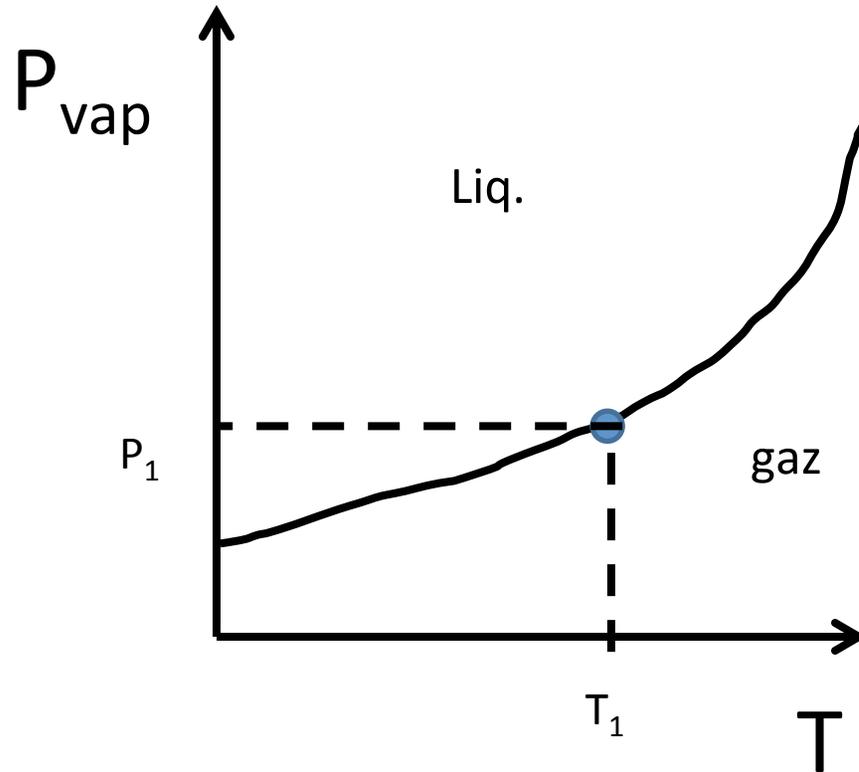


C1P5

Q2

Quelle(s) phase(s) de la matière retrouve-t-on sur la courbe à une température ambiante donnée ?

1. Gaz seulement
2. Gaz et liquide
3. Liquide seulement



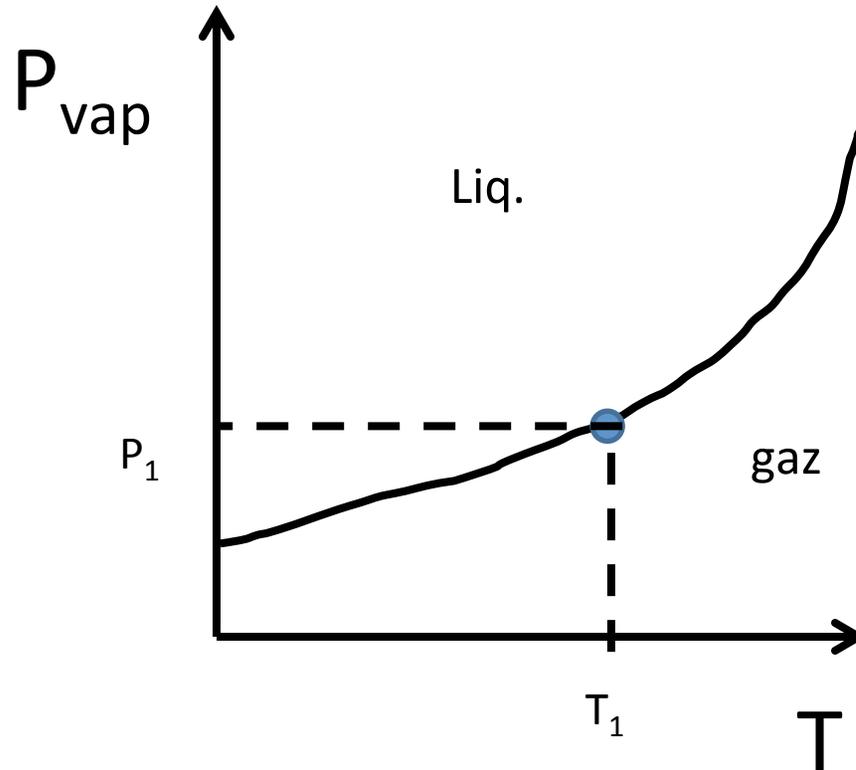
C1P5

Q2

Quelle(s) phase(s) de la matière retrouve-t-on sur la courbe à une température ambiante donnée ?

1. Gaz seulement
2. Gaz et liquide
3. Liquide seulement

Réponse : 2

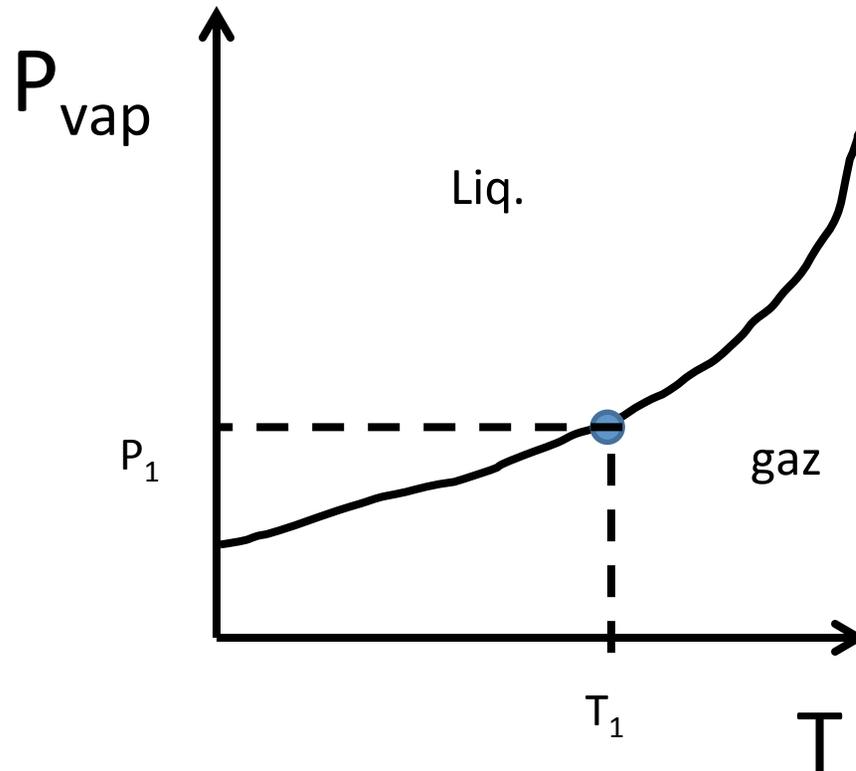


C1P5

Q1

Quel(s) phénomène(s) observez-vous dans un récipient se trouvant dans des conditions suivantes : sur la courbe à une température ambiante donnée ?

