



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



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

# Важные формулы проводимости 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 17 Важные формулы проводимости Формулы

## Важные формулы проводимости ↗

1) Количество зарядов ионов с использованием закона ограничения Дебея-Хюккеля ↗

$$fx \quad Z_i = \left( -\frac{\ln(\gamma_{\pm})}{A \cdot \sqrt{I}} \right)^{\frac{1}{2}}$$

[Открыть калькулятор ↗](#)

$$ex \quad 2.941016 = \left( -\frac{\ln(0.05)}{0.509 \text{kg}^{(1/2)}/\text{mol}^{(1/2)} \cdot \sqrt{0.463 \text{mol/kg}}} \right)^{\frac{1}{2}}$$

2) Константа диссоциации кислоты 1 при заданной степени диссоциации обеих кислот ↗

$$fx \quad K_{a1} = (K_{a2}) \cdot \left( \left( \frac{\alpha_1}{\alpha_2} \right)^2 \right)$$

[Открыть калькулятор ↗](#)

$$ex \quad 0.000238 = (1.1E^{-4}) \cdot \left( \left( \frac{0.5}{0.34} \right)^2 \right)$$



### 3) Константа диссоциации основания 1 при заданной степени диссоциации обоих оснований ↗

**fx**  $K_{b1} = (K_{b2}) \cdot \left( \left( \frac{\alpha_1}{\alpha_2} \right)^2 \right)$

[Открыть калькулятор ↗](#)

**ex**  $0.001081 = (0.0005) \cdot \left( \left( \frac{0.5}{0.34} \right)^2 \right)$

### 4) Константа диссоциации при заданной степени диссоциации слабого электролита ↗

**fx**  $K_a = C \cdot ((\alpha)^2)$

[Открыть калькулятор ↗](#)

**ex**  $0.000159 = 0.0013\text{mol/L} \cdot ((0.35)^2)$

### 5) Константа предельного закона Дебей-Хюкеля ↗

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

[Открыть калькулятор ↗](#)

**ex**  $0.509605\text{kg}^{(1/2)}/\text{mol}^{(1/2)} = -\frac{\ln(0.05)}{(2)^2} \cdot \sqrt{0.463\text{mol/kg}}$



## 6) Константа равновесия при заданной степени диссоциации ↗

**fx**  $k_C = C_0 \cdot \frac{\alpha^2}{1 - \alpha}$

[Открыть калькулятор ↗](#)

**ex**  $0.056538\text{mol/L} = 0.3\text{mol/L} \cdot \frac{(0.35)^2}{1 - 0.35}$

## 7) Молярная проводимость ↗

**fx**  $\lambda = \frac{K}{M}$

[Открыть калькулятор ↗](#)

**ex**  $0.088288\mathcal{U} = \frac{4900\text{S/m}}{55.5\text{mol/L}}$

## 8) Молярная проводимость при бесконечном разбавлении ↗

**fx**  $\Lambda_{AB} = (u_A + u_B) \cdot [\text{Faraday}]$

[Открыть калькулятор ↗](#)

**ex**  $21226.77\text{S/m} = (0.1\text{m}^2/\text{V*s} + 0.12\text{m}^2/\text{V*s}) \cdot [\text{Faraday}]$

## 9) Проводимость ↗

**fx**  $G = \frac{1}{R}$

[Открыть калькулятор ↗](#)

**ex**  $9900.99\mathcal{U} = \frac{1}{0.000101\Omega}$



## 10) Проводимость с учетом константы ячейки ↗

**fx**  $K = (G \cdot b)$

[Открыть калькулятор ↗](#)

**ex**  $4960.025 \text{S/m} = (9900.25 \text{U} \cdot 0.501/\text{m})$

## 11) Расстояние между электродами с учетом проводимости и проводимости ↗

**fx**  $l = \frac{K \cdot a}{G}$

[Открыть калькулятор ↗](#)

**ex**  $5.196838 \text{m} = \frac{4900 \text{S/m} \cdot 10.5 \text{m}^2}{9900.25 \text{U}}$

## 12) Степень диссоциации ↗

**fx**  $\alpha = \frac{\Lambda_m}{\Lambda^\circ_m}$

[Открыть калькулятор ↗](#)

**ex**  $0.352941 = \frac{150 \text{S}^* \text{m}^2/\text{mol}}{425 \text{S}^* \text{m}^2/\text{mol}}$

## 13) Степень диссоциации с учетом концентрации и константы диссоциации слабого электролита ↗

**fx**  $\alpha = \sqrt{\frac{K_a}{C}}$

[Открыть калькулятор ↗](#)

**ex**  $0.350823 = \sqrt{\frac{1.6 \text{E}^{-4}}{0.0013 \text{mol/L}}}$



## 14) Удельная проводимость ↗

**fx**  $K = \frac{1}{\rho}$

[Открыть калькулятор ↗](#)

**ex**  $4545.455 \text{ S/m} = \frac{1}{0.00022 \Omega \cdot \text{m}}$

## 15) Эквивалентная проводимость ↗

**fx**  $E = K \cdot V$

[Открыть калькулятор ↗](#)

**ex**  $784 \Omega^{-1} = 4900 \text{ S/m} \cdot 160 \text{ L}$

## 16) Электропроводность с учетом молярного объема раствора ↗

**fx**  $K = \left( \frac{\Lambda_m(\text{solution})}{V_m} \right)$

[Открыть калькулятор ↗](#)

**ex**  $4464.286 \text{ S/m} = \left( \frac{100 \text{ S} \cdot \text{m}^2/\text{mol}}{0.0224 \text{ m}^3/\text{mol}} \right)$

## 17) Электропроводность с учетом проводимости ↗

**fx**  $K = (G) \cdot \left( \frac{1}{a} \right)$

[Открыть калькулятор ↗](#)

