

Параллельно проводят контрольный опыт.

1 мл 0,1 М раствора серебра нитрата соответствует 11,90 мг калия бромида KBr.

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

$$X = A - 3,357 \cdot B,$$

где A – полученное содержание KBr и KCl в пересчете на KBr, %;

B – содержание хлорид-иона, %.

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