

Symbole d'un atome : lettre MAJUSCULE parfois suivie d'une lettre minuscule qui représente un atome

Molécule : groupement d'atomes liés entre eux

Formule d'une molécule : elle indique le nombre (*en indice*) et la nature (*symbole*) des atomes qui la constitue

Atomes (nom, symbole)

[illegible]

LE MONOXYDE DE CARBONE

**Les intoxications au monoxyde de carbone concernent
tout le monde... Les bons gestes de prévention aussi :**

**FAITES
VERIFIER
ET ENTRETENIR**
avant chaque hiver
vos installations
de chauffage, eau chaude,
ventilation...



RESPECTEZ
le mode d'emploi
des appareils à combustion
(chauffages d'appoint,
groupes électrogènes,
appareils à gaz...)



AÉREZ
au moins
10 minutes
par jour



**Le monoxyde de carbone est un gaz toxique,
invisible, inodore, non-irritant... et mortel.**

LEXIQUE

Combustion :

transformation chimique dans laquelle une substance brûle. La combustion produit de l'énergie thermique et nécessite 3 éléments : un combustible, un comburant et une source d'énergie (pour amorcer la combustion).

Combustible : corps qui brûle

Comburant : corps qui permet la combustion

Réactif : corps qui disparaît lors d'une transformation chimique.

Produit : corps qui est formé lors d'une transformation chimique.

Transformation chimique : action au cours de laquelle des réactifs réagissent entre eux et disparaissent pour former des produits.

Bilan : écriture simplifiée d'une transformation chimique dans laquelle on écrit les noms des réactifs et des produits sous la forme suivante :



« + » signifie « réagit avec » ; « $\rightarrow$ » signifie « donne » ou « pour former »

Ex : bilan d'une combustion : combustible(s) + comburant $\rightarrow$ produit(s)

bilan de la combustion du carbone : carbone + dioxygène $\rightarrow$ dioxyde de carbone

Équation de réaction : écriture simplifiée d'une transformation chimique dans laquelle on écrit les symboles ou les formules des réactifs et des produits.

Ex : équation de réaction de la combustion du carbone : $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$

équation de réaction de la combustion du méthane : $\text{CH}_4 + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$

