

## CALCAREA CARBONICA OSTREARUM POUR PRÉPARATIONS HOMÉOPATHIQUES

### DÉFINITION

Calcaire d'huître, substance blanche extraite, après élimination de la nacre, de la couche sous-jacente de la coquille de *Crasostrea angulata* Lamk., ou de *Crasostrea gigas* Lamk., ou de *Ostrea edulis* L.

*Teneur* : au minimum 90,0 pour cent de carbonate de calcium ( $\text{CaCO}_3$  ;  $M_r$  100,1), calculé par rapport à la substance desséchée.

### CARACTÈRES

*Aspect* : poudre blanchâtre.

*Solubilité* : pratiquement insoluble dans l'eau et dans l'éthanol à 96 pour cent.

Odeur caractéristique.

### IDENTIFICATION

- A. Le calcaire d'huître donne la réaction des carbonates (2.3.1).
- B. Dissolvez 0,5 g de calcaire d'huître dans 10 mL d'*acide nitrique dilué R*. La solution donne la réaction (a) des chlorures (2.3.1).
- C. Dissolvez 0,5 g de calcaire d'huître dans 5 mL d'*acide nitrique dilué R*. La solution donne la réaction (b) des phosphates (2.3.1).
- D. La solution S (voir Essai) donne les réactions du calcium (2.3.1).
- E. Dissolvez 0,5 g de calcaire d'huître dans 5 mL d'*acide chlorhydrique dilué R*. La solution donne la réaction (c) du fer (2.3.1).

### ESSAI

**Solution S.** Dissolvez 5,0 g de calcaire d'huître dans 80 mL d'*acide acétique dilué R*. Dès la fin de l'effervescence, chauffez à ébullition pendant 2 min. Laissez refroidir et complétez à 100 mL avec de l'*acide acétique dilué R*. Filtrez sur un filtre de verre approprié, préalablement taré.

**Substances insolubles dans l'acide acétique.** Lavez le précipité obtenu au cours de la préparation de la solution S avec 5 mL d'*eau R* chaude. Renouvelez l'opération 3 fois. Desséchez à 100-105 °C pendant 1 h. La masse du résidu n'est pas supérieur à 0,25 g (5 pour cent).

**Arsenic** (2.4.2). 5 mL de solution S satisfont à l'essai limite A de l'arsenic (4 ppm).

---

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

**Baryum.** À 10 mL de 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.

**Magnésium et métaux alcalins.** Dissolvez 1,0 g de calcaire d'huître dans 10 mL d'*acide chlorhydrique dilué R*. Chauffez à ébullition pendant 2 min environ. Ajoutez 20 mL d'eau R, 1 g de *chlorure d'ammonium R* et 0,1 mL de solution de rouge de *méthyle R*. Ajoutez de l'*ammoniaque diluée R1* jusqu'à virage de l'indicateur, puis 2 mL en excès. Chauffez à ébullition et ajoutez 50 mL de *solution d'oxalate d'ammonium R* chaude. Laissez reposer pendant 4 h et complétez à 100 mL avec de l'eau R. Filtrez sur un filtre approprié. À 50 mL de filtrat, ajoutez 0,25 mL d'*acide sulfurique R*. Evaporez au bain-marie à siccité, puis calcinez à 600 °C jusqu'à masse constante. La masse du résidu n'excède pas 30 mg (6 pour cent).

**Perte à la dessiccation (2.2.32).** Déterminée à l'étuve à 200 °C sur 1,000 g de calcaire d'huître, la perte à la dessiccation n'est pas supérieure à 2,0 pour cent.

#### DOSAGE

Dissolvez 0,150 g de calcaire d'huître dans un mélange de 3 mL d'*acide chlorhydrique dilué R* et de 20 mL d'eau R. Chauffez à ébullition pendant 2 min, laissez refroidir et complétez à 50 mL avec de l'eau R. Effectuez le dosage du calcium par complexométrie (2.5.5).

1 mL d'*édétate de sodium 0,1M* correspond à 10,01 mg de CaCO<sub>3</sub>.

*La première dilution hahnemannienne liquide est la 3CH obtenue par dissolution de la deuxième trituration centésimale hahnemannienne, dans des volumes égaux, ajoutés successivement, d'eau et 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.*