

Equilibrio Químico

Es una reacción química donde intervienen los _____ que forman _____, y a su vez, éstos forman de nuevo reactivos

Principio de _____

Heterogéneo

El equilibrio se presenta en reacciones:

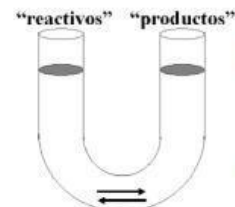
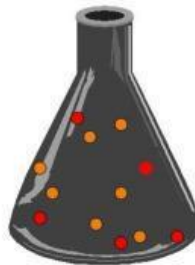
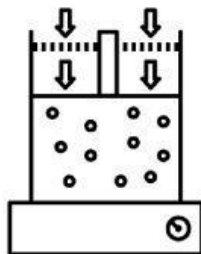
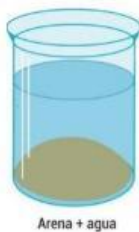
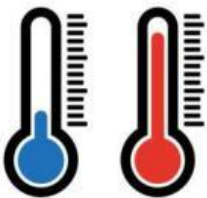
Homogéneo

Factores que afectan

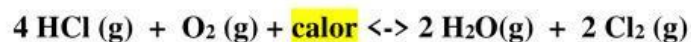
Temperatura

Presión

Concentración



Complete la siguiente tabla seleccionando de izquierda o derecha para el cambio de equilibrio, y aumenta o disminuye para la concentración de reactivos o productos.



	Cambio de equilibrio	[HCl]	[O ₂]	[H ₂ O]	[Cl ₂]
Aumento de la concentración de O ₂ (g)					
Disminución de la concentración de H ₂ O(g)					
Aumento del volumen del sistema					
Reducción de la temperatura del sistema					



Al calentar yodo I₂(g) en una atmósfera de dióxido de carbono (CO₂(g)), se produce monóxido de carbono (CO(g)) y pentaóxido de diyodo (I₂O₅(g)):



	Cambio de equilibrio	[I ₂]	[CO ₂]	[CO]	[I ₂ O ₅]
Adición de I ₂ (g) sobre la cantidad de CO					
Reducción de la temperatura sobre la cantidad de CO ₂ (g)					

