3.11 EXPERIMENTO DE CRIOSCOPIA

SE LIGA!!!

A crioscopia, também conhecida como criometria, é o estudo do abaixamento da temperatura de congelamento de um solvente, quando se adiciona a ele um soluto não volátil.

(Brasil Escola)

Aplicado pela professora: Gleissy Mary A. D. A. dos Santos

Nome da Escola: CEEFMTI "Aristeu Aguiar"

Conteúdo

Propriedades coligativas

Objetivo

Observar o efeito da adição de um soluto em água e seu ponto de congelamento.

Materiais e Reagentes:

- Dois béqueres;
- Dois tubos de ensaio;
- Sal de cozinha (Cloreto de sódio);
- Água;
- Gelo;
- Colher;
- Caneta hidrográfica ou etiquetas e caneta esferográfica;
- Cronômetro.

Procedimentos:

1º) Com a caneta hidrográfica, identifique os dois tubos de ensaio para você não confundir;

2º) No tubo de ensaio 1 coloque cerca de 3 mL de água;

3º) Prepare em um dos béqueres uma solução saturada de cloreto de sódio, adicionando sal à água até que ele não se dissolva mais, sendo depositado no fundo do recipiente;

4º) Pegue cerca de 3 mL dessa solução e coloque no outro tubo de ensaio (tubo 2);

5º) No outro béquer, coloque gelo picado e sal, misturando bem com a colher;

6º) Mergulhe os dois tubos de ensaio no béquer com gelo e sal;

7º) Observe o que acontece e anote no caderno o tempo cronometrado para o congelamento de cada um.

Resultados e Discussão

1. Qual é a importância de colocar o cloreto de sódio no gelo?
2. Não poderia ser colocado açúcar no gelo em vez de cloreto de sódio?
3. A quantidade de cloreto de sódio colocada no gelo tem influência no resultado final?