|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Matière physique chimie**  | [**Contrôle continue N°3**](adrarphysic.fr) | **Année scolaire : 2018/2019** |
| **Niveau : 2 AC.....** **Nom et prénom : ………...…………………. N° ……..** | [**Collègue BOUGAFER- Alnif**](adrarphysic.fr)**BOUDJAJ EL MAHDI** |

**Exercice 1 :**

1. Répond par **vrai** ou bien **faux**
* Le pétrole est un mélange naturel ………….
* Le butane est extrait du pétrole après le raffinage ..............
* On écrit les réactifs dans une réaction chimique à gauche de la flèche …………
* La matière naturelle est issue de la nature ……
1. [A l’aide de ces mots écrit les lois de la réaction chimique :](adrarphysic.fr) **[les atomes](adrarphysic.fr)**  [-](adrarphysic.fr) **[en genre et en nombre](adrarphysic.fr)** [-](adrarphysic.fr) **[se conservent - des réactifs - des masses - des produits - la somme - qui vont disparaitre - qui vont apparaitre - pendant une transformation chimique - égale .](adrarphysic.fr)**
* [Loi N° 1 : la conservation de la masse](adrarphysic.fr)

[……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………..](adrarphysic.fr)

* [Loi N°  : la conservation des atomes en genre et en nombre](adrarphysic.fr)

[……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………](adrarphysic.fr)

1. [Classifie ces mots dans ce tableau :](adrarphysic.fr) **[plastique](adrarphysic.fr)** [–](adrarphysic.fr) **[bois](adrarphysic.fr)** [-](adrarphysic.fr) **[fruits](adrarphysic.fr)** [-](adrarphysic.fr) **[médicaments](adrarphysic.fr)** [–](adrarphysic.fr) **[air](adrarphysic.fr)** [-](adrarphysic.fr) **[colorants](adrarphysic.fr)**

|  |  |
| --- | --- |
| **Matières synthétiques**  | **Matières naturelles**  |
|  |  |

 [Exercice2](adrarphysic.fr)

1. [La réaction chimique bilan de](adrarphysic.fr) **[4g](adrarphysic.fr)** [de](adrarphysic.fr) **[Fer](adrarphysic.fr)** [de formule chimique](adrarphysic.fr) **[Fe](adrarphysic.fr)** [avec la masse m de](adrarphysic.fr) **[souffre](adrarphysic.fr)** [de formule](adrarphysic.fr) **[S](adrarphysic.fr)** [produit](adrarphysic.fr) **[9g](adrarphysic.fr)** [de](adrarphysic.fr) **[sulfure de fer](adrarphysic.fr)****[FeS](adrarphysic.fr)** [.](adrarphysic.fr)
2. [Ecrire la réaction chimique bilan de cette transformation](adrarphysic.fr)

[…………+………………………………….](adrarphysic.fr)

1. [Quels sont les réactifs et les produits de cette réaction](adrarphysic.fr)

[Réactifs : ………………………..…….. produits : ………………………](adrarphysic.fr)

1. [.Calcule la masse m de souffre S qu’on doit utilisé pour cette réaction.](adrarphysic.fr)

[…………………………………………………………………………………………………………](adrarphysic.fr)

[………………………………………………………………………………………………………..](adrarphysic.fr)

1. [Equilibrer ces équations des réactions chimiques](adrarphysic.fr)

C3H8  + O2 CO2 + H2O

C4H10  + O2 CO2 + H2O

Fe + O2 Fe2O3

H2  + Cl2 4 HCl

 [Exercice3](adrarphysic.fr)

La combustion de méthane se fait selon la réaction suivante

 CH4 + O2 CO2 + H2O

1. [Equilibrer cette équation de réaction](adrarphysic.fr)
2. [Cette réaction est –t –elle complète ou bien incomplète. et pourquoi ?](adrarphysic.fr)
3. [Modéliser cette réaction par les modèles moléculaire des molécules (boules colorées)](adrarphysic.fr)
4. [Le gaz du méthane est extrait du pétrole par raffinage. dessiner un schéma dans lequel tu vas monter la place de (Four du distillation – colonne de distillation - gaz du méthane – Fiole)](adrarphysic.fr)