

# La Science à la maison !

Physique  
Chimie



Confinement  
CLG Paule Berthelot  
Semaine 1

## Thème 1 : Description de la matière

### Les mélanges

Définitions à revoir :

Mélange :

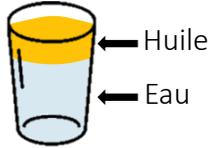
Un **mélange** est une substance (**solide, liquide, ou gazeuse**) constituée de plusieurs espèces chimiques.



Exemple : eau + sel

Mélange hétérogène :

Un mélange **hétérogène** est un mélange dont il est possible de distinguer les composants à l'œil nu.



Exemple : eau + huile

Mélange homogène :

Un mélange **homogène** est un mélange dont les **composants** sont invisibles à l'œil nu.



Exemple : eau + colorant solide bleu

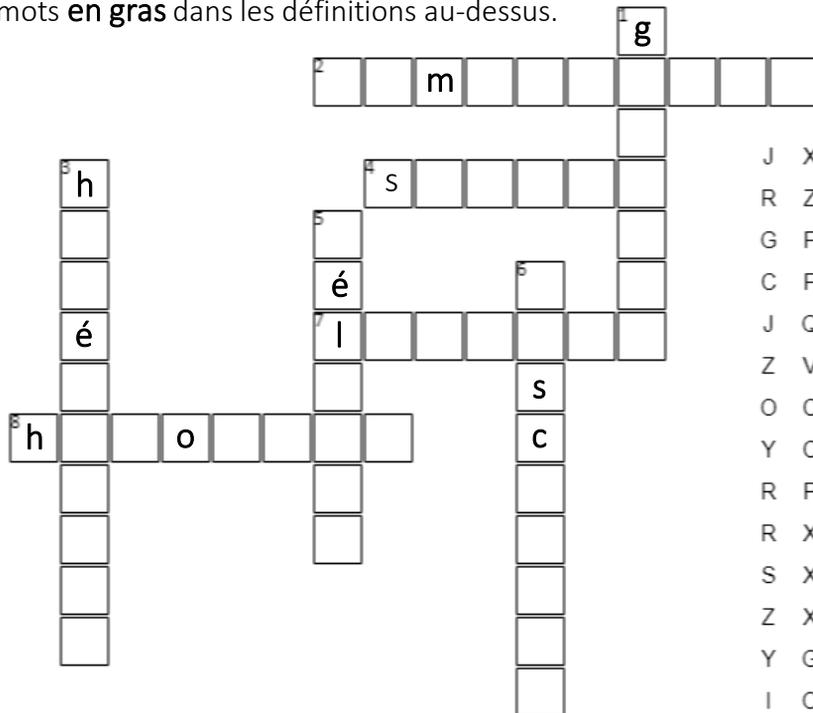
Liquides miscibles :

Deux liquides sont **miscibles** s'ils forment un mélange homogène.



Exemple : eau + colorant liquide rouge

Exercice 1 : Remplir les mots croisés avec les mots **en gras** dans les définitions au-dessus.



Exercice 2 : Retrouver les mêmes 8 mots dans la grille suivante :



Exercice 3 : Mélange à la maison !

Mélange 1 : Dans un verre, mélanger 3 cuillères à soupe de sable et 1 demi verre d'eau et laisser reposer (si possible prendre une photo). Schématiser le résultat (à la règle) et préciser le type de mélange, **homogène** ou **hétérogène**, au dos du document.

Mélange 2 : Dans un verre, mélanger 3 cuillères à soupe de sirop et 1 demi verre d'eau (si possible prendre une photo). Schématiser le résultat (à la règle) et préciser si les liquides sont **miscibles** ou non.



## Mélange 1

.....+.....

**Mélange** .....

## Mélange 2

.....+.....

**Liquides** .....

Exercice 4 : À partir de tes résultats, remplir le texte à trous suivant.

Un ..... est constitué de plusieurs espèces ..... . De l'eau et du sable forment un mélange ..... car les composants sont ..... à l'œil nu. Le sirop et l'eau forment un mélange ....., ce sont des liquides ..... entre eux.

*coloriage bonus !*

