

Chapitre C2

LES ETATS DE LA MATIERE

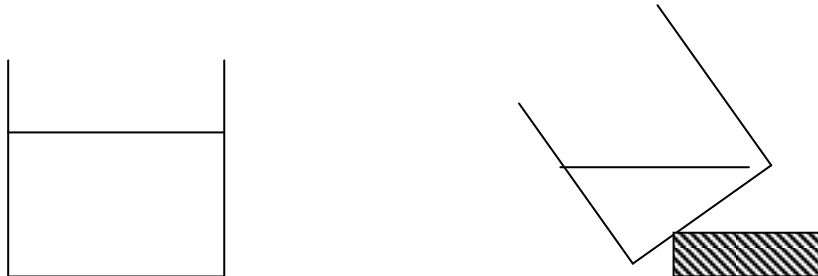
Quelles sont les propriétés qui permettent de différencier un solide, un liquide et un gaz ?

I – Les solides

- on peut les **saisir**
- ils ont une **forme propre**

II – Les liquides

- ils **coulent**
- ils prennent la **forme du récipient**
- la **surface libre** d'un liquide au repos est **plane et horizontale**



III – Les gaz

- un gaz **occupe tout l'espace** qui lui est offert.

Remarque : un gaz s'échappe d'un récipient ouvert.

IV – Les changements d'état

- **Solidification** : passage de l'état liquide à l'état solide
- **Fusion** : passage de l'état solide à l'état liquide
- **Vaporisation** : passage de l'état liquide à l'état gazeux
- **Liquéfaction** : passage de l'état gazeux à l'état liquide

Remarque : il existe deux phénomènes de vaporisation

- si la vaporisation se fait à **température normale**, on parle d'**évaporation**
- si la vaporisation se fait par **élévation de température**, on parle d'**ébullition**