g を加えて変性したものである。</p> <p>本品はエタノール (C_2H_6O) 99.05~99.86 vol% を含む (15°C における比重法による)。</p>
<p><u>(削除)</u></p>	<p><u>純度試験 蒸発残留物</u> 本品 40 mL を正確に量り, 水浴上で蒸発した後, 残留物を 105°C で 1 時間乾燥するとき, その量は 0.063 ~ 0.077 g である。</p>
<p>定量法 β-フェニルエチルアルコール 本品を試料溶液とし, 別に β-フェニルエチルアルコール標準品約 0.175 g を精密に量り, エタノール (99.5) を加えて正確に 100 mL とし, 標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液 1 μL ずつを正確にとり, 次の条件でガスクロマトグラフィーにより試験を行う。それぞれの液の β-フェニルエチルアルコールのピーク面積 A_T 及び A_S を測定し, β-フェニルエチルアルコールの量を求める。</p> <p><u>β-フェニルエチルアルコールの量 (mg)</u></p> $= Ms \times A_T / A_S$ <p><u>Ms: β-フェニルエチルアルコール標準品の秤取量 (mg)</u></p> <p>試験条件</p> <p>検出器: 水素炎イオン化検出器</p>	

カラム：内径 0.53 mm, 長さ 30 m のフェ
ーズドシリカ管の内面にガスクロマ
トグラフィー用ポリエチレングリコ
ール 20M を厚さ 1 μm で被覆する。

カラム温度：150℃ 付近の一定温度

キャリアーガス：ヘリウム

流量：β-フェニルエチルアルコールの
保持時間が約 12 分になるように調整
する。

スプリット比：1 : 20

システム適合性

システムの性能：標準溶液 1 μL につき、
上記の条件で操作するとき、β-フェ
ニルエチルアルコールの理論段数及
びシンメトリー係数は、それぞれ
25000 段以上、1.5 以下である。

システムの再現性：標準溶液 1 μL につ
き、上記の条件で試験を 6 回繰り返す
とき、β-フェニルエチルアルコール
のピーク面積の相対標準偏差は 1.0 %
以下である。

[主な改正部分の新旧対照表（下線部分は改正部分を示す）]

粉 糖

新	旧
<p>(基原)</p> <p>本品は<u>精製白糖</u>（日局）に固結防止のためトウモロコシデンプン（日局）を添加し、粉碎したものである。</p> <p>本品を乾燥したものは定量するとき、シヨ糖（$C_{12}H_{22}O_{11}$：342.30）96.0～99.0%及びトウモロコシデンプン 1.0～4.0%を含む。</p>	<p>(基原)</p> <p>本品は白糖（日局）に塊化防止のためトウモロコシデンプン（日局）を添加し、粉碎したものである。</p> <p>本品を乾燥したものは定量するとき、シヨ糖（$C_{12}H_{22}O_{11}$：342.30）96.0～99.0%及びトウモロコシデンプン 1.0～4.0%を含む。</p>
<p>定量法</p> <p>(1) シヨ糖 本品を乾燥し、その約 13 g を精密に量り、水 50 mL を加えて 30 分間振り混ぜる。これをガラスろ過器（G4）を用いてろ過し、水約 30 mL で洗い、ろ液及び洗液を合わせ、水を加えて正確に 200 mL とする。この液につき、旋光度測定法により $20 \pm 1^\circ\text{C}$、層長 100 mm で旋光度 α_D を測定する。</p> $\text{シヨ糖含量 (\%)} = \frac{\text{本品の} [\alpha]_D^{20}}{66.5} \times 100$ $[\alpha]_D^{20} = \frac{\alpha}{M}$ <p>α：偏光面を回転した角度。 M：試料の量 (g) $\times 1/200$ 66.5：シヨ糖の比旋光度 $[\alpha]_D^{20}$</p>	<p>定量法</p> <p>(1) シヨ糖 本品を乾燥し、その約 13 g を精密に量り、水 50 mL を加えて 30 分間振り混ぜる。これをガラスろ過器（G4）を用いてろ過し、水約 30 mL で洗い、ろ液及び洗液を合わせ、水を加えて正確に 200 mL とする。この液につき、旋光度測定法により $20 \pm 1^\circ\text{C}$、層長 100 mm で旋光度 $[\alpha]_D^{20}$ を測定する。</p> $\text{シヨ糖含量 (\%)} = \frac{\text{本品の} [\alpha]_D^{20}}{66.5} \times 100$ $[\alpha]_D^{20} = \alpha W$ <p>α：偏光面を回転した角度。 W：試料の量 (g) $\times 1/200$ 66.5：シヨ糖の旋光度 $[\alpha]_D^{20}$</p>

[主な改正部分の新旧対照表（下線部分は改正部分を示す）]

ポリエチレンテレフタレートセパレータ

新	旧
<p>確認試験</p> <p>(3) 本品の離型剤処理をしていない面をナイフで削って得られた粉末につき、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 2960 cm^{-1}, 1720 cm^{-1}, 1250 cm^{-1}, 1100 cm^{-1}, 1020 cm^{-1} 及び <u>725 cm^{-1}</u> 付近に吸収を認める。</p>	<p>確認試験</p> <p>(3) 本品の離型剤処理をしていない面をナイフで削って得られた粉末につき、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 2960 cm^{-1}, 1720 cm^{-1}, 1250 cm^{-1}, 1100 cm^{-1}, 1020 cm^{-1} 及び <u>720 cm^{-1}</u> 付近に吸収を認める。</p>

[主な改正部分の新旧対照表 (下線部分は改正部分を示す)]

