

BARYUM (DIODURE DE) DIHYDRATÉ POUR PRÉPARATIONS HOMÉOPATHIQUES

BARYTA IODATA POUR PRÉPARATIONS HOMÉOPATHIQUES

Barii iodidum dihydricum ad praeparationes homoeopathicas

BaI₂, 2H₂O

M_r 427,1

DÉFINITION

Diiodure de baryum dihydraté.

Teneur : 98,0 à 102,0 pour cent de BaI₂, 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 JV₅ (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 BaI₂.

CONSERVATION

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

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