

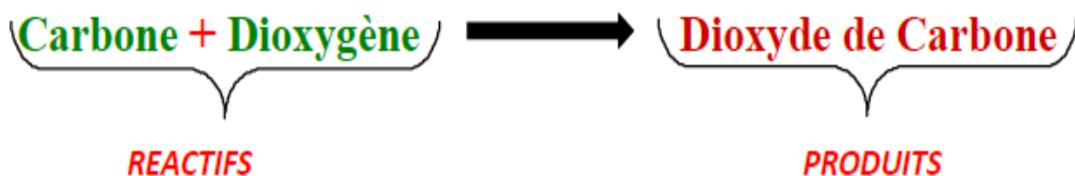
## I- Notion de réaction chimique

## 1- Combustion du carbone

- **Le combustible : Carbone**
  - **Le comburant : Dioxygène**
  - **Produit de la combustion: Dioxyde de carbone**

- Les corps qui disparaissent au cours de la combustion : **Carbone et Dioxygène** : s'appellent **REACTIFS**.
  - Les corps qui apparaissent : **Dioxyde de carbone** : s'appellent **PRODUITS**.

### *Bilan de cette combustion*

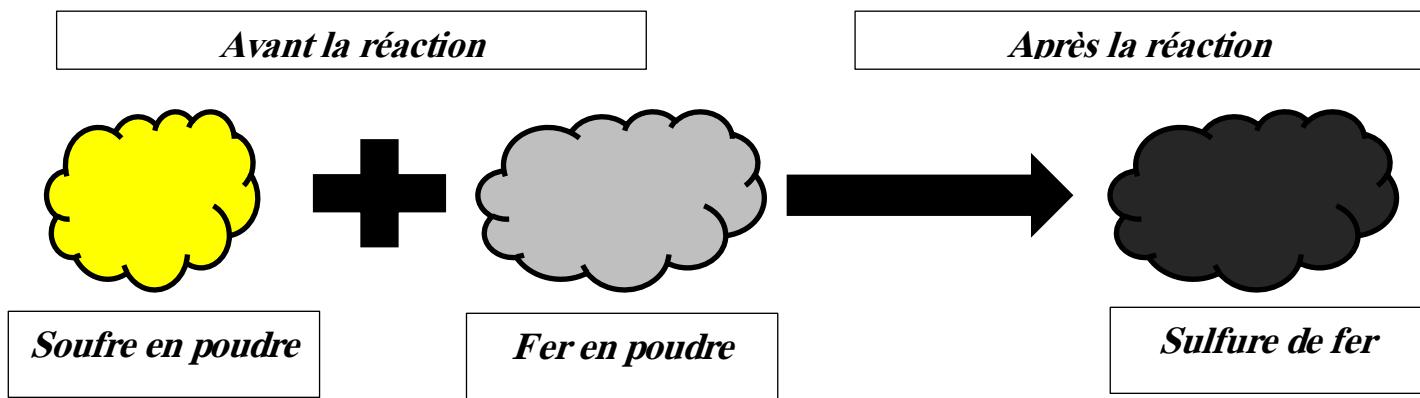


- Une combustion du carbone dans le dioxygène est une transformation chimique
  - La réaction chimique est une transformation au cours de laquelle, des corps disparaissent s'appellent **les réactifs** et d'autres nouveaux corps apparaissent s'appellent **les produits**.
  - Toutes les combustions sont des réactions chimiques

## 2- Réaction entre le Fer et le Soufre

## a- Expérience

On brûle le mélange de limaille de fer et du soufre avec la flamme du bœuf Bunsen.



## b- Observation

L'incandescence se propage, On obtient un solide noir grisâtre poreux et friable, non attiré par un aimant. Ce solide est appelé *sulfure de fer*.

### c- conclusion

- La réaction entre le fer sur le soufre donne le *sulfure de fer* de formule FeS.

### Bilan de cette réaction:



## II- Distinction entre la transformation chimique et transformation physique

### 1- Transformation chimique

Lors d'une transformation chimique, certaines substances disparaissent (on les appelle les réactifs) et d'autres apparaissent (on les appelle les produits).

#### Exemples :

- Combustion du carbone*
- Réaction entre le fer et soufre*

### 2- Transformation physique :

Lors d'une transformation physique (changement d'état, déformations,), les substances ne font que **changer de forme** ou **d'état physique**.

#### Exemples :

- Fusion de glace*
- Vaporisation de l'eau*