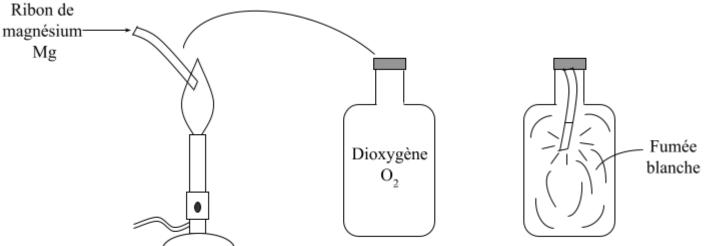
Notion de la réaction chimique مفهوم التفاعل الكيميائي

I - Réaction entre le magnésium et le dioxygène :

Expérience:



Observation:

Après avoir fait briller le ribon de magnésium et l'avoir pénétrer dans un flacon contenant du dioxygène gazeux, on note :

- Lueur de magnésium avec une flamme blanche très brillante.
- Formation d'une fumée blanche.

Conclusion:

La combustion du magnésium Mg dans le dioxygène O₂ conduit à leur disparition et apparition d'un nouveau corps sous forme de fumée blanche c'est l'oxyde de magnésium MgO.

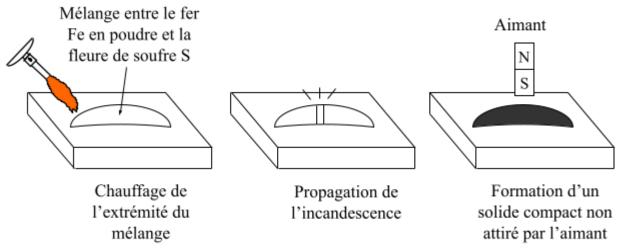
La combustion du magnésium dans le dioxygène est une transformation chimique appelée réaction chimique.

Bilan de cette réaction chimique :

Magnésium + dioxygène → Oxyde de magnésium Les réactifs Produit

II - Réaction entre le soufre et le fer :

Expérience :



Observation:

Après chauffage du mélange de fer Fe et du soufre S, on note l'étendue de la lueur le long mélange, en laissant derrière lui un solide noir compact non magnétique c'est le sulfure de fer FeS.

Conclusion:

La combustion du mélange de Fe et du soufre S provoque leur disparition et la production d'un nouveau corps, le sulfure de fer FeS.

Cette transformation chimique est appelée réaction chimique.

Bilan de cette réaction chimique :

Fer + Soufre → Sulfure de fer

Les réactifs Produit

Remarque:

- Toutes les combustions sont des réactions chimiques.
- Pour réaliser une réaction chimique on a pas besoin forcement du dioxygène.

Traduction en français

تفاعل Réaction متفاعل Réactif Produit ناتج احتراق Combustion Transformation chimique تحوّل كيميائي Réaction chimique تفاعل كيميائي Bilan حصيلة Fumée دخان Magnésium مغنيزيوم Fer حديد Soufre كبريت مغناطيس Aimant