

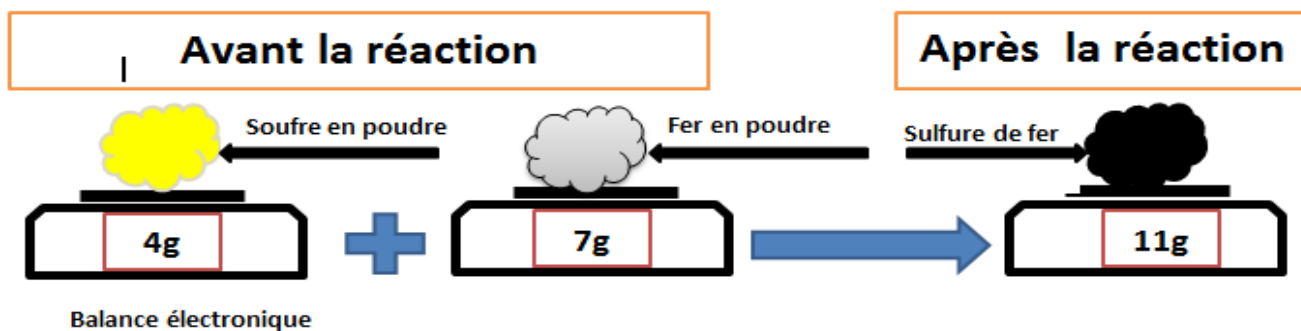
Leçon N° 6

# Lois de la réaction chimique

## I- Loi de conservation de masse au cours d'une réaction chimique

### 1- Expérience

On pèse 4g de soufre et 7g de poudre de fer .Après on chauffe le mélange jusqu'à l'incandescence à l'aide du bec Bunsen:



### 2- Observation

Réactifs		Produits
Soufre	Fer	Sulfure de fer
$m_1 = 4g$	$m_2 = 7g$	$m = 11g$

- On observe que la masse du produit est égale à la somme des masses des réactifs
- On dit que la masse a été conservée c.-à-d. ne change pas.



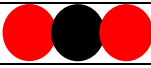
### 3- Conclusion

Au cours d'une réaction chimique, la masse des réactifs qui disparaissent est égale à la masse des produits qui se forment : il y a conservation de la masse.

### Exercice d'application

## II- Loi de conservation des atomes au cours d'une réaction chimique

### 1- Exemple : Combustion du carbone dans le dioxygène

	Réactifs		Produits
Bilan de cette réaction	Carbone	Dioxygène	Dioxyde de carbone
Modèle moléculaire			
Nombre d'atome de chaque type	1 atome de carbone 2 atomes d'oxygène		1 atome de carbone 2 atomes de d'oxygène

## 2- Observation

Au cours de cette réaction chimique :

- Le genre des atomes ne change pas
- Le nombre d'atomes de chaque genre ne change pas.

## 3- Conclusion

Au cours d'une réaction chimique, les **atomes** présents dans les réactifs sont **identiques** en **genre** et en **nombre** aux atomes présents dans les produits : **il y a conservation des atomes**

**Au cours d'une réaction chimique, rien ne se perd, rien ne se crée, tout se transforme.**

Leçon N° 7

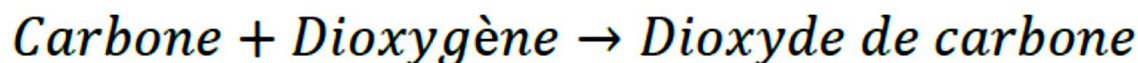
# Equations chimiques

## I- Equations chimiques

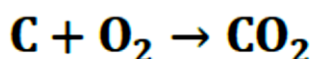
### 1- Ecriture de l'équation chimique

Exemple : combustion du carbone dans le dioxygène

- Bilan de réaction du carbone avec le dioxygène s'écrit sous la forme suivante :



- En utilisant les **symboles atomiques** et les **formules** moléculaires, on écrit l'équation chimique:



### 2- conclusion

La réaction chimique est représentée au **niveau atomique** par une **équation chimique**

## II- Comment équilibrer une équation chimique ?

### 1- Exemple : combustion dihydrogène dans le dioxygène

- La combustion dihydrogène dans le dioxygène produit l'eau
- Ecriture de la réaction chimique en utilisant les noms des réactifs et des produits :



- L'équation de la réaction chimique :



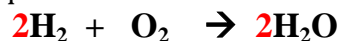
- On compte le **nombre d'atomes** de chaque type dans les réactifs et dans les produits :

Genre d'atome	Hydrogène <b>H</b>	Oxygène <b>O</b>
Nombre d'atomes dans les réactifs	2	2
Nombre d'atomes dans les produits	2	1

- Il y a conservation d'atomes en genre et non conservation d'atomes en nombre
- L'équation n'est pas équilibrée
- On équilibre l'équation de cette réaction chimique :

Genre d'atome	Hydrogène <b>H</b>	Oxygène <b>O</b>
Nombre d'atomes dans les réactifs	<b>2x2</b>	<b>2x2</b>
Nombre d'atomes dans les produits	<b>2</b>	<b>1x2</b>

➤ L'équation de la réaction chimique équilibrée s'écrit :



## 2- Conclusion

- En appliquant la loi de conservation des atomes en genre et en nombre, on équilibre l'équation de réaction chimique.
- Pour équilibrer l'équation de réaction, on place **devant les symboles et les formules** chimiques des réactifs et des produits, des **nombres entiers**. Ces nombres appelés **coefficients stœchiométriques**.

Remarque : Lorsque le coefficient est le **chiffre 1**, il n'est pas écrit.