



calculatoratoz.com



unitsconverters.com

Tafelhang Formeln

Rechner!

Beispiele!

Konvertierungen!

Lesezeichen calculatoratoz.com, unitsconverters.com

Größte Abdeckung von Rechnern und wächst - **30.000+ Rechner!**

Rechnen Sie mit einer anderen Einheit für jede Variable - **Eingebaute Einheitenumrechnung!**

Größte Sammlung von Maßen und Einheiten - **250+ Messungen!**

Fühlen Sie sich frei, dieses Dokument mit Ihren Freunden zu **TEILEN!**

[Bitte hinterlassen Sie hier Ihr Rückkoppelung...](#)



Liste von 16 Tafelhang Formeln

Tafelhang ↗

1) Austauschstromdichte für die anodische Reaktion aus der Tafel-Gleichung ↗

$$fx \quad i_0 = \frac{i}{10^{\frac{n}{+} A_{slope}}}$$

[Rechner öffnen ↗](#)

$$ex \quad 0.200139 \text{A/m}^2 = \frac{0.405 \text{A/m}^2}{10^{\frac{0.03 \text{V}}{+} 0.098 \text{V}}}$$

2) Elektrische Elementarladung bei gegebener Tafel-Steigung ↗

$$fx \quad e = \frac{\ln(10) \cdot [\text{BoltZ}] \cdot T}{A_{slope} \cdot \alpha}$$

[Rechner öffnen ↗](#)

$$ex \quad 1.6E^{-19} \text{C} = \frac{\ln(10) \cdot [\text{BoltZ}] \cdot 298 \text{K}}{0.098 \text{V} \cdot 0.6}$$

3) Elektrische Elementarladung bei thermischer Spannung ↗

$$fx \quad e = \frac{[\text{BoltZ}] \cdot T}{V_t}$$

[Rechner öffnen ↗](#)

$$ex \quad 1.6E^{-19} \text{C} = \frac{[\text{BoltZ}] \cdot 298 \text{K}}{0.0257 \text{V}}$$



4) Ladungsübertragungskoeffizient bei gegebener Tafel-Steigung ↗

fx $\alpha = \frac{\ln(10) \cdot [\text{BoltZ}] \cdot T}{A_{\text{slope}} \cdot e}$

[Rechner öffnen ↗](#)

ex $0.603429 = \frac{\ln(10) \cdot [\text{BoltZ}] \cdot 298K}{0.098V \cdot 1.602E^{-19}C}$

5) Ladungsübertragungskoeffizient bei gegebener thermischer Spannung ↗

fx $\alpha = \frac{\ln(10) \cdot V_t}{A_{\text{slope}}}$

[Rechner öffnen ↗](#)

ex $0.603841 = \frac{\ln(10) \cdot 0.0257V}{0.098V}$

6) Stromdichte für die anodische Reaktion aus der Tafel-Gleichung ↗

fx $i = \left(10^{\frac{\eta}{A_{\text{slope}}}} \right) \cdot i_0$

[Rechner öffnen ↗](#)

ex $0.404718A/m^2 = \left(10^{\frac{0.03V}{0.098V}} \right) \cdot 0.2A/m^2$

7) Stromdichte für die kathodische Reaktion aus der Tafel-Gleichung ↗

fx $i = \left(10^{\frac{\eta}{-A_{\text{slope}}}} \right) \cdot i_0$

[Rechner öffnen ↗](#)

ex $0.098834A/m^2 = \left(10^{\frac{-0.03V}{-0.098V}} \right) \cdot 0.2A/m^2$



8) Tafel-Steigung bei gegebener Temperatur und Ladungstransferkoeffizient

fx $A_{slope} = \frac{\ln(10) \cdot [BoltZ] \cdot T}{e \cdot \alpha}$

[Rechner öffnen !\[\]\(e78f798d4ea5c530c9db49e7d26e6b95_img.jpg\)](#)

ex $0.09856V = \frac{\ln(10) \cdot [BoltZ] \cdot 298K}{1.602E^{-19}C \cdot 0.6}$

9) Tafel-Steigung bei thermischer Spannung

fx $A_{slope} = \frac{\ln(10) \cdot V_t}{\alpha}$

[Rechner öffnen !\[\]\(05be7c7a8995decd503647c99211f7c2_img.jpg\)](#)

ex $0.098627V = \frac{\ln(10) \cdot 0.0257V}{0.6}$

10) Tafel-Steigung für die anodische Reaktion aus der Tafel-Gleichung

fx $A_{slope} = + \frac{\eta}{\log 10 \left(\frac{i}{i_0} \right)}$

[Rechner öffnen !\[\]\(fe3aebe81acea8d45108cd2768939da7_img.jpg\)](#)

ex $0.097903V = + \frac{0.03V}{\log 10 \left(\frac{0.405A/m^2}{0.2A/m^2} \right)}$



11) Tafel-Steigung für die kathodische Reaktion aus der Tafel-Gleichung


[Rechner öffnen](#)

fx $A_{slope} = -\frac{\eta}{\log 10\left(\frac{i}{i_0}\right)}$

ex $-0.097903V = -\frac{0.03V}{\log 10\left(\frac{0.405A/m^2}{0.2A/m^2}\right)}$

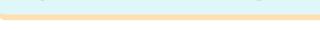
12) Tauschen Sie die Stromdichte für die kathodische Reaktion aus der Tafel-Gleichung aus


