家庭用品中の有害物質試験法

I 通則

- 1. 本試験法は、「有害物質を含有する家庭用品の規制に関する法律施行規則」(昭和 49 年厚令第 34 号)で定める有害物質の定性及び定量を目的とした試験を行う際の試験方法を収載したものである。
- 2. 試験法各条に掲げる試験法(以下「規定試験法」という。)に代わる方法で、それが規定試験法以上の精度のある場合には、その試験法を用いることができる。ただし、その結果について疑いのある場合には、規定試験法で最終の判定を行う。
- II 各試験法 別記のとおり。

アゾ化合物(化学的変化により容易に 4-アミノジフェニル、オルトーアニシジン、オルトートルイジン、4ークロロー2ーメチルアニリン、2, 4ージアミノアニソール、4, 4′ージアミノジフェニルエーテル、4, 4′ージアミノジフェニルスルフィド、4, 4′ージアミノー3, 3′ージメチルジフェニルメタン、2, 4ージアミノトルエン、3, 3′ージクロロー4, 4′ージアミノジフェニルメタン、3, 3′ージクロロベンジジン、2, 4ージメチルアニリン、2, 6ージメチルアニリン、3, 3′ージメチルベンジジン(別名オルトートリジン)、3, 3′ージメトキシベンジジン、2, 4, 5ートリメチルアニリン、2ーナフチルアミン(別名ベーターナフチルアミン)、パラークロロアニリン、ベンジジン、2ーメチルー4ー(2ートリルアゾ)アニリン、2ーメチルー5ーニトロアニリン、4, 4′ーメチレンジアニリン又は2ーメトキシー5ーメチルアニリンを生成するものに限る。)(1)

1. 対象家庭用品

アゾ化合物を含有する染料が使用されている繊維製品のうち、おしめ、おしめカバー、下着、寝衣、手袋、くつした、中衣、外衣、帽子、寝具、床敷物、テーブル掛け、えり飾り、ハンカチーフ並びにタオル、バスマット及び関連製品

2. 試験法

左に掲げる家庭用品は、次の試験法による試験に適合しなければならない。

(1) 試料の調製

ア 分散染料が使用されていない繊維製品の場合

天然繊維のみから構成されている繊維製品又は分散染料が使用されていない化学 繊維から構成されている繊維製品は、身体と接触する繊維(白色の繊維を除く。)の部 分を細かく切ったものを試料とする。

イ 分散染料が使用されている繊維製品の場合

分散染料が使用されている若しくはその可能性がある化学繊維から構成されている繊維製品又はそのような化学繊維から構成されている部分が天然繊維から構成されている部分と分離できない繊維製品は、身体と接触する繊維(白色の繊維を除く。)の部分を細長く短冊状に切ったものを試料とする。

(2) 試験溶液の調製

ア 分散染料が使用されていない繊維製品の場合

(1) アによって得た試料 1.0 g をガラス製で密せんできる容器(以下 「反応容器」 という。)に正確に量り採り、メタノール 2 mL を加える。次に、あらかじめ 70℃に 加温したクエン酸緩衝液 15 mL を反応容器に入れ密せんし、70±2℃で 30 分間加温 する。次に、亜ジチオン酸ナトリウム水溶液 3 mL を加えて、密せんし激しく振り混 ぜた後、70±2°Cで30分間加温する。次に、反応容器を2分以内に20~25°Cまで冷 却する。次に、水酸化ナトリウム水溶液 0.2 mL を加え、激しく振り混ぜた後、ケイ ソウ土カラムに流し込み、15 分間放置する。 次に、メチル-tert-ブチルエーテル 10 mL を反応容器に入れ、激しく振り混ぜ、そのメチルーtert-ブチルエーテルを残留 物とともに、ケイソウ土カラムに流し込み、溶出液をナス型フラスコ等に採る。更に、 メチルーtertーブチルエーテル 10 mL で反応容器を洗い、その洗液をケイソウ土カラ ムに流し込み、溶出液を当該ナス型フラスコ等に採る。次に、メチルーtertーブチル エーテル 60 mL をケイソウ土カラムに流し込み、溶出液を当該ナス型フラスコ等に 採る。この溶出液について、ロータリーエバポレーターを用いて 50℃以下で乾固し ないように約1 mL まで濃縮する。これをメスフラスコに移しメチルーtertーブチル エーテルを加えて 2~10 mL の範囲で一定量に正確に定容したものを試験溶液とす る。

イ 分散染料が使用されている繊維製品の場合

<u>(1)イ</u>によって得た試料 1.0gを正確に量り採り、還流冷却器内に、沸騰した抽出液に直接触れないよう、かつ、冷却凝縮した抽出液が十分に試料に浸潤するように、試料を宙づりに設置する。ナス型フラスコ等に抽出溶媒としてクロロベンゼンを 25 mL 以上加えて加温し、クロロベンゼンが沸騰し、凝縮し、抽出が開始してから 30 分間還流を行う。還流後、この抽出液を 20~25℃まで冷却したのち、ロータリーエバポレーターを用いて 45~60℃で少量の残さになるまで濃縮する。その後、メタノール 1 mL ずつ 2 回に分けてこれを反応容器に移す。その際、1 回ごとに超音波浴を用いて染料を分散させる。更に、試料を還流冷却器内から取り出し、試料が完全に脱色されている場合には試料を破棄する。また、試料が脱色されていない場合には、nーペンタン又はメチルーtertーブチルエーテルを用いて試料に残留するクロロベンゼンを洗い、除去し、乾燥させた後、細かく切り、反応容器に加える。次に、あらか

じめ 70℃に加温したクエン酸緩衝液 15 mL を反応容器に入れ密せんし、70±2℃で 30 分間加温する。次に、亜ジチオン酸ナトリウム水溶液 3 mL を加えて、密せんし、激しく振り混ぜた後、70±2℃で 30 分間加温する。次に、反応容器を 2 分以内に 20~25℃まで冷却する。次に、水酸化ナトリウム水溶液 0.2 mL を加え、激しく振り混ぜた後、ケイソウ土カラムに流し込み、15 分間放置する。次に、メチルーtertーブチルエーテル 10 mL を反応容器に入れ激しく振り混ぜ、そのメチルーtertーブチルエーテルを残留物とともに、ケイソウ土カラムに流し込み、溶出液をナス型フラスコ等に採る。更に、メチルーtertーブチルエーテル 10 mL で反応容器を洗い、その洗液をケイソウ土カラムに流し込み、溶出液を当該ナス型フラスコ等に採る。次に、メチルーtertーブチルエーテル 60 mL をケイソウ土カラムに流し込み、溶出液を当該ナス型フラスコ等に採る。この溶出液について、ロータリーエバポレーターを用いて 50℃以下で乾固しないように約 1 mL まで濃縮する。これをメスフラスコに移しメチルーtertーブチルエーテルを加えて 2~10 mL の範囲で一定量に正確に定容したものを試験溶液とする。

(3) 試験

ガスクロマトグラフ質量分析計を用いる。標準液及び試験溶液をそれぞれ正確に 1 mL 試験管に採り、内部標準液 50 μL を加え混ぜ合わせた後、それぞれの試験管から 1~2 μLを採り、次の操作条件で試験を行う。このとき、それぞれの試験管からの採取量は同 量とする。試験溶液を測定し、得られたクロマトグラム上で、標準液の 4-アミノジフェ ニル、オルト-アニシジン、オルトートルイジン、4-クロロ-2-メチルアニリン、2、 4-ジアミノア二ソール、4, 4' -ジアミノジフェニルエーテル、4, 4' -ジアミノジフ ェニルスルフィド、4, 4' -ジアミノ-3, 3' -ジメチルジフェニルメタン、2, 4-ジア ミノトルエン、3, 3' -ジクロロ-4, 4' -ジアミノジフェニルメタン、<math>3, 3' -ジクロロベンジジン、2, 4ージメチルアニリン、2, 6ージメチルアニリン、3, 3′ージメチルベ ンジジン(別名オルトートリジン)、3,3′ージメトキシベンジジン、2,4,5-トリメチ ルアニリン、2-ナフチルアミン(別名ベータ-ナフチルアミン)、パラ-クロロアニリン、 ベンジジン、4, 4′ーメチレンジアニリン又は 2-メトキシ-5-メチルアニリン(以下 「4 -アミノジフェニル等」という。)のそれぞれのモニターイオンのピークと保持時間が一 致するピークが存在する場合には、4-アミノジフェニル等のそれぞれに相当するピーク 面積の内部標準物質のピーク面積に対する比(Rt)を求める。 同時に、 標準液において得ら れたクロマトグラム上での 4-アミノジフェニル等のそれぞれのピーク面積の内部標準 物質のピーク面積に対する比(Rs)を求める。このとき、次式により計算する試料 1 g につ いての 4-アミノジフェニル等のそれぞれの量は、30μg 以下でなければならないを計算 する。

試料 1 g についての 4-アミノジフェニル等のそれぞれの含有量(μ g)= $K \times (Rt/Rs) \times$

試験溶液の液量(mL)×(1/試料採取量(g))

ただし、K:4-アミノジフェニル等のそれぞれの標準液中の濃度(μ g/mL) 操作条件

原則として、次の条件で操作すべきであるが、使用する装置、カラム等により、クロマトグラム上で確認試験の対象となった物質とそれ以外の物質のピークが重複しないような条件を適切に選択することが望ましい。

カラム管 内径 0.25 mm、長さ 30 m、膜厚 $0.25 \mu \text{ m}$ の 35%フェニルメチルポリシロキサンを液相とするキャピラリーカラムを用いる。

カラム温度 55℃で 5 分間保持し、その後 230℃まで毎分 15℃で昇温した後、290℃まで毎分 5℃で昇温し、更に 310℃まで毎分 20℃で昇温させ、310℃に到達後、5 分間保持する。

試験溶液注入口温度 250℃

キャリヤーガス 高純度へリウムを用いる。4ーアミノジフェニルが約 17~18 分、オルトーアニシジンが約 11.5~12.5 分、オルトートルイジンが約 10~11 分、4-クロロー2-メチルアニリンが約 13~14 分、2、4-ジアミノアニソールが約 15~16 分、4、4′ージアミノジフェニルエーテル、ベンジジン及び 4、4′ーメチレンジアニリンが約 22~23 分、4、4′ージアミノジフェニルスルフィドが約 26~27 分、4、4′ージアミノ・フェニルメタンが約 24~25 分、2、4-ジアミノトルエンが約 14~15 分、3、3′ージクロロー4、4′ージアミノジフェニルメタン、3、3′ージクロロベンジジン及び 3、3′ージメトキシベンジジンが約 26.5~27.5 分、2、4ージメチルアニリン及び 2、6ージメチルアニリンが約 11~12 分、3、3′ージメチルベンジジン(別名オルトートリジン)が約 24.5~25.5 分、2、4、5ートリメチルアニリン及び 2-メトキシー5-メチルアニリンが約 12.5~13.5 分、2-ナフチルアミン(別名ベーターナフチルアミン)が約 15.5~16.5 分並びにパラークロロアニリンが約 12~13 分(以下「4-アミノジフェニル等の保持時間」という。)で流出する流速に調整する。

注入方法 スプリットレス又はスプリット

モニターイオン 原則として「4-アミノジフェニル 169」、「オルトーアニシジン 123」、「オルトートルイジン 106」、「4-クロロー2-メチルアニリン 141」、「2, 4-ジアミノアニソール 123」、「4, 4' -ジアミノジフェニルエーテル 200」、「4, 4' -ジアミノジフェニルスルフィド 216」、「4, 4' -ジアミノー3, 3' -ジメチルジフェニルメタン 226」、「2, 4-ジアミノトルエン 121」、「3, 3' -ジクロロー4, 4' -ジアミノジフェニルメタン 266」、「3, 3' -ジクロロベンジジン 252」、「2, 4-ジメチルアニリン 121」、「2, 6-ジメチルアニリン 121」、「3, 3' -ジメチルベンジジン(別名オルトートリジン)212」、「3, 3' -ジメトキシベンジジン 244」、「2, 4, 5-トリメチルアニリン 120」、「2-ナフチルアミン(別名ベーターナフチルアミン)115」、「3-

クロロアニリン 127」、「ベンジジン 184」、「4, 4′ -メチレンジアニリン 198」及び「2-メトキシ-5-メチルアニリン 137」(以下「4-アミノジフェニル等のモニターイオン」という。)を選択すべきであるが、使用する装置、カラム等により、対象とする物質に特異性が高く、かつ、イオン強度が高いフラグメントイオンを適切に選択する。

(4) 確認試験

<u>(3)</u>において、試料 1g についての 4- アミノジフェニル等のそれぞれの量が一成分でも $30~\mu g$ を超えて検出された場合には、次のア及びイの試験により、これが 4- アミノジフェニル等のそれぞれによるものであることを確認しなければならない。

ア ガスクロマトグラフ質量分析法

<u>(2)</u> によって得た試験溶液をガスクロマトグラフ質量分析法において、(2) によって得た試験溶液をスキャンモード(範囲 $[m/z] = 60 \sim 300$)で測定して得られた 4-アミノジフェニル等のそれぞれのマススペクトルと、標準液を同様にして測定した際のマススペクトルが一致することをか確認しなければならないする。

イ 高速液体クロマトグラフ法

<u>(2)</u>によって得た試験溶液及び標準液をそれぞれ一定量採り、不活性ガス気流下でメチルーtertーブチルエーテルを除去後、一定量のメタノールに溶解させる。このメタノール溶液から $5\sim20~\mu$ L 採り、次の操作条件で試験を行う。試験溶液のクロマトグラム上に、標準液のピークと保持時間が一致するピークが存在するか確認する しなくてはならない。

操作条件

原則として、次の条件で操作すべきであるが、使用する装置、カラム等により、クロマトグラム上で 4-アミノジフェニル等とそれ以外の物質のピークが重複しないような条件を適切に選択することが望ましい。

カラム管 内径 $4.6 \mu m$ m、長さ 150 mm のステンレス管<u>にを用いる。カラム充填</u> 剤 一粒径 $3\sim5 \mu m$ のオクタデシルシリル化シリカゲルを<u>充填したものを</u>用いる。 カラム温度 $30\sim40^{\circ}$ C

検出器 紫外可視検出器

検出波長 240、280、305、380 nm 等

移動相 溶離液 1:溶離液 2=90:10 の状態から 22.5 分間かけて直線的に溶離液 1:溶離液 2=45:55 とし、その後、5 分間かけて直線的に溶離液 1:溶離液 2=5:95 とした後、溶離液 1:溶離液 2=5:95 で 1 分間保持する。次いで、0.5 分間かけて直線的に溶離液 1:溶離液 2=90:10 とし、溶離液 1:溶離液 2=90:10 で 6 分間保持する。

流速 毎分 0.6 mL で 27.5 分間保持した後、1 分間かけて直線的に毎分 2 mL とす

る。その後、2.5 分間かけて直線的に毎分 $0.6\,\mathrm{mL}$ とし、毎分 $0.6\,\mathrm{mL}$ で $4\,\mathrm{分間保}$ 持する。

(5) 試薬、標準液等

ア メチルーtertーブチルエーテル

産業標準化法(昭和 24 年法律第 185 号)に基づく日本産業規格(以下「日本産業規格」 という。)試薬特級を用いる。

イ クロロベンゼン

日本産業規格試薬特級を用いる。

ウメタノール

日本産業規格試薬特級を用いる。

エ nーペンタン

日本産業規格試薬特級を用いる。

オ 水酸化ナトリウム水溶液

水酸化ナトリウム(日本産業規格試薬特級)10 g を精製水 90 mL に溶解させたものを用いる。

カ精製水

日本薬局方精製水を用いる。

キ クエン酸緩衝液

クエン酸一水和物(日本産業規格試薬特級)12.526 g 及び水酸化ナトリウム(日本産業 規格試薬特級)6.320 g を精製水に溶かし、1,000 mL とする。この緩衝液はクエン酸として $0.06 \; \text{mol/L}$ 、 $pH=6.0 \; \text{である}$ 。

ク 亜ジチオン酸ナトリウム水溶液

亜ジチオン酸ナトリウム(日本産業規格試薬特級)20gを精製水に溶かし、100 mLとしたものを用いる。用時調製する。

ケ ケイソウ土カラム

内径 25~30 mm、長さ 130~150 mm で先端にガラスフィルター等が装着されたガラス又はポリプロピレン製カラムにケイソウ土 20 g を詰めたものを用いる。自ら充填するか、同等の充填済み製品を使用する。

コ 標準液

4-アミノジフェニル等のそれぞれ $10\,\mathrm{mg}$ を正確に量り採り、メタノールを加えて溶解し正確に $10\,\mathrm{mL}$ とする。ここから $1\,\mathrm{mL}$ を採り、メタノールで正確に $10\,\mathrm{mL}$ とする。その $3\,\mathrm{mL}$ を正確に採り、メチルーtert-ブチルエーテルで正確に $10\,\mathrm{mL}$ とする。更に、ここから $1\,\mathrm{mL}$ を正確に採り、メチルーtert-ブチルエーテルで正確に (2) によって得た試験溶液の液量と同じ容量に定容したものを標準液とする。ただし、同等の調製済み製品及び調製済み混合製品を使用してもよい。

サ 内部標準液

内部標準物質として、そのモニターイオンが対象物質に含有される他の芳香族アミン等のフラグメントイオンとクロマトグラム上で重複しないようなものを選択する。ナフタレン $-d_8$ 、ベンジジン $-d_8$ 、アントラセン $-d_{10}$ 等が使用できる。その内部標準物質 10~mg を正確に採り、メタノールで正確に 10~mL とする。その 2~mL を採り、メチルーtert-ブチルエーテルで正確に 10~mL とする。更に、その $1\sim5~mL$ を採り、メチルーtert-ブチルエーテルで正確に 10~mL としたものを内部標準液とする。

シ 溶離液1

リン酸二水素カリウム 0.68 g を精製水に溶解し全量を 1,000 mL とした後に、測定対象物質の分析の妨害となる物質を含まないメタノール 150 mL を加えたものを溶離液 1とする。

ス 溶離液 2

測定対象物質の分析の妨害となる物質を含まないメタノールを溶離液2とする。

セ 高純度ヘリウム

純度 99.999%以上のものを用いる。

アゾ化合物 (化学的変化により容易に 4-アミノジフェニル、オルト-アニシジン、オルトートルイジン、4ークロロー2ーメチルアニリン、2、4ージアミノアニソール、4、4′ージアミノジフェニルエーテル、4、4′ージアミノジフェニルスルフィド、4、4′ージアミノ・3、3′ージメチルジフェニルメタン、2、4ージアミノトルエン、3、3′ージクロロー4、4′ージアミノジフェニルメタン、3、3′ージクロロベンジジン、2、4ージメチルアニリン、2、6ージメチルアニリン、3、3′ージメチルベンジジン(別名オルトートリジン)、3、3′ージメトキシベンジジン、2、4、5ートリメチルアニリン、2ーナフチルアミン(別名ベーターナフチルアミン)、パラークロロアニリン、ベンジジン、2ーメチルー4ー(2ートリルアゾ)アニリン、2ーメチルー5ーニトロアニリン、4、4′ーメチレンジアニリン又は2ーメトキシー5ーメチルアニリンを生成するものに限る。)

(2)

1. 対象家庭用品

アゾ化合物を含有する染料が使用されている革製品(毛皮製品を含む。)のうち、下着、手袋、中衣、外衣、帽子及び床敷物

2. 試験法

左に掲げる家庭用品は、次の試験法による試験に適合しなければならない。

(1) 試験溶液の調製

 し、残留 n − ヘキサンを完全に除去する。次に、あらかじめ 70℃に加温したクエン酸緩衝液 17 mL を反応容器に入れ密せんし、手で振とうした後、70±2℃で 25 分間加温する。次に、亜ジチオン酸ナトリウム水溶液 1.5 mL を加え、70±2℃で 10 分間加温する。更に亜ジチオン酸ナトリウム水溶液 1.5 mL を加え、70±2℃で 10 分間加温する。その後、反応容器を 2 分以内に 20~25℃まで冷却する。この液をケイソウ土カラムに流し込み、15 分間放置する。また、メチルーtertーブチルエーテル 5 mL 及び水酸化ナトリウム・メタノール溶液 1 mL を反応容器に入れ激しく振り混ぜた後、ケイソウ土カラムに流し込む。更に、メチルーtertーブチルエーテル 15 mL を反応容器に入れ、反応容器と残留物を洗い、洗液をケイソウ土カラムに流し込み、溶出液をナス型フラスコ等に採る。更に、メチルーtertーブチルエーテル 20 mL を反応容器に入れ同様に洗った後、その洗液をケイソウ土カラムに流し込み、溶出液を当該ナス型フラスコ等に採る。次に、メチルーtertーブチルエーテル 40 mL をケイソウ土カラムに流し込み、溶出液を当該ナス型フラスコ等に採る。この溶出液について、ロータリーエバポレーターを用いて 50℃以下で乾固しないように約 1 mL まで濃縮する。これをメスフラスコに移しメチルーtertーブチルエーテルを加えて 2~10 mL の範囲で一定量に正確に定容したものを試験溶液とする。

(2) 試験

ガスクロマトグラフ質量分析計を用いる。標準液及び試験溶液をそれぞれ正確に $1\,\mathrm{mL}$ 試験管に採り、内部標準液 $50\,\mu\mathrm{L}$ を加え混ぜ合わせた後、それぞれの試験管から $1{\sim}2\,\mu\mathrm{L}$ を採り、次の操作条件で試験を行う。このとき、それぞれの試験管からの採取量は同量とする。試験溶液を測定し、得られたクロマトグラム上で、標準液の $4{-}$ アミノジフェニル等それぞれのモニターイオンのピークと保持時間が一致するピークが存在する場合には、 $4{-}$ アミノジフェニル等それぞれに相当するピーク面積の内部標準物質のピーク面積に対する比(Rt)を求める。同時に、標準液において得られたクロマトグラム上での $4{-}$ アミノジフェニル等それぞれのピーク面積の内部標準物質のピーク面積に対する比(Rs) を求める。このとき、次式により計算する試料 1g についての $4{-}$ アミノジフェニル等のそれぞれの量は $30\,\mu\mathrm{g}$ 以下でなければならないを計算する。

試料 1 g についての 4-アミノジフェニル等のそれぞれの含有量(μ g)=K×(Rt/Rs)×試験溶液の液量(mL)×(1/試料採取量(g))

ただし、K: 標準液の 4- アミノジフェニル等それぞれの濃度(μ g/mL) 操作条件

原則として、次の条件で操作すべきであるが、使用する装置、カラム等により、クロマトグラム上で確認試験の対象となった物質とそれ以外の物質のピークが重複しないような条件を適切に選択することが望ましい。

カラム管 内径 0.25 mm、長さ 30 m、膜厚 $0.25 \mu \text{ m}$ の 35%フェニルメチルポリシロキサンを液相とするキャピラリーカラムを用いる。

カラム温度 55°Cで 5 分間保持し、その後 230°Cまで毎分 15°Cで昇温した後、290°Cまで毎分 5°Cで昇温し、更に 310°Cまで毎分 20°Cで昇温させ、310°Cに到達後、5 分間保持する。

試験溶液注入口温度 250℃

キャリヤーガス 高純度ヘリウムを用いる。4-アミノジフェニル等の保持時間で流出 する流速に調整する。

注入方法 スプリットレス又はスプリット

モニターイオン 原則として 4-アミノジフェニル等のモニターイオンを選択すべき であるが、使用する装置、カラム等により、対象とする物質に特異性が高く、かつ、イオン強度が高いフラグメントイオンを適切に選択する。