1. Évaporation seulement
2. Condensation seulement
3. Évaporation et Condensation



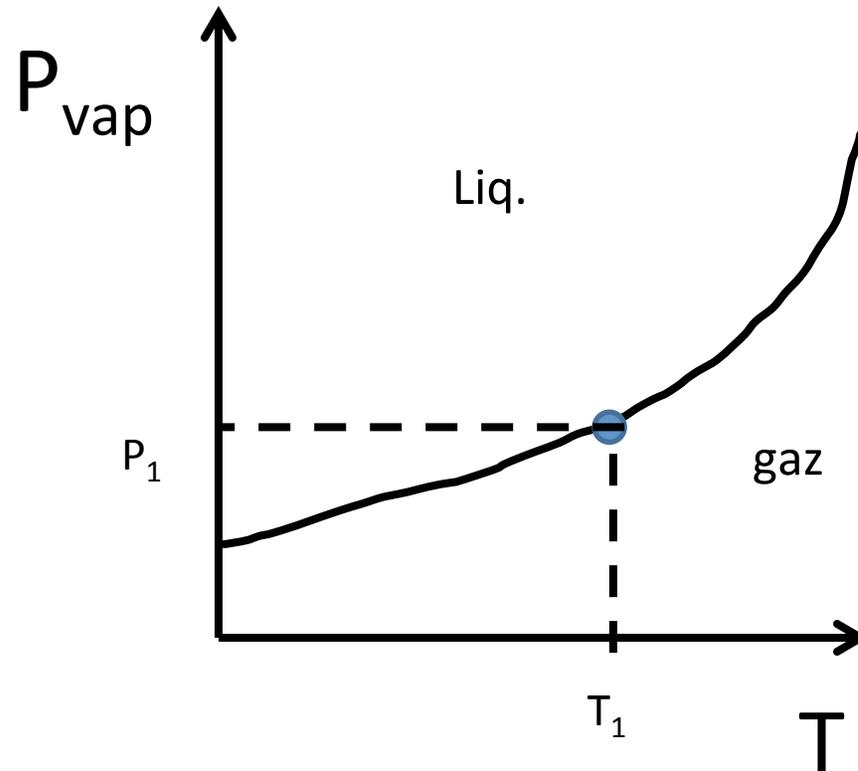
C1P5

Q1

Quel(s) phénomène(s) observez-vous dans un récipient se trouvant dans des conditions suivantes : sur la courbe à une température ambiante donnée ?

1. Évaporation seulement
2. Condensation seulement
3. Évaporation et Condensation

Réponse : 3



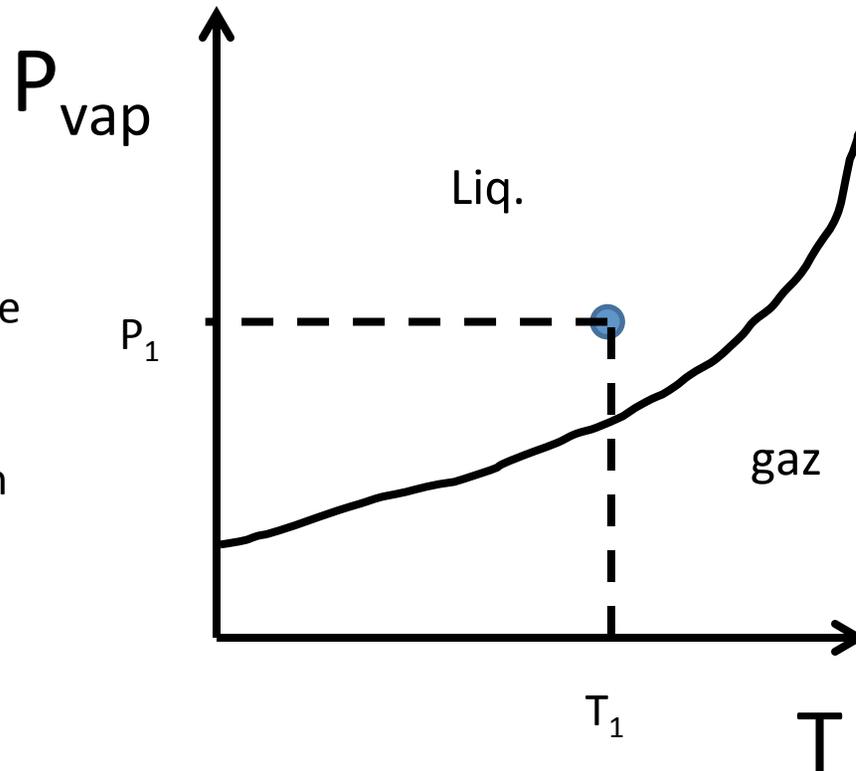
C1P5

Q3

Un récipient avec du liquide en équilibre avec une phase gazeuse est amené en situation hors équilibre aux conditions suivantes  $P_1$ ,  $T_1$ .

Que se passera-t-il dans le récipient?

1. Tout le liquide s'évaporerait en gaz
2. Tout le gaz se condenserait en liquide
3. Il y a équilibre alors autant d'évaporation que de condensation



C1P5

**Q3**

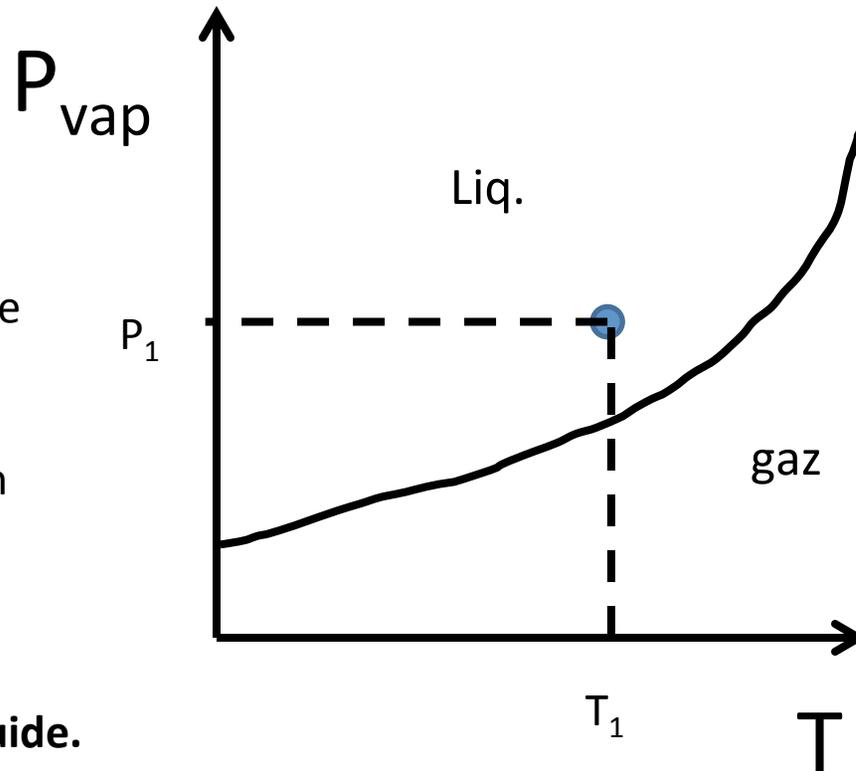
**Un récipient avec du liquide en équilibre avec une phase gazeuse est amené en situation hors équilibre aux conditions suivantes  $P_1$ ,  $T_1$ .**

**Que se passera-t-il dans le récipient?**

1. Tout le liquide s'évaporerait en gaz
2. Tout le gaz se condenserait en liquide
3. Il y a équilibre alors autant d'évaporation que de condensation

**Réponse :**

- 2. Tout le gaz se condenserait en liquide.**



C1P4

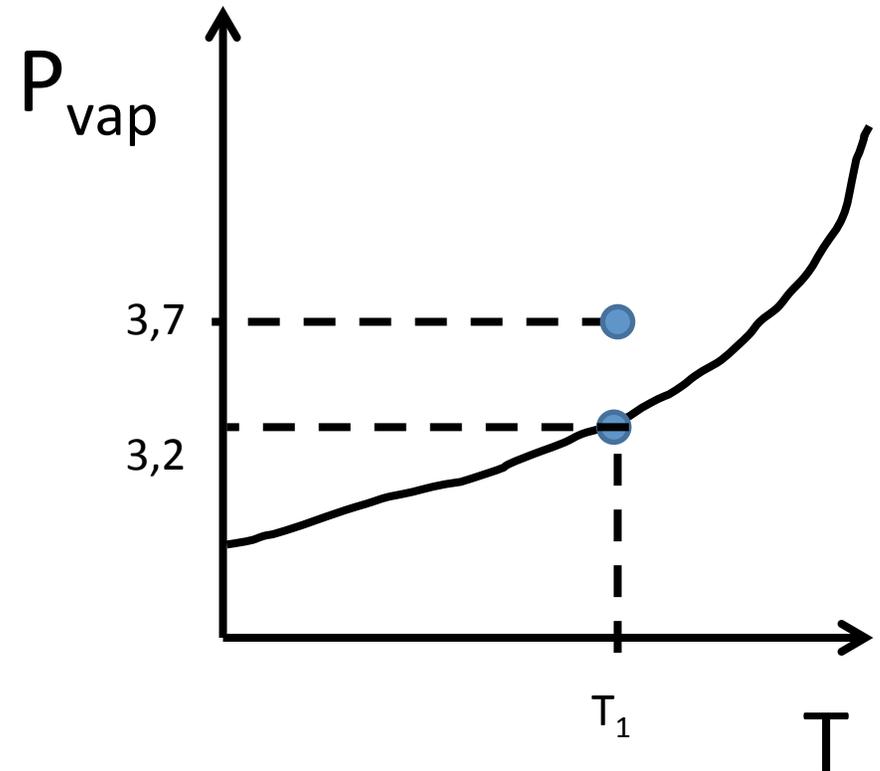
**Q3**

En vous souvenant que la tension de vapeur de l'eau à 25°C égale 3,2 kPa, dites si l'énoncé suivant est VRAI ou FAUX :

