



Les espèces chimiques et l'identification

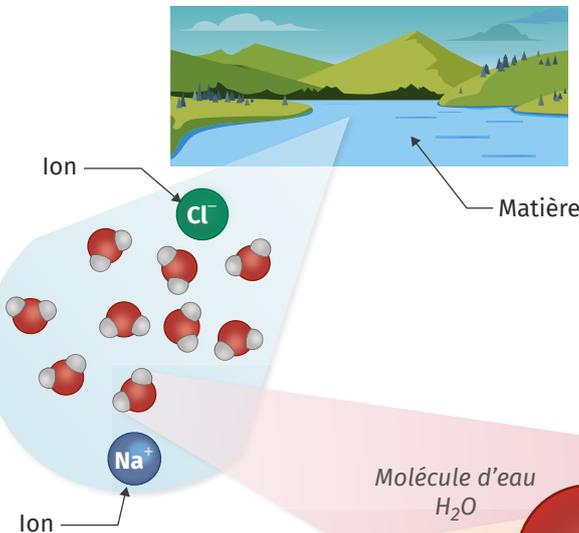
Numérique Retrouvez ce schéma interactif à compléter et à télécharger sur

[LLS.fr/PC3EXschema1](https://lls.fr/PC3EXschema1)

Le bilan est illustré par des modèles, c'est-à-dire des représentations destinées à simplifier la réalité pour mieux en comprendre certains aspects.

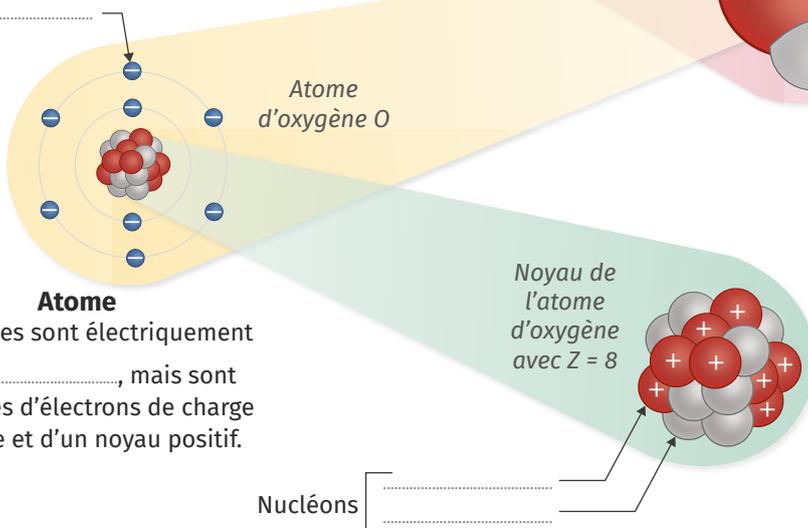


Matière à l'échelle microscopique
La matière est constituée d'entités chimiques, c'est-à-dire
d'.....,
de et
d'.....



Molécule
Les molécules sont des de plusieurs atomes, électriquement

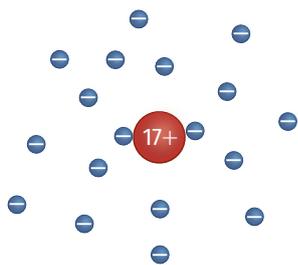
Atome
Les atomes sont électriquement, mais sont constitués d'électrons de charge négative et d'un noyau positif.



Noyau atomique
Le nombre de protons du noyau, appelé et noté Z, permet d'identifier un atome et de le localiser dans la périodique.

Ion négatif

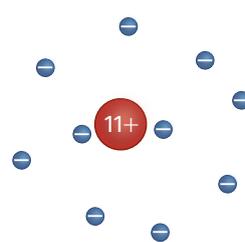
Si un atome possède plus d'électrons que de protons, il s'agit d'un ion chargé (anion).



Ion chlorure Cl^-

Ion positif

Si un atome possède moins d'électrons que de protons, il s'agit d'un ion chargé (cation).



Ion sodium Na^+