

calculatoratoz.comunitsconverters.com

CEM da Célula de Concentração Fórmulas

[Calculadoras!](#)[Exemplos!](#)[Conversões!](#)

marca páginas calculatoratoz.com, 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 10 CEM da Célula de Concentração Fórmulas

CEM da Célula de Concentração ↗

1) CEM da Célula de Concentração com Atividades dadas por Transferência ↗

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

[Abrir Calculadora ↗](#)

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

2) CEM da Célula de Concentração sem Transferência de Atividades dadas ↗

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

[Abrir Calculadora ↗](#)

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

3) CEM da célula devida ↗

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

[Abrir Calculadora ↗](#)

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



4) CEM de Célula de Concentração com Transferência em Termos de Valências

fx**Abrir Calculadora **

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

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 da Célula de Concentração com Transferência dada Número de Transporte do Anion

fx**Abrir Calculadora **

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

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

6) EMF da Célula de Concentração sem Transferência dada a Concentração e Fugacidade

fx**Abrir Calculadora **

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

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



7) EMF da Célula de Concentração sem Transferência dadas Molalidades e Coeficiente de Atividade ↗

fx

Abrir Calculadora ↗

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

ex -0.07517V = 2 \cdot \left(\frac{[R] \cdot 85K}{[\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)

8) EMF da Célula de Concentração sem Transferência para Solução Diluída dada a Concentração ↗

fx

Abrir Calculadora ↗

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

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

9) EMF da célula usando a equação de Nerst dado o quociente de reação à temperatura ambiente ↗

fx

Abrir Calculadora ↗

$$\text{EMF} = E_{0\text{cell}} - \left(0.0591 \cdot \log 10 \frac{Q}{z} \right)$$

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



10) EMF da Célula usando a Equação de Nerst dado o Quociente de Reação em Qualquer Temperatura ↗

fx

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

Abrir Calculadora ↗**ex**

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



Variáveis Usadas

- a_1 Atividade Iônica Anódica (*Mole / quilograma*)
- a_2 Atividade Iônica Catódica (*Mole / quilograma*)
- c_1 Concentração Anódica (*mole/litro*)
- c_2 Concentração Catódica (*mole/litro*)
- E_{anode} Potencial de oxidação padrão do ânodo (*Volt*)
- $E_{cathode}$ Potencial de Redução Padrão do Cátodo (*Volt*)
- E_{0cell} Potencial Padrão da Célula (*Volt*)
- EMF EMF da Célula (*Volt*)
- f_1 Fugacidade Anódica (*Pascal*)
- f_2 Fugacidade Catódica (*Pascal*)
- m_1 Molalidade de eletrólitos anódicos (*Mole / quilograma*)
- m_2 Molalidade do eletrólito catódico (*Mole / quilograma*)
- Q Quociente de Reação
- T Temperatura (*Kelvin*)
- t Número de transporte do ânion
- z Carga Iônica (*Coulomb*)
- $Z\pm$ Valências de íons positivos e negativos
- γ_1 Coeficiente de Atividade Anódica
- γ_2 Coeficiente de Atividade Catódica
- v Número total de íons
- $v\pm$ Número de íons positivos e negativos



Constantes, Funções, Medidas usadas

- **Constante:** [Faraday], 96485.33212 Coulomb / Mole
Faraday constant
- **Constante:** [R], 8.31446261815324 Joule / Kelvin * Mole
Universal gas constant
- **Função:** ln, ln(Number)
Natural logarithm function (base e)
- **Função:** log10, log10(Number)
Common logarithm function (base 10)
- **Medição:** Temperatura in Kelvin (K)
Temperatura Conversão de unidades ↗
- **Medição:** Pressão in Pascal (Pa)
Pressão Conversão de unidades ↗
- **Medição:** Carga elétrica in Coulomb (C)
Carga elétrica Conversão de unidades ↗
- **Medição:** Potencial elétrico in Volt (V)
Potencial elétrico Conversão de unidades ↗
- **Medição:** Concentração Molar in mole/litro (mol/L)
Concentração Molar Conversão de unidades ↗
- **Medição:** molalidade in Mole / quilograma (mol/kg)
molalidade Conversão de unidades ↗



Verifique outras listas de fórmulas

- Atividade de eletrólitos
[Fórmulas](#) 
- Concentração de Eletrólito
[Fórmulas](#) 
- Condutância e condutividade
[Fórmulas](#) 
- Lei de Limitação de Debey Huckel
[Fórmulas](#) 
- Grau de dissociação [Fórmulas](#) 
- Constante de dissociação
[Fórmulas](#) 
- Célula Eletroquímica [Fórmulas](#) 
- Eletrólitos [Fórmulas](#) 
- CEM da Célula de Concentração
[Fórmulas](#) 
- Peso equivalente [Fórmulas](#) 
- Energia livre de Gibbs
[Fórmulas](#) 
- Gibbs Livre de Entropia
[Fórmulas](#) 
- Energia livre de Helmholtz
[Fórmulas](#) 
- Entropia livre de Helmholtz
[Fórmulas](#) 
- Força iônica [Fórmulas](#) 
- Coeficiente de Atividade Médio
[Fórmulas](#) 
- Atividade Iônica Média
[Fórmulas](#) 
- Normalidade da solução
[Fórmulas](#) 
- Coeficiente Osmótico
[Fórmulas](#) 
- Resistência e resistividade
[Fórmulas](#) 
- Inclinação do Tafel [Fórmulas](#) 
- Temperatura da Célula de Concentração [Fórmulas](#) 
- Número de transporte
[Fórmulas](#) 

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

PDF Disponível em



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

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

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

