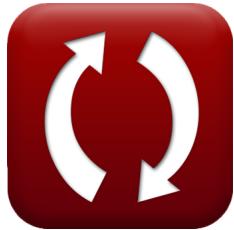




[calculatoratoz.com](https://calculatoratoz.com)



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

# Fórmulas importantes de actividad iónica

¡Calculadoras!

¡Ejemplos!

¡Conversiones!

Marcador [calculatoratoz.com](https://calculatoratoz.com), [unitsconverters.com](https://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 13 Fórmulas importantes de actividad iónica

## Fórmulas importantes de actividad iónica ↗

### 1) Actividad iónica media para electrolito bitrivalente ↗

**fx**  $A_{\pm} = \left(108^{\frac{1}{5}}\right) \cdot \gamma_{\pm} \cdot m$

Calculadora abierta ↗

**ex**  $0.08928 \text{ mol/kg} = \left(108^{\frac{1}{5}}\right) \cdot 0.7 \cdot 0.05 \text{ mol/kg}$

### 2) Actividad iónica media para electrolito uni-bivalente ↗

**fx**  $A_{\pm} = \left((4)^{\frac{1}{3}}\right) \cdot (m) \cdot (\gamma_{\pm})$

Calculadora abierta ↗

**ex**  $0.055559 \text{ mol/kg} = \left((4)^{\frac{1}{3}}\right) \cdot (0.05 \text{ mol/kg}) \cdot (0.7)$

### 3) Actividad iónica media para electrolito uni-trivalente ↗

**fx**  $A_{\pm} = \left(27^{\frac{1}{4}}\right) \cdot m \cdot \gamma_{\pm}$

Calculadora abierta ↗

**ex**  $0.079783 \text{ mol/kg} = \left(27^{\frac{1}{4}}\right) \cdot 0.05 \text{ mol/kg} \cdot 0.7$

### 4) Actividad iónica media para electrolito univalente ↗

**fx**  $A_{\pm} = (m) \cdot (\gamma_{\pm})$

Calculadora abierta ↗

**ex**  $0.035 \text{ mol/kg} = (0.05 \text{ mol/kg}) \cdot (0.7)$



## 5) Coeficiente de actividad medio para electrolito uni-bivalente

**fx** 
$$\gamma_{\pm} = \frac{A_{\pm}}{\left(4^{\frac{1}{3}}\right) \cdot m}$$

**Calculadora abierta **

**ex** 
$$0.755953 = \frac{0.06\text{mol/kg}}{\left(4^{\frac{1}{3}}\right) \cdot 0.05\text{mol/kg}}$$

## 6) Coeficiente de actividad medio para electrolito uni-trivalente

**fx** 
$$\gamma_{\pm} = \frac{A_{\pm}}{\left(27^{\frac{1}{4}}\right) \cdot m}$$

**Calculadora abierta **

**ex** 
$$0.52643 = \frac{0.06\text{mol/kg}}{\left(27^{\frac{1}{4}}\right) \cdot 0.05\text{mol/kg}}$$

## 7) Coeficiente de actividad medio para electrolito univalente

**fx** 
$$\gamma_{\pm} = \frac{A_{\pm}}{m}$$

**Calculadora abierta **

**ex** 
$$1.2 = \frac{0.06\text{mol/kg}}{0.05\text{mol/kg}}$$



## 8) Coeficiente de actividad medio utilizando la ley de limitación de Debey-Hückel

**fx**  $\gamma_{\pm} = \exp\left(-A \cdot (Z_i^2) \cdot (\sqrt{I})\right)$

Calculadora abierta 

**ex**

$$0.749811 = \exp\left(-0.509 \text{kg}^{(1/2)} / \text{mol}^{(1/2)} \cdot ((2)^2) \cdot \left(\sqrt{0.02 \text{mol/kg}}\right)\right)$$

## 9) Fuerza iónica del electrolito bi-trivalente

**fx**

Calculadora abierta 

$$I = \left(\frac{1}{2}\right) \cdot \left(2 \cdot m_+ \cdot ((Z_+)^2) + 3 \cdot m_- \cdot ((Z_-)^2)\right)$$

**ex**

$$0.052 \text{mol/kg} = \left(\frac{1}{2}\right) \cdot \left(2 \cdot 0.01 \text{mol/kg} \cdot ((2)^2) + 3 \cdot 0.002 \text{mol/kg} \cdot ((2)^2)\right)$$

## 10) Fuerza iónica del electrolito uni-bivalente

**fx**

Calculadora abierta 

$$I = \left(\frac{1}{2}\right) \cdot \left(m_+ \cdot ((Z_+)^2) + \left(2 \cdot m_- \cdot ((Z_-)^2)\right)\right)$$

**ex**

$$0.028 \text{mol/kg} = \left(\frac{1}{2}\right) \cdot \left(0.01 \text{mol/kg} \cdot ((2)^2) + \left(2 \cdot 0.002 \text{mol/kg} \cdot ((2)^2)\right)\right)$$



## 11) Fuerza iónica para electrolito bivalente ↗

**fx**  $I = \left( \frac{1}{2} \right) \cdot \left( m_+ \cdot \left( (Z_+)^2 \right) + m_- \cdot \left( (Z_-)^2 \right) \right)$

