

## GLOBO DE NEVE

Experimento cadastrado por **Leandro Fantini** em 17/12/2009

**Classificação** ● ● ● ● ● ● ● baseado em 7 avaliações

**Total de exibições:** 2636 (até 20/08/2017 14:20:35)

**Palavras-chave:**

**Material - Onde encontrar**

Em laboratórios e lojas especializadas

**Material - Quanto custa**

Entre R\$ 10,00 e R\$ 25,00

**Tempo de apresentação**

Até 10 minutos

**Dificuldade**

Fácil

**Segurança**

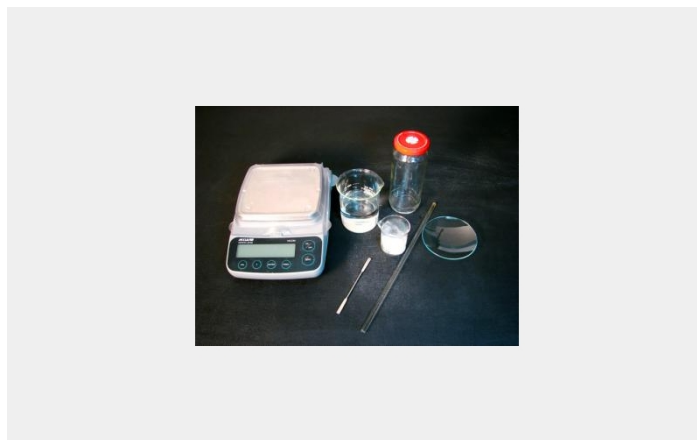
Requer cuidados básicos

### MATERIAIS

- Ácido benzóico
- Uma garrafa de PET 500mL transparente ou um frasco
- Água destilada
- decoração de natal ou boneco pequeno

### INTRODUÇÃO

Aprenda mais sobre a solubilidade dos materiais e construa você mesmo um globo de neve.



### PASSO 01 - MÃOS À OBRA

Meça o volume do frasco que você está usando e pese 1,0g de ácido benzóico para cada 100 mL de água.

Esquente a água até quase a ferver e adicione aos poucos, e sob agitação, o ácido benzóico até que ele se solubilize.

Deixe esfriar até começar a formar cristais. Introduza esta solução dentro do recipiente, coloque se quiser um boneco ou decoração de natal dentro como enfeite. Nós usamos um boneco preso à tampa do frasco com cola quente.

**Por se tratar de um produto químico, tenha cuidado ao manusear. Não leve as mãos aos olhos nem à boca após manuseá-lo. Mantenha fora do alcance de crianças.**

## GLOBO DE NEVE



Assista ao vídeo - parte 1: preparando a solução - [Clique para assistir](#)

Assista ao vídeo - parte 2: montando o globo - [Clique para assistir](#)

### PASSO 02 - O QUE ACONTECE

Graças à baixa solubilidade do ácido benzóico, algo em torno de 3,4 g/L de água a 25°C, é possível fazer este experimento. Como esta solubilidade aumenta com a elevação da temperatura, torna-se possível dissolver todo o ácido que adicionamos. Porém, com o resfriamento a solubilidade diminui. Esta diminuição da solubilidade faz com que surjam cristais do ácido benzóico parecidos com flocos de neve.