

# Chapitre 6 : Bilan et équation-bilan

## A savoir pour l'évaluation :

1. \_ savoir écrire un bilan
2. \_ savoir écrire et équilibrer une équation-bilan

## I Règle importante : conservation des atomes

.....  
.....

Lorsqu'une réaction chimique a lieu, les produits de départ se..... mais ne ..... pas. On doit retrouver à la ..... de l'expérience ce qu'on a mis au .....

## II Rappel : Bilan d'une réaction

Le bilan d'une réaction est une façon ..... d'écrire une réaction chimique. On y .....



La flèche signifie «..... »

Le + signifie « ..... »

.....

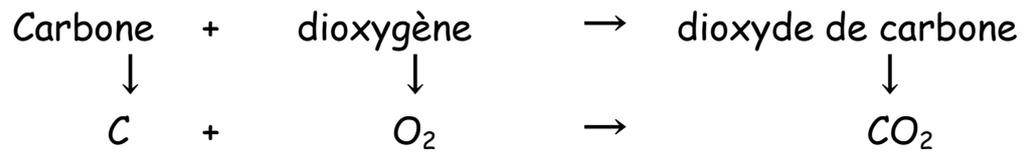
## III Equation-bilan

L'équation-bilan est la suite logique d'un bilan.

Dans un équation-bilan, on remplace les ..... par les ..... des différents corps chimiques et on tient compte des.....

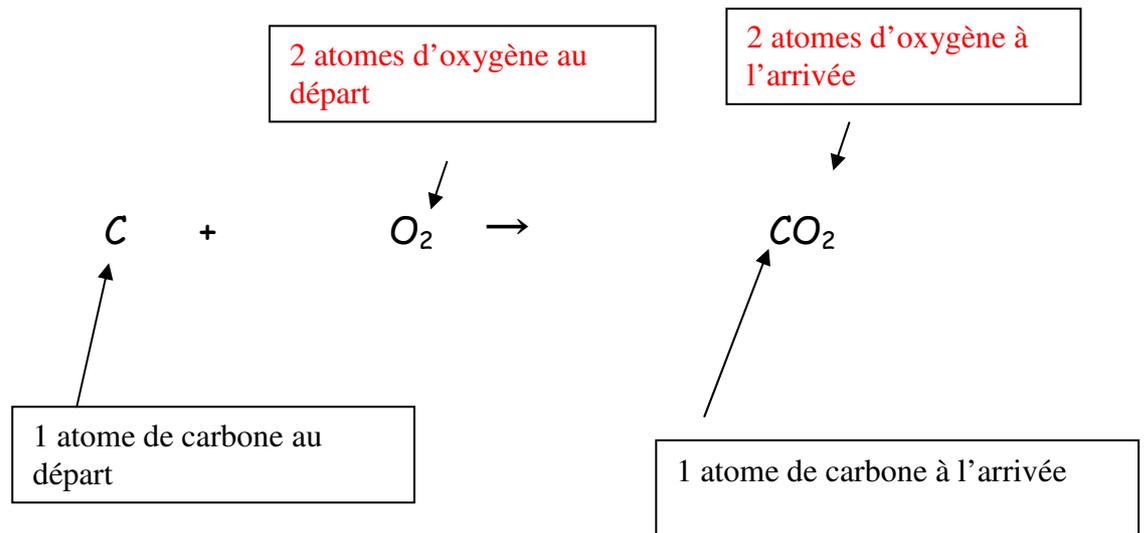
.....

Exemple :



On vérifie alors la conservation des atomes

1°) Méthode 1



On retrouve les mêmes atomes de carbone et d'oxygène au départ et à l'arrivée. On dit alors que la réaction chimique est équilibrée.

2°) Méthode 2

La deuxième méthode consiste à dessiner les atomes en utilisant des couleurs différentes. Il faut aussi avoir le même nombre d'atomes à gauche et à droite de la flèche.

Si ce n'est pas le cas, il faudra ajouter ce qui manque.

