1. Рассчитать рН смеси карбоната и гидрокарбоната калия с концентрацией по 0.02 моль/л
2. Составить молекулярные и ионные уравнения гидролиза, указать характер среды.

Ca(NO3)2 ; NH4CNS

1. Написать в молекулярном и ионном виде реакции взаимоусиления гидролиза.

Нитрат хрома (III) + сульфид калия

1. NaNO2 : концентрация = 5%, плотность = 1,01 г/см3 ; рН, степень гидролиза - ?
2. Вычислить растворимость соединения в воде при температуре 25°С и в присутствии электролита с одноименным ионом.
3. Твердая фаза – Hg2I2; электролит – Hg2(NO3)2 ; концентрация раствора = 0,005 н.
4. Твердая фаза – PbCl2; электролит – KCl; концентрация раствора = 0,01 г/л.
5. Определить рН гидратообразования соли.

Ti(NO3)3 , концентрация = 0,001 моль/л.

1. К 150 мл насыщенного раствора AgCl прибавили 10 мл раствора NaCl концентрацией 3%. Сколько молей серебра останется в растворе?
2. Дописать схемы окислительно-восстановительных реакций и расставить коэффициенты в уравнениях.
3. H2O2 + KMnO4 + H2SO4 = O2 + …
4. Fe(OH)3 + Cl2 + KOH = KClO3 + …
5. Написать уравнения окислительно-восстаносительных реакций между указанными веществами. Расставить коэффициенты, пользуясь методом ионно-электронного баланса.
6. Перманганат кальция и сульфит калия (серно-кислая среда)
7. Бромат калия и хлорид железа (II) (соляно-кислая среда)
8. Метахромит калия и бром (щелочная NaOH KOH среда)
9. Нитрит натрия и иодид калия (нейтральная среда)