

# LAS REACCIONES QUÍMICAS Y EL EQUILIBRIO QUÍMICO

Una reacción química, también llamada cambio químico o fenómeno químico, es todo proceso termodinámico en el cual dos o más especie químicas o sustancias (llamadas reactantes o reactivos), se transforman, cambiando su estructura molecular y sus enlaces, en otras sustancias llamadas productos

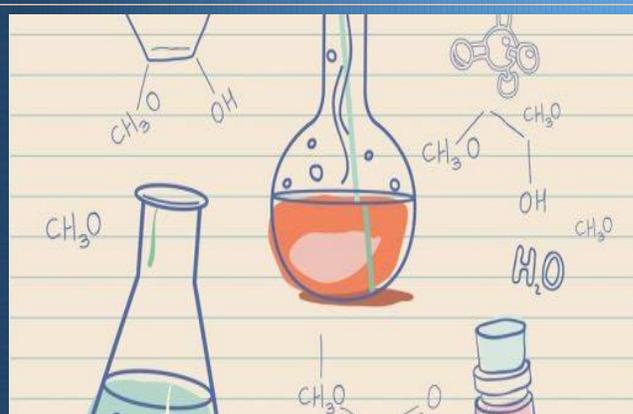


## Tipos de reacciones químicas

1. Reacciones de síntesis o adición
2. Reacciones de descomposición
3. Reacciones de desplazamiento, sustitución o intercambio
4. Reacciones iónicas
5. Reacciones de doble sustitución
6. Reacciones de oxidorreducción o redox
7. Reacciones de combustión
8. Reacciones de neutralización
9. Reacciones nucleares
10. Reacciones exotérmicas
11. Reacciones endotérmicas

## El equilibrio químico

El equilibrio químico es un estado de un sistema reaccionante en el que no se observan cambios a medida que transcurre el tiempo, a pesar de que siguen reaccionando entre sí las sustancias presentes.



En un proceso químico, el equilibrio químico es el estado en el que las actividades químicas o las concentraciones de los reactivos y los productos no tienen ningún cambio neto.