





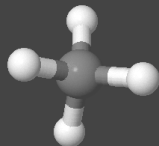
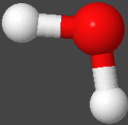
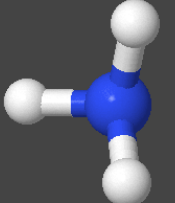
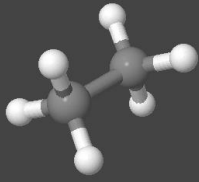
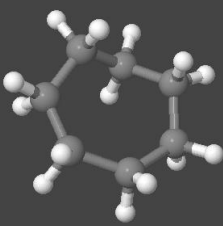
Objectif :

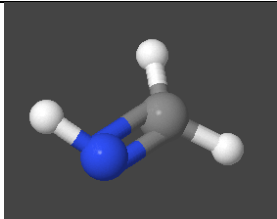
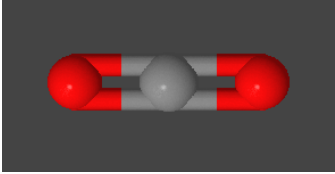
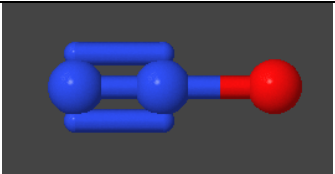
*Évolution du modèle particulaire vers le modèle atomique.**Interpréter une formule chimique en termes atomiques.*

Code couleur

Hydrogène	Carbone	Oxygène	Azote
H	C	O	N
			

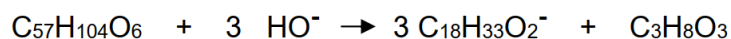
Formule chimique

Schéma	Formule (+ nom)	Composition atomique
	CH_4 Méthane	__ atomes d'hydrogène __ atome de carbone
	H_2O Eau	__ atomes d'hydrogène __ atome d'oxygène
	NH_3 Ammoniac	__ atome d'azote __ atomes d'hydrogène
	C_2H_6 Éthane	__ atomes d'hydrogène __ atomes de carbone
		__ atomes d'hydrogène __ atomes de carbone

		___ 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

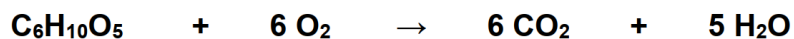
1.1. La réaction entre l'huile d'olive et la soude est une étape de la fabrication du savon de Marseille. L'équation de la réaction chimique est :



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 :



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