

LAPIS ALBUS POUR PRÉPARATIONS HOMÉOPATHIQUES

La souche Lapis albus est constituée par le fluosilicate de calcium ($\text{CaSiF}_6, 2\text{H}_2\text{O}$; M_r 218,2).

Elle contient au minimum 96,0 pour cent et au maximum l'équivalent de 104,0 pour cent de CaSiF_6 , calculé par rapport à la substance desséchée.

CARACTÈRES

Poudre blanche, soluble dans l'eau en laissant apparaître rapidement un trouble, pratiquement insoluble dans l'éthanol à 96 pour cent.

IDENTIFICATION

A. Chauffez 0,5 g de fluosilicate de calcium avec 1 mL d'*acide sulfurique R* dans un creuset en platine. Recouvrez d'un verre de montre dont la face inférieure retient une goutte d'*eau R*. Un gel de silice se dépose dans la goutte d'eau tandis que le verre est dépoli.

B. La solution S (voir Essai), après neutralisation, donne la réaction (a) du calcium (2.3.1).

ESSAI

Solution S. À 0,5 g de fluosilicate de calcium, ajoutez 80 mL d'*eau distillée R*. Chauffez à ébullition pendant 2 min. Refroidissez et complétez à 100 mL avec le même solvant. Filtrez.

Chlorures (2.4.4). Prélevez 2 mL de solution S et complétez à 15 mL avec de l'*eau R*. La solution satisfait à l'essai limite des chlorures (500 ppm).

Arsenic (2.4.2). 0,25 g de fluosilicate de calcium satisfont à l'essai limite A de l'arsenic (4 ppm).

Baryum. À 10 mL de la solution S, ajoutez 10 mL de solution de *sulfate de calcium R*. Après 15 min, si la solution présente une opalescence, celle-ci n'est pas plus prononcée que celle du mélange de 10 mL de solution S et de 10 mL d'*eau R*.

Fer (2.4.9). Maintenez à ébullition pendant 10 min, 0,10 g de fluosilicate de calcium avec 50 mL d'*acide chlorhydrique dilué R*. Refroidissez. Complétez à 50 mL avec de l'*eau R*. Filtrez. 10 mL du filtrat satisfait à l'essai limite du fer (500 ppm).

Perte à la dessiccation (2.2.32). Déterminée à l'étuve à 105 °C pendant 24 h sur 1,000 g de fluosilicate de calcium, la perte à la dessiccation est de 15,0 à 19,0 pour cent.

DOSAGE

Chauffez dans un creuset en platine, 0,2 g de fluosilicate de calcium avec 1 mL d'*eau R* et 1 mL d'*acide sulfurique R*, jusqu'à élimination des vapeurs blanches. Calcinez à 800 °C pendant 15

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

min. Dissolvez le résidu à chaud dans 20 mL d'*acide chlorhydrique dilué R* et complétez à 50 mL avec de l'*eau R*. Ajoutez 5,0 mL de *sulfate de zinc 0,1 M*, 10 mL de solution *tampon pH 10,9 R* et 70 mg d'*indicateur mixte au mordant noir 11 R*. Titrez par l'*édétate de sodium 0,1 M* jusqu'à virage du violet au vert.

1 mL d'*édétate de sodium 0,1 M* correspond à 18,22 mg de CaSiF_6 .

La première dilution hahnemannienne liquide est la 3 CH obtenue par dissolution de la deuxième trituration centésimale hahnemannienne, dans des volumes égaux, ajoutés successivement, d'eau R et d'éthanol à 60 pour cent V/V R.

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

Pharmacopée française janvier 2017