Calculadora abierta ↗

**ex**  $0.024\text{mol/kg} = \left( \frac{1}{2} \right) \cdot \left( 0.01\text{mol/kg} \cdot \left( (2)^2 \right) + 0.002\text{mol/kg} \cdot \left( (2)^2 \right) \right)$

## 12) Fuerza iónica para electrolito univalente ↗

**fx**  $I = \left( \frac{1}{2} \right) \cdot \left( m_+ \cdot \left( (Z_+)^2 \right) + m_- \cdot \left( (Z_-)^2 \right) \right)$

Calculadora abierta ↗

**ex**  $0.024\text{mol/kg} = \left( \frac{1}{2} \right) \cdot \left( 0.01\text{mol/kg} \cdot \left( (2)^2 \right) + 0.002\text{mol/kg} \cdot \left( (2)^2 \right) \right)$

## 13) Fuerza iónica utilizando la ley de limitación de Debey-Hückel ↗

**fx**  $I = \left( - \frac{\ln(\gamma_{\pm})}{A \cdot (Z_i^2)} \right)^2$

Calculadora abierta ↗

**ex**  $0.030689\text{mol/kg} = \left( - \frac{\ln(0.7)}{0.509\text{kg}^{(1/2)}/\text{mol}^{(1/2)} \cdot \left( (2)^2 \right)} \right)^2$



## Variables utilizadas

- **A** Ley limitante de Debye Huckel Constante ( $\text{sqrt}(\text{Kilogramo}) \text{ por } \text{sqrt}(\text{Mole})$ )
- **A<sub>±</sub>** Actividad iónica media ( $\text{Mole}/\text{kilogramo}$ )
- **I** Fuerza iónica ( $\text{Mole}/\text{kilogramo}$ )
- **m** Molalidad ( $\text{Mole}/\text{kilogramo}$ )
- **m<sub>-</sub>** Molalidad del anión ( $\text{Mole}/\text{kilogramo}$ )
- **m<sub>+</sub>** Molalidad del catión ( $\text{Mole}/\text{kilogramo}$ )
- **Z<sub>-</sub>** Valencias de anión
- **Z<sub>+</sub>** Valencias de catión
- **Z<sub>i</sub>** Número de carga de especies de iones
- **Y<sub>±</sub>** Coeficiente de actividad medio



## Constantes, funciones, medidas utilizadas

- **Función:** **exp**, exp(Number)  
*Exponential function*
- **Función:** **ln**, ln(Number)  
*Natural logarithm function (base e)*
- **Función:** **sqrt**, sqrt(Number)  
*Square root function*
- **Medición:** **molalidad** in Mole/kilogramo (mol/kg)  
*molalidad Conversión de unidades* ↗
- **Medición:** **Constante de la ley límite de Debye-Hückel** in sqrt (Kilogramo) por  
sqrt (Mole) ( $\text{kg}^{(1/2)}/\text{mol}^{(1/2)}$ )  
*Constante de la ley límite de Debye-Hückel Conversión de unidades* ↗



## Consulte otras listas de fórmulas

- Actividad de electrolitos  
[Fórmulas](#) ↗
- Concentración de electrolito  
[Fórmulas](#) ↗
- Conductancia y conductividad  
[Fórmulas](#) ↗
- Ley de limitación de Debey Huckel  
[Fórmulas](#) ↗
- Grado de disociación [Fórmulas](#) ↗
- Constante de disociación  
[Fórmulas](#) ↗
- Célula electroquímica [Fórmulas](#) ↗
- electrolitos [Fórmulas](#) ↗
- CEM de celda de concentración  
[Fórmulas](#) ↗
- Peso equivalente [Fórmulas](#) ↗
- Energía libre de Gibbs [Fórmulas](#) ↗
- Entropía libre de Gibbs [Fórmulas](#) ↗
- Energía libre de Helmholtz  
[Fórmulas](#) ↗
- Entropía libre de Helmholtz  
[Fórmulas](#) ↗
- Fórmulas importantes de actividad y concentración de electrolitos. ↗
- Fórmulas importantes de conductancia ↗
- Fórmulas importantes de eficiencia y resistencia actual. ↗
- Fórmulas importantes de energía libre y entropía de Gibbs y energía libre y entropía de Helmholtz ↗
- Fórmulas importantes de actividad iónica ↗
- Fuerza iónica [Fórmulas](#) ↗
- Coeficiente medio de actividad [Fórmulas](#) ↗
- Actividad iónica media [Fórmulas](#) ↗
- Normalidad de solución [Fórmulas](#) ↗
- Coeficiente osmótico [Fórmulas](#) ↗
- Resistencia y resistividad [Fórmulas](#) ↗
- Cuesta Tafel [Fórmulas](#) ↗
- Temperatura de la celda de concentración [Fórmulas](#) ↗
- Número de transporte [Fórmulas](#) ↗

¡Síntete libre de COMPARTIR este documento con tus amigos!



## PDF Disponible en

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

10/4/2023 | 4:29:32 AM UTC

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

