

Les mélanges hétérogènes

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

C'est un **mélange** dont les **constituants ne peuvent être distingués à l'œil nu** même après agitation.

Dans un mélange hétérogène on peut distinguer **plusieurs liquides ou des particules solides dispersées dans liquide.**

Exemples de mélanges hétérogènes (5^{ème})

L'eau et l'huile, l'eau et le pétrole, l'eau et la terre, l'eau et la farine sont des mélanges hétérogènes.

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

- Un mélange hétérogène peut s'obtenir à partir deux liquides. On dit alors que ces **liquides ne sont pas miscibles entre eux.**

Le liquide le **moins dense est toujours au-dessus de l'autre.**

- Un mélange hétérogène peut aussi s'obtenir à **partir d'un liquide et d'un solide insoluble dans ce dernier.** Les particules solides se dispersent alors dans le liquide et se déposent au fond du récipient.

- **Un gaz et un liquide** peuvent également constituer un mélange hétérogène.

Exemple : un soda qui libère les gaz dissous.

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

- Une **décantation** permet une première la séparation des particules solides du liquide auquel elles sont mélangées.

- Une **centrifugation** (l'utilisation d'une centrifugeuse) permet d'obtenir les même effets que la décantation mais plus rapidement.

- Une **filtration** permet de séparer les particules solides d'un liquide.

- Une **ampoule à décanter** permet de faciliter la séparation de deux liquides non miscibles.