

Réaction entre l'acide chlorhydrique et le fer

Je révise Réaction entre l'acide chlorhydrique et le fer

Je dois connaître

- Les ions hydrogène H^+ et chlorure Cl^- sont présents dans l'acide chlorhydrique.
- Dans une transformation chimique il y a disparition des réactifs et apparition des produits.

Je dois être capable de

- Réaliser :
 - les tests de reconnaissance des ions chlorure et hydrogène ;
 - la réaction entre le fer et l'acide chlorhydrique avec mise en évidence des produits : dihydrogène et chlorure de fer (II).
- Écrire le bilan de la réaction chimique entre le fer et l'acide chlorhydrique

Acide chlorhydrique

Test de reconnaissance

pH < 7
Plus d'ions hydrogène H^+ que d'ions hydroxyde HO^-

Précipité blanc
Présence d'ions chlorure Cl^-

Les réactifs

Acide chlorhydrique

Fer

Les produits

POUAP!

Dihydrogène (gaz)

Soude

Nitrate d'argent

Test de reconnaissance

Présence d'ions fer (II) Fe^{2+}

Présence d'ions chlorure Cl^-

Bilan de la réaction

fer + acide chlorhydrique (réactifs)

→

dihydrogène + chlorure de fer (II) (produits)

Je m'évalue

Socle commun

- Les ions présents dans l'acide chlorhydrique sont les ions et
- La mesure du permet de savoir si une solution contient plus d'ions hydrogène que d'ions hydroxyde.
- L'ion chlorure est mis en évidence avec le test au

- Le bilan de la réaction entre le fer et chlorhydrique s'écrit : fer + → dihydrogène +
- Le dihydrogène détone en présence d' et l'ion fer (II) est mis en évidence avec le test à

► Réponses en fin de manuel, p. 236