

Physique – 3è – semaine 4 - cours à écrire ou à imprimer.

Si vous voulez une copie du chapitre en entier, envoyez-moi un mail par l'ENT et je vous l'enverrai.

Activité 4 : Réaction entre un acide et un métal voir TP acide-fer

A retenir :

Lors d'une transformation chimique, il y a conservation des éléments chimiques et des charges : on doit retrouver les mêmes éléments, en même nombre chez les réactifs et chez les produits et la somme totale des charges est la même chez les réactifs et chez les produits.

Exemple de la transformation entre l'acide chlorhydrique et le fer :

L'acide chlorhydrique réagit avec le fer. Un gaz se forme et une coloration jaune vert se forme.

Le gaz formé est du dihydrogène H_2 . Il provient des ions hydrogène H^+ de l'acide chlorhydrique → ceux-ci disparaissent peu à peu donc l'acidité diminue peu à peu (le pH augmente et se rapproche de 7)

Les ions chlorure présents au début dans l'acide chlorhydrique sont toujours présents à la fin : ils ne réagissent pas. On les appelle **des ions spectateurs**.

Les atomes de fer présent dans la poudre de fer se transforment en ions fer II Fe^{2+} , qui se dispersent dans le liquide → le fer solide est « rongé » : ne pas mettre de l'acide dans un récipient en fer.

BILAN PAR L'IMAGE

