



calculatoratoz.com



unitsconverters.com

Bestimmung der äquivalenten Masse 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 Einheitenrechnung!**

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 10 Bestimmung der äquivalenten Masse Formeln

Bestimmung der äquivalenten Masse

1) Äquivalente Masse des Metalls unter Verwendung der Wasserstoffverdrängungsmethode

$$\text{fx } E.M_{\text{Metal}} = \left(\frac{W}{M_{\text{displaced}}} \right) \cdot E.M_{\text{Hydrogen}}$$

[Rechner öffnen !\[\]\(a870788d6ed9b8fd294b7654a8c8526b_img.jpg\)](#)

$$\text{ex } 3.108785\text{g} = \left(\frac{0.033\text{g}}{0.0107\text{g}} \right) \cdot 1.008\text{g}$$

2) Bestimmung der äquivalenten Basemasse mithilfe der Neutralisationsmethode

$$\text{fx } E.M_{\text{base}} = \frac{W_b}{V_{\text{acid}} \cdot N_a}$$

[Rechner öffnen !\[\]\(c50c8b7b2cc2cf9ff925edec0ee94c0d_img.jpg\)](#)

$$\text{ex } 1.6\text{g} = \frac{0.32\text{g}}{2\text{L} \cdot 0.1\text{Eq/L}}$$



3) Bestimmung der äquivalenten Säuremasse mithilfe der Neutralisationsmethode

$$\text{fx } E.M_{\text{acid}} = \frac{W_a}{V_{\text{base}} \cdot N_b}$$

[Rechner öffnen !\[\]\(cbe80b694ebd74fcfe136a095b608235_img.jpg\)](#)

$$\text{ex } 0.44\text{g} = \frac{0.33\text{g}}{1.5\text{L} \cdot 0.5\text{Eq/L}}$$

4) Bestimmung der Äquivalentmasse des hinzugefügten Metalls unter Verwendung der Metallverdrängungsmethode

$$\text{fx } E_1 = \left(\frac{W_1}{W_2} \right) \cdot E_2$$

[Rechner öffnen !\[\]\(3e2231b1ad3ca8da8658228c00dd08e0_img.jpg\)](#)

$$\text{ex } 5.485964\text{g} = \left(\frac{0.336\text{g}}{0.55\text{g}} \right) \cdot 8.98\text{g}$$

5) Bestimmung der Äquivalentmasse des verdrängten Metalls unter Verwendung der Metallverdrängungsmethode

$$\text{fx } E_2 = \left(\frac{W_2}{W_1} \right) \cdot E_1$$

[Rechner öffnen !\[\]\(0d5ec72f61334709c3fc9450209b754f_img.jpg\)](#)

$$\text{ex } 8.970238\text{g} = \left(\frac{0.55\text{g}}{0.336\text{g}} \right) \cdot 5.48\text{g}$$



6) Bestimmung der Äquivalentmasse von Metall unter Verwendung der Chloridbildungsmethode

$$\text{fx } E.M_{\text{Metal}} = \left(\frac{W}{M_{\text{reacted}}} \right) \cdot E.M_{\text{Cl}}$$

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

$$\text{ex } 3.099206\text{g} = \left(\frac{0.033\text{g}}{0.378\text{g}} \right) \cdot 35.5\text{g}$$

7) Bestimmung der Äquivalentmasse von Metall unter Verwendung der Oxidbildungsmethode

$$\text{fx } E.M_{\text{Metal}} = \left(\frac{W}{M} \right) \cdot E.M_{\text{Oxygen}}$$

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

$$\text{ex } 3.105882\text{g} = \left(\frac{0.033\text{g}}{0.085\text{g}} \right) \cdot 8\text{g}$$

8) Bestimmung der Äquivalentmasse von Metall unter Verwendung der Oxidbildungsmethode, angegeben in Bd. von Sauerstoff bei STP

$$\text{fx } E.M_{\text{Metal}} = \left(\frac{W}{V_{\text{displaced}}} \right) \cdot V_{\text{Oxygen}}$$

