Расчетные задачи по комплексонометрии:

1. Определить молярную концентрацию, титр  и [титр по определяемому веществу](https://www.chem-astu.ru/chair/study/anchem/r_2_3_2.htm#UslTitr) [рабочего раствора ЭДТА](https://www.chem-astu.ru/chair/study/anchem/r_3_2.htm) ([трилона Б](https://www.chem-astu.ru/chair/study/anchem/r_3.htm%22%20%5Ct%20%22_blank)), если на титрование навески металлического цинка массой 0,0131 г после ее растворения в соляной кислоте затратили 18,46 мл рабочего раствора . При решении используйте закон эквивалентов, который выражается следующими формулами:

nэкв 1= nэкв 2 ; $\frac{m1}{Э1}=\frac{m2}{Э2}$; N1∙V1=N2∙V2

1. На титрование 20,00 мл раствора хлорида никеля (II) израсходовано 24,20 мл раствора трилона Б 0,05 н (K=0,9685) Чему равна концентрация раствора (Титр, г/мл) соли никеля?
2. Навеску CaCl2∙6H2O 1.4500 г растворили в мерной колбе вместимостью 200,00 см3. К 25,00 см3 приготовленного раствора соли прибавили избыток Na2MgY. На титрование полученной смеси израсходовали 11,85 см3 0,1н (К=1,016) раствора комплексона III. Рассчитайте процентное содержание CaCl2∙6H2O в образце. М(CaCl2∙6H2O)=219г. Какой прием титрования был использован?
3. Вычислить содержание карбоната кальция в образце лекарственного препарата, если при растворении 1 г образца и соответствующей обработке объем довели до 100 мл и на титрование 20 мл затратили 9,65 мл 0,1005н раствора трилона Б. Какой прием титрования был использован?