

# PA-C3-CONTRÔLE D'ENTRAÎNEMENT - CORRECTION

## Exercice 1 :

1-

Courbe n°1 :

La température diminue au cours du temps. Il s'agit donc bien d'une solidification.

Courbe n°2 :

La température diminue au cours du temps. Il s'agit donc bien d'une solidification.

2-

Courbe n°3 : la température diminue au cours du temps. Il s'agit donc bien d'une condensation.

Courbe n°4 : la température augmente au cours du temps. Il s'agit d'une vaporisation.

3-A partir d'une courbe de changement d'état, on peut déterminer si une espèce est un corps pur ou un mélange. Les courbes de changement d'état d'un corps purs admettent un palier horizontal ce qui n'est pas le cas dans le cas des courbes de mélanges.

Courbe 1 : corps pur

Courbe 2 : corps pur

Courbe 3 : corps pur

Courbe 4 : corps pur

Courbe 5 : mélange homogène

## Exercice 2 :

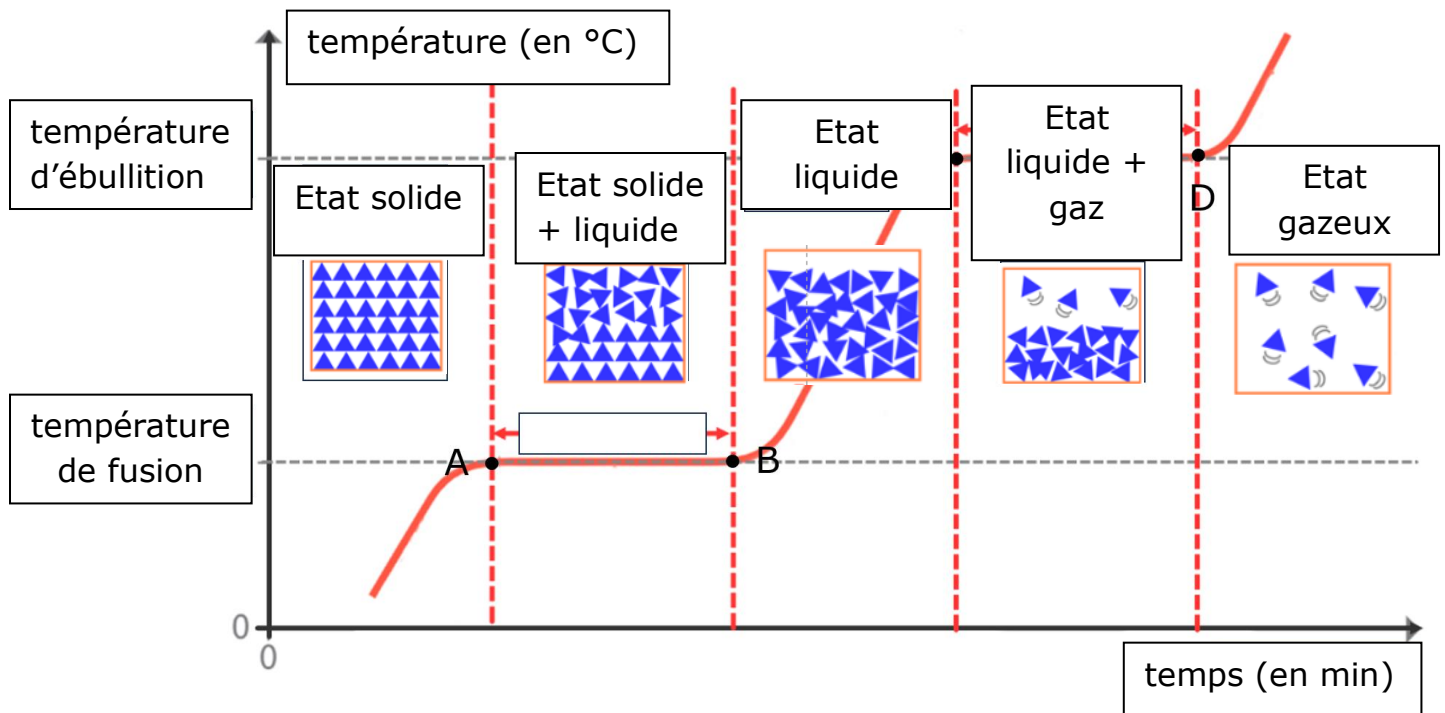
1-La température de solidification de l'acétone est d'environ  $-96^{\circ}\text{C}$ .

2-La température de solidification de l'huile d'olive est  $13^{\circ}\text{C}$ .

3-La température de condensation de l'éthanol est d'environ  $78^{\circ}\text{C}$ .

4-La température d'ébullition de l'eau est de  $100^{\circ}\text{C}$ .

### Exercice 3 : Etude d'une courbe de fusion de l'eau



2-

- disparition de la dernière goutte d'eau liquide : D
- apparition de la dernière goutte d'eau liquide : B
- apparition de la première goutte d'eau liquide : A
- disparition de la première goutte d'eau liquide : C

3-Etat solide : état compact et ordonné

Etat liquide : état compact et désordonné

Etat gazeux : état dispersé et désordonné.