

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