|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Nom** …………………………**prénom :**…………………..…**Classe :**………………………**N° :** ………………………… | **Évaluation diagnostique** | **NOTE :** |

**Exercice n°1**

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

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.

Au cours de la combustion incomplet se produits

 2 corps différents. Le 3 corps différents. 4 corps différents.

**Exercice n°2**

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

 C ; CO ; $NH\_{3}$ ; Cu ; Al ; $N\_{2}$ ; $O\_{2}$  ; Cl ; H ; Na ;

Les atomes :……………………………………………………………………………………………

Les molécules : ………………………………………………………………………………………

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

  $O\_{3}$; $H\_{2}$ ; $H\_{2}$O; $Cl$; CO; HCl ; $O\_{2}$ ; $Na\_{2}$ ;$ NH\_{4}$ ; KOH

Les corps purs simples : ……………………………………………………………………………

Les corps purs composés : …………………………………………………………………………

**Exercice n° 2**

1. Compléter le tableau suivant**: (4pt)**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| …………… | **Carbone** | ………………… | **Azote** | **Nom de l’atome** |
| **H** | ………………….. | **O** | ………………….. | **Symbole chimique** |
| …………… | ………………….. | …………………. | ………………….. | **Modèle atomique** |

1. Compléter le tableau suivant**: (4pt)**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Nom de la molécule** | **Formule chimique** | **Modèle moléculaire** |
| …………………………………………… | $$CO\_{2}$$ | ………………………… |
| **Dioxygène** | ……………………… | ………………………… |
| …………………………………………… | $$H\_{2}O$$ | ………………………… |
| **Méthane** | ……………………… | ………………………… |

**Exercice n° 3 (4pt)**

Lacombustionde ****deméthane **** dans une masse **** de dioxygène **** conduit à la formation dede dioxyde de carbone  et de l’eau .

1. Donnez les corps :
* Réactifs :……………………………………………………………………………………………….
* Produits :……………………………………………………………………………………………….
1. Ecrire le bilan chimique de cette transformation chimique.

………………………………………………………………………………………………………………..

1. Donner la définition de la loi de conservation des masses.

………………………………………………………………………………………………………………..

1. Calculer la masse de dioxygène.

…………………………………………………………………………………………………………………..