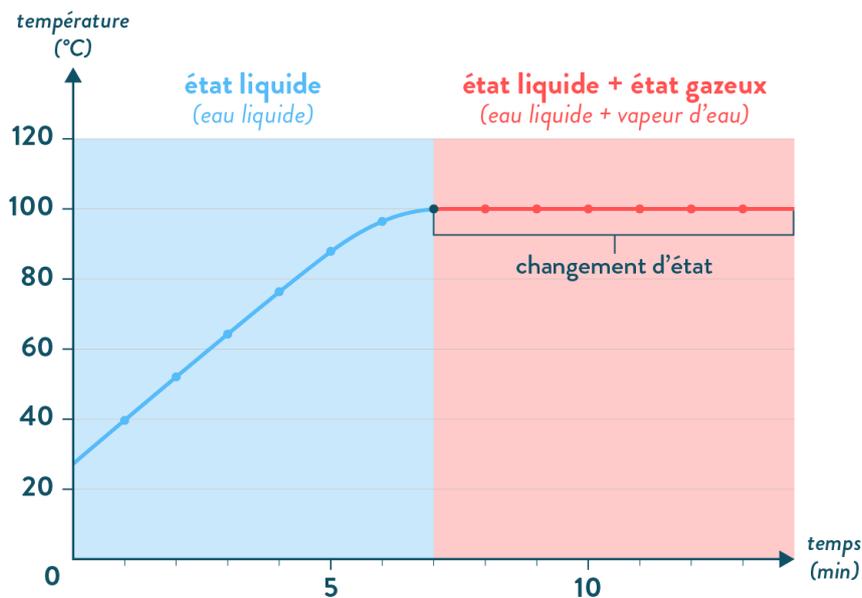




On reporte ensuite ces résultats sur un graphique :



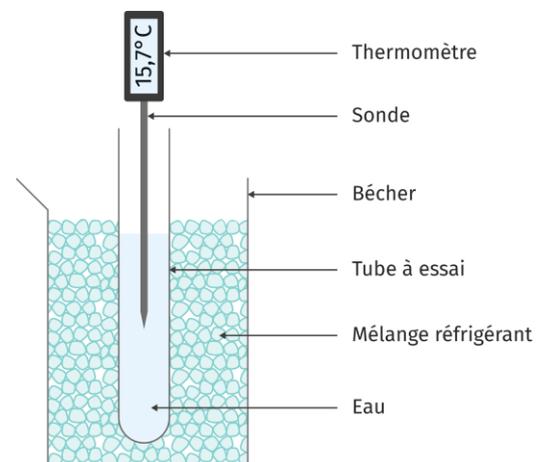
On observe que la température de l'eau pure monte jusqu'à 100°C. L'état de l'eau pure est liquide durant cette phase. Quand les 100°C sont atteints, de la vapeur d'eau se crée mais il reste tout de même de l'eau liquide. Les deux états subsistent le temps du changement d'état, et la température marque un palier.

Remarques :

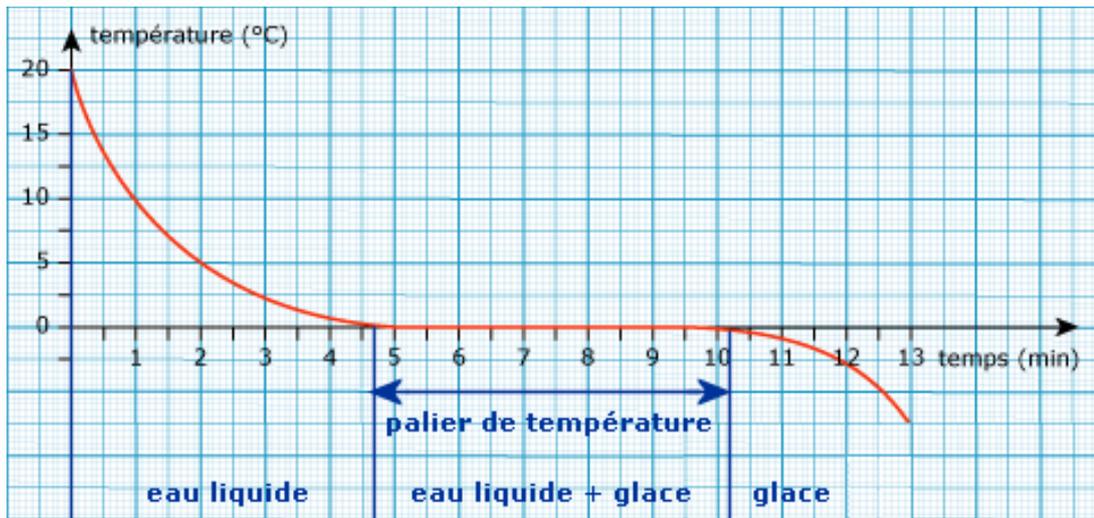
- La température de vaporisation dépend de la pression atmosphérique.
- Pour les mélanges, la température de vaporisation n'est pas constante et la courbe d'ébullition ne présente pas de palier de température.
- La vapeur d'eau se liquéfie aussi à la température de 100°C (passage de l'état gazeux à l'état liquide).

## 2- Solidification de l'eau pure

Pour observer ce changement d'état, on place de l'eau pure dans un mélange réfrigérant en mesurant chaque minute sa température.



On reporte ensuite ces résultats sur un graphique :

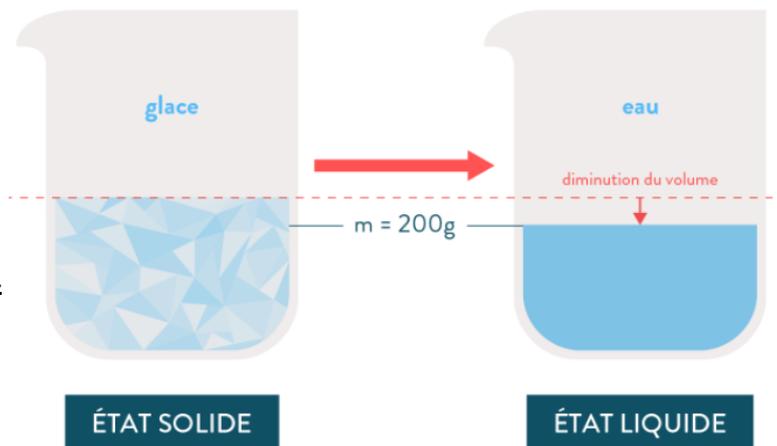


Remarques :

- La température de solidification dépend de la pression atmosphérique.
- Pour les mélanges (eau sucrée), la température de solidification n'est pas constante et la courbe ne présente pas de palier de température.
- La température de fusion de la glace est aussi de 0°C (passage de l'état solide à l'état liquide).

### III Evolution de la masse et du volume

On étudie ici la fusion de l'eau. Lorsque ce changement est terminé, on constate que la masse d'eau liquide est la même que la masse de glace initialement présente dans le bécher. En revanche, le volume occupé par l'eau liquide n'est pas le même que volume occupé par la glace.



La **masse reste la même** lors d'un changement d'état.

Le **volume change** lors d'un changement d'état puisque les molécules ne sont pas disposées de la même manière d'un état à un autre.