1)Какой объем 6н.раствора соляной кислоты нужно прилить к 250 мл 0.3н. раствора для получения 0.5н. раствора?

2)Определите молярную концентрацию хлорноватистой кислоты с рН раствора,равным 4.5.

3)Какую массу гидрокарбоната натрия надо добавить к 50 мл 0.15М раствора гидроксида натрия для получения раствора с рН=10?

4)Вычислите рН раствора ,полученного при смешивании 25 мл 0.2М раствора дигидрофосфата калия и 12 мл 0.2М раствора гидрофосфата калия.

5)Сколько граммов цианида калия необходимо ввести в 1л 1М раствора нитрата серебра.чтобы снизить концетрацию ионов серебра до 1\*10^-19М.

6)Рассчитайте равновесные концентрации (Co)2+,(Co(NH3))2+,((Co(NH3)2)2)2+ в 0.01М растворе хлорида кобальта (II),содержащем аммиак в концентрации 2 моль\л.

7)Рассчитать растворимость (CaF)2 при рН=3

8)Сколько граммов катионов серебра перейдет в раствор,если осадок хлорида серебра промыть: а)100.0 мл воды;б)100.0 мл 0.01000 М раствора хлорида натрия?

9)Из навески суперфосфата массой 0.5302 г получили 0.3244г дифосфата магния Mg2P2O7. Рассчитать массовую долю фосфата в суперфосфате.

10)Одним из цеолитов является натролит,состоящий из 12.09% Na;14.19% Al;22.16% Si;42.08%O b 9.48% легко выделяемой воды.Какова формула этого минерала?