

LE CHATELIER

En un equilibrio químico van a influir la variación de Temperatura, Presión y Concentración, tanto de los reactivos como de los productos.

Si un sistema en equilibrio se altera algún factor externo (temperatura, presión o concentración), el sistema evoluciona para contrarrestar dicha variación y establecer un nuevo estado de equilibrio.

CONCENTRACIÓN

- Según Le Chatelier, en un equilibrio se aumenta la concentración de una sustancia, el equilibrio se desplaza en el sentido donde se consuma dicha sustancia. (si aumentamos los reactivos se desplaza hacia los productos; si aumentamos los productos, se desplaza hacia los reactivos).
- Según Le Chatelier, si en un equilibrio químico se disminuye la concentración de una sustancia, el equilibrio se desplaza en el sentido donde se produzca dicha sustancia. (si disminuyen los reactivos, el equilibrio se desplaza hacia la izquierda; si disminuyen los productos, el equilibrio se desplaza hacia la derecha).

PRESIÓN

- Según Le Chatelier, en un equilibrio químico si aumentamos la presión, como esta es inversamente proporcional al volumen, y directamente proporcional a la concentración, por lo tanto, si aumenta la presión, el equilibrio se desplaza hacia donde disminuya la cantidad de gas.
- Según Le Chatelier, en un equilibrio químico si disminuimos la presión, el equilibrio se desplaza hacia donde aumente la cantidad de gas.

TEMPERATURA

- Según Le Chatelier, en un equilibrio químico si aumenta la temperatura, el equilibrio se desplaza en el sentido en el que la reacción es endotérmica.
- Según Le Chatelier, en un equilibrio químico si disminuye la temperatura, el equilibrio se desplaza en el sentido en el que la reacción química es exotérmica.