(3) 確認試験

<u>(2)</u>において、試料 1g についての 4-アミノジフェニル等それぞれの量が一成分でも $30~\mu g$ を超えて検出された場合には、次のア及びイの試験により、これが 4-アミノジフェニル等それぞれによるものであることを確認しなければならない。

ア ガスクロマトグラフ質量分析法

<u>(1)によって得た試験溶液を</u>ガスクロマトグラフ質量分析法において、(1)によって得た試験溶液をスキャンモード(範囲 $[m/z] = 60 \sim 300$)で測定して得られた 4-アミノジフェニル等のそれぞれのマススペクトルと、標準液を同様にして測定した際のマススペクトルが一致することをか確認しなければならないする。

イ 高速液体クロマトグラフ法

<u>(1)</u>によって得た試験溶液及び標準液をそれぞれ一定量採り、不活性ガス気流下でメチルーtertーブチルエーテルを除去後、一定量のメタノールに溶解させる。このメタノール溶液から $5\sim20~\mu$ L採り、次の操作条件で試験を行う。試験溶液のクロマトグラム上に、標準液のピークと保持時間が一致するピークが存在しなくてはならないするか確認する。

操作条件

原則として、次の条件で操作すべきであるが、使用する装置、カラム等により、クロマトグラム上で確認試験の対象となった物質とそれ以外の物質のピークが重複しないような条件を適切に選択することが望ましい。

カラム管 内径 $4.6 \mu m$ m、長さ 150 mm のステンレス管 <u>に粒径 $3\sim5 \mu m$ のオクタデ</u>シルシリル化シリカゲルを充填したものを用いる。を用いる。

カラム温度 30~40℃

検出器 紫外可視検出器

検出波長 240、280、305、380 nm 等

移動相 溶離液 1:溶離液 2=90:10 の状態から 22.5 分間かけて直線的に溶離液 1:溶離液 2=45:55 とし、その後、5 分間かけて直線的に溶離液 1:溶離液 2=5:95 とした後、溶離液 1:溶離液 2=5:95 で 1 分間保持する。次いで、0.5 分間かけて直線的に溶離液 1:溶離液 2=90:10 とし、溶離液 1:溶離液 2=90:10 で 6 分間保持する。

流速 毎分 0.6 mL で 27.5 分間保持した後、1 分間かけて直線的に毎分 2 mL とする。 その後、2.5 分間かけて直線的に毎分 0.6 mL とし、毎分 0.6 mL で 4 分間保持する。

(4) 試薬、標準液等

ア メチルーtertーブチルエーテル 日本産業規格試薬特級を用いる。

イ メタノール

日本産業規格試薬特級を用いる。

ウ n-ヘキサン

日本産業規格試薬特級を用いる。

エ 水酸化ナトリウム・メタノール溶液

水酸化ナトリウム(日本産業規格試薬特級)20 g をメタノール(日本産業規格試薬特級)100 mL に溶解したものを用いる。

才 精製水

日本薬局方精製水を用いる。

カ クエン酸緩衝液

クエン酸一水和物(日本産業規格試薬特級)12.526 g 及び水酸化ナトリウム(日本産業規格試薬特級)6.320 g を精製水に溶かし、1,000 mL とする。この緩衝液はクエン酸として 0.06 mol/L、 $\mathrm{pH}=6.0$ である。

キ 亜ジチオン酸ナトリウム水溶液

亜ジチオン酸ナトリウム(日本産業規格試薬特級)20gを精製水に溶かし、100 mL としたものを用いる。用時調製する。

クケイソウ土カラム

内径 25~30 mm、長さ 130~150 mm で先端にガラスフィルター等が装着されたガラス又はポリプロピレン製カラムにケイソウ土 20 g を詰めたものを用いる。自ら充填するか、同等の充填済み製品を使用する。

ケ 標準液

4-アミノジフェニル等のそれぞれ $10\,\mathrm{mg}$ を正確に量り採り、メタノールを加えて溶解し正確に $10\,\mathrm{mL}$ とする。ここから $1\,\mathrm{mL}$ を採り、メタノールで正確に $10\,\mathrm{mL}$ とする。その $3\,\mathrm{mL}$ を正確に採り、メチルーtertーブチルエーテルで正確に $10\,\mathrm{mL}$ とする。更に、ここから $1\,\mathrm{mL}$ を正確に採り、メチルーtertーブチルエーテルで正確に(1)によって

得た試験溶液の液量と同じ容量に定容したものを標準液とする。ただし、同等の調製済み製品及び調製済み混合製品を使用してもよい。

コ 内部標準液

内部標準物質として、そのモニターイオンが対象物質に含有される他の芳香族アミン等のフラグメントイオンとクロマトグラム上で重複しないようなものを選択する。ナフタレン $-d_8$ 、ベンジジン $-d_8$ 、アントラセン $-d_{10}$ 等が使用できる。その内部標準物質 10 mg を正確に採り、メタノールで正確に 10 mL とする。その 2 mL を採り、メチルーtert-ブチルエーテルで正確に 10 mL とする。更に、その $1\sim5 \text{ mL}$ を採り、メチルーtert-ブチルエーテルで正確に 10 mL としたものを内部標準液とする。

カ 溶離液1

リン酸二水素カリウム 0.68 g を精製水に溶解し全量を 1,000 mL とした後に、測定対象物質の分析の妨害となる物質を含まないメタノール 150 mL を加えたものを溶離液 1とする。

キ 溶離液2

測定対象物質の分析の妨害となる物質を含まないメタノールを溶離液 2 とする。

ケ 高純度ヘリウム

純度 99.999%以上のものを用いる。

アゾ化合物(化学的変化により容易にパラーフェニルアゾアニリンを生成するも

のに限る。)(1)

1. 対象家庭用品

アゾ化合物を含有する染料が使用されている繊維製品のうち、おしめ、おしめカバー、下着、寝衣、手袋、くつした、中衣、外衣、帽子、寝具、床敷物、テーブル掛け、えり飾り、ハンカチーフ並びにタオル、バスマット及び関連製品

2. 試験法

左に掲げる家庭用品は、次の試験法による試験に適合しなければならない。

(1) 試料の調製

ア 分散染料が使用されていない繊維製品の場合

天然繊維のみから構成されている繊維製品又は分散染料が使用されていない化学繊維から構成されている繊維製品は、身体と接触する繊維(白色の繊維を除く。)の部分を細かく切ったものを試料とする。

イ 分散染料が使用されている繊維製品の場合

分散染料が使用されている若しくはその可能性がある化学繊維から構成されている 繊維製品又はそのような化学繊維から構成されている部分が天然繊維から構成されて いる部分と分離できない繊維製品は、身体と接触する繊維(白色の繊維を除く。)の部分 を細長く短冊状に切ったものを試料とする。

(2) 試験溶液の調製

ア 分散染料が使用されていない繊維製品の場合

<u>(1)ア</u>によって得た試料 1.0 g を反応容器に正確に量り採り、メタノール 2 mL を加える。次に、あらかじめ 70° Cに加温したクエン酸緩衝液 15 mL を反応容器に入れ密せんし、 $70\pm2^{\circ}$ Cで 30 分間加温する。次に、亜ジチオン酸ナトリウム水溶液 3 mL を加え、密せんし激しく振り混ぜた後、 $70\pm2^{\circ}$ Cで 30 分間加温する。次に、反応容器を 2 分以内に $20\sim25^{\circ}$ Cまで冷却する。次に、10% 水酸化ナトリウム水溶液 0.2 mL を加え、激しく振り混ぜた後、ケイソウ土カラムに流し込み、15 分間放置する。次に、メチルーtertーブチルエーテル 10 mL を反応容器に入れ、激しく振り混ぜ、そのメチルーtertーブチルエーテルを残留物とともに、ケイソウ土カラムに流し込み、溶出液をナス型フラスコ等に採る。更に、メチルーtertーブチルエーテル 10 mL で反応容器を洗い、その洗液をケイソウ土カラムに流し込み、溶出液を当該ナス型フラスコ等に採る。次に、メチルーtertーブチルエーテル 10 mL をケイソウ土カラムに流し込み、溶出液を当該ナス型フラスコ等に採る。この溶出液について、ロータリーエバポレーターを用いて 10 C 以下で乾固しないように約 1 mL まで濃縮する。これをメスフラスコに移しメチルー

tert – ブチルエーテルを加えて $2\sim10~\text{mL}$ の範囲で一定量に正確に定容したものを試験溶液とする。

イ 分散染料が使用されている繊維製品の場合

(1)イによって得た試料 1.0 g を正確に量り採り、還流冷却器内に、沸騰した抽出 液に直接触れないよう、かつ、冷却凝縮した抽出液が十分に試料に浸潤するように、試 料を宙づりに設置する。ナス型フラスコ等に抽出溶媒としてクロロベンゼンを 25 mL 以上加えて加温し、クロロベンゼンが沸騰し、凝縮し、抽出が開始してから 30 分間還 流を行う。還流後、この抽出液を 20~25℃まで冷却したのち、ロータリーエバポレー ターを用いて 45~60℃で少量の残さになるまで濃縮する。その後、メタノール 1 mL ずつ2回に分けてこれを反応容器に移す。その際、1回ごとに超音波浴を用いて染料を 分散させる。更に、試料を還流冷却器内から取り出し、試料が完全に脱色されている場 合には試料を破棄する。また、試料が脱色されていない場合には、n-ペンタン又はメ チル-tert-ブチルエーテルを用いて試料に残留するクロロベンゼンを洗い、除去し、 乾燥させた後、細かく切り、反応容器に加える。次に、あらかじめ 70℃に加温したク エン酸緩衝液 15 mL を反応容器に入れ密せんし、70±2℃で 30 分間加温する。次に、 亜ジチオン酸ナトリウム水溶液 3 mL を加えて、密せんし、激しく振り混ぜた後、 70±2°Cで 30 分間加温する。次に、反応容器を 2 分以内に 20~25°Cまで冷却する。次 に、10%水酸化ナトリウム水溶液 0.2 mL を加え、激しく振り混ぜた後、ケイソウ土カ ラムに流し込み、15 分間放置する。次に、メチルーtert-ブチルエーテル 10 mL を反 応容器に入れ激しく振り混ぜ、そのメチルーtertーブチルエーテルを残留物とともに、 ケイソウ土カラムに流し込み、溶出液をナス型フラスコ等に採る。更に、メチル-tert -ブチルエーテル 10 mL で反応容器を洗い、その洗液をケイソウ土カラムに流し込み、 溶出液を当該ナス型フラスコ等に採る。次に、メチルーtertーブチルエーテル 60 mL を ケイソウ土カラムに流し込み、溶出液を当該ナス型フラスコ等に採る。この溶出液につ いて、ロータリーエバポレーターを用いて 50℃以下で乾固しないように約 1 mL まで 濃縮する。これをメスフラスコに移しメチル-tert-ブチルエーテルを加えて 2~10 mLの範囲で一定量に正確に定容したものを試験溶液とする。

(3) 試験

ガスクロマトグラフ質量分析計を用いる。アニリン・1、 $4-フェニレンジアミン混合標準液及び試験溶液をそれぞれ正確に1 mL 試験管に採り、内部標準液50 <math>\mu$ Lを加え混ぜ合わせた後、それぞれの試験管から $1\sim2$ μ Lを採り、次の操作条件で試験を行う。このとき、それぞれの試験管からの採取量は同量とする。試験溶液を測定し、得られたクロマトグラム上で、アニリン・1、4-フェニレンジアミン混合標準液のアニリン又は1、<math>4-フェニレンジアミンのモニターイオンのピークと保持時間が一致するピークが存在する場合には、アニリン又は1、<math>4-フェニレンジアミンに相当するピーク面積の内部標準物

質のピーク面積に対する比(Rt)を求める。同時に、アニリン・1,4-フェエニレンジアミン混合標準液において得られたクロマトグラム上でのアニリン又は1,4-フェニレンジアミンのピーク面積の内部標準物質のピーク面積に対する比(Rs)を求める。このとき、次式により計算する試料1gについてのアニリン又は1,4-フェニレンジアミンの量が5 μ g未満でなければならない。

ただし、5 μ g 以上の場合には、(4) を行わなければならないう。

試料 1 g についてのアニリン又は 1 , 4 ーフェニレンジアミンの含有量 (μ g) = K × (Rt/Rs)×試験溶液の液量(mL)×(1/試料採取量(g))

ただし、K: アニリン・1, 4-フェニレンジアミン混合標準液におけるアニリン又は 1, 4-フェニレンジアミンの濃度(μ g/mL)

操作条件

原則として、次の条件で操作すべきであるが、使用する装置、カラム等により、クロマトグラム上で確認試験の対象となった物質とそれ以外の物質のピークが重複しないような条件を適切に選択することが望ましい。

カラム管 内径 0.25 mm、長さ 30 m、膜厚 $0.25 \mu \text{ m}$ の 35%フェニルメチルポリシロキサンを液相とするキャピラリーカラムを用いる。

カラム温度 55°Cで 5 分間保持し、その後 230°Cまで毎分 15°Cで昇温した後、290°Cまで毎分 5°Cで昇温し、更に 310°Cまで毎分 20°Cで昇温させ、310°Cに到達後、5 分間保持する。

試験溶液注入口温度 250℃

キャリヤーガス 高純度ヘリウムを用いる。アニリンが約 9~10 分及び 1,4-フェニレンジアミンが約 13~14 分で流出する流速に調整する。

注入方法 スプリットレス又はスプリット

モニターイオン 原則として「アニリン 93」及び「1,4-フェニレンジアミン 108」 を選択すべきであるが、使用する装置、カラム等により、対象とする物質に特異性が 高く、かつ、イオン強度が高いフラグメントイオンを適切に選択する。

(4) 追加試験

ア 分散染料が使用されていない繊維製品の場合

<u>(1)ア</u>によって得た試料 1.0 g を反応容器に正確に量り採る。次に、2%水酸化ナトリウム水溶液 9 mL 及び亜ジチオン酸ナトリウム水溶液 1 mL を加え、密せんし、激しく振り混ぜた後、 $40\pm2^\circ$ Cで 30 分間加温する。次に、反応容器を 1 分以内に 20~25°Cまで冷却する。次に、メチルーtertーブチルエーテル 5 mL を正確に加え、塩化ナトリウム 7 g を加える。この液について、振とう機を用いて 1 秒間に約 5 回の速度で45 分間水平振とうを行う。なお、冷却後から振とう開始までの時間は 5 分を超えないようにする。その後、メチルーtertーブチルエーテル層を分取し、試験溶液とする。こ

の際、必要に応じて遠心分離操作を行ってよい。

イ 分散染料が使用されている繊維製品の場合

(1) イによって得た試料 1.0g を正確に量り採り、還流冷却器内に、沸騰した抽出 液に直接触れないよう、かつ、冷却凝縮した抽出液が十分に試料に浸潤するように、試 料を宙づりに設置する。ナス型フラスコ等に抽出溶媒としてクロロベンゼンを 25 mL 以上加えて加温し、クロロベンゼンが沸騰し、凝縮し、抽出が開始してから 30 分間還 流を行う。還流後、この抽出液を 20~25℃まで冷却したのち、ロータリーエバポレー ターを用いて 45~60℃で少量の残さになるまで濃縮する。その後、メタノール 4 mL を加え、超音波浴を用いて染料を分散させてから反応容器に移す。このナス型フラスコ 等をメタノール 1 mL で洗い、洗液を反応容器に移す。この操作を 3 回繰り返す。この 際、必要に応じて超音波浴を使用する。更に、試料を還流冷却器内から取り出し、試料 が完全に脱色されている場合には試料を破棄する。また、試料が脱色されていない場合 には、n-ペンタン又はメチルーtert-ブチルエーテルを用いて試料に残留するクロロ ベンゼンを洗い、除去し、乾燥させた後、細かく切り、反応容器に加える。次に、2% 水酸化ナトリウム水溶液 9 mL 及び亜ジチオン酸ナトリウム水溶液 1 mL を加え密せん し、激しく振り混ぜた後、40±2℃で 30 分間加温する。次に、反応容器を 1 分以内に 20~25℃まで冷却する。次に、メチルーtertーブチルエーテル 5 mL を正確に加え、塩 化ナトリウム 7g を加える。この液について、振とう機を用いて 1 秒間に約 5 回の速度 で 45 分間水平振とうを行う。なお、冷却後から振とう開始までの時間は 5 分を超えな いようにする。その後、メチルーtertーブチルエーテル層を分取し、試験溶液とする。 この際、必要に応じて遠心分離操作を行ってよい。

ウ試験

ガスクロマトグラフ質量分析計を用いる。パラーフェニルアゾアニリン標準液及び (4) ア又は Λ によって得た試験溶液をそれぞれ 1 mL 試験管に採り、内部標準液 50 μ L を加え混ぜ合わせた後、それぞれの試験管から $1\sim2$ μ L を採り、次の操作条件で試験を行う。このとき、それぞれの試験管からの採取量は同量とする。試験溶液を測定し、得られたクロマトグラム上で、パラーフェニルアゾアニリン標準液のパラーフェニルアゾアニリンのモニターイオンのピークと保持時間が一致するピークが存在する場合には、パラーフェニルアゾアニリンに相当するピーク面積の内部標準物質のピーク面積に対する比(Rt)を求める。同時に、パラーフェニルアゾアニリン標準液において得られたクロマトグラム上でのパラーフェニルアゾアニリンのピーク面積の内部標準物質のピーク面積に対する比(Rs)を求める。このとき、次式により計算する試料 1 g についてのパラーフェニルアゾアニリンの含有量(μ g)=K×(Rt/Rs)×試験溶液の液量(mL)×(1/試料採取量(g))

ただし、 $K: パラーフェニルアゾアニリン標準液の濃度(\mu g/mL)$

操作条件

原則として、次の条件で操作すべきであるが、使用する装置、カラム等により、クロマトグラム上で試験の対象となった物質とそれ以外の物質のピークが重複しないような条件を適切に選択することが望ましい。

カラム管 内径 0.25 mm、長さ 30 m、膜厚 $0.25 \mu \text{ m}$ の 35%フェニルメチルポリシロキサンを液相とするキャピラリーカラムを用いる。

カラム温度 55℃で 5 分間保持し、その後 230℃まで毎分 15℃で昇温した後、290℃ まで毎分 5℃で昇温し、更に 310℃まで毎分 20℃で昇温させ、310℃に到達後、5 分間保持する。

試験溶液注入口温度 250℃

キャリヤーガス 高純度ヘリウムを用いる。パラーフェニルアゾアニリンが約 21~ 22 分で流出する流速に調整する。

注入方法 スプリットレス又はスプリット

モニターイオン 原則として「パラーフェニルアゾアニリン 197」を選択すべきであるが、使用する装置、カラム等により、対象とする物質に特異性が高く、かつ、イオン強度が高いフラグメントイオンを適切に選択する。

(5) 確認試験

<u>(4)</u>において、試料 1 g についてのパラーフェニルアゾアニリンの量が $30~\mu$ g を超えて検出されたときは、次のア及びイの試験により、これがパラーフェニルアゾアニリンによるものであることを確認しなければならない。

ア ガスクロマトグラフ質量分析法

<u>(4) ア又はイによって得た試験溶液を</u>ガスクロマトグラフ質量分析法において(4) ア又はイによって得た試験溶液をスキャンモード(範囲 [m/z] =60~300)で測定して得られたパラーフェニルアゾアニリンのマススペクトルと、パラーフェニルアゾアニリン標準液を同様にして測定した際のマススペクトルが一致するかことを確認しなければならないする。

イ 高速液体クロマトグラフ法

<u>(4) ア又はイ</u>によって得た試験溶液及びパラーフェニルアゾアニリン標準液をそれぞれ一定量採り、不活性ガス気流下でメチルーtertーブチルエーテルを除去後、一定量のメタノールに溶解させる。このメタノール溶液から $5\sim20~\mu$ L 採り、次の操作条件で試験を行う。試験溶液のクロマトグラム上に、パラーフェニルアゾアニリン標準液のピークと保持時間が一致するピークが存在<u>するか確認するしなくてはならない</u>。

操作条件

原則として、次の条件で操作すべきであるが、使用する装置、カラム等により、クロマトグラム上で確認試験の対象となった物質とそれ以外の物質のピークが重複しない

ような条件を適切に選択することが望ましい。

カラム管 内径 $4.6 \mu m$ m、長さ 150 mm のステンレス管 <u>に粒径 $3\sim5 \mu m$ のオクタ</u> デシルシリル化シリカゲルを充填したものを用いる。

カラム充填剤 粒径 3~5μm のオクタデシルシリル化シリカゲルを用いる。

カラム温度 30~40℃

検出器 紫外可視検出器

検出波長 240、280、305、380 nm 等

移動相 溶離液 1: 溶離液 2=90:10 の状態から 22.5 分間かけて直線的に溶離液 1: 溶離液 2=45:55 とし、その後、5 分間かけて直線的に溶離液 1: 溶離液 2=5:95 とした後、溶離液 1: 溶離液 2=5:95 で 1 分間保持する。次いで、0.5 分間かけて直線的に溶離液 1: 溶離液 2=90:10 とし、溶離液 1: 溶離液 2=90:10 で 6 分間保持する。

流速 毎分 0.6 mL で 27.5 分間保持した後、1 分間かけて直線的に毎分 2 mL とする。その後、2.5 分間かけて直線的に毎分 0.6 mL とし、毎分 0.6 mL で 4 分間保持する。

(6) 試薬、標準液等

ア メチルーtertーブチルエーテル

日本産業規格試薬特級を用いる。

イ クロロベンゼン

日本産業規格試薬特級を用いる。

ウ メタノール

日本産業規格試薬特級を用いる。

エ nーペンタン

日本産業規格試薬特級を用いる。

オ 10%水酸化ナトリウム水溶液

水酸化ナトリウム(日本産業規格試薬特級)10 g を精製水 90 mL に溶解させたものを用いる。

カ 2%水酸化ナトリウム水溶液

水酸化ナトリウム(日本産業規格試薬特級)2 g を精製水 98 mL に溶解させたものを用いる。

キ 精製水

日本薬局方精製水を用いる。

ク 塩化ナトリウム

日本産業規格試薬特級を用いる。

ケ クエン酸緩衝液

クエン酸一水和物(日本産業規格試薬特級)12.526 g 及び水酸化ナトリウム(日本産業規格試薬特級)6.320 g を精製水に溶かし、1,000 mL とする。この緩衝液はクエン酸として 0.06 mol/L、pH=6.0 である。

コ 亜ジチオン酸ナトリウム水溶液

亜ジチオン酸ナトリウム(日本産業規格試薬特級)20gを精製水に溶かし、100 mL としたものを用いる。用時調製する。

サケイソウ土カラム

内径 25~30 mm、長さ 130~150 mm で先端にガラスフィルター等が装着されたガラス又はポリプロピレン製カラムにケイソウ土 20 g を詰めたものを用いる。自ら充填するか、同等の充填済み製品を使用する。

シ パラーフェニルアゾアニリン標準液

パラーフェニルアゾアニリン 10~mg を正確に量り採り、メタノールを加えて溶解し 正確に 10~mL とする。ここから 1~mL を採り、メタノールで正確に 10~mL とする。そ の 1~mL を正確に採り、メチルーtertーブチルエーテルで正確に 10~mL とする。更に、 ここから 3~mL を正確に採りメチルーtertーブチルエーテルで正確に 5~mL としたもの をパラーフェニルアゾアニリン標準液とする。

