

---

# МАГНІЮ ФТОРИД ДЛЯ ГОМЕОПАТИЧНИХ ПРЕПАРАТІВ

Magnesium fluoratum ad  
praeparationes homoeopathicas

## *MAGNESIUM FLUORATUM FOR HOMOEOPATHIC PREPARATIONS*

MgF<sub>2</sub>  
[7783-40-6]

М.м. 62.3

*Вміст:* не менше 98.5 % і не більше 100.5 %.

### ВЛАСТИВОСТІ

**Опис.** Порошок білого або майже білого кольору або кристали.

**Розчинність.** Практично нерозчинний у  $\blacktriangledown$ воді $\blacktriangleleft$ , дуже мало розчинний у  $\blacktriangledown$ розведеній азотній кислоті $\blacktriangleleft$  й  $\blacktriangledown$ концентрованій сірчаній кислоті $\blacktriangleleft$ , практично нерозчинний у  $\blacktriangledown$ безводній оцтовій кислоті $\blacktriangleleft$ .

### ІДЕНТИФІКАЦІЯ

**A.** У фарфоровому тиглі змішують 0.2 г субстанції з 2 г *калію гідросульфату Р* і розплавляють за температури 800 °С. Охолоджують й отриманий залишок обережно витягають 20 мл *води Р*. Кип'ятять недовго, охолоджують і фільтрують. 0.5 мл фільтрату доводять *водою Р* до об'єму 2 мл. Одержаний розчин дає реакцію на магній (2.3.1).

**B.** У платиновому тиглі змішують 0.2 г субстанції з 1 г *натрію карбонату безводного Р* і розплавляють за температури 850 °С. Охолоджують й отриманий залишок витягають 10 мл  $\blacktriangledown$ оцтової $\blacktriangleleft$  *кислоти розведеної Р*. Кип'ятять недовго, охолоджують і фільтрують. Отриманий фільтрат доводять *водою Р* до об'єму 20 мл. До 0.4 мл отриманого розчину краплями додають суміш 0.1 мл *алізарину S розчину Р* і 0.1 мл *цирконілу нітрату розчину Р*; забарвлення розчину змінюється з червоного на жовте.

### ВИПРОБУВАННЯ

**Розчин S.** 5.0 г субстанції кип'ятять  $\blacktriangledown$ приблизно $\blacktriangleleft$  5 хв зі 100.0 мл *води*  $\blacktriangledown$ *дистильованої* $\blacktriangleleft$  *Р* зі зворотним холодильником. Охолоджують і фільтрують  $\blacktriangledown$ крізь беззольний фільтрувальний папір (з номінальним розміром пор не більше 2 мкм) $\blacktriangleleft$ .