



Nombre de alumno: Sili Morelia Pérez Escobedo

Nombre del profesor: Luz Elena Cervantes Monroy

Nombre del trabajo: Súper nota

Materia: Química II

Grado: 2do cuatrimestre

Grupo: A

Tipos de Reacciones Químicas

- Síntesis
- Descomposición
- Sustitución simple
- Sustitución doble
- Precipitación
- Endotérmicas
- Exotérmicas
- Combustión
- Neutralización
- Iónicas
- Óxido - Reducción
- Nucleares
- Irreversibles
- Reversibles

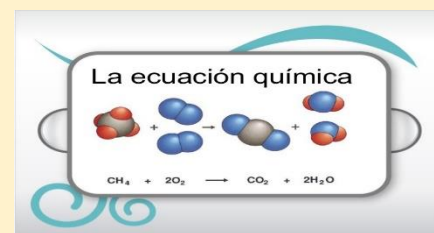
Fácil y rápido

existen múltiples reacciones químicas, las principales son: Reacciones de síntesis o adición, reacción de descomposición, reacción de desplazamiento o sustitución, reacción de combustión, reacciones iónicas.



Las reacciones químicas son procesos en donde dos o más sustancias llamadas reactivos se unen o transforman para formar sustancias nuevas llamadas productos.

LAS REACCIONES QUÍMICAS Y EL EQUILIBRIO QUÍMICO



Una ecuación química es la representación simbólica de reacción, la reacción es la transformación, y la forma de comunicarlo es a través una ecuación.

CHEMICAL EQUILIBRIUM

Diagrama que muestra el equilibrio químico en cuatro etapas. En la primera etapa, se muestra la reacción $A + B \rightleftharpoons C + D$. En las siguientes etapas, se muestra cómo las concentraciones de reactivos y productos cambian hasta alcanzar un estado de equilibrio donde las concentraciones permanecen constantes.

Equilibrio Químico

Una reacción alcanza el equilibrio químico cuando no hay más cambios en las concentraciones de reactivos y productos.

Incluso cuando las velocidades con las que se forman los reactivos y los productos son iguales.



El equilibrio químico se le hace a una reacción reversible cuando se observa que las cantidades de las sustancias permanecen constantes.