ス 内部標準液

内部標準物質として、そのモニターイオンが対象物質に含有される他の芳香族アミン等のフラグメントイオンとクロマトグラム上で重複しないようなものを選択する。ナフタレンー d_8 、ベンジジンー d_8 、アントラセンー d_{10} 等が使用できる。その内部標準物質を正確に 10 mg 採り、メタノールで正確に 10 mL とする。その 2 mL を採り、メチルーtertーブチルエーテルで正確に 10 mL とする。この溶液を $1 \sim 5 \text{ mL}$ 採り、メチルーtertーブチルエーテルで正確に 10 mL としたものを、内部標準液とする。

セ アニリン・1,4-フェニレンジアミン混合標準液

アニリン及び 1, 4ーフェニレンジアミンそれぞれ $10 \, \mathrm{mg}$ を正確に量り採り、メタノールを加えて溶解し正確に $10 \, \mathrm{mL}$ とする。ここから $1 \, \mathrm{mL}$ を採り、メタノールで正確に $10 \, \mathrm{mL}$ とする。その $0.5 \, \mathrm{mL}$ を正確に採り、メチルー tert ーブチルエーテルで正確に $10 \, \mathrm{mL}$ とする。更に、ここから $1 \, \mathrm{mL}$ を正確に採りメチルー tert ーブチルエーテルで正確に (2) によって得た試験溶液の液量と同じ容量に定容したものをアニリン・1, 4ーフェニレンジアミン混合標準液とする。

ソ 溶離液 1

リン酸二水素カリウム 0.68 g を精製水に溶解し全量を 1,000 mL とした後に、測定対象物質の分析の妨害となる物質を含まないメタノール 150 mL を加えたものを溶離液 1とする。

タ 溶離液2

測定対象物質の分析の妨害となる物質を含まないメタノールを溶離液 2 とする。

チ 高純度ヘリウム純度 99.999%以上のものを用いる。

アゾ化合物(化学的変化により容易にパラー フェニルアゾアニリンを生成する

ものに限る。)(2)

1. 対象家庭用品

アゾ化合物を含有する染料が使用されている革製品(毛皮製品を含む。)のうち、下着、手袋、中衣、外衣、帽子及び床敷物

2. 試験法

左に掲げる家庭用品は、次の試験法による試験に適合しなければならない。

(1) 試験溶液の調製

革試料に接着剤等が使用されている場合には機械的に取り除く。その後、試料を約 1 mm 平方以下に細切する。この試料 1.0 g を正確に量り採り、反応容器に入れる。次に、 $n-\alpha$ キサン 20 mL を加え、 40° Cで 20 分間超音波処理した後、 $n-\alpha$ キサンを除去する。 この操作を更に 1 回繰り返す。次に、反応容器の口を開け、局所排気装置内で一晩放置 し、残留 n-ヘキサンを完全に除去する。次に、あらかじめ 70℃に加温したクエン酸緩 衝液 17 mL を反応容器に入れ密せんし、手で振とうした後、70±2℃で 25 分間加温する。 次に、亜ジチオン酸ナトリウム水溶液 1.5 mL を加え、70±2℃で 10 分間加温する。更に 亜ジチオン酸ナトリウム水溶液 1.5 mL を加え、70±2℃で 10 分間加温する。その後、反 応容器を 2 分以内に 20~25℃まで冷却する。この液をケイソウ土カラムに流し込み、15 分間放置する。また、メチルーtert-ブチルエーテル5 mL 及び水酸化ナトリウム・メタ ノール溶液 1 mL を反応容器に入れ激しく振り混ぜた後、ケイソウ土カラムに流し込む。 更に、メチル-tert-ブチルエーテル 15 mL を反応容器に入れ、反応容器と残留物を洗 い、洗液をケイソウ土カラムに流し込み、溶出液をナス型フラスコ等に採る。更に、メチ ルーtert – ブチルエーテル 20 mL を反応容器に入れ同様に洗った後、その洗液をケイソウ 土カラムに流し込み、溶出液を当該ナス型フラスコ等に採る。次に、メチルーtertーブチ ルエーテル 40 mL をケイソウ土カラムに流し込み、溶出液を当該ナス型フラスコ等に採 る。この溶出液について、ロータリーエバポレーターを用いて 50℃以下で乾固しないよ うに約1 mL まで濃縮する。これをメスフラスコに移しメチルーtertーブチルエーテルを 加えて 2~10 mL の範囲で一定量に正確に定容したものを試験溶液とする。

(2) 試験

ガスクロマトグラフ質量分析計を用いる。アニリン・1、 $4-フェニレンジアミン混合標準液及び試験溶液をそれぞれ正確に 1 mL 試験管に採り、内部標準液 50 <math>\mu$ L を加え混ぜ合わせた後、それぞれの試験管から $1\sim2~\mu$ L を採り、次の操作条件で試験を行う。この

とき、それぞれの試験管からの採取量は同量とする。試験溶液を測定し、得られたクロマトグラム上で、アニリン・1,4-フェニレンジアミン混合標準液のアニリン又は 1,4-フェニレンジアミンのモニターイオンのピークと保持時間が一致するピークが存在する場合には、アニリン又は 1,4-フェニレンジアミンに相当するピーク面積の内部標準物質のピーク面積に対する比(Rt)を求める。同時に、アニリン・1,4-フェニレンジアミン混合標準液において得られたクロマトグラム上でのアニリン又は 1,4-フェニレンジアミンのピーク面積の内部標準物質のピーク面積に対する比(Rs)を求める。このとき、次式により計算する試料 1g についてのアニリン又は 1,4-フェニレンジアミンの量が 5 μ g 未満でなければならない。

ただし、 $5 \mu g$ 以上の場合には、(3)を行うわなければならない。

試料 1 g についてのアニリン又は 1, 4 一フェニレンジアミンの含有量 (μ g)=K× (Rt/Rs)×試験溶液の液量(mL)×(1/試料採取量(g))

ただし、K: アニリン・1, 4-フェニレンジアミン混合標準液におけるアニリン又は 1, 4-フェニレンジアミンの濃度(μ g/mL)

操作条件

原則として、次の条件で操作すべきであるが、使用する装置、カラム等により、クロマトグラム上で試験の対象となった物質とそれ以外の物質のピークが重複しないような条件を適切に選択することが望ましい。

カラム $\hat{\mathbf{e}}$ 内径 $0.25~\mathrm{mm}$ 、長さ $30~\mathrm{m}$ 、膜厚 $0.25~\mu~\mathrm{m}$ の 35%フェニルメチルポリシロキサンを液相とするキャピラリーカラムを用いる。

カラム温度 55°Cで5分間保持し、その後 230°Cまで毎分 15°Cで昇温した後、290°C まで毎分 5°Cで昇温し、更に 310°Cまで毎分 20°Cで昇温させ、310°Cに到達後、5分間保持する。

試験溶液注入口温度 250℃

キャリヤーガス 高純度ヘリウムを用いる。アニリンが約9~10分及び1,4-フェニレンジアミンが約13~14分で流出する流速に調整する。

注入方法 スプリットレス又はスプリット

モニターイオン 原則として「アニリン 93」及び「1,4-フェニレンジアミン 108」 を選択すべきであるが、使用する装置、カラム等により、対象とする物質に特異性 が高く、かつ、イオン強度が高いフラグメントイオンを適切に選択する。

(3) 追加試験

ア 試験溶液の調製

革試料に接着剤等が使用されている場合には機械的に取り除く。その後、試料を約1mm 平方以下に細切する。この試料1.0g を正確に量り採り、反応容器に入れる。次に、 $n-{\sim}$ キサン20 mL を加え、40°Cで20 分間超音波処理した後、 $n-{\sim}$ キサンを除去す

る。この操作を更に 1 回繰り返す。次に、反応容器の口を開け、局所排気装置内で一晩 放置し、残留 n- ペキサンを完全に除去する。2%水酸化ナトリウム水溶液 9 mL 及び 亜ジチオン酸ナトリウム水溶液 1 mL を加え、密せんし、激しく振り混ぜた後、 $40\pm2^\circ$ C で 30 分間加温する。次に、反応容器を 1 分以内に $20\sim25^\circ$ Cまで冷却する。次に、メチルーtert- ブチルエーテル 5mL を正確に加え、塩化ナトリウム 7 g を加える。この液に ついて、振とう機を用いて 1 秒間に 5 回の速度で 45 分間水平振とうを行う。なお、冷却後から振とう開始までの時間は 5 分を超えないようにする。その後、メチルーtert- ブチルエーテル層を分取し、試験溶液とする。この際、必要に応じて遠心分離操作を行ってよい。

イ 試験

ガスクロマトグラフ質量分析計を用いる。パラーフェニルアゾアニリン標準液及び(3)アによって得た試験溶液をそれぞれ 1 mL 試験管に採り、内部標準液 50 μ L を加え混ぜ合わせた後、それぞれの試験管から $1\sim2$ μ L を採り、次の操作条件で試験を行う。このとき、それぞれの試験管からの採取量は同量とする。試験溶液を測定し、得られたクロマトグラム上で、パラーフェニルアゾアニリン標準液のパラーフェニルアゾアニリンのモニターイオンのピークと保持時間が一致するピークが存在する場合には、パラーフェニルアゾアニリンに相当するピーク面積の内部標準物質のピーク面積に対する比(Rt)を求める。同時に、パラーフェニルアゾアニリン標準液において得られたクロマトグラム上でのパラーフェニルアゾアニリンのピーク面積の内部標準物質のピーク面積に対する比(Rs)を求める。このとき、次式により計算する試料 1g についてのパラーフェニルアゾアニリンの量は 30 μg 以下でなければならないを計算する。

試料 1 g についてのパラーフェニルアゾアニリンの含有量(μ g)=K×(Rt/Rs)×試験 溶液の液量(mL)×(1/試料採取量(g))

ただし、K: パラーフェニルアゾアニリン標準液の濃度(μ g/mL)

操作条件

原則として、次の条件で操作すべきであるが、使用する装置、カラム等により、クロマトグラム上で試験の対象となった物質とそれ以外の物質のピークが重複しないような条件を適切に選択することが望ましい。

カラム管 内径 0.25~mm、長さ 30~m、膜厚 $0.25~\mu~\text{m}$ の 35%フェニルメチルポリシロキサンを液相とするキャピラリーカラムを用いる。

カラム温度 55℃で 5 分間保持し、その後 230℃まで毎分 15℃で昇温した後、290℃まで毎分 5℃で昇温し、更に 310℃まで毎分 20℃で昇温させ、310℃に到達後、5 分間保持する。

試験溶液注入口温度 250℃

キャリヤーガス 高純度ヘリウムを用いる。パラーフェニルアゾアニリンが約 21 ~22 分で流出する流速に調整する。

注入方法 スプリットレス又はスプリット

モニターイオン 原則として「パラーフェニルアゾアニリン 197」を選択すべきであるが、使用する装置、カラム等により、対象とする物質に特異性が高く、かつ、イオン強度が高いフラグメントイオンを適切に選択する。

(4) 確認試験

<u>(3)</u>において、試料 1 g についてのパラーフェニルアゾアニリンの量が $30 \mu g$ を超えて検出されたときは、次のア及びイの試験により、これがパラーフェニルアゾアニリンによるものであることを確認しなければならない。

ア ガスクロマトグラフ質量分析法

<u>(3)</u>アによって得た試験溶液をガスクロマトグラフ質量分析法において、(3)アによって得た試験溶液をスキャンモード(範囲 $[m/z]=60\sim300$)で測定して得られたパラーフェニルアゾアニリンのマススペクトルと、パラーフェニルアゾアニリン標準液を同様にして測定した際のマススペクトルが一致するかことを確認しなければならないする。

イ 高速液体クロマトグラフ法

<u>(3)</u> アによって得た試験溶液及びパラーフェニルアゾアニリン標準液をそれぞれ一定量採り、不活性ガス気流下でメチルーtertーブチルエーテルを除去後、一定量のメタノールに溶解させる。このメタノール溶液から $5\sim20~\mu$ L 採り、次の操作条件で試験を行う。試験溶液のクロマトグラム上に、パラーフェニルアゾアニリン標準液のピークと保持時間が一致するピークが存在するか確認するしなくてはならない。

操作条件

原則として、次の条件で操作すべきであるが、使用する装置、カラム等により、クロマトグラム上で確認試験の対象となった物質とそれ以外の物質のピークが重複しないような条件を適切に選択することが望ましい。

カラム管 内径 4.6 mm、長さ 150 mm のステンレス管 $\underline{c \, \text{tm} \, 2 \, \text{cm} \,$

カラム充填剤 粒径 3~5 μm のオクタデシルシリル化シリカゲルを用いる。

カラム温度 30~40℃

検出器 紫外可視検出器

検出波長 240、280、305、380 nm 等

移動相 溶離液 1:溶離液 2=90:10 の状態から 22.5 分間かけて直線的に溶離液 1:溶離液 2=45:55 とし、その後、5 分間かけて直線的に溶離液 1:溶離液 2=5:95 とした後、溶離液 1:溶離液 2=5:95 で 1 分間保持する。次いで、0.5 分間かけて直線的に溶離液 1:溶離液 2=90:10 とし、溶離液 1:溶離液 2=90:10 で 6

分間保持する。

流速 毎分 0.6~mL で 27.5~分間保持した後、1~分間かけて直線的に毎分 2~mL とする。その後、2.5~分間かけて直線的に毎分 0.6~mL とし、毎分 0.6~mL で 4~分間保持する.

(5) 試薬、標準液等

ア メチルーtertーブチルエーテル 日本産業規格試薬特級を用いる。

イ メタノール

日本産業規格試薬特級を用いる。

ウ n-ヘキサン

日本産業規格試薬特級を用いる。

エ 水酸化ナトリウム・メタノール溶液

水酸化ナトリウム(日本産業規格試薬特級)20 g をメタノール 100 mL に溶解させた ものを用いる。

オ 水酸化ナトリウム水溶液

水酸化ナトリウム(日本産業規格試薬特級)2 g を精製水 98 mL に溶解させたものを用いる。

カ精製水

日本薬局方精製水を用いる。

キ クエン酸緩衝液

クエン酸一水和物(日本産業規格試薬特級)12.526 g 及び水酸化ナトリウム(日本産業規格試薬特級)6.320 g を精製水に溶かし、1,000 mL とする。この緩衝液はクエン酸として 0.06 mol/L、 $\mathrm{pH}=6.0$ である。

ク 亜ジチオン酸ナトリウム水溶液

亜ジチオン酸ナトリウム(日本産業規格試薬特級)20gを精製水に溶かし、100mLとしたものを用いる。用時調製する。

ケ ケイソウ土カラム

内径 25~30 mm、長さ 130~150 mm で先端にガラスフィルター等が装着されたガラス又はポリプロピレン製カラムにケイソウ土 20 g を詰めたものを用いる。自ら充填するか、同等の充填済み製品を使用する。

コ パラーフェニルアゾアニリン標準液

パラーフェニルアゾアニリン 10 mg を正確に量り採り、メタノールを加えて溶解し 正確に 10 mL とする。ここから 1 mL を採り、メタノールで正確に 10 mL とする。そ の 1 mL を正確に採り、メチルーtertーブチルエーテルで正確に 10 mL とする。更に、 ここから 3 mL を正確に採りメチルーtertーブチルエーテルで正確に 5 mL としたもの をパラーフェニルアゾアニリン標準液とする。

サ 内部標準液

内部標準物質として、そのモニターイオンが対象物質に含有される他の芳香族アミン等のフラグメントイオンとクロマトグラム上で重複しないようなものを選択する。ナフタレンー d_8 、ベンジジンー d_8 、アントラセンー d_{10} 等が使用できる。その内部標準物質を正確に 10 mg 採り、メタノールで正確に 10 mL とする。その 2 mL を採り、メチルーtertーブチルエーテルで正確に 10 mL とする。この溶液を $1 \sim 5 \text{ mL}$ 採り、メチルーtertーブチルエーテルで正確に 10 mL としたものを内部標準液とする。

シ アニリン・1、4-フェニレンジアミン混合標準液

アニリン及び 1, 4-フェニレンジアミンそれぞれ 10 mg を正確に量り採り、メタノールを加えて溶解し正確に 10 mL とする。ここから 1 mL を採り、メタノールで正確に 10 mL とする。その <math>0.5 mL を正確に採り、メチルーtertーブチルエーテルで正確に 10 mL とする。更に、ここから 1 mL を正確に採りメチルーtertーブチルエーテルで正確に (1) によって得た試験溶液の液量と同じ容量に定容したものをアニリン・1, 4-フェニレンジアミン混合標準液とする。

ス 溶離液1

リン酸二水素カリウム 0.68 g を精製水に溶解し全量を 1,000 mL とした後に、測定対象物質の分析の妨害となる物質を含まないメタノール 150 mL を加えたものを溶離液 1とする。

セ 溶離液2

測定対象物質の分析の妨害となる物質を含まないメタノールを溶離液2とする。

ソ 高純度ヘリウム

純度 99.999%以上のものを用いる。

塩化水素又は硫酸

1. 対象家庭用品

住宅用の洗浄剤で液体状のもの(塩化水素又は硫酸を含有する製剤たる劇物を除く。)

2. 試験法

左に掲げる家庭用品は、次の試験に適合しなければならない。

試料 1 mL 中の塩化水素又は硫酸を中和するのに要する 0.1 mol/L 水酸化ナトリウム溶液 の消費量がを、家庭用品に含まれる劇物の定量方法及び容器又は被包の試験方法を定める 省令(昭和 47 年厚生省令第 27 号)別表第 1 に定める方法により定量した場合において 30 mL 以下でなければならないする。

このとき、0.1 mol/L 水酸化ナトリウム溶液消費量 30 mL は試料中の酸として 10%に相当する。

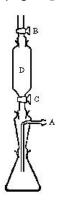
塩化ビニル

1. 対象家庭用品 家庭用エアゾル製品

2. 試験法

左に掲げる家庭用品は、次の試験に適合しなければならない。

噴射口を次の図に示すガス捕集装置の吸入口 A にシリコンゴム管で連結し、活せん B 及び C を開き、約 5 秒間試料を噴出させたのち、直ちに活せん B 及び C を閉じ、ガス分を分液漏斗 D に捕集する。このガス分を約 13.3 kPa に減圧した赤外吸収スペクトル測定用ガスセル(層長 10 cm のもの)に導入し、赤外吸収スペクトルを測定するとき、1,620 cm 1,600 cm



ルベンズイミダゾール

1. 対象家庭用品

繊維製品のうち、おしめカバー、下着、寝衣、手袋、くつした、中衣、外衣、帽子、寝具 及び床敷物

家庭用毛糸

2. 試験法

(1) 試験溶液の調製

身体と接触する繊維の部分を細かく切ったものを試料とし、その 0.50 g を正確に量り 採り 200 mL のナス型フラスコに入れ、メタノール 50 mL 及び塩酸 0.1 mL を加えた後、還流抽出器を付け恒温水槽またはマントルヒーターを使用し、30 分間煮沸還流する。この液をガラスろ過器でろ過し、ろ液をロータリーエバポレーターを用いて 50°C以下で2~5 mL に濃縮する。これを 10 mL にメタノールで定容し、その 2 mL を 50 mL の遠沈管に正確に量り採る。次いで、10%塩化ナトリウム水溶液 10 mL 及びヘキサン4 mLを加え、10 分間激しく振り混ぜた後、1 分間 3000 回転で 10 分間遠心分離を行う。ヘキサン層 1 mL を正確に分取し、あらかじめアセトン 5 mL 及びヘキサン 10 mL で調製したプロピルスルホニルシリル化シリカゲルミニカラムに流し込み、ヘキサン 4 mL で洗浄する。その後、ミニカラムに 10 分間通気してカラム内に残存するヘキサンを除去し、酢酸エチル・メタノール溶液 5 mL で溶出する。溶出液を酢酸エチル・メタノール溶液で 5 mL に正確に定容したものを試料溶液とする。

(2) 試験

試験溶液を測定し、得られたクロマトグラム上で、標準液の 4,6-ジクロル-7-(2,4,5 -トリクロルフェノキシ)-2-トリフルオルメチルベンズイミダゾール (以下 DTTB) の N-メチル化体のモニターイオンのピークと保持時間が一致するピークが存在する場合には、DTTB の N-メチル化体に相当するピーク面積の内部標準物質のピーク面積に対する比 (Rt) を求める。同時に、標準液において得られたクロマトグラム上での DTTB の N-メチル化体のピーク面積の内部標準物質のピーク面積に対する比 (Rs) を求める。

このとき、次式により計算する試料1 gあたりの DTTB の含有量を計算する。

試料 1 g についての DTTB 含有量 (μ g) =K× (Rt/Rs) × (0.5/試料採取量 (g)) × 200

ただし、K:DTTB 標準液の濃度(μg/mL)

操作条件

原則として、次の条件で操作すべきであるが、使用する装置、カラム等により、クロマトグラム上で対象物質とそれ以外の物質のピークが重複しないような条件を適切に選択することが望ましい。

カラム 内径 0.25 mm、長さ 30 m、膜厚 $0.25 \mu \text{ m}$ の 5%フェニルメチルポリシロキサンを液相とするキャピラリーカラムを用いる。

カラム温度 100°Cで1分間保持し、その後毎分10°Cで240°Cまで昇温した後、280°C まで毎分5°Cで昇温し、280°Cに到達後、7分間保持する。

注入口温度 240℃

注入方法 スプリットレス又はスプリット

キャリヤーガス 高純度ヘリウムを用いる。DTTB の N-メチル化体が約 20~22 分で流出する流速に調整する。このとき、DTTB の N-メチル化体のピークが二つ認められるが、溶出時間の早い方を選択する。

モニターイオン 「DTTB の N-メチル化体 392」を選択する。使用する装置カラム 等により、対象とする物質に特異性が高く、かつ、イオン強度が高いフラグメントイオンを選択する。

(3) 試薬、標準液等

ア 酢酸エチル

日本産業規格試薬特級を用いる。

イ メタノール

日本産業規格試薬特級を用いる。

ウ ヘキサン

日本産業規格試薬特級を用いる。

エ アセトン

日本産業規格試薬特級を用いる。

オ 塩酸

日本産業規格試薬特級を用いる。

カ 10%塩化ナトリウム水溶液

塩化ナトリウム(日本産業規格試薬特級)10gを精製水100mLに溶かしたもの。

キ 酢酸エチル・メタノール溶液

酢酸エチルとメタノールを等量混合したもの。

ク トリメチルフェニルアンモニウムヒドロキシド溶液

トリメチルフェニルアンモニウムヒドロキシドを 0.2 mol/L となるようにメタノールで調製したもの。

ケ DTTB 標準液

DTTB を 10 mg 正確に量り採り、酢酸エチルを加えて正確に 10 mL とする。ここから 1 mL を採り、酢酸エチルを加えて正確に 10 mL とする。ここから 1 mL を正確に量り採り、酢酸エチルを加えて正確に 10 mL とする。ここから 1 mL を採り、酢酸エチルで正確に 10 mL とする。ここから 1.5 mL を採り、正確に酢酸エチルで 10 mL としたものを DTTB 標準液とする。

コ 内部標準液

内部標準物質として、そのモニターイオンが対象物質に含有される他の成分のフラグメントイオンとクロマトグラム上で重複しないようなものを選択する。フルオランテンー d_{10} 、クリセンー d_{12} 等を用いることができる。その 10 mg を正確に量り採り、酢酸エチルを加えて正確に 10 mL とする。ここから 1 mL を採り、酢酸エチルを加えて正確に 10 mL としたものを内部標準液とする。

