

GLOSSAIRE



Vocabulaire lié aux mélanges

Mélange : est constitué de plusieurs espèces chimiques.

➡ **Mélange hétérogène** : mélange grossier

ex 1 : mélange eau et sable, terre

ex 2 : mélange eau + huile

➡ **Mélange homogène** : mélange intime

On ne distingue pas les constituants à l'œil nu.

Ex : mélange eau et sel, sucre (en petite quantité) ; mélange d'air ou de gaz carbonique dans l'eau.

Ces deux cas recouvrent tous les exemples possibles, mais le vocabulaire employé est malheureusement « foisonnant ».

1. Cas du mélange d'un solide dans l'eau :

- L'eau et le sel forment un mélange homogène

- L'opération consistant à mélanger un peu de sel dans l'eau s'appelle une dissolution. Le résultat obtenu est un mélange homogène qu'on appelle aussi une solution.

- On dit aussi que le sel est soluble dans l'eau (jusqu'à un certain point).

2 . Cas du mélange eau + liquide :

➡ **Mélange homogène** : on dit que les deux liquides ne sont pas miscibles.

Ex : mélange eau et huile

➡ **Émulsion** : quand on agite les 2 liquides non miscibles, ils se dispersent en petites gouttes ; c'est une émulsion.

En laissant reposer l'émulsion, les constituants se séparent de nouveau.

➡ **Mélange homogène** : on dit que les deux liquides sont miscibles. Ou que tel liquide est miscible à un autre.

Ex : eau + sirop sont miscibles entre eux. Ou le sirop est miscible à l'eau (en toutes proportions).

3. Cas du mélange eau + gaz :

➡ En cas de **mélange homogène**, on emploie de nouveau le qualificatif « soluble » comme avec les solides.

Ex : le gaz carbonique est soluble dans l'eau.

➡ En cas de **mélange hétérogène**, deux cas peuvent se produire :

1. C'est le liquide qui est en grande quantité et le gaz insufflé ne se dissout pas. On obtient une mousse (œufs en neige)

2. C'est le gaz qui est en grande quantité. Le nom général est « brouillard ». L'exemple classique est « le brouillard météo » que tout le monde connaît. Si l'on disperse des gouttelettes de parfum dans l'air, on emploiera aussi le terme de « brouillard ».

Vocabulaire des états et des changements d'état

- **Vaporisation** : changement d'état (liquide à gazeux).
- **Évaporation** : vaporisation lente s'effectuant en surface du liquide.
- **Ébullition** : vaporisation rapide s'effectuant dans tout le liquide.
- **Vapeur d'eau** est de l'eau à l'état gazeux. On ne la voit pas.

... À ne pas confondre avec

- **Brouillard** : minuscules gouttelettes d'eau à l'état liquide en suspension dans l'air.
- **Buée** : gouttes d'eau à l'état liquide déposées par liquéfaction sur une surface (vitre).

On peut aussi ajouter « givre » : cristaux de glace déposés sur une surface (vitre des voitures, feuilles = gelées blanches)