

標準溶液 5  $\mu$ L ずつを薄層クロマトグラフ用シリカゲル(蛍光剤入り)を用いて調製した薄層板にスポットする。次にクロロホルム/2-プロパノール/アンモニア水(28)混液(74:25:1)を展開溶媒として約10cm展開した後、薄層板を風乾する。これに紫外線(主波長254nm)を照射するとき、試料溶液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。

乾燥減量 0.5%以下(1g, 105°C, 4時間)。

強熱残分 0.10%以下(1g)。

定量法 本品を乾燥し、その約0.35gを精密に量り、無水酢酸/酢酸(100)混液(1:1)80mLに溶かし、0.1mol/L過塩素酸で滴定する(電位差滴定法)。同様の方法で空試験を行い、補正する。

$$0.1 \text{ mol/L} \text{ 過塩素酸 } 1 \text{ mL} = 40.70 \text{ mg } C_{21}H_{26}N_2S_2 \cdot HCl$$

#### 貯 法

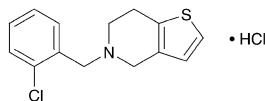
保存条件 遮光して保存する。

容器 気密容器。

### 塩酸チクロピジン

Ticlopidine Hydrochloride

チクロピジン塩酸塩



$C_{14}H_{14}ClNS \cdot HCl : 300.25$

5-(2-Chlorobenzyl)-4,5,6,7-tetrahydrothieno[3,2-c]-pyridine monohydrochloride [53885-35-1]

本品は定量するとき、換算した脱水物に対し、塩酸チクロピジン( $C_{14}H_{14}ClNS \cdot HCl$ )99.0%以上を含む。

性状 本品は白色～微黄白色の結晶性の粉末である。

本品は酢酸(100)に溶けやすく、水又はメタノールにやや溶けやすく、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

(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) 本品の水溶液(1→20)は塩化物の定性反応(2)を呈する。

#### 純度試験

(1) 重金属 本品2.0g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2.0mLを加える(10ppm以下)。

(2) ヒ素 本品1.0gをとり、第4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(2ppm以下)。

(3) 類縁物質 本品0.5gを塩酸のメタノール溶液(1→20000)20mLに溶かし、試料溶液とする。この液5

mLを正確に量り、塩酸のメタノール溶液(1→20000)を加えて正確に200mLとした液を標準溶液(1)とする。別に試料溶液1mLを正確に量り、塩酸のメタノール溶液(1→20000)を加えて正確に50mLとした液を標準溶液(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。試料溶液及び標準溶液(1)10 $\mu$ Lずつを薄層クロマトグラフ用シリカゲルを用いて調製した薄層板(1)に、試料溶液及び標準溶液(2)10 $\mu$ Lずつを薄層クロマトグラフ用シリカゲルを用いて調製した薄層板(2)にスポットする。次に水/1-ブタノール/酢酸(100)混液(5:4:1)の上層を展開溶媒として約15cm展開した後、薄層板を風乾する。薄層板(1)にニンヒドリンのアセトン溶液(1→50)を均等に噴霧した後、100°Cで20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(1)から得たスポットより濃くない。また、薄層板(2)をヨウ素蒸気中に30分間放置するとき、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(2)から得たスポットより濃くない。

(4) ホルムアルデヒド 本品0.80gを水19.0mLに溶かし、4mol/L水酸化ナトリウム試液1.0mLを加え、よく振り混ぜる。この液を遠心分離し、上層をろ過する。ろ液5.0mLをとり、アセチルアセトン試液5.0mLを加えて混和した後、40°Cで40分間加温するとき、液の色は次の比較液より濃くない。

比較液：ホルムアルデヒド液0.54gを正確に量り、水を加えて正確に1000mLとする。この液10mLを正確に量り、水を加えて正確に1000mLとする。用時製する。この液8.0mLに水を加えて20.0mLとし、ろ過する。ろ液5.0mLをとり、アセチルアセトン試液5.0mLを加え、以下同様に操作する。

水分 1.0%以下(0.3g、容量滴定法、直接滴定)。

強熱残分 0.10%以下(1g)。

定量法 本品約0.4gを精密に量り、酢酸(100)20mLに溶かし、無水酢酸40mLを加え、0.1mol/L過塩素酸で滴定する(電位差滴定法)。同様の方法で空試験を行い、補正する。

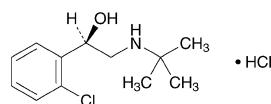
$$0.1 \text{ mol/L} \text{ 過塩素酸 } 1 \text{ mL} = 30.025 \text{ mg } C_{14}H_{14}ClNS \cdot HCl$$

貯 法 容 器 密閉容器。

### 塩酸ツロブテロール

Tulobuterol Hydrochloride

ツロブテロール塩酸塩



及び鏡像異性体

$C_{12}H_{18}ClNO \cdot HCl : 264.19$

(RS)-2-tert-Butylamino-1-(2-chlorophenyl)ethanol monohydrochloride [56776-01-3]

本品を乾燥したものは定量するとき、塩酸ツロブテロール