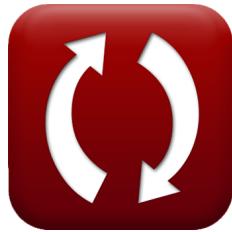




[calculatoratoz.com](http://calculatoratoz.com)



[unitsconverters.com](http://unitsconverters.com)

# Fórmulas importantes sobre cinética enzimática

¡Calculadoras!

Ejemplos!

¡Conversiones!

Marcador [calculatoratoz.com](http://calculatoratoz.com), [unitsconverters.com](http://unitsconverters.com)

Cobertura más amplia de calculadoras y creciente - **¡30.000+ calculadoras!**

Calcular con una unidad diferente para cada variable - **¡Conversión de unidades integrada!**

La colección más amplia de medidas y unidades - **¡250+ Medidas!**

¡Siéntete libre de COMPARTIR este documento con tus amigos!

[Por favor, deje sus comentarios aquí...](#)



# Lista de 26 Fórmulas importantes sobre cinética enzimática

## Fórmulas importantes sobre cinética enzimática



### 1) Concentración de catalizador enzimático dadas constantes de velocidad directa, inversa y catalítica

$E = \frac{(k_r + k_{cat}) \cdot ES}{k_f \cdot S}$

Calculadora abierta

$19.3243 \text{ mol/L} = \frac{(20 \text{ mol/L} \cdot \text{s} + 0.65 \text{ s}^{-1}) \cdot 10 \text{ mol/L}}{6.9 \text{ s}^{-1} \cdot 1.5 \text{ mol/L}}$

### 2) Concentración de complejo de sustrato enzimático para la inhibición competitiva de la catálisis enzimática

$ES = \frac{S \cdot ([E_0])}{K_M \cdot \left(1 + \left(\frac{I}{K_i}\right)\right) + S}$

Calculadora abierta

$25.33333 \text{ mol/L} = \frac{1.5 \text{ mol/L} \cdot 100 \text{ mol/L}}{3 \text{ mol/L} \cdot \left(1 + \left(\frac{9 \text{ mol/L}}{19 \text{ mol/L}}\right)\right) + 1.5 \text{ mol/L}}$



### 3) Concentración de enzimas de la ecuación de Michaelis Menten Kinetics

**fx** 
$$([E_i]) = \frac{V_0 \cdot (K_M + S)}{k_{cat} \cdot S}$$

**Calculadora abierta **

**ex** 
$$2.076923 \text{ mol/L} = \frac{0.45 \text{ mol/L} \cdot \text{s} \cdot (3 \text{ mol/L} + 1.5 \text{ mol/L})}{0.65 \text{ s}^{-1} \cdot 1.5 \text{ mol/L}}$$

### 4) Concentración de inhibidor dada Concentración inicial aparente de enzima

**fx** 
$$I_{CI} = \left( \left( \frac{[E_0]}{E_0^{\text{app}}} \right) - 1 \right) \cdot K_i$$

**Calculadora abierta **

**ex** 
$$31647.67 \text{ mol/L} = \left( \left( \frac{100 \text{ mol/L}}{0.06 \text{ mol/L}} \right) - 1 \right) \cdot 19 \text{ mol/L}$$

### 5) Concentración de inhibidor dada Factor modificador del sustrato enzimático

**fx** 
$$I = (\alpha' - 1) \cdot (K_i')$$

**Calculadora abierta **

**ex** 
$$15 \text{ mol/L} = (2 - 1) \cdot 15 \text{ mol/L}$$



## 6) Concentración de inhibidor en inhibición competitiva dada la tasa máxima del sistema ↗

**fx**  $I_{\max} = \left( \left( \frac{\left( \frac{V_{\max} \cdot S}{V_0} \right) - S}{K_M} \right) - 1 \right) \cdot K_i$

Calculadora abierta ↗

**ex**  $815.9444 \text{ mol/L} = \left( \left( \frac{\left( \frac{40 \text{ mol/L} \cdot 1.5 \text{ mol/L}}{0.45 \text{ mol/L} \cdot \text{s}} \right) - 1.5 \text{ mol/L}}{3 \text{ mol/L}} \right) - 1 \right) \cdot 19 \text{ mol/L}$

## 7) Concentración de inhibidor para la inhibición competitiva de la catálisis enzimática ↗

**fx**  $I_{IEC} = \left( \left( \frac{\left( \frac{k_2 \cdot ([E_0]) \cdot S}{V_0} \right) - S}{K_M} \right) - 1 \right) \cdot K_i$

