1) Навеску бромида калия (х.ч.) массой 2.2213 г обработали 20см^3 раствора нитрата серебра. Избыток ионов серебра оттитровали 2 см ^3 раствора роданида аммония с C(эк) 0.05 моль/дм^3. Рассчитайте C(эк) AgNO3  
2) Определить массовую долю примесей в MgSO4\*7H2O если после растворения навески массой 0.2 г магний оттитровали 14.64 см^3 0.1 н раствора ЭДТА.