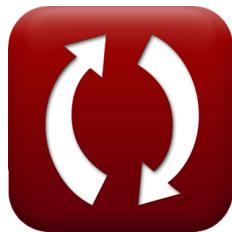




[calculatoratoz.com](http://calculatoratoz.com)



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

# Fórmulas importantes sobre cinética enzimática

Calculadoras!

Exemplos!

Conversões!

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

Maior cobertura de calculadoras e crescente - **30.000+ calculadoras!**

Calcular com uma unidade diferente para cada variável - **Conversão de unidade embutida!**

Coleção mais ampla de medidas e unidades - **250+ medições!**

Sinta-se à vontade para **COMPARTILHAR** este documento com seus amigos!

[Por favor, deixe seu feedback aqui...](#)



# Lista de 26 Fórmulas importantes sobre cinética enzimática

## Fórmulas importantes sobre cinética enzimática



**1) Concentração de catalisador de enzima dada constantes de taxa direta, reversa e catalítica**

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

[Abrir Calculadora](#)

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

**2) Concentração de Enzima da equação de Michaelis Menten Kinetics**

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

[Abrir Calculadora](#)

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

**3) Concentração de Inibidor dado Fator Modificador de Substrato Enzimático**

$$fx \quad I = \left( \alpha' - 1 \right) \cdot (K_i')$$

[Abrir Calculadora](#)

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



#### 4) Concentração de inibidor para inibição competitiva de catálise enzimática

**fx**

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

**Abrir Calculadora ****ex**

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

#### 5) Concentração de Substrato dada Constante de Taxa Catalítica e Concentração Inicial de Enzima

**fx**

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

**Abrir Calculadora ****ex**

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

#### 6) Concentração do Complexo Substrato Enzimático para Inibição Competitiva da Catálise Enzimática

**fx**

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

**Abrir Calculadora ****ex**

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



## 7) Concentração do Inibidor dada a Concentração Inicial Aparente da Enzima ↗

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

[Abrir Calculadora ↗](#)

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

## 8) Concentração do Inibidor na Inibição Competitiva dada a Taxa Máxima do Sistema ↗

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

[Abrir Calculadora ↗](#)

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

## 9) Concentração inicial da enzima se a concentração do substrato for maior que a constante de Michaelis ↗

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

[Abrir Calculadora ↗](#)

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



## 10) Concentração Inicial de Enzima dada Constante de Taxa de Dissociação ↗

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

[Abrir Calculadora ↗](#)

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

## 11) Concentração Inicial de Enzima na presença de Inibidor pela Lei de Conservação de Enzimas ↗

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

[Abrir Calculadora ↗](#)

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

## 12) Constante de dissociação da enzima dada o fator modificador da enzima ↗

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

[Abrir Calculadora ↗](#)

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

## 13) Constante de Michaelis dada constantes de taxa direta, reversa e catalítica ↗

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

[Abrir Calculadora ↗](#)

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



## 14) Constante de taxa catalítica da equação cinética de Michaelis Menten ↗

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

[Abrir Calculadora ↗](#)

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

## 15) Constante de taxa catalítica se a concentração de substrato for maior que a constante de Michaelis ↗

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

[Abrir Calculadora ↗](#)

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

## 16) Constante de Taxa de Dissociação no Mecanismo de Reação Enzimática ↗

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

[Abrir Calculadora ↗](#)

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

## 17) Constante de Taxa de Encaminhamento dada a Constante de Taxa de Dissociação ↗

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

[Abrir Calculadora ↗](#)

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



### 18) Constante de taxa final para inibição competitiva da catálise enzimática ↗

fx

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

[Abrir Calculadora ↗](#)

ex

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

### 19) Fator de Modificação do Complexo Substrato Enzimático ↗

fx

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

[Abrir Calculadora ↗](#)

ex

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

### 20) Michaelis Constante na Inibição Competitiva dada a Concentração do Complexo Substrato Enzimático ↗

fx

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

[Abrir Calculadora ↗](#)

ex

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



## 21) Taxa de Reação Inicial dada a Constante de Taxa de Dissociação ↗

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

[Abrir Calculadora ↗](#)

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

## 22) Taxa Inicial do Sistema dada Constante de Taxa e Concentração do Complexo Substrato Enzimático ↗

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

[Abrir Calculadora ↗](#)

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

## 23) Taxa Inicial em Inibição Competitiva dada Taxa Máxima do sistema ↗

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

[Abrir Calculadora ↗](#)

