Nomes:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_NºUsp:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Relatório Dirigido – Prática 6 - Volumetria de Oxirredução

1. Qual a correlação entre a força de um agente oxidante e o potencial padrão de redução de uma espécie?
2. Escreva a série eletroquímica observada no experimento na ordem crescente de potenciais padrão de redução
3. Equacione as reações observadas na parte A1, somente para aquelas em que alguma reação existiu.
4. Descreva e discuta, em no máximo duas páginas, os resultados obtidos no experimento realizado, utilizando equações químicas e apresentando os cálculos envolvidos em cada etapa do experimento. Separe as discussões em itens seguindo as denominações das partes experimentais apresentadas na apostila