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?