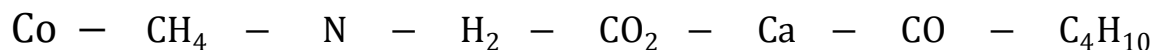


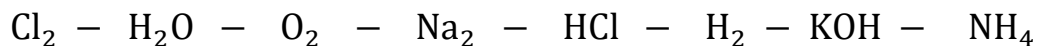
❖ **Exercice 1 :** Parmi les formules suivantes déterminer les molécules et les atomes :



- Les atomes:
- Les molécules:

❖ **Exercice 2 :**

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



- 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 H₂O
- Un corps simple, sa molécule est constituée des atomes différents

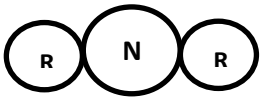
❖ **Exercice 4 :**

La molécule de vitamine B₆ 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 B₆ 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 ₂			
		2 atomes d'hydrogène 1 atome d'oxygène		
Diazote				
				
Méthane	CH ₄			