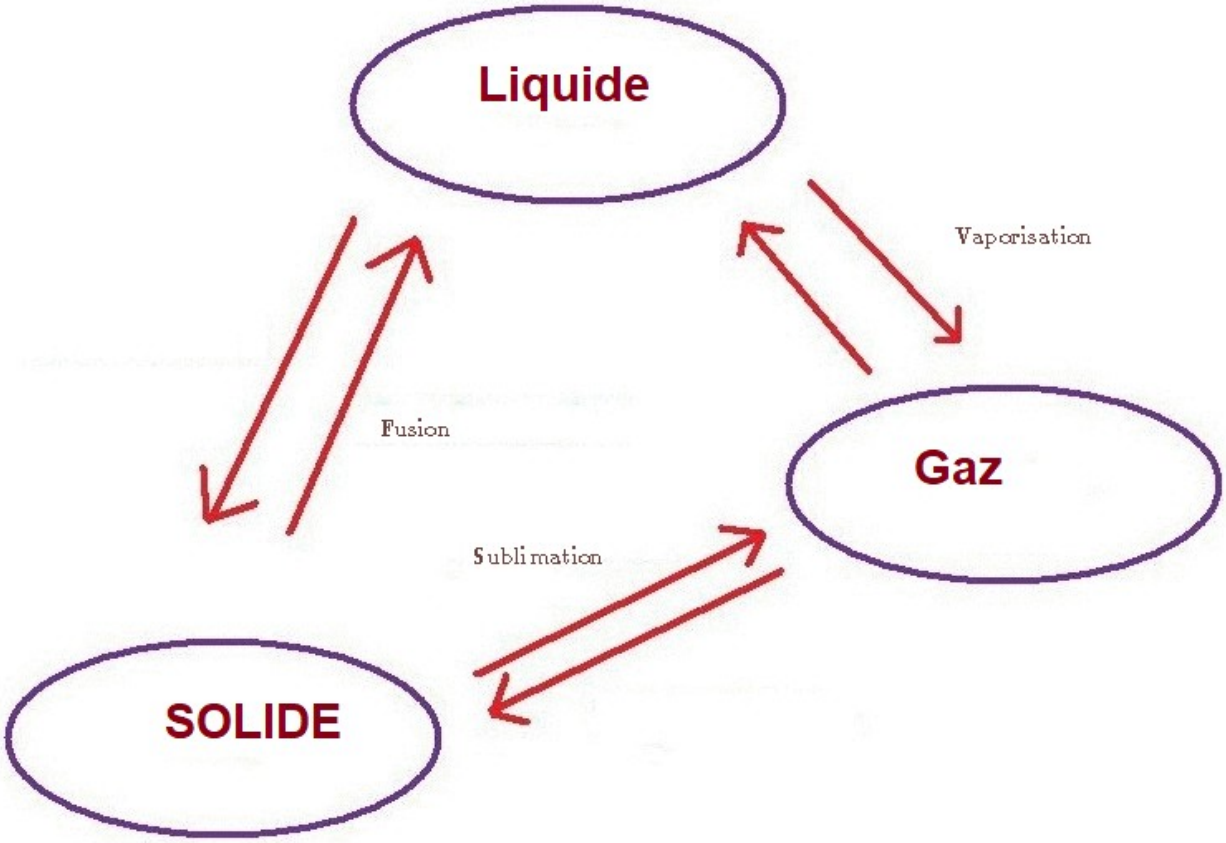
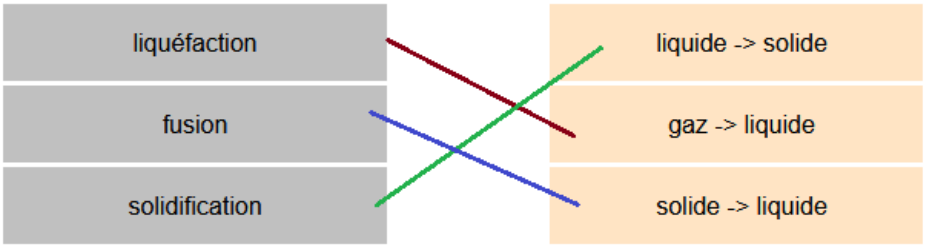
Fiche N°7-2
Transferts Thermiques

QCM Changement d'état

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.



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

Fiche N°7-2
Transferts Thermiques

QCM Changement d'état

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 conditions 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.**

Fiche N°7-2
Transferts Thermiques

QCM Changement d'état

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