

## KALIUM ARSENICOSUM POUR PRÉPARATIONS HOMÉOPATHIQUES

La souche Kalium arsenicosum est constituée par l'arsénite de potassium ( $KAsO_2$  ;  $M_r$  146,0).

Elle contient au minimum 96,0 pour cent et au maximum l'équivalent de 101,0 pour cent de  $KAsO_2$ , calculé par rapport à la substance desséchée.

### CARACTÈRES

Cristaux blancs, hygroscopiques, solubles dans l'eau, pratiquement insolubles dans l'éthanol à 96 pour cent.

### IDENTIFICATION

- A. La solution S (voir Essai) donne la réaction de l'arsenic (2.3.1).
- B. À 5 mL de solution S, ajoutez 1 mL de nitrate d'argent R2. Il se forme un précipité jaune, soluble dans l'acide nitrique R et dans l'ammoniaque R.
- C. La solution S donne la réaction (b) du potassium (2.3.1).

### ESSAI

**Solution S.** Dissolvez 2,5 g d'arsénite de potassium dans 40 mL d'eau distillée R et complétez à 50 mL avec le même solvant.

**Aspect de la solution.** La solution S est limpide (2.2.1) et incolore (2.2.2, Procédé I).

**Arséniates.** À 20 mL de solution S, ajoutez 3 mL de solution d'iodure de potassium R et 0,5 mL d'acide chlorhydrique R. Laissez reposer 10 min. Filtrez. Ajoutez au filtrat 10 mL de solution de chlorure de méthylène R. Agitez et laissez reposer. La coloration de la couche organique n'est pas plus intense que celle obtenue avec 2,0 mL de solution à 1 000 ppm d'arséniat  $AsO_4$  R traités dans les mêmes conditions (0,2 pour cent).

**Sulfates** (2.4.13). Prélevez 7,5 mL de solution S et complétez à 15 mL avec de l'eau distillée R. La solution satisfait à l'essai limite des sulfates (400 ppm).

**Sodium.** Déterminez la teneur en sodium par spectrométrie d'émission atomique (2.2.15, Procédé I).

**Solution à examiner.** Dissolvez 0,10 g d'arsénite de potassium dans l'eau R et complétez à 100,0 mL avec le même solvant.

**Solutions de référence.** Préparez les solutions de référence à partir de la solution à 200 ppm de sodium (Na) R, diluée si nécessaire avec de l'eau R.

---

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

Mesurez l'intensité émise à 589 nm. L'arsénite de potassium ne contient pas plus de 0,5 pour cent de Na.

**Perte à la dessiccation** (2.2.32). Déterminée à l'étuve à 105 °C sur 1,000 g d'arsénite de potassium, la perte à la dessiccation n'est pas supérieure à 2,0 pour cent.

#### DOSAGE

Dissolvez 0,150 g d'arsénite de potassium dans 50 mL d'eau *R*. Ajoutez 5 g d'*hydrogénocarbonate de potassium R*. Titrez par l'*iode 0,05 M* en présence de 1 mL de solution d'*amidon R* ajouté en fin de dosage.

1 mL d'*iode 0,1 M* correspond à 7,30 mg de  $KAsO_2$ .

---

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