|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **EXERCICE I**6pts1. Donnez la définition de la réaction chimique………………………………………………................

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………….1. Donnez la différence entre la transformation physique et la transformation chimique……

………………………………………………………………………………………………………………………………………………..……………………………………………………………………………………………………………………………………………..1. Donnez le bilan de la combustion incomplète de butane

|  |  |
| --- | --- |
| Avant la combustion | Après la combustion |
| Le combustible | Le comburant | Le bilan |
|  |  |  |

1. Classées les transformations suivants en transformations physiques et transformations chimiques **: Fusion- combustion de carbone –réaction de fer et soufre- solidification**

|  |  |
| --- | --- |
| transformations physiques | transformations chimique |
|  |  |

1. Donnez les dangereux de la combustion………………………………………………………………….

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………..9pts**EXERCICE II** **La première partie**[En fonction de l'expérience et de vos informations](http://adrarphysic.fr/) [, répondez aux questions suivantes](http://adrarphysic.fr/)1. [Déterminez le combustible et le comburant](http://adrarphysic.fr/)

[Le combustible ..................................](http://adrarphysic.fr/)[Le comburant ..................................](http://adrarphysic.fr/)1. [Déterminez les réactifs pour cette réaction chimique.](http://adrarphysic.fr/)

[………………………………………………………………………………………………………………………………………..](http://adrarphysic.fr/)1. [Déterminez les corps produits de cette réaction ? justifiée ta réponse](http://adrarphysic.fr/)

[Corps 1 …………………………… justification ……………………………………………………………………….](http://adrarphysic.fr/)[Corps 2 …………………………… justification ……………………………………………………………………….](http://adrarphysic.fr/)[Corps3 …………………………… justification ……………………………………………………………………….](http://adrarphysic.fr/)1. [Donnez le bilan littéral de cette réaction](http://adrarphysic.fr/)

[……………………………………………………………………………………………………………………………](http://adrarphysic.fr/) **Deuxième partie**L'aluminium (Al) réagit avec le dioxygène, pour former l’oxyde d’aluminium (Al2O3) 1. Donnez le bilan littéral de cette réaction

…………………………………………………………………………………………………..1. Donnez l’équation bilan de cette réaction

…………………………………………………………………………………………………..1. Cette équation est-elle équilibrée? Explique ta réponse?

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………..5pts**EXERCICE III**[Nous apportons un mélange de 15,5 g d'aluminium (Al) et de 32 g de soufre (S); lors du chauffage du mélange, il se produit une réaction chimique entre les deux corps qui donne 37,5 g de sulfate d’aluminium. (Al](http://adrarphysic.fr/)[2](http://adrarphysic.fr/)[S](http://adrarphysic.fr/)[3](http://adrarphysic.fr/)[)](http://adrarphysic.fr/)1. [Donnez l’équation bilan de cette réaction](http://adrarphysic.fr/)

[……………………………………………………………………………………………………….](http://adrarphysic.fr/)1. [Notez que le soufre n'a pas complètement disparu. Calculez la masse de soufre restante](http://adrarphysic.fr/)

[…………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………](http://adrarphysic.fr/)1. [Calculez la masse d'aluminium à utiliser au début pour que les deux corps disparaissent ensemble](http://adrarphysic.fr/)

[…………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………](http://adrarphysic.fr/)**Www.AdrarPhysic.Fr** | 11.511.511131111122 |