

\* La matière peut se présenter sous trois états physiques :

- L'état solide : Un corps solide possède une forme et un volume propre, saisissable entre les doigts ; il se dilate et il est incompressible.

A l'échelle microscopique, un corps à l'état solide a une structure condensée et ordonnée.

- L'état liquide : Un corps liquide possède un volume propre, une forme qui dépend du récipient qui le contient et insaisissable entre les doigts. Il se dilate et est incompressible. Un corps liquide au repos a une surface libre plane et horizontale.

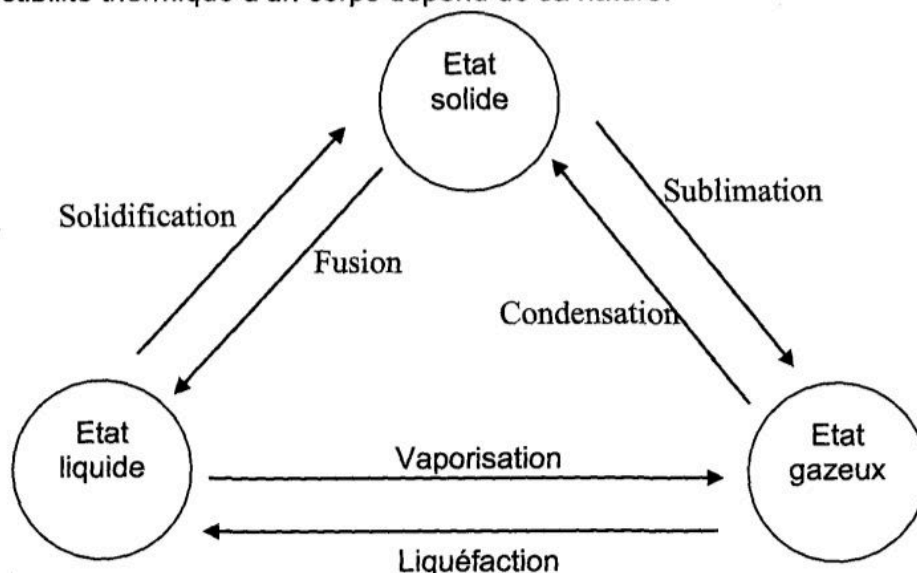
A l'échelle microscopique, un corps à l'état liquide a une structure condensée et désordonnée.

- L'état gazeux : Un corps gazeux n'a pas de forme propre, il occupe tout l'espace qui lui est offert, il est compressible, expansible et insaisissable entre les doigts.

A l'échelle microscopique, un corps à l'état gazeux a une structure non condensée et désordonnée.

\* La conductibilité thermique d'un corps dépend de sa nature.

\*



\* La température du changement d'état d'un corps pur est constante sous une pression donnée.

\* La température du changement d'état d'un corps pur et du changement d'état inverse est la même sous la même pression.

\* La vaporisation d'un corps pur peut-être réalisé par :

- Ebullition : qui se fait à température constante à une pression donnée.
- Evaporation : qui se fait à toute température supérieure à sa température de fusion .