







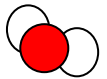

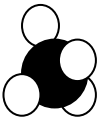
PA-C5-LES MOLECULES ET LES ATOMES

CORRECTION

Exercice 1 : Les atomes, leur symbole et leur modèle

Nom de l'atome	Symbole	Modèle
Hydrogène	H	
Oxygène	O	
Carbone	C	
Azote	N	

Exercice 2 : Les molécules et leur constitution

Nom de la molécule	Formule	Nombre total d'atomes dans la molécule	Constitution	Modèle
Dioxygène	O ₂	2	2 atomes d'oxygène	
Dihydrogène	H ₂	2	2 atomes d'hydrogène	
Eau	H ₂ O	3	2 atomes d'hydrogène et 1 atome d'oxygène	
Dioxyde de carbone	CO ₂	3	1 atome de carbone et 2 atomes d'oxygène	
Méthane	CH ₄	5	4 atomes d'hydrogène et 1 atome de carbone	

Exercice 3 : L'éthanal

L'acétaldéhyde ou l'éthanal a pour formule chimique C₂H₄O.

- 1-Le nombre d'atomes d'hydrogène de la molécule d'éthanal est de 4.
- 2-Le nombre d'atome d'oxygène de la molécule d'éthanal est de 1.
- 3-Le nombre d'atomes total de la molécule d'éthanal est de 7 (2 + 4 + 1 = 7).

Exercice 4 : Atome ou molécule ?

Pour chacune des espèces, indiquées s'il s'agit d'un atome ou d'une molécule.

	C	N ₂	Na	NaCl	C ₂ H ₄ O	Au	Co	CO
Atome	X		X			X	X	
Molécule		X		X	X			X