

CONSTITUANTS DE LA MATIÈRE

Vocabulaire commun

- ✓ **Substance chimique** : désigne un matériau, constituée d'une ou plusieurs espèces chimiques.
exemple : sucre , café ...
- ✓ **Espèce chimique** : ensemble d'entités moléculaires, atomiques ou ioniques identiques (à utiliser dans le cas d'une description macroscopique).
- ✓ **Atome** : unité de constitution de la matière.
- ✓ **Élément chimique** : ensemble des entités chimiques (atomes ou ions, isolés ou engagés dans un édifice chimique) ayant le même numéro atomique Z (même nombre de protons).
exemple : le métal cuivre, l' ion Cu^{2+} , l'oxyde CuO , contiennent l'élément Cu.
- ✓ **Ions** : en perdant un ou plusieurs électrons, un atome ou groupement d'atomes devient ion positif ou cation et en gagnant un ou plusieurs électrons, un atome ou groupement d'atomes devient ion négatif ou anion.
- ✓ **Isotopes** : ensemble d'atomes ayant même numéro atomique Z (donc même nombre de protons) mais un nombre de nucléons A différent (donc un nombre de neutrons différent).
- ✓ **Molécules** : assemblage d'atomes.
- ✓ **Liaison covalente** : mise en commun d'une paire d'électrons entre deux atomes.
- ✓ **Matière organique** : substance constituée d'espèces organiques.
- ✓ **Espèce organique** : espèce chimique qui, par combustion complète avec le dioxygène produit de l'eau et du dioxyde de carbone.