

LYCÉE FRANÇAIS LOUIS PASTEUR BOGOTA - COLOMBIE 2 ^e Trimestre 2025 – 2026 5 ^e SPC → Deuxième feuille	NOM : _____	Évaluation de fin de chapitre
	PRÉNOM : _____	TOTAL : _____

Évaluation de fin de chapitre – Semaine 23

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

I. Représentation graphique des conversions d'énergie	1,5/20	Deux points
---	--------	-------------

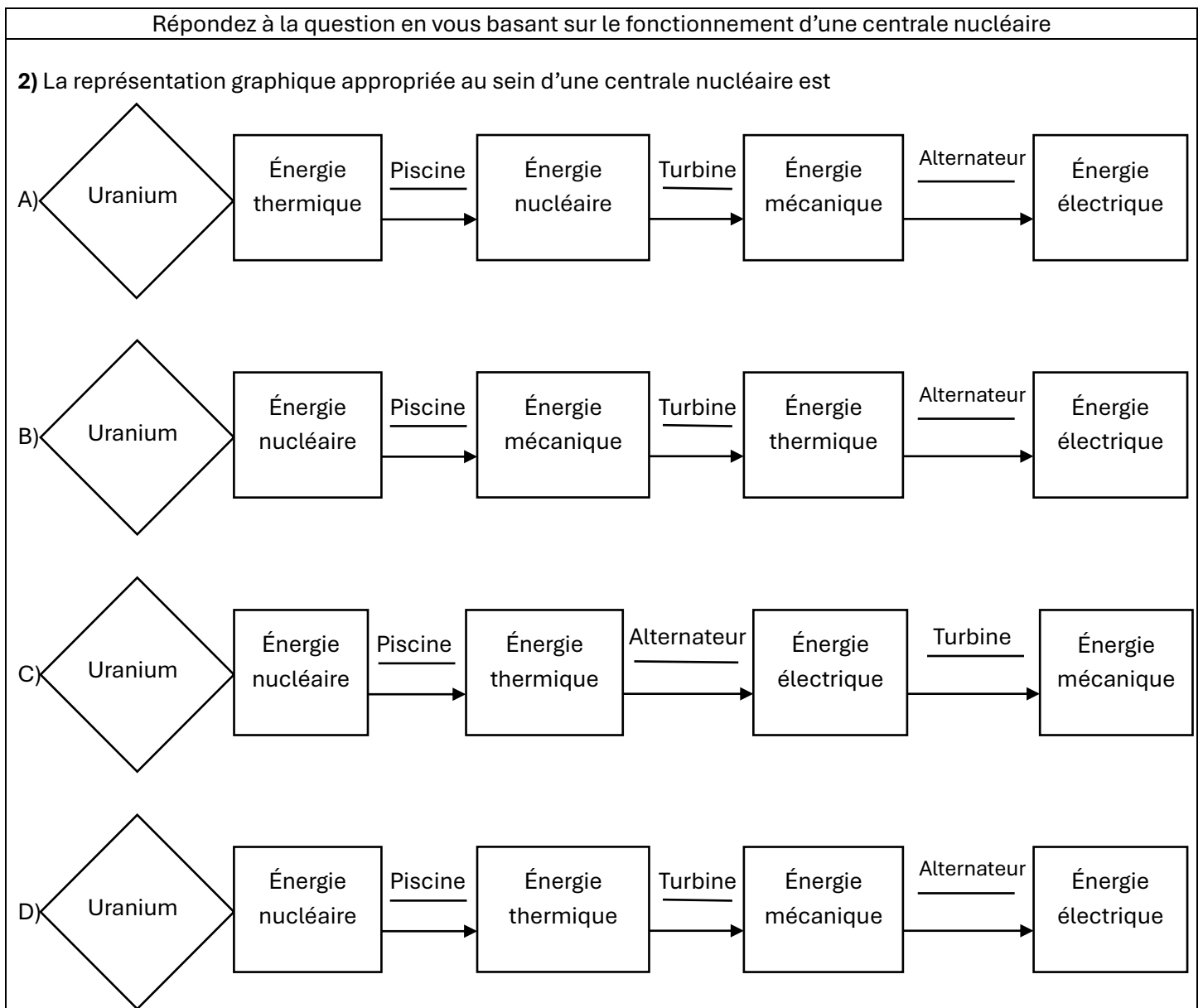
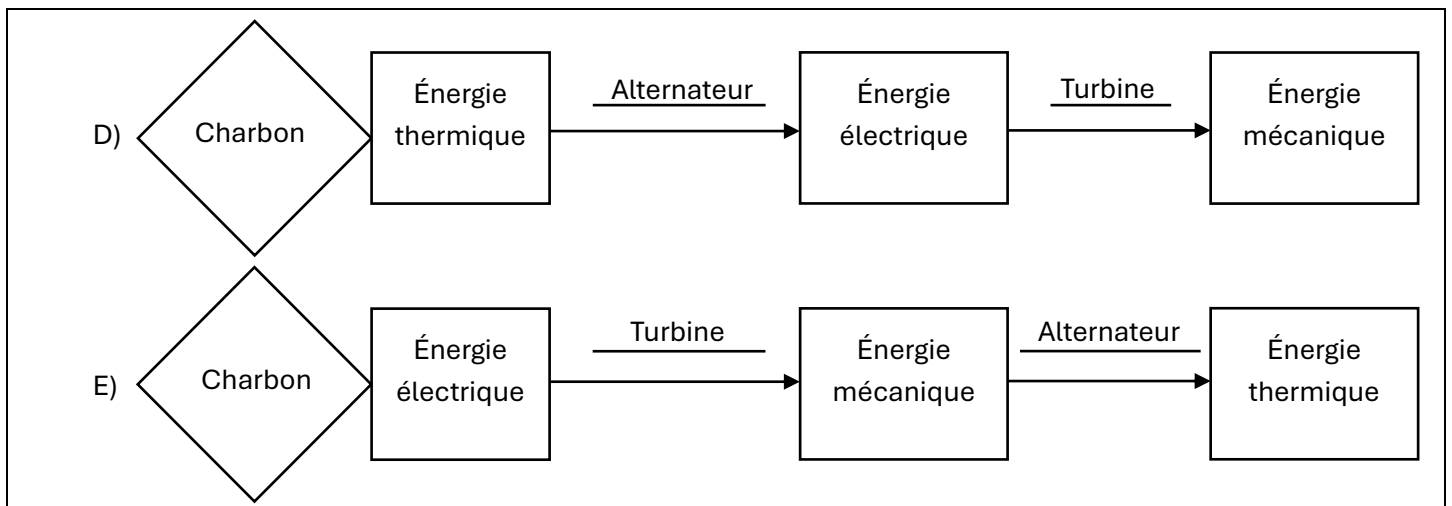
Répondez à la question en vous basant sur le fonctionnement d'une centrale thermique à charbon

