 Контрольная работа №1    
 Задача 51. Как влияет повышение степени окисления элемента на  
 свойства образуемых ими оксидов и гидроксидов? Исходя из этого  
 объясните, как меняется хим.свойства оксидов MnO, MnO2, Mn2O7 и  
 гидроксидов Mn(OH)2, Mn(OH)4, HMnO4.   
 Задача 91. Вычислите изменение энтропии в результате реакции  
 образования аммиака из азота и водорода. При расчете можно исходить  
 из S⁰ соответствующих газов. Чем можно объяснит то, что дельта S < 0 ?  
 Задача 151. Рассчитайте, сколько см3 соляной кислоты с массовой  
 долей 0,38 и p=1,19г/см3 нужно взять для приготовления 5 дм3 0,1М раствора?