

1^{er} 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

RÉNOM : TOTA	ГАL :
--------------	-------

Attention : pour chaque question, une seule réponse est correcte

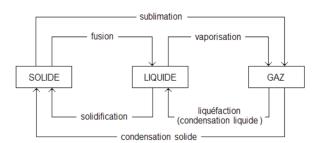
CHANGEMENTS D'ÉTATS PHYSIQUES ET CLASSIFICATION DE LA MATIÈRE, Semaine 9

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	4) 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		
E) Condensation solide	E) Condensation solide		

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 8) La formation des nuages à partir de la vapeur d'eau atmosphérique correspond au changement d'état l'atmosphère, le changement d'état correspondant est appelé A) Fusion A) Fusion B) Sublimation B) Sublimation C) Vaporisation C) Liquéfaction D) Solidification D) Solidification E) Condensation solide 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 pas	sser directement à l'état gazeux sans fondre au préalable.			
Ce phénomène correspond à				
A) Fusio	on			
B) Sublimation				
C) Liquéfaction				
D) Solidification				
E) Conc	densation 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				

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 12) L'eau utilisée au laboratoire (appelée eau distillée) est un corps pur, contrairement à la substance suivante A) L'air B) Le fer C) Diamant D) Sel de table E) Le dioxyde de carbone 13) L'eau sucrée est un mélange homogène, contrairement à la substance suivante A) L'air B) Le sirop C) Le vinaigre D) L'huile et l'eau E) L'eau de robinet

14) L'eau boueuse est un mélange hétérogène, contrairement à la substance suivante

A) Le fer

B) L'huile et l'eau

C) Le sable et l'eau

D) Le jus d'orange avec pulpe

E) Le lait avec une couche de crème

