

Importante Determinazione della massa equivalente Formule PDF



Formule
Esempi
con unità

Lista di 10 Importante Determinazione della massa equivalente Formule

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

Formula ↻

Formula

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

Esempio con Unità

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

Valutare la formula ↻

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

Formula ↻

Formula

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

Esempio con Unità

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

Valutare la formula ↻

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

Formula

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

Esempio con Unità

$$5.486 \text{ g} = \left(\frac{0.336 \text{ g}}{0.55 \text{ g}} \right) \cdot 8.98 \text{ g}$$

Valutare la formula ↻

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

Formula


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

Esempio con Unità

$$8.9702 \text{ g} = \left(\frac{0.55 \text{ g}}{0.336 \text{ g}} \right) \cdot 5.48 \text{ g}$$

Valutare la formula ↻



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


Formula

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

Esempio con Unità

$$3.0992 \text{ g} = \left(\frac{0.033 \text{ g}}{0.378 \text{ g}} \right) \cdot 35.5 \text{ g}$$

Valutare la formula 

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


Formula

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

Esempio con Unità

$$3.1059 \text{ g} = \left(\frac{0.033 \text{ g}}{0.085 \text{ g}} \right) \cdot 8 \text{ g}$$

Valutare la formula 

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


Formula

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

Esempio con Unità

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

Valutare la formula 

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


Formula

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

Esempio con Unità

$$3.2997 \text{ g} = \left(\frac{0.033 \text{ g}}{112.01 \text{ mL}} \right) \cdot 11200 \text{ mL}$$

Valutare la formula 

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


Formula

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

Esempio con Unità

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

Valutare la formula 

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

Formula

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

Esempio con Unità

$$3.1088 \text{ g} = \left(\frac{0.033 \text{ g}}{0.0107 \text{ g}} \right) \cdot 1.008 \text{ g}$$




Valutare la formula 



Variabili utilizzate nell'elenco di Determinazione della massa equivalente Formule sopra

- **E₁** Massa di metallo equivalente aggiunta (Grammo)
- **E₂** 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)

Costanti, funzioni, misure utilizzate nell'elenco di Determinazione della massa equivalente Formule sopra

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



- **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*)



Prova i nostri calcolatori visivi unici

-  Percentuale rovescio 
-  Calcolatore mcd 
-  Frazione semplice 

Per favore CONDIVIDI questo PDF con qualcuno che ne ha bisogno!

Questo PDF può essere scaricato in queste lingue

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

7/9/2024 | 1:45:09 PM UTC

