



ESCOLA EB 2,3/S DE OLIVIERA DE FRADES

FORMAÇÃO DE CRISTAIS

Experiência A

Material:

- Enxofre em pó
- Cadilho
- Espátula ou colher
- Lamparina de álcool
- Pinça para o cadilho
- Placa de vidro
- Lupa
- Fósforos



Procedimento:

- 1- Com a espátula retire um pouco de enxofre e coloque-o no cadilho.
- 2- Utilizando a pinça, coloque o cadilho à chama da lamparina e agite suavemente até o enxofre fundir.
- 3- Deite uma porção do enxofre fundido na placa de vidro, outra porção dentro da rolha de cortiça e o restante a repousar no cadilho.
- 4- Observa com o auxílio de uma lupa.
- 5- Registe as observações.



Experiência B

Material:

- Gobelé
- Água destilada
- Sal das cozinhas (NaCl)
- Cristalizador (tina com diâmetro grande)



Procedimento:

- 1- Dissolva, em água destilada, cloreto de sódio até obter uma solução saturada.
- 2- Verta um pouco da solução para o cristalizador e deixe repousar durante 3 a 4 dias.
- 3- Observe o aparecimento de cristais.
- 4- Registre as observações.

Experiência C

Material:

- Gobelé
- Água destilada
- Nitrato de potássio
- Lamparina
- Tripé
- Lupa binocular



Procedimento:

- 1- Dissolva nitrato de potássio (KNO₃) em água até à saturação.
- 2- Aqueça a solução, sem que ocorra a ebulição, e adicione-lhe mais nitrato até saturá-la à nova temperatura.
- 3- Arrefeça rapidamente o recipiente, colocando-o numa tina com água e gelo.
- 4- Deixe repousar.
- 5- Observe primeiro a “olho nu” e, posteriormente, com a lupa binocular.
- 6- Registe as suas observações.

Experiência D

Material:

- Gobelé
- Água destilada
- Sulfato de cobre
- Lamparina
- Tripé
- Papel de filtro
- Placa de Petri
- Lupa binocular

Procedimento:

- 1- Dissolva a quente, num gobelé, o sulfato de cobre (CuSO_4) em água destilada até à sua saturação, isto é, até não conseguir dissolver mais sulfato de cobre.
- 2- Filtre a solução.
- 3- Verta a solução, numa placa de Petri e deixe-a repousar durante um dia.
- 4- Observe a solução e registre as suas observações.

A Professora: Manuela Franco