

[Tableau de bord](#) / [Cours](#) / [Espaces de cours enseignants](#) / [KEMPF SEBASTIEN](#) / [PCK-5e-Chimie](#) / [Ch 1 : Les états de la matière](#)
/ [Je me teste : les changements d'état](#)

	Jeanne FUCHS
Commencé le	dimanche 7 février 2021, 15:39
État	Terminé
Terminé le	dimanche 7 février 2021, 15:53
Temps mis	14 min 31 s
Points	4,37/10,00
Note	8,73 sur 20,00 (44%)

Question **1**

Partiellement correct

Note de 1,20 sur 2,00

Voici la liste des noms des changements d'état utilisés en chimie, sous forme audio. Pour chacun, écrire le nom du changement d'état sans fautes d'orthographe.

mot 1 :

Fusion



mot 2 :

Vaporisation



mot 3 :

Sublimation



mot 4 :

Conventation



mot 5 :

Liquefaction



Partiellement correct

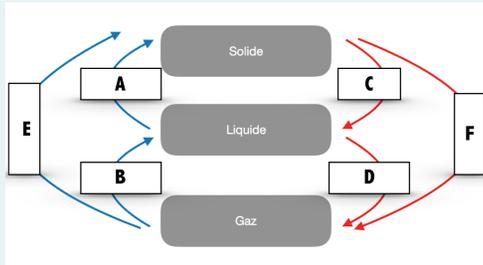
Note pour cet envoi : 1,20/2,00.

Historique des réponses

Étape	Heure	Action	État	Notes
1	7 févr. 21, 15:39	Commencé	Incomplet	
2	7 févr. 21, 15:40	Envoyé : partie 1 : Fusion; partie 2 : Vaporisation; partie 3 : Sublimation; partie 4 : Conventation; partie 5 : Liquefaction	Partiellement correct	1,20
3	7 févr. 21, 15:53	Tentative terminée	Partiellement correct	1,20

Question **2**
Partiellement correct
Note de 0,17 sur 1,00

Associez les bons changements d'état aux lettres A, B, C, D, E et F dans le schéma ci dessous. Attention, il y a des pièges, certains noms ne correspondent à rien.



Changement d'état D	<input type="text" value="Fusion"/>	<input type="text" value="Fusion"/>
	✗	
Changement d'état E	<input type="text" value="durcissement"/>	<input type="text" value="Liquidation"/>
	✗	
Changement d'état A	<input type="text" value="Solidification"/>	<input type="text" value="Sublimation"/>
	✓	
Changement d'état C	<input type="text" value="Liquidation"/>	<input type="text" value="Ébullition"/>
	✗	
Changement d'état B	<input type="text" value="Vaporisation"/>	<input type="text" value="Condensation"/>
		<input type="text" value="Solidification"/>
		<input type="text" value="gazéification"/>

Votre réponse est partiellement correcte.

Vous en avez sélectionné correctement 1.

La réponse correcte est :

Changement d'état D	Vaporisation
Changement d'état E	Condensation
Changement d'état A	Solidification
Changement d'état C	Fusion
Changement d'état B	Liquéfaction
Changement d'état F	Sublimation

Partiellement correct



Points pour cet envoi : 0,17/1,00. En tenant compte des tentatives précédentes, cela donne **0,17/1,00**.

Historique des réponses

Étape	Heure	Action	État	Notes
1	7 février, 15:39	Commencé	Incomplet	
2	7 février, 15:46	Envoyé : Changement d'état D -> Fusion ; Changement d'état E -> durcissement ; Changement d'état A -> Solidification ; Changement d'état C -> Liquidation ; Changement d'état B -> Vaporisation ; Changement d'état F -> gazéification	Partiellement correct	0,17
3	7 février, 15:53	Tentative terminée	Partiellement correct	0,17



Question **3**

Correct

Note de 0,67 sur 1,00

Situation problème : Arthur voudrait réaliser une liquéfaction. Coche les propositions exacte qui permettent de réaliser ce changement d'état.

