

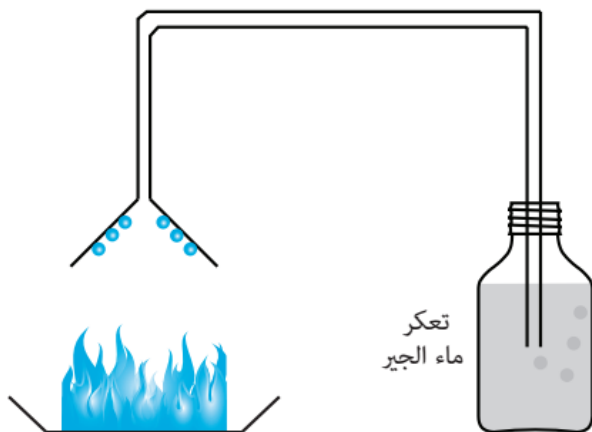
Notion de la réaction chimique

I- Notion de la réaction chimique

1- Combustion de l'alcool

a- Activité :

On fait 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 :

.....+..... \longrightarrow+.....

B-conclusion :

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

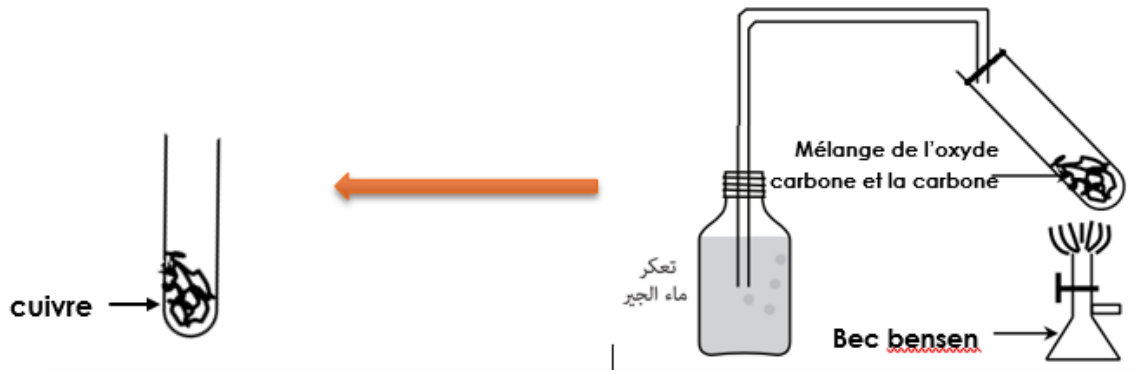
Sous le bilan :

L'alcool + dioxygène \longrightarrow dioxyde de carbone + l'eau

2-la réaction d'oxyde de cuivre II avec et 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 disparaitre ?

.....

2- Donner le bilan de cette réaction

.....+..... \longrightarrow +.....

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 \longrightarrow 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 a gauche et les produits a droits liée par une flèche qui indique le sens de la réactions :

réactifs \longrightarrow **produits**

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