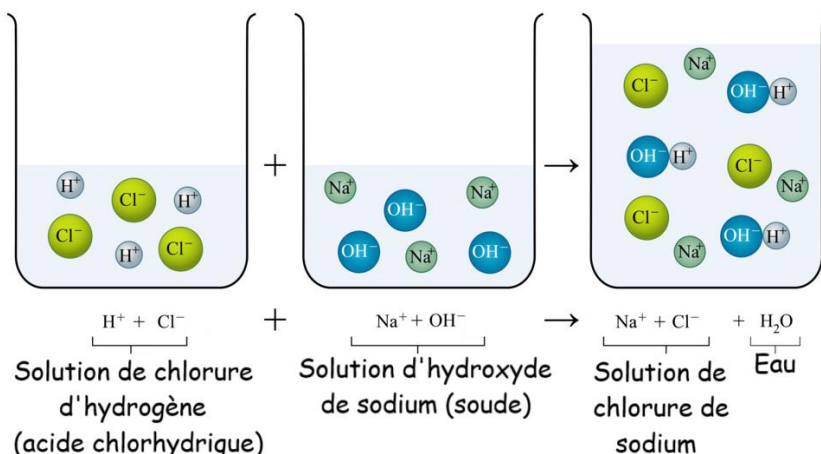


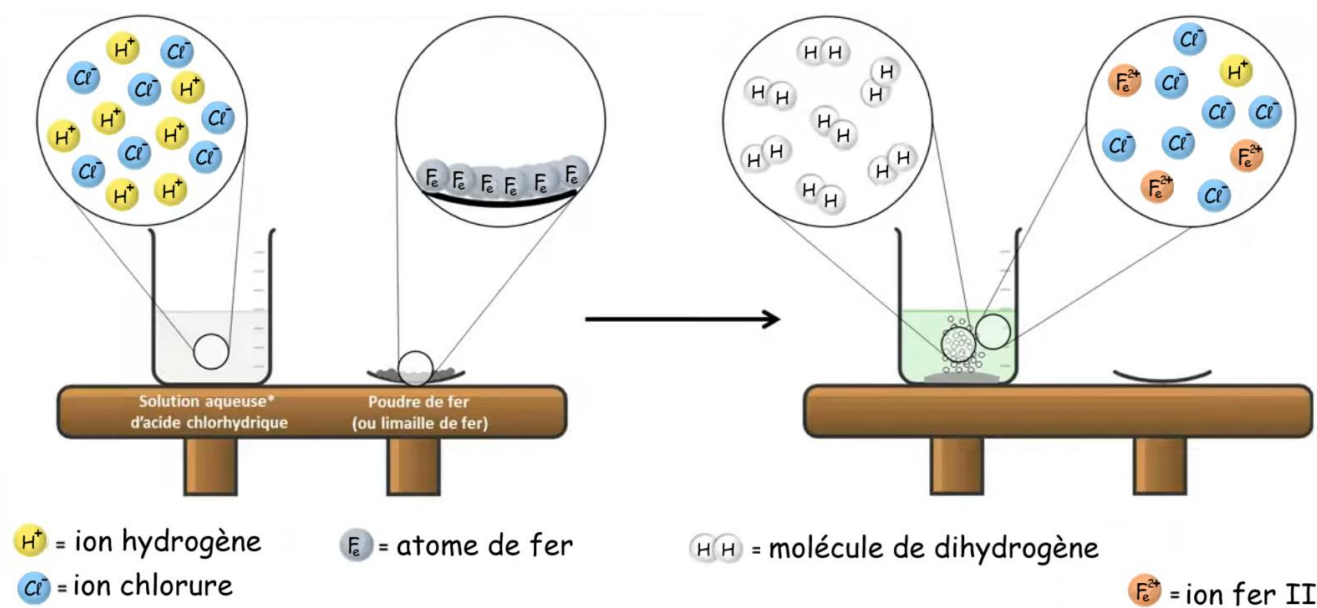
3. Les réactions entre solutions acides et basiques (transformation chimique)

Le mélange entre une solution basique et une solution acide conduit à une réaction acidobasique. Il s'agit de la réaction entre les ions H^+ de la solution acide avec les ions HO^- de la solution basique qui conduit à l'équation : $H^+ + HO^- \longrightarrow H_2O$ (on enlève toujours les ions spectateurs de l'équation)



4. Les réactions entre un acide et un métal (transformation chimique)

Le contact entre l'acide chlorhydrique et certains métaux déclenche une transformation chimique. Les **atomes de fer** (Fe) qui perdent deux électrons et deviennent des ions Fe^{2+} solubles dans la solution. Le fer métallique semble donc disparaître. Les **ions H^+** dissous dans la solution acide de départ captent ces électrons et se lient par 2 pour former des molécules de dihydrogène H_2 gazeux.



Les ions H^+ voient leur quantité diminuer dans la solution qui devient moins acide (le pH se rapproche de 7) :



Remarques :

N'importe quel acide pourrait convenir pour faire cette réaction car ce sont les ions H^+ qui réagissent. Beaucoup de métaux sont attaqués par les ions H^+ mais pas tous (cuivre, or, argent).