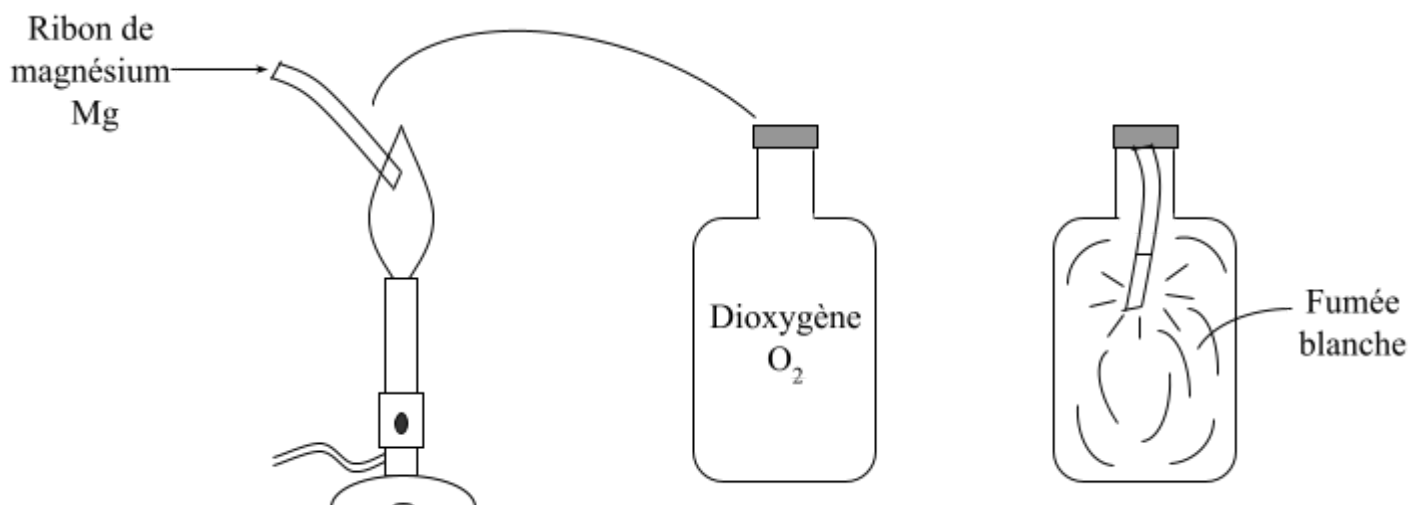


Notion de la réaction chimique

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 :

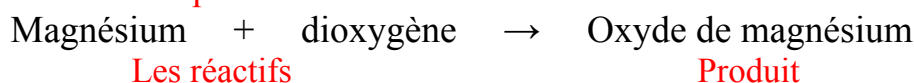
- Lueur de magnésium avec une flamme blanche très brillante.
- Formation d'une fumée blanche.

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**.

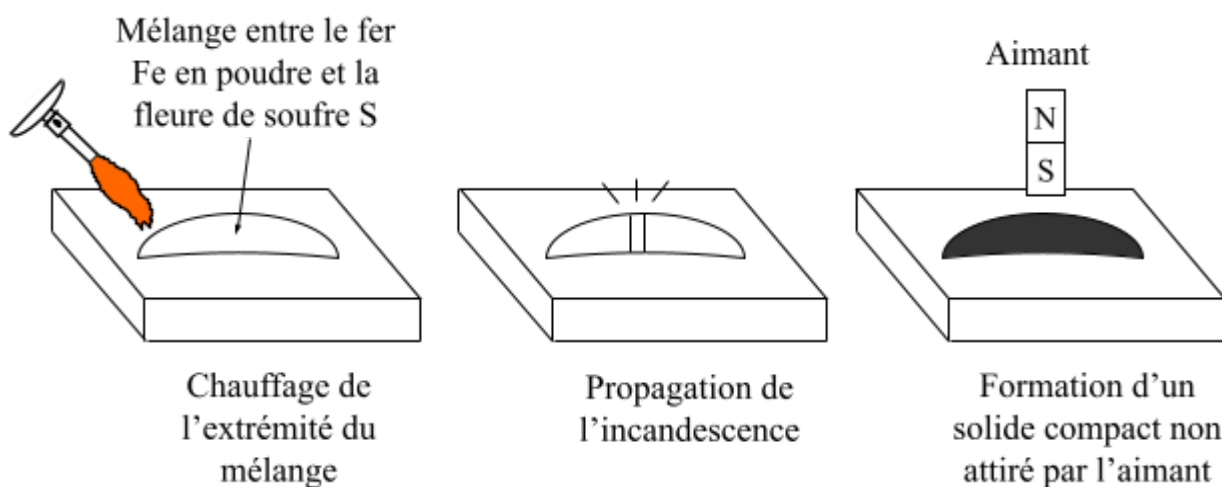
La combustion du magnésium dans le dioxygène est une transformation chimique appelée réaction chimique.

Bilan de cette réaction chimique :



II - Réaction entre le soufre et le fer :

Expérience :



Observation :

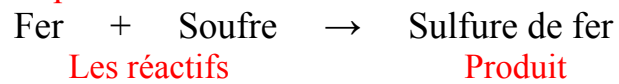
Après chauffage du mélange de fer **Fe** et du soufre **S**, on note l'étendue de la lueur le long du mélange, en laissant derrière lui un solide noir compact non magnétique c'est le sulfure de fer **FeS**.

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 :



Remarque :

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

Traduction en français

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