

Curiosity Labs™ von Merck:
Schwimmende Eier

In diesem Experiment lernst du, ...

- was die **Dichte** eines Stoffes ist
- welchen Einfluss die Dichte auf verschiedene Objekte hat
- wie man die Dichte von Wasser **erhöhen** kann

Teile deine Ergebnisse und markiere uns!
#SPARKCuriosity

Curiosity Labs™ von Merck: SCHWIMMENDE EIER

MATERIAL

- Wasser
- Salz
- 2 Behälter
- 2 hartgekochte Eier

Anleitung

SCHRITT 1

Fülle beide Behälter mit der gleichen Menge Wasser.

SCHRITT 2

Gib ca. fünf gehäufte Esslöffel Salz in einen der Behälter.

SCHRITT 3

Rühre das Wasser so lange um, bis sich das Salz vollständig aufgelöst hat. Die Lösung ist nun gesättigt.

SCHRITT 4

Lege vorsichtig jeweils ein Ei in jeden Behälter.

Teile deine Ergebnisse und markiere uns!
#SPARKCuriosity

SCHON GEWUSST?

Die Dichte eines Stoffes wird daran gemessen, wie schwer ein Tropfen dieses Stoffes ist.

Das Salz erhöht die Menge an Molekülen im gleichen Volumen Wasser, dadurch ist die Dichte der Salzlösung höher als die des Eies.



WAS IST PASSIERT?

Das Ei im Salzwasser schwimmt an der Oberfläche!

Das Salz erhöht die Dichte des Wassers, um das Ei zu tragen – es schwimmt.