

# МАГНІЮ ГІДРОФОСФАТ ДЛЯ ГОМЕОПАТИЧНИХ ЛІКАРСЬКИХ ЗАСОБІВ

Magnesii hydrogenophosphas  
trihydricus ad praeparationes  
homoeopathicas

## MAGNESIUM PHOSPHORICUM FOR HOMOEOPATHIC PREPARATIONS

$MgHPO_4 \cdot 3H_2O$   
[7782-75-4]

М.м. 174.3

Вміст: від 98.0 % до 102.0 %.

### ВЛАСТИВОСТІ

**Опис.** Порошок білого кольору.

**Розчинність.** Дуже мало розчинний у воді *P*, практично нерозчинний в етанолі (96 %) *P*. Розчиняється в розведених кислотах.

### ІДЕНТИФІКАЦІЯ

**A.** 0.1 г субстанції розчиняють у суміші 2 мл азотної кислоти розведеної *P* і 8 мл води *P*; одержаний розчин дає реакцію (b) на фосфати (2.3.1).

**B.** 0.1 г субстанції розчиняють у суміші 2 мл азотної кислоти розведеної *P* і 8 мл води *P*, додають 10 мл амонію молібдату розчину *P* і фільтрують. Одержаний розчин дає реакцію на магній (2.3.1).

### ВИПРОБУВАННЯ

**Розчин S.** 5.0 г субстанції розчиняють у 30 мл хлористоводневої кислоти розведеної *P* і доводять об'єм розчину тим самим розчинником до 50.0 мл.

**Арсен** (2.4.2, метод *B*). Не більше 0.0005 % (5 ppm). Визначення проводять з 1.0 г субстанції.

**Хлориди** (2.4.4). Не більше 0.02 % (200 ppm). 0.25 г субстанції розчиняють у 5 мл азотної кислоти розведеної *P* і доводять об'єм розчину водою *P* до 15 мл.

**Магнію гідрофосфат і магнію фосфат.** 2.00 г субстанції розчиняють у 30.0 мл 0.1 *M* розчину хлористоводневої кислоти. Додають 20 мл води *P* і 0.05 мл метилового оранжевого розчину *P*. Надлишок хлористоводневої кислоти титрують 1 *M* розчином натрію гідроксиду. Використаний об'єм 1 *M* розчину натрію гідроксиду має бути в межах від 11.0 мл до 12.5 мл.

**Сульфати** (2.4.13). Не більше 0.03 % (300 ppm). 5 мл розчину *S* доводять водою дистильованою *P* до об'єму 15 мл.

**Залізо** (2.4.9). Не більше 0.005 % (50 ppm). 2 мл розчину *S* доводять водою *P* до об'єму 10 мл.

### КІЛЬКІСНЕ ВИЗНАЧЕННЯ

0.280 г субстанції розчиняють у суміші 1 мл хлористоводневої кислоти *P1* і 5 мл води *P*. Додають 25.0 мл 0.1 *M* розчину натрію едетату і доводять об'єм водою *P* до 200 мл. Одержаний розчин нейтралізують аміаку розчином концентрованим *P*, додають 10 мл амонію хлориду буферного розчину рН 10.0 *P* і близько 50 мг протравного чорного 11 індикаторної суміші *P*. Надлишок 0.1 *M* розчину натрію едетату титрують 0.1 *M* розчином цинку сульфату до зміни кольору з блакитного на фіолетовий.

1 мл 0.1 *M* розчину натрію едетату відповідає 17.43 мг  $MgHPO_4 \cdot 3H_2O$ .