

Relatório dirigido sobre a 1ª aula de laboratório**PARTE 1: TITULAÇÃO ÁCIDO-BASE**

1. Qual o pH de viragem em cada titulação? O uso de cada indicador foi adequado?
2. Qual a concentração da solução de HCl titulada? Mostre os cálculos.
3. Qual ácido foi titulado na determinação da acidez do vinagre? Escreva a reação de ionização deste ácido.
4. Qual a concentração, em mol.L⁻¹, de H⁺_(aq) no vinagre? Mostre os cálculos.
5. A concentração de ácido contido no vinagre corresponde àquela informada no rótulo da embalagem? Mostre os cálculos.
6. Caso a concentração de ácido informada pelo fabricante seja diferente daquela determinada pela titulação do vinagre, sugira possíveis razões para a discrepância observada.
7. Os resultados obtidos estavam de acordo com o esperado? Justifique.
8. Explique a diferença entre os volumes de NaOH_(aq) necessários em cada titulação.

PARTE 2: JOGO DE DADOS

1. Anexe o protocolo desenvolvido para o experimento
2. Anexe a Tabela com os valores de pH calculados, conforme o exercício.
3. Discuta quais estratégias seu grupo usou para minimizar os resíduos produzidos.
4. Mostre os resultados dos dados e discuta se a probabilidade medida na prática foi a mesma calculada na teoria.