

## Série d'exercices n°3

(Leçon n°3 : Les molécules et les atomes)

### Exercice n°1

Placer les mots suivants dans la bonne place : atomes, molécules, symbole atomique, sphères, majuscule, composé, composé.

- Chaque type d'atome est représenté par un ..... : en général, la première lettre du nom en .....
- Une molécule est constituée par au moins deux ..... liés entre eux.
- Les atomes et les ..... sont modélisés par des ..... de taille et de couleur différentes.
- Un corps pur ..... est un corps pur dont les molécules sont composées d'atomes identiques
- Un corps pur ..... est un corps pur dont les molécules sont composées d'atomes différents

### Exercice n°2

Complétez le tableau suivant.

C	Carbone	
O		
	Hydrogène	
	Azote	

### Exercice n°3

Complétez le tableau suivant.

CH <sub>4</sub>	Méthane		
O <sub>2</sub>			
	Dihydrogène		
	Eau		
	Diazote		
CO			1 atome de carbone, 1 atome d'oxygène

### Exercice n°4

La molécule de propane est composée de 3 atomes de carbone et de 8 atomes d'hydrogène. Quelle est sa formule ?

.....

### Exercice n°5

Soient les formules suivantes : Cl<sub>2</sub>, CO<sub>2</sub>, CH<sub>4</sub>, O<sub>3</sub>, NH<sub>3</sub>, N<sub>2</sub>H<sub>4</sub>

Classer ces molécules en corps pur simples et corps pur composés

corps pur simple	.....
corps pur composés	.....