サ プロピルスルホニルシリル化シリカゲルミニカラム

ポリプロピレン製のカラム管にプロピルスルホニルシリル化シリカゲル 1,000 mg を 充塡したもの又はこれと同等の分離特性を有するもの。

シ 高純度ヘリウム

純度 99.999%以上のものを用いる。

左に掲げる家庭用品は、次の試験法による試験に適合しなければならない。

1 試験溶液の調製

(1) 抽出

身体と接触する繊維の部分を細かく切つたものを試料とし、その約 0.5 g を精密に量り採り、50 mL の共せん付き遠沈管に入れ、10%水酸化ナトリウム溶液 10 mL を加え、3 時間放置して溶解する。次に、この液にエチルエーテル 10 mL を加えて 5 分間激しく振り混ぜた後、1 分間 4,000 回転で 10 分間遠心分離を行い、エチルエーテル層を分取する。この操作を更に 3 回繰り返し、全エチルエーテル層を合わせる。これに硫酸ナトリウム(無水)約 5 g を加えてよく振り混ぜた後、ガラスろ過器(日本産業規格のガラスろ過器(細孔記号 2)に適合するもの)を用いてろ過し、ろ液を 100 mL のナス型フラスコに採り、ロータリーエバポレーターを用いて 50°Cでエチルエーテルを除去する。

(2) N-メチル化

(1)の残留物に 1 mol/l 水酸化ナトリウム溶液 10 mL 及びジメチル硫酸 1 mL を加え、10 分間放置する。次に、この液を 50 mL 共せん付き遠沈管に移し、ヘキサン 10 mL を加えて 5 分間激しく振り混ぜた後、1 分間 4,000 回転で 2 分間遠心分離を行い、ヘキサン層を分取する。この操作を更に 3 回繰り返し、全ヘキサン層を合わせる。これに硫酸ナトリウム(無水) 約 5 g を加えてよく振り混ぜた後、ガラスろ過器(日本産業規格のガラスろ過器(細孔記号 2) に適合するもの)を用いてろ過し、ろ液を 100 mL のナス型フラスコに採り、ロータリーエバポレーターを用いて 50°Cでヘキサンを除去する。残留物にアセトン 10 mL を正確に加えて溶かし、これを試験溶液とする。

2 試験

電子捕獲型検出器付きガスクロマトグラフを用いる。

試験溶液及び 4, 6 ジクロル 7 (2, 4, 5 トリクロルフェノキシ) 2 トリフルオルメチルベンズイミダゾール(以下「DTTB」という。)の N メチル化体標準液を正確にそれぞれ 1μ L採り、次の操作条件 1μ C で試験を行い、得られたクロマトグラムのピークを比較する。DTTB の N メチル化体標準液の保持時間と一致する保持時間を持つピークが、いずれの操作条件においても存在する場合は、そのピークについていずれか適切な条件のもとに得られたクロマトグラム上で試験溶液のピーク面積 1μ C であるとさ、次式により計算する試料 1μ C についての 1μ C であければならない。

試料 1g についての DTTB 含有量 $(\mu g) = K \times (P/Ps) \times 10 \times (1/$ 試料採取量(g)) ただし、K: DTTB の $N - メチル化体標準液の DTTB としての濃度<math>(\mu g/mL)$ 操作条件 1

カラム担体 ケイソウ土(標準網フルイ 149~177 μ m)を 6mol/l 塩酸で 2 時間還流して洗い、次いで精製水で流出液が中性となるまで洗った後、アルコール性塩基で洗い、更に精製水で流出液が中性となるまで洗った後、乾燥し、メチルシリル化処理を施す。

カラム充てん剤 カラム担体に対してガスクロマトグラフ用ジメチルシリコンゴムを 2% 含ませる。

カラム管 内径 3mm、長さ 1,500mm のガラス管を用いる。

カラム温度 200°C

試験溶液注入口及び検出器温度 250℃

キャリヤーガス 高純度窒素を用いる。DTTB の N メチル化体が約 11.7 分及び 12.4 分 で流出する流速に調整する。

操作条件2

次に示す操作条件以外は、操作条件1に示すところによる。

カラム充てん剤 カラム担体に対してガスクロマトグラフ用 50%フエニルシリコンを 1.5%、ガスクロマトグラフ用 50%トリフルオルプロピルシリコンを 2%含ませる。

カラム温度 225℃

キャリヤーガス 高純度窒素を用いる。DTTB の N メチル化体が約 15.9 分及び 19.3 分 で流出する流速に調整する。

3 試薬、標準液等

(1) 10%水酸化ナトリウム溶液

水酸化ナトリウム(日本産業規格試薬特級)100g を精製水に溶かし、1,000mL としたものを 用いる。

(2) エチルエーテル

(3) <u>硫酸ナトリウム(無水)</u>

次の試験に適合するエチルエーテルを用いる。

次の試験に適合する硫酸ナトリウム(無水)を用いる。

一硫酸ナトリウム(無水)を 20g 採り、~キサン 100mL に懸濁する。1 分間振り混ぜた後 10 分間静置する操作を 6 回繰り返した後、~キサンを分取する。更にその硫酸ナトリウム(無水)を~キサン少量で洗い、洗液をこれに合わせる。この~キサンの全量をロータリーエバポレーターを用いて 5mL に減圧濃縮し、その 5 μ L を採り、2 試験に準じて試験を行うとき、クロマトグラム上の~キサン以外のピークの高さは、 2×10 11g の γ BHC が示す高さ以下でなければならない。

(4) 1mol/1 水酸化ナトリウム溶液

水酸化ナトリウム(日本産業規格試薬特級)40g を精製水に溶かし、1,000mL としたものを用いる。

(5) ジメチル硫酸

日本産業規格試薬1級を用いる。

(6) ~ + + →

次の試験に適合するヘキサンを用いる。

ペキサン 300mL をロータリーエバポレーターを用いて 5mL に減圧濃縮し、その 5 μ L を採り、2 試験に準じて試験を行うとき、クロマトグラム上のペキサン以外のピークの高さは、 $2\times10-11$ gの γ BHC が示すピークの高さ以下でなければならない。

(7) 7 th >

次の試験に適合するアセトンを用いる。

アセトン 300mL をロータリーエバポレーターを用いて 5mL に滅圧濃縮し、その 5μ L を採り、2 試験に準じて試験を行うとき、クロマトグラム上のアセトン以外のピークの高さは、 $2\times10-11$ gの γ —BHC が示すピークの高さ以下でなければならない。

(8) DTTB 標準品

無色粒状結晶。融点は 156~158℃である。

(9) DTTB の N メチル化体標準液

 ${
m DTTB}$ 標準品 $10{
m mg}$ を正確に量り採り、アセトンに溶かし正確に $500{
m mL}$ とする。その液 $1{
m mL}$ を正確に採り、溶媒を除去し、1 試験溶液の調製(2) N メチル化の場合と同様に操作して得られたアセトン溶液を ${
m DTTB}$ の N メチル化体標準液とする。用時調製する。

ケイソウ土をガスクロマトグラフ用に精製したものを用いる。

(11) 6mol/l 塩酸

(10) ケイソウ土

塩酸(日本産業規格試薬特級)を精製水で約2倍に薄めたものを用いる。

(12) 精製水

日本薬局方精製水を用いる。

(13) 高純度窒素

日本産業規格の高純度窒素 2 級を用いる。

ジベンゾ [a, h] アントラセン (1)

1. 対象家庭用品

クレオソート油を含有する家庭用の木材防腐剤及び木材防虫剤

2. 試験法

左に掲げる家庭用品は、次の試験に適合しなければならない。

(1) 試験溶液の調製

試料約0.5gを正確に量り採り、これをシリカゲルを充てんしたミニカートリッジカラムに流し込み、50 mL のナス型フラスコに採る。さらに、そのミニカートリッジカラムにジクロルメタン10 mL を流し込み、前述のナス型フラスコに加える。その液について、ロータリーエバポレーターを用いて50°Cで約2 mL になるまでジクロルメタンを除去し、これをメスフラスコに移し、ジクロルメタンを加えて全量を正確に5 mL としたものを試験溶液とする。

(2) 試験

試料 1g についてのジベンゾ [a, h] アントラセンの含有量 $(\mu g) = K \times (Rt/Rs) \times 5 \times (1/I)$ 試料採取量(g)

ただし、K: ジベンゾ [a, h] アントラセン標準液の濃度(μ g/mL)

操作条件

カラム管 内径 $0.25 \,\mathrm{mm}$ 、長さ $30 \,\mathrm{m}$ 、膜厚 $0.25 \,\mu\,\mathrm{m}$ の 5%フェニルメチルポリシロキサンを液相とするキャピラリーカラムを用いる。

カラム温度 60℃で 2 分間保持し、その後毎分 25℃で昇温し、300℃に到達後 6 分間 保持する。

試験溶液注入口温度 280℃

キャリヤーガス 高純度ヘリウムを用いる。ジベンゾ [a, h] アントラセンが約 15~

16分で流出する流速に調整する。

注入方法 スプリットレス方式

モニターイオン 原則として「ジベンゾ [a, h] アントラセン 278」を選択すべきであるが、使用する装置、カラム等により、対象とする物質に特異性が高く、かつ、イオン強度が高いフラグメントイオンを適切に選択することが望ましい。

(3) 試薬、標準液等

ア ジクロルメタン

日本産業規格試薬特級を用いる。

イ ジベンゾ [a, h] アントラセン標準液

ジベンゾ [a, h] アントラセン 0.010 g を正確に量り採り、ジクロルメタンを加えて溶かし、正確に 100 mL とする。その 1 mL を採り、ジクロルメタンを加えて正確に 100 mL としたものをジベンゾ [a, h] アントラセン標準液とする。

ウ 内部標準液

内部標準物質として、そのモニターイオンが対象物質に含有される他の多環芳香族炭化水素等のフラグメントイオンとクロマトグラム上で重複しないようなものを選択する。アセナフテンー d_{10} 、フエナントレンー d_{10} 、クリセンー d_{12} 等を用いることができる。その内部標準物質 $0.010\,\mathrm{g}$ を正確に量り採り、ジクロルメタンを加えて溶かし、正確に $100\,\mathrm{mL}$ とする。その $5{\sim}20\,\mathrm{mL}$ を採り、ジクロルメタンを加えて正確に $100\,\mathrm{mL}$ としたものを内部標準液とする。

エ 高純度ヘリウム

純度 99.999%以上のものを用いる。

ジベンゾ [a, h] アントラセン (2)

1. 対象家庭用品

クレオソート油及びその混合物で処理された家庭用の防腐木材及び防虫木材

2. 試験法

左に掲げる家庭用品は、次の試験に適合しなければならない。

(1) 試験溶液の調製

試料の表面部分を削り取り細かく刻んだもの約 1.0 g をガラス管に採り、ジクロルメタン 20 mL を加えて、37℃で 24 時間静置して抽出する。抽出液はろ紙でろ過し、100 mL のナス型フラスコに採る。抽出後の試料はジクロルメタン 10~20 mL で洗い、この洗液を前述のろ液に合わせる。その液について、ロータリーエバポレーターを用いて 50℃で約 2 mL になるまでジクロルメタンを除去し、これをシリカゲルを充てんしたミニカートリッジカラムに流し込み、50 mL のナス型フラスコに採る。さらに、そのミニカートリッジカラムにジクロルメタン 10 mL を流し込み、前述のナス型フラスコに加える。その液について、ロータリーエバポレーターを用いて 50℃で約 2 mL になるまでジクロルメタンを除去し、これをメスフラスコに移し(試料中に対象物質が高濃度で含まれると認められる場合は、この除去操作を行わず、一定量の溶出液を直接メスフラスコに採る。)、ジクロルメタンを加えて全量を正確に 5 mL としたものを試験溶液とする(検量線の範囲に収まるように、適宜ジクロルメタンで希釈する。)。

(2) 試験

ガスクロマトグラフ質量分析計を用いる。試験溶液及びジベンゾ [a, h] アントラセン標準液 $2 \, \text{mL}$ をそれぞれ正確に試験管に採り、内部標準液 $0.5 \, \text{mL}$ を加え、それぞれの試験管から $1 \, \mu \, \text{L}$ を採り、次の操作条件で試験を行う。試験溶液を測定し、得られたクロマトグラム上で、標準液のジベンゾ [a, h] アントラセンのモニターイオンのピークと保持時間が一致するピークが存在する場合は、ジベンゾ [a, h] アントラセンに相当するピーク面積の内部標準物質のピーク面積に対する比(Rt) を求める。同時に、標準液において得られたクロマトグラム上でのジベンゾ [a, h] アントラセンのピーク面積の内部標準物質のピーク面積に対する比(Rs)を求める。このとき、次式により $\frac{11}{12}$ 第二十分に $\frac{11}{12}$ 第三十分に $\frac{11}{12}$ 第

試料 1 g についてのジベンゾ [a, h] アントラセンの含有量(μ g)=K×(Rt/Rs)×5×(1/試料採取量(g))

ただし、K: ジベンゾ [a, h] アントラセン標準液の濃度(μ g/mL) 操作条件

カラム管 内径 $0.25 \,\mathrm{mm}$ 、長さ $30 \,\mathrm{m}$ 、膜厚 $0.25 \,\mu\,\mathrm{m}$ の 5%フェニルメチルポリシロキサンを液相とするキャピラリーカラムを用いる。

カラム温度 60°Cで 2 分間保持し、その後毎分 25°Cで昇温し、300°Cに到達後 6 分間 保持する。

試験溶液注入口温度 280℃

キャリヤーガス 高純度ヘリウムを用いる。ジベンゾ [a, h] アントラセンが約 15~ 16 分で流出する流速に調整する。

注入方法 スプリットレス方式

モニターイオン 原則として「ジベンゾ [a, h] アントラセン 278」を選択すべきであるが、使用する装置、カラム等により、対象とする物質に特異性が高く、かつ、イオン強度が高いフラグメントイオンを適切に選択することが望ましい。

(3) 試薬、標準液等

ア ガラス管

内容量 30~50 mL で密せんのできるもの。

イ ジクロルメタン

日本産業規格試薬特級を用いる。

ウ ジベンゾ [a, h] アントラセン標準液

ジベンゾ [a, h] アントラセン 0.010 g を正確に量り採り、ジクロルメタンを加えて溶かし、正確に 100 mL とする。その 1 mL を採り、ジクロルメタンを加えて正確に 100 mL としたものをジベンゾ [a, h] アントラセン標準液とする。

エ 内部標準液

内部標準物質として、そのモニターイオンが対象物質に含有される他の多環芳香族炭化水素等のフラグメントイオンとクロマトグラム上で重複しないようなものを選択する。アセナフテンー d_{10} 、フエナントレンー d_{10} 、クリセンー d_{12} 等を用いることができる。その内部標準物質 0.010 g を正確に量り採り、ジクロルメタンを加えて溶かし、正確に 100 mL とする。その $5\sim20$ mL を採り、ジクロルメタンを加えて正確に 100 mL としたものを内部標準液とする。

オ 高純度ヘリウム

純度 99.999%以上のものを用いる。

カろ紙

日本産業規格に規定される化学分析用のものを用いる。

水酸化カリウム又は水酸化ナトリウム

1. 対象家庭用品

家庭用の洗浄剤で液体状のもの(水酸化カリウム又は水酸化ナトリウムを含有する製剤たる劇物を除く。)

2. 試験法

左に掲げる家庭用品は、次の試験法による試験に適合しなければならない。

(1) 試験溶液の調製

試料約 5 g を精密に量り採り、50 mL のメスフラスコに入れ、精製水を加えて正確に 50 mL とする。その 10 mL を正確に採り、かき混ぜながら 3%過酸化水素水 10 mL を滴下した後、直火で 2 分間煮沸し、これを試験溶液とする。

(2) 試験

試験溶液を、メチルオレンジ試薬 2 滴を指示薬として $0.1 \, \text{mol/L}$ 塩酸で滴定する。このとき、滴定に要した $0.1 \, \text{mol/L}$ 塩酸の消費量を V(mL)とする。別に 3%過酸化水素水 $10 \, \text{mL}$ を採り、直火で $2 \, \text{分間煮沸した後、同様に操作したとき滴定に要した } 0.1 \, \text{mol/L}$ 塩酸の消費量を Vo(mL)とする。このとき、次式により $\frac{11}{12}$ 中の水酸化カリウム又は水酸化ナトリウムを中和するのに要する $0.1 \, \text{mol/L}$ 塩酸消費量 $\frac{12 \, \text{mL}}{12 \, \text{mL}}$ 以下でなければならないを計算する。このとき、 $0.1 \, \text{mol/L}$ 塩酸消費量 $\frac{13 \, \text{mL}}{12 \, \text{mL}}$ は試料中のアルカリの量として 5%に相当する。

試料 1g 中の水酸化カリウム又は水酸化ナトリウムを中和するのに要する 0.1 mol/L 塩酸消費量(mL)=(V-Vo)F \times 5 \times (1/試料採取量<math>(g))

ただし、F: 0.1 mol/L 塩酸の力価

(3) 試薬、標準液等

ア 精製水

医薬品、医療機器等の品質、有効性及び安全性の確保等に関する法律(昭和 35 年法律 第 145 号)に規定する日本薬局方(以下「日本薬局方」という。)精製水を用いる。

イ 3%過酸化水素水

過酸化水素水(日本産業規格試薬特級)を精製水で10倍に薄めたものを用いる。用時調製する。

ウ メチルオレンジ試薬

メチルオレンジ(日本産業規格試薬特級) $0.1\,\mathrm{g}$ に精製水を加えて溶かし、 $100\,\mathrm{mL}$ としたものを用いる。用時調製する。

エ 0.1 mol/L 塩酸

日本薬局方容量分析用標準液を用いる。

テトラクロロエチレン

1. 対象家庭用品 家庭用エアゾル製品 家庭用の洗浄剤

2. 試験法

(1) 試験溶液の調製

試料(家庭用エアゾル製品にあっては、200 mLのフラスコを氷冷し、ドラフト内で内容物をフラスコ内に噴出させたもの)0.50 g をメスフラスコに正確に量り採り、乳酸エチルを加えて正確に 50 mL としたものを試験溶液とする。

(2) 試験

ガスクロマトグラフ質量分析計を用いる。試験溶液又は標準液 5 mL を 20 mL 容のヘッドスペースバイアルに正確に量り採り、内部標準液 50 μL を加えた後、ポリテトラフルオロエチレン及びシリコンからなるセプタム付きキャップで密栓する。これらを穏やかに降り混ぜながら 30 分間加温後、ヘッドスペースガスを正確に 1 mL 採り、次の操作条件で試験を行う。このとき、加温する温度は 30℃から 45℃の範囲で設定した一定の温度とし、試験溶液と標準液は同一温度で加温する。

試験溶液を測定し、得られたクロマトグラム上で、標準液のテトラクロロエチレンのモニターイオンのピークと保持時間が一致するピークが存在する場合には、テトラクロロエチレンに相当するピーク面積のトリクロロエチレン重水素化物のピーク面積に対する比(Rt)を求める。同時に、標準液において得られたクロマトグラム上でのテトラクロロエチレンのピーク面積のトリクロロエチレン重水素化物のピーク面積に対する比(Rs)を求める。このとき、次式により試料中のテトラクロロエチレンの含有量を計算する。

テトラクロロエチレン含有量 $(w/w\%) = K \times (Rt/Rs) \times (0.5/試料採取量 (g)) \times 100$ ただし、K: テトラクロロエチレン標準液の濃度 (w/v)

操作条件

原則として、次の条件で操作すべきであるが、使用する装置、カラム等により、クロマトグラム上で対象物質とそれ以外の物質のピークが重複しないような条件を適切に選択することが望ましい。

カラム 内径 $0.32 \, \text{mm}$ 、長さ $60 \, \text{m}$ 、膜厚 $1.8 \, \mu \, \text{m}$ の 6%シアノプロピルフェニル/94% ジメチルポリシロキサンを液相とするキャピラリーカラムを用いる。

カラム温度 35°Cで5分間保持し、その後毎分5°Cで120°Cまで昇温した後、200°Cまで毎分20°Cで昇温し、200°Cに到達後、10分間保持する。

注入口温度 200℃

注入方法 スプリットレス又はスプリット

キャリヤーガス 高純度ヘリウムを用いる。テトラクロロエチレンが約 19~21 分で流 出する流速に調整する。

モニターイオン 原則として「テトラクロロエチレン 166 及びトリクロロエチレン重 水素化物 131」を選択すべきであるが、使用する装置カラム等により、対象とする物 質に特異性が高く、かつ、イオン強度が高いフラグメントイオンを適切に選択する。

(4) 試薬、標準液等

ア 乳酸エチル

次の試験に適合する乳酸エチルを用いる。

乳酸エチル5 mLを20 mL容ヘッドスペースバイアルに正確に量り採り、(2) 試験に準じて試験を行うとき、クロマトグラム上にトリクロロエチレンのピークを認めてはならない。

イ テトラクロロエチレン標準液

あらかじめ少量の乳酸エチルを入れた 10 mL 容メスフラスコにテトラクロロエチレン 10 mg を正確に量り採り、乳酸エチルを加えて正確に 10 mL とする。ここから 1 mL を採り、乳酸エチルを加えて正確に 10 mL とする。ここから 1 mL を採り、乳酸エチルを加えて正確に 10 mL とする。ここから 1 mL を採り、乳酸エチルを加えて正確に 10 mL としたものをテトラクロロエチレン標準液とする。

ウ 内部標準液

あらかじめ少量の乳酸エチルを入れた 10 mL 容メスフラスコに、トリクロロエチレンの水素が重水素に置換しているトリクロロエチレン重水素化物 10 mg を正確に量り採り、乳酸エチルを加えて正確に 10 mL としたものを内部標準液とする。

エ 高純度ヘリウム

純度 99.999%以上のものを用いる。

左に掲げる家庭用品は、次の試験方法による試験に適合しなければならない。

1 試験

電子捕獲型検出器付きガスクロマトグラフを用いる。

ゴムせん付き細口円筒形のガラスびん 2 個に、それぞれエタノ ル 20mL を入れた後、 方のガラスびんに試料(家庭用エアゾル製品にあっては、200mLのフラスコを氷冷し、ドラ フト内で内容液をフラスコ内に噴出させたもの)1.00g を正確に量り採り、他方のガラスび んにテトラクロロエチレン標準液 1.0mL を正確に加える。それぞれに、1, 1, 1, 2ーテト ラクロロエタン内部標準液 1.0mL を正確に加えた後、ゴムせんをアルミキャップで巻き締めて密せんし、30℃の水浴中にガラスびんの首まで入れ、液がゴムせんに付着しないように 穏やかに振り混ぜながら 30 分間加温する。 試料又はテトラクロロエチレン標準液を入れたガラスびんから、ヘッドスペースガスをそれぞれ正確に3µL採り、次の操作条件で試験を行い、得られたクロマトグラムのピークを比較する。試料のクロマトグラム上にテトラクロロエチレンの保持時間と一致する保持時間を持つピークが存在する場合は、試1 試験溶液の調製

試料(家庭用エアゾル製品にあつては、200 mL のフラスコを氷冷し、ドラフト内で内容物をフラスコ内に噴出させたもの)0.50gをメスフラスコに正確に量り採り、乳酸エチルを加えて正確に50 mL としたものを試験溶液とする。

