

CATALIZADORES

Las sustancias químicas que cambian la velocidad de reacción, pero NO intervienen en las reacciones químicas, se llaman catalizadores.

TIPOS:

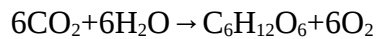
Catalizadores positivos o **activadores**. Aumentan la velocidad de reacción.

Catalizadores negativos o **inhibidores**. Disminuyen la velocidad de reacción.

Tipo especial importante en Biología y Geología: **Catalizadores biológicos** o **enzimas**. Catalizadores altamente especializados y muy efectivos. Suelen ser mejores que los industriales.

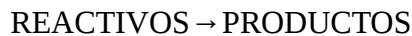
Química de la vida:

La fotosíntesis es un complejo conjunto de reacciones químicas, que puede resumirse en una reacción química



Industria química:

La industria química aprovecha las reacciones químicas y los aspectos de reacciones químicas que se estudian en esta Ciencia para producir los productos. Recordemos que toda reacción química es un cambio químico de reactivos en productos:



Ley de conservación de la masa o de Lavoisier

Esta ley señala que en toda reacción química el número de átomos de reactivos de cada tipo es igual al número de átomos de cada producto, o equivalentemente, la suma de las masas de los reactivos es igual a la suma de las masas de los productos, por lo que la masa total antes y después de la reacción química ES LA MISMA.

Reacciones químicas y medio ambiente

Las reacciones químicas son fundamentales en los procesos de medio ambiente:

- En el cambio climático (causado por emisiones de las combustiones de hidrocarburos).
- El efecto invernadero.
- La conservación (o destrucción de la capa de ozono).