

Chapitre 6 : Mélanges de liquides et de solides

25 mars 2019

Problématique

Comment décrire le mélange d'un liquide et d'un solide ?

I. Mélanges de liquides

II. Dissolution d'un solide dans l'eau

III. Solution saturée

À retenir

- Si on ne peut pas distinguer les composants d'un mélange à l'œil nu, il est homogène. Sinon il est hétérogène.

À retenir

- Si on ne peut pas distinguer les composants d'un mélange à l'œil nu, il est homogène. Sinon il est hétérogène.
- Si le mélange de deux liquides est homogène, ils sont miscibles. Si ce mélange est hétérogène, ils sont non miscibles.

I. Mélanges de liquides

II. Dissolution d'un solide dans l'eau

III. Solution saturée

À retenir

- Un solide se dissout dans un liquide, lorsque le mélange des deux est homogène.

À retenir

- Un solide se dissout dans un liquide, lorsque le mélange des deux est homogène.
- Le solide (appelé soluté) est soluble dans le liquide. Le liquide est le solvant.

À retenir

- Un solide se dissout dans un liquide, lorsque le mélange des deux est homogène.
- Le solide (appelé soluté) est soluble dans le liquide. Le liquide est le solvant.
- Un mélange obtenu par dissolution est une solution.

À retenir

- Un solide se dissout dans un liquide, lorsque le mélange des deux est homogène.
- Le solide (appelé soluté) est soluble dans le liquide. Le liquide est le solvant.
- Un mélange obtenu par dissolution est une solution.
- La masse d'une solution est égale à la somme des masses du soluté et du solvant.

À retenir

- Un solide se dissout dans un liquide, lorsque le mélange des deux est homogène.
- Le solide (appelé soluté) est soluble dans le liquide. Le liquide est le solvant.
- Un mélange obtenu par dissolution est une solution.
- La masse d'une solution est égale à la somme des masses du soluté et du solvant.

I. Mélanges de liquides

II. Dissolution d'un solide dans l'eau

III. Solution saturée

À retenir

- À une température donnée, on ne peut dissoudre qu'une masse limitée de solide dans un volume donné de liquide.

À retenir

- À une température donnée, on ne peut dissoudre qu'une masse limitée de solide dans un volume donné de liquide.
- La masse maximale de liquide que l'on peut dissoudre dans un litre d'eau est la solubilité.

À retenir

- À une température donnée, on ne peut dissoudre qu'une masse limitée de solide dans un volume donné de liquide.
- La masse maximale de liquide que l'on peut dissoudre dans un litre d'eau est la solubilité.
- Lorsqu'on ne peut plus dissoudre de soluté, la solution est saturée