



## OVO FLUTUANTE

1º | 2º | 3º Ciclo do Ensino Básico

ATIVIDADE  
#4

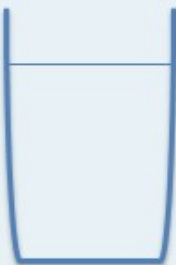
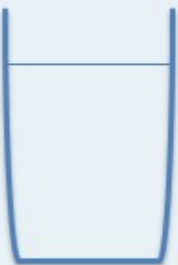
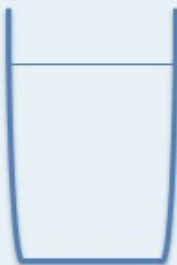
### MATERIAL E REAGENTES

- Garrafa de plástico de 1,5 L sem gargalo
- Colher
- Balança de cozinha
- Ovo cru
- Água
- Cloreto de sódio (sal de cozinha)

### PROCEDIMENTO

1. Corta o topo da garrafa e enche-a com água até cerca de metade do seu tamanho (aproximadamente 750 mL).
2. Coloca, cuidadosamente (para que não parta), o ovo cru dentro da garrafa com água.
3. Regista na tabela a posição do ovo na garrafa no início e indica como achas que vai ficar no final (o que eu acho).
4. Pesa 150 g (copo quase cheio) de cloreto de sódio (sal de cozinha) e, com ajuda de uma colher, adiciona-o gradualmente à garrafa de água, tendo o cuidado de mexer sempre que adicionas o sal para que este dissolva.
5. Observa com atenção o que acontece ao ovo à medida que vais adicionando o sal e faz o registo na tabela (o que aconteceu).

### REGISTOS

No início	No final	
	O que eu acho	O que aconteceu
		

### A CIÊNCIA EXPLICA...

Nesta experiência, o ovo que inicialmente afunda começa a flutuar. A subida do ovo, e conseqüente flutuação, deve-se a uma força hidrostática, que se denomina por impulsão. A impulsão é exercida por um líquido sobre um corpo que nele esteja imerso - lei de Arquimedes. A impulsão é diretamente proporcional à densidade desse fluido, ou seja, quanto maior for a densidade do fluido maior é a impulsão. A adição do sal à água aumenta a sua densidade, sendo a razão pela qual o ovo sobe à medida que adicionas o sal.

No caso de dúvidas ou comentários, envia um email para [labsmaia@ipatimup.pt](mailto:labsmaia@ipatimup.pt)