



Bolas de Naftalina Saltitonas

Material

Bolas de naftalina.

Água.

Bicarbonato de sódio.

Vinagre.

Proveta grande (2 litros) ou um frasco de vidro alto.

Métodos

Colocar cerca de 10 a 20 ml de vinagre dentro da proveta (ou frasco).

Encher o recipiente com água, até cerca de 3 dedos do seu rebordo.

Adicionar uma colher de sopa de bicarbonato de sódio. Dissolver.

Introduzir cerca de meia dúzia de bolas de naftalina dentro do recipiente.

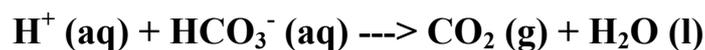
Observar o que acontece.

Adicionar algumas gotas de corante.



Explicação

O bicarbonato de sódio reage com o ácido do vinagre e produz uma substância gasosa, o dióxido de carbono (por isso surgem pequenas bolhinhas de ar):



Essas bolhas de ar agarram-se às bolas de naftalina, actuando como bóias e deslocam as bolas de naftalina até à superfície.

As bolhinhas ficam temporariamente a flutuar.

Algumas dessas bolhas de ar, libertam-se à superfície, e sem a sua ajuda, as bolas de naftalina voltam a descer até ao fundo do recipiente.

Depois todo o processo se volta a repetir, até que o gás formado na reação entre o bicarbonato e o vinagre se esgote.

Se tiveres dúvidas, vê o vídeo apresentado nesta página, para perceberes como fazer a experiência.