

**BARYUM (CARBONATE DE)
POUR PRÉPARATIONS HOMÉOPATHIQUES****BARYTA CARBONICA
POUR PRÉPARATIONS HOMÉOPATHIQUES****Barii carbonas ad praeparationes homoeopathicas**BaCO₃M_r 197,3**DÉFINITION**

Teneur : 98,0 pour cent à 101,0 pour cent.

CARACTÈRES

Aspect : poudre blanche, dense.

Solubilité : pratiquement insoluble dans l'eau et dans l'éthanol à 96 pour cent. Le carbonate de baryum est soluble dans l'acide chlorhydrique dilué, dans l'acide nitrique et dans l'acide acétique.

IDENTIFICATION

- A. La solution S (voir Essai) donne la réaction des carbonates (2.3.1).
- B. À 1 mL de solution S (voir Essai), ajoutez 0,1 mL d'*acide sulfurique dilué R*. Il se forme un précipité insoluble dans l'*acide chlorhydrique dilué R* et dans l'*acide nitrique dilué R*.

ESSAI

Solution S. Dissolvez 15 g de carbonate de baryum dans un mélange de 30 mL d'*eau R* et de 45 mL d'*acide acétique R*. Chauffez à ébullition pendant 5 min. Filtrez et complétez le filtrat refroidi à 75 mL avec de l'*eau R*.

Chlorures (2.4.4) : au maximum 20 ppm. Prélevez 5 mL de solution S et complétez à 15 mL avec de l'*eau R*. La solution satisfait à l'essai limite des chlorures. Préparez le témoin avec 4 mL de *solution à 5 ppm de chlorure (Cl) R*.

Hydroxydes alcalins et bicarbonates. Agitez 1,0 g de carbonate de baryum avec 20 mL d'*eau exempte de dioxyde de carbone R* pendant 5 min. Ajoutez 20 mL de *solution de chlorure de baryum R1* et filtrez. A 10 mL de filtrat, ajoutez 0,1 mL de *solution de phénolphthaléine R*. La solution ne se colore pas en rouge. Chauffez le reste du filtrat à ébullition pendant 2 min. Si la solution présente une opalescence, celle-ci n'est pas plus intense que celle d'une solution préparée sans carbonate de baryum.

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

Fer (2.4.9) : au maximum 10 ppm. Prélevez 5 mL de solution S et complétez à 10,0 mL avec de l'eau R. La solution satisfait à l'essai limite du fer. Préparez le témoin avec 10 mL de solution à 1 ppm de fer (Fe) R.

Strontium : au maximum 0,8 pour cent. Déterminez la teneur en strontium par spectrométrie d'émission atomique (2.2.22, Procédé I).

Solution à examiner. Dissolvez 0,10 g de carbonate de baryum dans 1 mL d'acide chlorhydrique dilué R. Ajoutez 4 mL de solution de chlorure de potassium R à 100 g/L et complétez à 100,0 mL avec de l'eau R.

Solutions de référence. Préparez les solutions de référence de strontium (Sr) à 0,0005, 0,001, 0,0015 et 0,002 pour cent de strontium en mélangeant respectivement 0,5, 1,0, 1,5, 2,0 mL de la solution à 0,1 pour cent de strontium (Sr) R avec 4 mL de solution de chlorure de potassium R à 100 g/L et en complétant à 100,0 mL avec de l'eau R.

Mesurez l'intensité émise à 460,7 nm en utilisant une flamme air-acétylène.

DOSAGE

Dissolvez 0,200 g de carbonate de baryum dans un mélange de 100 mL d'eau R et de 0,5 mL d'acide chlorhydrique R. Ajoutez 100 mL de méthanol R, 10 mL d'ammoniaque concentrée R et 2 mg de pourpre de phtaléine R. Titrez par l'édétate de sodium 0,1 M jusqu'à virage du violet à l'incolore.

1 mL d'édétate de sodium 0,1 M correspond à 19,73 mg de BaCO₃.

La première dilution hahnemaniennne liquide est la 3 CH, obtenue par dissolution d'une partie de la deuxième trituration centésimale hahnemaniennne, dans 49,5 parties d'eau puis 49,5 parties d'éthanol à 60 pour cent V/V.

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