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

$$\text{ex } 3.3\text{g} = \left(\frac{0.033\text{g}}{56\text{mL}} \right) \cdot 5600\text{mL}$$



9) Bestimmung von Gl. Masse des Metalls unter Verwendung der Chloridbildungsmethode, angegeben vol. von Cl bei STP

$$\text{fx } E.M_{\text{Metal}} = \left(\frac{W}{V_{\text{reacted}}} \right) \cdot V_{\text{Chlorine}}$$

[Rechner öffnen !\[\]\(e2376d476d06eb31946dc01a69a4403a_img.jpg\)](#)

$$\text{ex } 3.299705\text{g} = \left(\frac{0.033\text{g}}{112.01\text{mL}} \right) \cdot 11200\text{mL}$$

10) Bestimmung von Gl. Masse des Metalls unter Verwendung der H₂-Verdrängungsmethode angegeben vol. von H₂ bei STP verdrängt

$$\text{fx } E.M_{\text{Metal}} = \left(\frac{W}{V} \right) \cdot V_{E.M}$$

[Rechner öffnen !\[\]\(0b5e7e25e8775f7e7e80906ada4f0021_img.jpg\)](#)

$$\text{ex } 3.3\text{g} = \left(\frac{0.033\text{g}}{112\text{mL}} \right) \cdot 11200\text{mL}$$



Verwendete Variablen




- E_1 Äquivalente Metallmasse hinzugefügt (Gramm)
- E_2 Äquivalente verdrängte Metallmasse (Gramm)
- $E.M_{\text{acid}}$ Äquivalente Masse an Säuren (Gramm)
- $E.M_{\text{base}}$ Äquivalente Basenmasse (Gramm)
- $E.M_{\text{Cl}}$ Äquivalente Masse von Chlor (Gramm)
- $E.M_{\text{Hydrogen}}$ Äquivalente Masse von Wasserstoff (Gramm)
- $E.M_{\text{Metal}}$ Äquivalente Metallmasse (Gramm)
- $E.M_{\text{Oxygen}}$ Äquivalente Sauerstoffmasse (Gramm)
- M Verdrängte Sauerstoffmasse (Gramm)
- $M_{\text{displaced}}$ Verdrängte Wasserstoffmasse (Gramm)
- M_{reacted} Masse Chlor reagierte (Gramm)
- N_a Normalität der verwendeten Säure (Äquivalente pro Liter)
- N_b Normalität der verwendeten Basis (Äquivalente pro Liter)
- V Vol. Wasserstoff bei STP verdrängt (Milliliter)
- V_{acid} Bd. Menge Säure, die zur Neutralisation benötigt wird (Liter)
- V_{base} Bd. Menge Base, die zur Neutralisation benötigt wird (Liter)
- V_{Chlorine} Vol. Chlor reagiert mit Äqv. Masse aus Metall (Milliliter)
- $V_{\text{displaced}}$ Bd. von Sauerstoff verdrängt (Milliliter)
- $V_{E.M}$ Vol. Wasserstoff bei NTP verdrängt (Milliliter)
- V_{Oxygen} Vol. Sauerstoff bei STP kombiniert (Milliliter)
- V_{reacted} Bd. Chlor reagierte (Milliliter)



- **W** Masse aus Metall (Gramm)
- **W₁** Masse an Metall hinzugefügt (Gramm)
- **W₂** Mass of Metal verdrängt (Gramm)
- **W_a** Gewicht der Säure (Gramm)
- **W_b** Gewicht der Basen (Gramm)



Konstanten, Funktionen, verwendete Messungen

- **Messung: Gewicht** in Gramm (g)
Gewicht Einheitsumrechnung 
- **Messung: Volumen** in Liter (L), Milliliter (mL)
Volumen Einheitsumrechnung 
- **Messung: Molare Konzentration** in Äquivalente pro Liter (Eq/L)
Molare Konzentration Einheitsumrechnung 



Überprüfen Sie andere Formellisten

- **Bestimmung der äquivalenten Masse Formeln** 
- **Wichtige Formeln der Grundlagenchemie** 

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

PDF Verfügbar in

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

7/18/2023 | 1:13:03 AM UTC

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

