

Les états de la matière.

Définitions :

Nous savons que la matière est constituée de très petites particules appelées M_____.

La matière peut se présenter sous trois états différents :

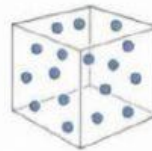
- l'état s _____, par exemple ____
- l'état l _____, par exemple ____
- l'état g _____, par exemple ____

Description moléculaire des états.

- Description de la matière :

http://www.dailymotion.com/video/x24lOqt_la-matiere-dans-tous-ses-etats_tech

- Replacer les étiquettes dans les bonnes cases.



S _____	L _____	G _____
Dans les solides, les m_____ sont très proches les unes des autres : l'état solide est compact. La glace est un solide cristallin : les molécules d'eau sont bien rangées les unes par rapport aux autres. L'état solide est ordonné.	Dans les liquides, comme dans l'eau liquide, il y a très peu de vide entre les m_____ : on parle d'état compact. Les molécules se déplacent les unes par rapport aux autres dans tous les sens : l'état liquide est donc désordonné.	Dans un gaz, comme la vapeur d'eau, il y a beaucoup de _____ entre les molécules : l'état est dispersé. Les molécules se déplacent les unes par rapport aux autres très rapidement et dans tous les sens : l'état gazeux est désordonné.
État _____ et _____	État _____ et _____	État _____ et _____

Les changements d'états

La matière change d'état en fonction de la _____ mais aussi de la _____.

✚ Replacer les noms des différents changements d'état :

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

