

Les états de la matière.

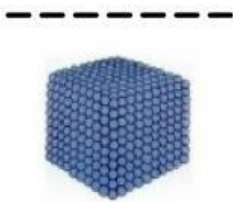
Définitions :

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

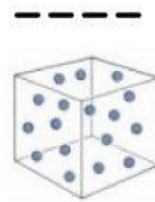
Description moléculaire des états.



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 _____.

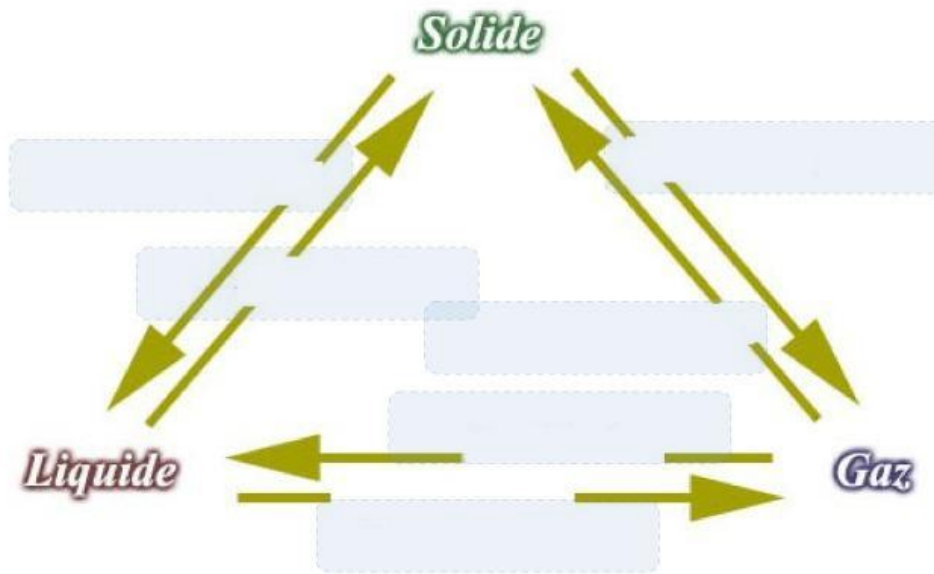
Finalement d'un état à un autre, les _____ ne _____ pas mais c'est leur disposition et leur déplacement qui changent

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 ☐	Liquide ☐	Gaz ☐
J'ai toujours le même volume	Solide ☐	Liquide ☐	Gaz ☐
Ma forme est toujours la même	Solide ☐	Liquide ☐	Gaz ☐
Je n'ai pas de forme propre	Solide ☐	Liquide ☐	Gaz ☐
Mes particules sont proches	Solide ☐	Liquide ☐	Gaz ☐
Mes particules sont liées entre elles	Solide ☐	Liquide ☐	Gaz ☐
La fusion conduit à cet état	Solide ☐	Liquide ☐	Gaz ☐