

## PLOMB (ACÉTATE DE) TRIHYDRATÉ

### Plombi acetas trihydricum

$C_4H_6O_4Pb, 3 H_2O$

$M_r$  : 379,3

#### DÉFINITION

Diéthanoate de plomb

*Teneur* : 99,0 pour cent à 101,0 pour cent (substance anhydre).

#### CARACTÈRES

*Aspect* : cristaux incolores, efflorescents.

*Solubilité* : facilement soluble dans l'eau, soluble dans l'éthanol à 96 pour cent.

#### IDENTIFICATION

- A. 1 mL de solution S (voir Essai) donne la réaction (b) des acétates (2.3.1).
- B. 1 mL de solution S (voir Essai) donne la réaction (a) du plomb (2.3.1).
- C. Eau (voir Essai).

#### ESSAI

**Solution S.** Dissolvez 1,0 g d'acétate de plomb trihydraté dans de l'eau exempte de dioxyde de carbone R préparée à partir d'eau distillée R et complétez à 20 mL avec le même solvant.

**pH (2.2.3)** : 5,5 à 6,5.

Prélevez 5 mL de solution S et complétez à 10 mL avec de l'eau exempte de dioxyde de carbone R.

**Carbonates.** La solution S est limpide (2.2.1) ou le devient par addition de 0,1 mL d'acide acétique anhydre R.

**Cuivre.** Dissolvez 1 g d'acétate de plomb trihydraté dans 10 mL d'eau R. Ajoutez 10 mL d'acide sulfurique dilué R. Filtré. Le filtrat additionné d'ammoniaque R jusqu'à réaction alcaline ne se colore pas en bleu.

**Fer (2.4.9)** : au maximum 10 ppm, déterminé sur 1,0 g d'acétate de plomb trihydraté.

---

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

**Eau (2.5.12)** : 12,5 pour cent à 15,5 pour cent, déterminée sur 0,300 g d'acétate de plomb trihydraté.

#### DOSAGE

Dissolvez 0,300 g d'acétate de plomb trihydraté dans 200 mL d'eau R. Effectuez le titrage complexométrique du plomb (2.5.11).

1 mL d'édétate de sodium 0,1 M correspond à 32,53 mg de  $C_4H_6O_4Pb$ .

#### CONSERVATION

En récipient étanche.

---

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