

12 1. La température thermodynamique (aussi nommée température absolue) traduit le degré d'agitation des molécules d'un système. Notée T et exprimée en kelvin (K), elle est liée à la température θ de l'échelle Celsius ($^{\circ}\text{C}$) par la relation suivante :

$$T = \theta + 273,15.$$

2. **A** $\theta = 16^{\circ}\text{C}$; **B** $\theta = -22^{\circ}\text{C}$; **C** $T = 274\text{ K}$ donc $\theta = 0,85^{\circ}\text{C}$.

Donc, par ordre de degré d'agitation moléculaire décroissante : **A** > **C** > **B**.

3. Quand il n'y a plus d'agitation des particules microscopiques d'un système, la température thermodynamique est nulle : $T = 0\text{ K}$, c'est le zéro absolu. La température thermodynamique est donc obligatoirement positive.