
Roteiro para laboratório de ácidos e bases**Parte 1: Titulação Ácido-Base****Materiais:**

- ✓ 2 erlenmeyers de 100mL.
- ✓ 1 bureta de 50mL.
- ✓ 1 pipeta graduada de 10mL.
- ✓ 1 pipeta graduada de 25mL.
- ✓ 1 pera de sucção.
- ✓ 1 suporte universal com garra para prender a bureta.

Procedimento:**I. Determinação da concentração de HCl_(aq):**

Com uma pipeta de 25 mL, colete 25 mL de HCl_(aq) e transfira a solução para um erlenmeyer de 100 mL. Acrescente à solução de 3 a 5 gotas de indicador fenolftaleína. Com um béquer de 100 mL, transfira pouco mais de 50 mL de solução padronizada de NaOH 1,0 mol.L⁻¹ para a bureta. Retire o ar da ponta da bureta para ajustar o “zero”. Faça a titulação da solução de HCl, sabendo que o ponto de viragem da fenolftaleína é percebido pela persistência da coloração rosa na solução. Lembre-se de agitar suavemente o erlenmeyer durante a titulação. Anote suas observações.

II. Determinação da acidez do vinagre:

Com uma pipeta de 10 mL, colete 10 mL de vinagre branco e transfira o líquido para um erlenmeyer de 25 mL de 100 mL. Use uma pipeta graduada de 25 mL para alíquotar água destilada o suficiente para completar o volume de 25 mL dentro do erlenmeyer. Acrescente de 3 a 5 gotas de fenolftaleína. Agite suavemente o erlenmeyer para homogeneizar a mistura. Com um béquer de 100 mL, transfira pouco mais de 50 mL de solução padronizada de NaOH 1,0 mol.L⁻¹ para a bureta. Retire o ar da ponta da bureta para ajustar o “zero”. Faça a titulação da solução contendo o vinagre.

Parte 2: Jogo de Dados

Execute o protocolo desenvolvido pelo seu grupo na aula de 22/09/2022.