Retourner à : Chimie 6eme

I Définition

Nom de certains changements d'état :

- de liquide à gazeux : ébullition
- de liquide à solide : solidification

La température se note T, se mesure avec un thermomètre. L'unité est le degré Celsius (°C)

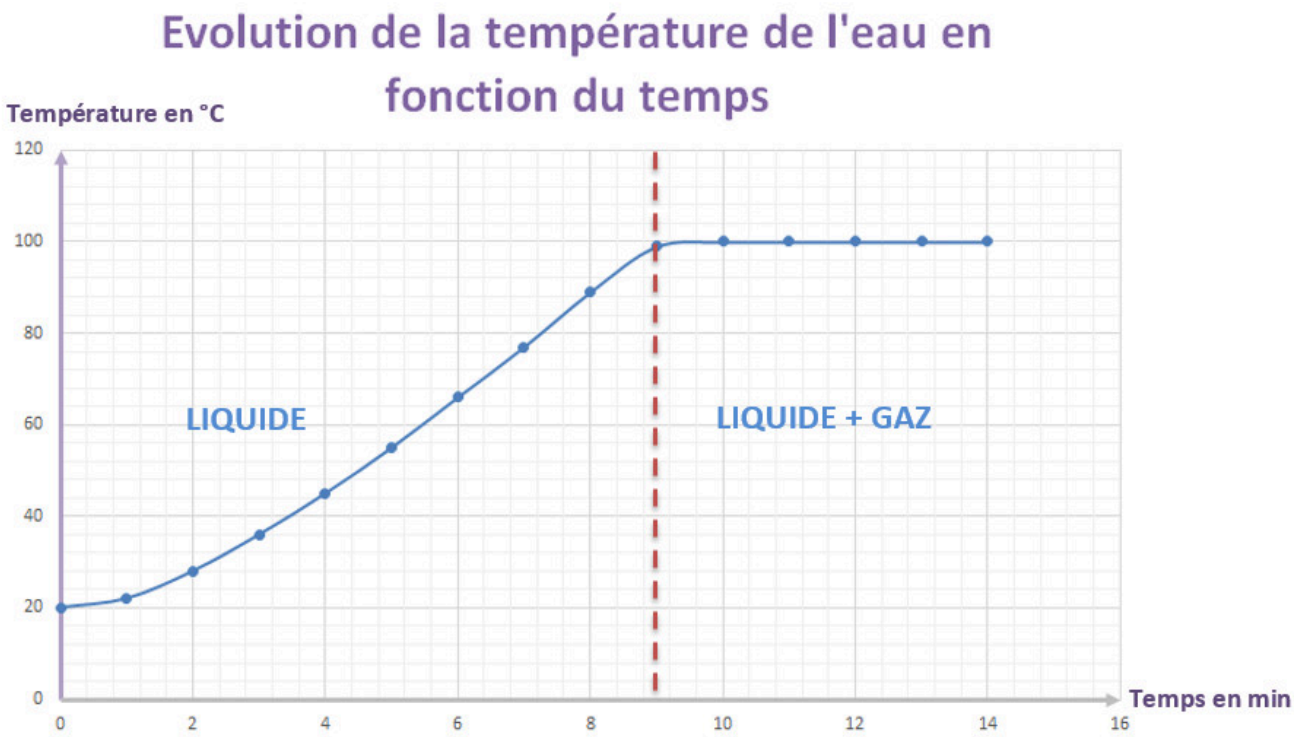
Exemple T = 20°C

II L'ébullition de l'eau

L'eau bout (passe de l'état liquide à gazeux) à 100°C

Tant qu'il reste de l'eau à l'état liquide, la température reste constante à 100°C : on parle de palier de température.

