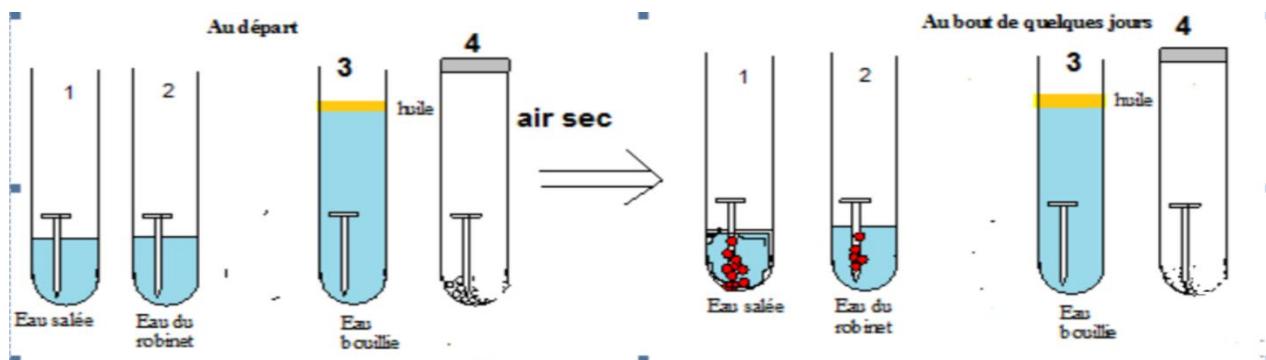


#### I- L'oxydation de fer dans l'air humide

##### 1- Expérience

Quatre clous en Fer, identiques, sont placés dans des milieux différents. Le document montre l'état de chaque clou après une vingtaine de jours.



##### 2- Observation :

Au bout de quelques jours :

- Il y a une formation de rouille dans les tubes 1 et 2 (eau + air et eau salée)
- La quantité de rouille est plus importante dans le tube 1 que dans le tube 2.
- Il n'y a pas de rouille dans les deux tubes 3 et 4

##### Remarque :

Le sel utilisé comme catalyseurs pour accélérer la formation de la rouille.

##### 3- Conclusion

- La **rouille** est constituée essentiellement **d'oxyde ferrique III** de formule  $Fe_2 O_3$ . Sa formation se fait selon une réaction lente appelée : **oxydation** **الاكسدة**
- La formation de la rouille nécessite la présence de fer **de dioxygène** et de **l'eau** (air humide)

- L'équation de la réaction s'écrit :  
**fer + Dioxygène → Oxyde ferrique III**
- L'équation-bilan s'écrit :  
**4 Fe + 3 O<sub>2</sub> → 2Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>**

##### 4- Protection de fer contre la corrosion :

- ❖ La rouille est poreuse مسامي donc la réaction peut se propager en profondeur jusqu'à la disparition complète de fer .ce phénomène est appelé corrosion التأكل de fer
- ❖ Pour protéger le fer contre la rouille on peut le recouvrir d'une couche de matériau imperméable a l'air et l'eau, tel que :
  - La peinture ou vernis
  - De zinc (galvanisation).
  - De matières plastiques
  - Ou faire un alliage avec du nickel et du chrome (acier inoxydable (inox))

## II- Oxydation d'aluminium :

### 1- Expérience



### 2- Observation et Interprétation

- ❖ L'aluminium s'est recouvert d'une fine couche blanche (gris) d'oxyde d'aluminium appelé **alumine** de formule  $\text{Al}_2\text{O}_3$  . Mais contrairement au fer, la corrosion ne progresse pas en profondeur pour détruire le métal : cet oxyde protège le métal
- ❖ L'alumine est une couche qui n'est pas poreuse غير مسامية (imperméable à l'eau et l'air) permet de protéger l'aluminium.

### 3- Conclusion

L'aluminium s'est recouvert d'une fine couche blanche (gris) **d'oxyde d'aluminium** appelé **alumine** de formule  $\text{Al}_2\text{O}_3$  . Mais contrairement au fer, la corrosion ne progresse pas en profondeur pour détruire le métal : cet oxyde protège le métal

L'alumine est une couche qui n'est pas poreuse غير مسامية (imperméable à l'eau et l'air) permet de protéger l'aluminium.

L'aluminium réagit avec le dioxygène de l'air en produisant l'oxyde d'aluminium ou l'alumine  $\text{Al}_2\text{O}_3$

- L'équation de la réaction s'écrit :  
**Aluminium + Dioxygène → Oxyde d'aluminium**
- L'équation-bilan s'écrit :  
**4 Al + 3 O<sub>2</sub> → 2Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>**