

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



o Les atomes:

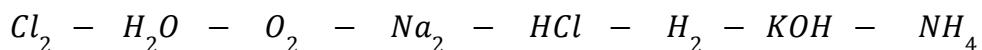
.....  
.....

o Les molécules:

.....  
.....

❖ **Exercice 2 :**

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



o Les corps pur simple :

.....

o 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<sub>6</sub> 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 ? .....

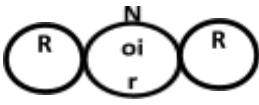
2-Est ce que la vitamine B<sub>6</sub> est un corps simple ou composé ? Justifier votre réponse.

.....

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

Molécule	Formule	Atomes composant la molécule	Dessin du modèle	simple/composée
----------	---------	------------------------------	------------------	-----------------

	O <sub>2</sub>			
		2 atomes d'hydrogène 1 atome d'oxygène		

Diazote			
			
Méthane	$\text{CH}_4$		