

Mélanges :

Mesurer des températures de changement d'état.

Relever l'évolution de la température au cours du temps lors du refroidissement ou de l'échauffement d'un corps et identifier les éventuels paliers de température lors des changements d'état.

Étude de la solidification de l'eau pure :

Lancez l'animation « **solidification de l'eau pure** » et effectuez les différentes opérations demandées.

À quelle température l'eau commence-t-elle à se solidifier ?

.....

Comment évolue la température de l'eau au cours de l'expérience ?

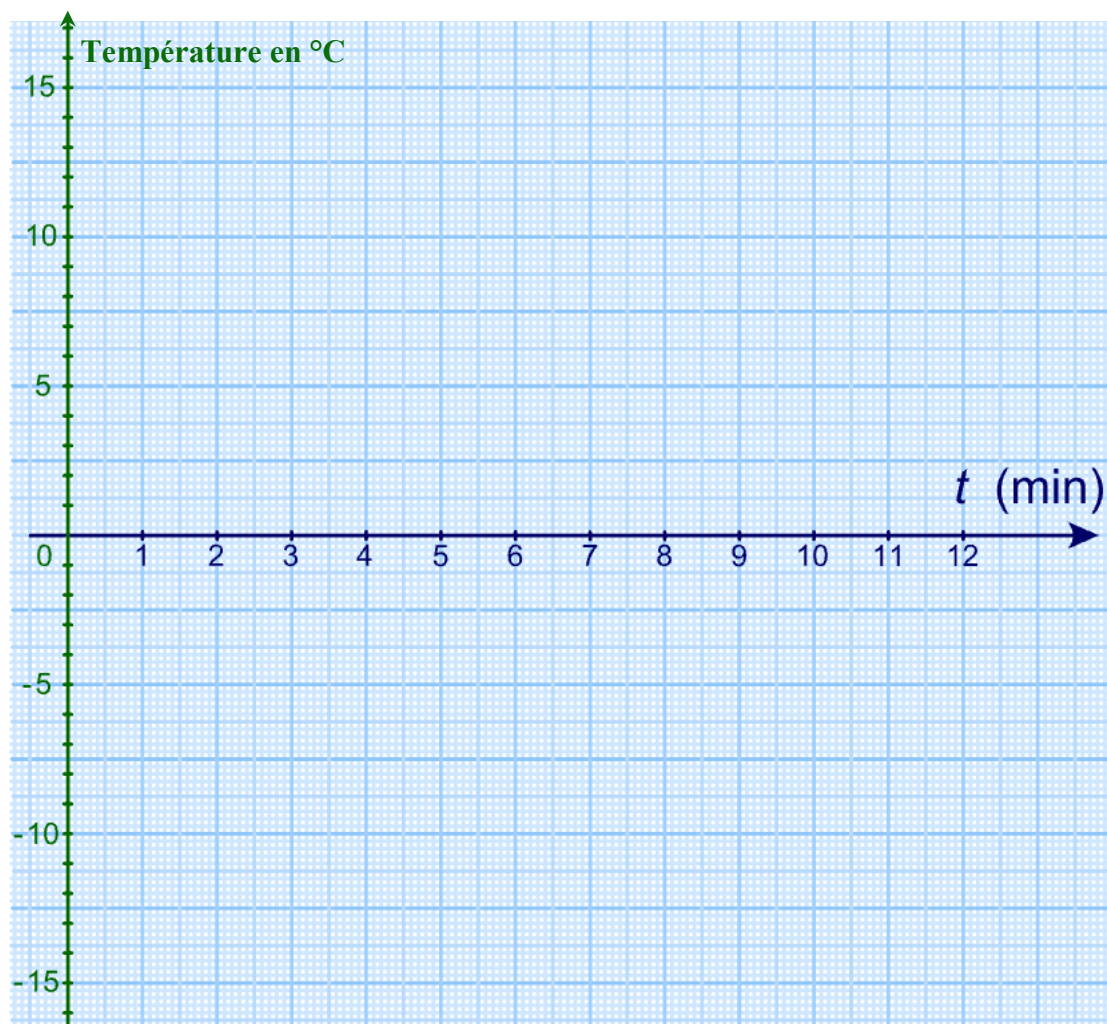
.....

Comment évolue la température de l'eau au cours de la solidification ?

.....

Complétez le tableau et le graphique ci-dessous :

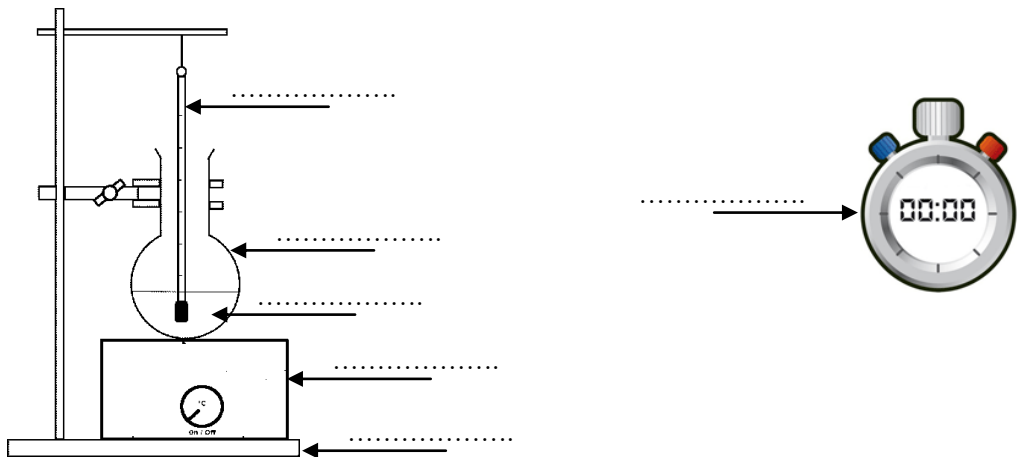
Temps en minutes	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Température en °C											



Étude de la vaporisation de l'eau pure :

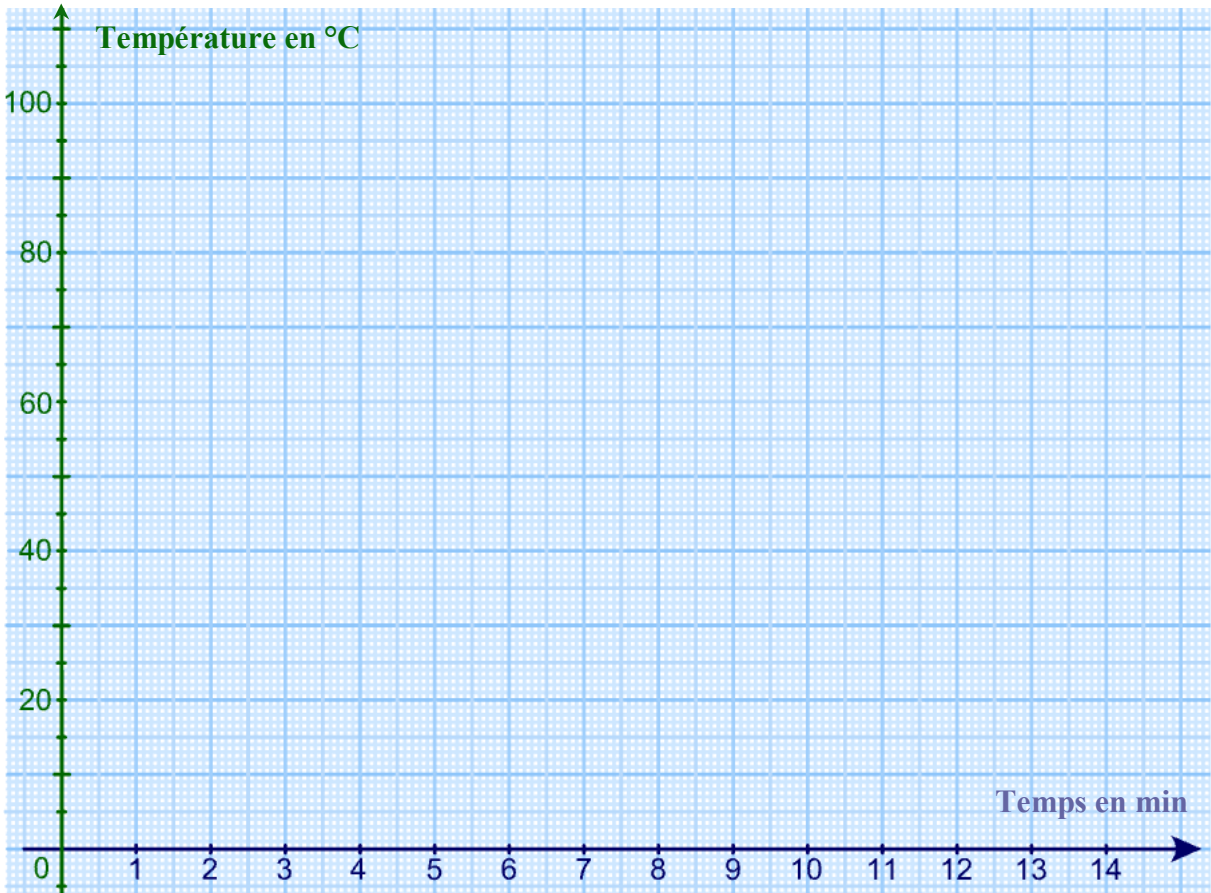
Lancez l'animation « vaporisation de l'eau pure » et effectuez les différentes opérations demandées.
Complétez la légende sur le schéma du dispositif avec les mots suivants :

Ballon, appareil de chauffage, thermomètre, potence, eau pure, chronomètre.



Complétez le tableau et le graphique ci-dessous :

Temps en minutes	0	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
Température en °C											



Conclusion :

Le changement d'état physique d'un **corps pur** se fait à température

La courbe présente alors un de température.

La **solidification** et la **fusion** de l'eau pure se font à °C.

La **vaporisation** et la **liquéfaction** de l'eau pure se font à °C.