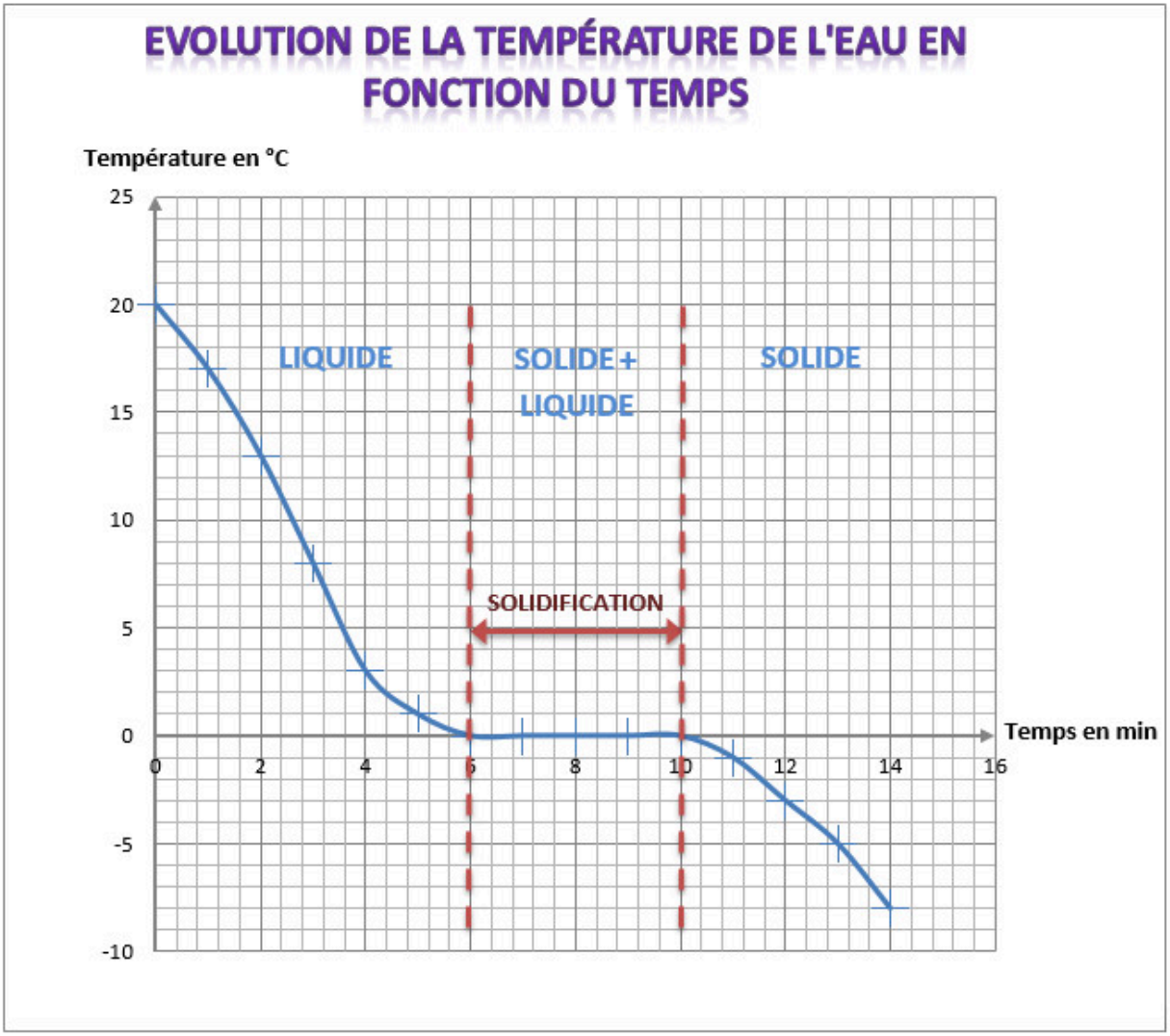
Remarque : Il y a un palier de température si la substance est pure. Si c'est un mélange, il n'y a pas de palier.



III La solidification de l’eau

L’eau se solidifie (devient solide) à 0°C.

