

# ***Padronização de Solução***

## ➤ **Preparo da Solução 0,1000 mol/L de NaOH**

Pese entre 1,0000g e 1,2000g de NaOH PA. Transfira para um balão volumétrico de 250 mL. Avolume o balão com água destilada até o menisco. Homogeneize e proceda o processo de padronização.

## ➤ **Padronização da Solução 0,1000 mol/L de NaOH**

Pese por diferença aproximadamente 0,2000 g de hidrogenoftalato de potássio (biftalato de potássio,  $[C_6H_4(COOH)(COOK)]$ ), previamente seco em estufa por 1 a 2 horas a 110°C. Anote o peso realizado.

Transfira a massa para um erlenmeyer quantitativamente e adicione aproximadamente 50 mL de água destilada.

Adicione 3 gotas de solução alcoólica de fenolftaleína e titule o sistema com solução 0,1000 mol/L de hidróxido de sódio a ser padronizada até coloração levemente rosa. Anote o volume de solução gasto.

Repita o procedimento por três vezes. Após o cálculo do valor de concentração correta faça a média.

$$C_{NaOH} \text{ (mol/L)} \times V_{NaOH} \text{ (L)} = m_1 / 204,23$$

## ➤ **Determinação a Acidez do vinagre na forma de Ácido Acético**

Transferir, com o auxílio de uma pipeta volumétrica, 2 mL de solução problema de vinagre para um erlenmeyer. Adicionar aproximadamente 50 mL de água destilada e 3 gotas de solução alcoólica de fenolftaleína. Titule o sistema com solução 0,1000 mol/L de hidróxido de sódio padronizada até coloração levemente rosa. Anote o volume de solução gasto.

Repita o procedimento 2,5 mL e 3 mL de vinagre. Após o cálculo do valor de concentração correta da solução de ácido acético faça a média.

$$C_{\text{Ácido Acético}} \times V_{\text{Ácido Acético}} = C_{NaOH} \times V_{NaOH}$$