

1<sup>er</sup> Trimestre | 2025 – 2026 |  $4^e$ SPC  $\rightarrow$  Quatrième feuille

NOM:			

- 1. Changements d'états physiques
- 1.1. Le cycle de l'eau
- 2. Classification de la matière

PRÉNOM : \_\_\_\_\_ TOTAL : \_\_\_\_\_

## Attention : pour chaque question, une seule réponse est correcte

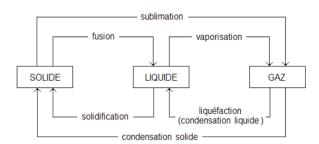
## CHANGEMENTS D'ÉTATS PHYSIQUES ET CLASSIFICATION DE LA MATIÈRE, Semaine 9

1. Changements d'états physiques (\_\_\_\_\_/9) points

Tous les corps purs peuvent exister sous trois formes : solide, liquide ou gaz.

**EXERCICE I** 

6 questions, 1,5 points par la bonne réponse



# Complétez les phrases suivantes en tenant compte du diagramme des transformations physiques

- 1) Lorsqu'un glaçon passe de l'état solide à l'état liquide, le phénomène correspondant est appelé
  - A) Fusion
  - C) Sublimation
  - D) Liquéfaction
  - B) Solidification
  - E) Condensation solide

- 2) Lorsqu'un corps passe directement de l'état solide à l'état gazeux, sans passer par l'état liquide, ce phénomène est appelé
  - A) Fusion
  - B) Sublimation
  - C) Liquéfaction
  - D) Solidification
  - E) Condensation solide

3) Le passage d'un corps de l'état liquide à l'état gazeux est appelé	<b>4)</b> Le passage d'un corps de l'état liquide à l'état solide est appelé
A) Fusion	A) Fusion
B) Vaporisation	B) Sublimation
C) Sublimation	C) Liquéfaction
D) Liquéfaction	D) Solidification
E) Condensation solide	E) Condensation solide
5) Le passage d'un corps de l'état gazeux à l'état liquide	6) Le passage direct d'un corps de l'état gazeux à l'état
est appelé	solide, sans passer par l'état liquide, est appelé
A) Fusion	A) Fusion
B) Sublimation	B) Sublimation
C) Liquéfaction	C) Liquéfaction
D) Solidification	D) Solidification

1.1. Le cycle de l'eau, ou cycle hydrologique

\_\_\_\_\_/ 6,5) points

L'eau sur Terre circule en permanence entre les océans, l'atmosphère, les continents et les glaces polaires, grâce à l'énergie fournie par le Soleil. Ce mouvement continu est appelé cycle de l'eau ou cycle hydrologique.

### **EXERCICE I**

5 questions, 1,3 points par la bonne réponse

Répondez aux questions en tenant compte de la théorie énoncée sur le cycle de l'eau				
7) Lors de l'évaporation de l'eau des océans vers l'atmosphère, le changement d'état correspondant est  A) Fusion  B) Sublimation	8) La formation des nuages à partir de la vapeur d'eau atmosphérique correspond au changement d'état appelé  A) Fusion  B) Sublimation			
C) Vaporisation	C) Liquéfaction			
D) Solidification E) Condensation solide	D) Solidification E) Condensation solide			

9) La formation du givre directement à partir de la 10) La fonte des neiges et des glaciers au printemps est vapeur d'eau, par temps très froid, est un exemple de due au phénomène physique suivant A) Fusion A) Fusion B) Sublimation B) Sublimation C) Liquéfaction C) Liquéfaction D) Solidification D) Solidification E) Condensation solide E) Condensation solide 11) Dans certaines régions très froides, la neige peut passer directement à l'état gazeux sans fondre au préalable. Ce phénomène correspond à A) Fusion B) Sublimation C) Liquéfaction D) Solidification E) Condensation solide

2. Classification de la matière – Corps purs et mélanges

\_\_\_\_\_/ 4,5) points

Un corps pur ne contient qu'une seule substance chimique. À l'échelle microscopique, les particules qui le constituent sont toutes identiques. Un mélange se forme lorsque plusieurs substances chimiques sont mises en présence sans qu'il y ait de modification de leur nature ni de leur état physique. À l'échelle microscopique, les particules qui composent un mélange sont donc différentes. Si l'on peut distinguer les différentes substances à l'œil nu, le mélange est dit hétérogène ; dans le cas contraire, il est dit homogène.

#### **EXERCICE I**

3 questions, 1,5 points par la bonne réponse

Répondez aux questions en tenant compte de la théorie énoncée sur la classification de la matière						
<b>12)</b> L'eau utilisée au laboratoire (appelée eau distillée) est un corps pur, contrairement à la substance suivante	<b>13)</b> L'eau sucrée est un mélange homogène, contrairement à la substance suivante  A) L'air					
A) L'air	B) Le sirop					
B) Le fer	C) Le vinaigre					
C) Diamant	D) L'huile et l'eau					
D) Sel de table	E) L'eau de robinet					
E) Le dioxyde de carbone	,					

