

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

# ЭДС ячейки концентрации Формулы

[Калькуляторы!](#)[Примеры!](#)[Преобразования!](#)

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

Самый широкий охват калькуляторов и рост - **30 000+ калькуляторов!**

Расчет с разными единицами измерения для каждой переменной -

**Встроенное преобразование единиц измерения!**

Самая широкая коллекция измерений и единиц измерения - **250+ измерений!**



Не стесняйтесь ПОДЕЛИТЬСЯ этим документом с друзьями!

[Пожалуйста, оставьте свой отзыв здесь...](#)



## Список 10 ЭДС ячейки концентрации Формулы

### ЭДС ячейки концентрации ↗

#### 1) ЭДС Due Cell ↗

**fx**  $EMF = E_{cathode} - E_{anode}$

[Открыть калькулятор ↗](#)

**ex**  $45V = 100V - 55V$

#### 2) ЭДС клетки концентрации без переноса с учетом активности ↗

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

[Открыть калькулятор ↗](#)

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

#### 3) ЭДС клетки концентрации с переносом заданной активности ↗

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

[Открыть калькулятор ↗](#)

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



## 4) ЭДС концентрационной ячейки без учета переноса с учетом моляльности и коэффициента активности ↗

fx

Открыть калькулятор ↗

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

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

## 5) ЭДС концентрационной ячейки с переносом при заданном транспортном числе аниона ↗

fx

Открыть калькулятор ↗

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

**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) ЭДС ячейки концентрации без переноса для разбавленного раствора с заданной концентрацией ↗

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

Открыть калькулятор ↗

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



## 7) ЭДС ячейки концентрации без переноса с учетом концентрации и летучести ↗

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

[Открыть калькулятор ↗](#)

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

## 8) ЭДС ячейки концентрации с переносом по валентностям ↗

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

[Открыть калькулятор ↗](#)

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

## 9) ЭДС ячейки с использованием уравнения Нерста с учетом коэффициента реакции при комнатной температуре ↗

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

[Открыть калькулятор ↗](#)

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



## 10) ЭДС ячейки с использованием уравнения Нерста с учетом коэффициента реакции при любой температуре ↗

fx

Открыть калькулятор ↗

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

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



## Используемые переменные

- $a_1$  А nodная ионная активность (Моль / кг)
- $a_2$  К atодная ионная активность (Моль / кг)
- $c_1$  А nodная концентрация (моль / литр)
- $c_2$  К atодная концентрация (моль / литр)
- $E_{anode}$  Стандартный потенциал окисления анода (вольт)
- $E_{cathode}$  Стандартный восстановительный потенциал катода (вольт)
- $E_{0cell}$  Стандартный потенциал клетки (вольт)
- $EMF$  ЭДС клетки (вольт)
- $f_1$  А nodная летучесть (паскаль)
- $f_2$  К atодная летучесть (паскаль)
- $m_1$  Моляльность анодного электролита (Моль / кг)
- $m_2$  Моляльность катодного электролита (Моль / кг)
- $Q$  Коэффициент реакции
- $T$  Температура (Кельвин)
- $t$  Транспортный номер аниона
- $z$  Ионный заряд (Кулон)
- $Z\pm$  Валентность положительных и отрицательных ионов
- $\gamma_1$  Коэффициент анодной активности
- $\gamma_2$  Коэффициент катодной активности
- $v$  Общее количество ионов
- $v\pm$  Количество положительных и отрицательных ионов



# Константы, функции, используемые измерения

- **постоянная:** [Faraday], 96485.33212 Coulomb / Mole  
*Faraday constant*
- **постоянная:** [R], 8.31446261815324 Joule / Kelvin \* Mole  
*Universal gas constant*
- **Функция:** ln, ln(Number)  
*Natural logarithm function (base e)*
- **Функция:** log10, log10(Number)  
*Common logarithm function (base 10)*
- **Измерение:** Температура in Кельвин (K)  
Температура Преобразование единиц измерения ↗
- **Измерение:** Давление in паскаль (Pa)  
Давление Преобразование единиц измерения ↗
- **Измерение:** Электрический заряд in Кулон (C)  
Электрический заряд Преобразование единиц измерения ↗
- **Измерение:** Электрический потенциал in вольт (V)  
Электрический потенциал Преобразование единиц измерения ↗
- **Измерение:** Молярная концентрация in моль / литр (mol/L)  
Молярная концентрация Преобразование единиц измерения ↗
- **Измерение:** Моляльность in Моль / кг (mol/kg)  
Моляльность Преобразование единиц измерения ↗



## Проверьте другие списки формул

- Активность электролитов  
[Формулы](#) ↗
- Концентрация электролита  
[Формулы](#) ↗
- Электропроводность и проводимость  
[Формулы](#) ↗
- Ограничивающий закон Дебей-Хюкеля  
[Формулы](#) ↗
- Степень диссоциации  
[Формулы](#) ↗
- Константа диссоциации  
[Формулы](#) ↗
- Электрохимическая ячейка  
[Формулы](#) ↗
- Электролиты  
[Формулы](#) ↗
- ЭДС ячейки концентрации  
[Формулы](#) ↗
- Эквивалентный вес  
[Формулы](#) ↗
- Свободная энергия Гиббса  
[Формулы](#) ↗
- Свободная энтропия Гиббса  
[Формулы](#) ↗
- Свободная энергия Гельмгольца  
[Формулы](#) ↗
- Свободная энтропия Гельмгольца  
[Формулы](#) ↗
- Ионная сила  
[Формулы](#) ↗
- Средний коэффициент активности  
[Формулы](#) ↗
- Средняя ионная активность  
[Формулы](#) ↗
- Нормальность решения  
[Формулы](#) ↗
- Осмотический коэффициент  
[Формулы](#) ↗
- Сопротивление и удельное сопротивление  
[Формулы](#) ↗
- Тафель Склон  
[Формулы](#) ↗
- Температура концентрационной ячейки  
[Формулы](#) ↗
- Транспортный номер  
[Формулы](#) ↗

Не стесняйтесь ПОДЕЛИТЬСЯ этим документом с друзьями!



## PDF Доступен в

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

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

Пожалуйста, оставьте свой отзыв здесь...

