

# Les états de la matière.

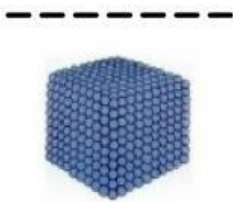
## Définitions :

Vue à notre échelle, La matière peut se présenter sous trois états différents :

l'état s \_\_\_\_\_, l'état l \_\_\_\_\_, l'état g \_\_\_\_\_.

Y a-t'il des différences au niveau des m \_\_\_\_\_ qui constituent la matière ? Explorez cette simulation [https://phet.colorado.edu/sims/html/states-of-matter/latest/states-of-matter\\_fr.html](https://phet.colorado.edu/sims/html/states-of-matter/latest/states-of-matter_fr.html)

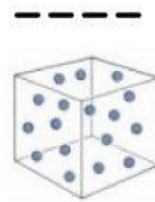
## Description moléculaire des états.



les \_\_\_\_\_ sont très proches les unes des autres : l'état solide est \_\_\_\_\_. Les molécules sont bien rangées : l'état solide est \_\_\_\_\_. de plus, Les molécules sont \_\_\_\_\_ les unes aux autres.



Il y a très peu de vide entre les m \_\_\_\_\_ : on parle d'état \_\_\_\_\_. Les molécules se déplacent les unes par rapport aux autres dans tous les sens : l'état liquide est donc \_\_\_\_\_.



Il y a beaucoup d'\_\_\_\_\_ entre les molécules : l'état est \_\_\_\_\_. Les molécules se déplacent les unes par rapport aux autres très rapidement et dans tous les sens : l'état gazeux est \_\_\_\_\_.

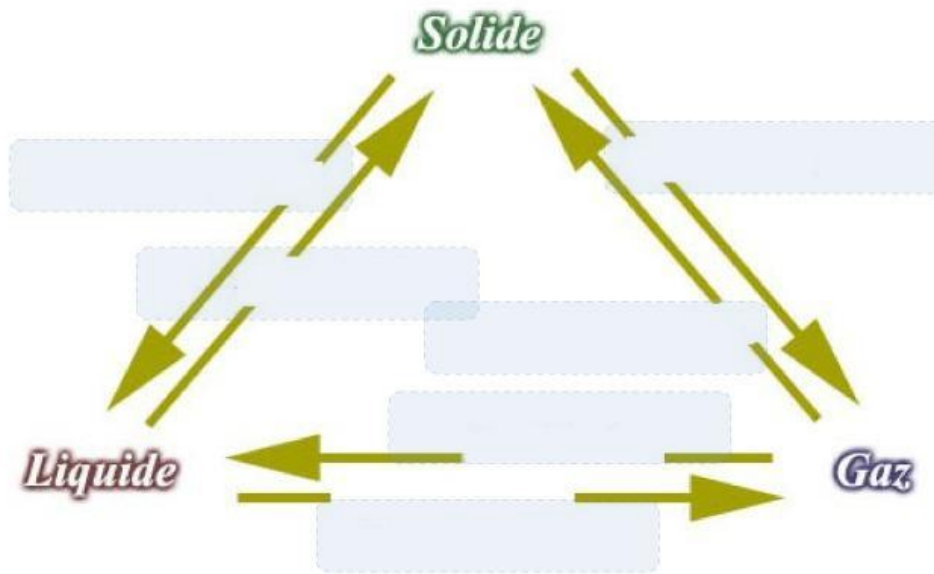
Finalement d'un état à un autre, les \_\_\_\_\_ ne \_\_\_\_\_ pas mais c'est leur disposition et leur déplacement qui changent

## Les changements d'états

La matière change d'état en fonction de la \_\_\_\_\_ mais aussi de la P \_\_\_\_\_. Par exemple sous la pression atmosphérique normale (1,013 bar) l'eau solide se transforme en eau \_\_\_\_\_ lorsque la température atteint \_\_\_\_\_ °C

Replacer les noms des différents changements d'état :

Fusion – liquéfaction – vaporisation – solidification – sublimation – condensation.



### QCM : choisir la ou les bonnes réponses

|                                         |                                 |                                  |                              |
|-----------------------------------------|---------------------------------|----------------------------------|------------------------------|
| J'occupe tout l'espace à ma disposition | Solide <input type="checkbox"/> | Liquide <input type="checkbox"/> | Gaz <input type="checkbox"/> |
| J'ai toujours le même volume            | Solide <input type="checkbox"/> | Liquide <input type="checkbox"/> | Gaz <input type="checkbox"/> |
| Ma forme est toujours la même           | Solide <input type="checkbox"/> | Liquide <input type="checkbox"/> | Gaz <input type="checkbox"/> |
| Je n'ai pas de forme propre             | Solide <input type="checkbox"/> | Liquide <input type="checkbox"/> | Gaz <input type="checkbox"/> |
| Mes particules sont proches             | Solide <input type="checkbox"/> | Liquide <input type="checkbox"/> | Gaz <input type="checkbox"/> |
| Mes particules sont liées entre elles   | Solide <input type="checkbox"/> | Liquide <input type="checkbox"/> | Gaz <input type="checkbox"/> |
| La fusion conduit à cet état            | Solide <input type="checkbox"/> | Liquide <input type="checkbox"/> | Gaz <input type="checkbox"/> |