

<p>LYCÉE FRANÇAIS</p> <p>LOUIS PASTEUR</p> <p>BOGOTA - COLOMBIE</p> <p>1^{er} Trimestre 2025 – 2026 4^e</p> <p>SPC → Quatrième feuille</p>	<p>NOM : _____</p> <p>PRÉNOM : _____</p>	<p>1. Changements d'états physiques</p> <p>1.1. Le cycle de l'eau</p> <p>2. Classification de la matière</p> <p>TOTAL : _____</p>
---	--	---

Attention : pour chaque question, une seule réponse est correcte

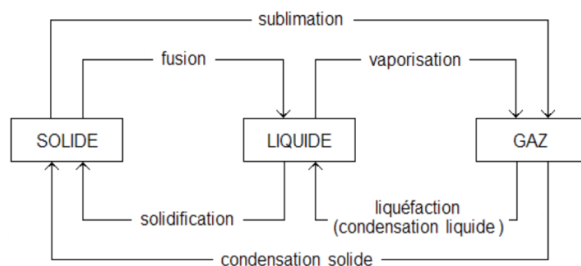
CHANGEMENTS D'ÉTATS PHYSIQUES ET CLASSIFICATION DE LA MATIÈRE, Semaine 9

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	
<p>1) Lorsqu'un glaçon passe de l'état solide à l'état liquide, le phénomène correspondant est appelé</p> <p>A) Fusion</p> <p>B) Sublimation</p> <p>C) Liquéfaction</p> <p>D) Solidification</p> <p>E) Condensation solide</p>	<p>2) Lorsqu'un corps passe directement de l'état solide à l'état gazeux, sans passer par l'état liquide, ce phénomène est appelé</p> <p>A) Fusion</p> <p>B) Sublimation</p> <p>C) Liquéfaction</p> <p>D) Solidification</p> <p>E) Condensation solide</p>

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

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	
<p>7) Lors de l'évaporation de l'eau des océans vers l'atmosphère, le changement d'état correspondant est</p> <p>A) Fusion</p> <p>B) Sublimation</p> <p>C) Vaporisation</p> <p>D) Solidification</p> <p>E) Condensation solide</p>	<p>8) La formation des nuages à partir de la vapeur d'eau atmosphérique correspond au changement d'état appelé</p> <p>A) Fusion</p> <p>B) Sublimation</p> <p>C) Liquéfaction</p> <p>D) Solidification</p> <p>E) Condensation solide</p>

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

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

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

Name			
Date		Period	

A B C D E	A B C D E
1 ○ ○ ○ ○ ○	11 ○ ○ ○ ○ ○
2 ○ ○ ○ ○ ○	12 ○ ○ ○ ○ ○
3 ○ ○ ○ ○ ○	13 ○ ○ ○ ○ ○
4 ○ ○ ○ ○ ○	14 ○ ○ ○ ○ ○
5 ○ ○ ○ ○ ○	15 ○ ○ ○ ○ ○
6 ○ ○ ○ ○ ○	16 ○ ○ ○ ○ ○
7 ○ ○ ○ ○ ○	17 ○ ○ ○ ○ ○
8 ○ ○ ○ ○ ○	18 ○ ○ ○ ○ ○
9 ○ ○ ○ ○ ○	19 ○ ○ ○ ○ ○
10 ○ ○ ○ ○ ○	20 ○ ○ ○ ○ ○

Test Version: A ○ B ○ C ○ D ○

Get this form and more at: **ZipGrade.com**

Copyright © 2015 ZipGrade, Inc. All rights reserved. This work is licensed under a Creative Commons Attribution-NonCommercial 4.0 International License.