2 試験

ガスクロマトグラフ質量分析計を用いる。試験溶液又は標準液 5 mL を 20 mL 容ヘッドスペースバイアルに正確に量り採り、内部標準液 50 μL を加えた後、ポリテトラフルオロエチレン及びシリコンからなるセプタム付きキャップで密栓する。これらを穏やかに降り混ぜながら 30 分間加温後、ヘッドスペースガスを正確に 1 mL 採り、次の操作条件で試験を行う。このとき、加温する温度は 30℃から 45℃の範囲で設定した一定の温度とし、試験溶液と標準液は同一温度で加温する。

試験溶液を測定し、得られたクロマトグラム上で、標準液のテトラクロロエチレンのモニターイオンのピークと保持時間が一致するピークが存在する場合には、テトラクロロエチレン化相当するピーク面積のトリクロロエチレン重水素化物のピーク面積に対する比(Rt)を求める。同時に、標準液において得られたクロマトグラム上でのテトラクロロエチレンのピーク面積のトリクロロエチレン重水素化物のピーク面積に対する比(Rs)を求める。このとき、次式により試料中のテトラクロロエチレンの含有量を計算する。

テトラクロロエチレン含有量(w/w%) $_{-}K\times$ ($(Rt/Rs)\times(0.5/$ 試料採取量(g)) $\times 100$ ただし K: テトラクロロエチレン標準液の濃度(w/v)

操作条件

原則として、次の条件で操作すべきであるが、使用する装置、カラム等により、クロマトグラム上で対象物質とそれ以外の物質のピークが重複しないような条件を適切に選択することが望ましい。

カラム管 内径 0.32 mm、長さ 60 m、膜厚 $1.8 \mu \text{ m}$ o 6%シアノプロピルフェニル/94%ジメチルポリシロキサンを液相とするキャピラリーカラムを用いる。

<u>カラム温度 35°Cで5分間保持し、その後毎分5°Cで120°Cまで昇温した後、200°Cまで毎分</u> 20°Cで昇温し、200°Cに到達後、10分間保持する。

注入口温度 200℃

注入方法 スプリットレス又はスプリット

キャリヤーガス 高純度ヘリウムを用いる。テトラクロロエチレンが約 19~21 分で流出す

る流速に調整する。

モニターイオン 原則として「テトラクロロエチレン 166 及びトリクロロエチレン重水素化物 131」を選択すべきであるが、使用する装置カラム等により、対象とする物質に特異性が高く、かつ、イオン強度が高いフラグメントイオンを適切に選択する。

4 試薬、標準液等

(1) 乳酸エチル

次の試験に適合する乳酸エチルを用いる。

<u>乳酸エチル5 mL を 20 mL 容~ッドスペースバイアルに正確に量り採り、1 の試験に準じて試験を行うとき、クロマトグラム上にトリクロロエチレンのピークを認めてはならない。</u>
(2) テトラクロロエチレン標準液

あらかじめ少量の乳酸エチルを入れた 10 mL 容メスフラスコにテトラクロロエチレン 10 mg を正確に量り採り、乳酸エチルを加えて正確に 10 mL とする。ここから 1 mL を採り、乳酸エチルを加えて正確に 10 mL とする。ここから 1 mL を採り、乳酸エチルを加えて正確に 10 mL としたものをテトラクロロエチレン標準液とする。

(3) 内部標準液

あらかじめ少量の乳酸エチルを入れた 10 mL 容メスフラスコに、トリクロロエチレンの水 素が重水素に置換しているトリクロロエチレン重水素化物 10 mg を正確に量り採り、乳酸 エチルを加えて正確に 10 mL としたものを内部標準液とする。

(4) 高純度~リウム

1 試験

電子捕獲型検出器付きガスクロマトグラフを用いる。

ゴムせん付き細口円筒形のガラスびん 2 個に、それぞれエタノ ル 20mL を入れた後、 方のガラスびんに試料(家庭用エアゾル製品にあつては、200mL のフラスコを氷冷し、ドラフト内で内容液をフラスコ内に噴出させたもの)1.00g を正確に量り採り、他方のガラスびんにテトラクロロエチレン標準液 1.0mL を正確に加える。それぞれに、1, 1, 1, 2 テトラクロロエタン内部標準液 1.0mL を正確に加えた後、ゴムせんをアルミキャップで巻き締めて密せんし、30℃の水浴中にガラスびんの首まで入れ、液がゴムせんに付着しないように穏やかに振り混ぜながら 30 分間加温する。

試料又はテトラクロロエチレン標準液を入れたガラスびんから、ヘッドスペースガスをそれぞれ正確に 3μL採り、次の操作条件で試験を行い、得られたクロマトグラムのピークを比較する。試料のクロマトグラム上にテトラクロロエチレンの保持時間と一致する保持時間を持つピークが存在する場合は、試料のクロマトグラム上でのテトラクロロエチレンに相当するピークの高さ HTI を測定

し、その比 RT=HT/HTI を求める。同時に、テトラクロロエチレン標準液のクロマトグラム上でのテトラクロロエチレンのピークの高さ HS と 1、1、1、2 テトラクロロエタンのピークの高さ HSI を測定し、その比 RS=HS/HSI を求める。測定は同一のガラスびんについて 3 回繰り返し行い、平均値 R()T 及び R()S を求める。このとき、次式により計算する試料中のテトラクロロエチレンの含有量は 0.1W/W%以下でなければならない。テトラクロロエチレン含有量(W/W%)=K×(R()T/R()S)×(1/試料採取量(g))ただし、K:テトラクロロエチレン標準液の濃度(W/V%)

操作条件

カラム担体 ケイソウ土(標準網フルイ 177~250 μ m)を用いる。

カラム管 内径 3mm、長さ 3.000mm のガラス管を用いる。

カラム充てん剤 カラム担体に対してガスクロマトグラフ用ジメチルシリコンを 10%含ませる。

カラム温度 70℃

注入口及び検出器温度 180℃

キャリヤーガス 高純度窒素を用いる。1, 1, 1, 2 テトラクロロエタンが約 12~13 分間 で流出する流速に調整する。

2 試薬、標準液等

(1) ゴムせん付き細口付き円筒形のガラスびん

内容量 100mL のものを用いる。

(2) エタノール

日本産業規格試薬特級を用いる。

(3) テトラクロロエチレン標準液

あらかじめ少量のヘキサン(日本産業規格試薬特級、以下この項において同じ。)を入れておいた 100mL のメスフラスコにテトラクロロエチレン(純度 99%以上のもの)1.00g を正確に量り採り、ヘキサンを加えて正確に 100mL とする。この液 10mL を採り、ヘキサンを加えて正確に 100mL としたものをテトラクロロエチレン標準液とする。

(4) 1, 1, 1, 2 テトラクロロエタン内部標準液

あらかじめ少量のヘキサンを入れておいた 100mL のメスフラスコに 1, 1, 1, 2 テトラクロロエタン(純度 99%以上のもの)1.2g を正確に量り採り、ヘキサンを加えて正確に 100mL とする。この液 10mL を採り、ヘキサンを加えて正確に 100mL としたものを 1, 1, 1, 2 テトラクロロエタン内部標準液とする。

(5) ケイソウト

-ケイソウ上をガスクロマトグラフ用に精製したものを用いる。

(6) 高純度窒素

日本産業規格の高純度窒素 2 級を用いる。

トリクロロエチレン

1. 対象家庭用品 家庭用エアゾル製品 家庭用の洗浄剤

2. 試験法

左に掲げる家庭用品は、テトラクロロエチレンの項基準の欄の試験法に従う。よる試験に適合しなければならない。ただし、この場合において、「テトラクロロエチレン」とあるのは「トリクロロエチレン」と、「166」とあるのは「130」と、「約 19~21 分」とあるのは「約 15~17 分」と読み替えるものとする。

この場合において、「テトラクロロエチレン」とあるのは、「トリクロロエチレン」と読み替えるものとする。

トリス(1-アジリジニル)ホスフィンオキシド

1. 対象家庭用品

繊維製品のうち、寝衣、寝具、カーテン及び床敷物

2. 試験法

左に掲げる家庭用品は、次の試験法による試験に適合しなければならない。

(1) 試験溶液の調製

ア抽出

身体と接触する繊維の部分を細かく切ったものを試料とし、その 1.0 g を 100 mL のナス型フラスコ(I)に正確に量り採り、メタノール 50 mL を加えた後、還流冷却器を付け、70℃の水浴中で 30 分間抽出する。次に、この液をガラスろ過器(日本産業規格のガラスろ過器(細孔記号 2)に適合するもの)を用いて温時ろ過し、ろ液を 100 mL のナス型フラスコ(II)に採り、ロータリーエバポレーターを用いてメタノールを除去する。イ 精製

内径 10 mm、長さ 300 mm の吸着管に、カラムクロマトグラフ用酸化アルミニウム (中性)5 g をジクロルメタンに懸濁して入れ、次いでその上に硫酸ナトリウム(無水)約 1g を入れ、カラムの上端に少量のジクロルメタンが残る程度までジクロルメタンを流出させる。

アのメタノールを除去したナス型フラスコ(II)にジクロルメタン 10 mL を加えてよく振り混ぜ、この液をカラムに流し込んだ後、ジクロルメタン 100 mL をカラムに流し込み、最初の流出液約 100 mL を 200 mL のナス型フラスコに採り、ロータリーエバポレーターを用いてジクロルメタンを除去する。残留物をメタノール 2 mL に溶かし、これを試験溶液とする。

(2) 試験

炎光光度型検出器(リン用干渉フィルター、波長 526 nm)付きガスクロマトグラフを用いる。

試験溶液を $5~\mu$ L 採り、次の操作条件により試験を行うとき、トリス(1-r)ジリジニル)ホスフィンオキシド標準品の保持時間と一致する保持時間の位置にピークを<u>示すか</u>してはならない確認する。

操作条件

カラム担体 ケイソウ上(標準網フルイ $149\sim177~\mu$ m)を 6~mol/L 塩酸で 2~時間還流し て洗い、次いで精製水で流出液が中性となるまで洗った後、乾燥し、メチルシラザン 処理(ヘキサメチルジシラザン(日本産業規格試薬特級)、トリメチルクロルシラン(日

本産業規格試薬特級)及びピリジン(日本産業規格試薬特級)の混液(3:1:5)に浸し、10 分間水洗して乾燥させる処理をいう。以下同じ。)を施す。

カラム充てん剤 カラム担体に対してガスクロマトグラフ用ポリエチレングリコール (分子量 20,000 のもの)を 1%含ませる。

カラム管 内径 3 mm、長さ 1,000 mm のガラス管 <u>にカラム充填剤 ガスクロマトグラフ</u> 用ポリエチレングリコール(分子量 20,000)を 1%含ませたケイソウ土 に 1%の割合で被覆したものを充填したものを用いる。

カラム温度 150~220℃、昇温速度毎分 10℃

試験溶液注入口温度 170℃

検出器温度 200℃で操作する。

キャリヤーガス 高純度窒素を用いる。トリス(1-アジリジニル)ホスフィンオキシドが約 1.5 分で流出する流速に調整するとともに、水素及び空気の流量を至適条件に調整する。

(3) 試薬、標準液等

アメタノール

日本産業規格試薬特級を用いる。

イ カラムクロマトグラフ用酸化アルミニウム(中性)

水分含量10%のものを用いる。

カラムクロマトグラフ用酸化アルミニウム(中性)10~g を精製水 90~mL に懸濁したとき、その pH は $6.0\sim8.0$ である。

ウ ジクロルメタン

日本産業規格試薬特級を用いる。

エ 硫酸ナトリウム(無水)

日本産業規格試薬特級を用いる。

オ トリス(1-アジリジニル)ホスフィンオキシド標準品

トリス(1-アジリジニル)ホスフィンオキシドを95%以上含む。

39.9 Pa のとき、沸点は 90~91℃である。

カケイソウ土

ガスクロマトグラフ用に精製したケイソウ土 (標準網フルイ $149\sim177~\mu$ m)を 6 mol/L 塩酸で 2 時間還流して洗い、次いで精製水で流出液が中性となるまで洗った後、乾燥し、メチルシラザン処理(ヘキサメチルジシラザン(日本産業規格試薬特級)、トリメチルクロルシラン(日本産業規格試薬特級)及びピリジン(日本産業規格試薬特級)の混液(3:1:5)に浸し 10 分間水洗して乾燥させる)を施し、をガスクロマトグラフ用に精製したものを用いる。

キ 6 mol/L 塩酸

塩酸(日本産業規格試薬特級)を精製水で約2倍に薄めたものを用いる。

ク 精製水

日本薬局方精製水を用いる。

ケ 高純度窒素

日本産業規格の高純度窒素2級を用いる。

コ 水素

日本産業規格の水素3級を用いる。

トリス(2、3-ジブロムプロピル)ホスフェイト

1. 対象家庭用品

繊維製品のうち、寝衣、寝具、カーテン及び床敷物

2. 試験法

左に掲げる家庭用品は、次の試験法による試験に適合しなければならない。

(1) 試験溶液の調製

ア抽出

身体と接触する繊維の部分を細かく切ったものを試料とし、その 1.0 g を 100 mL のナス型フラスコ(I)に正確に量り採り、メタノール 50 mL を加えた後、還流冷却器を付け、70℃の水浴中で 30 分間抽出する。次に、この液をガラスろ過器(日本産業規格のガラスろ過器(細孔記号 2)に適合するもの)を用いて温時ろ過し、ろ液を 100 mL のナス型フラスコ(II)に採り、ロータリーエバポレーターを用いてメタノールを除去する。イ 精製

内径 10 mm、長さ 300 mm の吸着管に、カラムクロマトグラフ用酸化アルミニウム (塩基性)5 g をベンゼンに懸濁して入れ、次いでその上に硫酸ナトリウム(無水)約 1 g を入れ、カラムの上端に少量のベンゼンが残る程度までベンゼンを流出させる。

アのメタノールを除去したナス型フラスコ(II)にベンゼン 10 mL を加えてよく振り 混ぜ、この液をカラムに流し込んだ後、ベンゼン 100 mL をカラムに流し込み、最初の 流出液約 100 mL を 200 mL のナス型フラスコに採り、ロータリーエバポレーターを用 いてベンゼンを除去する。残留物をアセトン 1 mL に溶かし、これを試験溶液とする。

(2) 試験

炎光光度型検出器(リン用干渉フィルター、波長 526 nm)付きガスクロマトグラフを用いる。

試験溶液を $1 \mu L$ 採り、次の操作条件 1∇ は 2σ いずれか適切な条件の下に試験を行うとき、トリス(2, 3-ジブロムプロピル)ホスフェイト標準品の保持時間と一致する保持時間の位置にピークを示すかのにピークを示してはならない確認する。

操作条件1

カラム担体 ケイソウ上(標準網フルイ 125~149 μm)を 6 mol/L 塩酸で 2 時間還流して洗い、次いで精製水で流出液が中性となるまで洗った後、アルコール性塩基で洗い、更に精製水で流出液が中性となるまで洗った後、乾燥し、メチルシリル化処理を施す。カラム充てん剤 カラム担体に対しガスクロマトグラフ用ジメチルシリコンゴムを15%含ませた後、標準網フルイ 125~149 μm に整える。

カラム管 内径 $0.8\,\mathrm{mm}$ 、長さ $500\,\mathrm{mm}$ のガラス管 <u>にガスクロマトグラフ用ジメチルシ</u> <u>リコンゴムを 15%含ませ標準網フルイ $125\sim149\,\mu\,\mathrm{m}$ に整えたケイソウ土 $1\,\frac{\mathrm{ct}\,15\%}{\mathrm{cm}\,15\%}$ の割合で被覆したものを充填したものを充填したものを用いる。</u>

カラム温度 225℃

試験溶液注入口及び検出器温度 260℃

キャリヤーガス 高純度窒素を用いる。トリス(2,3-ジブロムプロピル)ホスフェイト が約6分で流出する流速に調整するとともに、水素及び空気の流量を至適条件に調 整する。

操作条件2

次に示す条件以外は、操作条件1に示すところによる。

カラム担体 ケイソウ土(標準網フルイ 149~177 μm)を 6 mol/L 塩酸で 2 時間還流して洗い、次いで精製水で流出液が中性となるまで洗った後、アルコール性塩基で洗い、更に精製水で流出液が中性となるまで洗った後、乾燥し、メチルシリル化処理を施す。カラム充てん剤 カラム担体に対してガスクロマトグラフ用ジメチルシリコンゴムを

カラム管 内径 3 mm、長さ 500 mm の ガラス管にガスクロマトグラフ用ジメチルシリ コンゴムを 10%含ませた $\frac{149\sim177~\mu\,\mathrm{m}\,\mathrm{o}}{5}$ ケイソウ土 2 を充填したものを用いる。 ガラス管を用いる。

(3) 試薬、標準液等

10%含ませる。

アメタノール

日本産業規格試薬特級を用いる。

イ カラムクロマトグラフ用酸化アルミニウム(塩基性)

水分含量 4.5~6.5% のものを用いる。

カラムクロマトグラフ用酸化アルミニウム(塩基性)10 g を精製水 90 mL に懸濁した とき、その pH は 7.5~9.0 である。

ウ ベンゼン

日本産業規格試薬特級を用いる。

エ 硫酸ナトリウム(無水)

日本産業規格試薬特級を用いる。

オアセトン

日本産業規格試薬特級を用いる。

カ トリス(2, 3-i)プロムプロピル)ホスフェイト標準品 トリス(2, 3-i)プロムプロピル)ホスフェイトを80%以上含む。 沸点は260°Cである。

キ ケイソウ上ケイソウ土1

ガスクロマトグラフ用に精製したケイソウ土(標準網フルイ 125~149 μm)を 6 mol/L 塩酸で 2 時間還流して洗い、次いで精製水で流出液が中性となるまで洗った後、アルコール性塩基で洗い、更に精製水で流出液が中性となるまで洗った後、乾燥し、メチルシリル化処理を施したもの。ケイソウ土をガスクロマトグラフ用に精製したものを用いる。

ク ケイソウ土2

ガスクロマトグラフ用に精製したケイソウ土 (ケイソウ土(標準網フルイ 149~177 μ m)を 6 mol/L 塩酸で 2 時間還流して洗い、次いで精製水で流出液が中性となるまで洗った後、アルコール性塩基で洗い、更に精製水で流出液が中性となるまで洗った後、乾燥し、メチルシリル化処理を施したものを施す。

カラム充てん剤 カラム担体に対してガスクロマトグラフ用ジメチルシリコンゴムを 10%含ませる。

ケ 6 mol/L 塩酸

塩酸(日本産業規格試薬特級)を精製水で約2倍に薄めたものを用いる。

コ 精製水

日本薬局方精製水を用いる。

サ 高純度窒素

日本産業規格の高純度窒素2級を用いる。

シ 水素

日本産業規格の水素3級を用いる。

トリフェニル錫化合物

1. 対象家庭用品

繊維製品のうち、おしめ、おしめカバー、よだれ掛け、下着、衛生バンド、衛生パンツ、 手袋及びくつした

家庭用接着剤

家庭用塗料

家庭用ワックス

くつ墨及びくつクリーム

2. 試験法

左に掲げる家庭用品は、次の試験法による試験に適合しなければならない。

(1) 試験溶液の調製

ア抽出

(ア) 繊維製品の場合

身体と接触する繊維の部分を細かく切ったものを試料とし、その1.0 gを50 mLの遠沈管に正確に量り採り、サロゲート標準アセトン溶液100 μL、アセトン15 mL及び塩酸0.4 mLを加え、5分間激しく振り混ぜる。その後、ヘキサン30 mLを加えて30分間激しく振り混ぜた後、1分間3,000回転で5分間遠心分離を行い、繊維部分を採らないように上澄液を採取する。次に、残留物にアセトン・ヘキサン混液30 mLを加えて、30分間激しく振り混ぜた後、ガラスろ過器で吸引ろ過し、ろ液を上澄液に合わせる。この溶液を、無水硫酸ナトリウムを用いて脱水した後、ロータリーエバポレーターを用いて40℃以下で約1 mLまで濃縮する。濃縮液にヘキサンを加えて全量を約2 mLとしたものを抽出液とする。

(イ) 繊維製品以外で水性のものの場合

試料 $1.0\,\mathrm{g}$ を $50\,\mathrm{mL}$ の遠沈管に正確に量り採り、サロゲート標準アセトン溶液 $100\,\mu$ L、アセトン $15\,\mathrm{mL}$ 及び塩酸 $0.4\,\mathrm{mL}$ を加え、5分間激しく振り混ぜる。その後、 \sim キサン $30\,\mathrm{mL}$ を加えて30分間激しく振り混ぜた後、1分間3,000回転で5分間遠心分離を行い、上澄液を採取する。次に、残留物にアセトン・ \sim キサン混液 $30\,\mathrm{mL}$ を加えて、 $30\,\mathrm{d}$ 分間激しく振り混ぜた後、1分間3,000回転で5分間遠心分離を行い、上澄液を採取し、先ほどの上澄液に合わせる。この溶液を無水硫酸ナトリウムを用いて脱水した後、ロータリーエバポレーターを用いて $40\,\mathrm{C}$ 以下で約 $1\,\mathrm{mL}$ まで濃縮する。濃縮液に \sim キサ

ンを加えて全量を約2 mLとしたものを抽出液とする。

(ウ) 繊維製品以外で油性のものの場合

試料1.0 gをあらかじめへキサン20 mLの入っている50 mLの遠沈管に正確に量り採り、精製水20 mL及び塩酸0.4 mLを加える。次に、サロゲート標準へキサン溶液100 μLを加えた後、30分間激しく振り混ぜる。その後、1分間3,000回転で5分間遠心分離を行い、ヘキサン層10 mLを分取し無水硫酸ナトリウムを用いて脱水した後、ロータリーエバポレーターを用いて40℃以下で約5 mLまで濃縮する。この溶液を、あらかじめヘキサン10 mLで調製したシリカゲルミニカートリッジカラムに流し込み、ヘキサン30 mLで洗浄する。次に、80%エタノール・ヘキサン溶液80 mLで溶出し、溶出液をナス型フラスコ等に採る。この溶液を、ロータリーエバポレーターを用いて40℃以下で約1 mLまで濃縮する。濃縮液をヘキサンで約2 mLに定容したものを抽出液とする。

イ 誘導体化及び精製

アによって得た抽出液を遠沈管に移し、酢酸・酢酸ナトリウム緩衝液5 mLを加えた後、テトラエチルホウ酸ナトリウム溶液1 mLを加えて10分間振とうしてエチル化体へと誘導体化する。次に、ヘキサン20 mLを加えて30分間激しく振り混ぜた後、1分間3,000回転で5分間遠心分離を行い、上澄液を採取する。もう一度ヘキサン20 mLを加えて、30分間激しく振り混ぜた後、1分間3,000回転で5分間遠心分離を行い、上澄液を採取し、先ほどの上澄液に合わせる。この溶液を、ロータリーエバポレーターを用いて40℃以下で約1 mLまで濃縮する。濃縮液をヘキサンで約2 mLに定容し、あらかじめヘキサン10 mLで調製した合成ケイ酸マグネシウムミニカートリッジカラムに流し込み、流出液をナス型フラスコ等に採る。さらに、5%ジエチルエーテル・ヘキサン溶液6 mLで溶出させ、溶出液を採取する。この溶出液を、ロータリーエバポレーターを用いて40℃以下で約1 mLまで濃縮した後、ヘキサンを加えて全量を正確に5 mLとしたものを試験溶液とする。

