

## BARYUM (DIODURE DE) DIHYDRATÉ POUR PRÉPARATIONS HOMÉOPATHIQUES

### BARYTA IODATA POUR PRÉPARATIONS HOMÉOPATHIQUES

*Barii iodidum dihydricum ad praeparationes homoeopathicas*

BaI<sub>2</sub>, 2H<sub>2</sub>O

*M<sub>r</sub>* 427,1

#### DÉFINITION

Diiodure de baryum dihydraté.

*Teneur* : 98,0 à 102,0 pour cent de BaI<sub>2</sub>, calculé par rapport à la substance anhydre.

#### CARACTÈRES

*Aspect* : poudre granulée ou cristalline, blanche ou sensiblement blanche.

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

#### IDENTIFICATION

- A. Le diiodure de baryum dihydraté donne les réactions des iodures (2.3.1).
- B. Dissolvez 10 mg de diiodure de baryum dihydraté dans 5 mL d'eau *R*. Ajoutez 0,5 mL d'acide sulfurique dilué *R*. Il se forme un précipité blanc insoluble dans l'acide chlorhydrique dilué *R* et dans l'acide nitrique dilué *R*.

#### ESSAI

**Solution S.** Dans une fiole jaugée de 100,0 mL, dissolvez 1,0 g de diiodure de baryum dihydraté dans l'eau *R*. Complétez à 100,0 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 JV<sub>5</sub> (2.2.2, *Procédé II*).

**Alcalinité.** Dissolvez 4,0 g de diiodure de baryum dihydraté dans 20,0 mL d'eau *R* et ajoutez 0,05 mL de la solution de bleu de bromothymol *R1*. Le virage de l'indicateur ne nécessite pas plus de 0,2 mL d'acide chlorhydrique 0,1 *M*.

---

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

**Chlorures, bromures** : au maximum 100 ppm.

Dissolvez 0,50 g de diiodure de baryum dihydraté dans 40 mL d'eau *R*. Ajoutez 1 mL d'acide nitrique dilué *R* puis, goutte à goutte en agitant, 10 mL de la solution de nitrate d'argent *R1*. Chauffez à ébullition et laissez refroidir à l'abri de la lumière. Filtrez et agitez le précipité avec 5,0 mL d'ammoniaque concentrée *R*. Filtrez à nouveau et lavez le précipité. Complétez à 10,0 mL avec l'eau *R*. Chauffez la solution obtenue jusqu'à disparition de l'odeur d'ammoniac. Après refroidissement, complétez à 15,0 mL. La solution satisfait à l'essai limite des chlorures (2.4.4).

**Iodates**. A 10 mL de la solution *S*, ajoutez 0,25 mL de la solution d'amidon exempte d'iode *R* et 0,2 mL d'acide sulfurique dilué *R*. Laissez reposer à l'abri de la lumière pendant 2 min. Il ne se développe aucune coloration.

**Eau** (2.5.12) : 7,0 pour cent à 10,0 pour cent, déterminé sur 0,250 g de diiodure de baryum dihydraté.

#### DOSAGE

Dissolvez 0,350 g de diiodure de baryum dihydraté dans 50 mL d'eau *R*. Ajoutez 5 mL d'acide nitrique dilué *R* et 25,0 mL de nitrate d'argent 0,1 *M*. Titrez par le thiocyanate d'ammonium 0,1 *M* en présence de 2 mL de la solution de sulfate ferrique et d'ammonium *R2* jusqu'à virage au rose.

1 mL de nitrate d'argent 0,1 *M* correspond à 19,56 mg de  $BaI_2$ .

#### CONSERVATION

En récipient étanche, à l'abri de la lumière.