Dans une pièce où il fait 25°C, il est indispensable de vaporiser de l'eau constamment si l'on veut maintenir une pression de vapeur d'eau égale à 3,7 kPa.

1- Vrai

4- Faux



C1P4

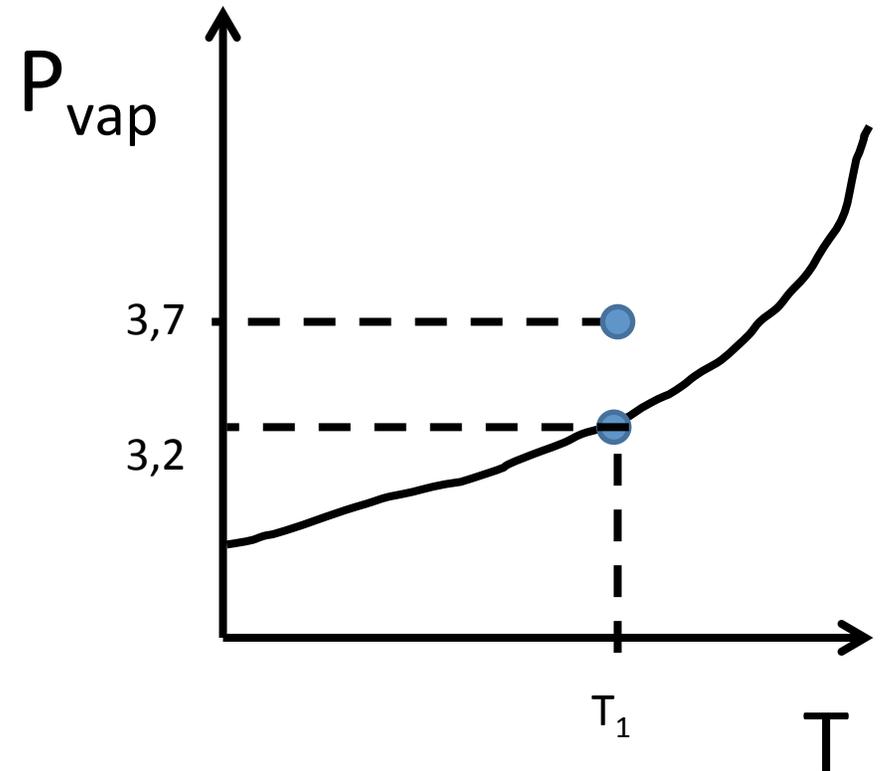
Q3

En vous souvenant que la tension de vapeur de l'eau à 25°C égale 3,2 kPa, dites si l'énoncé suivant est VRAI ou FAUX :

Dans une pièce où il fait 25°C, il est indispensable de vaporiser de l'eau constamment si l'on veut maintenir une pression de vapeur d'eau égale à 3,7 kPa.

**1- Vrai**

4- Faux



C1P4

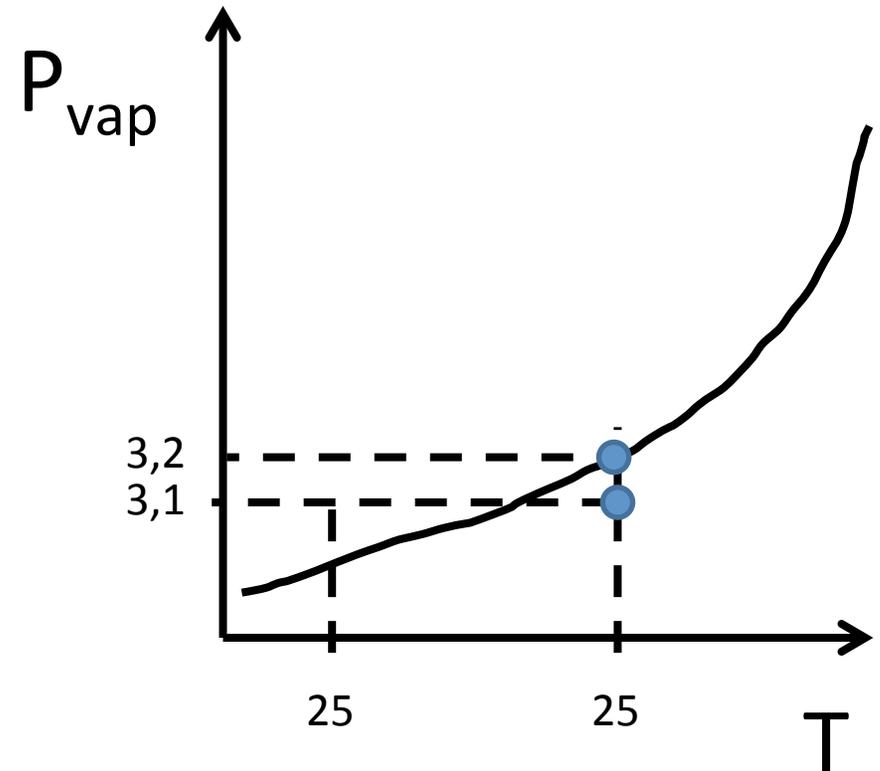
**Q4**

**En vous souvenant que la tension de vapeur de l'eau à 25°C égale 3,2 kPa, dites si l'énoncé suivant est VRAI ou FAUX :**

Dans une pièce où il fait 25°C et où la pression de vapeur d'eau est de 3,1kPa, il n'y aura pas condensation sur les parois d'un récipient sortant du réfrigérateur.

**1- Vrai**

**4- Faux**



C1P4

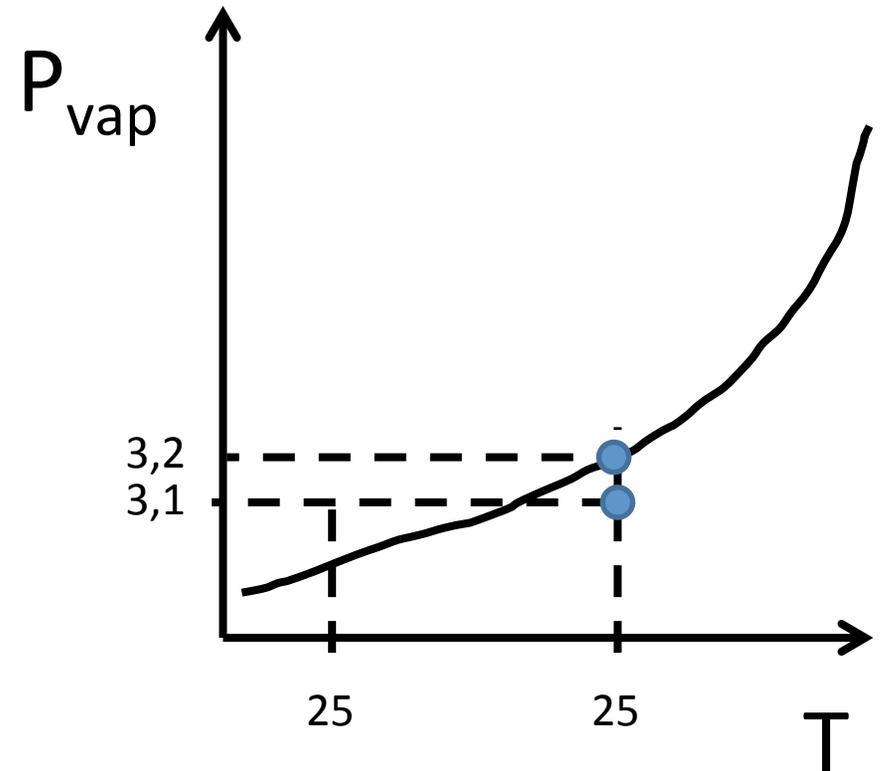
Q4

En vous souvenant que la tension de vapeur de l'eau à 25°C égale 3,2 kPa, dites si l'énoncé suivant est VRAI ou FAUX :

Dans une pièce où il fait 25°C et où la pression de vapeur d'eau est de 3,1kPa, il n'y aura pas condensation sur les parois d'un récipient sortant du réfrigérateur.

