Matière

LA MATIERE

DES CORPS PURS
Constitués de molécules ou d'ions appartenant à une seule espèce chimique

Des mélanges constitués de molécules ou d'ions appartenant à des espèces chimiques différentes

- Des mélanges **hétérogènes** si l'on peut distinguer les constituants
- Des mélanges **homogènes** si l'on ne peut distinguer les constituants
  - Eau forme des mélanges homogènes avec de nombreux corps solides, liquides ou gazeux
  - La nature et la concentration des corps dissous dans l'eau déterminent ses caractéristiques (eau **pure**, **potable**, **minérale**)
- On peut séparer les constituants d'un mélange **hétérogène** par **décantation** ou **filtration**
- On peut séparer les constituants d'un mélange **homogène** par **distillation**

Des états différents selon les conditions de température et de pression

L'état solide
- Etat ordonné de la matière
- Un solide a une forme propre

Fusion →
← *Solidification*

L'état liquide
- Etat désordonné et condensé de la matière
- Un liquide coule et prend la forme du récipient qui le contient

Sublimation ↓
Condensation solide ↑

Vaporisation ↑
Condensation ↓

DES CHANGEMENTS D'ETAT

L'état gazeux
- Etat désordonné et dispersé de la matière
- Les gaz sont compressibles et expansibles
- Le gaz occupe tout l'espace disponible
- Grandeurs caractéristiques : T° (en K), V (en m^3), Pression (en Pa), quantité de matière (n en mol)