ポリオキシエチレン (42) ポリオキシプロピレン (67) グリコール

新	旧
<p>純度試験</p> <p>(4) ヒ素 本品 1.0 g をとり, 第 3 法により検液を調製し, 試験を行う (2 ppm 以下).</p> <p>(5) エチレングリコール及びジエチレングリコール 本品 4.0 g を水に溶かし, 正確に 20 mL とし, 試料溶液とする. 別にエチレングリコール及びジエチレングリコール約 <u>25 mg</u> ずつを精密に量り, 水に溶かし, 正確に 100 mL とし, 標準溶液とする. 試料溶液及び標準溶液 2 μL ずつを正確にとり, 次の条件で<u>ガスクロマトグラフィー</u>により試験を行う. それぞれの液のエチレングリコールのピーク高さ H_{Ta} 及び H_{Sa} 並びにジエチレングリコールのピーク高さ H_{Tb} 及び H_{Sb} を測定し, エチレングリコール及びジエチレングリコールの量を求めるとき, エチレングリコールとジエチレングリコールの含量の和は 0.25 % 以下である.</p> <p style="padding-left: 2em;">エチレングリコールの量 (mg) $= M_a \times H_{Ta} / H_{Sa} \times 1/5$</p> <p style="padding-left: 2em;">ジエチレングリコールの量 (mg) $= M_b \times H_{Tb} / H_{Sb} \times 1/5$</p> <p style="padding-left: 2em;">M_a: <u>エチレングリコールの秤取量 (mg)</u></p> <p style="padding-left: 2em;">M_b: <u>ジエチレングリコールの秤取量 (mg)</u></p> <p>操作条件</p> <p>検出器: 水素炎イオン化検出器</p> <p>カラム: 内径約 3 mm, 長さ約 1.5 m の管に<u>ガスクロマトグラフィー用</u> D-ソ</p>	<p>純度試験</p> <p>(4) ヒ素 本品 1.0 g をとり, 第 3 法により検液を調製し, <u>装置 B を用いる方法により</u>試験を行う (2 ppm 以下).</p> <p>(5) エチレングリコール及びジエチレングリコール 本品 4.0 g を水に溶かし, 正確に 20 mL とし, 試料溶液とする. 別にエチレングリコール及びジエチレングリコール約 <u>0.025 g</u> ずつを精密に量り, 水に溶かし, 正確に 100 mL とし, 標準溶液とする. 試料溶液及び標準溶液 2 μL ずつを正確にとり, 次の条件で<u>ガスクロマトグラフ法</u>により試験を行う. それぞれの液のエチレングリコールのピーク高さ H_{Ta} 及び H_{Sa} 並びにジエチレングリコールのピーク高さ H_{Tb} 及び H_{Sb} を測定し, エチレングリコール及びジエチレングリコールの量を求めるとき, エチレングリコールとジエチレングリコールの含量の和は 0.25 % 以下である.</p> <p style="padding-left: 2em;">エチレングリコールの量 (mg) $= \text{ガスクロマトグラフ用エチレングリコールの量 (mg)} \times H_{Ta} / H_{Sa} \times 1/10$</p> <p style="padding-left: 2em;">ジエチレングリコールの量 (mg) $= \text{ガスクロマトグラフ用ジエチレングリコールの量 (mg)} \times H_{Tb} / H_{Sb} \times 1/10$</p> <p>操作条件</p> <p>検出器: 水素炎イオン化検出器</p> <p>カラム: 内径約 3 mm, 長さ約 1.5 m の管に<u>ガスクロマトグラフ用</u> D-ソルビ</p>

<p>ルビトールを 150 ~ 180 μm の<u>ガス</u> <u>クロマトグラフィー用</u>ケイソウ土に 12 % の割合で被覆したものを充て んする。</p> <p>カラム温度：165$^{\circ}\text{C}$ 付近の一定温度 キャリヤーガス：窒素又はヘリウム 流量：ジエチレングリコールの保持時間 が約 8 分になるように調整する。</p> <p>カラムの選定：標準溶液 2 μL につき、 上記の条件で操作するとき、エチレン グリコール、ジエチレングリコールの 順に流出し、それぞれのピークが完全 に分離するものを用いる。</p> <p>検出感度：標準溶液 2 μL から得たジエ チレングリコールのピーク高さがフ ルスケールの約 80 % になるように 調整する。</p>	<p>トールを 150~180 μm の<u>ガスクロマ</u> <u>トグラフ用</u>ケイソウ土に 12 % の割 合で被覆したものを充てんする。</p> <p>カラム温度：165$^{\circ}\text{C}$ 付近の一定温度 キャリヤーガス：窒素又はヘリウム 流量：ジエチレングリコールの保持時間 が約 8 分になるように調整する。</p> <p>カラムの選定：標準溶液 2 μL につき、 上記の条件で操作するとき、エチレン グリコール、ジエチレングリコールの 順に流出し、それぞれのピークが完全 に分離するものを用いる。</p> <p>検出感度：標準溶液 2 μL から得たジエ チレングリコールのピーク高さがフ ルスケールの約 80 % になるように 調整する。</p>
---	---

[主な改正部分の新旧対照表 (下線部分は改正部分を示す)]

ポリオキシエチレン (54) ポリオキシプロピレン (39) グリコール

新	旧
<p>純度試験</p> <p>(4) ヒ素 本品 1.0 g をとり, 第 3 法により検液を調製し, 試験を行う (2 ppm 以下).</p> <p>(5) エチレングリコール及びジエチレングリコール 本品 4.0 g を水に溶かし, 正確に 20 mL とし, 試料溶液とする. 別にエチレングリコール及びジエチレングリコール約 <u>25 mg</u> ずつを精密に量り, 水に溶かし, 正確に 100 mL とし, 標準溶液とする. 試料溶液及び標準溶液 2 μL ずつを正確にとり, 次の条件で<u>ガスクロマトグラフィー</u>により試験を行う. それぞれの液のエチレングリコールのピーク高さ H_{Ta} 及び H_{Sa} 並びにジエチレングリコールのピーク高さ H_{Tb} 及び H_{Sb} を測定し, エチレングリコール及びジエチレングリコールの量を求めるとき, エチレングリコールとジエチレングリコールの含量の和は 0.25 % 以下である.</p> <p>エチレングリコールの量 (mg)</p> $= \frac{M_a}{5} \times \frac{H_{Ta}}{H_{Sa}} \times \frac{1}{5}$ <p>ジエチレングリコールの量 (mg)</p> $= \frac{M_b}{5} \times \frac{H_{Tb}}{H_{Sb}} \times \frac{1}{5}$ <p>M_a: エチレングリコールの秤取量 (mg)</p> <p>M_b: ジエチレングリコールの秤取量 (mg)</p> <p>操作条件</p> <p>検出器: 水素炎イオン化検出器</p> <p>カラム: 内径約 3 mm, 長さ約 1.5 m の管に<u>ガスクロマトグラフィー用 D-ソル</u></p>	<p>純度試験</p> <p>(4) ヒ素 本品 1.0 g をとり, 第 3 法により検液を調製し, <u>装置 B を用いる方法</u>により試験を行う (2 ppm 以下).</p> <p>(5) エチレングリコール及びジエチレングリコール 本品 4.0 g を水に溶かし, 正確に 20 mL とし, 試料溶液とする. 別にエチレングリコール及びジエチレングリコール約 <u>0.025 g</u> ずつを精密に量り, 水に溶かし, 正確に 100 mL とし, 標準溶液とする. 試料溶液及び標準溶液 2 μL ずつを正確にとり, 次の条件で<u>ガスクロマトグラフ法</u>により試験を行う. それぞれの液のエチレングリコールのピーク高さ H_{Ta} 及び H_{Sa} 並びにジエチレングリコールのピーク高さ H_{Tb} 及び H_{Sb} を測定し, エチレングリコール及びジエチレングリコールの量を求めるとき, エチレングリコールとジエチレングリコールの含量の和は 0.25 % 以下である.</p> <p>エチレングリコールの量 (mg)</p> $= \frac{\text{ガスクロマトグラフ用エチレングリコールの量 (mg)}}{10} \times \frac{H_{Ta}}{H_{Sa}} \times \frac{1}{10}$ <p>ジエチレングリコールの量 (mg)</p> $= \frac{\text{ガスクロマトグラフ用ジエチレングリコールの量 (mg)}}{10} \times \frac{H_{Tb}}{H_{Sb}} \times \frac{1}{10}$ <p>操作条件</p> <p>検出器: 水素炎イオン化検出器</p> <p>カラム: 内径約 3 mm, 長さ約 1.5 m の管に<u>ガスクロマトグラフ用 D-ソル</u>ピトールを 150~180 μm の<u>ガスクロマト</u></p>

