2. Рассчитать растворимость карбоната кадмия, учитывая, что карбонат-ион подвергается гидролизу. ПР=5,2\*10-12 , К1=4\*10-7, К2=5\*10-11

7. Вычислить навеску резины, содержащей около 4% серы, необходимую для определения в ней этого элемента.

12. В результате анализа одного и того же раствора двумя методами получен осадок КСl и NaCl весом 0,5264 г и осадок K2SO4 и Na2SO4 весом 0,6282 г. Сколько граммов КСl и NaCl было в смеси?

17.Рассчитать титр 0,08 н. раствора соляной кислоты.

22. Рассчитать молярность 8%-ного раствора азотной кислоты.

27. Рассчитать процентное содержание Na2CO3 в препарате, если на титрование 10 мл раствора соды, приготовленного растворением 2,0202 г навески ее в 50 мл воды, ушло 12 мл 0,1 н. раствора соляной кислоты.

32. Рассчитать рН раствора, полученного при титровании 100 мл 0,08 н. раствора уксусной кислоты 15 мл 0,1 н. раствора едкого натра.

37. Рассчитать индикаторную ошибку титрования 0,1 н. раствора соляной кислоты раствором едкого натра той же концентрации в присутствии фенолфталеина, рТ которого 9

42. Вычислить индикаторную ошибку титрования 25 мл раствора хлорида натрия в присутствии 2 мл 0,01 М раствора хромата калия 0,05 М раствором азотнокислого серебра (ПРAgCl=1,6\*10-10, ПР Ag2CrO4=2\*10-12)

47. Напишите реакции растворения металлов в соляной, серной, концентрированной серной, азотной и концентрированной азотной кислотах, отметьте разницу.