



SCIENCES & TECHNOLOGIE



CM1

États et constitutions de la matière à l'échelle macroscopique :
Les mélanges : Dissolution et évaporation.

TRACE ÉCRITE

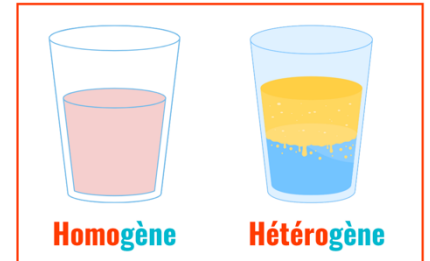
Nom :

Date :

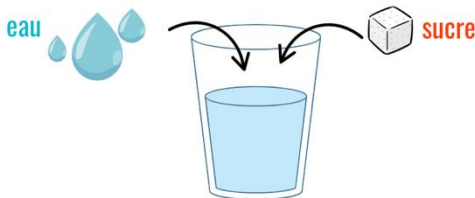
Un **mélange** est une association de plusieurs éléments de la matière, qui peut se réaliser avec deux liquides, ou avec un liquide et un solide.

Il existe deux types de mélanges :

- Le **mélange homogène** : les éléments sont totalement mélangés, on ne distingue plus qu'une seule phase.
- Le **mélange hétérogène** : les éléments se mélangent de manière incomplète, laissant apparaître deux ou plusieurs phases.

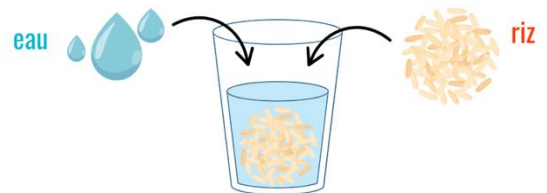


Certains **solides** sont dit **SOLUBLES** : ils se dissolvent totalement dans un liquide. C'est la **dissolution**.



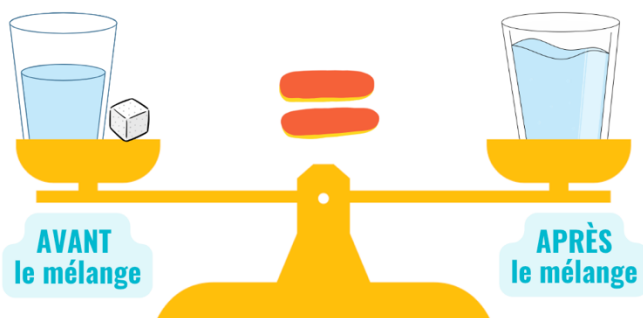
= MÉLANGE HOMOGÈNE

Certains **solides** sont dit **INSOLUBLES** : Ils restent visibles, complètement ou en partie, après le mélange dans un liquide.

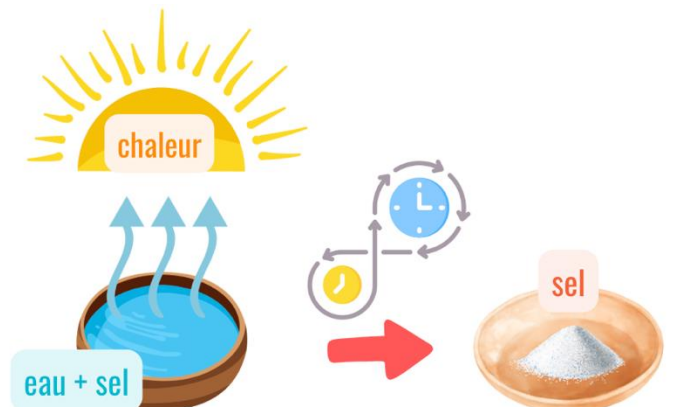


= MÉLANGE HÉTÉROGÈNE

Même si le solide dissous n'est pas visible, il est toujours là ! Sa **masse** avant et après dissolution ne change pas : c'est la **loi de la conservation de la masse**.



On peut récupérer un solide dissous grâce à **l'évaporation**, un phénomène naturel lent : sous l'effet de la chaleur, l'eau s'évapore peu à peu, laissant apparaître le solide — ici, le sel :



VOCABULAIRE :

- **Dissolution** : mélange d'un solide soluble avec un liquide aboutissant à un mélange homogène.
- **Soluble** : qui peut se dissoudre dans un liquide.
- **Insoluble** : qui ne peut pas se dissoudre dans un liquide.
- **Évaporation** : transformation lente et discrète de l'eau liquide en vapeur, grâce à la chaleur ambiante.

Travaillez cette notion avec un parcours pédagogique progressif clé en main

Cette ressource de type : **Cours gratuit**, pour le niveau : **CM1**, dans la catégorie : **L'énergie**, 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. Cours gratuit : Comprendre la règle

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

- [5 Trace écrite : 6eme Harmos Les mélanges Dissolution et évaporation](#) (pdf)
- [5 Trace écrite : 6eme Harmos Les mélanges Dissolution et évaporation](#) (word)
- [Télécharger toutes les fiches de cette étape](#) (zip)

Étape 2. Exercices : S'entraîner progressivement

Des exercices progressifs pour avancer étape par étape

- [4 Fiche Ele?ve : 6eme Harmos Les mélanges Dissolution et évaporation](#) (pdf)
- [4 Fiche Ele?ve : 6eme Harmos Les mélanges Dissolution et évaporation](#) (word)
- [4.1 Correction Fiche Ele?ve : 6eme Harmos Les mélanges Dissolution et évaporation](#) (pdf)
- [4.1 Correction Fiche Ele?ve : 6eme Harmos Les mélanges Dissolution et évaporation](#) (word)
- [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

- [6 Evaluation : 6eme Harmos Les mélanges Dissolution et évaporation](#) (pdf)
- [6 Evaluation : 6eme Harmos Les mélanges Dissolution et évaporation](#) (word)
- [6.1 Correction Evaluation : 6eme Harmos Les mélanges Dissolution et évaporation](#) (pdf)
- [6.1 Correction Evaluation : 6eme Harmos Les mélanges Dissolution et évaporation](#) (word)
- [Télécharger toutes les fiches de cette étape](#) (zip)

Étape 4. Séquence / Fiche de prep : Ressources enseignants clé en main

Accéder aux fiches de préparation, séquences et séances complètes pour enseigner la notion facilement.

- [Les mélanges - Fiches Dissolution et évaporation - Séquence + vidéo - Edith Eprouvette : 6ème Harmos](#)
- [Télécharger toutes les fiches de cette étape](#) (zip)

Étape 5. Exercice en vidéo : S'entraîner avec les exercices en vidéo

Mettre la vidéo en pause, répondre à la question puis découvrir immédiatement la correction expliquée pour progresser à son rythme.

- [Mélanges - Dissolution et évaporation - Quiz - La Clé des Sciences : 6ème Harnos](#)