

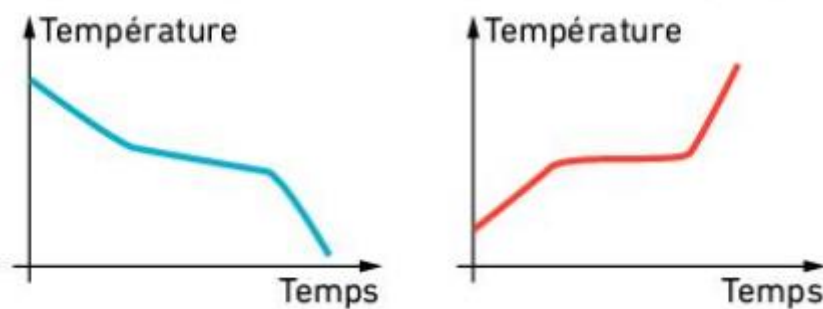
Objectif :

Caractériser les différents changements d'état d'un corps pur.

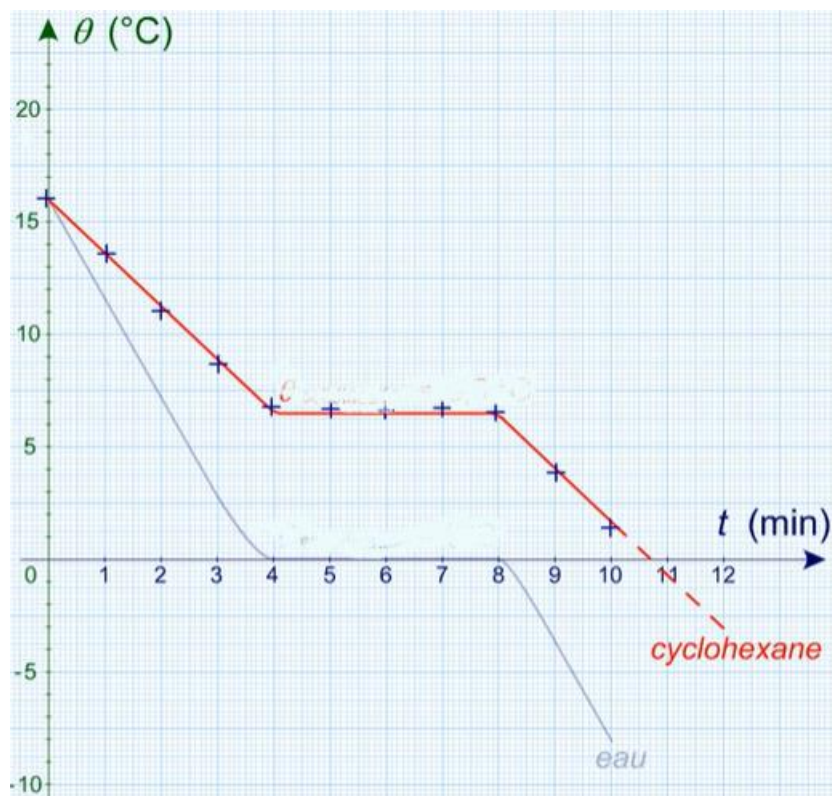
Identifier la température de changement d'état à partir d'un graphique.

Exercice préliminaire

On a représenté ci-dessous l'évolution de la température d'un corps pur et d'un mélange au cours du temps. Ces deux corps changent d'état physique.

