

Je retiens l'essentiel

Compléter le texte à trous avec les mots suivants :

1. a. zéro absolu, kelvin, K, zéro absolu, valeurs négatives.
- b. zéro absolu, $-273,15\text{ }^{\circ}\text{C}$, $0\text{ }^{\circ}\text{C}$, $273,15\text{ K}$.
- c. $0\text{ }^{\circ}\text{C}$, $100\text{ }^{\circ}\text{C}$, anglo-saxons.
2. T ; θ ; $\theta + 273,15$; $T - 273,15$; $273,15$; $373,15$; $-273,15$; 100 .
3. Vaporisation, fusion, condensation solide, sublimation, condensation liquide (liquéfaction), solidification.
4. la plus chaude, la plus froide, fournir, l'énergie, diminue, cédé, l'énergie.

1. a. L'échelle de température absolue : l'échelle Kelvin

On fait correspondre l'absence totale d'agitation thermique au (valeur environ $-273,15\text{ }^{\circ}\text{C}$). Cette limite ne peut pas être atteinte.

L'échelle de température Kelvin est graduée en (Symbole :) et commence au (l'échelle Kelvin n'a pas de).

Il s'agit de l'échelle de température absolue.

b. L'échelle de température usuelle : l'échelle Celsius

Les deux échelles (Kelvin et Celsius) sont graduées identiquement.

Une variation de $1\text{ }^{\circ}\text{C}$ correspond exactement à une variation de 1 K .

Le de l'échelle Kelvin correspond à la température en Celsius de

La fusion de la glace est donc de et de

c. L'échelle de température Fahrenheit : l'échelle Fahrenheit

Le **degré Fahrenheit ($^{\circ}\text{F}$)** est une unité de mesure de la **température**, qui doit son nom au physicien allemand Daniel Gabriel Fahrenheit, qui la proposa en 1724. Dans l'échelle de température de Fahrenheit, le point de solidification de l'eau est de **32 degrés Fahrenheit** (correspondant à), et son point d'ébullition est de **212 degrés** (correspondant à).

C'est une échelle principalement employée dans les pays (Royaume-Uni, USA, The Commonwealth).

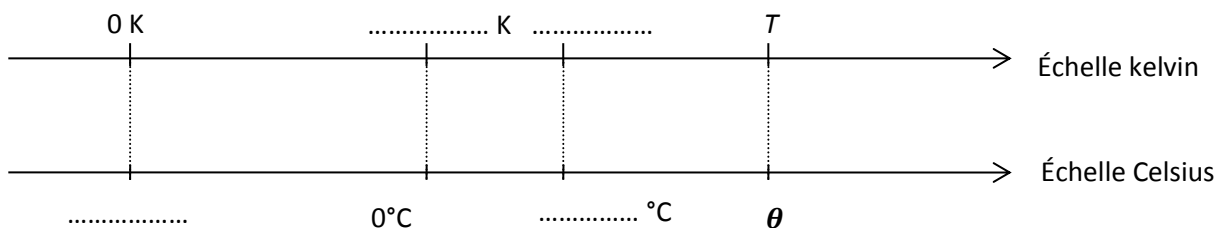
2. La relation entre les échelles Kelvin et Celsius

La température absolue et la température usuelle se déduisent l'une de l'autre par la relation : $T = \dots\dots\dots$

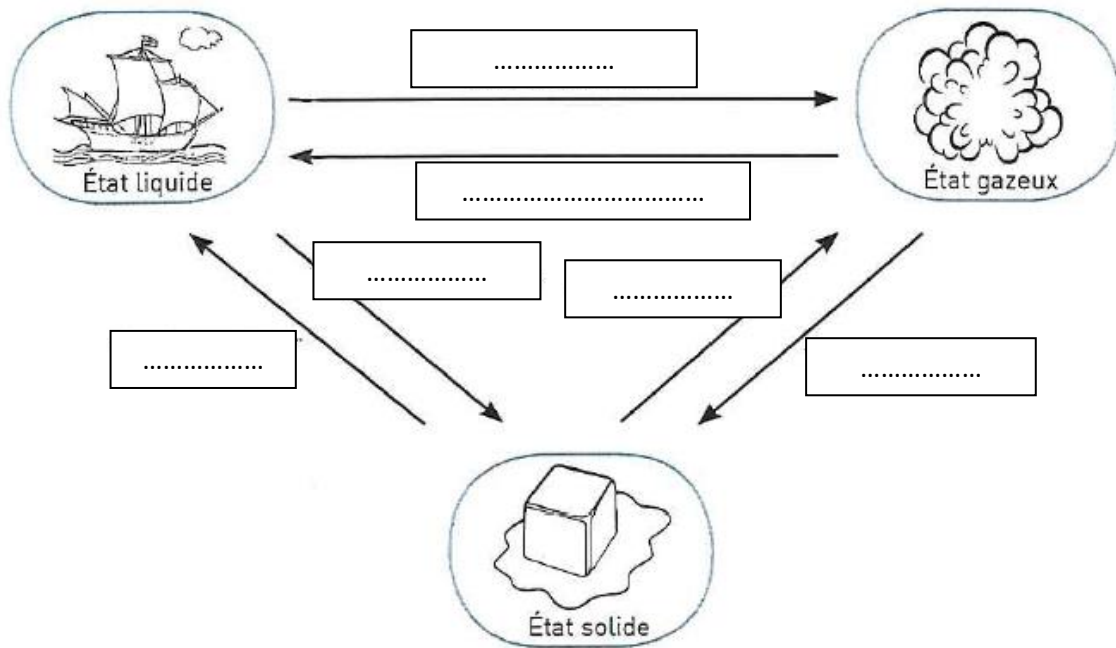
$$\theta = \dots\dots\dots$$

T est exprimée en kelvin (K)

θ est exprimée en degré Celsius ($^{\circ}\text{C}$)



3. Les différents changements d'état



4. Mélange et équilibre thermique

Dans la matière, la chaleur se propage de la zone vers la zone Pour élever la température d'un corps, il est donc nécessaire de lui de (l'énergie thermique correspond à de la chaleur). Si la température d'un corps, il a donc de