

ARSENIC (TRIIODURE D')
POUR PRÉPARATIONS HOMÉOPATHIQUES

ARSENICUM IODATUM
POUR PRÉPARATIONS HOMÉOPATHIQUES

Arsenici triiodidum ad praeparationes homoeopathicas

AsI₃

M_r 455,6

DÉFINITION

Triiodure d'arsenic ;

Teneur : 97,0 à 101,0 pour cent.

CARACTÈRES

Aspect : poudre fine, rouge-brun.

Solubilité : soluble dans l'eau et dans l'éthanol à 96 pour cent.

IDENTIFICATION

A. La solution S (voir ESSAI) donne les réactions des iodures (2.3.1).

B. La solution S (voir ESSAI) donne la réaction de l'arsenic (2.3.1).

ESSAI

Solution S. Dissolvez 0,25 g de triiodure d'arsenic dans de l'eau R et complétez à 25 mL avec le même solvant.

Aspect de la solution. La solution S est limpide (2.2.1) et n'est pas plus fortement colorée que la solution témoin J₄ (2.2.2, *Procédé 1*).

Chlorures, bromures : au maximum 0,1 pour cent.

À 5 mL de solution S, ajoutez 3 mL d'ammoniaque R et 5 mL de solution de nitrate d'argent R1. Agitez pendant 5 min et filtrez sur un filtre en fibres de verre. Lavez le filtre à l'eau R. Complétez le filtrat et les eaux de lavage à 18 mL. Ajoutez avec précaution 4 mL d'acide nitrique R. Si, après 2 min, il se développe une opalescence, celle-ci n'est pas plus intense que celle d'une solution préparée avec 10 mL de solution à 5 ppm de chlorure R, 3 mL d'ammoniaque R, 5 mL de solution de nitrate d'argent R1 et 4 mL d'acide nitrique R.

Iode libre, iodates. A 5 mL de solution S, ajoutez 2 mL de chlorure de méthylène R. Agitez et laissez reposer. La phase organique est incolore (2.2.2, *Procédé 1*) (iode libre). Ajoutez 0,2 mL

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

d'acide sulfurique dilué R. Agitez et laissez reposer. La phase organique reste incolore (2.2.2, Procédé I) (iodates).

Potassium : au maximum 300 ppm.

Spectrométrie d'émission atomique (2.2.22, Procédé I).

Solution à examiner. Solution S.

Solution de référence. Préparez les solutions de référence à 1,0, 2,0 et 3,0 ppm de potassium à partir de la *solution à 100 ppm de potassium R.*

Mesurez l'intensité émise à 766,5 nm en utilisant une flamme air-acétylène.

DOSAGE

Dissolvez 0,200 g de triiodure d'arsenic dans 50 mL d'eau R. Titrez par de l'hydroxyde de sodium 0,1 M. Déterminez le point d'équivalence par potentiométrie (2.2.20).

1 mL d'hydroxyde de sodium 0,1 M correspond à 15,19 mg de AsI₃.

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