

*Установка титра.*

*Способ 1.* 0,150 г (точная навеска) натрия хлорида PO растворяют в 50 мл воды и титруют приготовленным раствором серебра нитрата до появления красноватого осадка, используя в качестве индикатора 5 % раствор калия хромата. Параллельно проводят контрольный опыт.

1 мл 0,1 М раствора серебра нитрата соответствует 5,844 мг NaCl.

*Способ 2.* 0,100 г (точная навеска) натрия хлорида PO растворяют в 30 мл воды и титруют потенциометрически приготовленным раствором нитрата серебра. Параллельно проводят контрольный опыт.

1 мл 0,1 М раствора нитрата серебра соответствует 5,844 мг NaCl.

Хранят в защищенном от света месте.

**0,01 М раствор серебра нитрата.**

50,0 мл 0,1 М раствора серебра нитрата разбавляют водой до объёма 500,0 мл.

**0,001 М раствор серебра нитрата.**

5,0 мл 0,1 М раствора серебра нитрата доводят водой до объёма 500,0 мл.

**0,5 М (1 н.) раствор серной кислоты.**

30 мл серной кислоты концентрированной осторожно вливают в воду и доводят объем раствора водой до 1000,0 мл.

*Установка титра.* 1,000 г (точная навеска) натрия карбоната безводного PO растворяют в 50 мл воды, прибавляют 0,1 мл 0,1 % раствора метилового оранжевого (раствор окрашивается в жёлтый цвет). Титруют приготовленным раствором серной кислоты до красновато-жёлтого окрашивания. Кипятят около 2 мин (раствор снова приобретает жёлтое окрашивание), охлаждают и титруют вновь до повторного появления красновато-жёлтого окрашивания.

1 мл 0,5 М раствора серной кислоты соответствует 53,00 мг Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>.

**0,05 М (0,1 н.) раствор серной кислоты.**