



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 un sistema cerrado. Se ilustra con un frasco que contiene reactivos (A + B) y productos (C + D). El equilibrio se alcanza cuando las velocidades de formación de reactivos y productos son iguales.

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.