

PLOMB (MONOXYDE DE)

Plombi monoxidum

PbO

M_r 223,2

DÉFINITION

Oxyde de plomb.

Teneur : 98,0 pour cent à 101,0 pour cent (substance calcinée).

CARACTÈRES

Aspect : poudre fine ou écailles jaunes ou jaune rougeâtre.

Solubilité : pratiquement insoluble dans l'eau et dans l'éthanol à 96 pour cent, soluble dans l'acide acétique et dans l'acide nitrique dilué.

IDENTIFICATION

Dissolvez 0,5 g de monoxyde de plomb dans 10 mL d'*acide acétique R*. 1 mL de la solution donne la réaction (a) du plomb (2.3.1).

ESSAI

Substances insolubles dans l'acide acétique : au maximum 1 pour cent.

Dissolvez 2 g de monoxyde de plomb dans 30 mL d'une solution d'*acide acétique glacial R* à 500 g/L. Portez à ébullition douce durant 5 min, filtrez sur verre fritté (16) préalablement taré, lavez le résidu avec de l'*acide acétique dilué R* et séchez à 105 °C durant 2 h. La masse du résidu n'excède pas 20 mg.

Perte à la calcination : au maximum 0,2 pour cent, déterminée à 700 °C sur 1,000 g de monoxyde de plomb.

DOSAGE

Dissolvez 0,170 g de monoxyde de plomb dans 10 mL d'*acide acétique dilué R*. Effectuez le titrage du plomb par complexométrie (2.5.11).

1 mL d'*édétate de sodium 0,1 M* correspond à 22,32 mg de PbO.

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