(2) 試験

ガスクロマトグラフ質量分析計を用いる。トリフェニル錫エチル化体標準液及び試験溶液をそれぞれ $1\sim2~\mu$ L採り、次の操作条件で試験を行う。このとき、標準液の採取量と試験溶液の採取量は同量とする。試験溶液を測定し、得られたクロマトグラム上で、標準液のトリフェニル錫エチル化体のモニターイオンのピークと保持時間が一致するピー

クが存在する場合には、トリフェニル錫エチル化体に相当するピーク面積のトリフェニル錫重水素化物エチル化体のピーク面積に対する比(Rt)を求める。同時に、標準液において得られたクロマトグラム上でのトリフェニル錫エチル化体のピーク面積のトリフェニル錫重水素化物エチル化体のピーク面積に対する比(Rs)を求める。このとき、次式により計算する試料1 gについてのトリフェニル錫化合物の錫としての量 $\frac{1}{100}$ は、錫として $\frac{1}{100}$ を計算する。

試料1 gについてのトリフェニル錫化合物の錫としての含有量 (μ g) = F×K× (1/5) × (Rt/Rs) × (1/試料採取量(g)) ×V

ただし、

F: 0.308

K:塩化トリフェニル錫標準液の濃度(μg/mL)

V:試験溶液及びトリフェニル錫エチル化体標準液の最終液量(5 mL)

操作条件

原則として、次の条件で操作すべきであるが、使用する装置、カラム等により、クロマトグラム上でトリフェニル錫エチル化体及びトリフェニル錫重水素化物エチル化体のピークとそれ以外の物質のピークが重複しないような条件を適切に選択することが望ましい。

カラム管 内径 $0.25 \,\mathrm{mm}$ 、長さ $30 \,\mathrm{m}$ 、膜厚 $0.25 \,\mu\,\mathrm{m}$ の5%フェニルメチルポリシロキサンを液相とするキャピラリーカラムを用いる。

カラム温度 60℃で2分間保持し、その後毎分20℃で130℃まで昇温した後、210℃まで毎分10℃で昇温し、さらに260℃まで毎分5℃で昇温させた後、300℃まで毎分10℃で昇温し、300℃に到達後、5分間保持する。

試験溶液注入口温度 270℃

キャリヤーガス 高純度ヘリウムを用いる。トリフェニル錫エチル化体が約20~22 分で流出する流速に調整する。

注入方法 スプリットレス方式

モニターイオン 原則として「トリフェニル錫エチル化体351」及び「トリフェニル 錫重水素化物エチル化体366」を選択すべきであるが、使用する装置、カラム等に より、対象とする物質に特異性が高く、かつ、イオン強度が高いフラグメントイオ ンを適切に選択する。

(3) 試薬、標準液等

アセトン

日本産業規格試薬特級を用いる。

イ ヘキサン

日本産業規格試薬特級を用いる。

ウ塩酸

日本産業規格試薬特級を用いる。

エ ジエチルエーテル

日本産業規格試薬特級を用いる。

オ エタノール

日本産業規格試薬特級を用いる。

カ 無水硫酸ナトリウム

日本産業規格試薬特級を用いる。

キ 酢酸・酢酸ナトリウム緩衝液

酢酸(日本産業規格試薬特級)120 g及び酢酸ナトリウム(日本産業規格試薬特級)164 gをそれぞれ精製水1,000 mLに溶かし、体積比5.9:14.1で混合した後、pHを5に調整したもの。

ク テトラエチルホウ酸ナトリウム溶液

テトラエチルホウ酸ナトリウム1 gを精製水20 mLに溶解させたもの。用時調製する。

ケ 塩化トリフェニル錫標準液

塩化トリフェニル錫を10 mg正確に量り採り、ヘキサンを加えて正確に10 mLとする。ここから1.0 mLを採り、ヘキサンで正確に10 mLとする。ここから1.0 mLを採り、ヘキサンで正確に10 mLとする。ここから3.0 mLを採りヘキサンで10 mLとしたものを塩化トリフェニル錫標準液とする。

コ トリフェニル錫エチル化体標準液

塩化トリフェニル錫標準液から1 mLを遠沈管に正確に量り採り、試験対象が繊維製品及び繊維製品以外で水性のものの場合にはサロゲート標準アセトン溶液を、繊維製品以外で油性のものの場合にはサロゲート標準へキサン溶液100 μ Lを加える。そこに、酢酸・酢酸ナトリウム緩衝液5 mLを加えた後、テトラエチルホウ酸ナトリウム溶液1 mLを加えて10分間激しく振り混ぜてエチル化体へと誘導体化する。次に、

へキサン20 mLを加えて30分間激しく振り混ぜた後、1分間3,000回転で5分間遠心分離を行い、上澄液を採取する。もう一度へキサン20 mLを加えて、30分間激しく振り混ぜた後、1分間3,000回転で5分間遠心分離を行い、上澄液を採取し、先ほどの上澄液に合わせる。この溶液を、ロータリーエバポレーターを用いて40°C以下で約1 mLまで濃縮した後、ヘキサンで5 mLに定容したものをトリフェニル錫エチル化体標準液とする。

サ サロゲート標準原液

塩化トリフェニル錫の水素が全て重水素に置換している塩化トリフェニル錫重水素化物を1 mg正確に量り採り、ヘキサンを加えて正確に10 mLとしたもの、又は塩化トリフェニル錫重水素化物を10 mg正確に量り採りヘキサンを加えて10 mLとし、そこから1.0mLを採りヘキサンで正確に10 mLとしたものをサロゲート標準原液とする。

シ サロゲート標準アセトン溶液

サロゲート標準原液から3.0 mLを採り、アセトンで正確に10 mLとしたもの。

ス サロゲート標準ヘキサン溶液

サロゲート標準原液から3.0 mLを採り、ヘキサンで正確に10 mLとしたもの。

セ シリカゲルミニカートリッジカラム

ポリプロピレン製のカラム<u>管</u>にカラムクロマトグラフ用シリカゲル690 mgを充填したもの又はこれと同等の分離特性を有するもの。

ソ 合成ケイ酸マグネシウムミニカートリッジカラム

ポリプロピレン製のカラム<u>管</u>にカラムクロマトグラフ用合成ケイ酸マグネシウム 910 mgを充填したもの又はこれと同等の分離特性を有するもの。

タ 高純度ヘリウム

純度 99.999%以上のものを用いる。

トリブチル錫化合物

1. 対象家庭用品

繊維製品のうち、おしめ、おしめカバー、よだれ掛け、下着、衛生バンド、衛生パンツ、 手袋及びくつした

家庭用接着剤

家庭用塗料

家庭用ワックス

くつ墨及びくつクリーム

2. 試験法

左に掲げる家庭用品は、トリフェニル錫化合物の項基準の欄の試験法に従う。ただし、よる試験に適合しなければならない。この場合において、同欄中「トリフェニル錫」とあるのは「トリブチル錫」と、「0.308」とあるのは「0.365」と、「約 $20\sim22$ 分」とあるのは「約 $10\sim12$ 分」と、「351」とあるのは「263」と、「366」とあるのは「318」と読み替えるものとする。

ビス(2.3-ジブロムプロピル)ホスフェイト化合物

1. 対象家庭用品

繊維製品のうち、寝衣、寝具、カーテン及び床敷物

2. 試験法

左に掲げる家庭用品は、次の試験法による試験に適合しなければならない。

(1) 試験溶液の調製

ア抽出

身体と接触する繊維の部分を細かく切ったものを試料とし、その 1.0 g を 200 mL の ナス型フラスコ(I)に正確に量り採り、メタノール 50 mL と塩酸 1 mL を加えた後、 還流冷却器を付け、70℃の水浴中で30分間抽出する。次に、この液をガラスろ過器(日 本産業規格のガラスろ過器(細孔記号 2)に適合するもの)を用いて温時ろ過し、ろ液を 200 mLのナス型フラスコ(II)に採る。還流冷却器、ナス型フラスコ(I)及びガラスろ 過器をメタノール 20 mL で洗い、洗液はろ液に合わせ、ロータリーエバポレーターを 用いて 50℃でメタノールを除去した後、エタノール 10 mL を加え、ロータリーエバポ レーターを用いて 50℃でエタノールを除去する。残留物を 1 mol/L 炭酸水素ナトリウ ム溶液 20 mL に溶かして 50 mL 共せん付き遠沈管(I)に移す。ナス型フラスコ(II)を 10 mL の 1 mol/L 炭酸水素ナトリウム溶液で洗い洗液は遠沈管(I)に合わせる。遠沈 管(I)にベンゼン 10 mL を加えて 5 分間激しく振り混ぜ静置した後、ベンゼン層を遠 沈管(II)に採る。この操作を更に2回繰り返す。遠沈管(II)に1mol/L炭酸水素ナトリ ウム溶液 10 mL を加えて 5 分間激しく振り混ぜ静置した後、水層は遠沈管(I)に合わ せる。次に、この水層を 200 mL の分液ロートに移し、塩酸 10 mL をかき混ぜながら 少量ずつ加える。これに酢酸エチル50 mLを加えて5分間激しく振り混ぜ静置した後、 酢酸エチル層を分取する。この操作を更に5回繰返し、全酢酸エチル層を合わせる。こ れに硫酸ナトリウム(無水)約30gを加えてよく振り混ぜた後、2時間放置し、ガラス ろ過器(日本産業規格のガラスろ過器(細孔記号 2)に適合するもの)を用いてろ過し、ろ 液をナス型フラスコに採る。硫酸ナトリウムを酢酸エチル 50 mL で洗い、洗液はろ液 に合わせ、ロータリーエバポレーターを用いて50°Cで約5 mLまで濃縮し、氷冷する。 イ メチルエステル化

アの濃縮液にジアゾメタン・エーテル溶液を液の黄色が 5 分間放置しても消えなくなるまで加えた後、ロータリーエバポレーターを用いて 50℃で溶媒を除去する。残留物をアセトン 1 mL に溶かし、これを試験溶液とする。

(2) 試験

炎光光度型検出器(リン用干渉フィルター、波長 526 nm)付きガスクロマトグラフを用いる。

試験溶液を $1 \mu L$ 採り、次の操作条件 1∇ は 2σ いずれか適切な条件の下に試験を行うとき、ビス $(2, 3- \tilde{\nu})$ プロムプロピル)ホスフェイトのメチルエステル標準液の保持時間と一致する保持時間の位置にピークを示すかのにピークを示してはならない確認する。

ただし、ピークが認められたときは<u>(3)</u>により、このピークがビス(2, 3-ジブロムプロピル)ホスフェイトによるものであることを確認しなければならない。

操作条件1

カラム担体 ケイソウ土(標準網フルイ 125~149 μm)を 6 mol/L 塩酸で 2 時間還流して洗い、次いで精製水で流出液が中性となるまで洗った後、アルコール性塩基で洗い、更に精製水で流出液が中性となるまで洗った後、乾燥し、メチルシリル化処理を施す。

カラム充てん剤 カラム担体に対してガスクロマトグラフ用ジメチルシリコンゴムを 15%含ませた後、標準網フルイ 125~149 μm に整える。

カラム管 内径 $0.8 \, \text{mm}$ 、長さ $500 \, \text{mm}$ のガラス管 $\underline{(t)}$ にガスクロマトグラフ用ジメチルシ $\underline{(t)}$ リコンゴムを 15%含ませ後、標準網フルイ $125\sim149 \, \mu \, \text{m}$ に整えた $\underline{(t)}$ を充填したものを用いる。

カラム温度 120~235℃、毎分10℃昇温

試験溶液注入口及び検出器温度 250℃

キャリヤーガス 高純度窒素を用いる。ビス(2,3-ジブロムプロピル)ホスフェイトの メチルエステルが約 10 分で流出する流速に調整するとともに、水素及び空気の流量 を至適条件に調整する。

操作条件2

次に示す操作条件以外は、操作条件1に示すところによる。

カラム担体 ケイソウ土(標準網フルイ 149~177 μm)を 6 mol/L 塩酸で 2 時間還流して洗い、次いで精製水で流出液が中性となるまで洗った後、アルコール性塩基で洗い、更に精製水で流出液が中性となるまで洗った後、乾燥し、メチルシリル化処理を施す。カラム充てん剤 カラム担体に対してガスクロマトグラフ用ジメチルシリコンゴムを10%含ませる。

カラム管 内径 3 mm、長さ 500 mm の <u>ガラス管にガスクロマトグラフ用ジメチルシリコンゴムを 10%含ませた $149\sim177~\mu$ m の ケイソウ土 2 を充填したものを用いる。 ガラス管を用いる。</u>

(3) 確認試験

ア 試験溶液の調製

<u>(1)</u> Pによって得た濃縮液をロータリーエバポレーターを用いて 50° Cで酢酸エチルを除去する。残留物を 1 mol/L 水酸化ナトリウム溶液 20 mL に溶かし、2 日間放置

する。次に、この液を $100\,\mathrm{mL}$ の分液ロートに移し、塩酸 $8\,\mathrm{mL}$ をかき混ぜながら少量ずつ加える。これに酢酸エチル $30\,\mathrm{mL}$ を加えて振り混ぜ静置した後、酢酸エチル層を分取する。この操作を更に $5\,\mathrm{回繰り返し、全酢酸エチル層を合わせる}$ 。これに硫酸ナトリウム(無水)約 $20\,\mathrm{g}$ を加えてよく振り混ぜた後、 $2\,\mathrm{時間放置し}$ 、ガラスろ過器(日本産業規格のガラスろ過器(細孔記号 2)に適合するもの)を用いてろ過し、ろ液をナス型フラスコに採る。硫酸ナトリウムを酢酸エチル $20\,\mathrm{mL}$ で洗い、洗液はろ液に合わせ、ロータリーエバポレーターを用いて $50^\circ\mathrm{C}$ で約 $5\,\mathrm{mL}$ まで濃縮し、氷冷する。以下 $(1)\,\mathrm{f}$ の場合と同様に操作して、得られた溶液を試験溶液とする。

イ 試験

炎光光度型検出器(リン用干渉フィルター、波長 526 nm)付きガスクロマトグラフを 用いる。

試験溶液を $1 \mu L$ 採り、(2) の場合と同様に試験を行い、得られたクロマトグラム上のピークと(2) によって得られたクロマトグラム上のピークを比較する。このとき、ビス(2,3-ジブロムプロピル)ホスフェイトのメチルエステル標準液の保持時間と一致する保持時間の位置のピークが著しく減少しているか又は完全に消失しているとともに、ビス(2-ブロムプロペン-2-イル)ホスフェイトのメチルエステル標準液の保持時間と一致する保持時間の位置に新たにピークが認められたとき、ビス(2,3-ジブロムプロピル)ホスフェイトと確認する。

(4) 試薬、標準液等

アメタノール

日本産業規格試薬特級を用いる。

イ 塩酸

日本産業規格試薬特級を用いる。

ウ エタノール

日本産業規格試薬特級を用いる。

エ 1 mol/L 炭酸水素ナトリウム溶液

炭酸水素ナトリウム(日本産業規格試薬特級)84 g を精製水に溶かし、1,000 mL としたものを用いる。

オ ベンゼン

日本産業規格試薬特級を用いる。

カ 酢酸エチル

酢酸エチル(日本産業規格試薬特級)を精製水で洗った後、硫酸ナトリウム(無水)で乾燥し、これを蒸留する。沸点 76~78℃の留分を用いる。

キ 硫酸ナトリウム(無水)

日本産業規格試薬特級を用いる。

ク ジアゾメタン・エーテル溶液

ナス型フラスコに水酸化カリウム(日本産業規格試薬特級)1gを採り、精製水 $1.6\,\mathrm{mL}$ 及びエタノール $5\,\mathrm{mL}$ を加えて溶かした後、NーメチルーNーニトロソーパラトルエンスルホンアミド $4.3\,\mathrm{g}$ をエチルエーテル(日本産業規格試薬特級) $26\,\mathrm{mL}$ に溶かした溶液を注意深く加える。これを $65^\circ\mathrm{C}$ の水浴中で蒸留し、留液 $20\,\mathrm{mL}$ をエチルエーテル(日本産業規格試薬特級) $5\,\mathrm{mL}$ を入れた共せん付きフラスコに採る。この場合共せん付きフラスコは氷水中で冷却し、又冷却器の先端は共せん付きフラスコ中のエチルエーテルの液面下に浸すものとする。調製した溶液は密せんして冷蔵庫に保存し、 $1\sim2$ 週間以内に用いる。

ケアセトン

日本産業規格試薬特級を用いる。

- コ ビス(2, 3-ジブロムプロピル)ホスフェイト標準品 ビス(2, 3-ジブロムプロピル)ホスフェイトを 95%以上含む。
- サ ビス(2, 3-ジブロムプロピル)ホスフェイトのメチルエステル標準液

ビス(2, 3-ジブロムプロピル)ホスフェイト標準品 50.0 mg を正確に量り採り、酢酸 エチルで正確に 100 mL とする。その 1 mL を正確に採り、(1) イの場合と同様に操作して得られたアセトン溶液をビス(2, 3-ジブロムプロピル)ホスフェイトのメチルエステル標準液とする。用時調製する。

シ ケイソウ土ケイソウ土 1

ガスクロマトグラフ用に精製したケイソウ土(標準網フルイ 125~149 μ m)を 6 mol/L 塩酸で 2 時間還流して洗い、次いで精製水で流出液が中性となるまで洗った後、アルコール性塩基で洗い、更に精製水で流出液が中性となるまで洗った後、乾燥し、メチルシリル化処理を施す。したものる。

ケイソウ土をガスクロマトグラフ用に精製したものを用いる<u>ス</u>ケイソウ土2 ガスクロマトグラフ用に精製した。

セ 6 mol/L 塩酸

塩酸(日本産業規格試薬特級)を精製水で約2倍に薄めたものを用いる。

ソ 精製水

日本薬局方精製水を用いる。

タ 高純度窒素

日本産業規格の高純度窒素2級を用いる。

チ 水素

日本産業規格の水素3級を用いる。

ツ 1 mol/L 水酸化ナトリウム溶液

水酸化ナトリウム(日本産業規格試薬特級)40.0 g を精製水に溶かし 1,000 mL としたものを用いる。

テ ビス(2-ブロムプロペン-2-イル)ホスフェイト標準品

のメチルエステル標準液とする。用時調製する。

ビス(2, 3-ジブロムプロピル)ホスフェイト 1 g を 1 mol/L 水酸化ナトリウム溶液 50 mL に溶かし、2 日間かき混ぜた後、塩酸を加えて酸性としベンゼン 50 mL で 3 回抽出する。ベンゼン抽出液に硫酸ナトリウム(無水)約 20 g を加えてよく振り混ぜた後、2 時間放置し、ガラスろ過器(日本産業規格のガラスろ過器(細孔記号 2)に適合するもの)を用いてろ過し、ろ液をナス型フラスコに採る。硫酸ナトリウムをベンゼン 30 mL で洗い、洗液はろ液に合わせ、ロータリーエバポレーターを用いて 50℃でベンゼンを除去する。残留物を減圧デシケーター(シリカゲル)中に入れ一晩放置したものを用いる。ト ビス(2-ブロムプロペン-2-イル)ホスフェイトのメチルエステル標準液 ビス(2-ブロムプロペン-2-イル)ホスフェイト標準品 30.0 mg を正確に量り採り、酢酸エチルで正確に 100 mL とする。その 1 mL を正確に採り、(1) イの場合と同様に操作して得られたアセトン溶液をビス(2-ブロムプロペン-2-イル)ホスフェイト

ヘキサクロルエポキシオクタヒドロエンドエキソジメタノナフタリン(別名ディ

ルドリン)

1. 対象家庭用品

繊維製品のうち、おしめカバー、下着、寝衣、手袋、くつした、中衣、外衣、帽子、寝具 及び床敷物

家庭用毛糸

2. 試験法

(1) 試験溶液の調製

身体と接触する繊維の部分を細かく切ったものを試料とし、その 0.50 g を正確に量り 採り 200 mL のナス型フラスコに入れ、メタノール 50 mL 及び塩酸 0.1 mL を加えた後、還流抽出器を付け恒温水槽またはマントルヒーターを使用し、30 分間煮沸還流する。この液をガラスろ過器でろ過し、ろ液をロータリーエバポレーターを用いて 50°C以下で2~5 mL に濃縮する。これを 10 mL にメタノールで定容し、その 2 mL を 50 mL の遠沈管に正確に量り採る。次いで、10%塩化ナトリウム水溶液 10 mL 及びヘキサン4 mLを加え、10 分間激しく振り混ぜた後、1 分間 3,000 回転で 10 分間遠心分離を行う。ヘキサン層 1 mL を正確に分取し、あらかじめアセトン 5 mL 及びヘキサン 10 mL で調製したプロピルスルホニルシリル化シリカゲルミニカラムに流し込み、ヘキサン 4 mL で洗浄する。その後、ミニカラムに 10 分間通気してカラム内に残存するヘキサンを除去し、酢酸エチル・メタノール溶液 5 mL で溶出する。溶出液を酢酸エチル・メタノール溶液で 5 mL に正確に定容したものを試料溶液とする。

(2) 試験

ガスクロマトグラフ質量分析計を用いる。試料溶液又は標準液をそれぞれ正確に $1\,\mathrm{mL}$ 量り採り、内部標準液 $50\,\mu\,\mathrm{L}$ を加えた後、そこから $1\sim2\,\mu\,\mathrm{L}$ を採り、次の操作条件で試験を行う。このとき、それぞれの採取量は同量とする。

試験溶液を測定し、得られたクロマトグラム上で、標準液のディルドリンのモニターイオンのピークと保持時間が一致するピークが存在する場合には、ディルドリンに相当するピーク面積の内部標準物質のピーク面積に対する比 (Rt) を求める。同時に、標準液において得られたクロマトグラム上でのディルドリンのピーク面積の内部標準物質のピーク面積に対する比 (Rs) を求める。このとき、次式により計算する試料1 g あたりのディルドリンの含有量を計算する。

試料 1 g についてのディルドリン含有量 $(\mu g) = K \times (Rt/Rs) \times (0.5/試料採取量(g))$

$\times 200$

ただし、K:ディルドリン標準液の濃度(μg/mL)

操作条件

原則として、次の条件で操作すべきであるが、使用する装置、カラム等により、クロマトグラム上で対象物質とそれ以外の物質のピークが重複しないような条件を適切に選択することが望ましい。

カラム 内径 0.25 mm、長さ 30 m、膜厚 $0.25 \mu \text{ m}$ の 5%フェニルメチルポリシロキサンを液相とするキャピラリーカラムを用いる。

カラム温度 100°Cで1分間保持し、その後毎分10°Cで240°Cまで昇温した後、280°C まで毎分5°Cで昇温し、280°Cに到達後、7分間保持する。

注入口温度 240°C

注入方法 スプリットレス又はスプリット

キャリヤーガス 高純度ヘリウムを用いる。ディルドリンが約 16~18 分で流出する流速に調整する。

モニターイオン 原則として「ディルドリン 263」を選択すべきであるが、使用する装置カラム等により、対象とする物質に特異性が高く、かつ、イオン強度が高いフラグメントイオンを適切に選択する。

