

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 ₄	Méthane		
O ₂			
	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 : Cl₂, CO₂, CH₄, O₃, NH₃, N₂H₄

Classer ces molécules en corps pur simples et corps pur composés

corps pur simple
corps pur composés