Calculadora abierta ↗

**ex**

$48527.06 \text{ mol/L} = \left( \left( \frac{\left( \frac{23 \text{ s}^{-1} \cdot 100 \text{ mol/L} \cdot 1.5 \text{ mol/L}}{0.45 \text{ mol/L} \cdot \text{s}} \right) - 1.5 \text{ mol/L}}{3 \text{ mol/L}} \right) - 1 \right) \cdot 19 \text{ mol/L}$

## 8) Concentración de sustrato dada la constante de velocidad catalítica y la concentración inicial de enzima ↗

**fx**  $S_o = \frac{K_M \cdot V_0}{(k_{\text{cat}} \cdot ([E_0])) - V_0}$

Calculadora abierta ↗

**ex**  $0.020914 \text{ mol/L} = \frac{3 \text{ mol/L} \cdot 0.45 \text{ mol/L} \cdot \text{s}}{(0.65 \text{ s}^{-1} \cdot 100 \text{ mol/L}) - 0.45 \text{ mol/L} \cdot \text{s}}$



## 9) Concentración inicial de enzima dada la constante de velocidad de disociación ↗

**fx**  $([E_{\text{initial}}]) = \frac{ES \cdot (K_D + S)}{S}$

Calculadora abierta ↗

**ex**  $48\text{mol/L} = \frac{10\text{mol/L} \cdot (5.7\text{mol/L} + 1.5\text{mol/L})}{1.5\text{mol/L}}$

## 10) Concentración Inicial de Enzima en presencia de Inhibidor por Ley de Conservación de Enzimas ↗

**fx**  $([E_{\text{initial}}]) = (E + ES + EI)$

Calculadora abierta ↗

**ex**  $64\text{mol/L} = (25\text{mol/L} + 10\text{mol/L} + 29\text{mol/L})$

## 11) Concentración inicial de enzima si la concentración de sustrato es mayor que la constante de Michaelis ↗

**fx**  $([E_{\text{initial}}]) = \frac{V_{\text{max}}}{k_{\text{cat}}}$

Calculadora abierta ↗

**ex**  $61.53846\text{mol/L} = \frac{40\text{mol/L*s}}{0.65\text{s}^{-1}}$

## 12) Constante de disociación de la enzima dado el factor modificador de la enzima ↗

**fx**  $K_{ei} = \frac{I}{\alpha - 1}$

Calculadora abierta ↗

**ex**  $2.25\text{mol/L} = \frac{9\text{mol/L}}{5 - 1}$



### 13) Constante de Michaelis dadas las constantes de velocidad directa, inversa y catalítica ↗

**fx** 
$$K_M = \frac{k_r + k_{cat}}{k_f}$$

Calculadora abierta ↗

**ex** 
$$2.898645 \text{ mol/L} = \frac{20 \text{ mol/L} \cdot \text{s} + 0.65 \text{ s}^{-1}}{6.9 \text{ s}^{-1}}$$

### 14) Constante de Michaelis en la inhibición competitiva dada la concentración del complejo sustrato enzimático ↗

**fx** 
$$K_M = \frac{\left( \frac{([E_0] \cdot S)}{ES} \right) - S}{1 + \left( \frac{I}{K_i} \right)}$$

Calculadora abierta ↗

**ex** 
$$9.160714 \text{ mol/L} = \frac{\left( \frac{100 \text{ mol/L} \cdot 1.5 \text{ mol/L}}{10 \text{ mol/L}} \right) - 1.5 \text{ mol/L}}{1 + \left( \frac{9 \text{ mol/L}}{19 \text{ mol/L}} \right)}$$

### 15) Constante de tasa catalítica si la concentración de sustrato es mayor que la constante de Michaelis ↗

**fx** 
$$k_{cat} = \frac{V_{max}}{[E_0]}$$

Calculadora abierta ↗

**ex** 
$$0.4 \text{ s}^{-1} = \frac{40 \text{ mol/L} \cdot \text{s}}{100 \text{ mol/L}}$$



**16) Constante de tasa de disociación en el mecanismo de reacción enzimática****Calculadora abierta**

$$fx \quad K_D = \frac{k_r}{k_f}$$

$$ex \quad 2.898551 \text{ mol/L} = \frac{20 \text{ mol/L*s}}{6.9 \text{s}^{-1}}$$

