

Les mélanges homogènes

Définition d'un mélange homogène (5^{ème})

C'est un mélange dont les constituants ne peuvent pas être distingués à l'œil nu après agitation. Si un mélange est homogène on ne peut alors observer qu'un liquide.

Exemples de mélange homogènes (5^{ème})

L'eau et l'alcool, l'eau et l'encre, l'eau et le sel, l'eau et le sucre, l'eau et le sulfate de cuivre, l'eau et un sirop forment des mélanges homogènes.

Les différentes sortes de mélanges homogènes (5^{ème})

- Un mélange homogène peut s'obtenir à partir deux liquides. On dit alors que ces liquides sont miscibles entre eux.
- Un mélange homogène peut aussi s'obtenir à partir d'un liquide et d'un solide soluble dans ce dernier.
- Un liquide est capable dissoudre certains solides mais aussi certains gaz (dioxygène, dioxyde de carbone etc.). Il existe donc aussi des mélanges hétérogènes d'eau et de gaz

Les techniques de séparation des constituants de mélanges homogènes (5^{ème})

- Les solides dissous dans l'eau peuvent être récupérés par vaporisation: en chauffant le liquide s'évapore mais pas les solide qui étaient dissous.
- Si l'on souhaite à la fois récupérer le liquide et les solides qui y sont dissouts, on peut faire appel à une distillation.
- Il est possible de séparer substances colorées d'un mélange homogène grâce à une chromatographie.