

Leçon

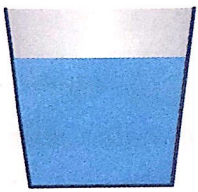
L'eau et les mélanges

Eau + solide

Mélange homogène :

le solide est soluble dans l'eau.

Le solide disparaît : il se dissout.

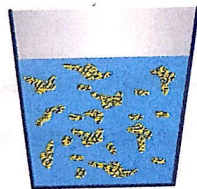


eau + sel

Mélange hétérogène :

le solide n'est pas soluble dans l'eau.

Le solide reste visible dans l'eau.



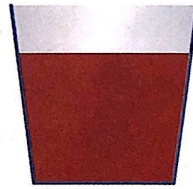
eau + sable

Eau + liquide

Mélange homogène :

le liquide est miscible dans l'eau.

Les deux liquides ne peuvent plus être distingués.



eau + vinaigre

Mélange hétérogène :

le liquide n'est pas miscible dans l'eau.

Les deux liquides se superposent visiblement.



eau + huile

Je retiens

La grande majorité de la matière qui nous entoure est le résultat d'un mélange de constituants.

Ces mélanges peuvent être à l'état _____, _____ ou _____.

* Il peut être _____, c'est-à-dire qu'on ne distingue plus les matières qui se mélangent.

* Il peut aussi être _____, c'est-à-dire que les matières mélangées restent visibles dans le mélange obtenu.

Certains liquides se mélangent : ils sont _____.

Si après avoir mélangés ces deux liquides, ils restent distincts, on dit qu'ils sont _____.

Certains solides sont _____ dans l'eau. Le mélange est alors limpide : c'est un mélange homogène aussi appelé _____. Quand le solide ne se dissout pas totalement, on dit qu'il y a _____.

D'autres solides sont _____ : le mélange est alors trouble. C'est un mélange hétérogène aussi appelé _____.

On peut séparer des mélanges hétérogènes de 2 façons :

Par _____ : on utilise une passoire ou un filtre pour récupérer les constituants.

Par _____ : on laisse les liquides se séparer.

Pour séparer des mélanges homogènes :

Par _____ : On laisse l'eau s'évaporer ou on fait la fait chauffer pour aller plus vite.