



**INSTITUTO FEDERAL DE EDUCAÇÃO, CIÊNCIA E TECNOLOGIA DE
RONDÔNIA
CAMPUS PORTO VELHO - CALAMA
CURSO: 2º ANO TÉCNICO EM ELETROTÉCNICA
DISCIPLINA: QUÍMICA**

TÍTULO DA AULA PRÁTICA

**Alunos: FULANO, SICRANO E BELTRANO.
Profª: HÉLIDA SOLEANE M. F. NOBRE**

PORTO VELHO/RO, MAIO DE 2025.

1. INTRODUÇÃO

Aqui, o aluno deve fazer uma breve descrição sobre o assunto da prática. Este texto é referenciado, ou seja, deve ter referências, e é utilizado para dar base ao entendimento da prática realizada. Deve ter no máximo de 1 página

2 OBJETIVOS

2.1 Geral

2.2 Específicos

Deve ser dividido em Geral e Específicos.

É escrito em frases curtas e objetivas.

Sempre inicia com verbos no infinitivo: Exemplo: Analisar, Escrever, Avaliar, Medir, Provar, Verificar, Observar... etc.

3 MATERIAIS E MÉTODOS

3.1 Materiais e reagentes

Em geral uma tabela com as quantidades usadas. Pode ser copiado exatamente o que consta no Roteiro de Aula Prática.

3.2 Métodos

Descrição do procedimento do experimento. Pode ser em texto corrido sempre escrito com verbos no passado.

Ex: Foram pesados 2,5 g de amostra e adicionado em um erlenmeyer de 150 mL. Posteriormente foram adicionados 50 mL de água destilada com auxílio de uma proveta de 100 mL.

4 RESULTADOS E DISCUSSÃO

Esta parte pode ser elaborada em forma de Tabelas, quadros, fotos, se caso for. Caso contrário escrever as observações feitas no experimento, cálculos realizados, etc.

4.1 QUESTIONÁRIO

Reescreva aqui o questionário das práticas e responda, se houver. Caso não haja, esta parte pode ser retirada.

6 CONCLUSÃO

Aqui devem ser descritas as conclusões observadas ao longo de todo o trabalho escrito.

7 REFERÊNCIAS BIBLIOGRÁFICAS

As referências devem seguir as normas da ABNT (Associação Brasileira de Normas Técnicas), devendo ser citada em ordem alfabética.

Exemplo:

Ferreira, L. H.; et al: Qualidade do leite e cola de caseína. Química Nova na Escola. N 06, Novembro. 1997.