

# FAIS FONDRE UN ŒUF!

QUEL EST L'EFFET D'UN ACIDE, LE VINAIGRE, SUR LA COUILLE CALCAIRE D'UN ŒUF OU D'UN MOLLUSQUE ?

CETTE EXPÉRIENCE SIMPLE TE PERMETTRA DE LE CONSTATER.

## TU AS BESOIN DE :

- 1 œuf frais
- 1 bocal de verre avec couvercle
- vinaigre blanc



## MANIPULATIONS :

- 1** Remplis le pot de verre de vinaigre et plonges-y l'œuf cuit dur.
- 2** Après quelques instants, observe les bulles qui se forment à la surface de la coquille de l'œuf.
- 3** Laisse l'œuf tremper pendant au moins 24 heures dans le bocal.
- 4** Que constates-tu?

## QUE S'EST-IL PASSÉ?

La coquille de l'œuf est composée d'un minéral appelé calcaire. En présence d'un acide, comme le vinaigre, le calcaire entre en réaction et produit un gaz : ce sont les petites bulles que tu as observées.

Lorsque le calcaire trempe suffisamment longtemps dans le vinaigre, le calcaire se dissout complètement dans le liquide et la coquille disparaît.

## SAVAIS-TU QUE...

Les crustacés, les mollusques et les coraux ont également un squelette formé de calcaire. Lorsque le gaz carbonique ( $CO_2$ ), un gaz rejeté par les voitures, s'accumule dans l'atmosphère, une partie se mélange à l'eau et est transformée en acide : l'acide carbonique.

Comme le vinaigre, l'acide carbonique s'attaque au squelette des animaux marins et ralentit leur croissance. C'est ainsi que tout l'écosystème marin est menacé par la pollution atmosphérique.

