

---

# БАРІЮ КАРБОНАТ ДЛЯ ГОМЕОПАТИЧНИХ ПРЕПАРАТИВ

Barii carbonas ad praeparationes  
homoepathicas

## *BARIUM CARBONATE FOR HOMOEOPATHIC PREPARATIONS*

BaCO<sub>3</sub>  
[513-77-9]

М.м. 197.3

*Вміст:* не менше 98.0 % і не більше 101.0 %.

### ВЛАСТИВОСТІ

**Опис.** Щільний порошок білого кольору.

**Розчинність.** Практично нерозчинний у воді й етанолі (96 %), розчинний у розведених хлористоводневій, азотній та оцтовій кислотах.

### ІДЕНТИФІКАЦІЯ

**A.** Розчин S (див. розділ «Випробування») дає реакцію на карбонати (2.3.1).

**B.** До 1 мл розчину S (див. розділ «Випробування») додають 0.1 мл *сірчаної кислоти розведеної P*, утворюється осад, нерозчинний у *хлористоводневій кислоті розведеної P* й *азотній кислоті розведеної P*.

### ВИПРОБУВАННЯ

**Розчин S.** 15 г субстанції розчиняють у суміші 30 мл *води P* і 45 мл *оцтової кислоти P*, кип'ятять протягом 5 хв, фільтрують й охолоджують, фільтрат доводять до 75 мл *водою P*.

**Хлориди (2.4.4).** Не більше 0.002 % (20 ppm). 5 мл розчину S доводять до 15 мл *водою P*. Розчин має витримувати випробування на хлориди. Еталон готують із використанням 4 мл *хлориду еталонного розчину (5 ppm Cl) P*.

**Гідроксиди й гідрокарбонати лужних металів.** Струшують 1.0 г субстанції з 20 мл *води, вільної від вуглецю ді-оксиду, P* протягом 5 хв. Додають 20 мл *барію хлориду розчину P1* і фільтрують. До 10 мл фільтрату додають 0.1 мл *фенолфталеїну розчину P*; не має з'явитися червоного забарвлення. Фільтрат, що залишився, кип'ятять протягом 2 хв. Якщо з'являється опалесценція, вона не має перевищувати опалесценції розчину, приготованого без барію карбонату.