*Сколько грамм сульфата калия содержалось в растворе, если в результате гравиметрического определения было получено 0,5455 г сульфата бария?*

1. *2,408 г технического хлорида натрия растворили в мерной колбе на 500 мл. На титрование 25 мл приготовленного раствора расходуется 20,35 мл 0,0986 молярного раствора нитрата серебра. Вычислить массовую долю хлорида натрия в образце.*
2. *Сколько мл воды следует прибавить к 1 л 1,120 н раствора серной кислоты, чтобы получить 1 н раствор?*
3. *В 200 мл раствора серной кислоты содержится 2,45 г безводной H2SO4. Определите молярность и молярную концентрацию эквивалентов раствора.*
4. *Чему равна нормальность и титр 24%-го раствора серной кислоты (ρ=1,17 г/мл).*

*На нейтрализацию 10 мл раствора серной кислоты израсходовано 15 мл 0,5 молярного раствора гидроксида натрия. Вычислите молярность раствора серной кислоты.*

1. *При определении железа осаждением в виде гидроксида масса покаленного осадка (оксида железа (III)) должна быть не более 0,15 г. Рассчитать массу железоаммонийных квасцов FeNH4(SO)2 12H2O, необходимую для анализа.*
2. *Сколько грамм CuSO4·5H2O содержалось в растворе, если на его титрование было затрачено 10,25 мл 1 молярного раствора ЭДТА?*
3. *Какую навеску угля необходимо взять для гравиметрического определения серы, если её содержание в угле около 2%?*
4. *Сколько мл 0,5 молярного раствора соляной кислоты пойдет на титрование 25 мл 0,1 молярного раствора гидроксида аммония?*
5. *Чему равна молярность 0,2 н раствора серной кислоты?*
6. *Анализом установлен следующий состав минерала в %: Ca -9,20; Mg - 22,0; С - 13,7; O - 55,1. Найдите химическую формулу минерала.*
7. *Сколько литров 0,1М раствора можно приготовить из 49 г серной кислоты?*
8. *Вычислить массовую долю железа в руде, если из 2 г её было получено 0,1111 г оксида железа (III).*
9. *Какой объем 0,05 молярного раствора щавелевой кислоты необходим для осаждения кальция из раствора приготовленного растворением 0,5 г нитрата кальция в воде?*
10. *. Смешаны 5 мл 1 М раствора вещества А, 3 мл 2 М раствора вещества В и 2 мл 4М раствора вещества Д. Найти концентрацию каждого вещества в растворе после смешения.*
11. *1,971 г оксалата аммония растворили в мерной колбе на 500 мл. На титрование 25 мл этого раствора расходуется 28,25 мл раствора перманганата калия с молярной концентрацией эквивалентов 0,04765 моль/л. Вычислить массовую долю (NH4)2C2O4·H2O в образце.*

*С2O42− + MnO4− + H+ → CO2 + Mn2+ + H2O.*

1. *Сколько грамм хлорида натрия и сколько мл воды необходимо взять для приготовления 500 мл 0,2молярного раствора хлорида натрия?*

*Сколько грамм хлорида аммония находилось в растворе, если на его титрование израсходова но 15 мл 0,1 молярного раствора нитрата серебра?*

1. *Какой объем 1 молярного раствора соляной кислоты необходимо взять для приготовления 400 мл 0,01 молярного раствора?*
2. *7,15 г технического железного купороса растворили в мерной колбе на 250 мл. На титрование 25 мл полученного раствора расходуется 24,48 мл раствора перманганата калия с молярной концентрацией эквивалентов равной 0,0986 моль/л. Определить массовую долю FeSO4·7H2O в образце.*

*Fe2+ + MnO4− + H+ → Fe3+ + Mn2+ + H2O.*