

EXP 6. Determinação Quantitativa de Cobre em Uma Amostra Sólida: Pós lab

Nome: _____

- 1) Para planejar esse experimento, por que foi importante conhecer a solubilidade do $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$?
- 2) Explique por que foi necessário filtrar a mistura (remover as impurezas insolúveis) antes de transferi-la para o balão volumétrico?
- 2) Qual o produto formado quando a solução aquosa de sulfato de cobre(II) é tratada com solução de NaOH antes e após o aquecimento. Equacione as duas etapas.
- 3) Determine a teor (% em massa) de cobre na amostra sólida pelo método gravimétrico. A amostra sólida contém cobre na forma de $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$. Calcule também o % em massa de $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ na amostra sólida. Apresente os cálculos.
- 4) Apresente a equação da reta da curva-padrão obtida em aula e calcule a concentração da amostra desconhecida, utilizando a equação da reta.
- 5) Determine a teor (% em massa) de cobre na amostra sólida pelo método colorimétrico. A amostra sólida contém cobre na forma de $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$. Calcule também o % em massa de $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ na amostra sólida. Apresente os cálculos.