

Curiosity Labs™ de Merck:  
**œufs flottants**

**Dans cette expérience, vous allez apprendre...**

- Ce qu'est la **densité**
- Comment la densité influence différents objets
- Comment **augmenter** la densité de l'eau

**Partagez vos résultats et tagguez-nous ! #SPARKCuriosity**

## Curiosity Labs™ de Merck: œufs flottants

### Matériel

- De l'eau
- 2 œufs durs
- Du sel
- 2 bocaux transparents

## Instructions

### ETAPE 1

Remplissez les deux bocaux avec la même quantité d'eau.

### ETAPE 2

Ajoutez environ 5 cuillères à soupe de sel dans un des bocaux.

### ETAPE 3

Mélangez l'eau avec le sel jusqu'à ce que le sel soit dissout, créant ainsi une solution saturée.

### ETAPE 4

Mettez lentement un œuf dans chacun des bocaux.

**Partagez vos résultats et tagguez-nous !**  
**#SPARKCuriosity**

## Faits amusants

La densité est mesurée par le degré de rapprochement des molécules dans un objet.

En ajoutant du sel dans l'eau, on augmente la quantité de molécules dans l'eau, ce qui la rend plus dense que l'œuf.



## Qu'est-ce qui s'est passé ?

L'œuf flotte dans l'eau salée ! Le sel dans l'eau rend le liquide assez dense pour soutenir l'œuf (ce qui lui permet de flotter).