<p> <u>ピトール</u>を 150 ~ 180 μm の <u>ガスクロ</u> <u>マトグラフィー</u>用ケイソウ土に 12 % の割合で被覆したものを充てんする。 カラム温度：165$^{\circ}\text{C}$ 付近の一定温度 キャリアーガス：窒素又はヘリウム 流量：ジエチレングリコールの保持時間 が約 8 分になるように調整する。 カラムの選定：標準溶液 2 μL につき、 上記の条件で操作するとき、エチレン グリコール、ジエチレングリコールの 順に流出し、それぞれのピークが完全 に分離するものを用いる。 検出感度：標準溶液 2 μL から得たジエ チレングリコールのピーク高さがフル スケールの約 80 % になるように調 整する。 </p>	<p> <u>ラフ</u>用ケイソウ土に 12 % の割合で被 覆したものを充てんする。 カラム温度：165$^{\circ}\text{C}$ 付近の一定温度 キャリアーガス：窒素又はヘリウム 流量：ジエチレングリコールの保持時間 が約 8 分になるように調整する。 カラムの選定：標準溶液 2 μL につき、 上記の条件で操作するとき、エチレン グリコール、ジエチレングリコールの 順に流出し、それぞれのピークが完全 に分離するものを用いる。 検出感度：標準溶液 2 μL から得たジエ チレングリコールのピーク高さがフル スケールの約 80 % になるように調 整する。 </p>
---	--

[主な改正部分の新旧対照表（下線部分は改正部分を示す）]

ポリオキシエチレン（196）ポリオキシプロピレン（67）グリコール

新	旧
<p>純度試験</p> <p>(5)エチレングリコール及びジエチレングリコール 本品 4.0 g をメタノールに加熱して溶かし、正確に 20 mL とし、試料溶液とする。別にエチレングリコール及びジエチレングリコール約 25 mg ずつを精密に量り、メタノールに加熱して溶かし、正確に 100 mL とし、標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液 2 μL ずつを正確にとり、次の条件でガスクロマトグラフィーにより試験を行う。それぞれの液のエチレングリコールのピーク高さ H_{Ta} 及び H_{Sa} 並びにジエチレングリコールのピーク高さ H_{Tb} 及び H_{Sb} を測定し、エチレングリコール及びジエチレングリコールの量を求めるとき、エチレングリコールとジエチレングリコールの含量の和は 0.25% 以下である。</p> <p style="padding-left: 2em;">エチレングリコールの量 (mg) $= M_a \times H_{Ta} / H_{Sa} \times 1/5$</p> <p style="padding-left: 2em;">ジエチレングリコールの量 (mg) $= M_b \times H_{Tb} / H_{Sb} \times 1/5$</p> <p style="padding-left: 2em;">M_a : エチレングリコールの秤取量 (mg)</p> <p style="padding-left: 2em;">M_b : ジエチレングリコールの秤取量 (mg)</p> <p>操作条件 (省略)</p>	<p>純度試験</p> <p>(5)エチレングリコール及びジエチレングリコール 本品 4.0 g をメタノールに加熱して溶かし、正確に 20 mL とし、試料溶液とする。別にエチレングリコール及びジエチレングリコール約 25 mg ずつを精密に量り、メタノールに加熱して溶かし、正確に 100 mL とし、標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液 2 μL ずつを正確にとり、次の条件でガスクロマトグラフィーにより試験を行う。それぞれの液のエチレングリコールのピーク高さ H_{Ta} 及び H_{Sa} 並びにジエチレングリコールのピーク高さ H_{Tb} 及び H_{Sb} を測定し、エチレングリコール及びジエチレングリコールの量を求めるとき、エチレングリコールとジエチレングリコールの含量の和は 0.25% 以下である。</p> <p style="padding-left: 2em;">エチレングリコールの量 (mg) $= W_a \times (H_{Ta} / H_{Sa}) \times (1/10)$</p> <p style="padding-left: 2em;">ジエチレングリコールの量 (mg) $= W_b \times (H_{Tb} / H_{Sb}) \times (1/10)$</p> <p style="padding-left: 2em;">W_a : <u>ガスクロマトグラフィー用エチレングリコールの秤取量 (mg)</u></p> <p style="padding-left: 2em;">W_b : <u>ガスクロマトグラフィー用ジエチレングリコールの秤取量 (mg)</u></p> <p>操作条件 (省略)</p>

[主な改正部分の新旧対照表（下線部分は改正部分を示す）]

ポリソルベート 20

新	旧
<p>(基原)</p> <p>本品は<u>ソルビトール及び無水ソルビトール</u>の水酸基の一部を主としてラウリン酸からなる脂肪酸で部分エステル化し、<u>エチレンオキシド</u>を付加重合したもので、<u>ソルビトール及び無水ソルビトールそれぞれ1モル当たりのエチレンオキシドの平均付加モル数は約20</u>である。</p>	<p>(基原)</p> <p>本品は無水ソルビトールの水酸基の一部を<u>ラウリン酸でエステル化したモノラウレート</u>のポリオキシエチレンエーテルである。</p>
<p>確認試験</p> <p>(3) <u>本品 0.1g をフラスコに入れ、水酸化ナトリウムのメタノール溶液 (1→50) 2 mL を加え、還流冷却器を付けて水浴中で 30 分間加熱する。還流冷却器から、三フッ化ホウ素・メタノール試液 2 mL をフラスコに加え、更に 30 分間加熱する。次に還流冷却器からヘプタン 4 mL を加えて 5 分間加熱する。冷後、飽和塩化ナトリウム溶液 10 mL を加えて約 15 秒間振り混ぜる。更に飽和塩化ナトリウム溶液を加え、上層をフラスコの口まで上昇させる。上層 2 mL をとり、水 2 mL ずつで 3 回洗い、無水硫酸ナトリウムを加えて脱水したものを、試料溶液とする。別に、ガスクロマトグラフィー用ラウリン酸メチル 50 mg、ガスクロマトグラフィー用パルミチン酸メチル 50 mg、ガスクロマトグラフィー用ステアリン酸メチル 80 mg 及びガスクロマトグラフィー用オレイン酸メチル 100 mg を量り、ヘプタンを加えて 50 mL とし、標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液 1 μL につき、次の条件でガスクロマトグラフィーにより試験</u></p>	<p>確認試験</p> <p>(3) <u>本品 5g に希水酸化カリウム・エタノール試液 50mL を加え、還流冷却器を付けて水浴上で1時間加熱し、冷後、エタノール(95)を留去する。残留物に水 50 mL を加えて溶かした後、塩酸を加えて酸性にし、ジエチルエーテル 30 mL ずつで 2 回抽出する。ジエチルエーテル抽出液を合わせ、水 20 mL ずつで洗液が中性となるまで洗った後、ジエチルエーテルを留去する。残留物の酸価を測定するとき、260~275 である。</u></p>

