

LES ÉQUATIONS DE RÉACTION

« Rien ne se perd, rien ne se crée, tout se transforme »

Lavoisier, chimiste français (1778)

Que signifie cette célèbre phrase ?

En classe de 4^{ème}, les élèves apprennent l'existence des atomes. Chaque atome possède un symbole (voir tableau affiché au mur) et est représenté par une sphère de couleur : rouge pour l'oxygène, noir pour le carbone et blanc pour l'hydrogène.

Une molécule est constituée d'atome, on écrit sa formule chimique en juxtaposant les symboles des atomes, par exemple H₂O (l'eau) signifie que cette molécule contient deux atomes d'hydrogène et un atome d'oxygène.

Lors d'une réaction chimique, les atomes se conservent : chaque atome se retrouve en même nombre au début et à la fin de la réaction: ils ne se perdent pas, ni se créent ! Par contre, ils se recombinent pour former des nouvelles molécules.

A toi de retrouver quelques réactions chimiques !