

Chapitre 3 : Pourquoi ne peut on pas stoker de l'acide dans un bidon en fer ?

I - Remarques

Acide chlorhydrique

ions Hydrogène H^+

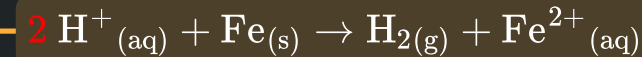
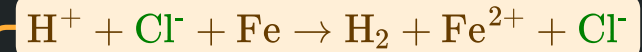
ions chlorure Cl^-

transformation chimique

si plusieurs produits apparaissent

II - Equation de la réaction ou équation bilan

acide chlorhydrique + fer \rightarrow dihydrogène + ion fer II



équation ajustée

les molécules ne participant pas à la réaction sont appelées "ions spectateurs" (en vert)

Annexe

$X_{(aq)}$, $X_{(s)}$, $X_{(g)}$

état liquide, solide, gazeux

$2 X$

coefficient Stoechiométrique

X^{y+}

charge

III - Bilan

L'acide chlorhydrique réagit avec le fer pour former du dihydrogène et des ions fer II

risque d'explosion à cause de la pression due au dihydrogène lors de la transformation chimique