

Chapitre 3 : Les mélanges (p. 48)

I. Différents types de mélanges

1. Mélange homogène et hétérogène

- Un mélange homogène présente un aspect uniforme : on ne distingue pas ses constituants à l'œil nu (ex. : eau et sirop).
- Un mélange hétérogène présente au moins deux constituants visibles à l'œil nu (ex. : eau et huile).

2. La dissolution

- Lors d'une dissolution, le solide (soluté) se dissout dans le liquide (solvant). Le mélange obtenu est une solution.
 - Lorsque le solvant ne peut plus dissoudre de soluté, la solution est saturée.
-

II. Séparation et sécurité

1. Techniques de séparation

- La décantation permet aux constituants les plus denses d'un mélange hétérogène de se déposer au fond du récipient.
- La filtration retient les solides en suspension grâce à un filtre.

2. Sécurité domestique

- Il ne faut jamais mélanger des produits ménagers (ex. : eau de Javel et détartrant) car cela provoque une réaction chimique libérant un gaz toxique.
-

Points importants (L'essentiel du cours)

- Un mélange homogène contient une seule phase visible ; un mélange hétérogène en contient plusieurs.
- La filtration et la décantation permettent de séparer les constituants d'un mélange hétérogène.
- Le mélange de certains produits ménagers présente un danger chimique grave.

Ce que l'élève doit savoir et savoir-faire

Savoirs (Connaissances) :

- Distinguer mélange homogène et mélange hétérogène.
- Connaître les techniques de séparation simples (décantation, filtration).
- Connaître les consignes de sécurité liées aux produits ménagers.

Savoir-faire (Capacités) :

- Réaliser une filtration et une décantation au laboratoire.

From:

<https://www.physix.fr/dokuwiki20262027/> - **Physix**

Permanent link:

<https://www.physix.fr/dokuwiki20262027/doku.php?id=6eme:ch3:start>

Last update: **2026/07/31 16:49**

