


Activité 1 :

Les **atomes** sont les particules élémentaires de la matière, ils composent tout ce qui nous entoure. Ils sont très rarement seuls (uniquement les atomes de la dernière colonne), soit en groupe avec d’autres atomes pour former des **molécules**.

Les molécules ont une **formule chimique** qui décrit les atomes qui la composent. Elles peuvent être représentées par leur **modèle moléculaire**, selon la convention suivante :

Atome	Hydrogène	Carbone	Oxygène	Azote
Représentation:	Boule blanche	Boule noire	Boule rouge	Boule bleue


Formule chimique	Modèle moléculaire	phrase
H ₂ O Le symbole O sans indice car Il y a un seul atome d'oxygène dans cette molécule. Le symbole de H suivi de 2 en indice : Il y a deux atomes d'hydrogène dans cette molécule.		La molécule d'eau, qui est composé d'un atome d'oxygène et deux atomes d'hydrogène.
O ₂		La molécule de dioxygène, composé de deux atomes d'oxygène.
N ₂		La molécule de diazote, composé de deux atomes d'azote
H ₂		
CO ₂		

Activité 1 :

Les **atomes** sont les particules élémentaires de la matière, ils composent tout ce qui nous entoure. Ils sont très rarement seuls (uniquement les atomes de la dernière colonne), soit en groupe avec d’autres atomes pour former des **molécules**.

Les molécules ont une **formule chimique** qui décrit les atomes qui la composent. Elles peuvent être représentées par leur **modèle moléculaire**, selon la convention suivante :

Atome	Hydrogène	Carbone	Oxygène	Azote
Représentation:	Boule blanche	Boule noire	Boule rouge	Boule bleue

Formule chimique	Modèle moléculaire	phrase
H ₂ O Le symbole O sans indice car Il y a un seul atome d'oxygène dans cette molécule. Le symbole de H suivi de 2 en indice : Il y a deux atomes d'hydrogène dans cette molécule.		La molécule d'eau, qui est composé d'un atome d'oxygène et deux atomes d'hydrogène.
O ₂		La molécule de dioxygène, composé de deux atomes d'oxygène.
N ₂		La molécule de diazote, composé de deux atomes d'azote
H ₂		
CO ₂		