

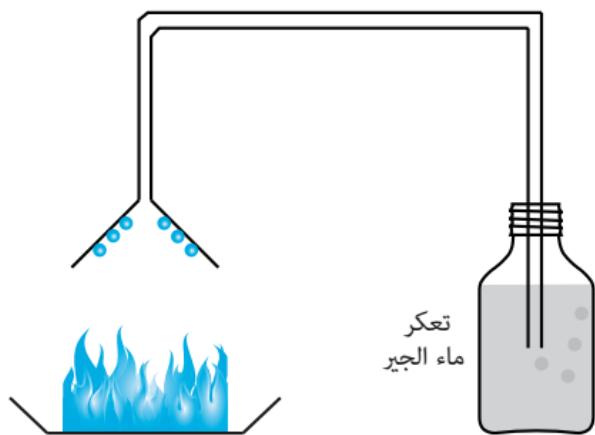
# Notion de la réaction chimique

## I- Notion de la réaction chimique

### 1- Combustion de l'alcool

#### a- Activité :

On faire l'expérience de la combustion de l'alcool dans le dioxygène de l'air comme montre la figure suivante :



1- Déterminer le combustible et le comburant dans ce combustion ?.....  
.....  
.....

2- Déterminer les produits de ce combustion :.....  
.....  
.....

3-donner le bilan de cette combustion :



#### B-conclusion :

La combustion de l'alcool dans le dioxygène est une transformation chimique dont lequel on a disparaissons des corps (l'alcool et dioxygène) et on a apparaissances des corps (dioxyde de carbone et l'eau)

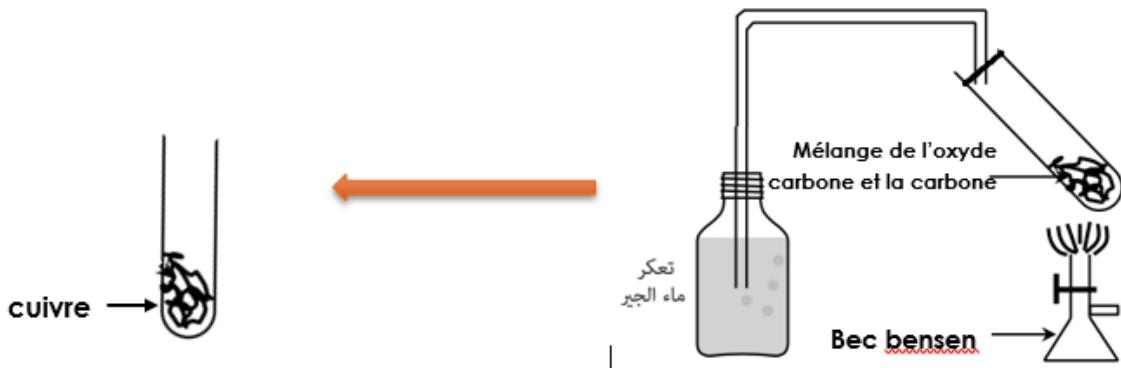
Sous le bilan :



2-la réaction d'oxyde de cuivre II avec le carbone

#### a- Activité :

on prépare un mélange qui constitue de carbone et l'oxyde de cuivre et on le chauffe par un bec bunsen comme montre la schéma suivant :



1- Quels sont les corps produits d'après cette réaction chimique ? et qui sont disparaître ?

.....+..... → .....

2- Donner le bilan de cette réaction

.....+..... → .....

3- Cette transformation agit-il d'une combustion ?

.....

## B- conclusion

D'après l'échauffement du mélange il a disparu le carbone et le l'oxyde de cuivre II et il a apparu le cuivre et le dioxyde de carbone sous le bilan :

Oxyde de cuivre + le carbone → dioxyde de carbone +cuivre

-cette transformation n'est pas une combustion.

## Conclusion générale

La réaction chimique est un déplacement chimique dans lequel des objets appelés **réactifs** disparaissent et de nouveaux objets apparaissent sont appelés **des produits**.

## Remarques :

On exprime les réactions par l'écriture des réactifs à gauche et les produits à droite liée par une flèche qui indique le sens de la réactions :      **réactifs** → **produits**

- Toutes les combustions sont des réactions chimique et l'inverse n'est pas vrai.
- Une transformation physique n'est pas une transformation chimique.