

# LA VAPEUR

## I- Généralité :

**Etat gazeux** de la **matière** obtenu par **ébullition** d'un **liquide** (ou **évaporation**), ou bien par **sublimation** d'un **solide**.

La vapeur peut être considérée comme un **gaz** se trouvant à une **température** inférieure à la température de **fusion**.

Par ailleurs, la vapeur coexiste avec le liquide, c'est-à-dire qu'elle est à l'état d'équilibre avec lui.

La vapeur est dite **saturée** si, lorsque l'on apporte de la **chaleur** au milieu du **liquide-vapeur**, le liquide tend à se transformer en vapeur. On parvient à l'état de **vapeur sèche** (lorsque tout le liquide a été transformé en vapeur, qui est l'état gazeux à proprement parler).

Quand une vapeur se trouve à l'état saturé, une augmentation de **volume** (à **température** et **pression** constantes) se manifeste par l'évaporation d'une certaine quantité de liquide, tandis qu'une diminution de volume correspond à une **condensation** d'une partie de la vapeur en liquide.