

## Série d'exercices

Prof : B . Mohemmed

Les lois de la réaction chimiques  
Physique – Chimie  
2<sup>ème</sup> année du collège

[www.coursfacile.com](http://www.coursfacile.com)

### Exercice 1

la combustion de 12 g de carbone Nécessite 32 g de dioxygène, le résultat de cette réaction est le dioxyde de carbone.

1. Donner l'expression écrite de cette réaction ?
2. Écrire l'équation le résultat de cette réaction ?
3. Calculez la masse du dioxyde de carbone résultant?

### Exercice 2

La combustion du soufre (S) dans le dioxyde d'oxygène produit un gaz toxique, appelé dioxyde de soufre ( $\text{SO}_2$ ).

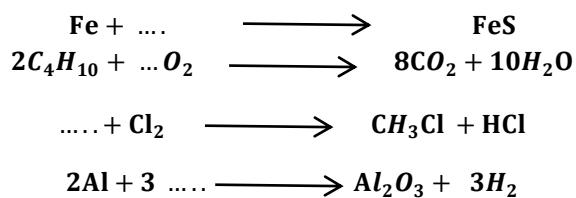
1. donnez l'équation de la réaction ?

Pour obtenir la quantité de dioxyde de soufre de 6g, nous brûlons 5g du soufre dans 3g de dioxyde.

2. Calculez la masse de soufre resté à la fin de la réaction?

### Exercice 3

En appliquant les lois de la réaction chimique, équilibrés les équations suivantes :



### Exercice 4

équilibrerez les équations chimiques suivantes:

