

Les états de la matière

I. les différents états de la matière

la matière existe sous 3 formes : solide, liquide et gaz

1. l'état solide

l'état solide est l'état le plus compact des 3. Dans l'état solide, la matière a une forme propre et un volume propre.

2. l'état liquide

l'état liquide est l'état dans lequel la matière est sous forme intermédiaire. Dans l'état liquide la matière n'a pas de forme propre mais elle a un volume propre.

3. l'état gazeux

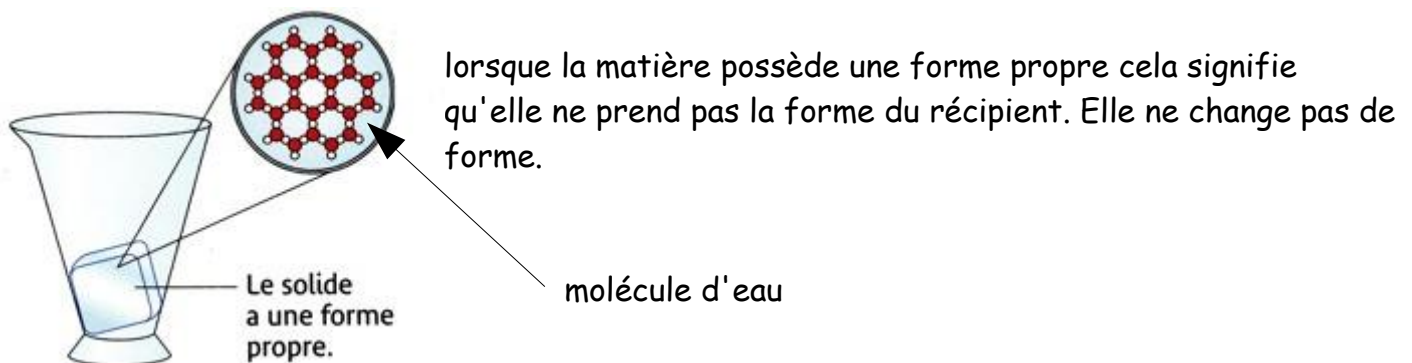
l'état gazeux est l'état dans lequel la matière est la moins compacte. Dans l'état gazeux la matière n'a ni forme propre et ni volume propre.

II. les différentes propriétés de la matière

1. l'état solide

Dans l'état solide la matière a une **forme propre** et un **volume propre**

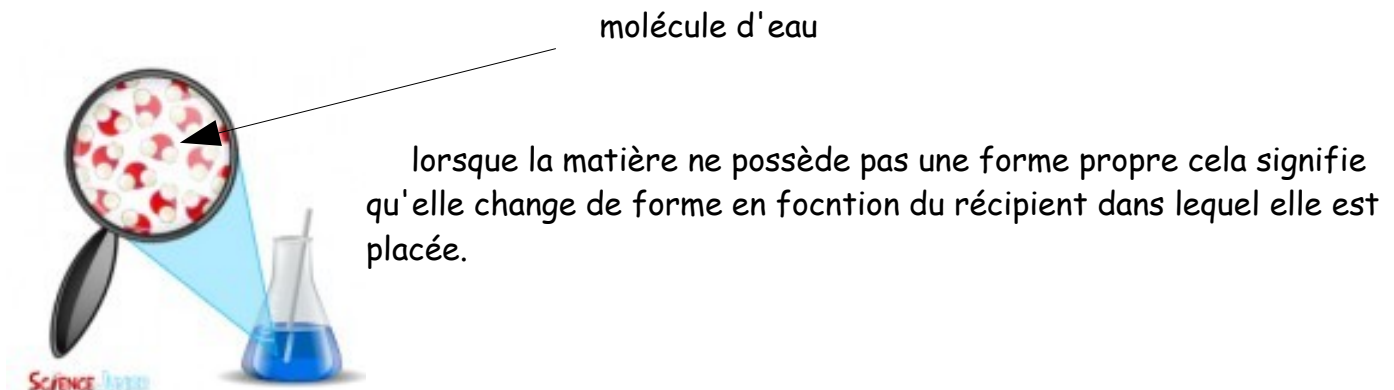
Schéma :



2. L'état liquide

Dans l'état liquide, la matière **n'a pas de forme propre** et un **volume propre**

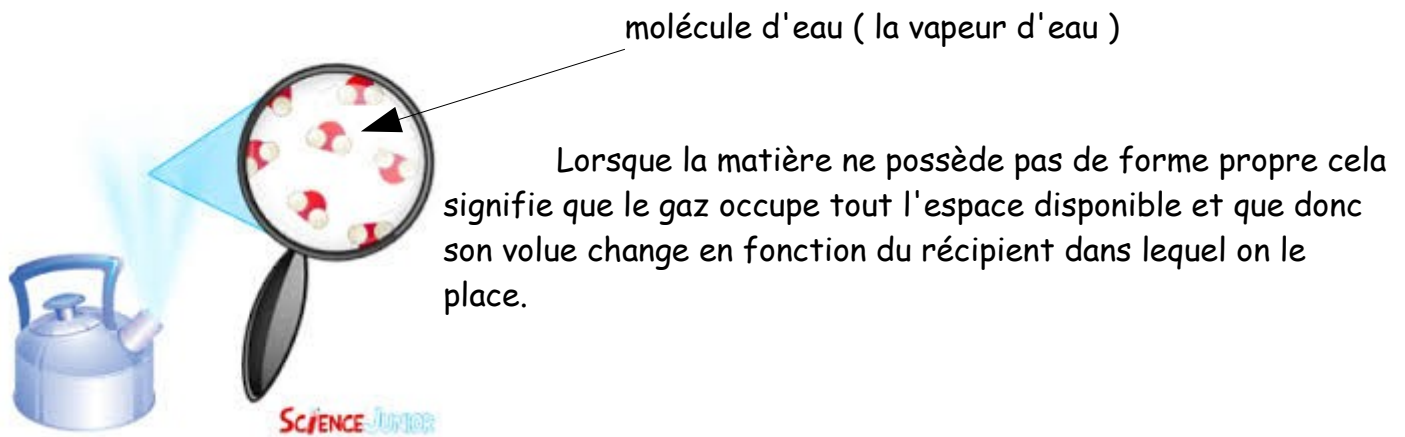
Schéma :



3. l'état gazeux

Dans l'état gazeux, la matière **ne possède ni forme propre et ni volume propre.**

Schéma :



4. Remarque



Attention !!!!! :

Dans les états solide, liquide et gazeux, la masse de la matière ne varie pas

Explications :

- Si je pèse 50 g de sable et que je transvase ce sable dans un autre récipient, la masse de sable reste inchangée.
- Si je pèse 112 g d'eau dans un récipient et que je transvase cette eau dans un autre récipient j'aurais toujours 112 g d'eau.
- Même remarque pour les gaz !!
- Lors d'un changement d'état la masse reste aussi constante (elle ne varie pas)
 - Dans l'exemple ci-dessous lors de la **fusion de la glace**, la masse des molécules d'eau ne varie pas (320g avant et 320 g après)

