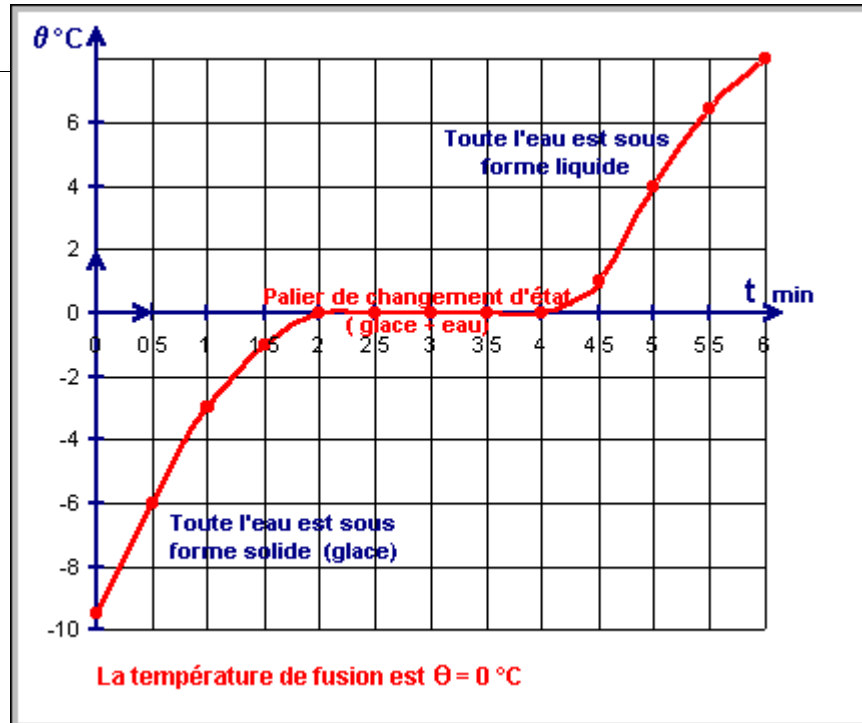


## CHANGEMENTS D'ÉTAT

### ÉTUDE LA FUSION

La fusion de la glace s'effectue à la température constante de  $0^{\circ}\text{C}$ . La courbe de fusion de l'eau présente un palier de  $0^{\circ}\text{C}$ .



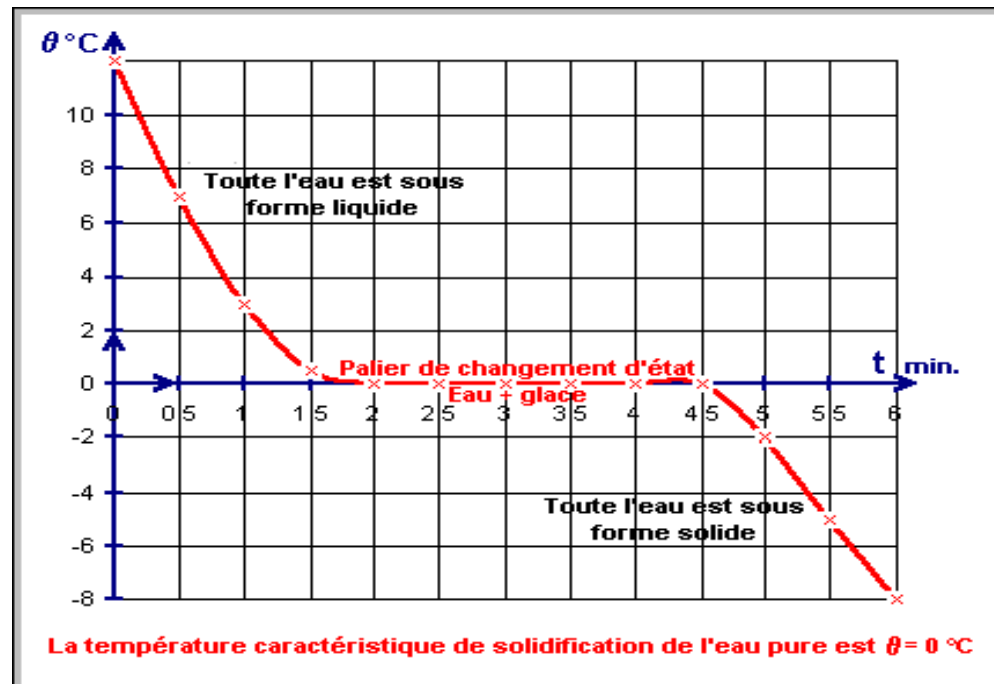
[http://www.c4h10.net/file.php/28/fusion\\_glace\\_corps\\_pur.swf](http://www.c4h10.net/file.php/28/fusion_glace_corps_pur.swf)

### ÉTUDE DE LA SOLIDIFICATION

Au cours de la solidification de l'eau, la température reste constante et égale à  $0^{\circ}\text{C}$ : c'est la température de solidification de l'eau.

L'eau salée, mélange de sel et d'eau, n'est pas un corps pur; sa courbe de solidification ne présente pas de palier.

Le changement d'état d'un corps pur s'effectue à température constante. Cette température permet d'identifier le corps pur.



[http://www.c4h10.net/file.php/28/solidification\\_corps\\_pur.swf](http://www.c4h10.net/file.php/28/solidification_corps_pur.swf)

## ÉTUDE DE L'EBULLITION

A la pression atmosphérique normale, l'ébullition de l'eau pure s'effectue à la température constante de 100°C.

Lorsqu'on diminue la pression atmosphérique de l'eau pure, la température d'ébullition de l'eau pure est inférieure à 100°C

