



NOME: _____

DISCIPLINA: Práticas Experimentais

DATA: _____

ELABORADO POR: Prof.^a Dárden Crísthiê 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)

Transformações de matéria e energia

Experimento 1: Combustão do Magnésio

Etapa I

1. O que foi observado neste experimento?

2. A combustão do magnésio requereu a liberação ou absorção de energia? Explique.

3. Que tipo de transformação da matéria (química ou física) ocorreu? Justifique sua resposta.

Etapa II

1. O que ocorre na solução após a adição de fenolftaleína a um dos produtos de combustão resultante da etapa I? Como você explica essa transformação?

RELATÓRIO DE ATIVIDADES



Experimento 2: Combustão do Permanganato de Potássio e Glicerina

1. O que foi observado durante a reação entre o permanganato de potássio e a glicerina?

2. Neste experimento, houve produção ou absorção de calor? Explique como isto ficou evidenciado durante o procedimento.

3. Houve liberação de gás durante a reação? Se sim, qual gás?

Experimento 3: Pó Congelante

1. O que foi observado durante a mistura dos reagentes?

2. Qual(is) foi(ram) o(s) tipo(s) de transformação da matéria envolvida(s) nesse experimento: química ou física? Explique sua resposta.

3. Quais são os reagentes envolvidos na formação do pó congelante? E quais os produtos?

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