

# Dissolution des gaz

**TACTIQUE**



Un mélange est **hétérogène** lorsque l'on distingue plusieurs constituants à l'œil nu (Eau et huile) et **homogène** lorsque l'on ne les distingue pas (Sirop). Deux liquides **miscibles** forment un mélange homogène.

Des gaz dissous peuvent se trouver naturellement ou artificiellement dans l'eau. Le gaz est le **soluté**, l'eau est le **solvant**. La **solubilité** d'un gaz représente la masse maximale de gaz qui peut être dissoute dans un litre de solution. On peut extraire un gaz dissous **par agitation** ou **par chauffage** de l'eau qui le contient.

## Les italiens rebouchent les bouteilles de champagne

**Euro 2000 : Sylvain Wiltord va faire ranger les bouteilles de champagne du banc italien en égalisant dans les arrêt de jeu de la finale . David Trézéguet marquera le but en or**



Le gaz du champagne provient de la réaction qui transforme, grâce aux microbes, le sucre en alcool que l'on appelle la transformation alcoolique. Le dioxyde de carbone produit reste dans la bouteille où il se dissout dans le liquide. Pour les vins non pétillants, la fermentation se fait en cuve ouverte, les gaz ainsi produit s'échappent dans l'air.

> Quel est le gaz présent dans le champagne ? \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

> D'où provient-il ? \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

> Pourquoi le gaz reste t-il dans le liquide ? \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

> Pourquoi, lors des victoires, on agite la bouteille avant de s'asperger ?

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

### LE CONSEIL DU COACH

L'abus d'alcool est dangereux pour la santé. Même en cas de victoire !



### ALORS. OÙ EN ES-TU ?

