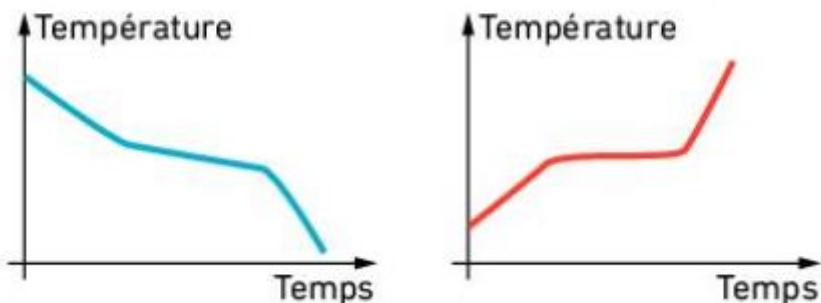
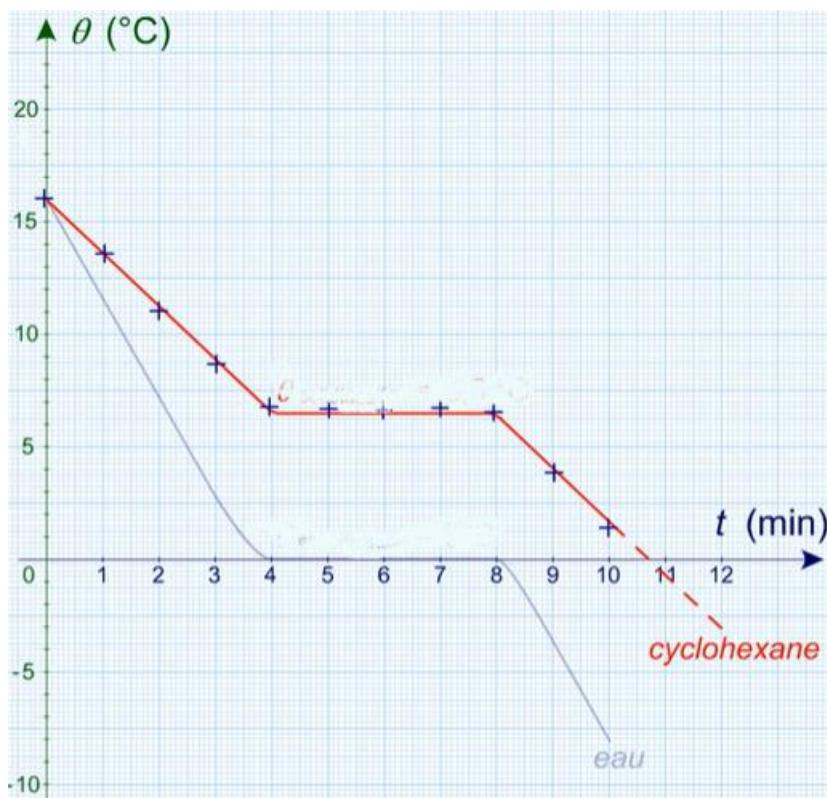


**Objectif :***Caractériser les différents changements d'état d'un corps pur.**Identifier la température de changement d'état à partir d'un graphique.***Exercice préliminaire**

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.

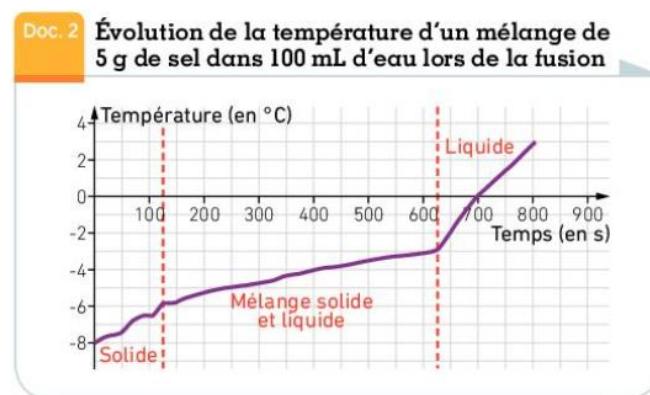
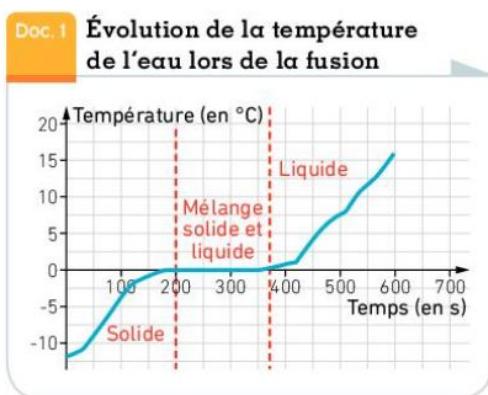


Identifier quel graphique correspond au changement d'état d'un corps pur.



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

## Exercice fusion de l'eau salée



**Doc. 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