**17) Constante de tasa directa dada Constante de tasa de disociación****Calculadora abierta**

$$fx \quad k_f = \left( \frac{k_r}{K_D} \right)$$

$$ex \quad 3.508772 \text{s}^{-1} = \left( \frac{20 \text{ mol/L*s}}{5.7 \text{ mol/L}} \right)$$

**18) Constante de velocidad catalítica de la ecuación cinética de Michaelis****Menten** **Calculadora abierta**

$$fx \quad k_{\text{cat\_MM}} = \frac{V_0 \cdot (K_M + S)}{([E_0]) \cdot S}$$

$$ex \quad 0.0135 \text{s}^{-1} = \frac{0.45 \text{ mol/L*s} \cdot (3 \text{ mol/L} + 1.5 \text{ mol/L})}{100 \text{ mol/L} \cdot 1.5 \text{ mol/L}}$$



## 19) Constante de velocidad final para la inhibición competitiva de la catálisis enzimática ↗

$$fx \quad k_{\text{final}} = \frac{V_0 \cdot \left( K_M \cdot \left( 1 + \left( \frac{I}{K_i} \right) \right) + S \right)}{([E_0]) \cdot S}$$

Calculadora abierta ↗

$$ex \quad 0.017763 \text{s}^{-1} = \frac{0.45 \text{mol/L*s} \cdot \left( 3 \text{mol/L} \cdot \left( 1 + \left( \frac{9 \text{mol/L}}{19 \text{mol/L}} \right) \right) + 1.5 \text{mol/L} \right)}{100 \text{mol/L} \cdot 1.5 \text{mol/L}}$$

## 20) Factor modificador del complejo de sustrato enzimático ↗

$$fx \quad \alpha' = 1 + \left( \frac{I}{K_i'} \right)$$

Calculadora abierta ↗

$$ex \quad 1.6 = 1 + \left( \frac{9 \text{mol/L}}{15 \text{mol/L}} \right)$$

## 21) Tasa inicial del sistema dada la constante de tasa y la concentración del complejo de sustrato enzimático ↗

$$fx \quad V_{RC} = k_2 \cdot ES$$

Calculadora abierta ↗

$$ex \quad 230 \text{mol/L*s} = 23 \text{s}^{-1} \cdot 10 \text{mol/L}$$

## 22) Tasa Inicial en Inhibición Competitiva dada Tasa Máxima del sistema ↗

$$fx \quad V_{CI} = \frac{V_{\text{max}} \cdot S}{K_M \cdot \left( 1 + \left( \frac{I}{K_i} \right) \right) + S}$$

Calculadora abierta ↗

$$ex \quad 10.13333 \text{mol/L*s} = \frac{40 \text{mol/L*s} \cdot 1.5 \text{mol/L}}{3 \text{mol/L} \cdot \left( 1 + \left( \frac{9 \text{mol/L}}{19 \text{mol/L}} \right) \right) + 1.5 \text{mol/L}}$$



**23) Tasa máxima dada Constante de tasa de disociación ↗**

**fx**  $V_{\text{max\_DRC}} = \frac{V_0 \cdot (K_D + S)}{S}$

Calculadora abierta ↗

**ex**  $2.16\text{mol/L*s} = \frac{0.45\text{mol/L*s} \cdot (5.7\text{mol/L} + 1.5\text{mol/L})}{1.5\text{mol/L}}$

**24) Tasa Máxima en Presencia de Inhibidor No Competitivo ↗**

**fx**  $V_{\text{max}} = \left( V_{\text{max}}^{\text{app}} \cdot \left( 1 + \left( \frac{I}{K_i} \right) \right) \right)$

Calculadora abierta ↗

**ex**  $30.94737\text{mol/L*s} = \left( 21\text{mol/L*s} \cdot \left( 1 + \left( \frac{9\text{mol/L}}{19\text{mol/L}} \right) \right) \right)$

