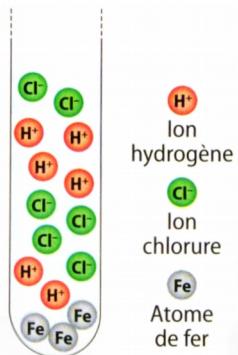


9 Une modélisation

Utiliser un modèle

Pour étudier la transformation chimique entre l'acide chlorhydrique et le fer, le contenu du tube a été modélisé au début de l'expérience.

- Modélise le contenu du tube à essais à la fin de la transformation chimique. Explique ton raisonnement.
- Comment évolue le pH de la solution au cours de la transformation chimique ?



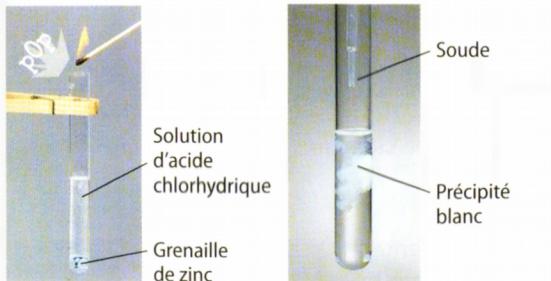
Ion hydrogène
Ion chlorure
Atome de fer

10 J'expérimente

Suivre un protocole expérimental

Protocole expérimental

- Placer de la grenaille de zinc dans un tube à essais et verser environ 5 mL d'acide chlorhydrique dilué.
- Approcher une allumette de l'ouverture du tube.
- À la fin de la réaction, transvaser la solution dans un second tube, puis ajouter un peu de soude.



- Nomme les deux réactifs et identifie les deux produits en justifiant.

Aide Consulte les fiches méthodes n° 5 p. 498 et n° 6 p. 499.

- Écris le bilan de la transformation chimique, sachant que les ions chlorure ne réagissent pas.