

# RÉACTION ENTRE L'ACIDE CHLORHYDRIQUE ET LE FER

## Sommaire et *objectifs*

### I. Qu'est-ce que l'acide chlorhydrique ?

*Savoir que les ions hydrogène  $H^+$  et chlorure  $Cl^-$  sont présents dans une solution d'acide chlorhydrique. Savoir exploiter des expériences réalisées pour en déduire que les ions hydrogène  $H^+$  et chlorure  $Cl^-$  sont présents dans une solution d'acide chlorhydrique.*

### II. Le fer et l'acide chlorhydrique

*Savoir que le fer réagit avec l'acide chlorhydrique, avec formation de dihydrogène et d'ions fer (II). Connaître les réactifs et les produits de cette réaction. Savoir effectuer un schéma de l'expérience. Savoir mettre en évidence expérimentalement les produits de la réaction. Savoir que lors d'une transformation chimique, des réactifs disparaissent et des produits apparaissent. Savoir écrire l'équation de la réaction entre le fer et l'acide chlorhydrique, connaître le nom des réactifs et des produits.*