を行うとき、試料溶液から得た主ピークの保持時間は、標準溶液から得たラウリン酸メチルの保持時間に等しい。

試験条件

検出器：水素炎イオン化検出器

カラム：内径 0.25 mm, 長さ 30 m のフューズドシリカ管の内面に、ガスクロマトグラフィー用ポリエチレングリコール 20M を 0.5 μ m の厚さで被覆する。

カラム温度：80 $^{\circ}$ C から毎分 10 $^{\circ}$ C で 220 $^{\circ}$ C まで昇温し、220 $^{\circ}$ C を 40 分間保持する。

注入口温度：250 $^{\circ}$ C

検出器温度：250 $^{\circ}$ C

キャリアーガス：ヘリウム

流量：ラウリン酸メチルのピークの保持時間が約 10 分となるように調整する。

スプリット比：1 : 50

システム適合性

システムの性能：標準溶液 1 μ L につき、上記の条件で操作するとき、ラウリン酸メチル、パルミチン酸メチル、ステアリン酸メチル及びオレイン酸メチルの順に流出し、ステアリン酸メチルとオレイン酸メチルの分離度は 2.0 以上である。

純度試験

(2) ヒ素 本品 1.0 g をとり、第 3 法により検液を調整し、試験を行う (2 ppm 以下)。

純度試験

(2) ヒ素 本品 1.0 g をとり、第 3 法により検液を調整し、装置 B を用いる方法により試験を行う (2 ppm 以下)。

[主な改正部分の新旧対照表（下線部分は改正部分を示す）]

ポリビニルアセタールジエチルアミノアセテート

新	旧
<p>確認試験</p> <p>(1) 本品 <u>10 mg</u> に 0.5 mol/L 硫酸試液 1 mL を加え、加温して溶かし、冷後、リンタングステン酸試液 0.5 mL を加えるとき、白色の沈殿を生じる。</p>	<p>確認試験</p> <p>(1) 本品 <u>0.01 g</u> に 0.5 mol/L 硫酸試液 1 mL を加え、加温して溶かし、冷後、リンタングステン酸試液 0.5 mL を加えるとき、白色の沈殿を生じる。</p>
<p>純度試験</p> <p>(3) ヒ素 本品 1.0 g をとり、第 3 法により検液を調製し、試験を行う (2 ppm 以下)。</p>	<p>純度試験</p> <p>(3) ヒ素 本品 1.0 g をとり、第 3 法により検液を調製し、<u>装置 B を用いる方法により</u>試験を行う (2 ppm 以下)。</p>
<p>アセタール化度 本品約 2 g を精密に量り、メタノール 50 mL を加え、加温して溶かす。冷後、0.5 mol/L 塩酸 10 mL を正確に加え、ブロムフェノールブルー試液 5 滴を加え、0.5 mol/L 水酸化ナトリウム液で液の色が淡緑色を呈するまで滴定した後、<u>塩化ヒドロキシルアンモニウム溶液 (7→200)</u> 50 mL を正確に加え、還流冷却器を付けて 2 時間加熱する。冷後、ブロムフェノールブルー試液 5 滴を加え、0.5 mol/L 水酸化ナトリウム液で滴定し、その消費量を a mL とする。同様の方法で空試験を行い、0.5 mol/L 水酸化ナトリウム液の消費量を b mL とする。</p> <p>アセタール化度 (%)</p> $= \frac{(a-b) \times 5.708}{\text{試料の量(g)}}$ <p>換算した脱水物に対しアセタール化度は 58 ~ 68 % である。</p>	<p>アセタール化度 本品約 2 g を精密に量り、メタノール 50 mL を加え、加温して溶かす。冷後、0.5 mol/L 塩酸 10 mL を正確に加え、ブロムフェノールブルー試液 5 滴を加え、0.5 mol/L 水酸化ナトリウム液で液の色が淡緑色を呈するまで滴定した後、<u>塩酸ヒドロキシルアンモニウム試液 (7→200)</u> 50 mL を正確に加え、還流冷却器を付けて 2 時間加熱する。冷後、ブロムフェノールブルー試液 5 滴を加え、0.5 mol/L 水酸化ナトリウム液で滴定し、その消費量を a mL とする。同様の方法で空試験を行い、0.5 mol/L 水酸化ナトリウム液の消費量を b mL とする。</p> <p>アセタール化度 (%)</p> $= \frac{(a-b) \times 5.708}{\text{試料の量(g)}}$ <p>換算した脱水物に対しアセタール化度は 58~68 % である。</p>
<p>定量法 本品約 0.1 g を精密に量り、窒素定量</p>	<p>定量法 本品約 0.1 g を精密に量り、窒素定量</p>

法により試験を行う。

0.005 mol/L 硫酸 1 mL = 0.1401 mg N

法により試験を行う。

0.005 mol/L 硫酸 1 mL = 0.14007 mg N

[主な改正部分の新旧対照表（下線部分は改正部分を示す）]

