

LE REAZIONI CHIMICHE

COME SI SCRIVONO



reagenti

prodotto

CHE COSA SONO:

Le reazioni chimiche sono delle trasformazioni della materia che ne alterano lo stato.

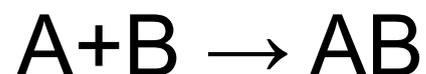
CLASSIFICAZIONE:

Le reazioni chimiche si dividono in:

- Sintesi
- Decomposizione
- Scambio semplice
- Doppio scambio

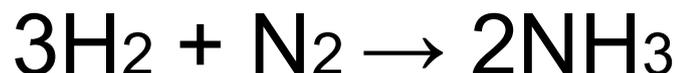
SINTESI

Sono le reazioni più comuni: del tipo



In cui due reagenti danno origine ad un prodotto

Per fare un esempio

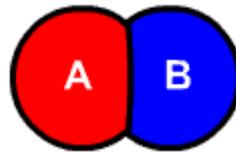
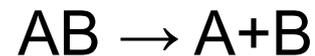


3 molecole di idrogeno + una molecola di azoto reagiscono e formano due molecole di ammoniaca

DECOMPOSIZIONE

La reazione di decomposizione è la reazione inversa della reazione di sintesi.

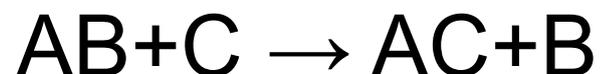
La reazione di decomposizione consiste in un reagente che reagisce e forma 2 prodotti.



L' elettrolisi dell'acqua.

REAZIONE DI SCAMBIO SEMPLICE

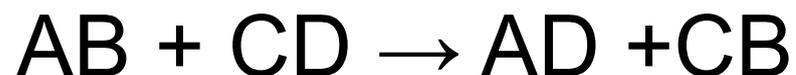
Del tipo:



In cui un atomo o un gruppo funzionale passa
ad un'altra molecola

REAZIONE DI DOPPIO SCAMBIO

Del tipo:



In questa reazione le due molecole si scambiano uno a più atomi oppure gruppi funzionali.