

REACCIONES QUÍMICAS

Conceptos básicos

Evidencia de una reacción química

- **Cambio físico:** la composición química de una sustancia permanece constante, por ejemplo al fundir un cubo de hielo.
- **Cambio químico:** la composición química de una sustancia cambia, por ejemplo la oxidación del un clavo.
- **Reacción química:** a la sustancia le ocurre un cambio químico y forma una nueva sustancia.

Características de un cambio químico

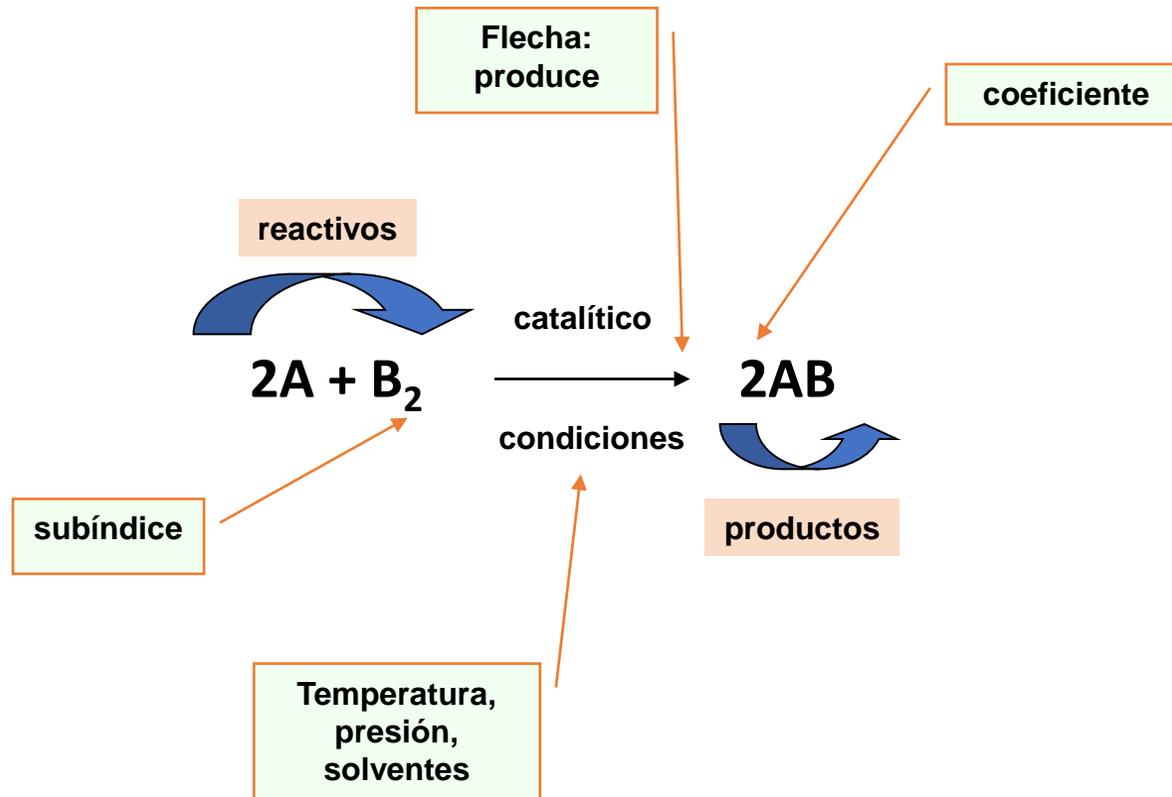
Un cambio químico se lleva a cabo cuando:

- Se produce un gas.
- Se produce un sólido insoluble.
- Se observa un cambio de color permanentemente.
- Se observa un cambio de calor.

Puede ser:

- Exotérmico, es decir, se libera calor en la reacción.
- Endotérmico. es decir. se absorbe calor en la reacción.

Ecuación química



Componentes de una ecuación química

- La flecha indica lo que se forma en una reacción química, es decir, el producto.
- Los coeficientes estequiométricos son los números a la derecha de la fórmula química, e indican la cantidad de moléculas que participan en la reacción.
- Los subíndices indican el número de átomos que participan en la reacción química.

Estado físico



El estado físico se indica de la siguiente manera:

- (g): corresponde al estado gaseoso, también se puede indicar un una flecha hacia arriba (↑).
- (l): corresponde al estado líquido.
- (s): corresponde al estado sólido, también se puede indicar con una flecha hacia abajo (↓).
- (ac): se utiliza cuando al especie se encuentra disuelta en agua (medio acuoso).