1. Вычислите константу равновесия окислительно-восстановительной реакции

MnO2+H2C2O4+2H=Mn(3+) + 2CO2+2H2O

1. Навеску Na2CO3 массой 0,1032г обработали 50,00 мл 0,009496М HC, избыток кислоты оттитровали 24,80мл 0,1228М NaOH по метиловому оранжевому. Вычислите массовую долю(%) Na2Co3 d в образце.
2. Расчитайте концентрацию ионов никеля в 0,2М растворе соли K2[Ni(CN)4], содержащие цианид калия в количестве 0,1 моль на 1 митр раствора
3. Определите массовую долю(%) Mg в сплавах, если после растворения его 0,5000 г и удаления мешающих компонентов компонентов объем раствора довели до 100,00мл, а 20,мл его оттитровали 24,12мл 0,0050М ЭДТА