

Nome:

N° USP:

Relatório dirigido sobre a 2ª aula de laboratório

1. Utilize os dados obtidos no experimento I para determinar a pureza do fio condutor (% de cobre no fio). Mostre os cálculos e as reações químicas envolvidas.
2. Considerando os potenciais de redução das substâncias envolvidas no experimento I, os resultados observados foram coerentes com o esperado teoricamente? Explique.
3. Utilize os dados do experimento II para identificar cada amostra. Para tanto, os grupos devem compartilhar seus dados. Qual é a de água do mar e qual é a de estuário? Justifique sua resposta.
4. Por que o cromato de prata só precipita após o equilíbrio $\text{Ag}^+_{(aq)} + \text{Cl}^-_{(aq)} \rightleftharpoons \text{AgCl}_{(s)}$ ser atingido?
5. Por que a afinidade do EDTA por determinado cátion metálico muda conforme o pH da solução?
6. Com o método utilizado no experimento III, é possível determinar a concentração de cada cátion metálico presente na amostra de água da torneira? Justifique sua resposta.
7. Determine a dureza total da água da torneira titulada no experimento III.