

DETERMINAÇÃO DE COBRE MEDIANTE TITULAÇÃO FOTOMÉTRICA COM EDTA.

Metologia: Espectroscopia de absorção molecular UV-VIS.

REAGENTES:

- a) Solução padrão de EDTA 0,025 mol/L;
- b) Tampão de acetato de sódio 1,000 mol/L + ácido acético 0,1000 mol/L (pH = 2,2).
- c) Solução de Cobre aproximadamente 1000 mg L⁻¹.

TITULAÇÃO FOTOMÉTRICA DA AMOSTRA

- a) Ajustar o comprimento de onda em **745 nm** e zerar o aparelho com água destilada.
- b) Pipetar alíquotas de 5 mL da amostra e transferir para doze balões volumétricos de 25 mL.
- c) Acrescentar a cada balão 5 mL de tampão (ajustar o pH = 2,2)
- e) Adicionar os seguintes volumes de EDTA: 0,0; 0,5; 1,0; 1,5; 2,0; 2,5; 3,0; 3,5; 4,0; 4,5; 5,0 e 6,0 mL.
- f) Completar o volume com água destilada e ler a absorbância.
- g) Plotar o gráfico de abs. Versus volume de EDTA e determinar o teor de cobre na amostra (1000 ppm).