マレイン化ロジングリセリンエステル

新	旧
<p>軟化点 120 ~ 130℃</p> <p>(1) 装置 図 1 ~ 5 に示すものを用いる。</p> <p>A : 鋼球 (径 9.5 mm, <u>質量</u> 3.5 g)</p> <p>B : 環 (黄銅製で, その概略は図 2 による)</p> <p>C : 環の支持板 (金属製で, その概略は図 3 による)</p> <p>D : 底板 (その概略は図 4 による. 対流孔 J を 40 個もつ)</p> <p>E : 定置板 (その概略は図 5 による)</p> <p>F : <u>温度計</u> (その水銀球の中心が, 環の指示板 C の下面と同じ高さになるようにする)</p> <p>G : ガラス容器</p> <p>H : 環の支持孔</p> <p>I : 温度計の水銀球の入る穴</p> <p>J : 対流孔 (径約 4 mm)</p> <p style="text-align: center;">[図 : 省略]</p> <p>(以下省略)</p>	<p>軟化点 120 ~ 130℃</p> <p>(1) 装置 図 1 ~ 5 に示すものを用いる。</p> <p>A : 鋼球 (径 9.5 mm, <u>重さ</u> 3.5 g)</p> <p>B : 環 (黄銅製で, その概略は図 2 による)</p> <p>C : 環の支持板 (金属製で, その概略は図 3 による)</p> <p>D : 底板 (その概略は図 4 による. 対流孔 J を 40 個もつ)</p> <p>E : 定置板 (その概略は図 5 による)</p> <p>F : <u>温度計 1 号</u> (その水銀球の中心が, 環の指示板 C の下面と同じ高さになるようにする)</p> <p>G : ガラス容器</p> <p>H : 環の支持孔</p> <p>I : 温度計の水銀球の入る穴</p> <p>J : 対流孔 (径約 4 mm)</p> <p style="text-align: center;">[図 : 省略]</p> <p>(以下省略)</p>

[主な改正部分の新旧対照表（下線部分は改正部分を示す）]

メタクリル酸コポリマーL

新	旧
<p>(基原)</p> <p>本品はメタクリル酸とメタクリル酸メチルを、<u>ラウリル硫酸ナトリウムを乳化剤として、水溶液中で重合して得られた共重合樹脂の乳濁液を乾燥し、粉末としたものである。</u></p> <p>本品を乾燥したものは定量するとき、<u>共重合体構成成分メタクリル酸 (C₄H₆O₂ : 86.09)</u> 38.0 ~ 52.0 % を含む</p>	<p>(基原)</p> <p>本品はメタクリル酸とメタクリル酸メチルの共重合体である。</p> <p>本品を乾燥したものは定量するとき、メタクリル酸 (C₄H₆O₂ : 86.09) 38.0~52.0 % を含む。</p>
<p>確認試験</p> <p>(2) 本品を、2-プロパノール/水混液 (33 : 1) に溶かし、この溶液を窓板に薄く塗り付け、溶媒を蒸発して得た薄膜につき、赤外吸収スペクトル測定法の薄膜法により測定するとき、波数 2950 cm⁻¹, 1735 cm⁻¹, 1485 cm⁻¹, 1450 cm⁻¹, 1390 cm⁻¹, 1260 cm⁻¹ <u>及び</u> 1150 cm⁻¹ 付近に吸収を認める。</p>	<p>確認試験</p> <p>(2) 本品を、2-プロパノール/水混液 (33 : 1) に溶かし、この溶液を窓板に薄く塗り付け、溶媒を蒸発して得た薄膜につき、赤外吸収スペクトル測定法の薄膜法により測定するとき、波数 2950 cm⁻¹, 1735 cm⁻¹, 1485 cm⁻¹, 1450 cm⁻¹, 1390 cm⁻¹, 1260 cm⁻¹, <u>1150 cm⁻¹ 及び</u> 960 cm⁻¹ 付近に吸収を認める。</p>
<p>純度試験</p> <p>(3) ヒ素 本品 1.0 g をとり、第 3 法により検液を調製し、試験を行う (2 ppm 以下)。</p> <p>(4) <u>メタクリル酸及びメタクリル酸メチル</u> 本品約 1 g を精密に量り、<u>液体クロマトグラフィ用メタノールに溶かし正確に 50 mL とする。</u> この液 3 mL を正確に量り、あらかじめ pH 2.0 の 0.125 mol/L リン酸塩緩衝液 10 mL を正確に入れた容器にかき混ぜながら滴下し、遠心分離し、上澄液を試料溶液とする。<u>別にメタクリル酸及びメタクリル酸メチル</u> 約 50 mg ずつを精密に量り、1-ブタノール 5</p>	<p>純度試験</p> <p>(3) ヒ素 本品 1.0 g をとり、第 3 法により検液を調製し、<u>装置 B を用いる方法により</u> 試験を行う (2 ppm 以下)。</p> <p>(4) <u>メタクリル酸メチル</u> 本品 0.5 g を精密に量り、<u>N,N-ジメチルホルムアルデヒド 8 mL を加えて振り混ぜて溶かした後、N,N-ジメチルホルムアミドを加えて正確に 10 mL とし、試料溶液とする。</u> 別にメタクリル酸メチル 0.01 g を精密に量り、<u>N,N-ジメチルホルムアミドに溶かし、正確に 100 mL とし、標準溶液とする。</u> 試料溶液及び標準溶液 1 μL につき、次の条件でガスクロマトグラフ</p>

mLに溶かし、液体クロマトグラフィー用メタノールを加えて正確に100 mLとする。この液1 mLを正確に量り、液体クロマトグラフィー用メタノールを加えて正確に100 mLとし、標準原液とする。標準原液3 mLを正確に量り、pH 2.0の0.125 mol/Lリン酸塩緩衝液10 mLを正確に加え、標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液20 µLずつを正確にとり、次の条件で液体クロマトグラフィーにより試験を行い、試料溶液のメタクリル酸及びメタクリル酸メチルのピーク面積 A_{T1} 及び A_{T2} 並びに標準溶液のメタクリル酸及びメタクリル酸メチルのピーク面積 A_{S1} 及び A_{S2} を測定し、メタクリル酸及びメタクリル酸メチルの量を求めるとき、メタクリル酸は400 ppm以下であり、メタクリル酸メチルは100 ppm以下である。

メタクリル酸の量 (ppm)

$$= 5 \times M_{S1} / M_T \times A_{T1} / A_{S1}$$

メタクリル酸メチルの量 (ppm)

$$= 5 \times M_{S2} / M_T \times A_{T2} / A_{S2}$$

M_{S1} : メタクリル酸の秤取量 (mg)

M_{S2} : メタクリル酸メチルの秤取量 (mg)

M_T : 本品の秤取量 (g)

試験条件:

検出器: 紫外吸光光度計 (測定波長: 202 nm)

カラム: 内径 4.6 mm, 長さ 12.5 cm のステンレス管に 7 µm の液体クロマトグラフィー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: 20°C 付近の一定温度

移動相: pH 2 のリン酸溶液/液体クロマトグラフィー用メタノール混液 (4:1)

流量: メタクリル酸メチルの保持時間が約 8 分になるように調整する。

法により試験を行うとき、試料溶液から得たメタクリル酸メチルのピーク高さは標準溶液から得たメタクリル酸メチルのピーク高さ以下である。

操作条件

検出器: 水素炎イオン化検出器

カラム: 内径約 3 mm, 長さ約 2 m のガラス管にガスクロマトグラフ用ポリエチレングリコール 20M をシラン処理した 180 ~ 300 µm のクロモソルブ W に 20 % の割合で被覆したものを充填する。

