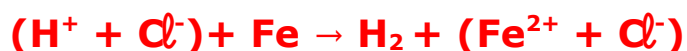


Quand l'acide chlorhydrique et le fer sont en contact, une transformation chimique a lieu :

- le fer et l'acide sont consommés ;**
- il se forme du dihydrogène et des ions fer II Fe^{2+} .**

Le bilan s'écrit :

acide chlorhydrique + fer \rightarrow dihydrogène + solution de chlorure de fer II

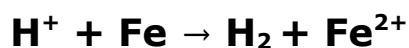


Remarque 1 :

Le zinc ou l'aluminium réagissent aussi avec l'acide chlorhydrique, contrairement au cuivre ou à l'or.

Remarque 2 :

Les ions chlorures Cl^- sont présents dans les réactifs et les produits. On dit que ce sont des ions spectateurs qui ne participent pas à la transformation chimique. On peut les enlever du bilan, qui s'écrit alors :



En comptant le nombre d'atomes de chaque élément dans les réactifs et les produits, on remarque qu'il faut 2 ions hydrogène H^+ . L'équation ajustée est donc :

