

**MANGANÈSE (ACÉTATE DE) TÉTRAHYDRATÉ  
POUR PRÉPARATIONS HOMÉOPATHIQUES****MANGANUM ACETICUM  
POUR PRÉPARATIONS HOMÉOPATHIQUES****Mangani acetas tetrahydricus ad praeparationes homoeopathicas** $Mn(C_2H_3O_2)_2, 4H_2O$ 

Mr 245,1

**DÉFINITION***Teneur* : 97,0 pour cent à 101,0 pour cent (substance desséchée).**CARACTÈRES***Aspect* : poudre cristalline rose pâle ou cristaux transparents.*Solubilité* : soluble dans l'eau et dans l'éthanol à 96 pour cent.**IDENTIFICATION**

- A. L'acétate de manganèse tétrahydraté donne les réactions des acétates (2.2.4).
- B. Dissolvez 50 mg environ d'acétate de manganèse tétrahydraté dans 5 mL *d'eau R*. Ajoutez 0,5 mL de *solution de sulfure d'ammonium R*. Il se forme un précipité rose pâle qui se dissout par addition de 1 mL *d'acide acétique anhydre R* (manganèse).

**ESSAI****Solution S1.** Dissolvez 5,0 g d'acétate de manganèse tétrahydraté dans de *l'eau distillée R* et complétez à 50 mL avec le même solvant.**Solution S2.** Dissolvez 10,0 g d'acétate de manganèse tétrahydraté dans de *l'eau distillée R* et complétez à 50 mL avec le même solvant.**Aspect de la solution.** La solution S1 est limpide (2.2.1) et n'est pas plus fortement colorée que la solution témoin R<sub>6</sub> (2.2.2, *Procédé I*).**pH (2.2.3)** : 6,5 et 7,8 pour la solution S1.**Chlorures (2.4.4)** : au maximum 25 ppm.À 10 mL de solution S2, ajoutez 5 mL *d'eau R*.**Sulfates (2.4.13)** : au maximum 50 ppm déterminé avec 15 mL de solution S2.

---

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

**Baryum.** À 5 mL de solution S2, ajoutez 5 mL d'eau distillée R et 1 mL d'acide sulfurique dilué R.

La solution est limpide (2.2.1) pendant 15 min au moins.

**Fer (2.4.9)** : au maximum 50 ppm.

À 2 mL de solution S2, ajoutez 8 mL d'eau R.

**Zinc** : au maximum 50 ppm.

À 10 mL de solution S1, ajoutez 1 mL d'acide sulfurique R et 0,1 mL de solution de ferrocyanure de potassium R. Après 30 s, le mélange ne doit pas être plus fortement opalescent qu'une solution de référence préparée avec 5 ml de solution à 10 ppm de zinc R (Zn), 5 mL d'eau R, 1 mL d'acide sulfurique R et 0,1 mL de solution de ferrocyanure de potassium R.

**Perte à la dessiccation (2.2.32)** : 28,0 pour cent à 31,0 pour cent, déterminée à l'étuve à 105 °C sur 1,000 g d'acétate de manganèse tétrahydraté.

#### DOSAGE

Dissolvez 0,100 g d'acétate de manganèse tétrahydraté dans 50 mL d'eau R. Ajoutez 10,0 mL d'édétate de sodium 0,1 M, 10 mg d'acide ascorbique R, 1,5 mL d'ammoniaque concentrée R, 10 mL de solution tampon chlorure d'ammonium pH 10,0 R et 30 mg d'indicateur mixte au mordant noir II R. Titrez avec la solution de sulfate de zinc 0,1 M jusqu'à virage au rouge.

1 mL d'édétate de sodium 0,1 M correspond à 17,30 mg de Mn (C<sub>2</sub>H<sub>3</sub>O<sub>2</sub>)<sub>2</sub>.

---

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