

EXPECTATIVAS DE LOGRO:

Después de haber estudiado los temas Cinética y Equilibrio Químico, debería ser capaz de:

1. Definir velocidad de reacción
2. Definir orden de reacción.
1. Explicar cuando una reacción química alcanza el equilibrio. Indicar cómo son las velocidades directa e inversa en la situación de equilibrio.
2. Deducir a partir de las ecuaciones de velocidad directa e inversa la expresión de la constante de equilibrio.
3. Explicar qué entiende por equilibrio dinámico.
4. Interpretar el valor de la constante de equilibrio: Qué indica un valor grande o pequeño de la misma.
5. Explicar por qué la K_{eq} es adimensional.
6. Indicar en qué estado de agregación deben estar los compuestos que forman la reacción para intervenir en la expresión de la constante de equilibrio.
7. Indicar de qué factor/es depende el valor de la constante de equilibrio K .
8. Establecer la relación entre K_p y K_c .
9. Calcular e interpretar el valor del cociente de reacción (Q_c ó Q_p).
10. Conocer la expresión que muestra la relación entre la K_{eq} y la temperatura.
11. Enunciar el Principio de Le Chatelier.
12. Indicar las variables que pueden modificar la situación de equilibrio y condiciones para restablecerlo.
13. Resolver ejercicios sencillos de Equilibrio químico