1. Какой объём (л, н.у.) сероводорода необходимо пропустить через 450 мл 2М раствора нитрата цинка для полного осаждения цинка в виде осадка?
2. Карбонильный способ очистки металла заключается в получении газообразного карбонильного комплекса металла и дальнейшего его разложения. Химизм процесса выражается схемой:

Ni(черновой) + 4СО(г) http://econom.misis.ru/Q/Common/H_HTML.ashx?Fi0=d:/Y/aaa1/080100/HimOsnPr/PosobP/&Fil=Image10665.gifNi(CO)4(г) http://econom.misis.ru/Q/Common/H_HTML.ashx?Fi0=d:/Y/aaa1/080100/HimOsnPr/PosobP/&Fil=Image10666.gifNi(чистый) + 4СО(г)

  Определите объём (л) газообразного тетракарбонила никеля (н.у.), полученного из 1 кг никеля.

1. Энтальпия реакции алюмотермического восстановления оксида марганца (II) составляет –173,5 кДж/моль Mn. Определите энтальпию реакции восстановления 1 кг оксида марганца (II).
2. Составьте уравнения диссоциации и рассчитайте молярную концентрацию ионов в водных растворах электролитов по следующим данным: [K+] в ортофосфате калия   
   Исходная концентрация электролита, моль/л 0.8  
   Степень диссоциации, % 63
3. Закончите уравнения реакций, подберите коэффициенты методом электронно-ионного баланса. Укажите в ответе сумму коэффициентов левой части уравнения  
   FeO + HNO3 → NO + ...