

**MERCURE MÉTALLIQUE
POUR PRÉPARATIONS HOMÉOPATHIQUES**

**MERCURIUS VIVUS
POUR PRÉPARATIONS HOMÉOPATHIQUES**

Autres titres latins utilisés en homéopathie : **Mercurius**
Hydrargyrum depuratum

Hg

A_r 200,6

DÉFINITION

Teneur : 99,5 pour cent à 100,5 pour cent.

CARACTÈRES

Métal liquide, à brillance argentée, facilement divisible en globules très mobiles qui ne laissent pas de trainée métallique quand on les frotte sur du papier.

Solubilité : pratiquement insoluble dans l'eau, dans l'éthanol anhydre, dans l'acide chlorhydrique et dans l'acide sulfurique à la température ordinaire, très soluble dans l'acide nitrique concentré ainsi que dans l'acide sulfurique concentré et chaud.

Se solidifie en cristaux octaédriques dont le point de fusion est de - 38,9 °C.

Légèrement volatil dès la température ordinaire.

Point d'ébullition : environ 357 °C.

Densité : environ 13,5.

IDENTIFICATION

Dans un tube à essai, versez un globule de mercure d'environ 0,5 g. Ajoutez 1 mL d'*acide nitrique R*. Après l'attaque complète du métal, chassez les vapeurs nitreuses par chauffage puis refroidissez. Le liquide, limpide et incolore, donne la réaction (b) du mercure (2.3.1).

ESSAI

Solution S. Dans une capsule en verre borosilicaté, introduisez 4,0 g de mercure. Ajoutez 10 mL d'*acide nitrique R* et achevez l'attaque du métal au bain-marie bouillant jusqu'à disparition totale des vapeurs nitreuses.

Aspect de la solution. La solution S est limpide (2.2.1) et incolore (2.2.2, *Procédé I/*) et ne

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

comporte aucun résidu insoluble.

Impuretés. Dans un flacon en verre épais de 15 mL, agitez 5 g de mercure. Les globules résultant de l'agitation se rassemblent aisément en une masse unique qui demeure brillante. Sur une feuille de papier filtre, déposez un globule d'environ 1 g de mercure. Le déplacement latéral du globule à plusieurs reprises sur la feuille ne laisse pas de traînées métalliques.

Résidu à la calcination : la masse du résidu n'est pas supérieure à 2 mg.

Dans un creuset de porcelaine taré de 15 mL, versez 5 mL de solution S. Evaporez au bain-marie jusqu'à siccité. Chauffez le résidu avec précaution jusqu'à l'obtention d'oxyde rouge de mercure puis calcinez au rouge naissant.

DOSAGE

Dans une fiole conique à large ouverture de 250 mL, introduisez 0,100 g de mercure. Ajoutez 10 mL d'eau R et 10 mL d'acide nitrique R. Chauffez doucement au bain-marie jusqu'à l'obtention d'une solution incolore. Après refroidissement, ajoutez 150 mL d'eau R, puis une solution de permanganate de potassium R à 30 g/L en quantité suffisante pour obtenir une coloration rose persistante. Décolorez la solution par addition d'une solution de sulfate ferreux R à 28 g/L. Ajoutez 2 mL de solution de sulfate ferrique et d'ammonium R2. Titrez par le thiocyanate d'ammonium 0,1 M jusqu'à coloration rose-orangé persistante.

1 mL de thiocyanate d'ammonium 0,1 M correspond à 10,03 mg de Hg.

La première dilution hahnemannienne liquide est la 4 CH, obtenue par dissolution d'une partie de la troisième trituration 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.