

Notion de la réaction chimique

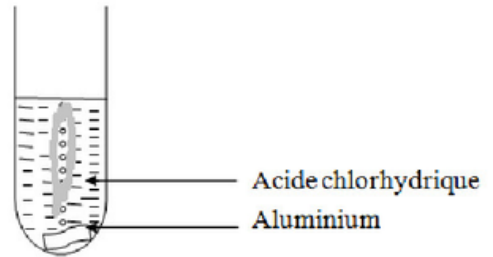
I - Réaction de l'aluminium avec l'acide chlorhydrique.

1- Expérience

On ajoute une petite quantité d'acide chlorhydrique à un tube à essai contenant un morceau d'aluminium .

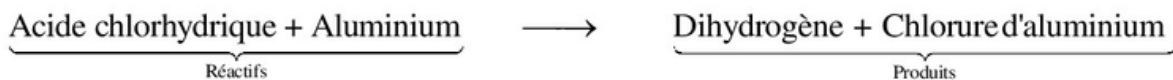
2- Observations et interprétations

- On observe dégagement d'un gaz et disparition de l'aluminium et formation d'une solution incoloree .
- Le gaz qui se dégage est le dihydrogène .
- La solution incoloree est le chlorure d'aluminium .



3- Conclusion

La transformation d'acide chlorhydrique et de l'aluminium en gaz de dihydrogène et en solution de chlorure d'aluminium s'appelle **réaction chimique** , que l'on traduit par l'écriture suivante :



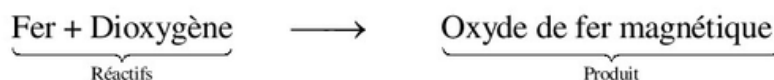
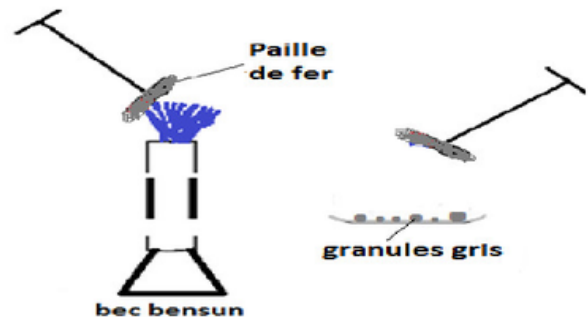
II - Réaction de la fer et le dioxygène

1- Expérience

On chauffe une paille de fer à incandescence dans le dioxygène de l'air et on l'approche au dessus d'une coupelle blanche .

2- Observations et interprétations

Quand on fait la combustion de fer dans le dioxygène de l'air , on observe l'apparition des granules gris qui s'appelle **oxyde de fer magnétique** sa formule chimique est Fe_3O_4 . et on traduit cette réaction par l'écriture suivante :



Conclusion générale

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



Remarques :

- Toutes les combustions sont des réactions chimiques et l'inverse n'est pas vrai.
- Une transformation physique n'est pas une transformation chimique (comme la fusion du glace).

Exercice d'application 1-2-3-4 :

www.lzaarpcm.com