1- Vrai

4- Faux



C1P5

Q4

## Qu'est-ce que la température d'ébullition normale d'une substance ?

1. Température où l'évaporation commence.
2. Pression de vapeur quand la température est de 100 °C.
3. Température où les 1<sup>ères</sup> bulles apparaissent sous pression 101,3 kPa
4. Température où les bulles survivent sous une pression de 101,3 kPa

C1P5

Q4

**Qu'est-ce que la température d'ébullition normale d'une substance ?**

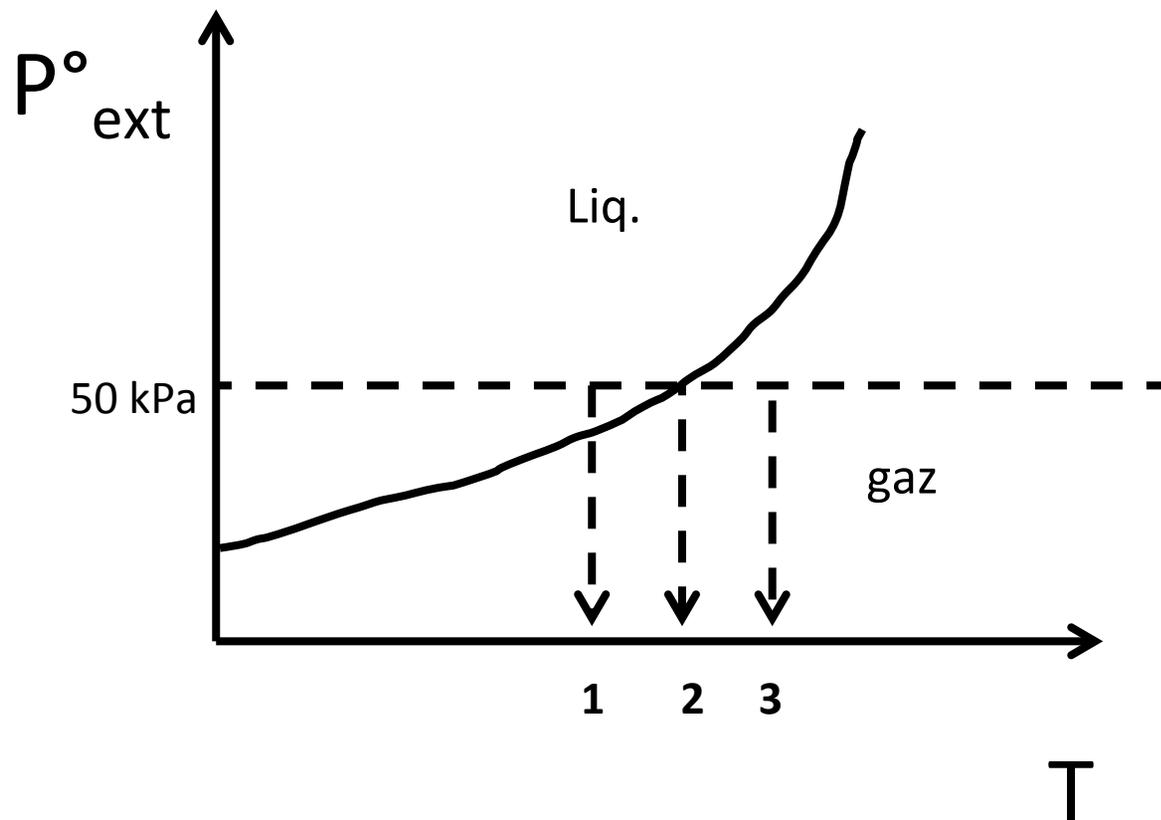
1. Température où l'évaporation commence.
2. Pression de vapeur quand la température est de 100 °C.
3. Température où les 1<sup>ères</sup> bulles apparaissent sous pression 101,3 kPa
4. **Température où les bulles survivent sous une pression de 101,3 kPa**

C1P5

Q5

Quelle est la température d'ébullition de la substance inconnue sous une pression extérieure de 50 kPa :

1 ou 2 ou 3 ?

