Physique & Chimie **Série d'Exercices N :02** Classe : **2APIC**

(Les atomes et les molécules) Pr : **EL Khotri Mohamed**

❖ ***Exercice 1 :*** Parmi les formules suivantes déterminer les **molécules** et les **atomes** :

$$Co \; - \; CH_4 \; - \; N \; - \; H_2 \; - \; CO_2 \; - \; Ca \; - \; CO \; - \; C_4H_{10}$$

- Les atomes:

  ……..

- Les molécules:

  ……..

❖ ***Exercice 2 :***

Parmi les formules suivantes déterminer les molécules d'un corps **pur simple** et d'un corps **pur composé** :

$$Cl_2 \; - \; H_2O \; - \; O_2 \; - \; Na_2 \; - \; HCl \; - \; H_2 \; - \; KOH \; - \; NH_4$$

- Les corps pur simple :

  ……..

- Les corps pur composé :

  ……..

❖ ***Exercice 3 :*** Cocher la case correspondante à la bonne réponse :

- Symbole de l'atome d'hydrogène est He ……..
- L'atome est constitué par des molécules ……..
- Le modèle de l'atome se représente par une sphère ……..
- Le dioxygène est une molécule ……..
- Formule d'une molécule d'eau est H_2O ……..
- Un corps simple, sa molécule est constituée des atomes différents ……..

❖ ***Exercice 4 :***

La molécule de vitamine B_6 est composée de huit atomes de carbone, onze atomes d'hydrogène, un atome d'azote et trois atomes d'oxygène.

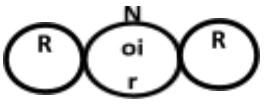
1-Ecrire sa formule chimique ?……

2-Est ce que la vitamine B_6 est un corps simple ou compose ? Justifier votre réponse.

……..……..

❖ ***Exercice 5 :*** Complète le tableau suivant :

Molécule	Formule	Atomes composant la molécule	Dessin du modèle	simple/composée
	O_2			
		2 atomes d'hydrogène 1 atome d'oxygène		

Diazote				
				
Méthane	**CH_4**			