

## Activité 6.3 – Du microscopique au macroscopique

### Objectifs :

- ▶ Savoir utiliser le vocabulaire adapté entre atome, ion et molécule.
- ▶ Comprendre la différence entre un solide ionique et moléculaire.
- ▶ Comprendre grossièrement la différence entre un objet inerte et un objet biologique.

**Contexte :** On a vu qu'un atome est composé d'électrons et de nucléons. Les atomes peuvent ensuite former des ions ou s'associer en molécules, en respectant les règles de stabilité du duet et de l'octet. Les atomes, ions et molécules sont des entités chimiques microscopiques et composent la matière qui nous entoure.

→ **Quelle règle permet de former des objets macroscopiques à partir d'entités chimiques microscopiques ?**

### 1 – Les espèces chimiques

#### Document 1 – Entités chimiques

Il existe trois types d'entités chimiques :

- les atomes (par exemple le cuivre Cu).
- les ions (par exemple l'ion fluorure  $F^-$ ).
- les molécules (par exemple le méthane  $CH_4$ ).

Les ions positifs (+) .....

Les ions négatifs (–) .....

.....

#### Document 2 – Neutralité de la matière

La matière macroscopique qui nous entoure est composée d'un très (très) grand nombre d'entités chimiques identiques.

Au niveau macroscopique, la matière est électriquement neutre. La charge électrique globale est nulle : on parle d'**électroneutralité**.

#### Document 3 – Solide ionique

Les ions vont toujours s'associer par groupe de charges opposées pour former une espèce neutre appelée **solide ionique** ou **espèce ionique**.

Mis en solution dans de l'eau, les solides ioniques se dissocient en **cations** (ions +) et en **anions** (ions –).

- ▶ *Exemple :* le sel est composé d'ions sodium  $Na^+$  et d'ions chlorure  $Cl^-$ , on le note NaCl.

**1 –** Parmi les ions suivants :  $\text{Fe}^{3+}$ ,  $\text{K}^+$ ,  $\text{O}^{2-}$ ,  $\text{Cl}^-$ ,  $\text{Pb}^{2+}$ ,  $\text{SO}_4^{2-}$  ; indiquer lesquels sont des anions et lesquels sont des cations

.....

.....

**2 –** Associer les cations et les anions précédents pour former des solides ioniques neutres électriquement (charge totale nulle).

.....

.....

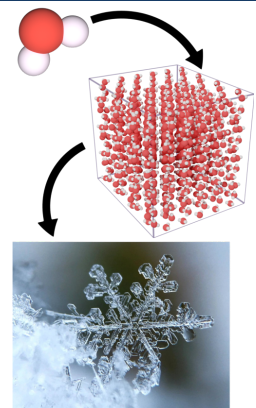
.....

## 2 – Solides moléculaires et structures biologiques

### Document 4 – Solides moléculaires

Les molécules ou les atomes vont former des solides, des liquides ou des gaz en fonction des conditions de température et de pression. Les solides composés de molécules sont appelés **solides moléculaires**.

► *Exemple* : l'eau est composée de molécules  $\text{H}_2\text{O}$ . Les tubes en cuivre dans les canalisations sont composés d'atomes de cuivre  $\text{Cu}$ . La majorité des solides inertes que l'on trouve naturellement sont des solides moléculaires.



### Document 5 – Molécule biologiques et êtres vivants

Certaines molécules à base de carbone peuvent s'associer pour former des structures complexes auto-réplicantes, c'est-à-dire qui peuvent se reproduire.



► *Exemple* : les cellules eucaryotes ou procaryotes sont composées d'une multitude de molécules arrangées de manière très complexe.

Les cellules eucaryotes peuvent s'associer pour former des structures encore plus complexes : les animaux (mammifères, insectes, oiseaux, poissons, etc.), les plantes ou les champignons.