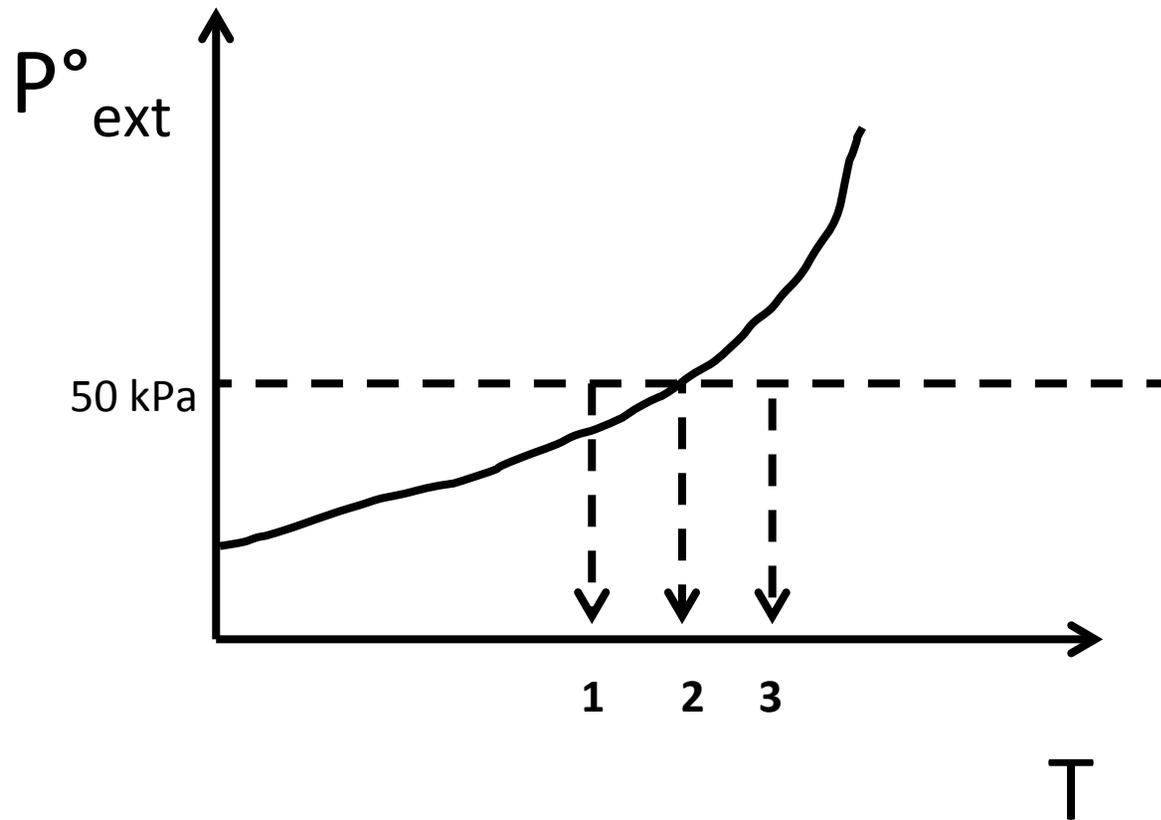


C1P5

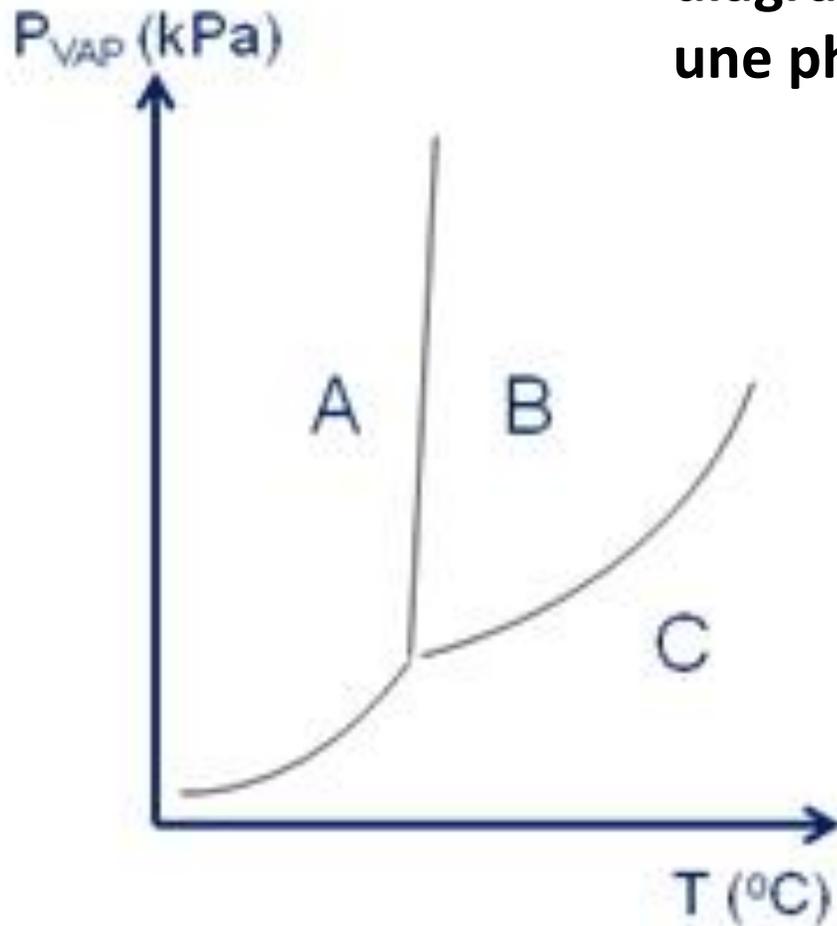
Q5

Quelle est la température d'ébullition de la substance inconnue sous une pression extérieure de 50 kPa :

1 ou **2** ou 3 ?



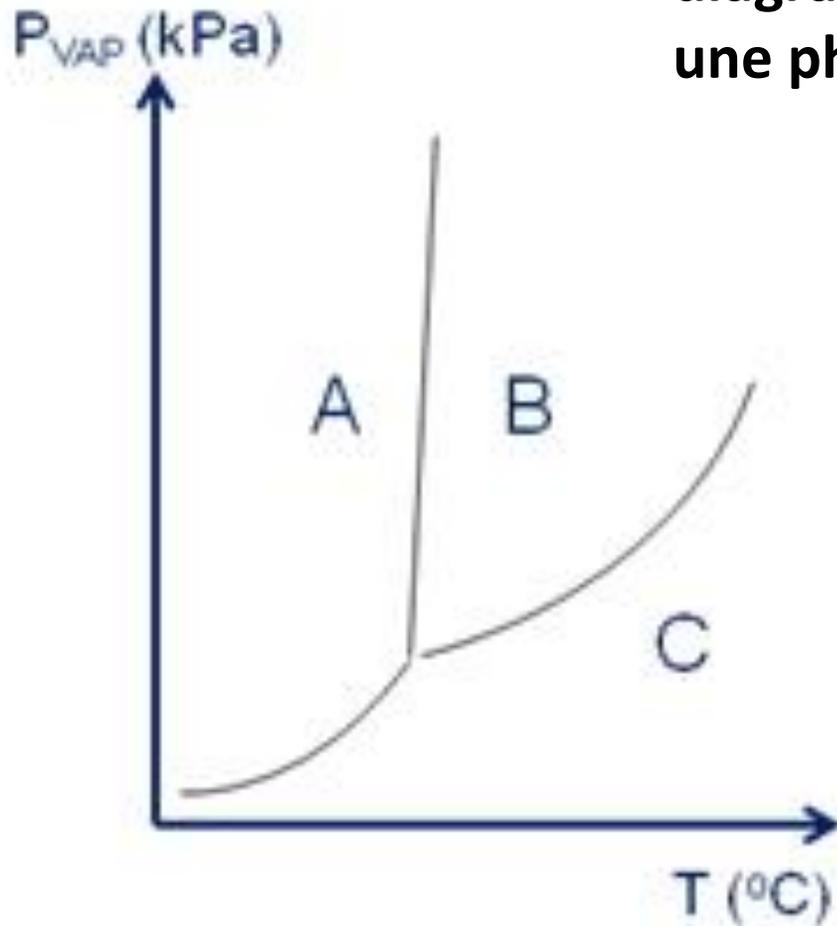
Reliez les zones A, B et C dans le diagramme de phases ci-contre à une phase de la matière.



1. gaz (A), liquide (B), solide (C)
2. liquide (A), solide (B), gaz (C)
3. gaz (A), solide (B), liquide (C)
4. solide (A), gaz (B), liquide (C)
5. solide (A), liquide (B), gaz (C)

C1P6

**Reliez les zones A, B et C dans le diagramme de phases ci-contre à une phase de la matière.**



1. gaz (A), liquide (B), solide (C)

2. liquide (A), solide (B), gaz (C)

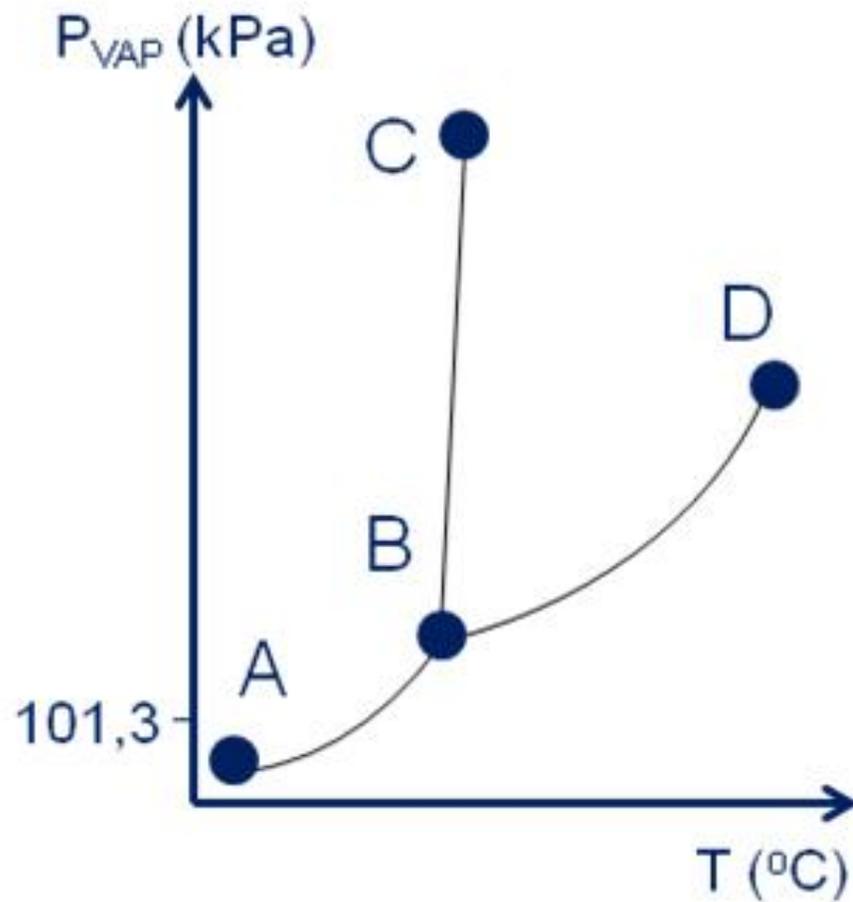
3. gaz (A), solide (B), liquide (C)

4. solide (A), gaz (B), liquide (C)

**5. solide (A), liquide (B), gaz (C)**

C1P6

Quel point du diagramme de phases ci-contre représente un point triple?



