

Chapitre 1 : États de la matière

23 octobre 2018

Problématique

Que se passe-t-il lorsqu'un corps change d'état ?

I. Changements d'états

II. Température et changements d'états

À retenir

- Lorsqu'un corps change d'état, ses molécules se réorganisent, donc son **volume change** ; ces molécules sont toujours les mêmes donc sa **masse ne change pas**.
- 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**.

I. Changements d'états

II. Température et changements d'états

À retenir

- Au moment du changement d'état d'un corps pur, sa température ne change pas, on observe un palier de température sur la courbe d'évolution de la température en fonction du temps.
- Quand un mélange change d'état, sa température varie mais il n'y a pas de palier.
- Pendant sa fusion ou sa vaporisation un corps reçoit de l'énergie.
- Pendant sa solidification ou sa liquéfaction, un corps perds de l'énergie.

Les changements d'état et leur interprétation particulière