カラム温度: 150°C 付近の一定温度

キャリアーガス及び流量: 窒素, メタクリル酸メチルの保持時間が約 1.5 分になる一定流量

検出感度: 標準液から得たメタクリル酸メチルのピーク高さが約 2 cm になるように調整する。

システム適合性

検出の確認：標準原液 2 mL を正確に量り、液体クロマトグラフィー用メタノールを加えて正確に 10 mL とする。
この液 3 mL を正確に量り、pH 2.0 の 0.125 mol/L リン酸塩緩衝液 10 mL を正確に加える。この液 20 μ L から得たメタクリル酸及びメタクリル酸メチルのピーク面積が標準溶液のそれぞれのピーク面積のそれぞれ 18 ~ 22 % になることを確認する。

システムの性能：標準溶液 20 μ L につき、上記の条件で操作するとき、メタクリル酸、メタクリル酸メチルの順に溶出し、その分離度は 5 以上である。

システムの再現性：標準溶液 20 μ L につき、上記の条件で試験を 6 回繰り返すとき、メタクリル酸及びメタクリル酸メチルのピーク面積の相対標準偏差はそれぞれ 2.0 % 以下である。

[主な改正部分の新旧対照表（下線部分は改正部分を示す）]

メタクリル酸コポリマーLD

新	旧
<p>(基原)</p> <p>本品はメタクリル酸とアクリル酸エチルの、ポリソルベート 80（日局）及びラウリル硫酸ナトリウム（日局）水溶液中で得られた共重合体の乳濁液である。</p> <p>本品は定量するとき、<u>共重合体構成成分メタクリル酸</u> (C₄H₆O₂: 86.09) 11.5 ~ 15.5 % を含む。</p>	<p>(基原)</p> <p>本品はメタクリル酸とアクリル酸エチルの、ポリソルベート 80（日局）及びラウリル硫酸ナトリウム（日局）水溶液中で得られた共重合体の乳濁液である。</p> <p>本品は定量するとき、メタクリル酸 (C₄H₆O₂: 86.09) 11.5~15.5 % を含む。</p>
<p>確認試験</p> <p>(2) 本品を窓板に薄く塗り付け、溶媒を蒸発して得た薄膜につき、赤外吸収スペクトル測定法の薄膜法により測定するとき、波数 2980 cm⁻¹, 1735 cm⁻¹, <u>1705 cm⁻¹</u>, <u>1475 cm⁻¹</u>, <u>1450 cm⁻¹</u>, 1385 cm⁻¹ 及び 1180 cm⁻¹ 付近に吸収を認める。</p>	<p>確認試験</p> <p>(2) 本品 <u>10g</u> を窓板に薄く塗り付け、溶媒を蒸発して得た薄膜につき、赤外吸収スペクトル測定法の薄膜法により測定するとき、波数 2980 cm⁻¹, 1735 cm⁻¹, <u>1700 cm⁻¹</u>, <u>1470 cm⁻¹</u>, <u>1448 cm⁻¹</u>, 1385 cm⁻¹ 及び 1180 cm⁻¹ 付近に吸収を認める。</p>
<p>純度試験</p> <p>(3) <u>メタクリル酸及びアクリル酸エチル</u> 本品約 10 g を精密に量り、<u>液体クロマトグラフィー用メタノール</u>に溶かし正確に 50 mL とする。この液 10 mL を正確に量り、<u>あらかじめ過塩素酸ナトリウム-水和物溶液 (7→200)</u> 5 mL を正確に入れた容器にかき混ぜながら滴下し、遠心分離し、上澄液を試料溶液とする。別にメタクリル酸及びアクリル酸エチル約 10 mg ずつを精密に量り、<u>1-ブタノール</u> 5 mL に溶かし、<u>液体クロマトグラフィー用メタノール</u>を加えて正確に 50 mL とする。この液 5 mL を正確に量り、<u>液体クロマトグラフィー用メタノール</u>を加え</p>	<p>純度試験</p> <p>(3) <u>アクリル酸エチル</u> 本品 1.0 g を精密に量り、アセトン 8 mL を加え、振り混ぜて溶かした後、アセトンを加えて正確に 10 mL とし、<u>試料溶液</u>とする。別にアクリル酸エチル 0.01 g を精密に量り、アセトンに溶かし、正確に 100 mL とし、<u>標準溶液</u>とする。試料溶液及び標準溶液 1 μL につき、次の条件でガスクロマトグラフィーにより試験を行うとき、<u>試料溶液から得たアクリル酸エチルのピーク高さは標準溶液から得たアクリル酸エチルのピーク高さ以下である。</u></p> <p>操作条件 検出器：<u>水素炎イオン化検出器</u></p>

て正確に 50 mL とする。この液 5 mL を正確に量り、液体クロマトグラフィー用メタノールを加えて正確に 50 mL とし、標準原液とする。標準原液 10 mL を正確に量り、過塩素酸ナトリウム-水和物溶液 (7→200) 5 mL を正確に加え、標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液 20 μ L ずつを正確にとり、次の条件で液体クロマトグラフィーにより試験を行い、試料溶液のメタクリル酸及びアクリル酸エチルのピーク面積 A_{T1} 及び A_{T2} 並びに標準溶液のメタクリル酸及びアクリル酸エチルのピーク面積 A_{S1} 及び A_{S2} を測定し、メタクリル酸及びアクリル酸エチルの量を求めるとき、メタクリル酸及びアクリル酸エチルはそれぞれ 50 ppm 以下である。

メタクリル酸の量 (ppm)

$$= 10 \times M_{S1} / M_T \times A_{T1} / A_{S1}$$

アクリル酸エチルの量 (ppm)

$$= 10 \times M_{S2} / M_T \times A_{T2} / A_{S2}$$

M_{S1} : メタクリル酸の秤取量 (mg)

M_{S2} : アクリル酸エチルの秤取量 (mg)

M_T : 本品の秤取量 (g)

試験条件 :

検出器 : 紫外吸光光度計 (測定波長 : 202 nm)

カラム : 内径約 4.6 mm, 長さ約 12.5 cm のステンレス管に 7 μ m の液体クロマトグラフィー用オクタデシルシリル化シリカゲルを充てんする。

カラム温度 : 20 $^{\circ}$ C 付近の一定温度

移動相 : pH 2 のリン酸溶液/液体クロマトグラフィー用メタノール混液 (4:1)

流量 : アクリル酸エチルの保持時間が約 7 分になるように調整する。

システム適合性

検出の確認 : 標準原液 2 mL を正確に量

カラム : 内径約 3 mm, 長さ約 2 m のガラス管にガスクロマトグラフィー用ポリエチレングリコール 20M をシラン処理した 180~300 μ m のガスクロマトグラフィー用ケイソウ土に 20 % の割合で被覆したものを充てんする。

