



calculatoratoz.com



unitsconverters.com

Determinazione della massa equivalente Formule

Calcolatrici!

Esempi!

Conversioni!

Segnalibro calculatoratoz.com, unitsconverters.com

La più ampia copertura di calcolatrici e in crescita - **30.000+ calcolatrici!**
Calcola con un'unità diversa per ogni variabile - **Nella conversione di unità costruita!**

La più ampia raccolta di misure e unità - **250+ misurazioni!**

Sentiti libero di **CONDIVIDERE** questo documento con i tuoi amici!

[Si prega di lasciare il tuo feedback qui...](#)



Lista di 10 Determinazione della massa equivalente Formule

Determinazione della massa equivalente

1) Determinazione della massa equivalente di acido mediante il metodo di neutralizzazione

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

[Apri Calcolatrice !\[\]\(a870788d6ed9b8fd294b7654a8c8526b_img.jpg\)](#)

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

2) Determinazione della massa equivalente di base utilizzando il metodo di neutralizzazione

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

[Apri Calcolatrice !\[\]\(c50c8b7b2cc2cf9ff925edec0ee94c0d_img.jpg\)](#)

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



3) Determinazione della massa equivalente di metallo aggiunto utilizzando il metodo dello spostamento del metallo

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

Apri Calcolatrice 

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

4) Determinazione della massa equivalente di metallo spostato utilizzando il metodo di spostamento del metallo

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

Apri Calcolatrice 

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

5) Determinazione della massa equivalente di metallo utilizzando il metodo di formazione del cloruro

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

Apri Calcolatrice 

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



6) Determinazione della massa equivalente di metallo utilizzando il metodo di formazione dell'ossido

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

Apri Calcolatrice 

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

7) Determinazione della massa equivalente di metallo utilizzando il metodo di formazione dell'ossido dato vol. di ossigeno a STP

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

Apri Calcolatrice 

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

8) Determinazione dell'Eqv. Massa di metallo utilizzando il metodo di formazione del cloruro dato vol. di Cl a STP

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

Apri Calcolatrice 

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



9) Determinazione dell'Eqv. Massa di metallo utilizzando il metodo di spostamento H₂ dato vol. di H₂ spostato a STP

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

Apri Calcolatrice 

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

10) Massa equivalente di metallo utilizzando il metodo dello spostamento dell'idrogeno

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

Apri Calcolatrice 

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



Variabili utilizzate




- E_1 Massa di metallo equivalente aggiunta (Grammo)
- E_2 Massa equivalente di metallo spostata (Grammo)
- $E.M_{acid}$ Massa equivalente di acidi (Grammo)
- $E.M_{base}$ Massa equivalente delle basi (Grammo)
- $E.M_{Cl}$ Massa equivalente di cloro (Grammo)
- $E.M_{Hydrogen}$ Massa equivalente di idrogeno (Grammo)
- $E.M_{Metal}$ Massa equivalente di metallo (Grammo)
- $E.M_{Oxygen}$ Massa equivalente di ossigeno (Grammo)
- M Massa di ossigeno spostata (Grammo)
- $M_{displaced}$ Massa di idrogeno spostata (Grammo)
- $M_{reacted}$ Massa di cloro ha reagito (Grammo)
- N_a Normalità dell'acido utilizzato (Equivalenti per litro)
- N_b Normalità della base utilizzata (Equivalenti per litro)
- V vol. di idrogeno spostato a STP (Millilitro)
- V_{acid} vol. di acido necessario per la neutralizzazione (Litro)
- V_{base} vol. di base necessaria per la neutralizzazione (Litro)
- $V_{Chlorine}$ vol. di cloro reagisce con eqv. massa di metallo (Millilitro)
- $V_{displaced}$ vol. di ossigeno spostato (Millilitro)
- $V_{E.M}$ vol. di idrogeno spostato a NTP (Millilitro)
- V_{Oxygen} vol. di ossigeno combinato a STP (Millilitro)
- $V_{reacted}$ vol. di cloro reagito (Millilitro)



- **W** Massa di metallo (Grammo)
- **W₁** Massa di metallo aggiunta (Grammo)
- **W₂** Massa di metallo spostata (Grammo)
- **W_a** Peso dell'acido (Grammo)
- **W_b** Peso delle basi (Grammo)



Costanti, Funzioni, Misure utilizzate

- **Misurazione: Peso** in Grammo (g)
Peso Conversione unità 
- **Misurazione: Volume** in Litro (L), Millilitro (mL)
Volume Conversione unità 
- **Misurazione: Concentrazione molare** in Equivalenti per litro (Eq/L)
Concentrazione molare Conversione unità 



Controlla altri elenchi di formule

- **Determinazione della massa equivalente Formule** 
- **Formule importanti della chimica di base** 

Sentiti libero di **CONDIVIDERE** questo documento con i tuoi amici!

PDF Disponibile in

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

7/18/2023 | 1:13:04 AM UTC

[Si prega di lasciare il tuo feedback qui...](#)

