

Réactions de quelques métaux avec les solutions acides et les solutions basiques



Pr , EL HABIB



I-

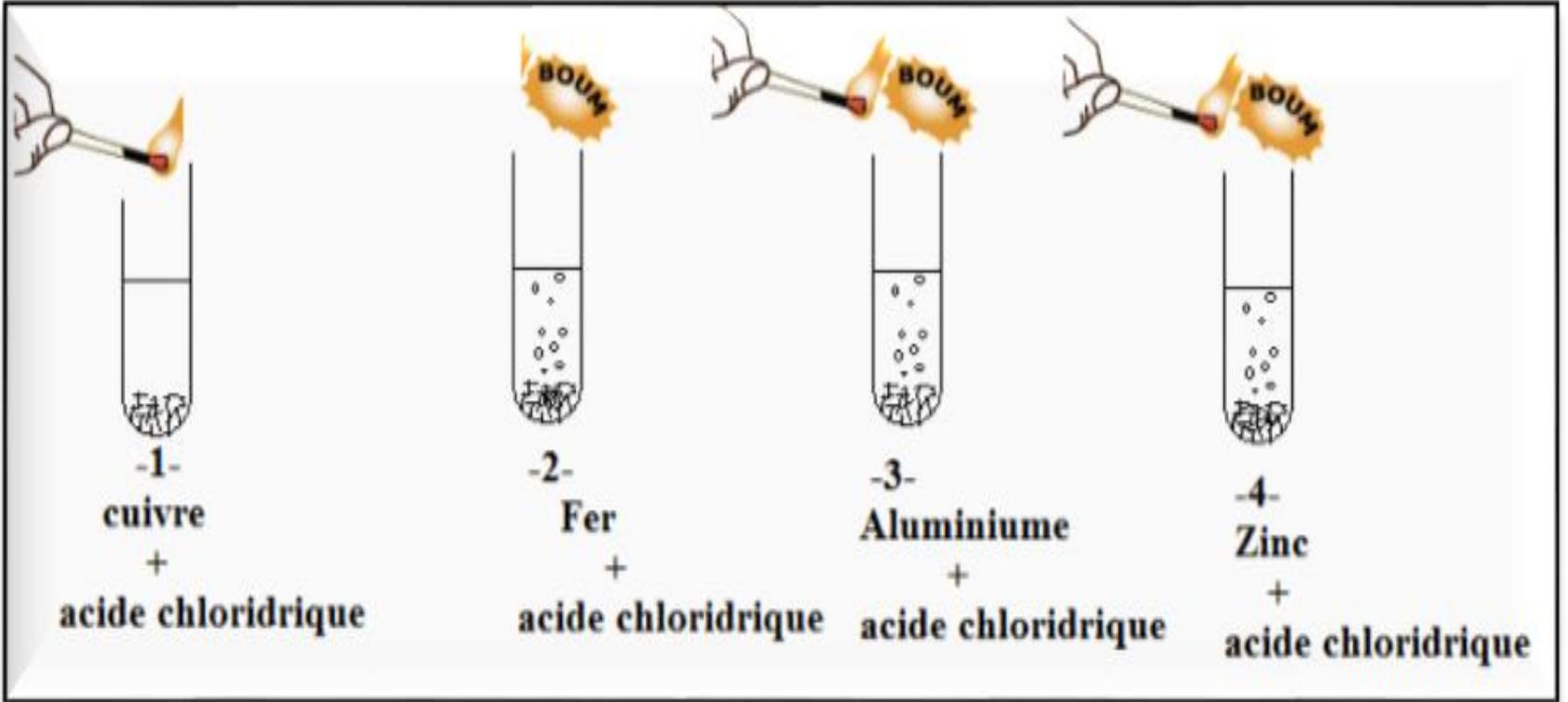
I. Action d'une solution d'acide chlorhydrique sur les métaux

Acide chlorhydrique est de formule $(\text{H}^+ + \text{Cl}^-)$ contient des ions H^+ et des ions Cl^-

