

Expérience :

Les réactifs

Acide chlorhydrique
Fer

Réaction chimique

Les produits

POUAP!
Dihydrogène (gaz)

Soude

Nitrate d'argent

Test de reconnaissance

Présence d'ions fer (II) Fe^{2+}

Présence d'ions chlorure Cl^-

Voir Chapitre C2

Voir Chapitre C2

Test de reconnaissance du **DIHYDROGENE** (H_2)

CH C3 : Action de l'acide chlorhydrique sur le fer

Transformation chimique = transformation au cours de laquelle des substances disparaissent et de nouvelles substances apparaissent.

REACTIFS

(au moins 2)

PRODUITS

(au moins 1)



Rien ne se perd,
Rien ne se crée,
Tout se transforme
LAVOISIER

Représenter la transformation chimique :

BILAN :

Acide chlorhydrique + fer ----- donne -----> dihydrogène + chlorure de fer

EQUATION DE LA REACTION :



Les ions chlorure sont spectateurs, ils n'interviennent pas dans la réaction, on peut les enlever