

Põe este ovo a flutuar

Um ovo fresco, geralmente, não flutua em água. Mas será que é sempre assim?

Vais precisar de



1 ovo cru;

1 copo alto transparente;

Água;

Sal de cozinha (cloreto de sódio – NaCl);

Colher para misturar.

Faz assim

Coloca água no copo sensivelmente até metade;

Coloca o ovo dentro do copo e observa se ele flutua ou não flutua;

Retira o ovo do copo;

Adiciona sal à água do copo até não conseguires dissolver mais sal.

Mistura bem;

Coloca novamente o ovo no copo.

Observa.

O que aconteceu

A **densidade**, ou massa volúmica de um material, é o quociente entre a massa e o volume de um objeto, e representa-se por g/cm^3 .

Os objetos flutuam em materiais mais densos. Assim, quando um objeto é **mais denso** do que o líquido em que está mergulhado, ele afunda, se o objeto for **menos denso**, flutua.

No início da experiência, o ovo cru não flutuou no copo com água porque a sua densidade é maior que a da água.

Quando acrescentamos sal à água, aumentamos a sua densidade e o ovo passa a flutuar. A densidade do ovo passa a ser menor do que a densidade da mistura de água e sal. Quando mais sal colocarmos, maior será a densidade da água.

Sendo assim, é possível variar a posição de um objeto num líquido, alterando a densidade deste.

Vamos pensar

Será que flutuamos melhor no mar (água salgada) ou no rio (água doce)?