

Importante CEM da Célula de Concentração Fórmulas PDF



Fórmulas
Exemplos
com unidades

Lista de 10 Importante CEM da Célula de Concentração Fórmulas

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

Fórmula

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

Exemplo com Unidades

$$0.211v = 49 \cdot \left(\frac{8.3145 \cdot 85\text{K}}{96485.3321} \right) \cdot \ln \left(\frac{0.36\text{ mol/kg}}{0.2\text{ mol/kg}} \right)$$

Avaliar Fórmula

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

Fórmula

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

Exemplo com Unidades

$$0.0043v = \left(\frac{8.3145 \cdot 85\text{K}}{96485.3321} \right) \cdot \left(\ln \left(\frac{0.36\text{ mol/kg}}{0.2\text{ mol/kg}} \right) \right)$$

Avaliar Fórmula

3) CEM da célula devida Fórmula

Fórmula

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

Exemplo com Unidades

$$45v = 100v - 55v$$

Avaliar Fórmula

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

Fórmula

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

Exemplo com Unidades

$$0.2001v = 49 \cdot \left(\frac{110}{2 \cdot 58} \right) \cdot \left(\frac{8.3145 \cdot 85\text{K}}{96485.3321} \right) \cdot \ln \left(\frac{0.36\text{ mol/kg}}{0.2\text{ mol/kg}} \right)$$

Avaliar Fórmula



5) EMF da Célula de Concentração com Transferência dada Número de Transporte do Anion

Fórmula 

Avaliar Fórmula 

Fórmula

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

Exemplo com Unidades

$$-1.417v = 2 \cdot 49 \cdot \left(\frac{8.3145 \cdot 85K}{96485.3321} \right) \cdot \left(\frac{\ln \left(\frac{0.13 \text{ mol/kg} \cdot 0.1}{0.4 \text{ mol/kg} \cdot 5.5} \right)}{0.4 \text{ mol/kg} \cdot 5.5} \right)$$

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

Fórmula 

Avaliar Fórmula 

Fórmula

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

Exemplo com Unidades

$$0.0421v = 2 \cdot \left(\frac{8.3145 \cdot 85K}{96485.3321} \right) \cdot \ln \left(\frac{2.45 \text{ mol/L} \cdot 52 \text{ Pa}}{0.6 \text{ mol/L} \cdot 12 \text{ Pa}} \right)$$

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

Fórmula 

Avaliar Fórmula 

Fórmula

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

Exemplo com Unidades

$$-0.0752v = 2 \cdot \left(\frac{8.3145 \cdot 85K}{96485.3321} \right) \cdot \left(\ln \left(\frac{0.13 \text{ mol/kg} \cdot 0.1}{0.4 \text{ mol/kg} \cdot 5.5} \right) \right)$$

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

Fórmula 

Avaliar Fórmula 

Fórmula

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

Exemplo com Unidades

$$0.0206v = 2 \cdot \left(\frac{8.3145 \cdot 85K}{96485.3321} \right) \cdot \ln \left(\left(\frac{2.45 \text{ mol/L}}{0.6 \text{ mol/L}} \right) \right)$$



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

Fórmula

$$\text{EMF} = E_0_{\text{cell}} - \left(0.0591 \cdot \log_{10} \frac{Q}{z} \right)$$

Exemplo com Unidades

$$0.2922 \text{ V} = 0.34 \text{ V} - \left(0.0591 \cdot \log_{10} \frac{50}{2.1 \text{ c}} \right)$$

Avaliar Fórmula ↗

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

Fórmula

Avaliar Fórmula ↗

$$\text{EMF} = E_0_{\text{cell}} - \left([R] \cdot T \cdot \frac{\ln(Q)}{[\text{Faraday}] \cdot z} \right)$$

Exemplo com Unidades

$$0.3264 \text{ V} = 0.34 \text{ V} - \left(8.3145 \cdot 85 \text{ K} \cdot \frac{\ln(50)}{96485.3321 \cdot 2.1 \text{ c}} \right)$$



Variáveis usadas na lista de CEM da Célula de Concentração Fórmulas acima

- 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 na lista de CEM da Célula de Concentração Fórmulas acima

- **constante(s):** [Faraday], 96485.33212
Constante de Faraday
- **constante(s):** [R], 8.31446261815324
Constante de gás universal
- **Funções:** \ln , $\ln(\text{Number})$
O logaritmo natural, também conhecido como logaritmo de base e, é a função inversa da função exponencial natural.
- **Funções:** \log_{10} , $\log_{10}(\text{Number})$
O logaritmo comum, também conhecido como logaritmo de base 10 ou logaritmo decimal, é uma função matemática que é o inverso da função exponencial.
- **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 ↗



- Importante Atividade de eletrólitos Fórmulas 
- Importante Concentração de Eletrólito Fórmulas 
- Importante Condutância e condutividade Fórmulas 
- Importante Célula Eletroquímica Fórmulas 
- Importante Eletrólitos Fórmulas 
- Importante CEM da Célula de Concentração Fórmulas 
- Importante Peso equivalente Fórmulas 
- Importante Força iônica Fórmulas 
- Importante Coeficiente Osmótico Fórmulas 
- Importante Resistência e resistividade Fórmulas 
- Importante Inclinação do Tafel Fórmulas 
- Importante Temperatura da Célula de Concentração Fórmulas 

Experimente nossas calculadoras visuais exclusivas

-  Fração simples 
-  Calculadora MMC 

Por favor, COMPARTILHE este PDF com alguém que precise dele!

Este PDF pode ser baixado nestes idiomas

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

7/8/2024 | 11:37:35 AM UTC