|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Matière physique chimie** | **Contrôle continue N°2** | **Année scolaire : 2018/2019** |
| **Niveau : 2 AC.....**  **Nom et prénom : ………...…………………. N° ……..** | **Collègue BOUGAFER- Alnif**  **BOUDJAJ EL MAHDI** |

**Exercice 1 :**

1. Répond par **vrai** ou bien **faux**

* Le dioxygène est **important** pour toutes les combustions ………….
* Les produits  **disparaissent**  pendant la réaction chimique ..............
* Lorsque L’eau de chaux devient trouble ceci montre la formation de **dioxyde de carbone** …………
* Quand la combustion est **incomplète** la couleur de la flamme est jaune ………..

1. Complete ces phrases par les mots qui convient : **monoxyde de carbone** - **nicotine** – **goudron** -

* Le ………………………..est un gaz toxique, incolore et inodore qui cause l’asphyxie ou bien l’étouffement
* Parmi les produits de la combustion d’une cigarette la……….………….…... qui rend les fumeurs dépendant et ……….……………… qui rend les poumons noirs .

1. Termine la réaction de la combustion du **carbone** suivante

Réaction par les formules chimiques **C + O2** ………..

Réaction par les modèles chimiques (boules colorées) ….. + ….. ……….

Exercice2

**La combustion du butane de formule chimique C4H10 dans le dioxygène O2 se fait avec une flamme bleue et donne deux produits qu’on a prouvé par  :**

* + - * + **Le produit ( a)  : Des petites gouttes de l’eau sur les parois du tube à essaie**
        + **Le produit (b)  : trouble l’eau chaux**

1. En justifiant ta réponse, cette combustion est-t-elle **complète** ou bien **incomplète** ?

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

1. Comment est la quantité de la chaleur produite (**grande** ou bien **petite**)  ?

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

1. Quels sont **les réactifs** de cette réaction de combustion (les éléments de l’état initiale) ?

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

1. Détermine **le combustible** et **le comburant** pendant cette réaction chimique

Le combustible : …………………… Le comburant ……………………

1. Identifie **les produits** de cette réaction de combustion (les éléments de l’état finale) ?

**Le produit ( a)** ………………

**Le produit (b)** ………………..

1. Ecrire **la réaction bilan** de cette réaction en utilisant **les formules chimiques** des réactifs et des produits

………………**+**……………… .………**+**…………….

1. **Si la quantité de l’air est insuffisante ( petite) pour cette réaction de combustion**

que sera-t-il le type de la réaction (**complète** ou **incomplète**) ? ……….…………………………………

que sera-t-elle la couleur de **la flamme ?** …………………………………………..

1. Ecrire **la réaction bilan** de cette réaction en utilisant **les formules chimique**s des réactifs et des produits

……………**+**…………… …..………**+**……………+…………+…………….

Exercice3

[En hiver, et dans le but de se chauffer,](http://Www.AdrarPhysic.Fr) **[Amine et son frère Oussama](http://Www.AdrarPhysic.Fr)** [font brûler le charbon ( contient 90% du carbone ) dans une chambre dont les fenêtres et la porte sont bien fermés( local mal ventilé ) .](http://Www.AdrarPhysic.Fr)

1. [Ecrire la réaction de combustion qui va se faire entre](http://Www.AdrarPhysic.Fr) **[le charbon](http://Www.AdrarPhysic.Fr)** [et le](http://Www.AdrarPhysic.Fr) **[dioxygène](http://Www.AdrarPhysic.Fr)** [de l’air dans la chambre](http://Www.AdrarPhysic.Fr)
2. [Quel est](http://Www.AdrarPhysic.Fr) **[le risque](http://Www.AdrarPhysic.Fr)** [(](http://Www.AdrarPhysic.Fr)**[le danger](http://Www.AdrarPhysic.Fr)** [) qui peut se passer et pourquoi ?](http://Www.AdrarPhysic.Fr)
3. [Présente un](http://Www.AdrarPhysic.Fr) **[conseil](http://Www.AdrarPhysic.Fr)**  [pour Amine et son frère pour éviter ce danger](http://Www.AdrarPhysic.Fr)
4. [Sachant que la chambre contient](http://Www.AdrarPhysic.Fr) **[3000L](http://Www.AdrarPhysic.Fr)** [de](http://Www.AdrarPhysic.Fr) **[dioxygène](http://Www.AdrarPhysic.Fr)** [et que chaque heure (1h) , 1000L de dioxygène disparaissent (](http://Www.AdrarPhysic.Fr) **[réagissent](http://Www.AdrarPhysic.Fr)** [( pendant la combustion , combien](http://Www.AdrarPhysic.Fr) **[d’heures](http://Www.AdrarPhysic.Fr)** [sont nécessaires pour que la totalité de dioxygène disparut ?](http://Www.AdrarPhysic.Fr)

**Bonne chance**