

Chapitre 8 : Réaction entre le fer et l'acide chlorhydrique (p. 120)

TRAVAUX PRATIQUES : RÉACTION ENTRE LE FER ET L'ACIDE CHLORHYDRIQUE

I- Quels sont les ions présents dans l'acide chlorhydrique ?

TP (Activité 1 page 122 du livre).

CONCLUSION : (page 124)

L'acide chlorhydrique est une solution aqueuse contenant des ions hydrogène H^+ et des ions chlorure Cl^- .

Exercice n°2 p. 126

II- Quelle est la réaction entre l'acide chlorhydrique et le fer ?

TP (Activité 2 page 123 du livre).

CONCLUSION : (page 124)

- Le fer réagit avec une solution d'acide chlorhydrique car il y a une **transformation chimique** : **des réactifs disparaissent et des produits apparaissent**.
- Cette transformation chimique produit du gaz **dihydrogène** (H_2) et des **ions fer II** (Fe^{2+}).
- Le bilan de cette transformation chimique s'écrit :
Fer + acide chlorhydrique \longrightarrow dihydrogène + solution de chlorure de fer II
- On reconnaît un dégagement de dihydrogène à l'aide de la **détonation** produite au contact d'une flamme.

Exercices n°3 p. 126, n°6, 7, 8 p. 127 et n°9, 10 p. 128.