1. A

2. B

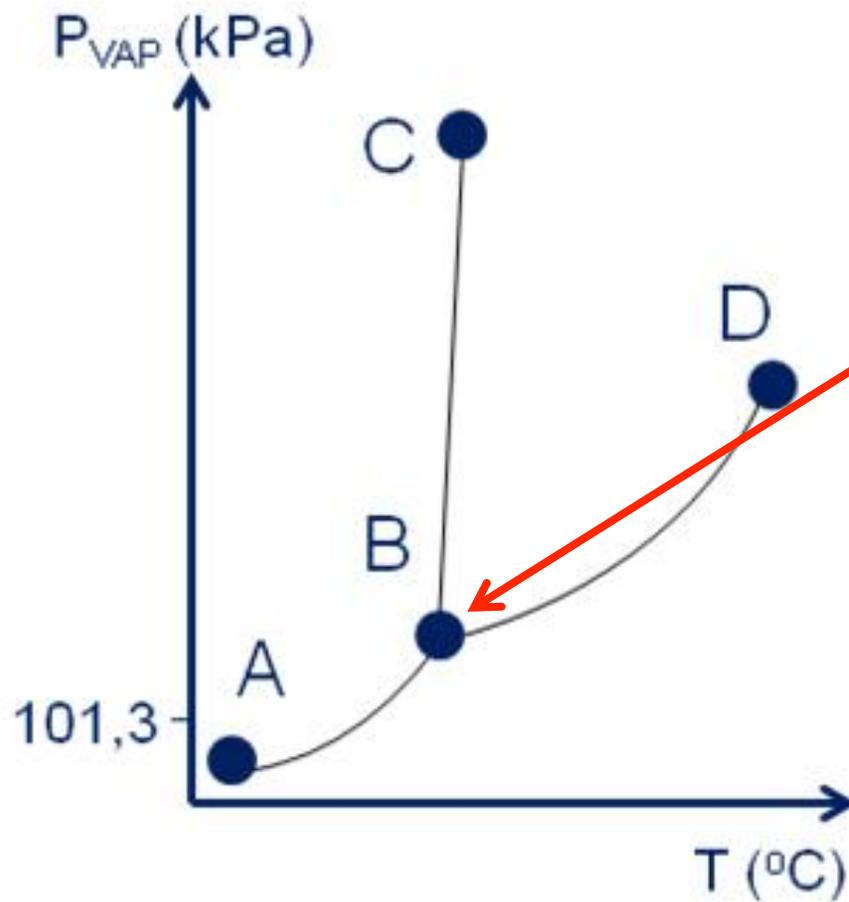
3. C

4. D

5. Aucun

C1P6

Quel point du diagramme de phases ci-contre représente un point triple?



1. A

2. B

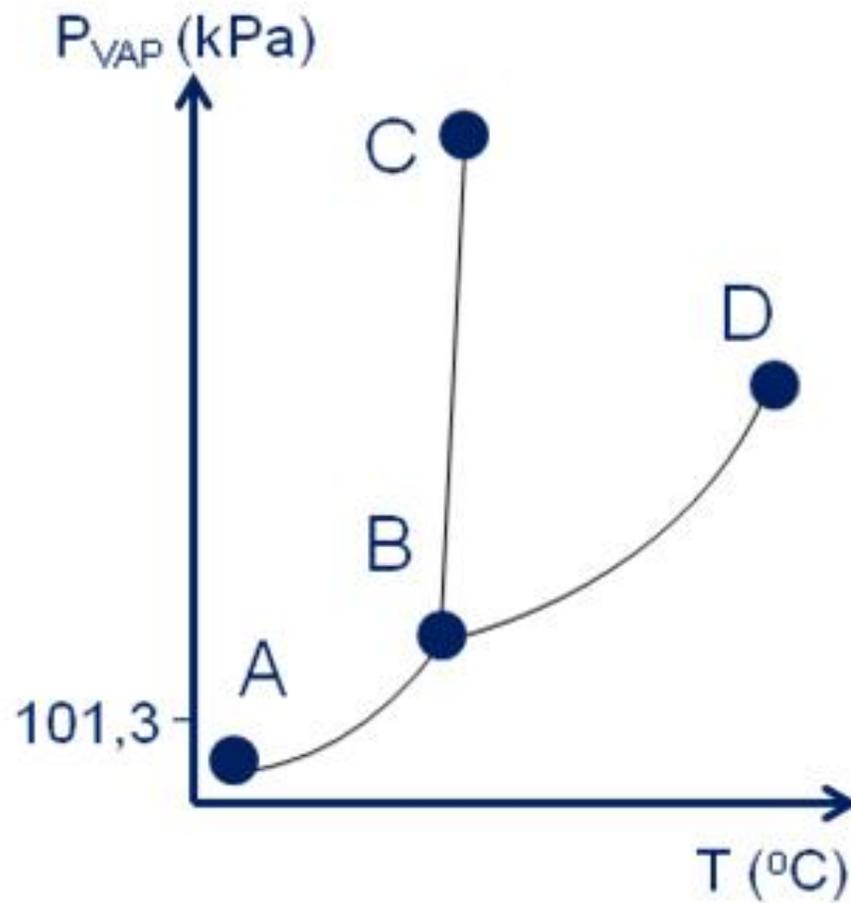
3. C

4. D

5. Aucun

C1P6

Le long de quelle courbe observe-t-on un équilibre solide/liquide?

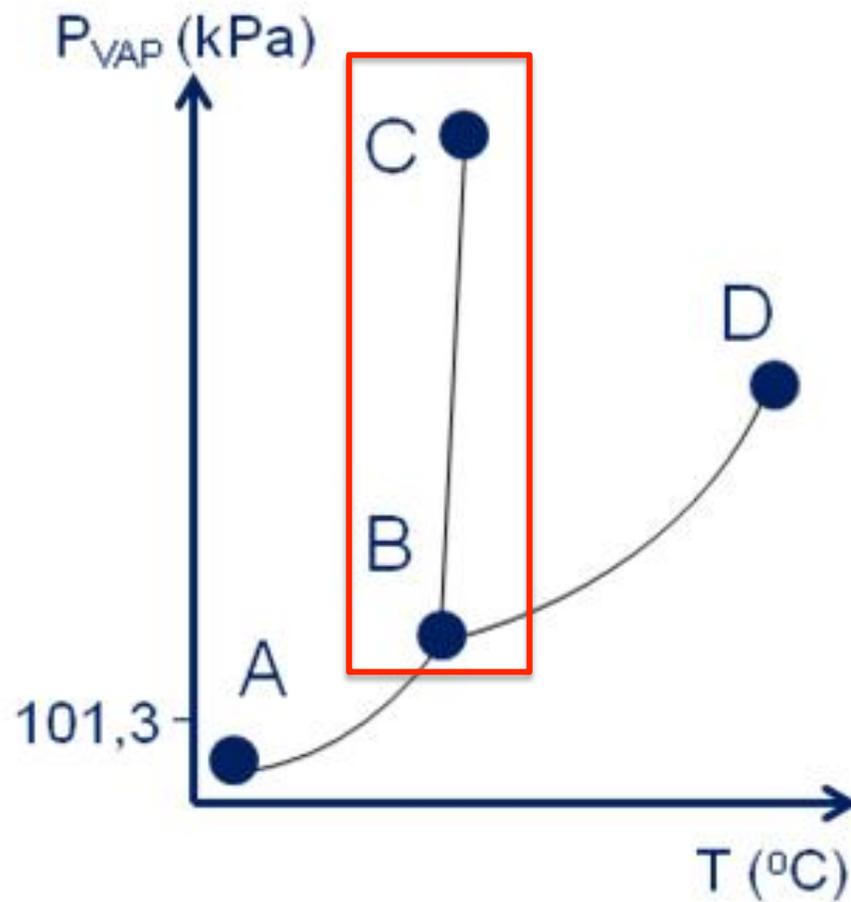


1. A - B

2. B - C

3. B - D

Le long de quelle courbe observe-t-on un équilibre solide/liquide?

