|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Le nom ……………………..…….. N 0.... | Collège elmoukhetar soussi KenitraContrôle 2de la matière Physique chimique | Année scolaire : 2018/2019Pr : O. MAGHRAOUI |
| **Niveau :** 2 AC classe 2/………… |

[**EXERCICE 1**](http://adrarphysic.fr/)  **. (8.5pts)**

|  |
| --- |
| 1. **Cocher la bonne réponse. Pour chaque question, une seule réponse est valable. (3pts)**

Au cours d'une combustion, le dioxygène est: Le combustible. Le comburant. L’air.L’eau du chaux montre l’existence de  Le dioxyde de carbone. Le butane. Le carbone.L’air qui constitue l’atmosphère est un : Corps pur mélange corps pur composéLa dimension de l’atome est à l’ordre de : 1 nm 1 cm 1 m |
| 1. **Rependre par : vrai ou faut (3pts)**
 | **Vrai**Ou **faux** | 1. **Remplir les vides par l’expression convenable. (2.5pts)**

flamme bleu ; molécule ; indivisible**;** différents , ouverte* Un atome est la plus petite particule ............................ de matière.
* Une ...........................est un regroupement de plusieurs atomes identiques ou ...............................liés entre eux.
* Quand la **virole** est.........................., il y a **assez de dioxygène**. Le butane brule avec une .............................. non éclairante. On dit que la combustion complète.
 |
| On peut observer l’atome à l’œil nu. |  |
| Un corps pur simple est constitué par des atomes identiques . |  |
| On modélise les atomes par des sphères de couleur et taille différente. |  |
| Au cours de la combustion incomplet se produits 4 corps différents. |  |

[**EXERCICE 2**](http://adrarphysic.fr/) **(7 pts)** au cours de La combustion du méthane dans une quantité **importante** de dioxygène, il y a l’apparaissent de **dioxyde du carbone** et **l’eau** .

1. [Est-ce que la combustion complète ou incomplet ? Justifier votre réponse : .....................................................](http://adrarphysic.fr/)

[Justification :.......................................................................................................................................................1](http://adrarphysic.fr/)

1. [Quelles sont les deux corps existants avant la transformation ?](http://adrarphysic.fr/)

[- ......................................................................... - .......................................................................................1](http://adrarphysic.fr/)

1. [3. Quelles sont les deux corps existants après la transformation ?](http://adrarphysic.fr/)

[- ........................................................................ - .......................................................................... ............ 1](http://adrarphysic.fr/)

[3. Ecrire l’expression de la transformation chimique.](http://adrarphysic.fr/)

[.............................................................................................................................................................................. 1.5](http://adrarphysic.fr/)

[4. modéliser la transformation par le modèle moléculaire.](http://adrarphysic.fr/)

[.............................................................................................................................................................................. 1.5](http://adrarphysic.fr/)

[5. Quel est le test qui met en évidence l’existence de gaz de dioxyde de carbone ?](http://adrarphysic.fr/)

[..................................................................................................................................................................................1](http://adrarphysic.fr/)

[**EXERCICE 3**](http://adrarphysic.fr/)  **. (3.5 pts) sur une article , tu a trouvé les compositions de l’air comme montre le tableau**

|  |  |
| --- | --- |
| Composition  | % |
| N2 | 78% |
| O2 | 21% |
| Ar | 0,93 % |
| CH4 | 0,000172 % |
| Ne | 0.0018% |
| CO2 |  0,04% |

1. Met les compositions de l’air dans le cas convenable .

|  |  |
| --- | --- |
| L’atome | La molécule |
| ................ ;.................... | Simple  | Composée |
| ............ ;.............. | ........... ;.............. |

1. On considère que l’air ne contient que **80%** de diazote et **20%** dioxygène , combien de molécule de **dioxygène** existe dans le cadre ? colorer les en rouge.

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

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