

## Les mélanges.

### 1. Qu'est-ce qu'un mélange ?

Mélanger, c'est associer deux ou plusieurs substances. Le résultat d'un mélange s'appelle une **préparation**.

Certains liquides (eau + sirop) se mélangent : ils sont **miscibles**. On dit alors que la solution est **homogène**.

Certains liquides (eau + huile) ne se mélangent pas : ils sont **non miscibles**. On dit que la solution est **hétérogène**.

### 2. Peut-on mélanger un solide et un liquide ?

Lorsque l'on mélange un solide dans un liquide, on peut obtenir :

Une solution homogène (eau + sucre), le solide est **dissout** dans le liquide : c'est une **dissolution**.

Une solution hétérogène (eau + café), le solide ne se dissout pas dans le liquide, il reste des éléments en **suspension**. Lorsque l'on laisse le mélange reposer, les éléments retombent au fond.

Il y a **saturation** quand le liquide ne parvient pas à dissoudre totalement le solide, la solution reste hétérogène.