

CH1-7 Les états de la matière

Les trois états de la matière.

Le même corps peut exister sous trois états différents selon les conditions de température et de pression :

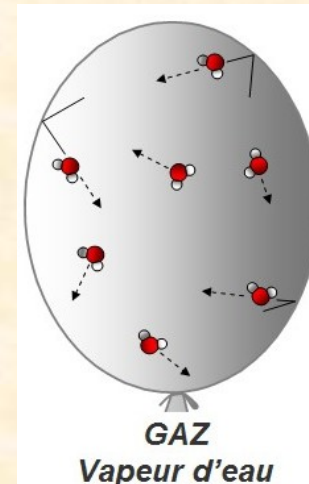
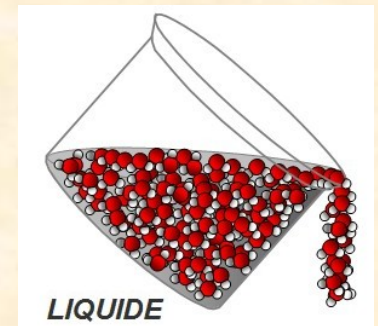
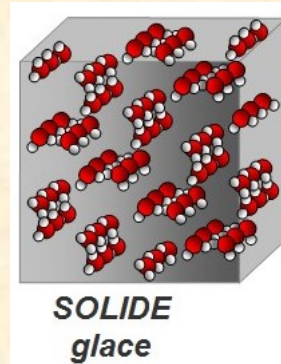
- l'état solide,
- l'état liquide
- l'état gazeux.

Etat Solide : Un solide possède un volume et une forme qui lui sont propres.

Etat Liquide : Un liquide possède un volume qui lui est propre, en revanche il prend la forme du récipient qui le contient et ne possède donc pas de forme propre.

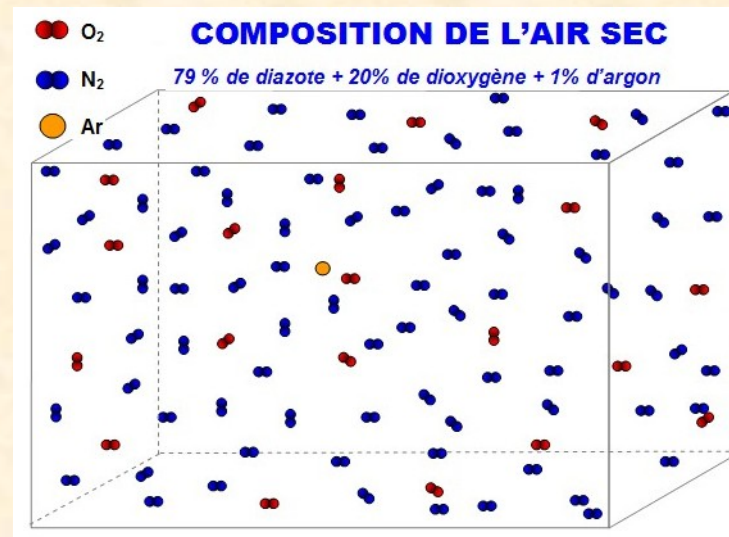
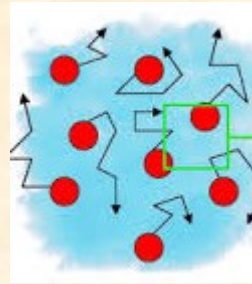
Etat Gazeux : Un gaz ne possède ni forme ni volume propre. Comme un liquide il prend la forme du récipient qui le contient mais il occupe de plus tout l'espace mis à sa disposition.

L'EAU ET LES ÉTATS DE LA MATIÈRE



CH1-2-1 Les états de la matière

A l'état gazeux les molécules sont pratiquement indépendantes les unes des autres, il n'y donc pas d'interactions entre elles. L'état gazeux correspond donc à une liberté totale. Les molécules sont animées d'un mouvement aléatoire appelé mouvement **Brownien**.



A l'état liquide, une certaine liberté est laissée aux molécules mais il existe des interactions entre elles. Le liquide possède une certaine cohésion qui va lui conférer un volume propre. Le liquide n'occupera donc pas tout le volume qui lui est offert, en revanche il épousera la forme du récipient qui le contient

L'état solide est caractérisé par l'absence de liberté entre les molécules ou les ions. Les interactions entre les atomes ou les molécules peuvent être covalentes, ioniques hydrogènes ou métalliques.

