Approche moléculaire

## Les trois états de la matière

* Toute la matière est constituée de **molécules**, quel que soit son état : solide, liquide ou gazeux.
* Chaque élément chimique a sa propre **molécule**.

Ex : toutes les molécules d’eau sont identiques mais elles sont différentes des molécules de dioxygène.

* C’est l’**agencement** des molécules qui est **différent** d’un état à l’autre : *(schémas)*
* l’état **gazeux** est **dispersé et désordonné**
* l’état **liquide** est **compact et désordonné**
* l’état **solide** est **compact et ordonné**.
* Lors du changement d’état d’un corps pur, le nombre de molécules ne change pas. La **masse se conserve lors d’un changement d’état**.

## Le cas des mélanges

* Un **mélange** est une association de plusieurs corps purs, chacun constitué d’un ensemble de la même molécule.
* Dans un mélange, **toutes les molécules** se répartissent **aléatoirement** dans le récipient.
* Lors de cette association, chacun des corps purs apporte son lot de molécules, sans perte ni ajout. La **masse se conserve lors d’un mélange**.