

酢酸/酢酸（100）混液（7:3）70 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。

$$0.1 \text{ mol/L} \text{ 過塩素酸 } 1 \text{ mL} = 36.632 \text{ mg C}_{19}\text{H}_{23}\text{ClN}_2 \cdot \text{HCl}$$

#### 貯 法

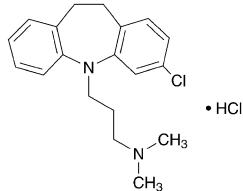
保存条件 遮光して保存する。

容 器 気密容器。

### 塩酸クロミプラミン

Clomipramine Hydrochloride

クロミプラミン塩酸塩



$\text{C}_{19}\text{H}_{23}\text{ClN}_2 \cdot \text{HCl} : 351.31$

$N-[3-(3-\text{Chloro}-10,11-\text{dihydro}-5H-\text{dibenz}[b,f]\text{azepin}-5-\text{yl})\text{propyl}]-N,N-\text{dimethylamine monohydrochloride}$   
[17321-77-6]

本品を乾燥したものは定量するとき、塩酸クロミプラミン ( $\text{C}_{19}\text{H}_{23}\text{ClN}_2 \cdot \text{HCl}$ ) 98.5 % 以上を含む。

性 状 本品は白色～微黄色の結晶性の粉末で、においはない。

本品は酢酸（100）に極めて溶けやすく、水、メタノール又はクロロホルムに溶けやすく、エタノール（95）にやや溶けやすく、無水酢酸にやや溶けにくく、アセトンに溶けにくく、酢酸エチル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 mg を硝酸 1 mL に溶かすとき、液は濃青色を呈する。

(2) 本品の 0.1 mol/L 塩酸試液溶液 (3 → 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、同一波長のところに同様の強度の吸収を認める。

(3) 本品 1 g を分液漏斗にとり、水 10 mL を加えて溶かし、水酸化ナトリウム試液 5 mL を加え、ジエチルエーテル 30 mL ずつで 2 回抽出する〔水層は確認試験（4）に使用〕。ジエチルエーテル抽出液を合わせ、水 20 mL を加えて振り混ぜた後、ジエチルエーテル層を分取し、少量の無水硫酸ナトリウムで乾燥し、ろ過する。ろ液は水浴上で加温してジエチルエーテルを蒸発する。残留物につき、炎色反応試験（2）を行うとき、緑色を呈する。

(4) (3) で得た水層に希硝酸を加えて中性とした液は、塩化物の定性反応を呈する。

pH 本品 1.0 g を水 10 mL に溶かした液の pH は 3.5 ~ 5.0 である。

融 点 192 ~ 196 °C

#### 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～微黄色澄明である。

(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、装置 B を用いる方法により試験を行う (2 ppm 以下)。

(4) 類縁物質 本品 0.20 g をとり、メタノール 10 mL を正確に加えて溶かし、試料溶液とする。別に塩酸イミプラミン 0.020 g を量り、メタノールに溶かし、正確に 100 mL とし、標準溶液（1）とする。更に試料溶液 1 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 5 mL を正確に量り、メタノールを加えて正確に 50 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法により試験を行う。試料溶液、標準溶液（1）及び標準溶液（2）5 μL ずつを薄層板にスポットする。次に酢酸エチル/アセトン/アンモニア水（28）混液（15:5:1）を展開溶媒として約 10 cm 展開した後、薄層板を風乾する。これに二クロム酸カリウム・硫酸試液を均等に噴霧するとき、標準溶液（1）から得たスポットに対応する位置の試料溶液から得たスポットは、標準溶液（1）のスポットより濃くない。また、試料溶液の主スポット及び上記のスポット以外のスポットは、標準溶液（2）から得たスポットより濃くない。

乾燥減量 0.5 % 以下 (1 g, 105 °C, 3 時間)。

強熱残分 0.10 % 以下 (1 g)。

定 量 法 本品を乾燥し、その約 0.5 g を精密に量り、無水酢酸/酢酸（100）混液（7:3）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。

$$0.1 \text{ mol/L} \text{ 過塩素酸 } 1 \text{ mL} = 35.131 \text{ mg C}_{19}\text{H}_{23}\text{ClN}_2 \cdot \text{HCl}$$

#### 貯 法

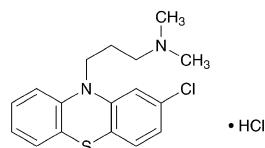
保存条件 遮光して保存する。

容 器 密閉容器。

### 塩酸クロルプロマジン

Chlorpromazine Hydrochloride

クロルプロマジン塩酸塩



$\text{C}_{17}\text{H}_{19}\text{ClN}_2\text{S} \cdot \text{HCl} : 355.33$

$N-[3-(2-\text{Chlorophenothiazin}-10-\text{yl})\text{propyl}]-N,N-\text{dimethylamine monohydrochloride}$  [69-09-0]

本品を乾燥したものは定量するとき、塩酸クロルプロマジン ( $\text{C}_{17}\text{H}_{19}\text{ClN}_2\text{S} \cdot \text{HCl}$ ) 99.0 % 以上を含む。

性 状 本品は白色～微黄色の結晶性の粉末で、においはない。