**ex**  $4714.405 \text{ S/m} = (9900.25 \Omega^{-1}) \cdot \left( \frac{5 \text{ m}}{10.5 \text{ m}^2} \right)$



## Используемые переменные

- **a** Площадь поперечного сечения электрода (*Квадратный метр*)
- **A** Константа предельного закона Дебая-Хюкеля (*sqrt (килограмм)* на *sqrt (моль)*)
- **b** Константа ячейки (*1 на метр*)
- **C** Ионная концентрация (*моль / литр*)
- **C<sub>0</sub>** Начальная концентрация (*моль / литр*)
- **E** Эквивалентная проводимость (*сименс*)
- **G** проводимость (*сименс*)
- **I** Ионная сила (*Моль / кг*)
- **K** Удельная проводимость (*Сименс/ метр*)
- **K<sub>a</sub>** Константа диссоциации слабой кислоты
- **K<sub>a1</sub>** Константа диссоциации кислоты 1
- **K<sub>a2</sub>** Константа диссоциации кислоты 2
- **K<sub>b1</sub>** Константа диссоциации основания 1
- **K<sub>b2</sub>** Константа диссоциации основания 2
- **k<sub>C</sub>** Константа равновесия (*моль / литр*)
- **l** Расстояние между электродами (*метр*)
- **M** Молярность (*моль / литр*)
- **R** Сопротивление (*ом*)
- **u<sub>A</sub>** Подвижность катиона (*Квадратный метр на вольт в секунду*)
- **u<sub>B</sub>** Подвижность аниона (*Квадратный метр на вольт в секунду*)
- **V** Объем раствора (*Литр*)



- $V_m$  Молярный объем (Кубический метр / Моль)
- $Z_i$  Зарядное число видов ионов
- $\gamma_{\pm}$  Средний коэффициент активности
- $\Lambda$  Молярная проводимость (сименс)
- $\Lambda_{AB}$  Молярная проводимость при бесконечном разбавлении (Сименс/метр)
- $\Lambda_m$  Молярная проводимость (Сименс Квадратный метр на моль)
- $\Lambda_m(solution)$  Молярная проводимость раствора (Сименс Квадратный метр на моль)
- $\Lambda^{\circ} m$  Ограничение молярной проводимости (Сименс Квадратный метр на моль)
- $\rho$  Удельное сопротивление (Ом метр)
- $\alpha$  Степень диссоциации
- $\alpha_1$  Степень диссоциации 1
- $\alpha_2$  Степень диссоциации 2



# Константы, функции, используемые измерения

- **постоянная:** [Faraday], 96485.33212 Coulomb / Mole  
*Faraday constant*
- **Функция:** ln, ln(Number)  
*Natural logarithm function (base e)*
- **Функция:** sqrt, sqrt(Number)  
*Square root function*
- **Измерение:** **Длина** in метр (m)  
Длина Преобразование единиц измерения ↗
- **Измерение:** **Объем** in Литр (L)  
Объем Преобразование единиц измерения ↗
- **Измерение:** **Область** in Квадратный метр ( $m^2$ )  
Область Преобразование единиц измерения ↗
- **Измерение:** **Электрическое сопротивление** in ом ( $\Omega$ )  
Электрическое сопротивление Преобразование единиц измерения ↗
- **Измерение:** **Электрическая проводимость** in сименс ( $\text{S}$ )  
Электрическая проводимость Преобразование единиц измерения ↗
- **Измерение:** **Удельное электрическое сопротивление** in Ом метр ( $\Omega \cdot m$ )  
Удельное электрическое сопротивление Преобразование единиц измерения ↗
- **Измерение:** **Электропроводность** in Сименс/ метр ( $S/m$ )  
Электропроводность Преобразование единиц измерения ↗
- **Измерение:** **Молярная концентрация** in моль / литр ( $\text{mol/L}$ )  
Молярная концентрация Преобразование единиц измерения ↗



- **Измерение:** **Молярная магнитная восприимчивость** in Кубический метр / Моль ( $m^3/mol$ )  
*Молярная магнитная восприимчивость Преобразование единиц измерения* ↗
- **Измерение:** **Моляльность** in Моль / кг (mol/kg)  
*Моляльность Преобразование единиц измерения* ↗
- **Измерение:** **Волновое число** in 1 на метр (1/m)  
*Волновое число Преобразование единиц измерения* ↗
- **Измерение:** **Мобильность** in Квадратный метр на вольт в секунду ( $m^2/V*s$ )  
*Мобильность Преобразование единиц измерения* ↗
- **Измерение:** **Молярная проводимость** in Сименс Квадратный метр на моль ( $S*m^2/mol$ )  
*Молярная проводимость Преобразование единиц измерения* ↗
- **Измерение:** **Константа предельного закона Дебая – Хюккеля** in sqrt (килограмм) на sqrt (моль) ( $kg^{(1/2)}/mol^{(1/2)}$ )  
*Константа предельного закона Дебая – Хюккеля Преобразование единиц измерения* ↗



# Проверьте другие списки формул

- Активность электролитов  
Формулы 
- Концентрация электролита  
Формулы 
- Электропроводность и проводимость  
Формулы 
- Ограничивающий закон Дебей-Хюккеля  
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 
- Важные формулы активности и концентрации электролитов  
Формулы 
- Важные формулы проводимости  
Формулы 
- Важные формулы выхода по току и сопротивления  
Формулы 
- Важные формулы свободной энергии и энтропии Гиббса и свободной энергии и энтропии Гельмгольца  
Формулы 
- Важные формулы ионной активности  
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](#)

11/29/2023 | 5:42:18 AM UTC

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

