

Nom et prénom : .....	<b>DEVOIR N° 1</b> <b>2ASCI</b> <b>SEMESTRE 1</b>	NOTE :
.....		
Classe : .....		
N° : .....		

**EXERCIE N° 1 : (8pt)**

**1. Compléter les phrases suivantes : (4pt)**

- ▶ Les couches d'atmosphère sont au nombre de quatre: couche ..... et couche ..... et ..... et .....
- ▶ L'air est composé de gaz ..... à 21%. Et le gaz ..... à 78%.
- ▶ On peut augmenter facilement le volume de l'air car il est .....
- ▶ Le corps ..... désigne tout corps dont les molécules sont composées de différents types d'atomes.

**2. Répondre par vrai ou faux: (2pt)**

- ▶ Le vent est un mouvement vertical de l'air .....
- ▶ le Vent souffle des zones à basse pression vers les zones à haute pression. ....
- ▶ La mésosphère joue un rôle important dans la communication sans fil. ....
- ▶ L'air est compressible et non expansible. ....

**3. Entourer la bonne réponse : (2pt)**

- ▶ le symbole de l'atome d'hydrogène est : H H<sub>2</sub> He
- ▶ Si on comprime l'air son volume : diminue augmente ne varie pas
- ▶ Lorsqu'on monte dans l'atmosphère la pression: diminue augmente ne varie pas
- ▶ Le modèle de l'atome se représente par : une sphère un cercle un carré

**EXERCICE N°2 : (8pt)**

**1. parmi les formules suivantes déterminer les molécules et les atomes : (2,5pt)**  
C ; CO ; NH<sub>3</sub> ; Cu ; Al ; N<sub>2</sub> ; O<sub>3</sub> ; Cl ; H ; Na ;

- ✓ Les atomes : .....
- ✓ Les molécules : .....

**2. parmi les formules suivantes déterminer les molécules d'un corps pur simple et un corps pur composé :(2,5pt)**

O<sub>3</sub> ; H<sub>2</sub> ; H<sub>2</sub>O ; Cl<sub>2</sub> ; CO ; HCl ; O<sub>2</sub> ; Na<sub>2</sub> ; NH<sub>4</sub> ; KOH

- ✓ Les corps purs simples : .....
- ✓ Les corps purs composés : .....

**3. compléter le tableau suivant (3pt)**

molécule	Modèle moléculaire	Formule chimique
L'eau		
	<p>R : ROUGE N : NOIR</p>	
		N <sub>2</sub>

**EXERCICE4 : (4pt)**

Les dimensions d'une chambre sont :

Largeur  $l=3\text{m}$  ; longueur  $L=3,5\text{m}$  ; hauteur  $h=2,6\text{m}$

1- Calculer le volume  $V$  d'air qu'elle contient en  $\text{m}^3$ , et en L. (1,5pt)

.....  
.....  
.....  
.....

2- Calculer, en  $\text{m}^3$  puis en L, le volume de dioxygène dans la chambre. (1,5pt)

.....  
.....  
.....  
.....

3- Expliquer pourquoi il faut aérer une chambre où se trouve des gents. (1pt)

.....  
.....  
.....  
.....