[Rechner öffnen](#)

fx $i_0 = \frac{i}{10^{-A_{slope}}}$

ex $0.819554A/m^2 = \frac{0.405A/m^2}{10^{0.03V-0.098V}}$

13) Thermische Spannung bei gegebener Tafel-Steigung


[Rechner öffnen](#)

fx $V_t = \frac{A_{slope} \cdot \alpha}{\ln(10)}$

ex $0.025537V = \frac{0.098V \cdot 0.6}{\ln(10)}$



14) Thermische Spannung bei gegebener Temperatur und elektrischer Elementarladung ↗

fx $V_t = \frac{[\text{BoltZ}] \cdot T}{e}$

[Rechner öffnen ↗](#)

ex $0.025682V = \frac{[\text{BoltZ}] \cdot 298K}{1.602E^{-19}C}$

15) Überspannung für die anodische Reaktion aus der Tafel-Gleichung ↗

fx $\eta = + (A_{\text{slope}}) \cdot \left(\log 10 \left(\frac{i}{i_0} \right) \right)$

[Rechner öffnen ↗](#)

ex $0.03003V = +(0.098V) \cdot \left(\log 10 \left(\frac{0.405A/m^2}{0.2A/m^2} \right) \right)$

16) Überspannung für die kathodische Reaktion aus der Tafel-Gleichung ↗

fx $\eta = - (A_{\text{slope}}) \cdot \left(\log 10 \left(\frac{i}{i_0} \right) \right)$

[Rechner öffnen ↗](#)

ex $-0.03003V = -(0.098V) \cdot \left(\log 10 \left(\frac{0.405A/m^2}{0.2A/m^2} \right) \right)$



Verwendete Variablen

- A_{slope} Tafelpiste (Volt)
- e Elementarladung (Coulomb)
- i Elektrische Stromdichte (Ampere pro Quadratmeter)
- i_0 Austauschstromdichte (Ampere pro Quadratmeter)
- T Temperatur (Kelvin)
- V_t Thermische Spannung (Volt)
- α Ladungsübertragungskoeffizient
- η Überpotential (Volt)



Konstanten, Funktionen, verwendete Messungen

- **Konstante:** [BoltZ], 1.38064852E-23 Joule/Kelvin
Boltzmann constant
- **Funktion:** ln, ln(Number)
Natural logarithm function (base e)
- **Funktion:** log10, log10(Number)
Common logarithm function (base 10)
- **Messung:** Temperatur in Kelvin (K)
Temperatur Einheitenumrechnung ↗
- **Messung:** Elektrische Ladung in Coulomb (C)
Elektrische Ladung Einheitenumrechnung ↗
- **Messung:** Oberflächenstromdichte in Ampere pro Quadratmeter (A/m²)
Oberflächenstromdichte Einheitenumrechnung ↗
- **Messung:** Elektrisches Potenzial in Volt (V)
Elektrisches Potenzial Einheitenumrechnung ↗



Überprüfen Sie andere Formellisten

- Aktivität von Elektrolyten
[Formeln ↗](#)
- Konzentration des Elektrolyten
[Formeln ↗](#)
- Leitfähigkeit und Leitfähigkeit
[Formeln ↗](#)
- Debey Huckel Grenzgesetz
[Formeln ↗](#)
- Grad der Dissoziation Formeln
[↗](#)
- Dissoziationskonstante
[Formeln ↗](#)
- Elektrochemische Zelle
[Formeln ↗](#)
- Elektrolyte Formeln
[↗](#)
- EMF der Konzentrationszelle
[Formeln ↗](#)
- Äquivalentes Gewicht Formeln
[↗](#)
- Gibbs freie Energie Formeln
[↗](#)
- Gibbs-freie Entropie Formeln
[↗](#)
- Helmholtz-freie Energie
[Formeln ↗](#)
- Helmholtz-freie Entropie
[Formeln ↗](#)
- Wichtige Formeln zur Aktivität
und Konzentration von
[Elektrolyten ↗](#)
- Wichtige Leitfähigkeitsformeln
[↗](#)
- Wichtige Formeln für
Stromeffizienz und Widerstand
[↗](#)
- Wichtige Formeln der freien
Energie und Entropie nach Gibbs
und der freien Energie und
Entropie nach Helmholtz
[↗](#)
- Wichtige Formeln der
Ionenaktivität
[↗](#)
- Ionenstärke Formeln
[↗](#)
- Mittlerer Aktivitätskoeffizient
Formeln
[↗](#)
- Mittlere ionische Aktivität
Formeln
[↗](#)
- Normalität der Lösung
Formeln
[↗](#)
- Osmotischer Koeffizient
Formeln
[↗](#)
- Widerstand und spezifischer
Widerstand Formeln
[↗](#)
- Tafelhang Formeln
[↗](#)
- Temperatur der
Konzentrationszelle Formeln
[↗](#)
- Transportnummer Formeln
[↗](#)

Fühlen Sie sich frei, dieses Dokument mit Ihren Freunden



zu TEILEN!

PDF Verfügbar in

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

10/3/2023 | 2:11:55 AM UTC

[Bitte hinterlassen Sie hier Ihr Rückkoppelung...](#)

