1. Навеску 1,4500 гр. NaNO2 растворили в мерной колбе вместимостью 100,00 см3 . На титрование 15,00 см3 подкисленного серной кислотой раствора KMnO4 с титром 0,003215 г/см3 идет 16,05 см3 раствора NaNO2. Определите массовую долю (%) нитрита натрия в растворе.
2. Вычислить массу ионов алюминия в навеске, если к ней добавлено 20,00 см3 0,0452 моль/дм3 раствора трилона Б,а на титрование избытка затрачено 6,05 см3  0,0500 дм3раствора сульфата цинка.
3. Расчитать массу (г) NaCl в растворе, на титрование которого затрачено 12,50 см3 0,0500 моль/дм3 раствора нитрата серебра с Кп=1,0200.
4. Характеристика кривых титрования в методах аргентометрии.