

calculatoratoz.comunitsconverters.com

CEM de celda de concentración Fórmulas

[¡Calculadoras!](#)[¡Ejemplos!](#)[¡Conversiones!](#)

Marcador calculatoratoz.com, 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 10 CEM de celda de concentración Fórmulas

CEM de celda de concentración ↗

1) CEM de Celda de Concentración sin Transferencia dada Actividades ↗

fx
$$\text{EMF} = \left(\frac{[R] \cdot T}{[\text{Faraday}]} \right) \cdot \left(\ln\left(\frac{a_2}{a_1}\right) \right)$$

Calculadora abierta ↗

ex
$$0.004305V = \left(\frac{[R] \cdot 85K}{[\text{Faraday}]} \right) \cdot \left(\ln\left(\frac{0.36\text{mol/kg}}{0.2\text{mol/kg}}\right) \right)$$

2) EMF de celda de concentración con actividades dadas de transferencia ↗

fx
$$\text{EMF} = t_{\perp} \cdot \left(\frac{[R] \cdot T}{[\text{Faraday}]} \right) \cdot \ln\left(\frac{a_2}{a_1}\right)$$

Calculadora abierta ↗

ex
$$0.210964V = 49 \cdot \left(\frac{[R] \cdot 85K}{[\text{Faraday}]} \right) \cdot \ln\left(\frac{0.36\text{mol/kg}}{0.2\text{mol/kg}}\right)$$



3) EMF de celda de concentración con transferencia dada Número de transporte de anión ↗

fx**Calculadora abierta ↗**

$$\text{EMF} = 2 \cdot t_- \cdot \left(\frac{[R] \cdot T}{[\text{Faraday}]} \right) \cdot \left(\frac{\ln(m_2 \cdot \gamma_2)}{m_1 \cdot \gamma_1} \right)$$

ex $-1.416986\text{V} = 2 \cdot 49 \cdot \left(\frac{[R] \cdot 85\text{K}}{[\text{Faraday}]} \right) \cdot \left(\frac{\ln(0.13\text{mol/kg} \cdot 0.1)}{0.4\text{mol/kg} \cdot 5.5} \right)$

4) EMF de celda de concentración con transferencia en términos de valencias ↗

fx**Calculadora abierta ↗**

$$\text{EMF} = t_- \cdot \left(\frac{v}{Z \pm \cdot v \pm} \right) \cdot \left(\frac{[R] \cdot T}{[\text{Faraday}]} \right) \cdot \ln \left(\frac{a_2}{a_1} \right)$$

ex $0.200052\text{V} = 49 \cdot \left(\frac{110}{2 \cdot 58} \right) \cdot \left(\frac{[R] \cdot 85\text{K}}{[\text{Faraday}]} \right) \cdot \ln \left(\frac{0.36\text{mol/kg}}{0.2\text{mol/kg}} \right)$

5) EMF de celda de concentración sin transferencia para solución diluida dada concentración ↗

fx**Calculadora abierta ↗**

$$\text{EMF} = 2 \cdot \left(\frac{[R] \cdot T}{[\text{Faraday}]} \right) \cdot \ln \left(\left(\frac{c_2}{c_1} \right) \right)$$

ex $0.020611\text{V} = 2 \cdot \left(\frac{[R] \cdot 85\text{K}}{[\text{Faraday}]} \right) \cdot \ln \left(\left(\frac{2.45\text{mol/L}}{0.6\text{mol/L}} \right) \right)$



6) EMF de celda usando la ecuación de Nerst dado el cociente de reacción a cualquier temperatura ↗

fx
$$\text{EMF} = E_0 \text{cell} - \left([R] \cdot T \cdot \frac{\ln(Q)}{[\text{Faraday}] \cdot z} \right)$$

Calculadora abierta ↗

ex
$$0.326355\text{V} = 0.34\text{V} - \left([R] \cdot 85\text{K} \cdot \frac{\ln(50)}{[\text{Faraday}] \cdot 2.1\text{C}} \right)$$

7) EMF de celda usando la ecuación de Nerst dado el cociente de reacción a temperatura ambiente ↗

fx
$$\text{EMF} = E_0 \text{cell} - \left(0.0591 \cdot \log 10 \frac{Q}{z} \right)$$

