

## 12-DENSIDAD DEL AGUA

### Introducción

No hay nada mejor para combatir el calor del verano que un baño con la familia y los amigos en la playa o en la piscina. Por cierto, ¿te has dado cuenta de que es más fácil flotar en el agua del mar que en el de la piscina? ¿Por qué sucede esto? En este experimento lo vamos a averiguar.

### Materiales y reactivos

2 vasos  
2 huevos frescos  
1 cuchara  
Agua  
Sal

### Procedimiento

1. Llena los dos vasos de agua.
2. Añade 10 cucharadas de sal en uno de los vasos y mezcla bien con una cuchara hasta que la sal se haya disuelto completamente en el agua.
3. Coloca un huevo en cada vaso y observa cuál de ellos flota y cuál se hunde.

### ¿Qué está sucediendo?

La respuesta de este experimento reside en la densidad. Si tenemos el mismo volumen de agua en los dos vasos, pero en uno de ellos tenemos sal disuelta, su densidad es mayor que en el caso del vaso en el que solo hay agua. En resumen, el agua salada es más densa que el agua dulce, lo que provoca que el huevo no se hunda en el vaso de agua al que le añadimos sal y que nosotros flotemos más fácilmente en el mar que en la piscina.