

Nom et prénom :

DEVOIR N° 1

2ASCI

SEMESTRE 1

Classe :

N° :

NOTE :

EXERCICE 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 H₂ 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 ; NH₃ ; Cu ; Al ; N₂ ; O₃ ; Cl ; H ; Na ;

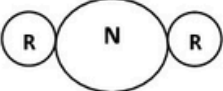
- ✓ Les atomes :
- ✓ Les molécules :

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		
	 R : ROUGE N : NOIR	
		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 gens. (1pt)

.....

.....

.....