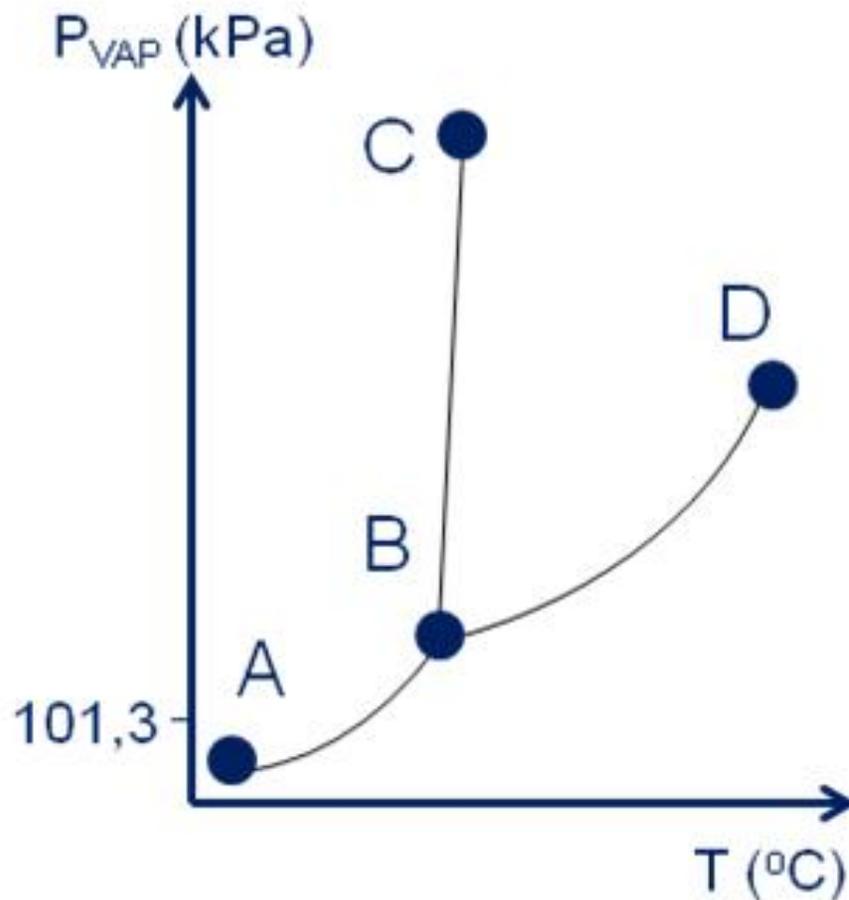


1. A - B

2. B - C

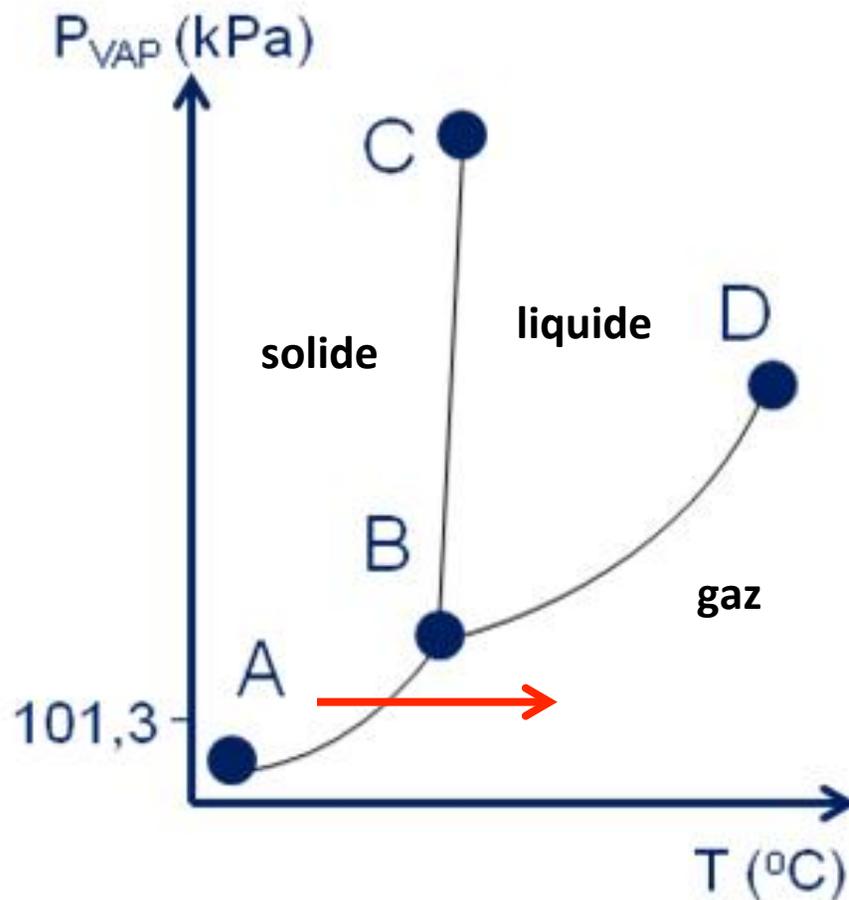
3. B - D

Quelle courbe faut-il traverser lors d'une sublimation?  
Dans quel sens?



1. A – B vers la droite
2. A – B vers la gauche
3. B – C vers la droite
4. B – C vers la gauche
5. B – D vers la droite
6. B – D vers la gauche

Quelle courbe faut-il traverser lors d'une sublimation?  
Dans quel sens?



**1. A – B vers la droite**

**2. A – B vers la gauche**

**3. B – C vers la droite**

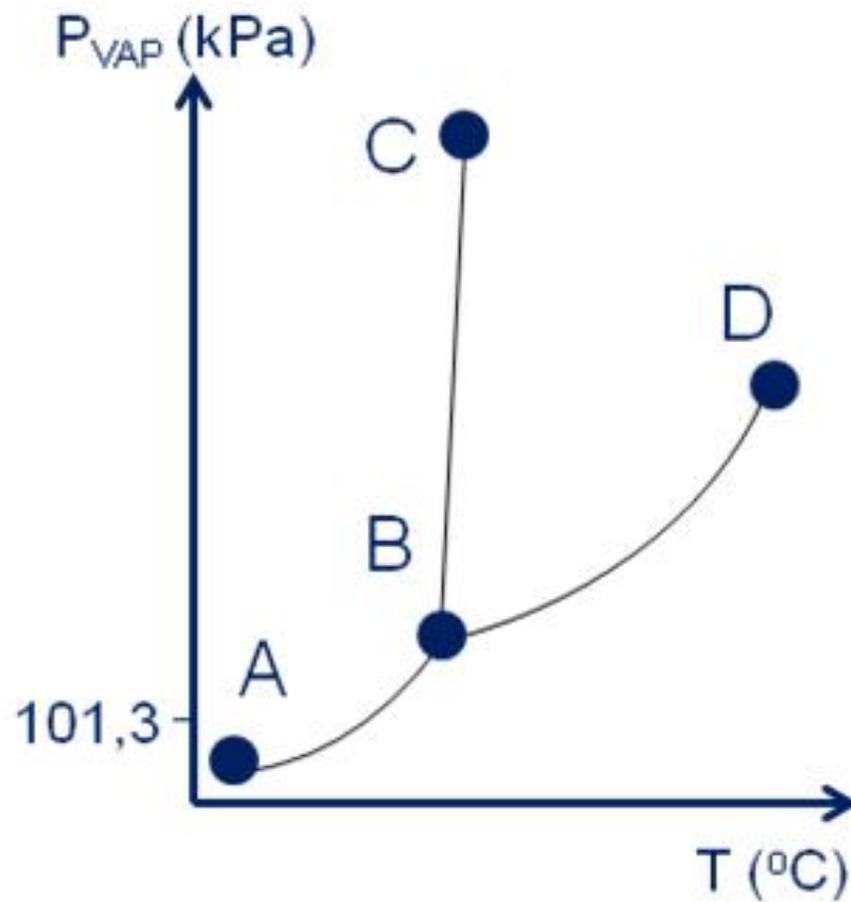
**4. B – C vers la gauche**

**5. B – D vers la droite**

**6. B – D vers la gauche**

C1P6

Sur quelle courbe peut-on évaluer la tension de vapeur d'un solide?

