

Capitol 4 : Los estats de l'aiga

I. Los estats fisics de l'aiga sus la tèrra.

Sus la tèrra, l'aiga existis jos **tres estats fisics** :

- **Solid** (glaç, nèu, granissa...)
- **Liquid** (lacs, ribièras, oceans, pluèja, bruma...)
- **Gasos** (vapor d'aiga, invisibla dins l'atmosphèra)

II. Proprietats dels estats fisics de l'aiga.

La glaç, de l'aiga a l'estat solid, a una forma que depend pas del recipient ont es : disèm qu'un solid a **una forma pròpria**.

L'aiga liquida pren la forma del recipient ont es : un liquid a pas de forma pròpria.

Lo plan de l'aiga liquida en contact amb l'aire, apelat susfàcia liura, es plana e orizontala quand lo liquid es al repaus.

Un gas pren tot l'espaci del recipient que lo conten. Son volum demenis aisidament : disèm qu'es **compressible**. Son volum augmenta aisidament : disèm qu'es **expansible**.

III. Lo cicle de l'aiga

L'aiga liquida s'evapora dins l'atmosphèra per forma dels nivols. Puèi torna tombar sus la tèrra jos la forma de pluèja, de nèu o de granissa abans de tornar dins los oceans : aquò es lo cicle de l'aiga.

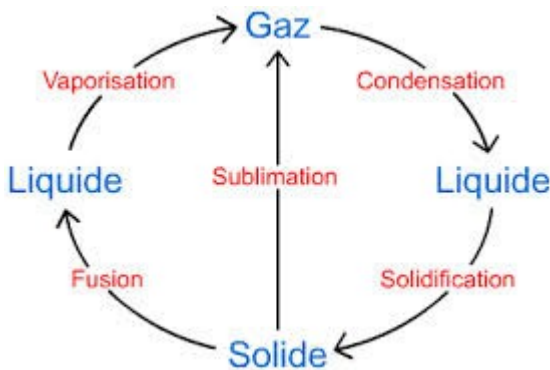
IV. Los cambiaments d'estats

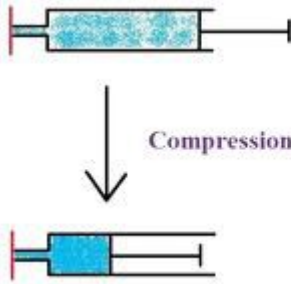
Lo passatge de l'**estat solid a l'estat liquid** es la **fusion**.

Lo passatge de l'**estat liquid a l'estat solid** es la **solidificacion**.

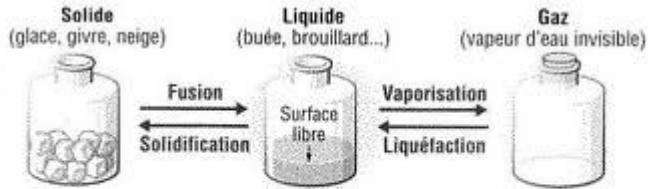
Lo passatge de l'**estat liquid a l'estat gasos** es la **vaporisacion**.

Lo passatge de l'**estat gasos a l'estat liquid** es la **liquefaccion**.





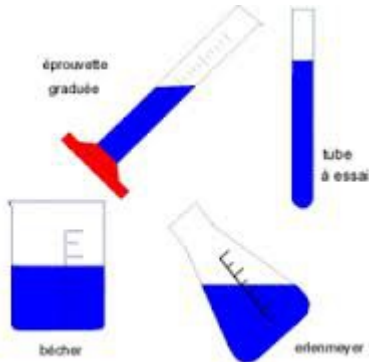
En bouchant la sortie, on peut comprimer le gaz jusqu'à un certain point : le gaz est compressible



Un solide ne change pas de forme.

Un liquide prend la forme du récipient qui le contient.

Un gaz occupe tout le volume du récipient qui le contient.



Une multitude de formes pour l'eau liquide