

PROBLÉMATIQUE

Peut-on dissoudre un gaz dans l'eau ?

I. Gaz dissous dans l'eau

À RETENIR

- Un gaz peut être présent dans l'eau, **naturellement** ou **artificiellement**. Il est **dissous**.
- Le gaz est le **soluté**, l'eau est le **solvant**.
- La **solubilité** d'un gaz est la masse maximale de gaz qu'il est possible de dissoudre dans un litre de solution.

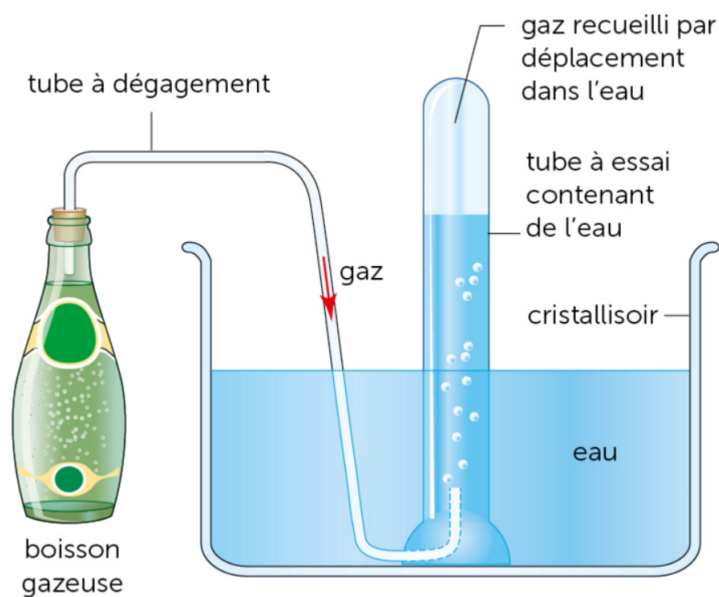
EXERCICES

- exercice 9 page 16 : Solubilité d'un gaz dans l'eau
- exercice 10 page 16 : Solubilité du dioxygène dans un aquarium.
- exercice 12 page 16 : Solubilité du dioxygène dans l'eau en fonction de la température.

II. Gaz présent dans une boisson gazeuse

À RETENIR

- Pour extraire un gaz dissous, on peut chauffer ou agiter l'eau qui le contient.
- La récupération du gaz se fait par **déplacement d'eau**.
- Le gaz dissous dans les boissons gazeuses est le dioxyde de carbone. Pour l'identifier, on utilise l'**eau de chaux**. Elle «se trouble» en présence de dioxyde de carbone, il y a formation d'un **précipité blanc**.



EXERCICES

- exercice 5 page 15 : Vrai - faux.
- exercice 6 page 15 : Schéma déplacement déplacement d'eau à légender.
- exercice 7 page 15 : Mot croisé.
- exercice 8 page 15 : Phrases à compléter recueil et identification gaz d'une boisson.
- exercice 14 page 17 : QCM sur documents.
- exercice 15 page 17 : Larmes et oignons.
- exercice 16 page 17 : Masse d'une boisson gazeuse.
- exercice 17 page 17 : Gaz du champagne.