

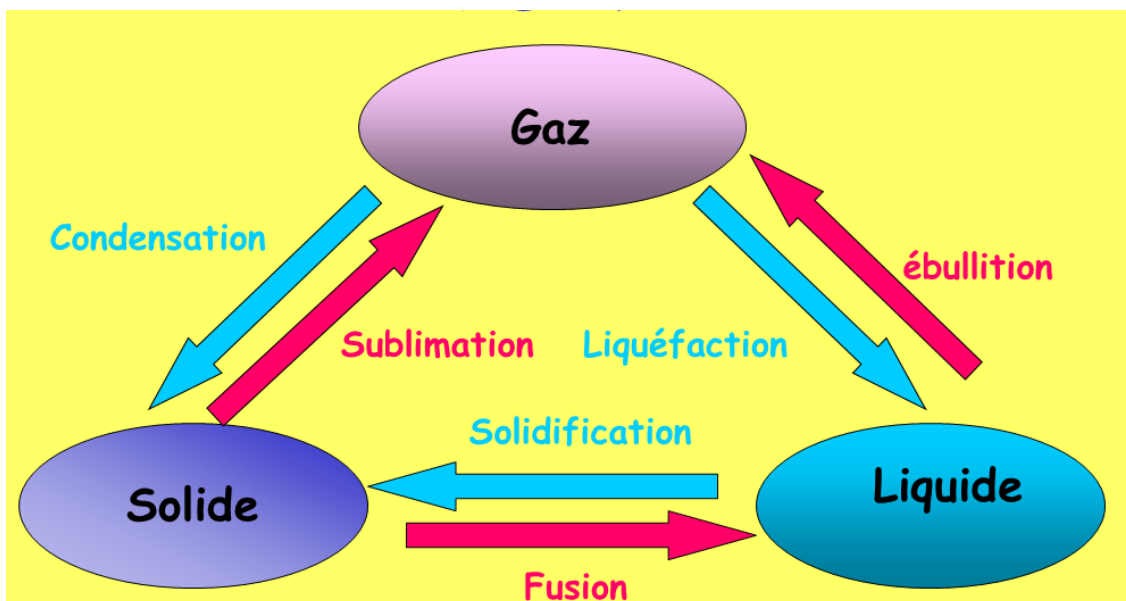
I SYSTEME CHIMIQUE

- ✚ Un système chimique est un ensemble d'espèces chimiques.
- ✚ L'état d'un système chimique est décrit par :
 - la **nature** des espèces chimiques présentes et, éventuellement, leurs **quantités** ;
 - l'**état physique** des espèces chimiques présentes : solide(s), liquide(l), gazeux (g) ou en solution aqueuse (aq) ;
 - la **température T** et la **pression P**
 -

II TRANSFORMATION PHYSIQUE

Il y a transformation physique, quand l'espèce change d'état physique.

Les transformations s'accompagnent d'échange énergétique du système avec l'extérieur (dégagement ou d'absorption).



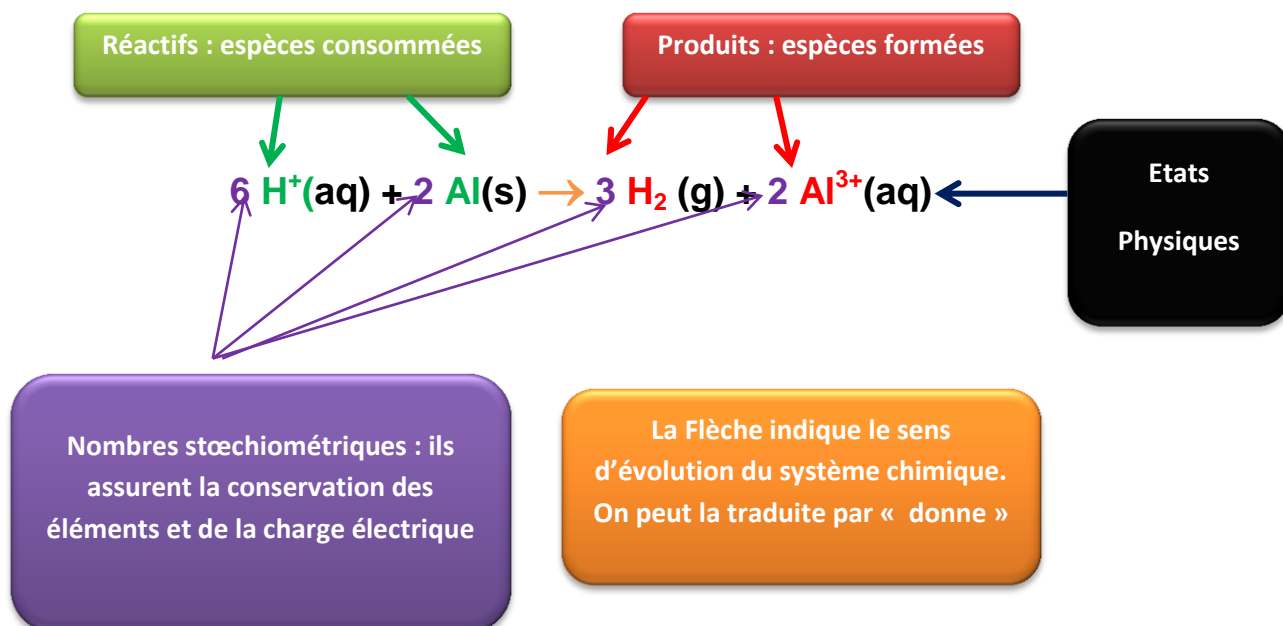
III LES TRANSFORMATIONS CHIMIQUES :

Il y a transformation chimique dans un système quand il y a formation de nouvelles espèces chimiques (produits) , dans ce cas certaines espèces chimiques sont consommées (les réactifs).

La transformation peut alors être modélisée par la réaction chimique, dans laquelle n'apparaissent plus que les réactifs et les produits.

Cette transformation se traduit alors par une **équation chimique**.

L'équation chimique est l'écriture symbolique d'une réaction chimique.



[Pour équilibrer des équations](#)

[Pour équilibrer d'autres équations](#)