|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Lycée Collégial Ait Ali Ouiko**  **Enseignant :Abdelilah CHARAF** | **[Devoir N°1 Semestre 1](http://www.adrarphysic.fr/)**  **[Physique-Chimie](http://www.adrarphysic.fr/)** | | **Année Scolaire :2019/2020**  **Durée : 1 heure** | | |
| **Nom et Prénom :** | | **2APIC/** | | **N° :** | **/20** |

**EXERCIE N° 1 : (9pt)**

**1. Compléter les phrases suivantes : (5pt)**

► Les couches d’atmosphère sont au nombre de quatre: ................................... et ........................ ..... et .......................................... et ......................................... ..

► L'air est un mélange de plusieurs ..................................il contient 21% de …………………………

et 78% de …………………………et 1% …………………………

► On peut augmenter facilement le volume de l’air car il est ………………………………………

► La couche où nous vivons s’appelle ………………

► La combustion du carbone dans le dioxygène produit le ……………………………

**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 contient la couche d’ozone :…………

► 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** | **Formule chimique** | **Modèle moléculaire** |
| **Butane** |  |  |
|  | **O2** |  |
| **Monoxyde de carbone** |  |  |

**EXERCICE N°3 : (2pt)**

La molécule de vitamine B6 est composée de huit atomes de carbone, onze atomes d’hydrogène, un atome d’azote et trois atomes d’oxygène.

**1-écrire sa formule chimique ?**

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

**2-est ce que la vitamine B6 est un corps simple ou composé ? Justifier votre réponse ?**

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………