

# 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 :

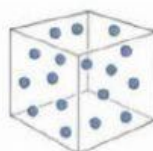
- l'état s \_\_\_\_\_, par exemple \_\_\_\_
- l'état l \_\_\_\_\_, par exemple \_\_\_\_
- l'état g \_\_\_\_\_, par exemple \_\_\_\_

## Description moléculaire des états.

- Description de la matière :

[http://www.dailymotion.com/video/x24l0qt\\_la-matiere-dans-tous-ses-etats\\_tech](http://www.dailymotion.com/video/x24l0qt_la-matiere-dans-tous-ses-etats_tech)

- Replacer les étiquettes dans les bonnes cases.



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