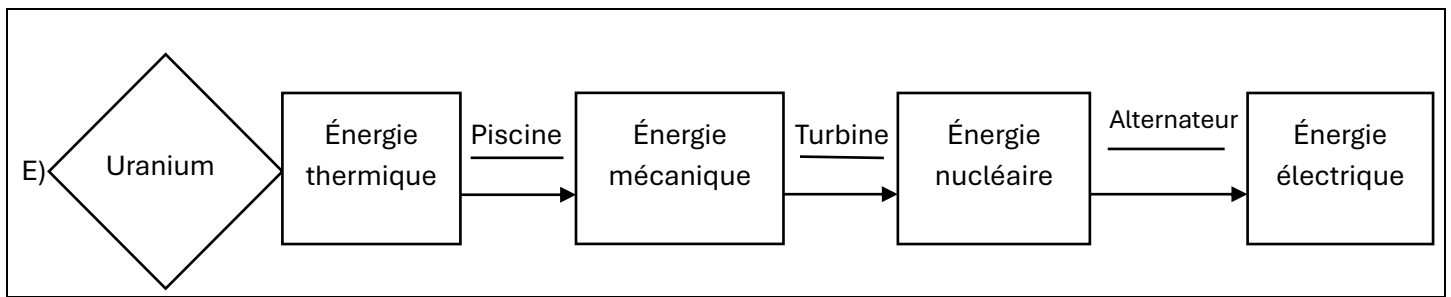
1) La représentation graphique appropriée au sein d'une centrale thermique à charbon est

