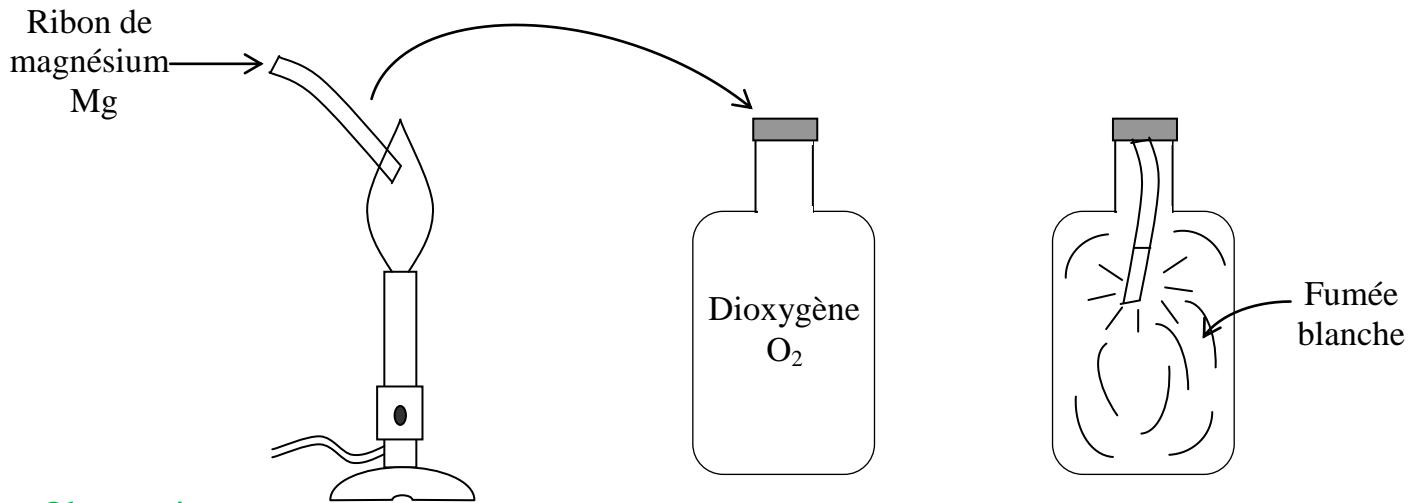


## I - Réaction entre le magnésium et le dioxygène :

Expérience :



Observation :

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

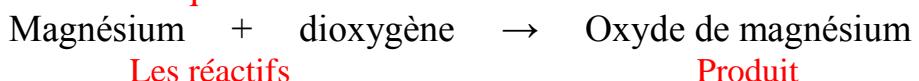
- Lueur de magnésium avec une flamme blanche très brillante.
- Formation d'une fumée blanche.

Conclusion :

La combustion du magnésium Mg dans le dioxygène O<sub>2</sub> conduit à leur disparition et apparition d'un nouveau corps sous forme de fumée blanche c'est l'oxyde de magnésium MgO.

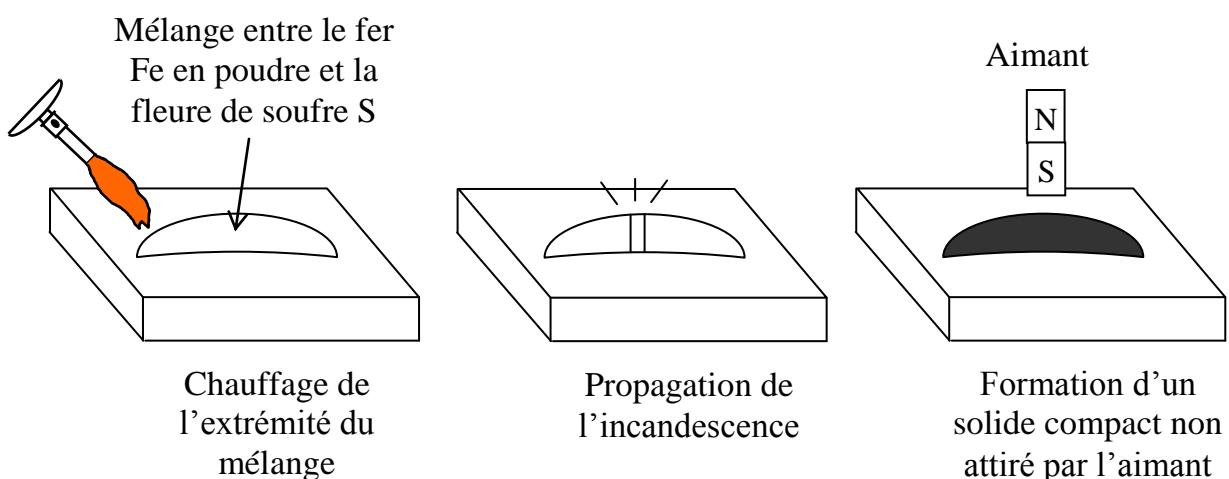
La combustion du magnésium dans le dioxygène est une transformation chimique appelée réaction chimique.

Bilan de cette réaction chimique :



## II - Réaction entre le soufre et le fer :

Expérience :



Observation :

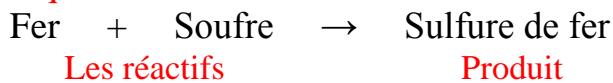
Après chauffage du mélange de fer Fe et du soufre S, on note l'étendue de la lueur le long mélange, en laissant derrière lui un solide noir compact non magnétique c'est le sulfure de fer FeS.

## 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 forcement 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