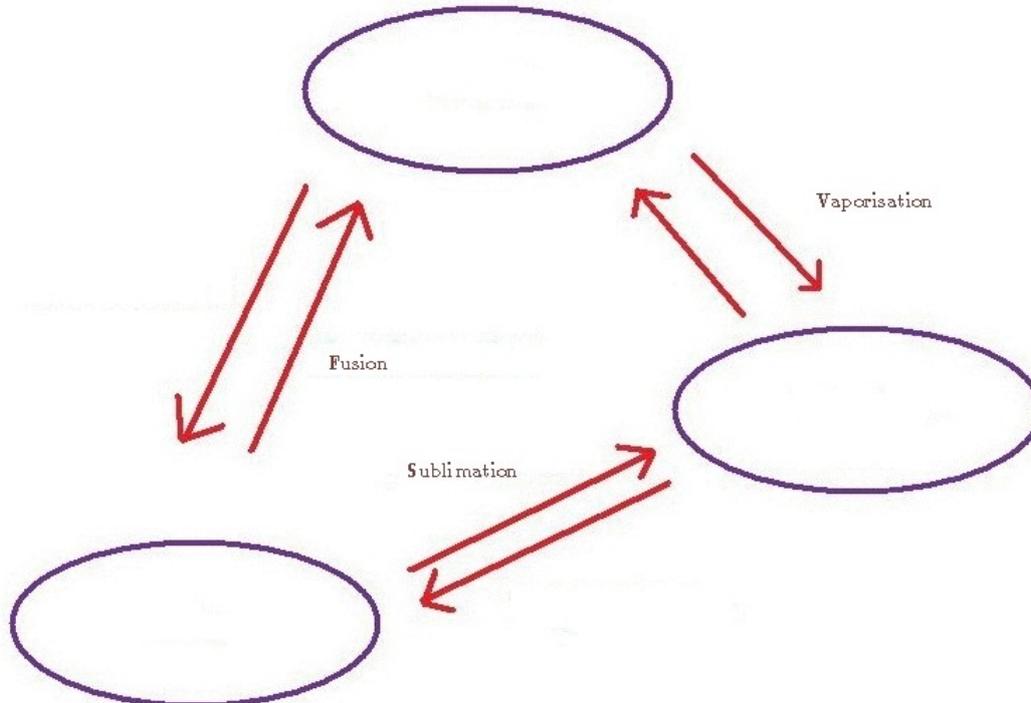


Placer les états de la matière ainsi que les changements d'états manquants



Associer à l'aide d'un flèche les transformations et les changements de phase.

liquéfaction
fusion
solidification

liquide -> solide
gaz -> liquide
solide -> liquide

Répondez à chaque question d'une première série, validez, puis répondez aux questions de la seconde série.

1 : La fusion peut être schématisée par:

- A. liquide → gaz
- B. gaz → solide
- C. solide → liquide

2 : Un liquide devient un gaz, c'est:

- A. la fusion
- B. la vaporisation
- C. la sublimation

3 : Un gaz devient liquide, c'est:

- A. la solidification
- B. la sublimation
- C. la liquéfaction

4 : La sublimation peut être schématisée par:

- A. solide → gaz
- B. liquide → gaz
- C. gaz → solide

5 : La liquéfaction peut être schématisée par:

- A. gaz → liquide
- B. solide → gaz
- C. liquide → gaz

Le changement de l'état solide vers l'état liquide se nomme la

- solidification
- fusion
- vaporisation
- condensation

Le changement de l'état gazeux vers l'état liquide se nomme la

- fusion
- condensation
- solidification
- vaporisation

La température de fusion de l'eau dans les condition normales de température et pression est de

- 0 °C
- 100 °C
- 273K
- 373K
- 100K

On chauffe un corps pur à l'état solide en relevant la température toutes les minutes.

A 6,5 °C la température reste constante 4 minutes puis recommence à monter.

On peut dire :

- La température de 6,5 °C est sa température de fusion.
- Le corps est liquide depuis 0 °C .
- Le solide s'est liquéfié puis est redevenu solide et c'est pourquoi la température remonte.

La température de fusion d'un corps pur est

- égale à sa température de solidification.
- égale à sa température de condensation.
- est différente de sa température de solidification
- est différente de sa température de condensation.

Une courbe de température en fonction du temps présente un palier de température à 80 °C.

On peut dire :

- La température a atteint son maximum.
- Cela ne veut rien dire sans observation du corps chimique.
- Il y a un changement d'état au moment du palier et on peut affirmer que le corps est un mélange.
- Il y a un changement d'état et on peut affirmer que le corps est pur.

Le volume de l'eau solide est

- inférieur à la même quantité d'eau à l'état liquide.
- égal à la même quantité d'eau à l'état liquide.

- supérieur à la même quantité d'eau à l'état liquide.

Le changement d'état d'un corps pur se caractérise par :

- une température constante, un volume constant et une masse constante.
- une température constante, une masse constante et un volume différent.
- une température constante, un volume constant et une masse différente.
- une température constante, un volume différent et une masse différente.

Le changement d'état d'un mélange se caractérise par :

- une température constante, un volume différent et une masse constante.
- une température qui varie toujours, une masse constante et un volume différent.
- une température qui varie, un volume constant et une masse différente.
- une température qui varie, un volume différent et une masse différente.

La matière à l'état solide, liquide et gazeuse est

- Compacte et désordonnée pour les solides; compact et ordonnée pour les liquides et dispersée et désordonnée pour les gaz.
- Compacte et ordonnée pour les solides; dispersée et désordonnée pour les liquides et dispersée et désordonnée pour les gaz.
- Compacte et ordonnée pour les solides; compact et désordonnée pour les liquides et dispersée et désordonnée pour les gaz.
- Compacte et ordonnée pour les solides; compact et désordonnée pour les liquides les gaz