

## ROSE PÂLE

### *Rosa centifolia*

La partie utilisée de la rose pâle est constituée par les pétales et les boutons floraux séchés de *Rosa centifolia* L.

#### CARACTÈRES

Les pétales de rose pâle ont une forme obovale. Plus larges que longs, les pétales sont pourvus d'un onglet court. D'une texture délicate, leur couleur est d'un rose pur, incarnat. Par la dessiccation, les pétales prennent une teinte rose violacé au sommet et jaunâtre à leur base. Les boutons de rose, accompagnés de 5 sépales vert pâle, se présentent sous la forme de corps coniques ou ovoïdes obtus au sommet et mesurant 1 cm ou 1,5 cm de haut et 1 cm de diamètre à leur base.

*Examinés au microscope*, les fragments de pétales de rose pâle présentent des cellules épidermiques rectangulaires à parois sinueuses et des poils tecteurs, unicellulaires, effilés, situés au niveau des faisceaux cribrovasculaires.

#### IDENTIFICATION

*Solution A*. Dans un ballon à col rodé de 50 mL, introduisez 2 g de pétales de rose pâle grossièrement pulvérisés et 20 mL de *méthanol R*. Portez à ébullition à reflux pendant 30 min puis filtrez.

- A. La rose pâle présente les caractères macroscopiques précédemment décrits.
- B. Examinés au microscope, les fragments de pétales de rose pâle présentent les caractères microscopiques précédemment décrits.
- C. À 5 mL de solution A, ajoutez 0,5 mL de la *solution de chlorure ferrique R2*. Il se forme un précipité noir verdâtre (tanins).
- D. À 5 mL de solution A, ajoutez goutte à goutte 0,5 mL d'*ammoniaque concentrée R1*. Il se développe une coloration jaune intense (anthocyanosides).
- E. À 5 mL de solution A, ajoutez goutte à goutte 0,5 mL d'*acide chlorhydrique R*. Il se développe une coloration rose (anthocyanosides).

#### ESSAI

**Éléments étrangers** (2.8.2). Le taux des éléments étrangers n'est pas supérieur à 2,0 pour cent.

**Chromatographie**. Opérez par chromatographie sur couche mince (2.2.27) en utilisant une plaque recouverte de *gel de silice G R*.

*Solution à examiner*. Dans un ballon à col rodé de 50 mL, introduisez 1 g de pétales de rose pâle

---

*Les prescriptions générales et les monographies générales de la Pharmacopée européenne ainsi que le préambule de la Pharmacopée française s'appliquent.*

pulvérisés (710) et ajoutez 20 mL d'un mélange de 4 volumes d'eau R et de 16 volumes de méthanol R. Portez à ébullition à reflux pendant 30 min. Filtrez et concentrez sous pression réduite jusqu'à obtention de 2 mL de solution, puis ajoutez 20 mL d'eau R. Agitez avec 3 fois 20 mL d'éther R en rejetant la phase étherée à chaque fois. Extrayez avec 3 fois 10 mL d'acétate d'éthyle R. Réunissez les 3 solutions d'acétate d'éthyle et évaporez à siccité sous pression réduite. Reprenez le résidu par 1 mL de méthanol R.

*Solution témoin (a).* Préparez une solution de quercétine dihydratée R à 5 g/L dans du méthanol R.

*Solution témoin (b).* Préparez une solution d'acide gallique R à 5 g/L dans du méthanol R.

*Solution témoin (c).* Préparez une solution d'arbutoside R à 5 g/L dans du méthanol R.

Déposez séparément sur la plaque 5 µL de chaque solution. Développez sur un parcours de 15 cm avec un mélange de 6 volumes d'acide formique anhydre R, de 6 volumes d'eau R et de 88 volumes d'acétate d'éthyle R. Laissez sécher la plaque à l'air et pulvériser une solution de dichloroquinonechlorimide R à 10 g/L dans du méthanol R. Exposez le chromatogramme aux vapeurs ammoniacales. Examinez à la lumière du jour. Le chromatogramme obtenu avec la solution à examiner présente de nombreuses taches de couleurs vert-brun virant au bleu-violet et dont les principales sont situées au front du solvant (une) et à des  $R_f$  voisins de 0,90, 0,50, 0,40, 0,35 et 0,20; la tache située au front du solvant et celle de  $R_f$  voisin de 0,90 sont respectivement semblables quant à leur position et leur coloration aux taches principales des chromatogrammes obtenus avec les solutions témoins (a) et (b) ; la tache de couleur bleue dont le  $R_f$  est voisin de 0,35, correspondant à la tache principale du chromatogramme obtenu avec la solution témoin (c), se situe entre les deux taches principales de  $R_f$  0,40 et 0,35 de la solution à examiner.

**Perte à la dessiccation (2.2.32).** Déterminée à l'étuve à 105 °C sur 1,00 g de pétales de rose pâle pulvérisés, la perte à la dessiccation n'est pas supérieure à 10,0 pour cent.

**Cendres totales (2.4.16).** Déterminé sur 1,00 g de pétales de rose pâle pulvérisés, le taux des cendres totales n'est pas supérieur à 5,0 pour cent.

## CONSERVATION

À l'abri de la lumière et de l'humidité.

---

*Les prescriptions générales et les monographies générales de la Pharmacopée européenne ainsi que le préambule de la Pharmacopée française s'appliquent.*