

Partie 1 : La matière	Physique chimie	Année scolaire : 2018/2019
Niveau : 2 AC	Chapitre 3 : Molécules et Atomes	Série 3

Exercice 1

- Rappelle la composition de l'air (la nature des principaux gaz et leurs proportions)
- Modéliser à l'aide de boules de couleur ces 2 gaz.
- Modéliser à l'aide des modèles des molécules précédentes l'air le plus fidèlement possible (en respectant les proportions, %).

Exercice 2 :

- Une molécule est constituée par au moins deux liés entre eux.
- Une molécule est représentée par une, cette formule permet de connaître les atomes et leur nombre.
- Chaque élément chimique est lui représenté par un Il commence toujours par une lettre, presque toujours la 1ère lettre de son nom, suivi ou non d'une minuscule pour pouvoir distinguer 2 éléments chimiques dont le nom commence par la même lettre.

Exercice 3 :

Complète le tableau suivant.

H₂, O, C₄H₁₀, C, Cl, CO₂,

Molécules	Atomes
.....
.....
.....
.....

Exercice 4 :

Complete les phrases suivantes

- Diazote (N₂) est composé de.....atome(s) d'
- Dioxyde de carbone (CO₂) est composé de atome(s) de, de atome(s) de
- Butane (C₄H₁₀) est composé de atome(s) de et de atome(s) de

Exercice 5 :

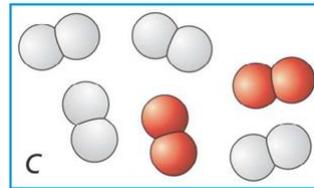
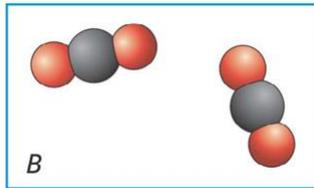
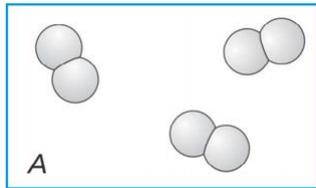
Complète le tableau suivant

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

Exercice 6 :

3 boites contiennent des gaz

1. Indique le type et le nombre de molécules contenues dans chaque boîte !
2. Chaque boîte contient-elle un **gaz pur** ou un **mélange** ?



Rappel : Un gaz pur est composé d'un seul type de molécule