

**NOMBRE DE ALUMNO: ALEXA  
GABRIELA RODRÍGUEZ  
GALINDO**

**NOMBRE DEL PROFESOR: LUZ  
ELENA CERVANTES MONROY**

**NOMBRE DEL TRABAJO:  
SÚPER NOTA**

**MATERIA: QUÍMICA**

**GRADO: 2**

**GRUPO: A RECURSOS  
HUMANOS**

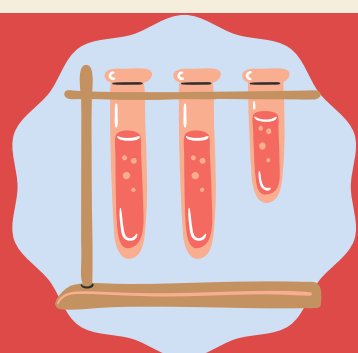
**COMITÁN DE DOMÍNGUEZ  
CHIAPAS A 13 DE ENERO DE  
2021**

# REACCIONES QUÍMICAS Y EL EQUILIBRIO QUÍMICO



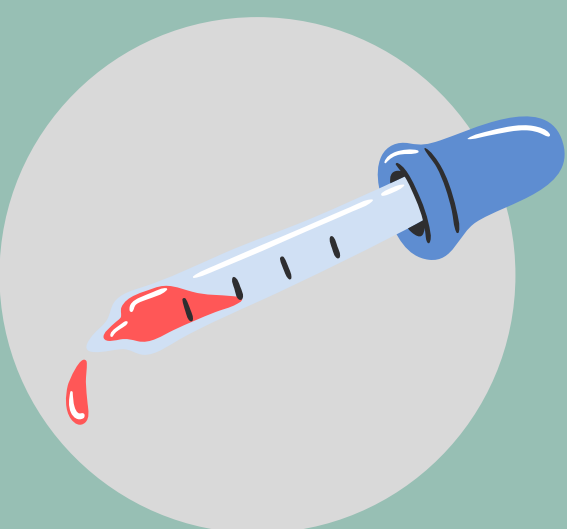
¿Que es una reacción química?

tambien llamada "cambio químico o fenómeno químico" es un proceso termodinámico en el cual dos o más especies químicas o sustancias, se transforman, cambiando su estructura molecular y sus enlaces

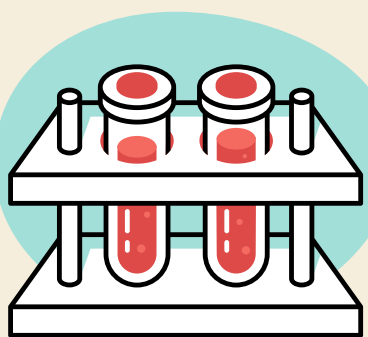


## ¿QUÉ ES EQUILIBIO QUÍMICO?

Es la denominación que hace a cualquier reacción reversible cuando observa que las cantidades relativas de dos o más sustancias permanecen constantes, es decir el equilibrio químico se da cuando la concentración de las especies participantes no cambia y de igual manera en el estado de equilibrio.



## FACTORES QUE ALTERAN UN EQUILIBRIO QUÍMICO



De los factores que afectan un equilibrio químico son la velocidad de reacción, solamente alteran el punto de equilibrio de dicha reacción: la concentración de las sustancias involucradas en la reacción, presión, cuando reactivos y productos son gases y la temperatura .

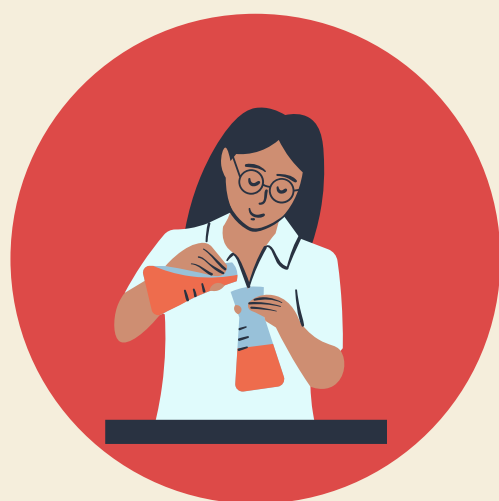
## TIPOS DE REACCIONES

- Reacción de adición o síntesis
- Reacción de descomposición
- Reacción desplazamiento
- Reacción de doble sustitución
- reacción de neutralización



## REACCIONES QUÍMICAS QUE RECIBEN CALOR

Cuando en una reacción química se libera calor se trata de una reacción exotérmica y cuando absorbe calor recibe el nombre de endotérmica. .



## EJEMPLOS DE EQUILIBRIO QUÍMICO

Consideremos la reacción de obtención del trióxido de azufre a partir de azufre y oxígeno a 1 000 °C según:  $2 \text{SO}_2 (\text{g}) + \text{O}_2 (\text{g}) \rightleftharpoons 2 \text{SO}_3 (\text{g})$  Es decir, el equilibrio químico se establece cuando existen dos reacciones opuestas que tienen lugar simultáneamente a la misma velocidad.

