

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

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.

- ▶ 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.

	H	H ₂	He
▶ le symbole de l'atome d'hydrogène est :	H	H ₂	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

1. parmi les formules suivantes déterminer les molécules et les atomes : (2,5pt)

C ; CO ; NH₃ ; Cu ; Al ; N₂ ; O₃ ; Cl ; H ; Na :

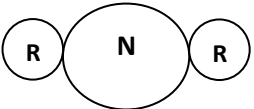
- ✓ Les atomes :
- ✓ Les molécules :

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

O₃ ; H₂ ; H₂O ; Cl₂ ; CO ; HCl ; O₂ ; Na₂ ; NH₄ ; 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 ₂

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 m^3 , et en L. (1,5pt)

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

2- Calculer, en 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)

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