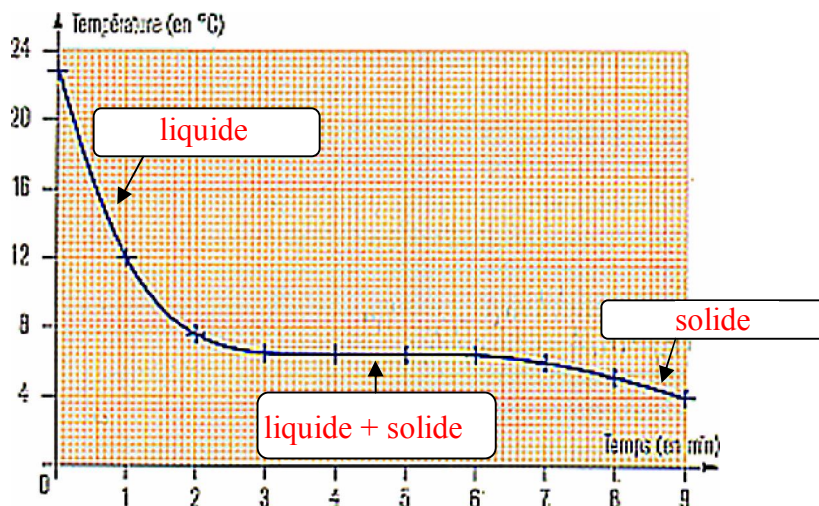


CH.7 LES CHANGEMENTS D'ÉTATS - activité 3 - CORRECTION



Solidification d'un autre corps pur : le cyclohexane.

Voici la courbe obtenue lors de la solidification du cyclohexane



En quoi cette courbe ressemble-t-elle à la courbe de solidification de l'eau ?

- La température diminue au cours du temps
- Il y a un palier de température



Sur la courbe, remplir les étiquettes correspondant aux différents états du cyclohexane lors de cette solidification.



A quelle température se solidifie le cyclohexane ? Le cyclohexane se solidifie à la température correspondant au palier c'est-à-dire environ 6°C

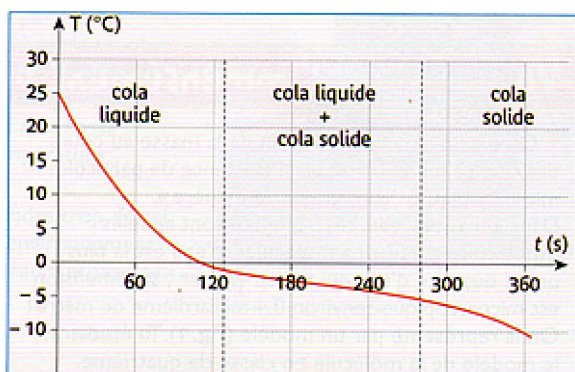


Est-ce la même température de solidification que pour l'eau ? Qu'en concluez-vous ?

L'eau se solidifie à 0°C ce qui n'est pas le cas du cyclohexane.

On en conclut que la température de changement d'état est propre à chaque corps pur.

2. solidification d'un mélange : le coca-cola.



En quoi cette courbe ne ressemble-t-elle pas à la courbe de solidification de l'eau ?

Cette courbe ne possède pas de palier de température.



Qu'en concluez-vous sur les changements d'état des mélanges ?

Contrairement aux corps purs, les mélanges ne se solidifient pas à température constante ; il n'y a pas de palier de température lors des changements d'état des mélanges.