

# RAPPORT DE LABORATOIRE



## 1. Objectif

Comment se fait-il que l'œuf flotte dans l'eau salée ?

## 2. Matériel

- Deux récipients
- Deux œufs
- Une cuillère
- Du sel
- (De l'eau)

## 3. Mode opératoire

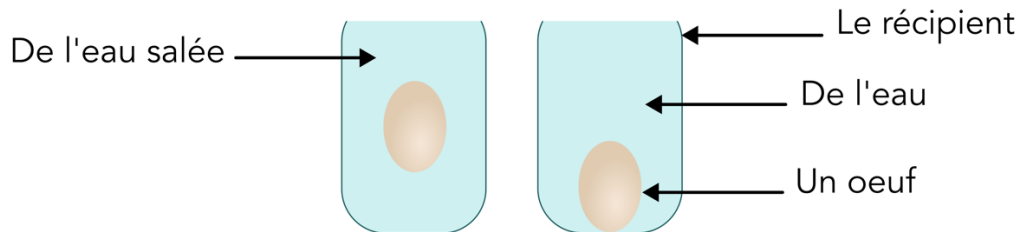
- Remplir les deux récipients avec le même volume d'eau
- Prendre du sel avec la cuillère et le verser dans un des récipients

## 4. Observation

L'œuf flotte dans le récipient avec du sel alors que l'œuf se dirige vers le bas pour le récipient qui contient seulement de l'eau.

## 5. Schéma

### L'œuf qui flotte dans l'eau salée



## 6. Explication scientifique

Dans l'eau (douce), la **masse volumique** de l'œuf est supérieure à celle de l'eau, donc il **coule**. En ajoutant du sel à l'eau, on augmente sa masse volumique. Lorsque la masse volumique de l'eau salée devient supérieure à celle de l'œuf, l'œuf **flotte**.

## 7. Conclusion

L'œuf flotte dans l'eau salée car sa masse volumique est plus petite que celle de l'eau salée.