

TITULAÇÃO DE MISTURA DE ÁCIDO CLORÍDRICO E ACÉTICO

1-MATERIAIS E REAGENTES

- Condutímetro - Agitador magnético- Bureta - Béquer- Proveta- Solução padrão 0,1 mol/L NaOH
- Solução aproximadamente 0,01 mol/L em ácido clorídrico e acético.

2 - PROCEDIMENTOS

- Transferir 100 mL da solução $\pm 0,01$ contendo HCl e HAc para béquer de 150 mL.
 - Introduzir a barra magnética na solução.
 - Mergulhar a célula condutimétrica na solução.
 - Determinar a condutância inicial e adicionar sucessivamente volumes de mL em mL até 15 mL, anotando os valores de condutâncias.

3 - TRATAMENTO DOS DADOS

- Organizar tabela contendo os volumes do titulante (mL) e as condutâncias específicas K ($S \cdot cm^{-1}$).
 - Construir a curva de titulação.
 - Determinar os volumes de NaOH, gasto na neutralização do HCl, V_1 , e do HAc, $V_2 - V_1$, por extrapolação das retas obtidas.
 - Determinar a concentração dos ácidos na mistura e nos volumes individuais em molaridade e em grama/L.