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 de l'atome par une boule de couleur :	Blanche	Noire	Rouge	Bleue

H₂0 Le symbole O sans indice : Il y a un seul atome d'oxygène dans cette molécule.

La molécule d'eau, qui est composé d'un atome d'oxygène et deux atomes d'hydrogène.

Le symbole de H suivi de 2 en indice : Il y a deux atomes d'hydrogène dans cette molécule.



 O_2 N_2 H_2 $C0_2$ La molécule de dioxygène, composé de deux atomes d'oxygène. La molécule de diazote, composé de deux atomes d'azote

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 de l'atome par une boule de couleur :	Blanche	Noire	Rouge	Bleue

H₂O
Le symbole O sans indice : Il y a un seul atome d'oxygène dans cette molécule.

La molécule d'eau, qui est composé d'un atome d'oxygène et deux atomes d'hydrogène.

Le symbole de H suivi de 2 en indice : Il y a deux atomes d'hydrogène dans cette molécule.



•	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	