カラム温度 : 70 $^{\circ}$ C 付近の一定温度

キャリアーガス及び流量 : 窒素, アクリル酸エチルの保持時間が約 3.5 分になる一定流量

検出感度 : 標準液から得たアクリル酸エチルのピーク高さが約 2 cm になるように調整する。

<p><u>り、液体クロマトグラフィー用メタノールを加えて正確に 10 mL とし、更に過塩素酸ナトリウム水和物溶液 (7→200) 5 mL を正確に加える。この液 20 μL から得たメタクリル酸及びアクリル酸エチルのピーク面積が標準溶液のそれぞれのピーク面積のそれぞれ 18 ~ 22 % になることを確認する。</u></p> <p><u>システムの性能：標準溶液 20 μL につき、上記の条件で操作するとき、メタクリル酸、アクリル酸エチルの順に溶出し、その分離度は 5 以上である。</u></p> <p><u>システムの再現性：標準溶液 20 μL につき、上記の条件で試験を 6 回繰り返すとき、メタクリル酸及びアクリル酸エチルのピーク面積の相対標準偏差はそれぞれ 2.0 % 以下である。</u></p>	
<p>蒸発残留物 本品約 1 g を精密に量り、水溶上で蒸発乾固した後、残留物を 105℃ で 4 時間乾燥するとき、残留物の量は 27.0 ~ 33.0 % である。</p>	<p>蒸発蒸留物 本品約 1 g を精密に量り、水溶上で蒸発乾固した後、残留物を 105℃ で 4 時間乾燥するとき、残留物の量は 27.0 ~ 33.0 % である。</p>

[主な改正部分の新旧対照表（下線部分は改正部分を示す）]

メタクリル酸コポリマーS

新	旧
<p>(基原)</p> <p>本品はメタクリル酸とメタクリル酸メチルを、<u>ラウリル硫酸ナトリウムを乳化剤として、水溶液中で重合して得られた共重合樹脂の乳濁液を乾燥し、粉末としたものである。</u></p> <p>本品を乾燥したものは定量するとき、<u>共重合体構成成分メタクリル酸 (C₄H₆O₂ : 86.09)</u> 25.0 ~ 34.5%を含む</p>	<p>(基原)</p> <p>本品はメタクリル酸とメタクリル酸メチルの共重合体である。</p> <p>本品を乾燥したものは定量するとき、メタクリル酸 (C₄H₆O₂ : 86.09) 25.0~34.5%を含む。</p>
<p>確認試験</p> <p>(2) 本品を、2-プロパノール/水混液 (33 : 1) に溶かし、この溶液を窓板に薄く塗り付け、溶媒を蒸発して得た薄膜につき、赤外吸収スペクトル測定法の薄膜法により測定するとき、波数 2950 cm⁻¹, 1735 cm⁻¹, 1485 cm⁻¹, 1450 cm⁻¹, 1390 cm⁻¹, 1260 cm⁻¹ <u>及び</u> 1150 cm⁻¹ 付近に吸収を認める。</p>	<p>確認試験</p> <p>(2) 本品を、2-プロパノール/水混液 (33 : 1) に溶かし、この溶液を窓板に薄く塗り付け、溶媒を蒸発して得た薄膜につき、赤外吸収スペクトル測定法の薄膜法により測定するとき、波数 2950 cm⁻¹, 1735 cm⁻¹, 1485 cm⁻¹, 1450 cm⁻¹, 1390 cm⁻¹, 1260 cm⁻¹, <u>1150 cm⁻¹ 及び 960 cm⁻¹</u> 付近に吸収を認める。</p>
<p>純度試験</p> <p>(3) ヒ素 本品 1.0 g をとり、第3法により検液を調製し、試験を行う (2 ppm 以下)。</p> <p>(4) <u>メタクリル酸及びメタクリル酸メチル</u> 本品約 1 g を精密に量り、<u>液体クロマトグラフィ用メタノールに溶かし正確に 50 mL とする。</u> この液 3 mL を正確に量り、<u>あらかじめ pH 2.0 の 0.125 mol/L リン酸塩緩衝液 10 mL を正確に入れた容器にかき混ぜながら滴下し、遠心分離し、上澄液を試料溶液とする。</u> <u>別にメタクリル酸及びメタクリル酸メチル約 50 mg ずつを精密に量り、1-ブタノール</u></p>	<p>純度試験</p> <p>(3) ヒ素 本品 1.0 g をとり、第3法により検液を調製し、<u>装置 B を用いる方法により試験を行う</u> (2 ppm 以下)。</p> <p>(4) <u>メタクリル酸メチル</u> 本品 0.5 g を精密に量り、<u>N,N-ジメチルホルムアルデヒド 8 mL を加えて振り混ぜて溶かした後、N,N-ジメチルホルムアミドを加えて正確に 10 mL とし、試料溶液とする。</u> <u>別にメタクリル酸メチル 0.01 g を精密に量り、N,N-ジメチルホルムアミドに溶かし、正確に 100 mL とし、標準溶液とする。</u> <u>試料溶液及び標準溶液 1 μL につき、次の条件でガスクロマトグラフ</u></p>

5 mL に溶かし、液体クロマトグラフィー用メタノールを加えて正確に 100 mL とする。この液 1 mL を正確に量り、液体クロマトグラフィー用メタノールを加えて正確に 100 mL とし、標準原液とする。標準原液 3 mL を正確に量り、pH 2.0 の 0.125 mol/L リン酸塩緩衝液 10 mL を正確に加え、標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液 20 μ L ずつを正確にとり、次の条件で液体クロマトグラフィーにより試験を行い、試料溶液のメタクリル酸及びメタクリル酸メチルのピーク面積 A_{T1} 及び A_{T2} 並びに標準溶液のメタクリル酸及びメタクリル酸メチルのピーク面積 A_{S1} 及び A_{S2} を測定し、メタクリル酸及びメタクリル酸メチルの量を求めるとき、メタクリル酸は 300 ppm 以下であり、メタクリル酸メチルは 200 ppm 以下である。

メタクリル酸の量 (ppm)

$$= 5 \times M_{S1} / M_T \times A_{T1} / A_{S1}$$

アクリル酸エチルの量 (ppm)

$$= 5 \times M_{S2} / M_T \times A_{T2} / A_{S2}$$

M_{S1} : メタクリル酸の秤取量 (mg)

M_{S2} : メタクリル酸メチルの秤取量 (mg)

M_T : 本品の秤取量 (g)

試験条件:

検出器: 紫外吸光光度計 (測定波長: 202 nm)

