

RELATÓRIO DE ATIVIDADES



NOME: _____

DISCIPLINA: Práticas Experimentais

DATA: _____

ELABORADO POR: Prof.^a Dárlen Crísthie H. Pena (EEOP), Élyca Vieira de Castro (EF/UFOP), Giovanna Letícia Silva Rodrigues (EF/UFOP), Lígia Caroline Glória (EF/UFOP), Prof.^a Flávia D. M. Marinho (EF/UFOP)

Volumetria de neutralização ou titulação ácido-base

1 – O que é uma titulação ácido-base?

2 – Qual é a importância da escolha de um indicador apropriado em uma titulação ácido-base?

3 – Qual o objetivo do uso da titulação ácido-base nessa prática?

4 – Preencher as informações solicitadas abaixo

Titulante: _____

Indicador: _____

Titulação	Titulado	Cor da solução		Titulante volume (mL)
		Antes	Ao final	
1				
2				

RELATÓRIO DE ATIVIDADES



5 – Completar o Quadro considerando a titulação ácido-base para determinação do teor do ácido acetilsalicílico nos comprimidos

Reagente	Função
Etanol (C ₂ H ₅ OH)	
Fenolftaleína	
Hidróxido de sódio (NaOH)	

6 – Utilizar as fórmulas a seguir para determinar o teor (%) de ácido acetilsalicílico (AAS) na amostra.

Cálculo do volume NaOH (Vol_{NaOH}) que reagiu com AAS

Vol_{NaOH} reagiu com AAS = Vol_{NaOH} gasto na titulação da amostra - Vol_{NaOH} gasto na titulação do branco

Vol_{NaOH} reagiu com AAS = ?

Cada mL de hidróxido de sódio 0,5M SV equivale a 90,080 mg de C₉H₈O₄

AAS na amostra (mg) = Vol_{NaOH} reagiu com AAS x massa de AAS consumida por mL NaOH 0,5 mol/L

Teor (%) = $\frac{\text{AAS na amostra}}{1000} \times 100$

Parabéns pela dedicação nesta atividade.
Até a próxima aula prática! 🌟🌟🌟🌟🌟🌟