Veuillez choisir au moins une réponse :

- a. Il peut diminuer la pression
- b. Il peut augmenter la pression
- c. Il peut augmenter la température
- d. Il peut diminuer la température

✓ Oui !

✓ Oui !

Votre réponse est correcte.

Les réponses correctes sont : Il peut diminuer la température, Il peut augmenter la pression

Correct

Points pour cet envoi : 1,00/1,00. En tenant compte des tentatives précédentes, cela donne **0,67/1,00**.

Historique des réponses

Étape	Heure	Action	État	Notes
1	7 févr. 21, 15:39	Commencé	Incomplet	
2	7 févr. 21, 15:47	Envoyé : Il peut diminuer la pression ; Il peut augmenter la température	Incorrect	0,00
3	7 févr. 21, 15:47	Envoyé : Il peut augmenter la pression ; Il peut diminuer la température	Correct	0,67
4	7 févr. 21, 15:53	Tentative terminée	Correct	0,67

Question **4**

Correct

Note de 1,00 sur 1,00

Lorsqu'on réalise **le changement d'état d'un corps pur**, coche la proposition exacte parmi les suivantes.

Veuillez choisir une réponse :

- a. La température augmente au moment du changement d'état
- b. La température diminue au moment du changement d'état
- c. La température se stabilise au moment du changement d'état

✓ Oui !

Votre réponse est correcte.

La réponse correcte est : La température se stabilise au moment du changement d'état

Correct

Note pour cet envoi : 1,00/1,00.

Historique des réponses

Étape	Heure	Action	État	Notes
1	7 févr. 21, 15:39	Commencé	Incomplet	
2	7 févr. 21, 15:48	Envoyé : La température se stabilise au moment du changement d'état	Correct	1,00
3	7 févr. 21, 15:53	Tentative terminée	Correct	1,00



Question 5

Incorrect

Note de 0,00 sur 1,00

VRAI ou FAUX ? La température d'un changement d'état donné est identique pour tous les corps purs.

Sélectionnez une réponse :

- Vrai ✘
 Faux

Non ! Rappelle toi, la température de fusion/solidification du cyclohexane est de 7°C alors que celle de l'eau est de 0°C.

La réponse correcte est « Faux ».

Incorrect

Note pour cet envoi : 0,00/1,00.

Historique des réponses

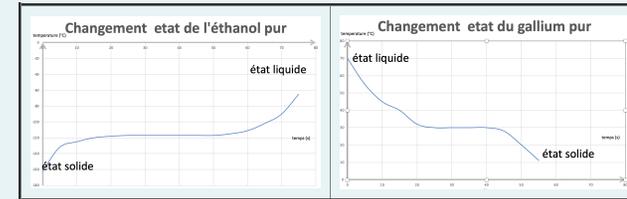
Étape	Heure	Action	État	Notes
1	7 févr. 21, 15:39	Commencé	Incomplet	
2	7 févr. 21, 15:48	Envoyé : Vrai	Incorrect	0,00
3	7 févr. 21, 15:53	Tentative terminée	Incorrect	0,00

Question 6

Partiellement correct

Note de 0,67 sur 2,00

Observe ces 2 graphiques représentant des changements d'états de 2 corps purs, l'éthanol (l'alcool le plus courant) et le gallium (un métal) et coche les propositions exactes parmi les suivantes.



Veillez choisir au moins une réponse :

- a. L'éthanol devient liquide au dessus de -117°C
 b. le graphique de droite (gallium) représente une fusion.
 c. Le gallium est un métal solide au réfrigérateur mais qui devient liquide en le gardant dans la main quelques minutes.
 d. le graphique de gauche (éthanol) représente une fusion

✓ **Oui ! Bravo !** La main humaine est a 37°C, et la fusion/solidification intervient pour le gallium à 30°C : il fond littéralement dans la main !