(4) 試薬、標準液等

ア 酢酸エチル

日本産業規格試薬特級を用いる。

イ メタノール

日本産業規格試薬特級を用いる。

ウ ヘキサン

日本産業規格試薬特級を用いる。

エ アセトン

日本産業規格試薬特級を用いる。

才 塩酸

日本産業規格試薬特級を用いる。

カ 10%塩化ナトリウム水溶液

塩化ナトリウム (日本産業規格試薬特級) 10 g を精製水に溶解させ 100 mL に定容したもの。

キ 酢酸エチル・メタノール溶液

酢酸エチルとメタノールを等量混合したもの。

ク ディルドリン標準液

ディルドリンを 10 mg 正確に量り採り、酢酸エチルを加えて正確に 10 mL とする。

ここから 1 mL を採り、酢酸エチルを加えて正確に 10 mL とする。ここから 1 mL を 採り、酢酸エチルを加えて正確に 10 mL とする。ここから 1 mL を採り、酢酸エチル を加えて正確に 10 mL とする。ここから 1.5 mL を採り、正確に酢酸エチルを加えて 10 mL としたものをディルドリン標準液とする。

ケ 内部標準液

内部標準物質として、そのモニターイオンが対象物質に含有される他の成分のフラグメントイオンとクロマトグラム上で重複しないようなものを選択する。フルオランテンー d_{10} 、クリセンー d_{12} 等を用いることができる。その 10 mg を正確に量り採り、酢酸エチルを加えて正確に 10 mL とする。ここから 1 mL を採り、酢酸エチルを加えて正確に 10 mL としたものを内部標準液とする。

コ プロピルスルホニルシリル化シリカゲルミニカラム

ポリプロピレン製のカラム管にプロピルスルホニルシリル化シリカゲル 1000 mg を 充塡したもの又はこれと同等の分離特性を有するもの。

サ 高純度ヘリウム

純度 99.999%以上のものを用いる。

左に掲げる家庭用品は、次の試験法による試験に適合しなければな 1 試験溶液の調製 身体と接触する繊維の部分を細かく切つたものを試料とし、その 0.50 g を正確に量り採り 200 mL のナス型フラスコに入れ、メタノ ル 50 mL 及び塩酸 0.1 mL を加えた後、還流抽 出器を付け恒温水槽またはマントルヒーターを使用し、30 分間煮沸還流する。この液をガラスろ過器でろ過し、ろ液をロータリーエバポレーターを用いて 50°C以下で2~5 mL に 濃縮する。これを 10 mL にメタノールで定容し、その 2 mL を 50 mL の遠沈管に正確に量り採る。次いで、10%塩化ナトリウム水溶液 10 mL 及びヘキサン 4 mL を加え、10 分間激しく振り混ぜた後、 1 分間 3000 回転で 10 分間遠心分離を行う。ヘキサン層 1 mL を正確に分取し、あらかじめアセトン 5 mL 及びヘキサン 10 mL で調製したプロピルスルホニルンリル化シリカゲルミニカラムに流し込み、ヘキサン 4 mL で洗浄する。その後、ミニカラムに 10 分間通気してカラム内に残存するヘキサンを除去し、酢酸エチル・メタノール溶液5 mL で溶出する。溶出液を酢酸エチル・メタノール溶液で 5 mL に正確に定容したものを試料溶液とする。

2 試験

ガスクロマトグラフ質量分析計を用いる。試料溶液又は標準液をそれぞれ正確に 1 mL 量り 採り、内部標準液 50μ L を加えた後、そこから $1 \sim 2 \mu$ L を採り、次の操作条件で試験を行う。

試験溶液を測定し、得られたクロマトグラム上で、標準液のデイルドリンのモニターイオンのピークと保持時間が一致するピークが存在する場合には、デイルドリンに相当するピーク面積の内部標準物質のピーク面積に対する比(Rt)を求める。同時に、標準液において得られたクロマトグラム上でのデイルドリンのピーク面積の内部標準物質のピーク面積に対する比(Rs)を求める。このとき、次式により計算する試料1gあたりのデイルドリンの含有量は30μg以下でなければならないを計算する。

試料 1g についてのデイルドリン含有量(μ g) $_-K \times (Rt/Rs) \times (0.5/試料採取量(g))$ $\times 200$

ただしK: デイルドリン標準液の濃度 ($\mu g/mL$)

操作条件

原則として、次の条件で操作すべきであるが、使用する装置、カラム等により、クロマトグラム上で対象物質とそれ以外の物質のピークが重複しないような条件を適切に選択することが望ましい。

カラム管 内径 0.25 mm、長さ 30 m、膜厚 $0.25 \mu \text{ m}$ の 5 % フェニルメチルポリシロキサン を液相とするキャピラリーカラムを用いる。

<u>カラム温度 100℃で 1 分間保持し、その後毎分 10℃で 240℃まで昇温した後、280℃まで毎分 5 ℃で昇温し、280℃に到達後、7 分間保持する。</u>

注入口温度 240℃

注入方法 スプリットレス又はスプリット

キャリヤーガス 高純度ヘリウムを用いる。デイルドリンが約 16~18 分で流出する流速に 調整する。

モニターイオン 原則として「デイルドリン 263」を選択すべきであるが、使用する装置カラム等により、対象とする物質に特異性が高く、かつ、イオン強度が高いフラグメントイオンを適切に選択する。

4 試薬、標準液等

(1) <u>酢酸エチル</u>

日本産業規格試薬特級を用いる。

(2) メタノール

日本産業規格試薬特級を用いる。

(3) ヘキサン

日本産業規格試薬特級を用いる。

(4) アセトン

日本産業規格試薬特級を用いる。

(5) 塩酸

日本産業規格試薬特級を用いる。

- (6) 10%塩化ナトリウム水溶液
- <u>塩化ナトリウム (日本産業規格試薬特級) 10 g を精製水に溶解させ 100 mL に定容したもの。</u>
- (7) 酢酸エチル・メタノ ル溶液
- (8) デイルドリン標準液

デイルドリンを 10 mg 正確に量り採り、酢酸エチルを加えて正確に 10 mL とする。ここから 1 mL を採り、酢酸エチルを加えて正確に 10 mL とする。ここから 1 mL を採り、酢酸エチルを加えて正確に 10 mL とする。ここから 1 mL を採り、酢酸エチルを加えて正確に 10 mL とする。ここから 1.5 mL を採り、正確に酢酸エチルを加えて 10 mL としたものをデイルドリン標準液とする。

(9) 内部標準液

内部標準物質として、そのモニターイオンが対象物質に含有される他の成分のフラグメントイオンとクロマトグラム上で重複しないようなものを選択する。フルオランテンーd10、クリセンーd12 等を用いることができる。その 10 mg を正確に量り採り、酢酸エチルを加えて正確に 10 mL とする。ここから 1 mL を採り、酢酸エチルを加えて正確に 10 mL とする。ここから 1 mL を採り、酢酸エチルを加えて正確に 10 mL とする。ここから 1 mL を採り、酢酸エチルを加えて正確に 10 mL とする。

- (10) プロピルスルホニルシリル化シリカゲルミニカラム
- ポリプロピレン製のカラム管にプロピルスルホニルシリル化シリカゲル 1000 mg を 充塡したもの又はこれと同等の分離特性を有するもの。
- (11) 高純度~リウム
- 一 純度 99.999%以上のものを用いる。左に掲げる家庭用品は、次の試験法による試験に適合しなければならない。
- 1 試験溶液の調製
- (1) 抽出

身体と接触する繊維の部分を細かく切ったものを試料とし、その約 1g を精密に量り採り、500mLのナス型フラスコ(I)に入れ、メタノール 250mLを加えた後、還流冷却器を付け、70℃の水浴中で 30 分間抽出する。次に、この液をガラスろ過器(日本産業規格のガラスろ過器(細孔記号 2)に適合するもの)を用いて温時ろ過し、ろ液を 500mL のナス型フラスコ(II)に採る。還流冷却器、ナス型フラスコ(I)及びガラスろ過器をメタノール 100mL で洗い、洗液はろ液に合わせ、ロータリーエバポレーターを用いて 50℃でメタノールを除去する。

(2) 精製

内径 15mm、長さ 300mm の吸着管に、カラムクロマトグラフ用合成ケイ酸マグネシウム 10g をヘキサンに懸濁して入れ、次いでその上に硫酸ナトリウム(無水)約 5g を入れ、カラムの上端に少量のヘキサンが残る程度までヘキサンを流出させる。

(1)のメタノ ルを除去したナス型フラスコ(II)に 15%エチルエ テル・ヘキサン溶液 10mL を加えてよく振り混ぜ、この液をカラムに流し込み、更に 15%エチルエ テル・ヘキサン溶液 20mL でナス型フラスコ(II)を洗う操作を 2 回繰り返し、両洗液をカラムに流し込んだ後、15%エチルエ テル・ヘキサン溶液 250mL をカラムに流し込み、最初の流出 液約 290mL を採り、ヘキサンを加えて全量を正確に 300mL とする。その 10mL を正確に 採り、ヘキサンを加えて正確に 100mL としたものを試験溶液とする。

2 試験

電子捕獲型検出器付きガスクロマトグラフを用いる。

試験溶液及びデイルドリン標準液を正確にそれぞれ 1 μ L 採り、次の操作条件 1 及び 2 で試験を行い、得られたクロマトグラムのピークを比較する。デイルドリン標準液の保持時間と一致する保持時間を持つピークが、いずれの操作条件においても存在する場合は、そのピークについていずれか適切な条件のもとに得られたクロマトグラム上で試験溶液のピーク面積 P 及びデイルドリン標準液のピーク面積 P を測定する。このとき、次式により計算する試料 1g についてのデイルドリン含有量は 30 μ g 以下でなければならない。

試料 1g についてのデイルドリンの含有量(μg)= $K \times (P/Ps) \times 3,000 \times (1/試料採取量(<math>g$)) ただし、K: デイルドリン標準液の濃度($\mu g/mL$)

操作条件1

カラム担体 ケイソウ土(標準網フルイ 177~250 µ m)を 6mol/l 塩酸で 2 時間還流して洗い、次いで精製水で流出液が中性となるまで洗った後、乾燥し、メチルシラザン処理を施す。カラム充てん剤 カラム担体に対してガスクロマトグラフ用シリコンを 5%含ませる。カラム管 内径 3mm、長さ 1,500~2,000mm のガラス管を用いる。

カラム温度 200℃

試験溶液注入口温度 250℃

検出器 至適加電圧を与え、250°C付近(線源がトリチウムの場合は、最高使用温度)で操作する。

キャリヤーガス 高純度窒素を用いる。デイルドリンが約 12 分で流出する流速に調整する。 操作条件 2

次に示す操作条件以外は、操作条件1に示すところによる。

カラム担体 ケイソウ上(標準網フルイ $149\sim177\,\mu$ m)を 6mol/l 塩酸で 2 時間還流して洗い、次いで精製水で流出液が中性となるまで洗った後、乾燥し、メチルシラザン処理を施す。カラム充てん剤 カラム担体に対してガスクロマトグラフ用ジエチレングリコールサクシネートを 2%、リン酸を 0.5%含ませる。

カラム温度 175℃

キャリヤーガス 高純度窒素を用いる。デイルドリンが約7分で流出する流速に調整する。 3 試薬、標準液等

(1) ** ** ** **

次の試験に適合するメタノールを用いる。

メタノ ル 300mL をロータリーエバポレーターを用いて 5mL に滅圧濃縮し、その 5μL を 採り、2 試験に準じて試験を行うとき、クロマトグラム上のメタノール以外のピークの高 さは、 $2 \times 10 - 11$ g の γ BHC が示すピークの高さ以下でなくてはならない。

(2) カラムクロマトグラフ用合成ケイ酸マグネシウム

カラムクロマトグラフ用合成ケイ酸マグネシウム(標準網フルイ 177~250 µ m)を 450℃で - 夜加熱した後、デシケーター中で放冷したものであつて、次の試験に適合するものを用いる。

デイルドリン標準液 10mL を試料とし、1 試験溶液の調製(2) 精製及び 2 試験に準じて 試験を行うとき、デイルドリンがほとんど完全に回収されなければならない。

(3) ~ + + →

次の試験に適合するヘキサンを用いる。

ヘキサン 300mL をロータリーエバポレーターを用いて 5mL に減圧濃縮し、その 5 μ L を採り、2 試験に準じて試験を行うとき、クロマトグラム上のヘキサン以外のピークの高さは、 $2\times10-11g$ の γ BHC が示すピークの高さ以下でなくてはならない。

(4) 硫酸ナトリウム(無水)

次の試験に適合する硫酸ナトリウム(無水)を用いる。

硫酸ナトリウム(無水)を 20g 採り、(3)のヘキサン 100mL に懸濁する。1 分間振り混ぜた後 10 分間静置する操作を 6 回繰り返した後、ヘキサンを分取する。更にその硫酸ナトリウム (無水)を(3)のヘキサン少量で洗い、洗液をこれに合わせる。このヘキサンの全量をロータ サーエバポレーターを用いて 5mL に減圧濃縮し、その 5 μ L を採り、2 一試験に準じて試験を行うとき、クロマトグラム上のヘキサン以外のピークの高さは、 2×10 11g の γ BHC が示すピークの高さ以下でなくてはならない。

(5) エチルエ テル

次の試験に適合するエチルエーテルを用いる。

エチルエーテル 300 mL をロータリーエバポレーターを用いて 5 mL に減圧濃縮し、その $5 \mu \text{L}$ を採り、2 試験に準じて試験を行うとき、クロマトグラム上のエチルエーテル以外の $t^2 - \rho \sigma$ 高さは、 $2 \times 10 - 11 g$ の $\gamma - BHC$ が示すピークの高さ以下でなくてはならない。

- (6) 15%エチルエーテル・ヘキサン溶液
- (5)のエチルエーテル 15mL に(3)のヘキサンを加えて全量を 100mL とする。
- (7) デイルドリン標準品

デイルドリンを 98%以上含む。融点は 177~179℃である。

(8) デイルドリン標準液

デイルドリン標準品 1.0 mg を正確に採り、(3)の~キサンに溶かし、正確に 100 mL とする。 その 1 mL を正確に採り、(3)の~キサンを加えて 100 mL とし、更にその 10 mL を正確に採り、(3)の~キサンを加えて 100 mL としたものをデイルドリン標準液とする。 デイルドリン標準液 $1 \text{mL} = 0.01 \, \mu \, \text{g}$ デイルドリン

(9) ケイソウ土

ケイソウ土をガスクロマトグラフ用に精製したものを用いる。

(10) 6mol/l 塩酸

塩酸(日本産業規格試薬特級)を精製水で約2倍に薄めたものを用いる。

(11) 精製水

日本薬局方精製水を用いる。

(12) 高純度窒素

日本産業規格の高純度窒素 2 級を用いる。

(13) リン酸

日本産業規格試薬特級を用いる。

ベンゾ [a] アントラセン (1)

1. 対象家庭用品

クレオソート油を含有する家庭用の木材防腐剤及び木材防虫剤

2. 試験法

左に掲げる家庭用品は、ジベンゾ [a, h] アントラセンの項基準の欄に掲げる試験<u>法</u>(クレオソート油を含有する家庭用の木材防腐剤及び木材防虫剤に係るものに限る。)に<u>従う</u>。 <u>適合しなければならない。ただし、</u>この場合において、同欄中「ジベンゾ [a, h] アントラセン」とあるのは「ベンゾ [a] アントラセン」と、「278」とあるのは「228」と、「約 15~16 分」とあるのは「約 11~12 分」と読み替えるものとする。

ベンゾ [a] アントラセン (2)

1. 対象家庭用品

クレオソート油及びその混合物で処理された家庭用の防腐木材及び防虫木材

2. 試験法

左に掲げる家庭用品は、ジベンゾ [a, h] アントラセンの項基準の欄に掲げる試験<u>法</u>(クレオソート油及びその混合物で処理された家庭用の防腐木材及び防虫木材に係るものに限る。)に<u>従う</u>。適合しなければならない。ただし、この場合において、同欄中「ジベンゾ [a, h] アントラセン」とあるのは「ベンゾ [a] アントラセン」と、「278」とあるのは「228」と、「約 $15\sim16$ 分」とあるのは「約 $11\sim12$ 分」と読み替えるものとする。

ベンゾ [a] ピレン (1)

1. 対象家庭用品

クレオソート油を含有する家庭用の木材防腐剤及び木材防虫剤

2. 試験法

左に掲げる家庭用品は、ジベンゾ [a, h] アントラセンの項基準の欄に掲げる試験<u>法</u>(クレオソート油を含有する家庭用の木材防腐剤及び木材防虫剤に係るものに限る。)に従う。 適合しなければならない。ただし、この場合において、同欄中「ジベンゾ [a, h] アントラセン」とあるのは「ベンゾ [a] ピレン」と、「278」とあるのは「252」と「約 15~16 分」とあるのは「約 13~14 分」と読み替えるものとする。

ベンゾ [a] ピレン (2)

1. 対象家庭用品

クレオソート油及びその混合物で処理された家庭用の防腐木材及び防虫木材

2. 試験法

左に掲げる家庭用品は、ジベンゾ [a, h] アントラセンの項基準の欄に掲げる試験<u>法</u>(クレオソート油及びその混合物で処理された家庭用の防腐木材及び防虫木材に係るものに限る。)<u>に従う</u>。適合しなければならない。ただし、この場合において、同欄中「ジベンゾ [a, h] アントラセン」とあるのは「ベンゾ [a] ピレン」と、「278」とあるのは「252」と、「約15~16 分」とあるのは「約 13~14 分」と読み替えるものとする。

ホルムアルデヒド(1)

1. 対象家庭用品

繊維製品のうち、おしめ、おしめカバー、よだれ掛け、下着、寝衣、手袋、くつした、中 衣、外衣、帽子、寝具であって、出生後24月以内の乳幼児用のもの

2. 試験法

左に掲げる家庭用品は、次の試験法による試験に適合しなければならない。

(1) 試験溶液の調製

身体と接触する繊維の部分を細かく切ったものを試料とし、その 2.50 g を 200 mL の 共せんフラスコに正確に量り採り、精製水 100 mL を正確に加えた後、密せんし、40℃の 水浴中で時々振り混ぜながら 1 時間抽出する。次に、この液をガラスろ過器(日本産業規 格のガラスろ過器(細孔記号 2)に適合するもの)を用いて温時ろ過し、これを試験溶液と する。

(2) 試験

試験溶液及びホルムアルデヒド標準液を正確にそれぞれ $5.0\,\mathrm{mL}$ 採り、それぞれにアセチルアセトン試液 $5.0\,\mathrm{mL}$ を加えて振り混ぜた後、 $40^\circ\mathrm{CO}$ 水浴中で $30\,\mathrm{分間加温}$ し、 $30\,\mathrm{分間$ 間放置する。それぞれの溶液について、精製水 $5.0\,\mathrm{mL}$ にアセチルアセトン試液 $5.0\,\mathrm{mL}$ を加えて同様に操作したものを対照として、層長 $1\,\mathrm{cm}$ で $412{\sim}415\,\mathrm{nm}$ における吸収の極大波長で試験溶液に係る吸光度 A 及びホルムアルデヒド標準液に係る吸光度 As を測定する。また、別に試験溶液 $5.0\,\mathrm{mL}$ を採り、アセチルアセトン試液の代わりに酢酸・酢酸アンモニウム緩衝液 $5.0\,\mathrm{mL}$ を用いて同様に操作する。その溶液について、精製水 $5.0\,\mathrm{mL}$ に酢酸・酢酸アンモニウム緩衝液 $5.0\,\mathrm{mL}$ を加えて同様に操作したものを対照として、吸光度 A 及び As を測定したときと同じ波長における吸光度 Ao を測定する。このとき、A—Ao の値(吸光度差) を測定が $0.05\,\mathrm{kF}$ 又は次式により 計算する。

試料 1g についてのホルムアルデヒド溶出量 $(\mu g) = K \times ((A - Ao) / As) \times 100 \times (1/ 試料採取量(g))$

ただし、K: ホルムアルデヒド標準液の濃度(μg/mL)

(3) 確認試験

<u>(2)</u>において、A-Ao の値が 0.05 を超えたとき又はホルムアルデヒドの溶出量が<u>試料 1 g あたり</u> 16 μ g を超えたときは、次のア又はイのいずれかの試験により、吸光度 A を測定した波長における吸収がホルムアルデヒドによるものであることを確認しなければならない。

アジメドン法

試験溶液 5.0~mL を共せん試験管に採り、ジメドン・エタノール溶液 1.0~mL を加えて振り混ぜ、 40°C の水浴中で 10~分間加温し、更にアセチルアセトン試液 5.0~mL を加えて振り混ぜ、 40°C の水浴中で 30~分間加温し、 $30~\text{分間放置した後、試験溶液の代わりに精製水 <math>5.0~\text{mL}$ を用いて同様に操作したものを対照として吸収スペクトルを測定するとき、波長 $412\sim415~\text{nm}$ において、吸光度 A 及び As を測定した場合と同様の吸収スペクトルを示すか確認するしてはならない。

イ 高速液体クロマトグラフ法

<u>(2)</u>によって得られた試験溶液にアセチルアセトン試液を加えた液及びホルムアルデヒド標準液にアセチルアセトン試液を加えた液をそれぞれ $10~\mu$ L採り、次の操作条件で試験を行う。試験溶液にアセチルアセトン試液を加えた液のクロマトグラム上に、ホルムアルデヒド標準液にアセチルアセトン試液を加えた液におけるホルムアルデヒドーアセチルアセトン反応生成物のピークと保持時間が一致するピークが存在するか確認するしなくてはならない。

操作条件

カラム管 内径 $4.6 \,\mathrm{mm}$ 、長さ $150 \,\mathrm{mm}$ のステンレス管を用いる。カラム充てん剤<u>に</u> 粒径 $5 \,\mu\,\mathrm{m}$ のオクタデシルシリル化シリカゲルを充填したものを用いる。

カラム温度 35℃

検出器 紫外可視検出器

検出波長 412~415 nm

移動相 アセトニトリル:精製水(15:85~20:80)

流速 每分 1.0 mL

(4) 試薬、標準液等

ア 精製水

日本薬局方精製水を用いる。

イ ホルムアルデヒド標準液

(ア) ホルマリンの標定

ホルマリン(日本薬局方ホルマリン)約1gを精製水を入れたはかりびんで精密に量り、精製水を加えて正確に100 mLとする。その10mLを正確に量り採り、0.05 mol/L ョウ素液(日本薬局方定量分析用標準液)50 mLを正確に加え、更に1 mol/L 水酸化カリウム液(日本薬局方定量分析用標準液)20mLを加えた後、15 分間常温で放置する。更に希硫酸(日本薬局方試薬)15 mLを加え、過剰のヨウ素を0.1 mol/Lチオ硫酸ナトリウム液(日本薬局方定量分析用標準液)で滴定する(指示薬:日本薬局方デンプン試液)。別に精製水10 mLを用いて同様の方法で空試験を行う。

ホルマリン中のホルムアルデヒド含有量 C(%)は次式により求める。

 $C(\%) = 1.5013 \times ((V_0 - V)F/1,000) \times (100/10) \times (1/W) \times 100$

ただし、

Vo:空試験における 0.1 mol/L チオ硫酸ナトリウム液の滴定量(mL)

V: 本試験における 0.1 mol/L チオ硫酸ナトリウム液の滴定量(mL)

F: 0.1 mol/L チオ硫酸ナトリウム液の力価

W:ホルマリンの採取量(g)

(イ) ホルムアルデヒド標準液の調製

ホルマリン(日本薬局方ホルマリン)400/Cg を正確に量り採り、精製水を加えて 100 mL とする。この溶液を用いて、10 mL を正確に採り、精製水で 10 倍量に希釈 する操作を 5 回繰り返してホルムアルデヒド標準液とする。