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

## 24) Taxa Máxima dada Constante de Taxa de Dissociação ↗

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

[Abrir Calculadora ↗](#)

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



**25) Taxa Máxima na presença de Inibidor Não Competitivo ↗**

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

**Abrir Calculadora ↗**

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

**26) Taxa máxima se a concentração de substrato for maior que a constante de Michaelis ↗**

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

**Abrir Calculadora ↗**

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



## Variáveis Usadas

- $[E_0]$  Concentração Inicial de Enzima (*mole/litro*)
- $[E_i]$  Concentração Inicial de Enzima (*mole/litro*)
- $[E_{\text{initial}}]$  Concentração Enzimática Inicialmente (*mole/litro*)
- $E$  Concentração do Catalisador (*mole/litro*)
- $E_0^{\text{app}}$  Concentração Enzimática Inicial Aparente (*mole/litro*)
- $E_I$  Concentração do Complexo Inibidor Enzimático (*mole/litro*)
- $E_S$  Concentração do Complexo Substrato Enzimático (*mole/litro*)
- $I$  Concentração do Inibidor (*mole/litro*)
- $I_{CI}$  Concentração de Inibidor para CI (*mole/litro*)
- $I_{IEC}$  Concentração do Inibidor dada IEC (*mole/litro*)
- $I_{\max}$  Concentração do Inibidor dada Taxa Máxima (*mole/litro*)
- $k_2$  Constante de Taxa Final (*1 por segundo*)
- $k_{\text{cat}}$  Constante de taxa catalítica (*1 por segundo*)
- $k_{\text{cat\_MM}}$  Constante de taxa catalítica para MM (*1 por segundo*)
- $K_D$  Constante de Taxa de Dissociação (*mole/litro*)
- $K_{ei}$  Constante de Dissociação do Inibidor Enzimático dada MF (*mole/litro*)
- $k_f$  Constante de Taxa de Encaminhamento (*1 por segundo*)
- $k_{\text{final}}$  Constante de taxa final para catálise (*1 por segundo*)
- $K_i$  Constante de dissociação do inibidor enzimático (*mole/litro*)
- $K_i'$  Constante de dissociação de substrato enzimático (*mole/litro*)
- $K_M$  Michaelis Constant (*mole/litro*)
- $k_r$  Constante de taxa reversa (*mol / litro segundo*)
- $S$  Concentração de Substrato (*mole/litro*)



- $S_0$  Concentração de Substrato (mole/litro)
- $V_0$  Taxa de Reação Inicial (mol / litro segundo)
- $V_{CI}$  Taxa de reação inicial em CI (mol / litro segundo)
- $V_{DRC}$  Taxa de reação inicial dada à RDC (mol / litro segundo)
- $V_{max}$  Taxa máxima (mol / litro segundo)
- $V_{max\_DRC}$  Taxa máxima dada à RDC (mol / litro segundo)
- $V_{RC}$  Taxa de reação inicial dada RC (mol / litro segundo)
- $V_{max}^{app}$  Taxa Máxima Aparente (mol / litro segundo)
- $\alpha$  Fator de Modificação Enzimática
- $\alpha'$  Fator de Modificação de Substrato de Enzima



# Constantes, Funções, Medidas usadas

- **Medição: Concentração Molar** in mole/litro (mol/L)  
*Concentração Molar Conversão de unidades* ↗
- **Medição: Taxa de reação** in mol / litro segundo (mol/L\*s)  
*Taxa de reação Conversão de unidades* ↗
- **Medição: Constante de taxa de reação de primeira ordem** in 1 por segundo ( $s^{-1}$ )  
*Constante de taxa de reação de primeira ordem Conversão de unidades* ↗



## Verifique outras listas de fórmulas

- Teoria da colisão Fórmulas 
- Teoria da colisão e reações em cadeia Fórmulas 
- Cinética Enzimática Fórmulas 
- Reação de primeira ordem Fórmulas 
- Fórmulas importantes sobre reação reversível 
- Fórmulas importantes sobre cinética enzimática 
- Reação de Segunda Ordem Fórmulas 
- Coeficiente de temperatura Fórmulas 
- Teoria do Estado de Transição Fórmulas 
- Reação de ordem zero Fórmulas 

Sinta-se à vontade para COMPARTILHAR este documento com seus amigos!

## PDF Disponível em

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

10/2/2023 | 3:30:27 PM UTC

*[Por favor, deixe seu feedback aqui...](#)*

