

**MERCURE SOLUBLE D'HAHNEMANN
POUR PRÉPARATIONS HOMÉOPATHIQUES****MERCURIUS SOLUBILIS HAHNEMANNI
POUR PRÉPARATIONS HOMÉOPATHIQUES****Mercurius solubilis hahnemanni ad praeparationes homoeopathicas**

DÉFINITION

Mélange de nitrate d'azanide mercure II ($\text{NO}_3 [\text{Hg}(\text{NH}_2), \text{H}_2\text{O}]$) et de mercure métallique (Hg).

Teneur : 86,0 pour cent à 90,0 pour cent de mercure (Hg ; Ar 200,6).

PRODUCTION

Dissolvez 10 volumes de *nitrate mercurieux dihydraté R* dans un mélange de 88 volumes d'*eau purifiée R* et de 2 volumes d'*acide nitrique R*. Ajustez à pH 7 avec de l'*ammoniaque diluée R2*. Filtrez immédiatement sous vide le précipité puis lavez-le 3 fois à l'aide d'une petite quantité d'*eau R*, séchez au dessiccateur sur *gel de silice anhydre R*, à l'abri de la lumière.

CARACTÈRES

Aspect : poudre dense, noire.

Solubilité : pratiquement insoluble dans l'eau et l'éthanol, facilement soluble dans un mélange à volumes égaux d'acide chlorhydrique et d'acide nitrique.

IDENTIFICATION

- A. Chauffez 0,1 g de substance à examiner avec 5 mL d'*acide nitrique dilué R*. Laissez refroidir et filtrez. La solution donne la réaction (a) du mercure (2.3.1).
- B. Chauffez 0,1 g de substance à examiner avec 5 mL d'*acide acétique R*. Laissez refroidir et filtrez. Déposez avec précaution au fond du tube, 0,5 mL de *solution de diphénylamine R*. Il se produit une coloration bleue à l'interface.

ESSAI

Solution S. Dissolvez en chauffant 0,5 g de substance à examiner dans un mélange de 0,5 mL d'*acide nitrique R* et de 1 mL d'*acide chlorhydrique R*. Après refroidissement, complétez à 10 mL avec de l'*eau R*.

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

Acidité ou alcalinité. Agitez fortement durant 2 min, 0,50 g de substance à examiner avec 10,0 mL d'*eau R* puis filtrez. Ajoutez à 5,0 mL de filtrat, 0,1 mL de *solution de bleu de bromothymol R1*. Le virage de l'indicateur ne nécessite pas plus de 0,5 mL d'acide chlorhydrique 0,01 M ou pas plus de 0,5 mL d'hydroxyde de sodium 0,01 M.

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

DOSAGE

Dissolvez au bain-marie 0,300 g de substance dans 6 mL d'un mélange de 1 volume d'*acide nitrique R* et de 3 volumes d'*acide chlorhydrique R*. Après refroidissement, ajoutez à la solution 100 mL d'*eau R* et neutralisez par de la *solution diluée d'hydroxyde de sodium R* en présence de *solution de méthylorange R*. Ajoutez 25,0 mL d'*édétate de sodium 0,1 M* et laissez reposer 5 min. Ajoutez ensuite 5 mL de *solution tampon pH 10,9 R* et 50 mg de *mélange composé au mordant noir 11 R*. Titrez par le *sulfate de zinc 0,1 M* jusqu'à obtention d'une coloration rouge. Ajoutez 2 g d'*iodure de potassium R*, la solution se teinte à nouveau en vert. Titrez une seconde fois par le *sulfate de zinc 0,1 M* jusqu'à obtention d'une coloration rouge.

1 mL de *sulfate de zinc 0,1 M* utilisé dans le second titrage correspond à 20,06 mg de Hg.