

Конечную точку титрования определяют потенциометрически (ОФС «Потенциометрическое титрование») или с индикатором (0,1 мл калия хромата раствора 5 %) до оранжево-желтого окрашивания.

Параллельно проводят контрольный опыт.

1 мл 0,1 М раствора серебра нитрата соответствует 10,29 мг натрия бромида NaBr.

Содержание натрия бромида NaBr в субстанции в процентах (X) с поправкой на содержание хлоридов вычисляют по формуле:

$$X = A - 2,902 \cdot B$$

где A – полученное содержание NaBr и NaCl в пересчёте на NaBr, %;

B – содержание хлорид-иона, %.

Хранение. В плотно закрытой упаковке, в защищённом от света месте.

*Приводится для информации.