1 柴胡桂枝湯エキス

2 性状, 純度試験及び定量法(1)の項を次のように改める.

- 3 性状 本品は黄褐色の粉末又は黒褐色の軟エキスで、わずかに
- 4 においがあり、味は初めやや甘く、後に苦く、やや辛い.
- 5 純度試験
- 6 (1) 重金属 (1.07) 乾燥エキス1.0 g (軟エキスは乾燥物
- 7 として1.0 gに対応する量)をとり、エキス剤(4)に従い検液を
- 8 調製し, 試験を行う(30 ppm以下).
- 9 (2) 鉛 乾燥エキス5.0 g (軟エキスは乾燥物として5.0 g
- 10 に対応する量)を自金製、石英製又は磁製のるつぼにとり、
- 11 弱く加熱した後, 450~550 ℃で強熱し, 灰化する. 冷後,
- 12 残留物に2 mol/L硝酸試液少量を加え,必要ならばろ過し,
- 13 2 mol/L硝酸試液少量で数回洗い, ろ液及び洗液を合わせ,
- 14 2 mol/L硝酸試液を加えて正確に20 mLとし、試料溶液とす
- 15 る. 別に鉛標準液2.5 mLに2 mol/L硝酸試液を加えて正確に
- 16 20 mLとし、標準溶液とする. 試料溶液及び標準溶液につき、
- 10 20 間口とし、保事情似とする。内特情似及り保事情似にする
- 17 次の条件で原子吸光光度法〈2.23〉により試験を行うとき、
- 18 試料溶液の吸光度は標準溶液の吸光度以下である(5 ppm以
- 19 下)
- 20 使用ガス:
- 21 可燃性ガス アセチレン又は水素
- 22 支燃性ガス 空気
- 23 ランプ:鉛中空陰極ランプ
- 24 波長: 283.3 nm
- 25 (3) ヒ素 〈1.11〉 乾燥エキス0.67 g (軟エキスは乾燥物と
- 26 して0.67 gに対応する量)をとり, 第3法により検液を調製し,
- 27 試験を行う(3 ppm以下).

28 定量法

- 29 (1) サイコサポニンb₂ 乾燥エキス約0.5 g (軟エキスは乾
- 30 燥物として約0.5 gに対応する量)を精密に量り、薄めたメタ
- 31 $/-\nu(1\rightarrow 2)$ 50 mLを正確に加えて15分間振り混ぜた後,
- 32 ろ過し、ろ液を試料溶液とする.また、定量用サイコサポニ
- 33 ンb₂標準試液を標準溶液とする. 試料溶液及び標準溶液10
- 34 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
- 35 〈2.01〉により試験を行い、それぞれの液のサイコサポニン b_2
- 36 のピーク面積 A_T 及び A_S を測定する.
- 37 サイコサポニンb2の量(mg)= $C_S \times A_T/A_S \times 50$
- C_{S} : 定量用サイコサポニン b_2 標準試液中のサイコサポニ
- 39 ンb₂の濃度(mg/mL)
- 40 試験条件
- 41 検出器:紫外吸光光度計(測定波長:254 nm)
- 42 カラム:内径4.6 mm, 長さ15 cmのステンレス管に5
- 43 μmの液体クロマトグラフィー用オクタデシルシリル
- 44 化シリカゲルを充塡する.
- 45 カラム温度:40℃付近の一定温度
- 46 移動相: 0.05 mol/Lリン酸二水素ナトリウム試液/アセ
- 47 トニトリル混液(5:3)
- 48 流量:毎分1.0 mL (サイコサポニンb2の保持時間約12
- 49 分)
- 50 システム適合性

システムの性能:標準溶液 $10~\mu L$ につき,上記の条件で操作するとき,サイコサポニン b_2 のピークの理論段数及びシンメトリー係数は,それぞれ5000段以上,1.5以下である.

52

53

54

55

56

57

58

59

システムの再現性:標準溶液 $10~\mu L$ につき、上記の条件で試験を6回繰り返すとき、サイコサポニン b_2 のピーク面積の相対標準偏差は1.5~%以下である.