

Chapitre 1 : États de la matière

7 septembre 2018

Problématique

Comment décrire la matière dans ses différents états ?

I. De quoi est constituée la matière

II. Description des états de la matière

III. Changements d'états

À retenir

- La matière est constituée d'atomes qui peuvent se regrouper pour former des molécules.
- Une espèce chimique est un ensemble d'atomes ou de molécules identiques.
- Un corps pur est composé d'une seule espèce chimique.
- Un mélange est composé de plusieurs espèces chimiques différentes.

I. De quoi est constituée la matière

II. Description des états de la matière

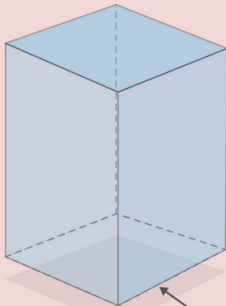
III. Changements d'états

À retenir

- Un solide a un **volume propre** et une **forme propre**. Ses molécules sont **organisées, fixes et proches les unes des autres**.
- Un **liquide** a un **volume propre mais pas de forme propre**. Ses particules sont **proches les unes des autres mais peuvent se déplacer**.
- Un gaz n'a **ni forme propre ni volume propre**, il est compressible. Ses molécules sont **éloignées les unes des autres et peuvent se déplacer**.

Propriétés des états

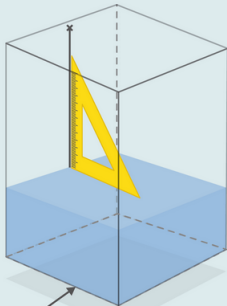
Gazeux



> Compressible

Forme du récipient

Liquide



Solide



- > Forme propre
- > Peut être saisi

I. De quoi est constituée la matière

II. Description des états de la matière

III. Changements d'états

À retenir

- Pendant un changement d'état d'un corps, sa masse ne varie pas, mais son volume change.
- La solidification est le passage de l'état liquide à l'état solide.
- La vaporisation est le passage de l'état liquide à l'état gazeux.
- La fusion est le passage de l'état solide à l'état liquide.
- La liquéfaction est le passage de l'état gazeux à l'état liquide.

Les changements d'état et leur interprétation particulaire