Calculadora abierta ↗

ex
$$0.292186\text{V} = 0.34\text{V} - \left(0.0591 \cdot \log 10 \frac{50}{2.1\text{C}} \right)$$

8) EMF de Concentración Celda sin Transferencia dada Concentración y Fugacidad ↗

fx
$$\text{EMF} = 2 \cdot \left(\frac{[R] \cdot T}{[\text{Faraday}]} \right) \cdot \ln \left(\frac{c_2 \cdot f_2}{c_1 \cdot f_1} \right)$$

Calculadora abierta ↗

ex
$$0.042092\text{V} = 2 \cdot \left(\frac{[R] \cdot 85\text{K}}{[\text{Faraday}]} \right) \cdot \ln \left(\frac{2.45\text{mol/L} \cdot 52\text{Pa}}{0.6\text{mol/L} \cdot 12\text{Pa}} \right)$$



9) EMF de la celda debido ↗

fx
$$\text{EMF} = E_{\text{cathode}} - E_{\text{anode}}$$

Calculadora abierta ↗

ex
$$45\text{V} = 100\text{V} - 55\text{V}$$

10) FEM de Celda de Concentración sin Transferencia dadas Molalidades y Coeficiente de Actividad ↗

fx

Calculadora abierta ↗

$$\text{EMF} = 2 \cdot \left(\frac{[R] \cdot T}{[\text{Faraday}]} \right) \cdot \left(\ln \left(\frac{m_2 \cdot \gamma_2}{m_1 \cdot \gamma_1} \right) \right)$$

ex
$$-0.07517\text{V} = 2 \cdot \left(\frac{[R] \cdot 85\text{K}}{[\text{Faraday}]} \right) \cdot \left(\ln \left(\frac{0.13\text{mol/kg} \cdot 0.1}{0.4\text{mol/kg} \cdot 5.5} \right) \right)$$



Variables utilizadas

- a_1 Actividad iónica anódica (*Mole/kilogramo*)
- a_2 Actividad iónica catódica (*Mole/kilogramo*)
- c_1 Concentración anódica (*mol/litro*)
- c_2 Concentración Catódica (*mol/litro*)
- E_{anode} Potencial de oxidación estándar del ánodo (*Voltio*)
- $E_{cathode}$ Potencial de reducción estándar del cátodo (*Voltio*)
- E_{0cell} Potencial estándar de celda (*Voltio*)
- EMF CEM de la celda (*Voltio*)
- f_1 Fugacidad anódica (*Pascal*)
- f_2 Fugacidad catódica (*Pascal*)
- m_1 Molalidad del electrolito anódico (*Mole/kilogramo*)
- m_2 Molalidad del electrolito catódico (*Mole/kilogramo*)
- Q Cociente de reacción
- T La temperatura (*Kelvin*)
- t Número de transporte de anión
- z Carga iónica (*Culombio*)
- $Z\pm$ Valencias de Iones Positivos y Negativos
- γ_1 Coeficiente de actividad anódica
- γ_2 Coeficiente de actividad catódica
- v Número total de iones
- $v\pm$ Número de iones positivos y negativos



Constantes, funciones, medidas utilizadas

- **Constante:** [Faraday], 96485.33212 Coulomb / Mole
Faraday constant
- **Constante:** [R], 8.31446261815324 Joule / Kelvin * Mole
Universal gas constant
- **Función:** ln, ln(Number)
Natural logarithm function (base e)
- **Función:** log10, log10(Number)
Common logarithm function (base 10)
- **Medición:** La temperatura in Kelvin (K)
La temperatura Conversión de unidades ↗
- **Medición:** Presión in Pascal (Pa)
Presión Conversión de unidades ↗
- **Medición:** Carga eléctrica in Culombio (C)
Carga eléctrica Conversión de unidades ↗
- **Medición:** Potencial eléctrico in Voltio (V)
Potencial eléctrico Conversión de unidades ↗
- **Medición:** Concentración molar in mol/litro (mol/L)
Concentración molar Conversión de unidades ↗
- **Medición:** molalidad in Mole/kilogramo (mol/kg)
molalidad 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](#) 
- 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](#)

9/19/2023 | 9:55:23 PM UTC

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

