

## Série d'exercices n °6

(Leçon n°6 : Les lois de la réaction chimique)

### Exercice n°1

Placer les mots suivants dans la bonne place : chimique, réactifs, conservation de la masse, physique, produits, réarrangent, réactifs, conservation des atomes, identiques, réactifs.

- Au cours d'une transformation ..... la masse des réactifs est égale à la masse des ..... c'est la loi de la .....
- Au cours d'une transformation chimique, les atomes des ..... se ..... pour former les molécules des .....
- les atomes présents dans les produits sont ..... en type et en nombre aux atomes présents dans les ..... c'est la loi de la .....

### Exercice n°2

La molécule du dioxyde de carbone a pour formule chimique :  $\text{CO}_2$  complète le tableau :

Nombre de molécules de $\text{CO}_2$	Nombre d'atomes de carbone	Nombre d'atome d'oxygène
1	1	2
3	3	.....
5	.....	.....
.....	.....	4
.....	4	.....

### Exercice n°3

L'équation de la réaction chimique de la combustion du méthane s'écrit :  
méthane + dioxygène  $\rightarrow$  dioxyde de carbone + eau

Lors de cette transformation, les masses des réactifs et des produits sont mesurées mais certaines ont été perdues.

1- Complète le tableau suivant :

	masse de méthane	masse de dioxygène	masse de dioxyde de carbone	masse d'eau
1 <sup>ère</sup> transformation	44 g	160 g	.....	72 g
2 <sup>ème</sup> transformation	.....	80 g	66 g	.....

2- écrire l'équation de la réaction chimique de la combustion du méthane en utilisant les symboles.

.....  
.....

### Exercice n°4

Entourer la bonne réponse

Avec 22 atomes de carbone et 40 atomes d'oxygène, on peut fabriquer :

- a- 20 molécules de dioxyde de carbone                      b- 22 molécules de dioxyde de carbone  
 c- 24 molécules de dioxyde de carbone                      d- 40 molécules de dioxyde de carbone

### Exercice n°5

Equilibrer les équations chimiques suivantes en plaçant les coefficients appropriés devant les formules des molécules sans les modifier :