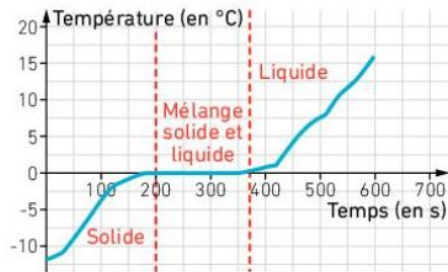
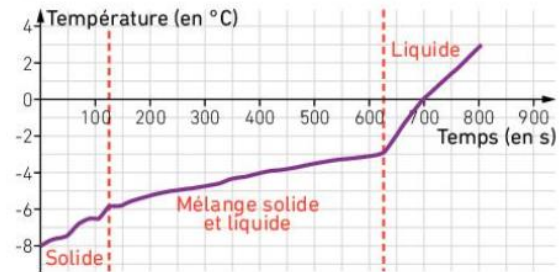


Identifier quel graphique correspond au changement d'état d'un corps pur.



Identifier la température de solidification du cyclohexane et de l'eau.

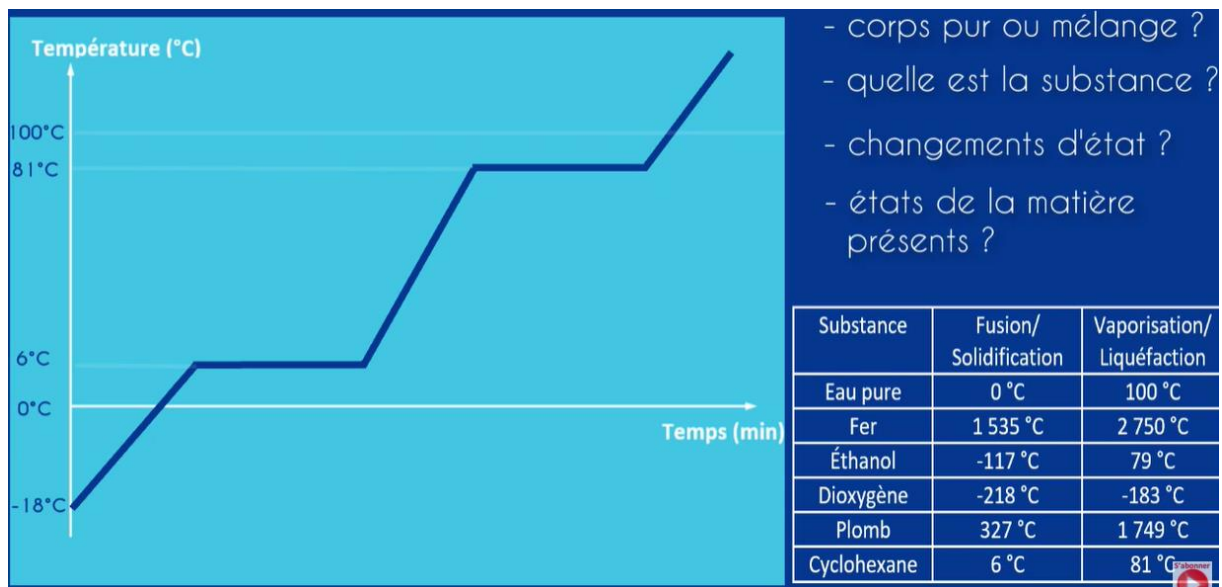
Exercice fusion de l'eau salée

Doc. 1 Évolution de la température de l'eau lors de la fusion**Doc. 2** Évolution de la température d'un mélange de 5 g de sel dans 100 mL d'eau lors de la fusion**Doc. 3** Température de fin de fusion de quelques mélanges d'eau et de sel

Masse de sel dans 100 mL d'eau (g)	1	2	5	10	15	20
Température de fin de fusion (°C)	-0,8	-1,3	-2,9	-5,4	-8,5	-12,6

- 1) Identifier quelle est la température de fusion de l'eau (Doc. 1)
- 2) Identifier quelle est la température de fin de fusion du mélange eau 100 mL + sel 5g (Doc. 3)
- 3) Vérifier la réponse à la question précédente par lecture graphique (Doc. 2)

Exercice identification espèce chimique



Thème 1 : Orga. et transf. de la matière	Chapitre 1B : Etat de la matière	Séance 2	4ième
--	----------------------------------	----------	-------