A)

B)

C)





II. Les états physiques de la matière	1/20	Six points
---------------------------------------	------	------------

Répondez à partir de la définition des états physiques de la matière	
<p>3) L'état de la matière décrit par : « les entités chimiques se touchent et sont fortement liées entre elles. Elles sont immobiles. C'est un état condensé et ordonné » est</p> <p>A) État gazeux — Aspect macroscopique B) État liquide — Aspect microscopique C) État liquide — Aspect macroscopique D) État solide — Aspect microscopique E) État solide — Aspect macroscopique</p>	<p>4) L'état de la matière décrit par : « n'ont pas de forme propre, sont compressibles et expansibles » est</p> <p>A) État gazeux — Aspect microscopique B) État gazeux — Aspect macroscopique C) État liquide — Aspect microscopique D) État liquide — Aspect macroscopique E) État solide — Aspect macroscopique</p>
<p>5) L'état de la matière décrit par : « les entités chimiques se touchent et sont faiblement liées entre elles. Elles sont en mouvement incessant les unes par rapport aux autres. C'est un état condensé et désordonné » est</p> <p>A) État gazeux — Aspect microscopique B) État gazeux — Aspect macroscopique C) État liquide — Aspect microscopique D) État liquide — Aspect macroscopique E) État solide — Aspect macroscopique</p>	<p>6) L'état de la matière décrit par : « ont une forme propre et sont incompressibles » est</p> <p>A) État gazeux — Aspect macroscopique B) État liquide — Aspect microscopique C) État liquide — Aspect macroscopique D) État solide — Aspect microscopique E) État solide — Aspect macroscopique</p>

<p>7) L'état de la matière décrit par : « n'ont pas de forme propre et sont incompressibles » est</p> <p>A) État gazeux — Aspect microscopique</p> <p>B) État gazeux — Aspect macroscopique</p> <p>C) État liquide — Aspect microscopique</p> <p>D) État liquide — Aspect macroscopique</p> <p>E) État solide — Aspect macroscopique</p>	<p>8) L'état de la matière décrit par : « les entités chimiques sont très éloignées et très faiblement liées entre elles ; elles se déplacent continuellement dans toutes les directions ; l'état est dispersé et désordonné » est</p> <p>A) État gazeux — Aspect microscopique</p> <p>B) État gazeux — Aspect macroscopique</p> <p>C) État liquide — Aspect microscopique</p> <p>D) État liquide — Aspect macroscopique</p> <p>E) État solide — Aspect macroscopique</p>
---	--

III. Les changements d'états physiques	1/20	Six points
--	------	------------

Répondez à partir de la définition des changements d'états physiques	
<p>9) 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>10) 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>11) 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>12) 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>13) 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>14) 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>
---	--

III.I. Le cycle de l'eau, ou cycle hydrologique	1/20	Cinq 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.

Répondez aux questions en tenant compte de la théorie énoncée sur le cycle de l'eau	
<p>15) 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>16) La formation des nuages puis de la pluie 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>17) 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>	

18) La formation du givre directement à partir de la vapeur d'eau, par temps très froid, est un exemple de

- A) Fusion
- B) Sublimation
- C) Liquéfaction
- D) Solidification
- E) Condensation solide

19) La fonte des neiges et des glaciers au printemps est due au phénomène physique suivant

- A) Fusion
- B) Sublimation
- C) Liquéfaction
- D) Solidification
- E) Condensation solide

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 LLC. This form is a trademark of ZipGrade LLC. All rights reserved.