

# Exercices sur la réaction entre l'acide chlorhydrique et le fer

## Exercice 1

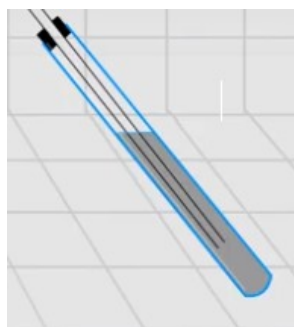
1- Vrai ou faux

Test sur le nitrate d'argent sur l'acide chlorhydrique sera positif.

2-Comment nomme-t-on les ions présents dans tous les acides

## Exercice 2

Sélectionne le tube qui contient le dihydrogène



## Exercice 3

1- Quelles sont les produits de la réaction entre l'acide chlorhydrique et le fer et comment les identifier ?

2- Écrire l'équation-bilan en toutes lettres puis les formules et enfin l'équation – bilan compacte

## Exercice 4

Au cours de la réaction de l'acide chlorhydrique sur le fer,

Relier les mots correspondant :

Du gaz dihydrogène

apparaissent

Le nombre d'ions chlorure

disparaissent

Des ions  $\text{Fe}^{2+}$

se dégage

Des ions  $\text{H}^+$  et des atomes de métal fer

reste inchangé