**La matière**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1. **Compléter les phrases ci-dessous avec les mots suivant : conservation de la masse – atomes – réactifs – masse – balance – produits - atomes**   Dans les conditions usuelles, La ………………. d’un litre d’air est égale 1,3g, pour la mesurée on utilise une ……………………..  Au cours d’une réaction chimique, la masse totale des réactifs, est égale à la masse totale des ………………., c’est ce qu’on appelle la loi de la ………………………………………………  Lors d’une réaction chimique, les ………………….. présents dans les ………………….sont identiques en …………………..et en nombre aux atomes présents dans les produits   1. **Répondre par vrai ou faux :**   La molécule est un groupement d’atomes : …………  un corps pur simple est constitué par des molécules identiques, dont les atomes sont différents :  …………  Le gaz toxique qui provient de la combustion incomplète est le monoxyde de carbone :……..  [Le gaz nécessaire pour les combustions est le diazote : ………](http://adrarphysic.fr/)  Lors d’une réaction chimique, les molécules se conservent : …………………….  Pour traduire la conservation des atomes, l’équation doit être équilibrée : …………………..  Les substances résultantes d’une réaction, sont des substances synthétiques : ………………….   1. **Compléter le tableau suivants**  |  |  |  | | --- | --- | --- | | **Atomes** | **symbole** | **Modèle** | | **Carbone** |  |  | |  | **O** |  | |  |  | **blanche** | | **Azote** |  |  | |  | **Cl** |  |  1. **Compléter le tableau suivants**  |  |  |  | | --- | --- | --- | | **molécule** | **symbole** | **Cors simple ou composé** | | **eau** |  |  | |  | **O2** |  | |  | **CO2** |  |  1. **Equilibrer les équations bilan suivantes : (Cl : Chlore, Cu : Cuivre, Cr : Chrome, Al : Aluminium)**   …… **H** + …. **Cl2** 🡪 ….. **HCl**  … **NO** + ….. **O2** 🡪 ……. **NO2**  **Cu** + ……**O2** 🡪……**CuO**  **Cr2O3** + …..**Al**  🡪 …..**Cr** +….**Al2O3**  ……. **Fe +**……. **O2 🡪** …….  **Fe2O3**   1. **Rappeler la loi de conservation de masse lors d'une réaction chimique**   **[………………………………………………………………………………………………………………………………………………](adrarphysic.fr)**  **[………………………………………………………………………………………………………………………………………………](adrarphysic.fr)**  **[………………………………………………………………………………………………………………………………………………](adrarphysic.fr)**  **………………………………………………………………………………………………………………………………………………**  **L’électricité**   1. **Relier par une fléche, chaque grandeur par son unité :**  |  |  |  | | --- | --- | --- | | * Tension maximale Um |  | * Seconde (S) | | * La période T | * Le volt (V)   **v** | | * La fréquence f | * Le Hertz (Hz) | | * Intensité du courant électrique | * Ampère(A) |  1. **Relier par une flèche, chaque appareils de mesure par son symbole :**  |  |  |  | | --- | --- | --- | | * Ampèremètre | **Ω** | **A** | | * voltmètre |  | | * Ohmmètre |  | |  |  |  1. **Entourer la bonne réponse :**  * Une source de lumière est un objet qui : **reçoit de la lumière envoie de la lumière** * Un récepteur de la lumière, est un objet : **sensible à la lumière produit de la lumière** * Le disque de Newton, nous permet de produire le phénomène de : **dispersion synthèse** * L’image donnée par une chambre noire, par rapport à l’objet est : **droite renversée** * L’eclipse solaire se produit, lorsque la lune passe entre le soleil et la terre : **vrai faux** * L’instalation électrique domestique est alimentée par un courant électrique :   **continu alternatif sinusoïdale** | 2  3.5  2.5  1.5  2.5  2  2  2  2 |