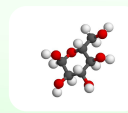


Ch 3

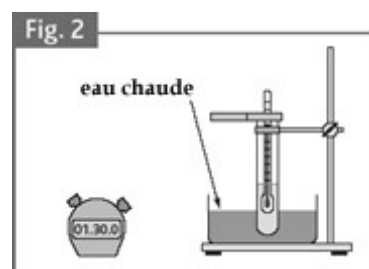
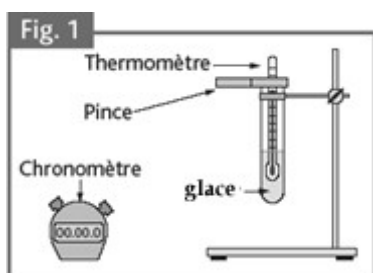
Changements d'état - Activité 1



La fusion de l'eau - Travaux Pratiques

D1-8	Passer d'un langage à un autre	NA	EA	A	Expert
D1-9	Utiliser et produire des représentations d'objets	NA	EA	A	Expert
D2-4	Mobiliser des outils numériques pour apprendre, échanger, communiquer	NA	EA	A	Expert

1. Expérience



Lien :

http://www.pccl.fr/physique_chimie_college_lycee/cinquieme/chimie/fusion_glace_corps_pur.htm

2. Résultats

Compléter les tableaux suivants en relevant les températures :

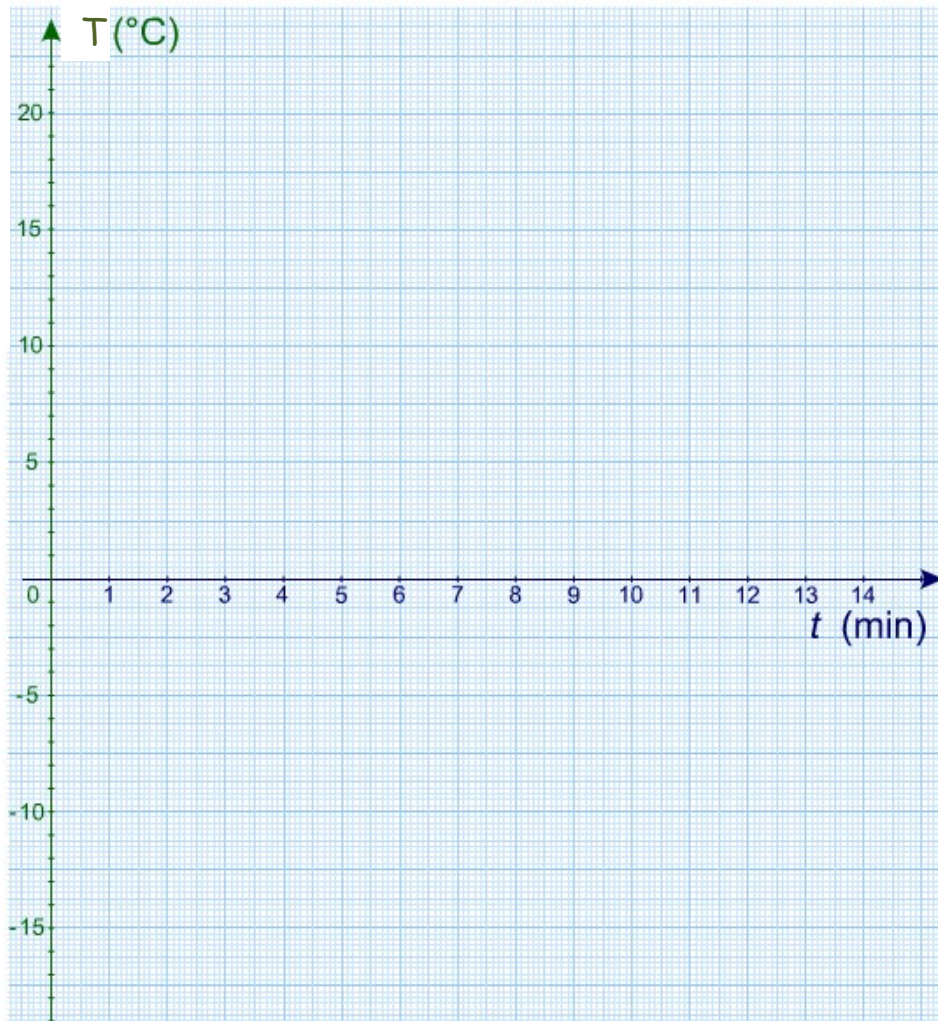
Temps	0s	1min	2min	3min	4min	5min	6min
Température (°C)							

