

C2- Exploiter un graphique correction

1) Indiquer la valeur de la température lors du changement d'état.

Cas n°1 : $T = 0^{\circ}\text{C}$

Cas n°2 : $T = 4^{\circ}\text{C}$

Cas n°3 : $T = -1,8^{\circ}\text{C}$

Cas n°4 : $T = 100^{\circ}\text{C}$

2) Indiquer le nom du changement d'état étudié.

Cas n°1 : solidification

Cas n°2 : solidification

Cas n°3 : fusion

Cas n°4 : vaporisation

3) Préciser si le corps étudié est de l'eau pure ou non.

Cas n°1 : La température de solidification est égale à 0°C donc le corps pur étudié est de l'eau.

Cas n°2 : La température de solidification n'est pas égale à 0°C donc le corps pur étudié n'est pas de l'eau.

Cas n°3 : La température de fusion n'est pas égale à 0°C donc le corps pur étudié n'est pas de l'eau.

Cas n°4 : La température de vaporisation est égale à 0°C donc le corps pur étudié est de l'eau.

Remarque : Tous les corps étudiés sont des corps purs car les courbes de changement d'état présentent des paliers.