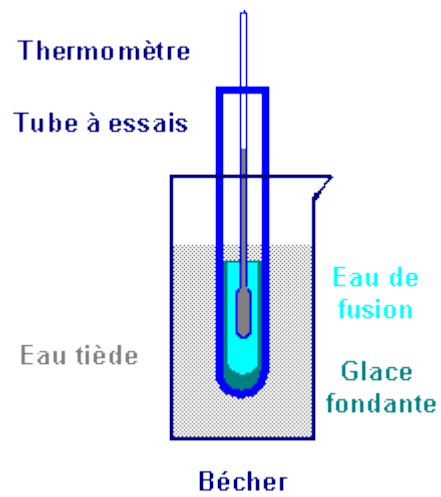


Fusion de la glace.

Fusion de la glace | TP informatisé | Conclusions

Fusion de la glace



L'étude se fait par groupe à l'aide du dispositif utilisé pour le précédent TP

Le tube à essais contient 10 mL d'eau gelée emprisonnant un clou est dans le réfrigérant.

Un fer à souder permet de retirer facilement le clou qui est remplacé par le thermomètre électronique.

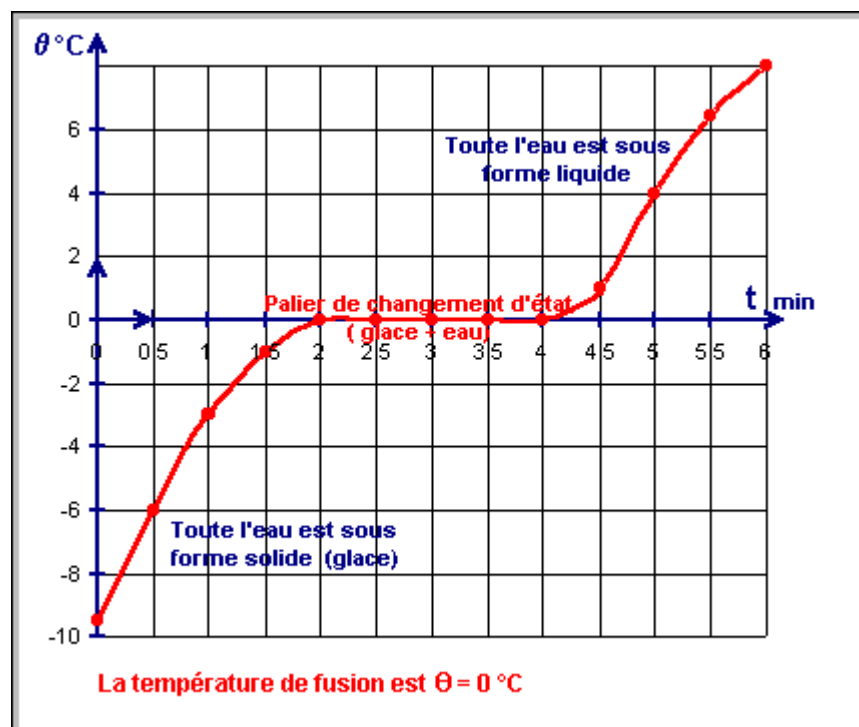
Noter la température initiale, date $t = 0$ s sur le tableau.

Le tube est plongé dans l'eau à température ambiante au moment où est déclenché le chronomètre.

La température relevée toutes les 30 s est consignée dans un tableau.

Son évolution sera étudiée sur le graphe correspondant aux résultats expérimentaux

t min.	θ °C
0	-9,5
0,5	-6
1	-3
1,5	-1
2	0
2,5	0
3	0
3,5	0
4	0
4,5	1
5	4
5,5	6,5
6	8



2. Conclusions

Ce qu'il faut retenir ...

- Tant que la température est négative toute l'eau est à l'état solide.(glace)
- La température reste constante dès qu'apparaît l'eau de fusion et tant qu'il reste de la glace. C'est le **palier de fusion**.
- La température recommence à monter jusqu'à l'équilibre thermique dès que toute l'eau est passé à l'état liquide.
- **La température caractéristique de changement d'état est $\theta = 0^\circ\text{C}$**

Vérification des acquis

