



calculatoratoz.com



unitsconverters.com

Wyznaczanie masy równoważnej Formuły

Kalkulatory!

Przykłady!

konwersje!

Zakładka calculatoratoz.com, unitsconverters.com

Najszerzy zasięg kalkulatorów i rośnięcie - **30 000+ kalkulatorów!**
Oblicz z inną jednostką dla każdej zmiennej - **W wbudowanej konwersji jednostek!**

Najszerzy zbiór miar i jednostek - **250+ pomiarów!**

Nie krępuj się UDOSTĘPNIJ ten dokument swoim
znajomym!

[Zostaw swoją opinię tutaj...](#)



Lista 10 Wyznaczanie masy równoważnej Formuły

Wyznaczanie masy równoważnej

1) Oznaczanie masy równoważnej kwasu metodą zobojętniania

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

Otwórz kalkulator 

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

2) Oznaczanie równoważnej masy metalu metodą tworzenia chlorków

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

Otwórz kalkulator 

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

3) Oznaczanie równoważnej masy metalu metodą tworzenia tlenków

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

Otwórz kalkulator 

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



4) Oznaczanie równoważnej masy metalu metodą tworzenia tlenków podana obj. tlenu w STP

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

[Otwórz kalkulator !\[\]\(cbe80b694ebd74fcfe136a095b608235_img.jpg\)](#)

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

5) Oznaczanie równoważnej masy zasady metodą zobojętniania

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

[Otwórz kalkulator !\[\]\(3e2231b1ad3ca8da8658228c00dd08e0_img.jpg\)](#)

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

6) Równoważna masa metalu metodą wypierania wodoru

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

[Otwórz kalkulator !\[\]\(0d5ec72f61334709c3fc9450209b754f_img.jpg\)](#)

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



7) Wyznaczanie równ. Masa metalu metodą wypierania H₂ podana obj. H₂ wypartego w STP

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

[Otwórz kalkulator !\[\]\(e78f798d4ea5c530c9db49e7d26e6b95_img.jpg\)](#)

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

8) Wyznaczanie równ. Masa metalu przy użyciu metody tworzenia chlorków podana obj. Cl w STP

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

[Otwórz kalkulator !\[\]\(05be7c7a8995decd503647c99211f7c2_img.jpg\)](#)

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

9) Wyznaczanie równoważnej masy dodawanego metalu metodą wypierania metalu

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

[Otwórz kalkulator !\[\]\(fe3aebe81acea8d45108cd2768939da7_img.jpg\)](#)

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



10) Wyznaczanie równoważnej masy przemieszczonego metalu metodą przemieszczenia metalu

[Otwórz kalkulator !\[\]\(bd1a142de767a21e5362c595f844a4ff_img.jpg\)](#)

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

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



Używane zmienne

- E_1 Dodano równoważną masę metalu (Gram)
- E_2 Równoważna masa wypartego metalu (Gram)
- $E.M_{acid}$ Równoważna masa kwasów (Gram)
- $E.M_{base}$ Równoważna masa zasad (Gram)
- $E.M_{Cl}$ Równoważna masa chloru (Gram)
- $E.M_{Hydrogen}$ Równoważna masa wodoru (Gram)
- $E.M_{Metal}$ Równoważna masa metalu (Gram)
- $E.M_{Oxygen}$ Równoważna masa tlenu (Gram)
- M Masa wypartego tlenu (Gram)
- $M_{displaced}$ Masa wypartego wodoru (Gram)
- $M_{reacted}$ Przereagowała masa chloru (Gram)
- N_a Normalność zastosowanego kwasu (Ekwiwalenty na litr)
- N_b Normalność użytej bazy (Ekwiwalenty na litr)
- V Tom. wodoru wypartego w STP (Mililitr)
- V_{acid} Tom. kwasu potrzebnego do zobojętnienia (Litr)
- V_{base} Tom. ilość zasady potrzebna do zobojętnienia (Litr)
- $V_{Chlorine}$ Tom. chloru reaguje z równ. masa metalu (Mililitr)
- $V_{displaced}$ Tom. wypartego tlenu (Mililitr)
- $V_{E.M}$ Tom. wodoru wypartego w NTP (Mililitr)
- V_{Oxygen} Tom. tlenu związanego w STP (Mililitr)
- $V_{reacted}$ Tom. chloru przereagowało (Mililitr)



- **W** Masa metalu (Gram)
- **W₁** Dodano masę metalu (Gram)
- **W₂** Wyparta masa metalu (Gram)
- **W_a** Masa kwasu (Gram)
- **W_b** Waga podstaw (Gram)





Stałe, funkcje, stosowane pomiary

- **Pomiar: Waga** in Gram (g)
Waga Konwersja jednostek 
- **Pomiar: Tom** in Litr (L), Mililitr (mL)
Tom Konwersja jednostek 
- **Pomiar: Stężenie molowe** in Ekwiwalenty na litr (Eq/L)
Stężenie molowe Konwersja jednostek 



Sprawdź inne listy formuł

- [Wyznaczanie masy równoważnej Formuły](#) 
- [Ważne wzory podstawowej chemii Formuły](#) 

Nie krępuj się UDOSTĘPNIJ ten dokument swoim znajomym!

PDF Dostępne w

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

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

[Zostaw swoją opinię tutaj...](#)

