1. Для понижения концентрации [Fe3+] до 10-6  моль/л к раствору 0.1 М Fe(No3)3 прибавили KF. Рассчитайте общую и равновесную концентрации KF (моль/л), если в растворе образуется комплекс [FeF6]3-
2. Рассчитайте образуется ли осадок FeS, если к 0.2 М раствору комплексного соединения состава K4[Fe(CN)6] добавить равный объем 0.002М раствора Na2S.
3. Навеску 0.6504г технической щавелевой кислоты растворили в мерной колбе объемом 100см3. На титрование 10см3 полученного раствора израсходовали 9.85 см3 0.1026 н. раствора гидроксида натрия. Определите массовую долю (%) H2C2O4 2H20 в технической щавелевой кислоте.