

## Question 1 :

**Avant de répondre aux questions, bien réfléchir.**

**La neige fond au printemps. Ce changement d'état physique est une :**

Corrigé

|                |
|----------------|
| fusion         |
| liquéfaction   |
| solidification |
| vaporisation   |

|                |
|----------------|
| fusion         |
| liquéfaction   |
| solidification |
| vaporisation   |

## Question 2 :

**J'ai mis de l'eau dans un bol. Au bout d'une semaine, il n'y a plus d'eau dans ce bol. Cette transformation physique est une :**

Corrigé

|                |
|----------------|
| fusion         |
| liquéfaction   |
| solidification |
| vaporisation   |

|                |
|----------------|
| fusion         |
| liquéfaction   |
| solidification |
| vaporisation   |

## Question 3 :

**En plein hiver, quand j'expire, la vapeur d'eau qui sort de ma bouche se transforme en fines gouttelettes d'eau liquide (bûée). Ce changement d'état physique est une :**

Corrigé

|                |
|----------------|
| fusion         |
| liquéfaction   |
| solidification |
| vaporisation   |

|                |
|----------------|
| fusion         |
| liquéfaction   |
| solidification |
| vaporisation   |

## Question 4 :

**Il a dû faire froid cette nuit ! La flaque d'eau qui était là est toute gelée. Cette transformation physique est une :**

Corrigé

|                |
|----------------|
| fusion         |
| liquéfaction   |
| solidification |
| vaporisation   |

|                |
|----------------|
| fusion         |
| liquéfaction   |
| solidification |
| vaporisation   |

### Question 5 :

Une vaporisation peut avoir lieu sans chauffer fortement, on dit alors que c'est une :

Corrigé

|                |                |
|----------------|----------------|
| ébullition     | ébullition     |
| fusion         | fusion         |
| liquéfaction   | liquéfaction   |
| solidification | solidification |
| évaporation    | évaporation    |

Une vaporisation peut avoir lieu en chauffant, on dit alors que c'est une :

Corrigé

|                |                |
|----------------|----------------|
| ébullition     | ébullition     |
| fusion         | fusion         |
| liquéfaction   | liquéfaction   |
| solidification | solidification |
| évaporation    | évaporation    |

### Question 7 :

On reconnaît un corps pur grâce à sa courbe d'évolution de température en fonction du temps car le graphique :

Corrigé

|                                                               |                                                               |
|---------------------------------------------------------------|---------------------------------------------------------------|
| possède un palier pendant toute la durée du changement d'état | possède un palier pendant toute la durée du changement d'état |
| ne possède pas de palier                                      | ne possède pas de palier                                      |

### Question 8 :

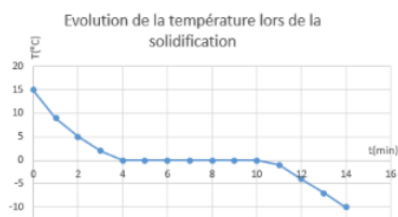
On reconnaît un mélange grâce à sa courbe d'évolution de température en fonction du temps car le graphique :

Corrigé

|                                                               |                                                               |
|---------------------------------------------------------------|---------------------------------------------------------------|
| possède un palier pendant toute la durée du changement d'état | possède un palier pendant toute la durée du changement d'état |
| ne possède pas de palier                                      | ne possède pas de palier                                      |

### Question 9 :

On peut déduire de la courbe de changement d'état ci-dessous que la substance est un :

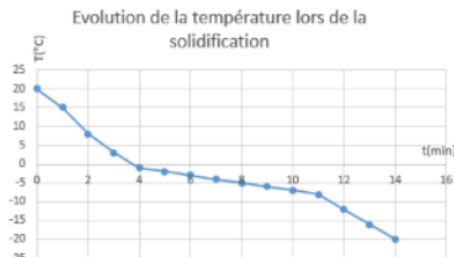


Corrigé

|              |              |
|--------------|--------------|
| un mélange   | un mélange   |
| un corps pur | un corps pur |

Question 10 :

On peut déduire de la courbe de changement d'état ci-dessous que la substance est un :



Corrigé

un mélange

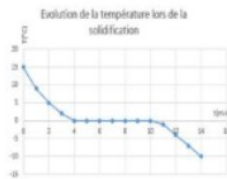
un mélange

un corps pur

un corps pur

Question 11 :

D'après la courbe et le tableau, on peut déduire que la substance étudiée est :



| Composant chimique | T(fusion) en °C |
|--------------------|-----------------|
| Eau                | 0°C             |
| Cyclohexane        | 6°C             |
| Ethanol            | -114 °C         |
| Menthol            | 43 °C           |

d'eau pure

d'éthanol

du liquide lave-glace (mélange d'éthanol et d'eau)

Corrigé

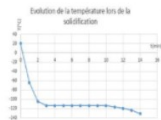
d'eau pure

d'éthanol

du liquide lave-glace (mélange d'éthanol et d'eau)

Question 12 :

D'après la courbe et le tableau, on peut déduire que la substance étudiée est :



| Composant chimique | T(fusion) en °C |
|--------------------|-----------------|
| Eau                | 0°C             |
| Cyclohexane        | 6°C             |
| Ethanol            | -114 °C         |
| Menthol            | 43 °C           |

d'eau pure

d'éthanol

du liquide lave-glace (mélange d'éthanol et d'eau)

Corrigé

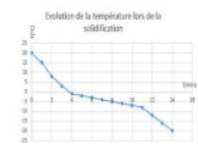
d'eau pure

d'éthanol

du liquide lave-glace (mélange d'éthanol et d'eau)

Question 13 :

D'après la courbe et le tableau, on peut déduire que la substance étudiée est :



| Composant chimique | T(fusion) en °C |
|--------------------|-----------------|
| Eau                | 0°C             |
| Cyclohexane        | 6°C             |
| Ethanol            | -114 °C         |
| Menthol            | 43 °C           |

d'eau pure

d'éthanol

du liquide lave-glace (mélange d'éthanol et d'eau)

Corrigé

d'eau pure

d'éthanol

du liquide lave-glace (mélange d'éthanol et d'eau)

