

LA GLACE

I- Généralité :

1- Définition :

Phase solide de l'eau. Tout en étant un solide, la glace a une densité inférieure à celle de l'eau (**0,916 g/cm³** à **0°C**), et donc elle flotte sur celle-ci.

2- Composition :

Le passage de l'état liquide à l'état solide se fait, pour l'eau sans sels, à **1 atm** de pression et à une température déterminée qui a été choisie comme le **zéro** de l'échelle Celsius (**0°C**).

3- Caractéristiques :

La glace est un système cristallin incolore et transparent dans lequel les molécules d'eau se disposent selon un réseau symétrique hexagonal dû à la présence de liens **hydrogène**.

Elle occupe un volume plus grand que l'eau liquide : **par exemple**, si on laisse suffisamment longtemps une bouteille remplie d'eau au congélateur, elle se casse.

La glace est aussi plus légère que l'eau, pour un même volume (plus précisément, la glace a une densité plus faible que l'eau liquide) : un glaçon remonte toujours à la surface dans un verre d'eau.

Ceux-ci démontrent leur influence aussi par le fait que la glace a une température de fusion nettement supérieure à celle des autres hydrides des éléments du même groupe que l'**oxygène** (**H₂S**, **H₂Se**, **H₂Te**), et une chaleur latente de fusion bien plus élevée que celle de ces substances.