

# Réaction entre l'acide chlorhydrique et le fer

" L'humanité tirera plus de bien que de mal des découvertes nouvelles. "

*Pierre Curie*

## Prérequis :

- ✓ Connaître la différence entre corps pur et mélange.
- ✓ Savoir définir une solution aqueuse et connaître la signification du pH.
- ✓ Savoir représenter une molécule.
- ✓ Savoir écrire une équation-bilan.

## Objectifs :

- ✓ Connaître les ions de l'acide chlorhydrique.
- ✓ Savoir écrire la réaction entre le fer et l'acide chlorhydrique.
- ✓ Connaître les tests de reconnaissances des ions chlorures et hydrogène.

## Les applications dans la vie de tous les jours :

- ✓ Les acides et les bases sont des produits dangereux. Ils peuvent réagir violemment avec les métaux.
- ✓ Explication du phénomène des pluies acides.

## **I – L'acide chlorhydrique :**

- 1) Sa composition :
- 2) Tests d'identification :
  - a) Test des ions  $\text{Cl}^-$  :
  - b) Test des ions  $\text{H}^+$  :

## **II – Réaction entre l'acide chlorhydrique et le fer :**

- 1) Equation-Bilan :
- 2) Test d'identification :
  - a) Identification du gaz obtenu :
  - b) Identification des ions présents dans les produits :

## **III – Les pluies acides :**