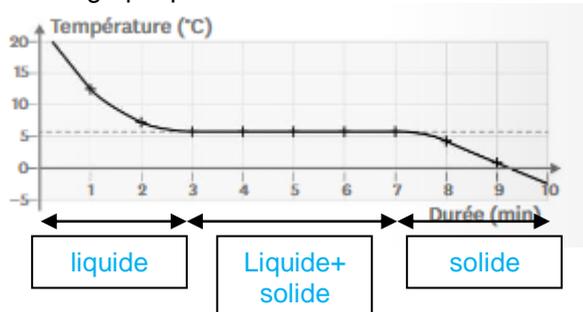


Correction

Ex 1

Voici le graphique de la solidification d'une substance inconnue.

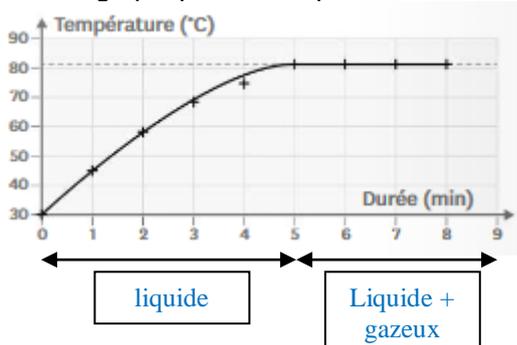


- 1) La substance inconnue est-elle un corps pur ou un mélange ? Justifier.
- 2) Comment évolue la température de la substance au cours du temps ?
- 3) A quel instant, le changement d'état commence-t-il ? Combien de temps dure-t-il ?
- 4) Indiquer les états physiques de la substance sur le graphique.

- 1) La substance inconnue est un corps pur car il y a un palier de température sur la courbe.
- 2) La température diminue, puis reste constante (stagne) et enfin, diminue à nouveau.
- 3) Le changement d'état (solidification) commence à 3 minutes (début du palier). Il dure 4 minutes (de 3 à 7 minutes = du début à la fin du palier).

Ex2

Voici le graphique de la vaporisation d'une substance inconnue.



- 1) La substance inconnue est-elle un corps pur ou un mélange ? Justifier.
- 2) Comment évolue la température de la substance au cours du temps ?
- 3) A quel instant, le changement d'état commence-t-il ?
- 4) Indiquer les états physiques de la substance sur le graphique.

- 1) La substance inconnue est un corps pur car il y a un palier de température sur la courbe.
- 2) La température augmente, puis reste constante (stagne).
- 3) Le changement d'état (vaporisation) commence à 5 minutes (début du palier).