|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Nom et prénom :**…………………  …………………………………………………  **Classe :**………………………………..  **N° :** …………………………………….. | ***[DEVOIR N° 1](http://Www.AdrarPhysic.Fr)***  ***[2ASCI](http://Www.AdrarPhysic.Fr)***  ***[SEMESTRE 1](http://Www.AdrarPhysic.Fr)*** | **NOTE :** |

**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 faut: (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 repose : (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 chémique** |
| **L’eau** |  |  |
|  | **R : ROUGE**  **N : NOIR** |  |
|  |  | **N2** |

**EXERCICE4 : (4pt)**

**Les dimensions d’une chambre sont :**

**Largeur l=3m ; longueur L=3,5m ; hauteur h=2,6m**

1. **Calculer le volume V d’air qu’elle contient en m3, et en L. (1,5pt)**

**………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………….**

1. **Calculer, en m3 puis en L, le volume de dioxygène dans la chambre. (1,5pt)**

**………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………….**

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

**………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………….**