

Faire flotter un œuf dans l'eau salée

Prénom : _____ Date : _____

1. La question

Pourquoi un œuf coule-t-il dans l'eau, et que se passe-t-il si on ajoute du sel ?

2. Mon idée

- ☐ A. Le sel dissous rend l'eau suffisamment dense pour que l'œuf flotte.
- ☐ B. L'œuf reste au fond, car le sel disparaît dans l'eau et ne change donc rien.
- ☐ C. L'œuf reste au fond, car seule sa taille détermine s'il peut flotter.

Pourquoi je pense ça : _____

3. Ce que j'utilise

- ☐ 1 Œuf cru à coquille intacte
- ☐ 2 Grands gobelets transparents en plastique, gradués et d'une capacité d'au moins 600 ml
- ☐ 800 ml : 400 ml par gobelet Eau du robinet à température ambiante
- ☐ 6 cuillères à soupe rases Sel de table
- ☐ 1 Cuillère à soupe

4. J'observe

- Écris la question de départ et entoure l'hypothèse que tu choisis avant de commencer.
- Dessine les deux gobelets et prédis la position de l'œuf dans chacun.
- Note les quantités : 400 ml d'eau par gobelet et 6 cuillères à soupe rases de sel dans celui de droite.
- Dessine la position réellement observée du même œuf dans chaque liquide.
- Écris une conclusion qui commence par : « Mes observations montrent que... »
- Sépare ce que tu as vu de ce que tu as compris : la position de l'œuf est une observation ; le rôle de la masse volumique est une explication.

5. J'ai compris que...

6. Mon nouveau défi

Le résultat peut-il s'inverser ? : _____