

Vaporisation et liquéfaction

I – Vaporisation et liquéfaction :

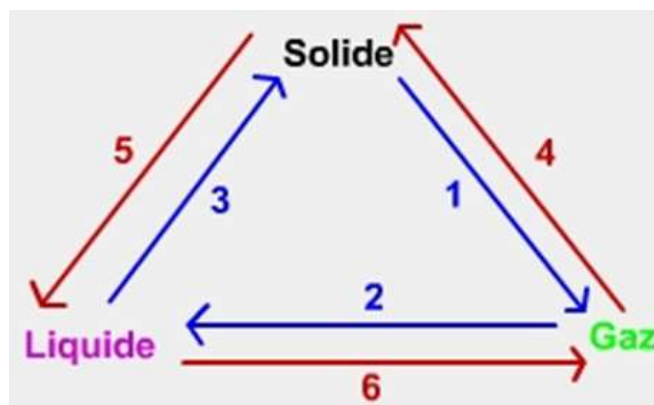
La **vaporisation** est le passage de l'état **liquide** à l'état **gazeux**.

La **vaporisation** de l'eau pur peut avoir lieu par **ébullition à 100 °C** ou par **évaporation** :

La **liquéfaction** est le changement d'état inverse, c'est-à-dire le passage de l'état **gazeux** à l'état **liquide**.

Lors du changement d'état d'un **corps pur**, la température reste constante : on observe un **palier de température**, permettant de déterminer les températures de changements d'état du corps pur.

II – Bilan sur les changements d'état :



1 : Sublimation

2 : Liquéfaction ou condensation liquide.

3 : Solidification.

4 : Condensation (solide) ou sublimation inverse.

5 : Fusion

6 : Vaporisation.