

[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](#)

	Kenzo LUDMANN - CUVÉE
Commencé le	samedi 6 février 2021, 15:35
État	Terminé
Terminé le	samedi 6 février 2021, 15:56
Temps mis	21 min
Points	9,00/10,00
Note	18,00 sur 20,00 (90%)

Question 1

Correct

Note de 2,00 sur 2,00

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

mot 1 :

Fusion



mot 2 :

Vaporisation



mot 3 :

Sublimation



mot 4 :

Condensation



mot 5 :

Liquéfaction



Correct

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

Historique des réponses

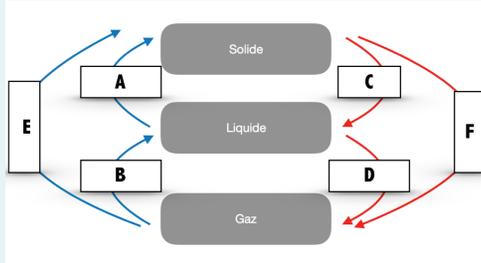
Étape	Heure	Action	État	Notes
1	6 févr. 21, 15:35	Commencé	Incomplet	
2	6 févr. 21, 15:38	Envoyé : partie 1 : Fusion; partie 2 : Vaporisation; partie 3 : Sublimation; partie 4 : Condensation; partie 5 : Liqéfaction	Correct	2,00
3	6 févr. 21, 15:56	Tentative terminée	Correct	2,00

Question 2

Correct

Note de 1,00 sur 1,00

Associe 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 B

✓
Liquéfaction

Changement d'état A

✓
Solidification

Changement d'état E

✓
Condensation

Changement d'état F

✓
Sublimation

- Évaporation
- gazéification
- Liquidation
- Vaporisation
- Condensation
- Ébullition
- Fusion
- Sublimation

Votre réponse est correcte.

Correct

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

Historique des réponses

É	t	a	p	Heur	Action	É	N
e	e		e			at	ot
							es

É	t	a	p	Heur	Action	É	N
e	e		e			at	ot
							es
1	6 fév	r. 21,	15:35	Commencé		In	co
						com	plet
2	6 fév	r. 21,	15:41	Envoyé : Changement d'état C -> Fusion ; Changement d'état D -> Vaporisation ; Changement d'état B -> Liq		Co	1,
				uéfaction ; Changement d'état A -> Solidification ; Changement d'état E -> Condensation ; Changement d'état		rre	0
				F -> Sublimation		ct	0
3	6 fév	r. 21,	15:56	Tentative terminée		C	1,
						or	0
						re	0
						ct	0



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 diminuer la température
- c. Il peut augmenter la pression
- d. Il peut augmenter 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	6 févr. 21, 15:35	Commencé	Incomplet	
2	6 févr. 21, 15:47	Envoyé : Il peut augmenter la pression	Partiellement correct	0,50
3	6 févr. 21, 15:48	Envoyé : Il peut diminuer la température ; Il peut augmenter la pression	Correct	0,67
4	6 févr. 21, 15:56	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 se stabilise au moment du changement d'état
- b. La température diminue au moment du changement d'état
- c. La température augmente 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	6 févr. 21, 15:35	Commencé	Incomplet	
2	6 févr. 21, 15:49	Envoyé : La température se stabilise au moment du changement d'état	Correct	1,00
3	6 févr. 21, 15:56	Tentative terminée	Correct	1,00



Question **5**

Correct

Note de 1,00 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 ✓

Oui ! 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 ».

Correct

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

Historique des réponses

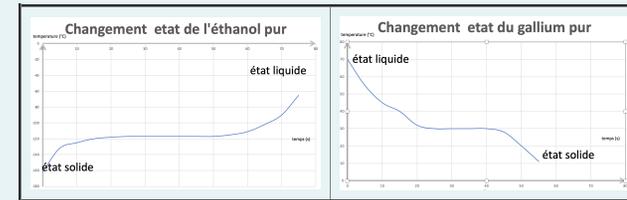
Étape	Heure	Action	État	Notes
1	6 févr. 21, 15:35	Commencé	Incomplet	
2	6 févr. 21, 15:50	Envoyé : Faux	Correct	1,00
3	6 févr. 21, 15:56	Tentative terminée	Correct	1,00

Question **6**

Correct

Note de 1,33 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 graphique de gauche (éthanol) représente une fusion
- d. Le gallium est un métal solide au réfrigérateur mais qui devient liquide en le gardant dans la main quelques minutes.

✓ **Oui !**

✓ **Oui !**

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

Votre réponse est correcte.

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

Correct

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

Historique des réponses

Étape	Heure	Action	État	Notes
1	6 févr. 21, 15:35	Commencé	Incomplet	
2	6 févr. 21, 15:53	Envoyé : L'éthanol devient liquide au dessus de -117°C ; le graphique de gauche (éthanol) représente une fusion	Partiellement correct	1,33
3	6 févr. 21, 15:53	Envoyé : L'éthanol devient liquide au dessus de -117°C ; le graphique de gauche (éthanol) représente une fusion ; Le gallium est un métal solide au réfrigérateur mais qui devient liquide en le gardant dans la main quelques minutes.	Correct	1,33

Étape	Heure	Action	État	Notes
4	6 févr. 21, 15:56	Tentative terminée	Correct	1,33

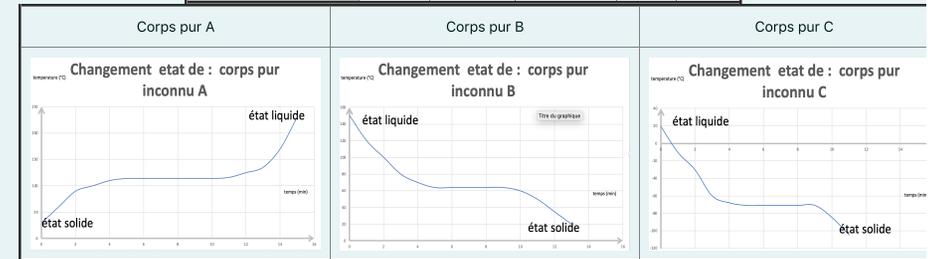
Question **7**

Correct

Note de 2,00 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 purs.

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



Corps pur A: ✓

Corps pur B: ✓

Corps pur C: ✓

Alternative options for Corps pur C: , , , ,

Votre réponse est correcte.

Correct

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

Historique des réponses

Étape	Heure	Action	État	Notes
1	6 févr. 21, 15:35	Commencé	Incomplet	
2	6 févr. 21, 15:56	Envoyé : Corps pur A -> Iode ; Corps pur B -> Potassium ; Corps pur C -> Radon	Correct	2,00
3	6 févr. 21, 15:56	Tentative terminée	Correct	2,00



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

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