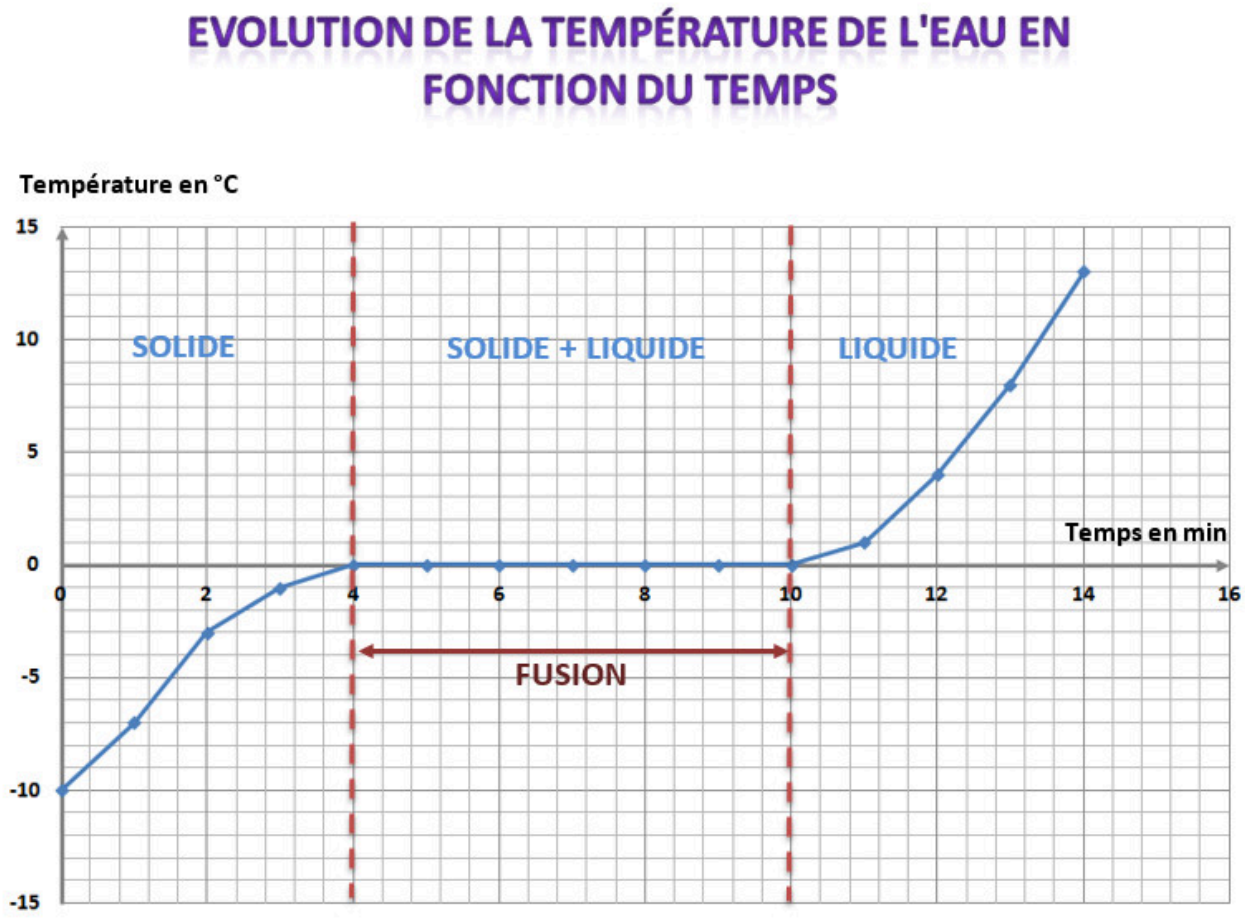
Tant que toute l’eau n’est pas devenue de la glace, la température reste à 0°C : c’est le palier de température.



IV Fusion de l’eau

La glace fond (devient liquide) à 0°C.

Tant que toute la glace n’est pas devenue de l’eau liquide, la température reste à 0°C : c’est le palier de température.



Remarque : Il n'ya que pour l'eau que les changements d'état ont lieu à 0°C et à 100°C. Si ce n'est pas le cas, ce n'est pas de l'eau.

6eme – S'entrainer sur les changements d'états

Commencer le QCM
Leçon précédente
Activité documentaire sur les états
Leçon suivante
Exercices sur les changements d'état