1.Взято по 10 мл 0,5 М растворов соляной кислоты, серной кислоты, сульфата натрия, бромида калия и бромида натрия. К смеси прибавлено 2750 мл воды. Чему равны концентрации всех катионов и анионов в отдельности.

2.Предельное разбавление реакции на катион Ni(2+) с раствором диметилглиоксимом равно 4.10 в 5ст мл/г. Вычислить молярную концентрацию и молярную концентрацию эквивалента хлорида никеля при данном предельном разбавлении.

3.При какой концентрации степень диссоциации вещества достигнет 5%, если Кд=1.10 в -4 ст.

4.Вычислить коэффициенты активности ионов, ионную силу раствора и активную концентрацию ионов в растворе сульфата аммония с молярной концентрацией равной 0,15 моль/л.

5.Вычислить рН 0,009%-ного раствора гидроксида бария.

6.Вычислить рН 0,28%-ного раствора аммиака, если Кд=1,8.10 в -5 ст.

7.Сколько граммов ионов серебра находится в 500 мл насыщенного раствора бромида серебра, если ПР=3,5.10 в -13 ст.

8.Определить степень и константу гидролиза 0,3 М раствора цианида натрия, если Кд(кислоты)=5,0.10 в -10ст.