

Chapitre III : Les mélanges et dissolutions

I. Mélanges de liquides

L'eau et le sirop de fraise forment un mélange **homogène**. On dit que ces deux liquides sont **miscibles**.

L'eau et l'huile forment un mélange **hétérogène**. On dit que ces deux liquides sont non **miscibles**.

II. Dissolution des solides

Quand on dissout du sel dans de l'eau, on obtient un **mélange homogène** : une **solution aqueuse** de sel.

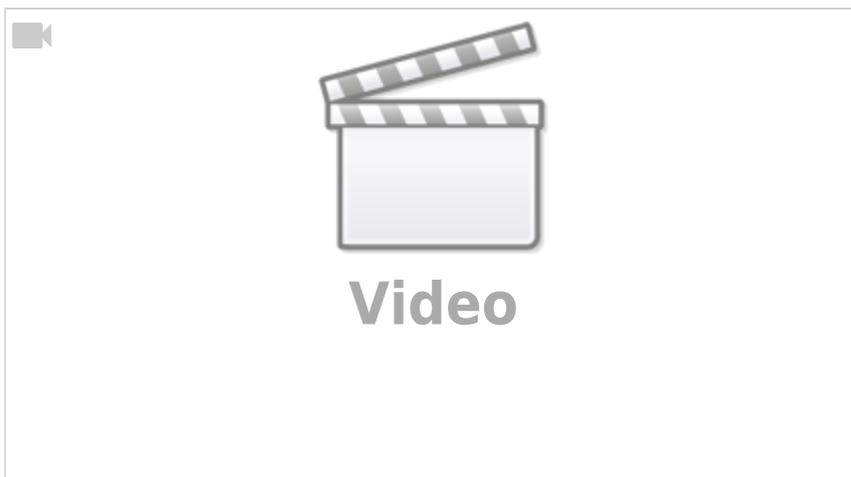
L'eau est le **solvant** (liquide qui va dissoudre le solide).

Le sel est le **soluté** (solide dissout par le solvant).

Il existe une **masse maximale** de sel qu'on ne peut pas dépasser : la **solubilité**. Au-delà, on ne peut plus dissoudre le sel dans l'eau (il reste solide dans l'eau), on dit que l'eau est **saturée** en sel.

Certains solides ne sont pas **solubles** dans l'eau : le sable par exemple. On obtient un mélange **hétérogène**.

Lors d'une dissolution, la **masse se conserve**.



III. Dissolution des gaz

Les gaz sont **solubles** dans l'eau.

Dans les **boissons gazeuses**, le **dioxyde de carbone** est dissous dans l'eau. Le dioxyde de carbone trouble l'**eau de chaux**, c'est son test d'identification.

Last update: 2020/07/24 00:15 5eme:les_melanges_et_les_dissolutions https://www.physix.fr/dokuwiki/doku.php?id=5eme:les_melanges_et_les_dissolutions&rev=1558941987

From:
<https://www.physix.fr/dokuwiki/> - **Physix.fr**

Permanent link:
https://www.physix.fr/dokuwiki/doku.php?id=5eme:les_melanges_et_les_dissolutions&rev=1558941987

Last update: **2020/07/24 00:15**