**25) Tasa máxima si la concentración de sustrato es mayor que la constante de Michaelis ↗**

**fx**  $V_{\text{max}} = k_{\text{cat}} \cdot ([E_0])$

Calculadora abierta ↗

**ex**  $65\text{mol/L*s} = 0.65\text{s}^{-1} \cdot 100\text{mol/L}$

**26) Velocidad de reacción inicial dada la constante de velocidad de disociación ↗**

**fx**  $V_{\text{DRC}} = \frac{V_{\text{max}} \cdot S}{K_D + S}$

Calculadora abierta ↗

**ex**  $8.333333\text{mol/L*s} = \frac{40\text{mol/L*s} \cdot 1.5\text{mol/L}}{5.7\text{mol/L} + 1.5\text{mol/L}}$



## Variables utilizadas

- $[E_0]$  Concentración inicial de enzimas (*mol/litro*)
- $[E_i]$  Concentración inicial de enzima (*mol/litro*)
- $[E_{initial}]$  Concentración de enzima inicialmente (*mol/litro*)
- $E$  Concentración de catalizador (*mol/litro*)
- $E_0^{app}$  Concentración inicial aparente de enzimas (*mol/litro*)
- $EI$  Concentración del complejo inhibidor de enzimas (*mol/litro*)
- $ES$  Concentración de complejo de sustrato enzimático (*mol/litro*)
- $I$  Concentración de inhibidor (*mol/litro*)
- $I_{CI}$  Concentración de inhibidor para CI (*mol/litro*)
- $I_{IEC}$  Concentración de inhibidor dada IEC (*mol/litro*)
- $I_{max}$  Concentración de inhibidor dada la tasa máxima (*mol/litro*)
- $k_2$  Constante de tasa final (*1 por segundo*)
- $k_{cat}$  Constante de velocidad catalítica (*1 por segundo*)
- $k_{cat\_MM}$  Constante de tasa catalítica para MM (*1 por segundo*)
- $K_D$  Constante de tasa de disociación (*mol/litro*)
- $K_{ei}$  Constante de disociación del inhibidor enzimático dado MF (*mol/litro*)
- $k_f$  Constante de tasa de avance (*1 por segundo*)
- $k_{final}$  Constante de velocidad final para catálisis (*1 por segundo*)
- $K_i$  Constante de disociación del inhibidor de enzimas (*mol/litro*)
- $K'_i$  Constante de disociación del sustrato enzimático (*mol/litro*)
- $K_M$  Michaelis constante (*mol/litro*)
- $k_r$  Constante de tasa inversa (*mol / litro segundo*)
- $S$  Concentración de sustrato (*mol/litro*)



- $S_0$  Concentración de sustrato (*mol/litro*)
- $V_0$  Tasa de reacción inicial (*mol / litro segundo*)
- $V_{CI}$  Tasa de reacción inicial en CI (*mol / litro segundo*)
- $V_{DRC}$  Tasa de reacción inicial dada la DRC (*mol / litro segundo*)
- $V_{max}$  Tarifa Máxima (*mol / litro segundo*)
- $V_{max\_DRC}$  Tarifa máxima dada RDC (*mol / litro segundo*)
- $V_{RC}$  Tasa de reacción inicial dada RC (*mol / litro segundo*)
- $V_{max}^{app}$  Tasa Máxima Aparente (*mol / litro segundo*)
- $\alpha$  Factor modificador de enzimas
- $\alpha'$  Factor modificador de sustrato enzimático



# Constantes, funciones, medidas utilizadas

- **Medición: Concentración molar** in mol/litro (mol/L)  
*Concentración molar Conversión de unidades* ↗
- **Medición: Tasa de reacción** in mol / litro segundo (mol/L\*s)  
*Tasa de reacción Conversión de unidades* ↗
- **Medición: Constante de velocidad de reacción de primer orden** in 1 por segundo ( $s^{-1}$ )  
*Constante de velocidad de reacción de primer orden Conversión de unidades* ↗



## Consulte otras listas de fórmulas

- Teoría de la colisión Fórmulas 
- Teoría de Colisiones y Reacciones en Cadena Fórmulas 
- La cinética de enzimas Fórmulas 
- Reacción de primer orden Fórmulas 
- Fórmulas importantes sobre la reacción reversible 
- Fórmulas importantes sobre cinética enzimática 
- Reacción de segundo orden Fórmulas 
- Coeficiente de temperatura Fórmulas 
- Teoría del estado de transición Fórmulas 
- Reacción de orden cero Fórmulas 

¡Siéntete libre de COMPARTIR este documento con tus amigos!

## PDF Disponible en

[English](#) [Spanish](#) [French](#) [German](#) [Russian](#) [Italian](#) [Portuguese](#) [Polish](#) [Dutch](#)

10/2/2023 | 3:30:28 PM UTC

[Por favor, deje sus comentarios aquí...](#)

