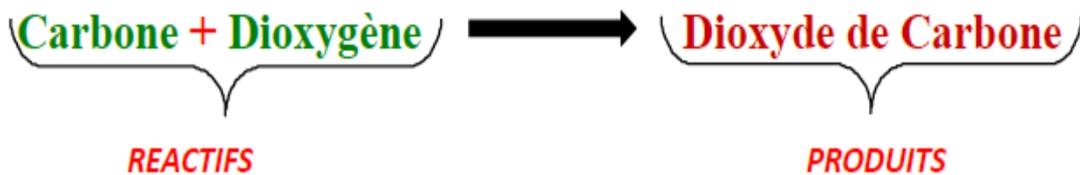


I- Notion de réaction chimique

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

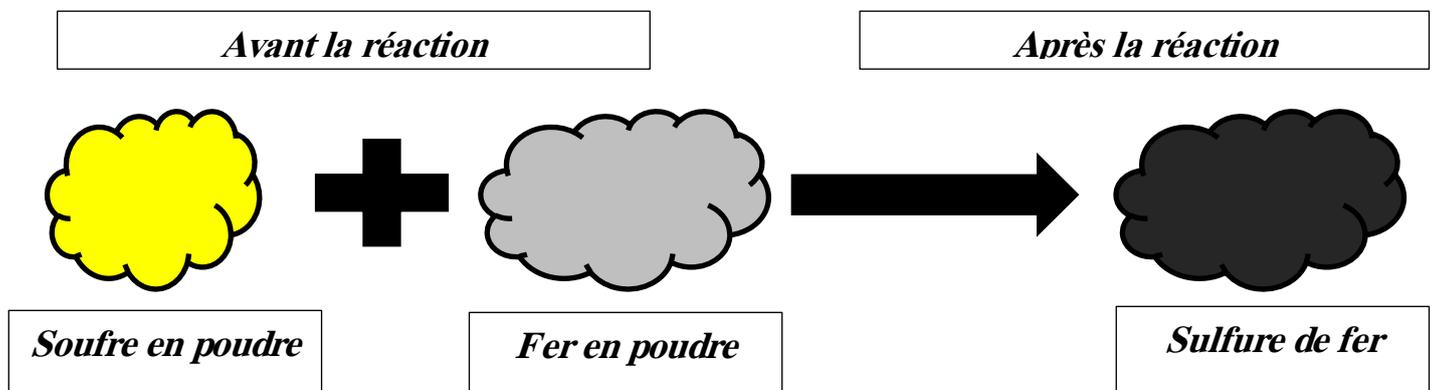


- Une combustion du carbone dans le dioxygène est une transformation chimique
- La réaction chimique est une transformation au cours de laquelle, des corps disparaissent s'appellent **les réactifs** et d'autres nouveaux corps apparaissent s'appellent **les produits**.
- Toutes les combustions sont des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