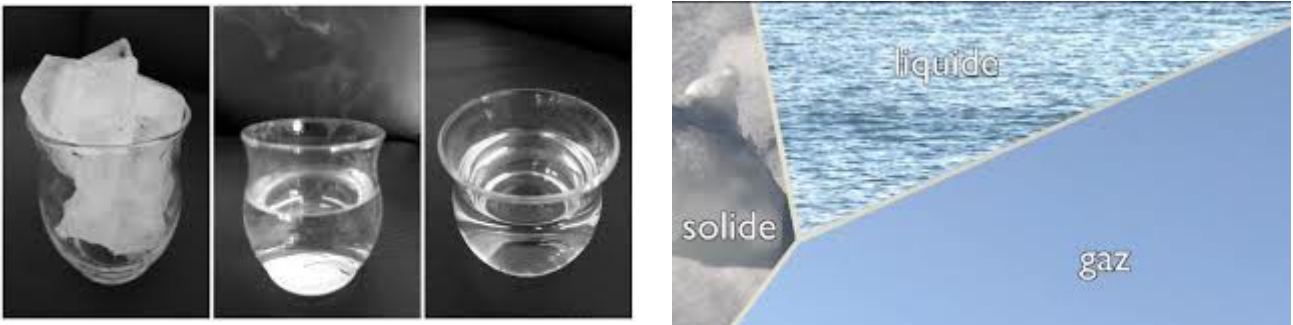


Capítol 4 : Los estats de l'aiga

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

Sus la tèrra, l'aiga existís jos **tres estats físics** :

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

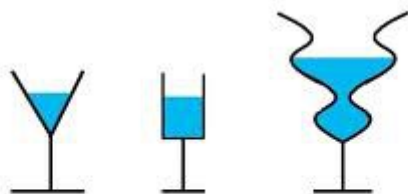


II. Proprietats dels estats físics de l'aiga.

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

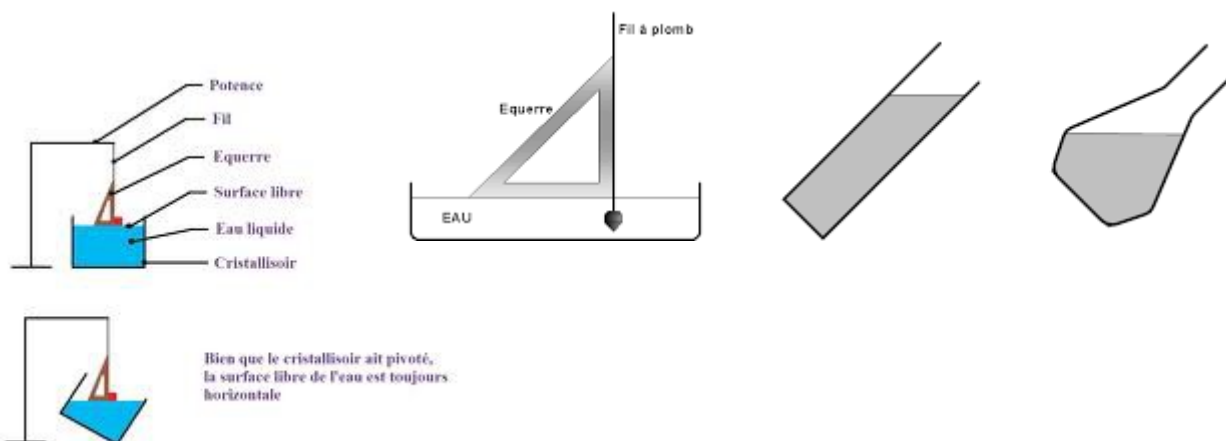


L'aiga líquida pren la forma del recipient ont es : un líquid a pas de forma pròpria.

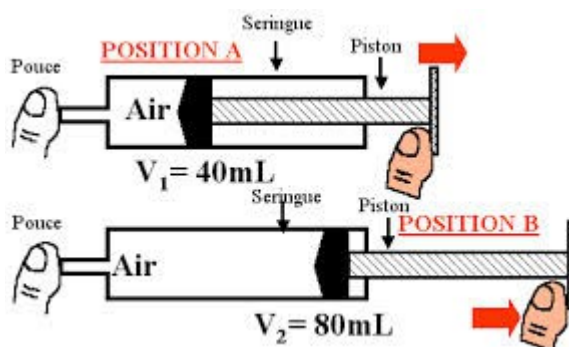


Quelle que soit la forme du récipient, le liquide prend toujours sa forme.
L'état liquide ne possède pas de forme propre

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

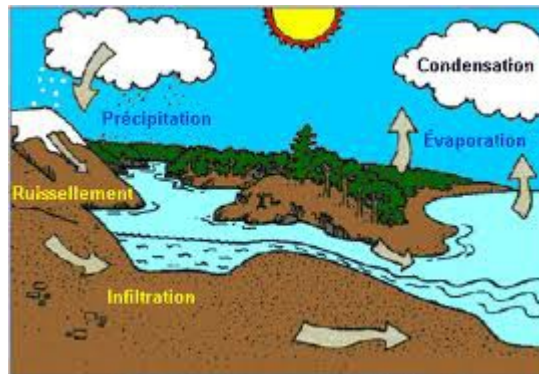


Un gas pren tot l'espaci del recipient que lo conten. Son volum demenís aisidament : disèm qu'es **compressible**. Son volum augmenta aisidament : disèm qu'es **expansible**.



III. Lo cicle de l'aiga

L'aiga líquida s'evapora dins l'atmosfèra per forma dels nívols. Puèi torna tornar 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.



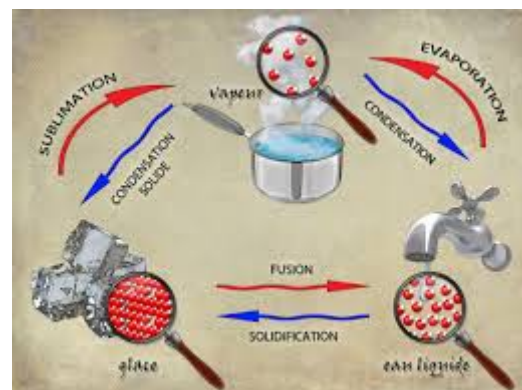
IV. Los cambiaments d'estats

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 gasós es la vaporisacion.

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



L'essencial :

- ➔ *Sus la tèrra, l'aiga existís jos tres estats fisics : **liquide, solide e gas.***
- ➔ *Un solide a una forma pròpria.*
- ➔ *Un liquide a pas de forma pròpria e sa susfàcia liura al repaus es plana e orizontala.*
- ➔ *Un gas es compressible e expansible, pren tot lo volum balhat.*
- ➔ *Dins la natura, l'aiga fa un cycle pendent lo qual fa mantun cambiament d'estat.*
- ➔ *La **solidificacion, la fusion, la liquefaccion e la vaporisacion** son de cambiaments d'estats*