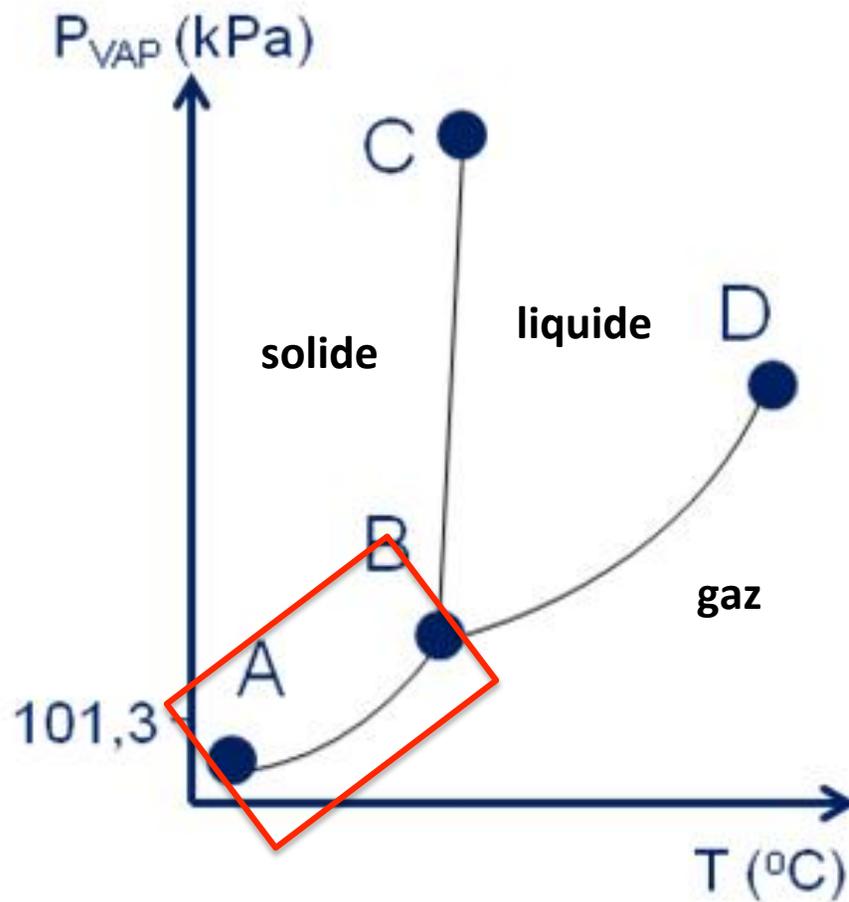


1. A - B

2. B - C

3. B - D

Sur quelle courbe peut-on évaluer la tension de vapeur d'un solide?



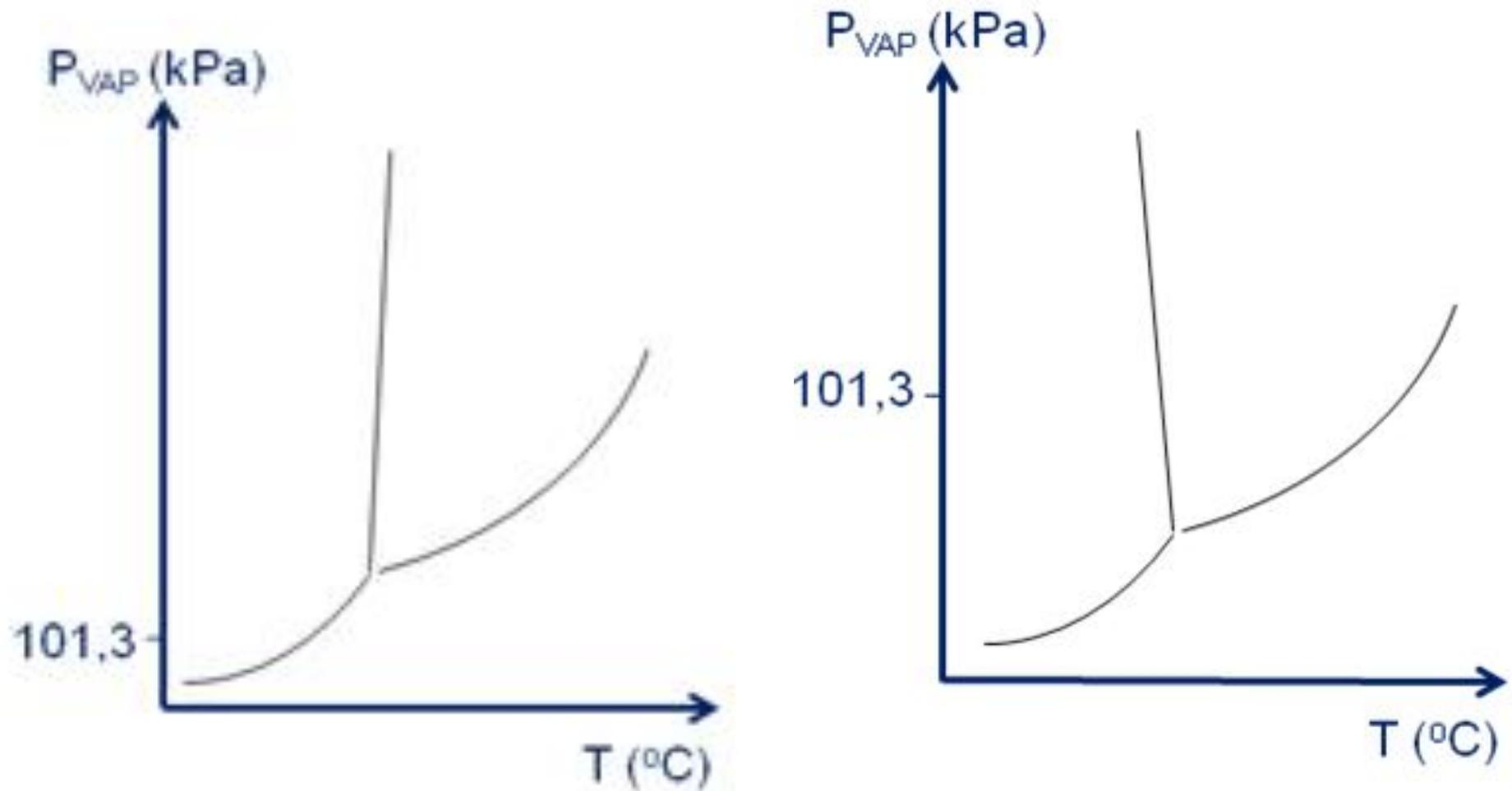
**1. A - B**

**2. B - C**

**3. B - D**

C1P6

Lequel des deux diagrammes de phases ci-contre n'admet pas la présence d'un liquide dans les conditions normales?



C1P6

Lequel des deux diagrammes de phases ci-contre n'admet pas la présence d'un liquide dans les conditions normales?