ホルムアルデヒド標準液 1 mL= $0.4 \mu g$ HCHO

ウ アセチルアセトン試液

酢酸アンモニウム(日本産業規格試薬特級)150gに適量の精製水を加えて溶かし、氷酢酸(日本産業規格試薬特級)3mL及びアセチルアセトン(日本産業規格試薬特級)2mLを加え、更に精製水を加えて1,000mLとしたものを用いる。用時調製する。

エ ジメドン・エタノール溶液

ジメドン(日本産業規格試薬特級)1gにエタノール(日本薬局方エタノール)を加えて溶かし、100 mL としたものを用いる。用時調製する。

オ 酢酸・酢酸アンモニウム緩衝液

酢酸アンモニウム(日本産業規格試薬特級)150gに適量の精製水を加えて溶かし、氷酢酸(日本産業規格試薬特級)3 mL を加え、更に精製水を加えて1,000 mL としたものを用いる。

ホルムアルデヒド(2)

1. 対象家庭用品

繊維製品のうち、下着、寝衣、手袋及びくつした(出生後24月以内の乳幼児用のものを除く。)、たび並びにかつら、つけまつげ、つけひげ又はくつしたどめに使用される接着剤

2. 試験法

左に掲げる家庭用品は、次の試験法による試験に適合しなければならない。

(1) 試験溶液の調製

ア 繊維製品の場合

身体と接触する繊維の部分を細かく切ったものを試料とし、その約1gを200 mLの共せんフラスコに精密に量り採り、精製水100 mLを正確に加えた後、密せんし、40℃の水浴中で時々振り混ぜながら1時間抽出する。次に、この液をガラスろ過器(日本産業規格のガラスろ過器(細孔記号2)に適合するもの)を用いて温時ろ過し、試験溶液とする。

イ 接着剤の場合

試料約2gを水蒸気蒸留装置のフラスコに精密に量り採り、精製水50 mL及びリン酸溶液3mLを加えた後、受器に精製水10~20 mLを入れ冷却器のアダプターが精製水に浸るようにして水蒸気蒸留を行う。留液が190 mLになったとき、蒸留をやめ、精製水を加えて正確に200 mLとし、試験溶液とする。

(2) 試験

試験溶液及びホルムアルデヒド標準液を正確にそれぞれ $5.0\,\mathrm{mL}$ 採り、それぞれにアセチルアセトン試液 $5.0\,\mathrm{mL}$ を加えて振り混ぜた後、 $40^\circ\mathrm{C}$ の水浴中で $30\,\mathrm{分間加温}$ し、 $30\,\mathrm{分間$ 間放置する。それぞれの溶液について、精製水 $5.0\,\mathrm{mL}$ にアセチルアセトン試液 $5.0\,\mathrm{mL}$ を加えて同様に操作したものを対照として、層長 $1\,\mathrm{cm}$ で $412{\sim}415\,\mathrm{nm}$ における吸収の極大波長で試験溶液に係る吸光度 A 及びホルムアルデヒド標準液に係る吸光度 As を測定する。また、別に試験溶液 $5.0\,\mathrm{mL}$ を採り、アセチルアセトン試液の代わりに酢酸・酢酸アンモニウム緩衝液 $5.0\,\mathrm{mL}$ を用いて同様に操作する。その溶液について、精製水 $5.0\,\mathrm{mL}$ に酢酸・酢酸アンモニウム緩衝液 $5.0\,\mathrm{mL}$ を加えて同様に操作したものを対照として、吸光度 A 及び As を測定したときと同じ波長における吸光度 Ao を測定する。このとき、次式により計算する試料 $1\,\mathrm{g}$ についてのホルムアルデヒド溶出量は $75\,\mathrm{\mu}\,\mathrm{g}$ 以下でなければならないを計算する。

試料 1 g についてのホルムアルデヒド溶出量(μ g)=K×((A-Ao)/As)×E×(1/試料採取量(g))

ただし、

 $K: ホルムアルデヒド標準液の濃度(\mu g/mL)$

E:繊維製品にあっては100とし、接着剤にあっては200とする。

ただし、ホルムアルデヒドの溶出量が<u>試料 1g あたり</u> $75\mu g$ を超えたときは、次の試験により、吸光度 A を測定した波長における吸収がホルムアルデヒドによるものであることを確認しなければならない。

試験溶液 5.0~mL を共せん試験管に採り、ジメドン・エタノール溶液 1.0~mL を加えて振り混ぜ、 40°C の水浴中で 10~分間加温し、更にアセチルアセトン試液 5.0~mL を加えて振り混ぜ、 40°C の水浴中で 30~分間加温し、30~分間放置した後、試験溶液の代わりに精製水 5.0~mL を用いて同様に操作したものを対照として吸収スペクトルを測定するとき、波長 $412\sim415~\text{nm}$ において、吸光度 A 及び As を測定した場合と同様の吸収スペクトルを示すか確認するしてはならない。

(3) 試薬、標準液等

ア 精製水

日本薬局方精製水を用いる。

イ リン酸溶液

リン酸(日本産業規格試薬特級)5gを採り、精製水を加えて25mLとしたものを用いる。

ウ ホルムアルデヒド標準液

(ア) ホルマリンの標定

ホルマリン(日本薬局方ホルマリン)約1gを精製水を入れたはかりびんで精密に量り、精製水を加えて正確に100 mLとする。その10 mLを正確に量り採り、0.05 mol/Lョウ素液(日本薬局方定量分析用標準液)50 mLを正確に加え、更に1 mol/L 水酸化カリウム液(日本薬局方定量分析用標準液)20 mLを加えた後、15 分間常温で放置する。更に希硫酸(日本薬局方試薬)15 mLを加え、過剰のヨウ素を0.1 mol/Lチオ硫酸ナトリウム液(日本薬局方定量分析用標準液)で滴定する(指示薬:日本薬局方デンプン試液)。別に精製水10 mLを用いて同様の方法で空試験を行う。

ホルマリン中のホルムアルデヒド含有量 C(%)は次式により求める。

 $C(\%) = 1.5013 \times ((V_0 - V)F/1,000) \times (100/10) \times (1/W) \times 100 \text{ ftl}$

Vo:空試験における 0.1 mol/L チオ硫酸ナトリウム液の滴定量(mL)

V:本試験における 0.1 mol/L チオ硫酸ナトリウム液の滴定量(mL)

F: 0.1 mol/L チオ硫酸ナトリウム液の力価

W:ホルマリンの採取量(g)

(イ) ホルムアルデヒド標準液の調製

ホルマリン(日本薬局方ホルマリン)400/Cg を正確に量り採り、精製水を加えて100 mLとする。この溶液を用いて、10 mLを正確に採り、精製水で10倍量に希釈

する操作を4回繰り返してホルムアルデヒド標準液とする。

ホルムアルデヒド標準液 1 mL=4 μg HCHO

エ アセチルアセトン試液

酢酸アンモニウム(日本産業規格試薬特級)150gに適量の精製水を加えて溶かし、氷酢酸(日本産業規格試薬特級)3mL及びアセチルアセトン(日本産業規格試薬特級)2mLを加え、更に精製水を加えて1,000mLとしたものを用いる。用時調製する。

オ ジメドン・エタノール溶液

ジメドン(日本産業規格試薬特級)1gにエタノール(日本薬局方エタノール)を加えて溶かし、100 mL としたものを用いる。用時調製する。

カ 酢酸・酢酸アンモニウム緩衝液

酢酸アンモニウム(日本産業規格試薬特級)150gに適量の精製水を加えて溶かし、氷酢酸(日本産業規格試薬特級)3 mL を加え、更に精製水を加えて1,000 mL としたものを用いる。

メタノール

1. 対象家庭用品

家庭用エアゾル製品

2. 試験法

(1) 試験溶液の調製

200 mLのフラスコを氷冷し、ドラフト内で内容物をフラスコ内に噴出させ試料とする。 試料 0.50 g をメスフラスコに正確に量り採り、乳酸エチルを加えて正確に 50 mL とした ものを試験溶液とする。

(2) 試験

ガスクロマトグラフ質量分析計を用いる。試験溶液又は標準液 5 mL を 20 mL 容ヘッドスペースバイアルに正確に量り採り、内部標準液 50 μL を加えた後、ポリテトラフルオロエチレン及びシリコンからなるセプタム付きキャップで密栓する。これらを穏やかに降り混ぜながら 30 分間加温後、ヘッドスペースガスを正確に 1 mL 採り、次の操作条件で試験を行う。このとき、加温する温度は 30℃から 45℃の範囲で設定した一定の温度とし、試験溶液と標準液は同一温度で加温する。

試験溶液を測定し、得られたクロマトグラム上で、標準液のメタノールのモニターイオンのピークと保持時間が一致するピークが存在する場合には、メタノールに相当するピーク面積のメタノール重水素化物のピーク面積に対する比(Rt)を求める。同時に、標準液において得られたクロマトグラム上でのメタノールのピーク面積のメタノール重水素化物のピーク面積に対する比(Rs)を求める。このとき、次式により試料中のメタノールの含有量を計算する。

メタノール含有量(w/w%)= $K \times (Rt/Rs) \times (0.5/$ 試料採取量(g)) $\times 100$ ただし、K: メタノール標準液の濃度(<math>w/v%)

操作条件

原則として、次の条件で操作すべきであるが、使用する装置、カラム等により、クロマトグラム上で対象物質とそれ以外の物質のピークが重複しないような条件を適切に選択することが望ましい。

カラム 内径 $0.32 \, \text{mm}$ 、長さ $60 \, \text{m}$ 、膜厚 $1.8 \, \mu \, \text{m}$ の $6 \, \%$ シアノプロピルフェニル/94% ジメチルポリシロキサンを液相とするキャピラリーカラムを用いる。

カラム温度 35℃で5分間保持し、その後毎分5℃で120℃まで昇温した後、200℃まで毎分 20℃で昇温し、200℃に到達後、10分間保持する。

注入口温度 200℃

注入方法 スプリットレス又はスプリット

キャリヤーガス 高純度ヘリウムを用いる。メタノールが約 4~6 分で流出する流速に 調整する。

モニターイオン 原則として「メタノール 31 及びメタノール重水素化物 33」を選択すべきであるが、使用する装置カラム等により、対象とする物質に特異性が高く、かつ、イオン強度が高いフラグメントイオンを適切に選択する。

(4) 試薬、標準液等

ア 乳酸エチル

次の試験に適合する乳酸エチルを用いる。

乳酸エチル5 mLを20 mL容ヘッドスペースバイアルに正確に量り採り、(2) 試験に準じて試験を行うとき、クロマトグラム上にメタノールのピークを認めてはならない。

イ メタノール標準液

メタノール $1.0\,\mathrm{g}$ を正確に量り採り、乳酸エチルを加えて正確に $20\,\mathrm{mL}$ とする。ここから $1\,\mathrm{mL}$ を採り、乳酸エチルを加えて正確に $10\,\mathrm{mL}$ とする。ここから $1\,\mathrm{mL}$ を採り、乳酸エチルを加えて正確に $10\,\mathrm{mL}$ としたものをメタノール標準液とする。

ウ 内部標準液

メタノールのメチル基の水素が全て重水素に置換しているメタノール重水素化物 0.50 g を正確に量り採り、乳酸エチルを加えて正確に 10 mL としたものを内部標準液 とする。

エ 高純度ヘリウム

純度 99.999%以上のものを用いる。

左に掲げる家庭用品は、次の試験法による試験に適合しなければならない。

1 試験溶液の調製

200mL のフラスコを氷冷し、ドラフト内で内容液をフラスコ内に噴出させ試料とする。試料 10.0g を 100mL のフラスコに正確に量り採り、精製水 20mL、塩化ナトリウム 2g、エタノール 10mL 及び流動パラフイン 2 滴を加えた後、直火で蒸留し、留液を目盛付き試験管に 25mL 採る。次に、留液を 100mL の分液漏斗に移した後、試験管を 25mL の精製水で洗い、洗液は 1 試験溶液の調製

200 mLのフラスコを氷冷し、ドラフト内で内容物をフラスコ内に噴出させ試料とする。試料 0.50 g をメスフラスコに正確に量り採り、乳酸エチルを加えて正確に 50 mL としたものを試験溶液とする。

2 試験

ガスクロマトグラフ質量分析計を用いる。試験溶液又は標準液 5 mL を 20 mL 容ヘッドスペースバイアルに正確に量り採り、内部標準液 50 μL を加えた後、ポリテトラフルオロエチレン及びシリコンからなるセプタム付きキャップで密栓する。これらを穏やかに降り混ぜながら 30 分間加温後、ヘッドスペースガスを正確に 1 mL 採り、次の操作条件で試験を行う。このとき、加温する温度は 30℃から 45℃の範囲で設定した一定の温度とし、試験溶液と標準液は同一温度で加温する。

試験溶液を測定し、得られたクロマトグラム上で、標準液のメタノールのモニターイオンのピークと保持時間が一致するピークが存在する場合には、メタノールに相当するピーク面積のメタノール重水素化物のピーク面積に対する比(Rt)を求める。同時に、標準液において得られたクロマトグラム上でのメタノールのピーク面積のメタノール重水素化物のピーク面積に対する比(Rs)を求める。このとき、次式により試料中のメタノールの含有量を計算する。

メタノ ル含有量(w/w%) $-K \times (Rt/Rs) \times (0.5/試料採取量 (g)) \times 100$ ただしK: メタノ ル標準液の濃度(w/v%)

操作条件

原則として、次の条件で操作すべきであるが、使用する装置、カラム等により、クロマトグラム上で対象物質とそれ以外の物質のピークが重複しないような条件を適切に選択することが望ましい。

カラム管 内径 0.32 mm、長さ 60 m、膜厚 $1.8 \mu \text{ m}$ の $6 \% \nu r$ ノプロピルフェニル/ $94\% \nu$ メチルポリシロキサンを液相とするキャピラリーカラムを用いる。

カラム温度 35°Cで5分間保持し、その後毎分5°Cで120°Cまで昇温した後、200°Cまで毎分20°Cで昇温し、200°Cに到達後、10分間保持する。

<u>注入口温度 200℃</u>

注入方法 スプリットレス又はスプリット

キャリヤーガス 高純度ヘリウムを用いる。メタノ ルが約 4~6 分で流出する流速に調整 する。

モニターイオン 原則として「メタノール 31 及びメタノール重水素化物 33」を選択すべき であるが、使用する装置カラム等により、対象とする物質に特異性が高く、かつ、イオン強 度が高いフラグメントイオンを適切に選択する。

4 試薬、標準液等

(1) 乳酸エチル

次の試験に適合する乳酸エチルを用いる。

乳酸エチル5 mLを20 mL 容ヘッドスペースバイアルに正確に量り採り、1の試験に準じて試験を行うとき、クロマトグラム上にメタノールのピークを認めてはならない。

(2)メタノ ル標準液

メタノール 1.0g を正確に量り採り、乳酸エチルを加えて正確に 20 mL とする。ここから 1 mL を採り、乳酸エチルを加えて正確に 10 mL とする。ここから 1 mL を採り、乳酸エチルを加えて正確に 10 mL としたものをメタノール標準液とする。

(3)内部標準液

メタノ ルのメチル基の水素が全て重水素に置換しているメタノ ル重水素化物 0.50 g を 正確に量り採り、乳酸エチルを加えて正確に 10 mL としたものを内部標準液とする。

(4) 高純度~リウム

純度 99.999%以上のものを用いる。左に掲げる家庭用品は、次の試験法による試験に適合 しなければならない。

1 試験溶液の調製

200mL のフラスコを氷冷し、ドラフト内で内容液をフラスコ内に噴出させ試料とする。試料 10.0g を 100mL のフラスコに正確に量り採り、精製水 20mL、塩化ナトリウム 2g、エタノール 10mL 及び流動パラフイン 2 滴を加えた後、直火で蒸留し、留液を目盛付き試験管に 25mL 採る。次に、留液を 100mL の分液漏斗に移した後、試験管を 25mL の精製水で洗い、洗液は留液に合わせる。分液漏斗にヘキサン 10mL を加えて 2 分間激しく振り混ぜた後、水層を 100mL のメスフラスコに分取する。更に分液漏斗に精製水 20mL を加えて 2 分間激しく振り混ぜた後、水層を分取しメスフラスコに合わせる。メスフラスコに精製水を加えて全量を正確に 100mL とする。その 1.0mL を 10mL のメスフラスコに正確に採り、エタノールを加えて正確に 10mL としたものを試験溶液とする。

2 試験

水素炎型検出器付きガスクロマトグラフを用いる。

試験溶液及びメタノール標準液を正確にそれぞれ 1 μ L 採り、次の操作条件 1 及び 2 で試験を行い、得られたクロマトグラムのピークを比較する。メタノール標準液の保持時間と一致する保持時間を持つピークが、いずれの操作条件においても存在する場合は、そのピークについていずれか適切な条件のもとに得られたクロマトグラム上で試験溶液のピーク高さ H 及びメタノール標準液の高さ Hs を測定する。このとき、次式により計算する試料中のメタノールの含有量は 5W/W%以下でなければならない。

メタノール含有量(W/W%)=K×(H/Hs)×(1/試料採取量(g))×1,000

ただし、K: メタノール標準液の濃度(W/V%)

操作条件 1

カラム担体 エチルビニルベンゼンとジビニルベンゼンのコポリマー(標準網フルイ 149~ 177 μ m)の吸着型担体を用いる。

カラム管 内径 3mm、長さ 2,000mm のガラス管を用いる。

カラム温度 130℃

試験溶液注入口及び検出器温度 160°C

キャリヤーガス 高純度窒素を用いる。メタノ ルが約 5~6 分で流出する流速に調整する とともに、水素及び空気の流量を至適条件に調整する。

操作条件 2

カラム担体 テレフタル酸(標準網フルイ 177~250 μ m)

カラム充てん剤 カラム担体に対しガスクロマトグラフ用ポリエチレングリコ ル1500を 10%含ませる。

カラム管 内径 3mm、長さ 1,500mm のガラス管を用いる。

カラム温度 50℃

試験溶液注入口及び検出器温度 150℃

キャリヤーガス 高純度窒素を用いる。メタノ ルが約 7~8 分で流出する流速に調整する とともに、水素及び空気の流量を至適条件に調整する。

- 3 試薬、標準液等
- (1) 精製水
- 日本薬局方精製水を用いる。
- (2) 塩化ナトリウム
- 日本薬局方塩化ナトリウムを用いる。
- (3) エタノ ル

次の試験に適合するエタノールを用いる。

 $x91 + 1\mu$ L を採り、2 試験に準じて試験を行うとき、クロマトグラム上にメタノールのピークを認めてはならない。

- (4) 流動パラフイン
- 日本産業規格試薬特級を用いる。
- (5) ヘキサン
- 日本産業規格試薬特級を用いる。
- (6) メタノ ル標準液

メタノ ル(日本産業規格試薬特級)10.0g を正確に量り採り、エタノ ルを加えて正確に 100mL とし、この液をエタノ ルを用いて正確に 200 倍に希釈したものをメタノ ル標準 液とする。

- (7) 高純度窒素
- 日本産業規格の高純度窒素 2 級を用いる。
- (8) 水素
- 日本産業規格の水素 3 級を用いる。
- (9) テレフタル酸

ガスクロマトグラフ用に精製したものを用いる。

有機水銀化合物

1. 対象家庭用品

繊維製品のうち、おしめ、おしめカバー、よだれ掛け、下着、衛生バンド、衛生パンツ、 手袋及びくつした

家庭用接着剤

家庭用塗料

家庭用ワックス

くつ墨及びくつクリーム

2. 試験法

左に掲げる家庭用品は、次の試験法による試験に適合しなければならない。

(1) 試験溶液の調製

試料(繊維製品にあっては、身体と接触する繊維の部分を細かく切ったもの)1.0 g を分液漏斗(I)に正確に量り採り、精製水 1 mL 及び 0.5 mol/L 塩酸 50 mL を加え、30 分間放置し、更に四塩化炭素 10 mL を加えて 5 分間激しく振り混ぜたのち、四塩化炭素層を分液漏斗(II)に分取する。更に分液漏斗(I)に四塩化炭素 10 mL を加えて 5 分間激しく振り混ぜたのち、四塩化炭素層を分液漏斗(II)に分取する。分液漏斗(II)にシステイン・アセテート溶液 10 mL を正確に加えて振り混ぜたのち、静置し、更に必要があれば遠心分離を行ったのち、システイン・アセテート溶液層を分取し、これを試験溶液とする。

(2) 試験(フレームレス原子吸光法)

次のア又はイのいずれかの試験による。

ア 加熱気化-金アマルガム法

試験溶液 0.2 mL を正確に採り、石英ボートに入れ、液面が隠れるように粉末状の水酸化カルシウムを加え、波長 253.7 nm における吸光度 A を測定する。

別に、水銀標準液 $1.0 \, \text{mL}$ を正確に採り、 $0.5 \, \text{mol/L}$ 塩酸 $50 \, \text{mL}$ を加え、 $30 \, \text{分間放置}$ し、以下 (1) の場合と同様に操作して得られた溶液 $0.2 \, \text{mL}$ を正確に採り、試験溶液 の場合と同様に操作して吸光度 As を測定するとき、A は As より小さくなければならない。 このとき、次式により試料 $1 \, \text{g}$ あたりの水銀の含有量を計算する。

試料 1 g についての水銀の含有量 (μ g) =K× (A/As) × (1/試料採取量 (g)) ただし、K:水銀標準液 1 mL 中の水銀量 (μ g)

イ 還元気化法

試験溶液 2.0 mL を正確に採り、日本産業規格 K0102 の 66.1.1 に準じて操作し、波

長 253.7 nm における吸光度 A を測定する。

別に、水銀標準液 $1.0 \, \text{mL}$ を正確に採り、 $0.5 \, \text{mol/L}$ 塩酸 $50 \, \text{mL}$ を加え、 $30 \, \text{分間放置}$ し、以下 (1) の場合と同様に操作して得られた溶液 $2.0 \, \text{mL}$ を正確に採り、試験溶液 の場合と同様に操作して吸光度 As を測定するとき、A は As より小さくなければならない。 このとき、次式により試料 $1 \, \text{g}$ あたりの水銀の含有量を計算する。

試料 1 g についての水銀の含有量 (μ g) =K× (A/As) × (1/試料採取量 (g)) ただし、K: 水銀標準液 1 mL 中の水銀量 (μ g)

(3) 試薬、標準液等

ア 精製水

日本薬局方精製水を用いる。

イ 0.5 mol/L 塩酸

0.5 mol/L 塩酸試液(日本薬局方試液)を四塩化炭素で4回洗ったものを用いる。

ウ 四塩化炭素

日本産業規格試薬特級を用いる。

エ システイン・アセテート溶液

L-システイン塩酸塩(一水塩)(日本産業規格試薬特級)1g、酢酸ナトリウム(日本産業規格試薬特級)0.8g及び硫酸ナトリウム(無水)(日本産業規格試薬特級)12.5gを精製水に溶かし、100mLとし、必要があればろ過したものを用いる。

オ 水酸化カルシウム

水酸化カルシウム(日本産業規格試薬一級)を約 800°Cで 5 時間強熱したものを用いる。

カ 水銀標準液

酢酸フェニル水銀(純度 98%以上のもの)167.9 mg を正確に採り、精製水に溶かし、正確に $1,000 \, \text{mL}$ とする。その $10 \, \text{mL}$ を正確に採り、精製水を加えて $100 \, \text{mL}$ とし、更にその $10 \, \text{mL}$ を正確に採り、精製水を加えて $100 \, \text{mL}$ としたものを水銀標準液とする。

水銀標準液 $1 \text{ mL} = 1 \mu \text{ g Hg}$