✓ **Oui !**

Votre réponse est partiellement correcte.

Vous en avez sélectionné correctement 2.

Les réponses correctes sont : L'éthanol devient liquide au dessus de -117°C, Le gallium est un métal solide au réfrigérateur mais qui devient liquide en le gardant dans la main quelques minutes., le graphique de gauche (éthanol) représente une fusion

Partiellement correct

Points pour cet envoi : 1,33/2,00. En tenant compte des tentatives précédentes, cela donne 0,67/2,00.

Historique des réponses

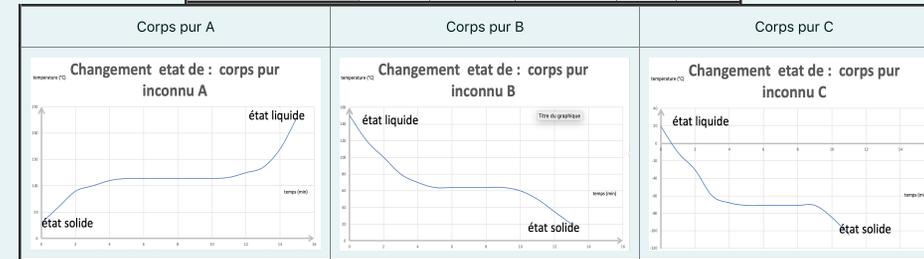
Étape	Heure	Action	État	Notes
1	7 févr. 21, 15:39	Commencé	Incomplet	
2	7 févr. 21, 15:50	Envoyé : le graphique de droite (gallium) représente une fusion. ; Le gallium est un métal solide au réfrigérateur mais qui devient liquide en le gardant dans la main quelques minutes.	Partiellement correct	0,67
3	7 févr. 21, 15:50	Envoyé : Le gallium est un métal solide au réfrigérateur mais qui devient liquide en le gardant dans la main quelques minutes. ; le graphique de gauche (éthanol) représente une fusion	Partiellement correct	0,67

Étape	Heure	Action	État	Notes
4	7 févr. 21, 15:53	Tentative terminée	Partiellement correct	0,67

Question **7**
 Correct
 Note de 0,67 sur 2,00

Observe les 3 graphiques de changement d'état suivant, qui correspondent chacun à un corps pur différent. Le but est d'identifier le corps pur dans chaque cas. Pour t'aider, tu peux regarder le tableau qui donne les points de fusion de différents corps pur.

corps pur	Radon	Mercure	Potassium	Iode	Étain
point de fusion (°C)	-71,0	-38,8	63,7	113,7	231,9



Corps pur A: Iode ✓

Corps pur B: Potassium ✓

Corps pur C: Radon ✓

Additional options for Corps pur C: Mercure, Iode, Radon, Étain, Potassium

Votre réponse est correcte.
Correct
 Points pour cet envoi : 2,00/2,00. En tenant compte des tentatives précédentes, cela donne **0,67/2,00**.

Historique des réponses

Étape	Heure	Action	État	Notes
1	7 févr. 21, 15:39	Commencé	Incomplet	
2	7 févr. 21, 15:51	Envoyé : {\$a}	Réponse incomplète	



Étape	Heure	Action	État	Notes
3	7 févr. 21, 15:52	Envoyé : Corps pur A -> Iode ; Corps pur B -> Mercure ; Corps pur C -> Étain	Partiellement correct	0,67
4	7 févr. 21, 15:53	Envoyé : Corps pur A -> Iode ; Corps pur B -> Étain ; Corps pur C -> Radon	Partiellement correct	0,67
5	7 févr. 21, 15:53	Envoyé : Corps pur A -> Iode ; Corps pur B -> Potassium ; Corps pur C -> Radon	Correct	0,67
6	7 févr. 21, 15:53	Tentative terminée	Correct	0,67

[◀ 5eme - Cours - changements d'état](#)

Aller à...

[Exercice appliqué : Les pâtes en montagne ▶](#)

