

**MERCUREUX (CHLORURE) OU CALOMEL
POUR PRÉPARATIONS HOMÉOPATHIQUES****MERCURIUS DULCIS
POUR PRÉPARATIONS HOMÉOPATHIQUES**

Hydrargyri chloridum ad praeparationes homoeopathicas
Autre titre latin utilisé en homéopathie : **Hydrargyri subchloridum**

Hg₂Cl₂

M_r 472,1

DÉFINITION

Teneur : 99,5 pour cent à 100,5 pour cent (substance desséchée).

CARACTÈRES

Aspect : poudre blanche, fine.

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

IDENTIFICATION

- A. À 0,2 g de chlorure mercureux, ajoutez 3 mL *d'ammoniaque diluée R1*. Il se développe une coloration noire.
- B. Filtrez la solution obtenue au cours de l'identification A. Le filtrat acidifié par l'acide *nitrique dilué R* donne la réaction (a) des chlorures (2.3.1).

ESSAI

Opérez sous hotte ventilée.

Solution S. Broyez 4 g de chlorure mercureux. Ajoutez 30 mL *d'eau R* et agitez pendant 5 min. Filtrez.

Acidité ou alcalinité. Ajoutez à 2,50 g de chlorure mercureux 25,0 mL *d'eau R* et agitez pendant 5 min. Filtrez. À 10,0 mL de filtrat, ajoutez 1,5 mL de *solution de phénolphtaléine R* ; la solution reste incolore. Le virage au rouge ne nécessite pas plus de 0,25 mL *d'hydroxyde de sodium 0,02 M*.

Chlorures solubles (2.4.4) : au maximum 125 ppm.

À 3 mL de solution S, ajoutez 12 mL *d'eau R*. La solution satisfait à l'essai limite des chlorures.

Perte à la dessiccation (2.2.32) : au maximum 0,5 pour cent, déterminée en présence *d'acide sulfurique R* pendant 24 h dans un dessiccateur, sur 1,000 g de chlorure mercureux

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

DOSAGE

Dans une fiole conique de 200 mL à bouchon rodé, introduisez 0,350 g de chlorure mercureux. Ajoutez 10 mL d'eau R et, en agitant régulièrement, 25,0 mL d'iode 0,05 M. Ajoutez 5 g d'iodure de potassium R dissous dans 10 mL d'eau R. Bouchez et agitez pendant 15 min environ, jusqu'à dissolution complète. Rincez le bouchon et titrez l'excès d'iode par le thiosulfate de sodium 0,1 M en présence de 2 mL de solution d'amidon exempte d'iodure R. Effectuez un titrage à blanc dans les mêmes conditions.

1 mL d'iode 0,05 M correspond à 23,604 mg de Hg₂Cl₂.

CONSERVATION

A l'abri de la lumière.

La première dilution hahnemannienne liquide est la 3 CH obtenue par dissolution d'une partie en masse de la deuxième trituration centésimale hahnemannienne, 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.