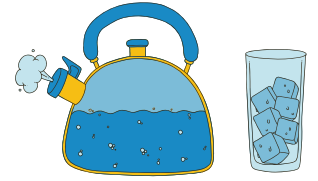


Synthèse : Les états de la matière

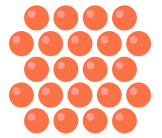
La matière est tout autour de nous et elle peut exister sous différentes formes que nous appelons « états ». Ces états se distinguent par la manière dont les particules (comme les molécules) qui composent la matière se comportent.



I. Solide

- **Caractéristiques** : Les solides ont une forme et un volume définis.
- **Exemples** : Une brique, une table, ou une glace.

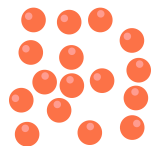
Comportement des particules : Dans un solide, les particules sont proches et vibrent autour de positions fixes, ce qui donne au solide sa forme et son volume définis.



II. Liquide

- **Caractéristiques** : Les liquides ont un volume défini mais pas de forme fixe. Ils prennent la forme du récipient qui les contient.
- **Exemples** : L'eau, le jus de fruit, ou l'huile.

Comportement des particules : Dans un liquide, les particules sont proches et glissent les unes sur les autres, permettant au liquide de couler. Elles se déplacent librement tout en restant en contact, ce qui permet au liquide de prendre la forme de son contenant tout en gardant un volume constant.



III. Gaz

- **Caractéristiques** : Les gaz n'ont ni forme ni volume définis. Ils remplissent tout l'espace disponible.
- **Exemples** : L'air, la vapeur d'eau, ou l'hélium dans les ballons.

Comportement des particules : Les particules d'un gaz sont espacées et se déplacent rapidement et de manière désordonnée. Cela permet au gaz de se dilater pour remplir l'espace disponible, sans forme ni volume définis.

