

SOLUTION D'ACÉTATE BASIQUE DE PLOMB**Extrait de Saturne**

Formule :

Composants	Quantité	Fonction	Référentiel
Plomb (acétate de) trihydraté	300 g	Substance active	Ph. Fr.
Plomb (monoxyde de)	100 g	Agent adsorbant	Ph. Fr.
Eau purifiée	700 g	Excipient	Ph. Eur. (008)

Teneur : 21,0 pour cent à 25,6 pour cent de Pb (Ar 207,2).

PRÉPARATION

Mélangez l'acétate de plomb trihydraté pulvérisé (125), le monoxyde de plomb et l'eau purifiée jusqu'à dissolution presque complète. Filtrez.

Conditionnez en flacon de verre.

CARACTÈRES

Aspect : liquide incolore.

Solubilité : miscible en toute proportion à l'éthanol et au glycérol.

IDENTIFICATION

- A. La solution d'acétate basique de plomb donne la réaction (b) des acétates (2.3.1).
- B. La solution d'acétate basique de plomb donne la réaction (a) du plomb (2.3.1).

DOSAGE

Dans une fiole jaugée, introduisez 2,0 g de solution d'acétate basique de plomb et complétez à 200,0 mL avec de l'eau R. Effectuez le dosage du plomb par complexométrie (2.5.11).

1 mL d'édétate de sodium 0,1 M correspond à 20,72 mg de Pb.

Les prescriptions générales et les monographies générales de la Pharmacopée européenne ainsi que les préambules du Formulaire national et de la Pharmacopée française s'appliquent

Teneur pour cent *m/m* en plomb :

$$\frac{2,072 \times V}{m}$$

V = volume d'édétate de sodium 0,1 M, en millilitres,

m = masse de la prise d'essai, en grammes.

CONSERVATION

En récipient de verre.

ETIQUETAGE

L'étiquette indique que la solution est destinée à préparer la suspension à l'acétate basique de plomb pour usage vétérinaire.

Les prescriptions générales et les monographies générales de la Pharmacopée européenne ainsi que les préambules du Formulaire national et de la Pharmacopée française s'appliquent