



Receita de Experimento

Ciclo I (1º ao 5º ano)
Física · Ponto de congelamento da água

Fotonovela



Casa de Curioso



FOTONOVELA

Pergunta / Problema:

É possível atrasar o ponto de congelamento da água?

Objetivo:

Verificar e registrar as diferenças no ponto de congelamento da água pura e da água com sal.

Palavras-chave:

água, gelo, ponto de congelamento

Materiais:

2 copos, água, sal, canetas, etiquetas, colher de sopa e congelador.

Como fazer:

Escreva na primeira etiqueta "água" e na segunda, "água com sal". Cole uma etiqueta em cada copo. No copo identificado por "água com sal", coloque nove colheres de água e uma bem rasa de sal; mexa bastante. No outro, coloque apenas dez colheres de água. Leve os dois copos ao congelador, que deve estar regulado a uma temperatura igual ou inferior a -6°C . Verificar os copos a cada meia hora.

O que aconteceu:

O copo com água pura congela muito mais rápido do que o que contém a mistura de água com sal. O sal abaixa o ponto de congelamento da água. Ao nível do mar, a água pura congela a 0°C , enquanto a solução de água com 10% de sal congela em torno de -6°C .