Temps	7min	8min	9 min	10 min	11min	12min	13min
Température (°C)							

Temps	14min	15min
Température (°C)		

3. Interprétation

a. Placer les points sur la courbe sur l'ordinateur puis sur le graphique suivant :



b. Répondre aux questions suivantes :

1. Dans quel état se trouve l'eau lorsque la température est inférieure à $0\text{ }^{\circ}\text{C}$?

.....

2. Dans quels états se trouve l'eau pendant toute la durée où la température reste égale à $0\text{ }^{\circ}\text{C}$?

.....

3. Dans quel état se trouve l'eau lorsque la température est supérieure à $0\text{ }^{\circ}\text{C}$?

.....

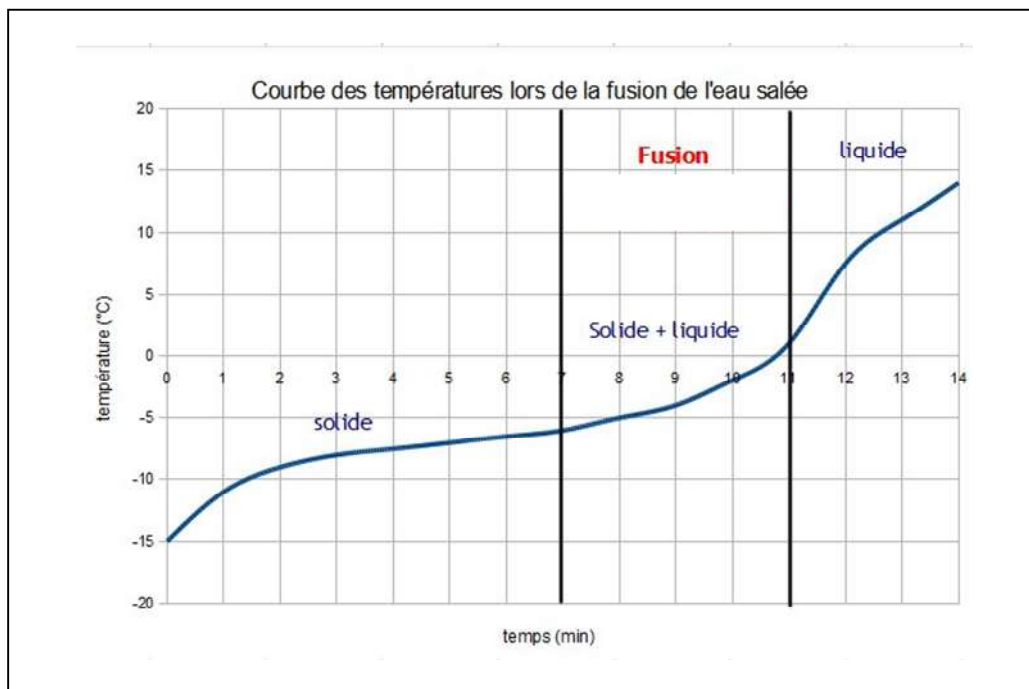
4. Rédigez votre conclusion en répondant à la question : « À quelle température la glace fond-elle ? »

.....

.....

.....

5. Quelle différence observez-vous avec la courbe de températures tracée lors de la fusion de l'eau salée ?



.....
.....
.....
.....
.....

À retenir :

Lors de la fusion de l'eau pure, l'eau se trouve à l'état et à l'état Pendant toute la durée du changement d'état, la température reste On dit qu'il y a un palier de température.

Lors de la fusion de l'eau salée, la température Il n'y a pas de