

Mélanges et solutions

Certains solides (sucre, sel) sont **solubles** dans l'eau. Le mélange est limpide, on l'appelle **une solution**. C'est un mélange homogène : La matière est dissoute dans l'eau.

D'autres solides (sable, riz) sont **insolubles** dans l'eau. Le solide reste visible. On dit que ce sont des mélanges hétérogènes.

Si on agite le mélange eau + grenadine, on obtient un mélange limpide. On dit que ces deux liquides sont **miscibles** entre eux.

Quand on agite le mélange huile + vinaigre, les deux liquides donnent **une émulsion**.

Si on laisse reposer ce mélange, les liquides se séparent, ils ne sont pas miscibles entre eux.

La filtration permet de séparer les constituants d'un mélange hétérogène. Elle ne permet pas de retrouver la matière dissoute.

Dans une solution (eau salée), la matière sel est présente à l'état de particules microscopiques, invisible. Le seul moyen de retrouver le sel dissous est l'évaporation (lente) ou l'ébullition (rapide) de l'eau.

La masse de la solution (eau salée) est égale à la somme des masses du solvant (eau) et de la matière (sel).

Travaillez cette notion avec un parcours pédagogique progressif clé en main

Cette ressource de type : **Leçon gratuite**, pour le niveau : **CE2**, dans la catégorie : **Mélange et solution**, ne constitue qu'une **étape** d'un **parcours pédagogique complet prêt à l'emploi** pour apprendre, s'entraîner et maîtriser cette notion **étape par étape**.

Étape 1. Leçon gratuite : Comprendre la règle

Découvrir la notion grâce à des explications simples et des exemples concrets.

- [Leçon: Mélanges et solutions](#) (word)
- [Leçon: Mélanges et solutions](#) (pdf)
- [Télécharger toutes les fiches de cette étape](#) (zip)

Étape 2. Exercices : S'entraîner progressivement

Des exercices progressifs pour avancer étape par étape

- [Fiche - Expérience: Mélanges et solutions \(sel et eau\)](#) (word)
- [Fiche - Expérience: Mélanges et solutions \(sel et eau\)](#) (pdf)
- [Télécharger toutes les fiches de cette étape](#) (zip)

Étape 3. Évaluation Bilan : Vérifier ses acquis avant le contrôle

Des évaluations et corrections pour se préparer sereinement

- [Evaluation: Mélanges et solutions](#) (word)
- [Evaluation: Mélanges et solutions](#) (pdf)
- [Télécharger toutes les fiches de cette étape](#) (zip)