

Ciências Físico-Químicas – 9º Ano

Trabalho Prático – Reactividade dos Metais Alcalino - Terrosos

O Problema

A Sónia após a aula de físico-química, ficou muito intrigada com a elevada reactividade dos metais alcalinos. Decidiu então verificar se o mesmo acontece com os metais alcalino-terrosos...

Material

- Dois gobelés
- Espátula
- Magnésio
- Cálcio
- Solução alcoólica de fenolftaleína
- Água destilada
- Tesoura



NOTA: Durante a realização desta actividade deves usar luvas

Procedimento

1. Corta uma pequena porção de magnésio;
2. Coloca essa porção num gobelé com água destilada, que contém duas gotas de solução alcoólica de fenolftaleína;
3. Repete o procedimento anteriormente descrito para o cálcio.

4. Regista as observações efectuadas na tabela abaixo:

Substância	Cor da Solução Alcoólica de Fenolftaleína
Magnésio	
Cálcio	

Questões pós-laboratoriais

1. Escreve as equações químicas (devidamente acertadas) que traduzem as reacções químicas do magnésio e do cálcio com a água.

2. Indica, justificando, o carácter químico das soluções obtidas.

3. Explica a semelhança de propriedades químicas destes dois metais.

4. Qual o metal mais reactivo? Explica porquê.

