

## Objectif :

*Évolution du modèle particulaire vers le modèle atomique.*

*Interpréter une formule chimique en termes atomiques.*

## Code couleur

Hydrogène	Carbone	Oxygène	Azote
H	C	O	N

## Formule chimique

Schéma	Formule (+ nom)	Composition atomique
	$CH_4$ Méthane	<ul style="list-style-type: none"> <li>__ atomes d'hydrogène</li> <li>__ atome de carbone</li> </ul>
	$H_2O$ Eau	<ul style="list-style-type: none"> <li>__ atomes d'hydrogène</li> <li>__ atome d'oxygène</li> </ul>
	$NH_3$ Ammoniac	<ul style="list-style-type: none"> <li>__ atome d'azote</li> <li>__ atomes d'hydrogène</li> </ul>
	$C_2H_6$ Éthane	<ul style="list-style-type: none"> <li>__ atomes d'hydrogène</li> <li>__ atomes de carbone</li> </ul>
		<ul style="list-style-type: none"> <li>__ atomes d'hydrogène</li> <li>__ atomes de carbone</li> </ul>

		__ atomes d'hydrogène __ atome de carbone __ atome d'azote
	Dioxyde de carbone	__ atome de carbone __ atomes d'oxygène
	Protoxyde d'azote	__ atome d'oxygène __ atomes d'azote

## DNB 2019 : le savon de Marseille

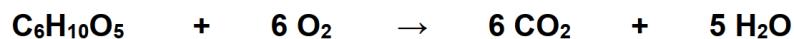
1.1. La réaction entre l'huile d'olive et la soude est une étape de la fabrication du savon de Marseille. L'équation de la réaction chimique est :



1.1.2. Donner le nom et le nombre de chaque atome présent dans la formule chimique  $\text{C}_{57}\text{H}_{104}\text{O}_6$  du constituant majoritaire de l'huile d'olive.

## DNB 2023 : les pompiers

Lors d'un incendie de forêt, les arbres subissent une réaction de combustion. Le bois, assimilé à de la cellulose de formule chimique simplifiée  $\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5$ , réagit avec le dioxygène et produit du dioxyde de carbone et de l'eau à l'état gazeux. L'équation de la réaction est :



- Indiquer le nombre de chacun des atomes de carbone (C), hydrogène (H) et oxygène (O) présents dans la formule chimique  $\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5$ .