

サリチル酸絆創膏

Salicylic Acid Adhesive Plaster

製法

サリチル酸, 細末	500 g
絆創膏基剤	適量
全量	1000 g

以上をとり, 精選したゴム, 樹脂類, 酸化亜鉛及びその他の物質を練り合わせ, 粘性物質とし, 布に均等に延べて製する。

性状 本品の膏面は類白色で, 皮膚によく付着する。

貯法

保存条件 遮光して保存する。

容器 密閉容器。

複方サリチル酸メチル精

Compound Methyl Salicylate Spirit

製法

サリチル酸メチル	40 mL
トウガラシチンキ	100 mL
<i>d</i> -又は <i>dl</i> -カンフル	50 g
エタノール	適量
全量	1000 mL

以上をとり, 酒精剤の製法により製する。

性状 本品は帯赤黄色の液で, 特異なおいがあり, 味はやくようである。

確認試験

(1) 本品 1 mL に希メタノール 5 mL を加えて振り混ぜた後, 塩化鉄(III)試液 1 滴を加えるとき, 液は紫色を呈する(サリチル酸メチル)。

(2) 本品 1 mL にクロロホルム 10 mL を加えてよく振り混ぜ, 試料溶液とする。別にサリチル酸メチル 0.04 g をクロロホルム 10 mL に溶かし, 標準溶液とする。これらの液につき, 薄層クロマトグラフ法により試験を行う。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。次にヘキサン/クロロホルム混液(4:1)を展開溶媒として約 10 cm 展開した後, 薄層板を風乾する。これに紫外線(主波長 254 nm)を照射するとき, 試料溶液及び標準溶液から得たスポットの R_f 値は等しい。また, この薄層板に塩化鉄(III)試液を均等に噴霧するとき, 標準溶液から得たスポット及びそれに対応する位置の試料溶液から得たスポットは, 紫色を呈する。

貯法 容器 気密容器。

サリチル・ミョウバン散

Salicylated Alum Powder

本品は定量するとき, サリチル酸($C_7H_6O_3$: 138.12) 2.7 ~ 3.3 % を含む。

製法

サリチル酸, 細末	30 g
乾燥硫酸アルミニウムカリウム, 微末	640 g
タルク, 微末	適量
全量	1000 g

以上をとり, 散剤の製法により製する。

性状 本品は白色の粉末である。

確認試験

(1) 定量法で得た呈色液は赤紫色を呈する。また, この液につき, 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 520 ~ 535 nm に吸収の極大を示す(サリチル酸)。

(2) 本品 0.3 g にメタノール 5 mL を加えて振り混ぜた後, ろ過し, ろ液を試料溶液とする。別にサリチル酸 0.01 g をメタノール 5 mL に溶かし, 標準溶液とする。これらの液につき, 薄層クロマトグラフ法により試験を行う。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/アセトン/酢酸(100)混液(45:5:1)を展開溶媒として約 10 cm 展開した後, 薄層板を風乾する。これに紫外線(主波長 254 nm)を照射するとき, 試料溶液及び標準溶液から得たスポットの R_f 値は等しい。また, この薄層板に塩化鉄(III)試液を均等に噴霧するとき, 標準溶液から得たスポット及びそれに対応する位置の試料溶液から得たスポットは, 紫色を呈する。

定量法 本品約 0.33 g を精密に量り, エタノール(95) 80 mL を加えてよく振り混ぜた後, 更にエタノール(95)を加えて正確に 100 mL とし, ろ過する。初めのろ液 10 mL を除き, 次のろ液を試料溶液とする。別に定量用サリチル酸をデシケーター(シリカゲル)で 3 時間乾燥し, その約 0.1 g を精密に量り, エタノール(95)に溶かし, 正確に 100 mL とする。この液 10 mL を正確に量り, 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 10 mL ずつを正確に量り, それぞれに硝酸鉄(III)九水和物溶液(1 \rightarrow 200) 5 mL を正確に加え, 更に pH 2.0 の塩酸・塩化カリウム緩衝液を加えて正確に 25 mL とする。これらの液につき, エタノール(95) 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う。試料溶液及び標準溶液から得たそれぞれの液の波長 530 nm における吸光度 A_T 及び A_S を測定する。

$$\begin{aligned} & \text{サリチル酸}(C_7H_6O_3) \text{の量 (mg)} \\ &= \text{定量用サリチル酸の量 (mg)} \times \frac{A_T}{A_S} \times \frac{1}{10} \end{aligned}$$

貯法 容器 密閉容器。

酸化カルシウム

Calcium Oxide

生石灰

CaO : 56.08

本品を強熱したものは定量するとき, 酸化カルシウム