

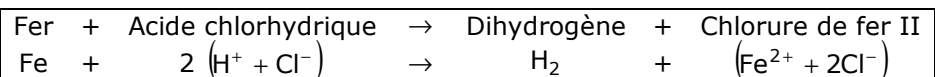
Réaction entre l'acide chlorhydrique et le fer

I – L'acide chlorhydrique :

L'acide chlorhydrique est une solution ionique constituée d'ions hydrogène H^+ et d'ions chlorure Cl^- .

II – Réaction entre l'acide chlorhydrique et le fer :

1) Equation-Bilan :



2) Test d'identification :

a) Identification du gaz obtenu :

Le gaz obtenu brûle en détonant au contact d'une flamme : c'est du dihydrogène.

b) Identification des ions présents dans les produits :

Le test à la soude permet de mettre en évidence les ions fer II (précipité vert).

Le test au nitrate d'argent permet de mettre en évidence les ions chlorures (précipité blanc qui noircit à la lumière) : ce sont des ions spectateurs car ils ne réagissent pas lors de la réaction.