1. Expérience :

On ajoute une quantité d'acide chlorhydrique à quatre tubes à essais contenant des métaux et

On approche une allumette enflammée de l'entrée du tube à essais



2. Observation et conclusion :

- Lorsqu'on ajoute de l'acide chlorhydrique dans les tubes -1- ; -2- et -3- on observe un dégagement gazeux (réaction chimique)
- le gaz formé est du dihydrogène (H_2), il brûle lorsqu'on présente une allumette enflammée à l'extrémité du tube

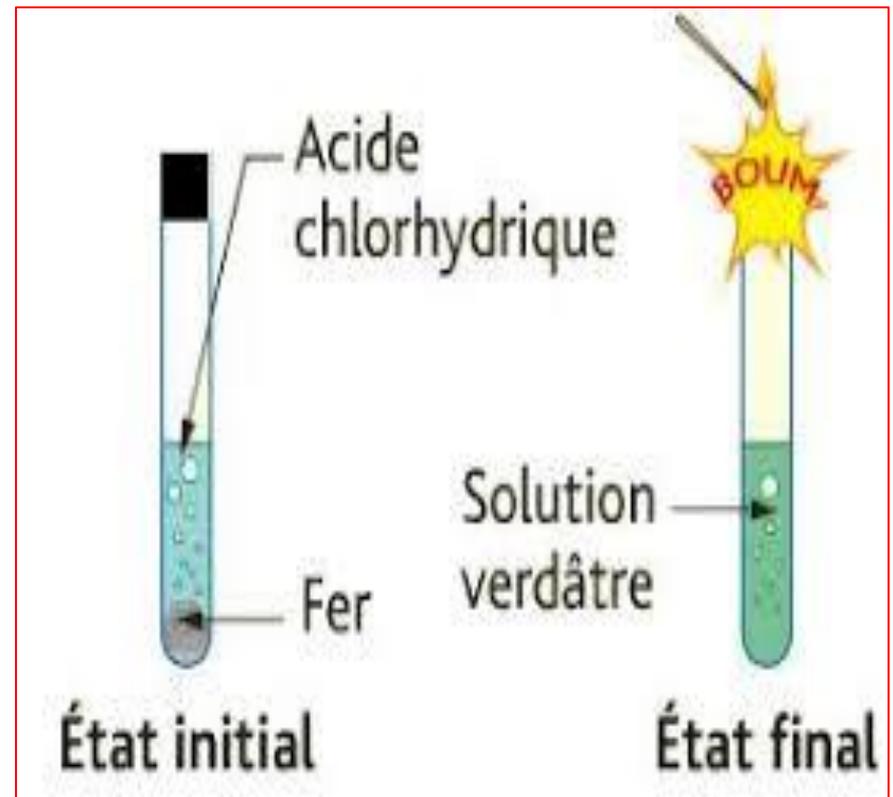
- ❑ Lorsqu'on approche la flamme d'une allumette à proximité de l'ouverture des tubes à essai -1- ; -2-et -3- on entend une détonation aigüe.

3.conclusion

□ Tube -1- : Cuivre

- il ne se produit rien dans le tube ou il y a

❖ Tube -2- : Fer



☐ Avant réaction :

- du fer formé d'atomes de fer : Fe
- de l'acide chlorhydrique contenant les ions ($H^+ + Cl^-$) venant d'atomes d'hydrogène et de chlore

☐ Après réaction :

- Une solution chlorure de fer (II) + gaz
- Le fer disparaît et se transforme en ions aluminium (Fe^{2+}):
- Les ions chlorure n'ont pas réagi Les ions chlorure (Cl^-) sont des ions spectateurs.

❑ La réaction est :

fer + acide chlorhydrique \rightarrow dihydrogène + chlorure de fer (II)

❑ L'équation bilan de la réaction entre le fer et l'acide chlorhydrique



❑ soit en enlevant les ions spectateurs :
(l'équation simplifiée)



❖ Tube -3- : Aluminium

- ❑ L'aluminium disparaît et se transforme en ions aluminium (Al^{3+}) :
- ❑ Les ions chlorure n'ont pas réagi Les ions chlorure (Cl^-) sont des ions spectateurs.



