



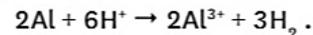
Exercice 1

Obtenu en dissolvant du chlorure d'hydrogène gazeux dans l'eau, l'acide chlorhydrique réagit avec le fer en produisant un dégagement gazeux.

1. Quel est l'ion présent dans l'acide chlorhydrique qui réagit avec le fer ?
2. Par quel terme désigne-t-on l'autre ion présent mais qui ne réagit pas ?
3. Quel est le test qui permet de mettre en évidence cet ion ?
4. Comment s'appelle le gaz formé lors de la réaction de l'acide chlorhydrique avec le fer ?
5. Quel est le test qui permet de le mettre en évidence ?
6. Quel est l'ion formé lors de cette réaction ?

Exercice 2

Tout comme le fer, l'aluminium peut réagir avec l'acide chlorhydrique. L'équation de réaction est



1. Quels sont les produits de la réaction ?
2. Lequel est un gaz ?
3. Comment l'identifier ?
4. Comment varie la population des ions H^+ durant la réaction ?
5. Comment le vérifier ?