

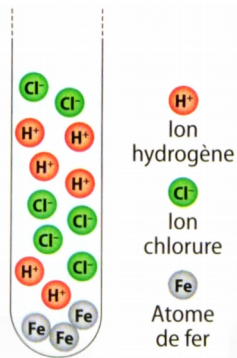
9 Une modélisation

Utiliser un modèle

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

a. Modélise le contenu du tube à essais à la fin de la transformation chimique. Explique ton raisonnement.

b. Comment évolue le pH de la solution au cours de la transformation chimique ?

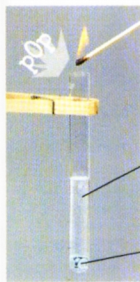


10 J'expérimente

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.



Solution d'acide chlorhydrique

Grenaille de zinc



Soude

Précipité blanc

a. 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.

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