

Como extrair sal de água salgada

Esboço do experimento

Aquecer a água com sal numa panela, provocar a evaporação da água e observar as mudanças.

Objectivo do experimento

Como extrair o sal contido na água

Materiais do experimento

- Panela
- Copo
- Colher
- Sal
- Luvas de borracha grossas
- Óculos de segurança
- Fogão



Passos

① Dissolver o sal



② Extrair o sal

- ⚠ Cuidado com o fogo
- ⚠ Mantenha o rosto longe do fogo

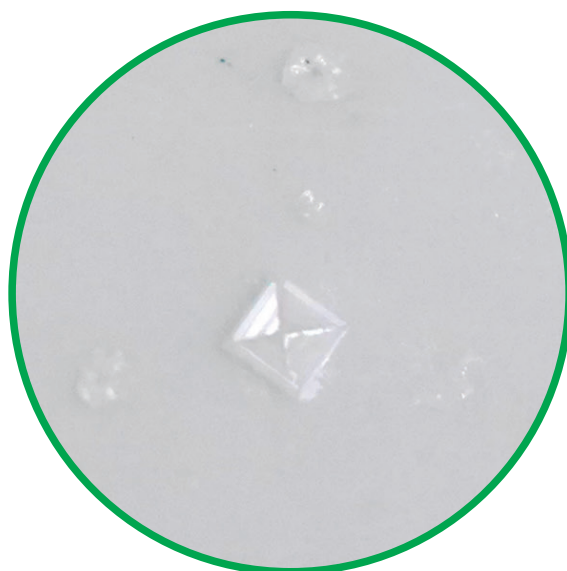
💡 Antes de evaporar a água salgada, evaporar água doce para comparar.



③ Averiguar o material extraído

Resultado(s) do experiment e O que gostaria que entendam por meio deste experimento

- É possível extrair sal de água salgada
- O sal que é dissolvido na água pode novamente voltar ao estado sólido se provocarmos a evaporação da água.



Informação adicional

- ★ Primeiro, perguntar aos alunos como se obtém o sal, que é indispensável na nossa vida diária, como para cozinhar, etc.
- ★ Os alunos talvez saibam que o sal é extraído da água do mar, mas seguramente, não viram o sal sendo extraído. Neste experimento, pedir aos alunos que observem bem quando o sal começa a se formar.
- ★ Há um limite na quantidade de sal que se dissolve na água. A solução aquosa na qual o sal se dissolve até o limite se denomina “solução aquosa saturada”. O sal é extraído da solução aquosa saturada depois que a água evapora.
- ★ Neste experimento, a água se evapora rapidamente e os cristais de sal formados são pequenos. Se evaporar lentamente durante um dia, poderá obter cristais de sal maiores que são mais fáceis de observar.
- ★ O método de extracção de cristais de sal com menos impurezas se denomina “recristalização”.