カラム: 内径 4.6 mm, 長さ 12.5 cm のステンレス管に 7 μ m の液体クロマトグラフィー用オクタデシルシリル化シリカゲルを充てんする。

カラム温度: 20°C 付近の一定温度

移動相: pH 2 のリン酸溶液/液体クロマトグラフィー用メタノール混液 (4:1)

流量: メタクリル酸メチルの保持時間が約 8 分になるように調整する。

法により試験を行うとき、試料溶液から得たメタクリル酸メチルのピーク高さは標準溶液から得たメタクリル酸メチルのピーク高さ以下である。

操作条件

検出器: 水素炎イオン化検出器

カラム: 内径約 3 mm, 長さ約 2 m のガラス管にガスクロマトグラフ用ポリエチレングリコール 20M をシラン処理した 180~300 μ m のクロモソルブ W に 20% の割合で被覆したものを充填する。

カラム温度: 150°C 付近の一定温度

キャリアーガス及び流量: 窒素, メタクリル酸メチルの保持時間が約 1.5 分になる一定流量

検出感度: 標準液から得たメタクリル酸メチルのピーク高さが約 2 cm になるように調整する。

システム適合性

検出の確認：標準原液 2 mL を正確に量り、液体クロマトグラフィー用メタノールを加えて正確に 10 mL とする。

この液 3 mL を正確に量り、pH 2.0 の 0.125 mol/L リン酸塩緩衝液 10 mL を正確に加える。この液 20 μ L から得たメタクリル酸及びメタクリル酸メチルのピーク面積が標準溶液のそれぞれのピーク面積のそれぞれ 18 ~ 22% になることを確認する。

システムの性能：標準溶液 20 μ L につき、上記の条件で操作するとき、メタクリル酸、メタクリル酸メチルの順に溶出し、その分離度は 5 以上である。

システムの再現性：標準溶液 20 μ L につき、上記の条件で試験を 6 回繰り返すとき、メタクリル酸及びメタクリル酸メチルのピーク面積の相対標準偏差はそれぞれ 2.0% 以下である。

[主な改正部分の新旧対照表（下線部分は改正部分を示す）]

N-メチル-2-ピロリドン

新	旧
<p>純度試験</p> <p>(2)ヒ素 本品 1.0 g を水 25 mL に溶かし、これを検液とし、試験を行う (2 ppm 以下).</p> <p>(3)類縁物質 本品を試料溶液とする。別に、本品 5 mL を正確に量り、エタノール (99.5) を加えて正確に 100 mL とし、標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液 2 μL につき、次の条件で<u>ガスクロマトグラフィー</u>により試験を行う。それぞれの液の各々のピーク面積を自動積分法により測定するとき、試料溶液の N-メチル-2-ピロリドン以外のピーク面積の合計面積は、標準溶液の N-メチル-2-ピロリドンのピーク面積より大きくない。</p> <p>試験条件</p> <p>検出器：熱伝導度型検出器</p> <p>カラム：内径 0.53 mm、長さ 30 m の石英製キャピラリーカラムの内壁に、<u>ガスクロマトグラフィー用ポリエチレングリコール</u>を 1.0 μm の厚さで被覆したもの。</p> <p>カラム温度：150$^{\circ}$C 付近の一定温度</p> <p>キャリアーガス：ヘリウム</p> <p>流量：N-メチル-2-ピロリドンの保持時間が約 6 分になるように調整する。</p> <p><u>スプリット比：1：20</u></p> <p>面積測定範囲：N-メチル-2-ピロリドンの保持時間の約 3 倍の範囲</p> <p>システムの適合性</p> <p>検出の確認：標準溶液 2 mL を正確に量</p>	<p>純度試験</p> <p>(2)ヒ素 本品 1.0 g を水 25 mL に溶かし、これを検液とし、<u>装置 B を用いる方法</u>により試験を行う (2 ppm 以下).</p> <p>(3)類縁物質 本品を試料溶液とする。別に、本品 5 mL を正確に量り、エタノール (99.5) を加えて正確に 100 mL とし、標準溶液とする。試料溶液及び標準溶液 2 μL につき、次の条件で<u>ガスクロマトグラフ法</u>により試験を行う。それぞれの液の各々のピーク面積を自動積分法により測定するとき、試料溶液の N-メチル-2-ピロリドン以外のピーク面積の合計面積は、標準溶液の N-メチル-2-ピロリドンのピーク面積より大きくない。</p> <p>試験条件</p> <p>検出器：熱伝導度型検出器</p> <p><u>注入方法：スプリット注入法 (スプリット比 1：20)</u></p> <p>カラム：内径 0.53 mm、長さ 30 m の石英製キャピラリーカラムの内壁に、<u>ガスクロマトグラフ用ポリエチレングリコール</u>を 1.0 μm の厚さで被覆したもの。</p> <p>カラム温度：150$^{\circ}$C 付近の一定温度</p> <p>キャリアーガス：ヘリウム</p> <p>流量：N-メチル-2-ピロリドンの保持時間が約 6 分になるように調整する。</p> <p>面積測定範囲：N-メチル-2-ピロリドンの保持時間の約 3 倍の範囲</p> <p>システムの適合性</p>

<p>り、エタノール (99.5) を加えて正確に 10 mL とする。これをシステム適合性試験用溶液とする。この液 2 μL から得た <i>N</i>-メチル-2-ピロリドンのピーク面積が、標準溶液 2 μL から得た <i>N</i>-メチル-2-ピロリドンのピーク面積の 18 ~ 22 % になることを確認する。</p> <p>システムの性能：標準溶液 2 μL につき、上記の条件で操作するとき、エタノール、<i>N</i>-メチル-2-ピロリドンの順に流出し、その分離度は 5 以上である。</p> <p>システムの再現性：標準溶液 2 μL につき、上記の条件で試験を 6 回繰り返すとき、<i>N</i>-メチル-2-ピロリドンのピーク面積の相対標準偏差は 3.0 % 以下である。</p>	<p>検出の確認：試料溶液 2 mL を正確に量り、エタノール (99.5) を加えて正確に 10 mL とする。これをシステム適合性試験用溶液とする。この液 2 μL から得た <i>N</i>-メチル-2-ピロリドンのピーク面積が、標準溶液 2 μL から得た <i>N</i>-メチル-2-ピロリドンのピーク面積の 18~22 % になることを確認する。</p> <p>システムの性能：標準溶液 2 μL につき、上記の条件で操作するとき、エタノール、<i>N</i>-メチル-2-ピロリドンの順に流出し、その分離度は 5 以上である。</p> <p>システムの再現性：標準溶液 2 μL につき、上記の条件で試験を 6 回繰り返すとき、<i>N</i>-メチル-2-ピロリドンのピーク面積の相対標準偏差は 3.0 % 以下である。</p>
--	---