

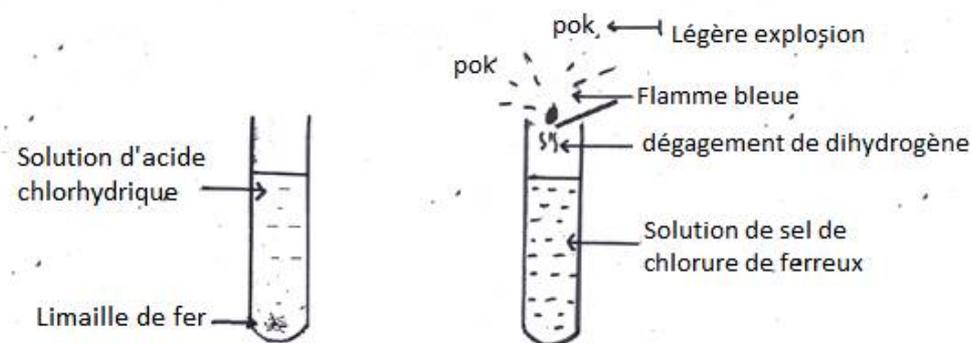
# Réaction entre une solution d'acide chlorhydrique et les métaux: Fer et Zinc

En général, il y a une réaction entre un acide et un métal avec formation de sel et dégagement de dihydrogène



## 1- Réaction de l'acide chlorhydrique sur le fer

### 1.1- Expérience



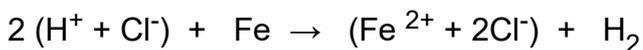
Si l'on traite à froid de limailles de fer par l'acide chlorhydrique, il se produit un **vif bouillonnement dû au dégagement du dihydrogène** qui, en le brûlant, donne une flamme bleue avec une légère explosion.

### 1.2 – Bilan de la réaction

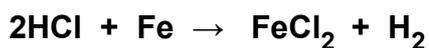
#### Écriture bilan

Acide chlorhydrique + Fe II → Chlorure de Fer II + dihydrogène

#### Equation ionique



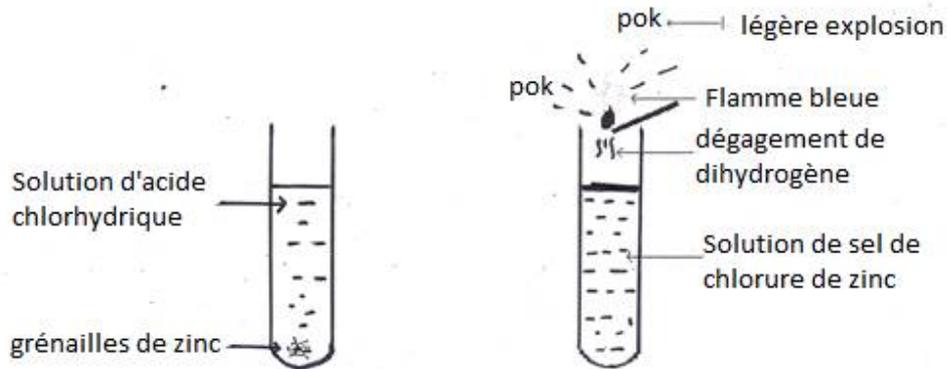
#### Equation globale



2 moles 1 mole 1mole 1 mole

## 2- Réaction de la solution d'acide chlorhydrique sur le zinc

### 2.1- Expérience



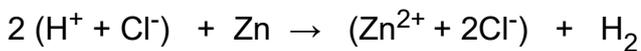
Si l'on traite à froid des grenailles de zinc par l'acide chlorhydrique, il se produit un **vif bouillonnement dû au dégagement du dihydrogène** qui, en le brûlant, donne une flamme bleue avec une légère explosion.

### 2.2- Bilan de la réaction

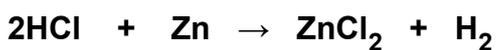
#### Écriture bilan

Acide Chlorhydrique + Zinc → Chlorure de zinc + dihydrogène

#### Equation ionique



#### Equation globale



2 moles    1 mole    1 mole    1 mole