❑ La réaction est :

**Aluminium +acide chlorhydrique ---> dihydrogène
+ chlorure d'aluminium**

❑ L'équation bilan de la réaction entre le fer et
l'acide chlorhydrique



❑ soit en enlevant les ions spectateurs :
(l'équation simplifié)



❖ Tube -4- : Zinc

❑ La réaction est :

Zinc +acide chlorhydrique ---> dihydrogène + chlorure de zinc

❑ L'équation bilan de la réaction entre le fer et l'acide chlorhydrique



❑ soit en enlevant les ions spectateurs :
(l'équation simplifié)



Conclusion:

- ❑ l'acide chlorhydrique réagit avec le fer, l'aluminium et le zinc mais ne réagit avec le cuivre.
- ❑ Les produits de la réaction sont le dihydrogène H_2 et l'ion métallique correspondant

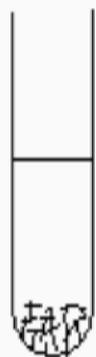
II. Action d'une solution d'hydroxyde de sodium sur les métaux

la soude (solution d'hydroxyde) de sodium
solution basique de formule

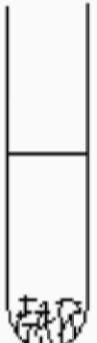


1. Expérience :

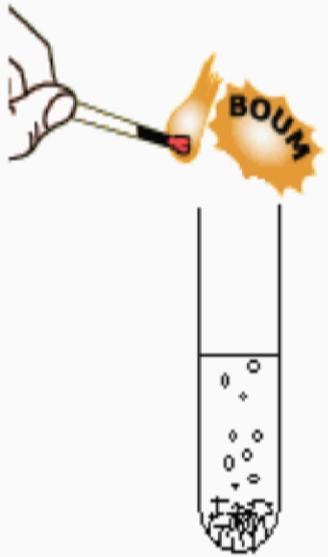
On ajoute une quantité de soude à quatre tubes à essais contenant des métaux et on approche une allumette enflammée de l'entrée du tube à essais.



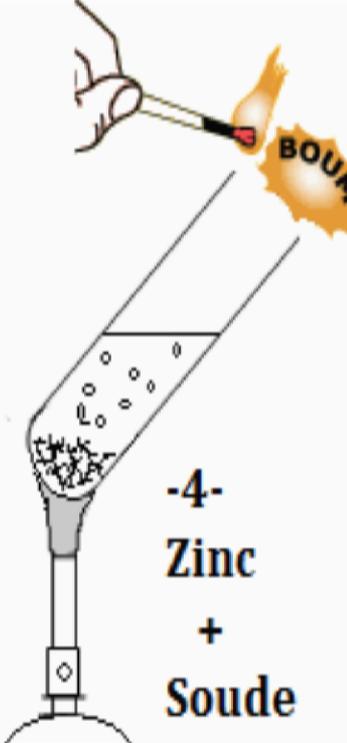
-1-
cuivre
+
soude



-2-
Fer
+
soude



-3-
Aluminium
+
Soude



-4-
Zinc
+
Soude

2. Observation et conclusion :

- il n'y a pas de réaction de la soude avec le fer et le cuivre.
- l'aluminium réagit rapidement avec la soude alors que la réaction du zinc est plus lente, elle nécessite un chauffage.
- L'action de la soude sur l'aluminium et le zinc entraîne la formation du gaz dihydrogène (provoque une détonation a proximité d'une flamme)

III. action des solutions acides et basiques sur les matériaux non métalliques :

- les matières plastique ne réagissent pas en général avec les solutions acides et basiques.
- Les verres réagissent avec les solutions basiques très concentrées.
- Les acides et les bases peuvent être stockés dans des récipients plastiques ou en verre.

