

## IODE ET SOUFRE (MÉLANGE D') POUR PRÉPARATIONS HOMÉOPATHIQUES

### SULFUR IODATUM POUR PRÉPARATIONS HOMÉOPATHIQUES

**Sulfur iodidum ad praeparationes homoeopathicas**  
Autre titre latin utilisé en homéopathie : **Flavum iodatum**

#### DÉFINITION

4 parties d'iode et 1 partie de soufre.

#### PRODUCTION

La préparation est obtenue en chauffant doucement dans un récipient approprié en verre, un mélange de quatre parties *d'iode (0031)* et d'une partie de *soufre pour préparations homéopathiques* jusqu'à ce que la masse soit devenue brune, puis en chauffant plus fortement pour provoquer la fusion. Après refroidissement, cassez le récipient si nécessaire pour recueillir le mélange d'iode et soufre pour préparations homéopathiques.

*Teneur* : 75,0 pour cent à 82,0 pour cent d'iode.

#### CARACTÈRES

Masse gris foncé, présentant des lamelles brillantes, à odeur d'iode très marquée, pratiquement insoluble dans l'eau.

Partie soufre : insoluble dans l'éthanol à 96 pour cent.

Partie iode : soluble dans l'éthanol à 96 pour cent et le chlorure de méthylène.

Point de décomposition de la préparation : à partir de 70 °C.

#### IDENTIFICATION

- A. Dans un tube à essai, chauffez 20 mg du mélange d'iode et soufre. Des vapeurs violettes se dégagent et se condensent sur les parois en un dépôt cristallin bleu-noir. Ce dépôt est soluble dans le *chlorure de méthylène R* en donnant une solution violette (iode).
- B. À 0,05 g du mélange d'iode et soufre, ajoutez 0,5 mL *d'eau de brome R*. Evaporez le mélange jusqu'à siccité presque totale. Reprenez le résidu dans 5 mL *d'eau R* puis filtrez. Ajoutez au filtrat, 1 mL *d'acide chlorhydrique dilué R* et 1 mL de *solution de chlorure de baryum R1*. Il apparaît un précipité blanc.

---

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

## ESSAI

**Solution S.** Agitez 5 g du mélange d'iode et soufre avec 50 mL *d'eau distillée R*. Filtrez. Ajoutez 1,5 g de *zinc R* en poudre et laissez agir 5 min. Filtrez et lavez le résidu. Réunissez le filtrat et les eaux de lavage et complétez à 50 mL avec de l'eau *distillée R*.

**Chlorures et bromures :** au maximum 250 ppm.

À 10 mL de solution S, ajoutez 3 mL *d'ammoniaque R* et 6 mL de *solution de nitrate d'argent R2*. Filtrez et lavez le résidu. Réunissez le filtrat et les eaux de lavage, ajoutez 3 mL *d'acide nitrique R* et complétez à 50 mL avec de l'eau *R*. Si la solution présente une opalescence, celle-ci n'est pas plus prononcée que celle d'une solution préparée avec 10 mL de *solution à 5 ppm de chlorure (Cl) R*, 0,2 mL *d'acide nitrique dilué R* et 0,3 mL de *solution de nitrate d'argent R2*.

**Sulfates (2.4.13) :** au maximum 100 ppm déterminé avec 15 mL de solution S.

**Perte à la calcination :** au maximum 0,1 pour cent.

Chauffez au rouge un creuset de silice ou de platine pendant 30 min. Laissez refroidir dans un dessiccateur, puis pesez. Introduisez dans le creuset 1,0 g du mélange d'iode et soufre. Répartissez uniformément la prise d'essai à l'intérieur du creuset. Incinérez dans un four à moufle, en augmentant progressivement la température jusqu'à  $800 \pm 25$  °C. L'échantillon ne doit s'enflammer à aucun moment de l'opération. Continuez l'incinération jusqu'à masse constante. Après chaque incinération, laissez refroidir le creuset dans un dessiccateur.

## DOSAGE

Dissolvez 0,150 g du mélange d'iode et soufre dans 20 mL de *chlorure de méthylène R*. Ajoutez 30 mL *d'acide acétique glacial R* et 0,5 mL de *solution d'iodure de potassium saturée R*. Agitez pendant 1 min puis ajoutez 30 mL *d'eau R*. Titrez par le *thiosulfate de sodium 0,1 M* en présence de 0,5 mL de *solution d'amidon R*.

1 mL de *thiosulfate de sodium 0,1 M* correspond à 12,69 mg de I.

## CONSERVATION

À l'abri de la lumière et en récipient bien fermé.

---

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