

# БАРІЮ ХЛОРИД ДЛЯ ГОМЕОПАТИЧНИХ ЛІКАРСЬКИХ ЗАСОБІВ

Barii chloridum dihydricum ad  
praeparationes homeopathicas

центрованого *P*, 2 мг фталейнового пурпурового *P* і титрують 0.1 *M* розчином натрію едетату до зміни забарвлення з фіолетового на безбарвне.

1 мл 0.1 *M* розчину натрію едетату відповідає 24.43 мг  $\text{BaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ .

## BARIUM CHLORATUM FOR HOMOEOPATHIC PREPARATIONS

$\text{BaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$   
[10326-27-9]

М.м. 244.3

Вміст: не менше 99.0 % і не більше 101.0 %.

### ВЛАСТИВОСТІ

**Опис.** Білий або майже білий кристалічний порошок або безбарвні кристали.

**Розчинність.** Легко розчинний у воді *P*, дуже мало або практично нерозчинний в етанолі (96 %) *P*.

### ІДЕНТИФІКАЦІЯ

**A.** 0.1 г субстанції розчиняють у 1 мл води *P*, додають 0.3 мл сірчаної кислоти розведеної *P*; утворюється білий осад, нерозчинний в сірчаній кислоті розведеної *P* і азотній кислоті розведеної *P*.

**B.** Дає реакцію (a) на хлориди (2.3.1).

### ВИПРОБУВАННЯ

**Розчин S.** 10.0 г субстанції розчиняють у воді *P* і доводять об'єм розчину тим самим розчинником до 100 мл.

**Прозорість розчину.** Розчин S має бути прозорим (2.2.1)

**Кольоровість розчину** (2.2.2, метод II). Розчин S має бути безбарвним.

**Кислотність або лужність.** До 10 мл розчину S додають 0.1 мл фенолфталеїну розчину *P*; забарвлення розчину має змінитися при додаванні не більше 0.2 мл 0.01 *M* розчину хлористоводневої кислоти або 0.01 *M* розчину натрію гідроксиду.

### КІЛЬКІСНЕ ВИЗНАЧЕННЯ

0.200 г субстанції розчиняють у 100 мл води *P*. Додають 100 мл метанолу *P*, 10 мл аміаку розчину кон-