



calculatoratoz.com



unitsconverters.com

Détermination de la masse équivalente Formules

calculatrices !

Exemples!

conversions !

Signet calculatoratoz.com, unitsconverters.com

Couverture la plus large des calculatrices et croissantes - **30 000+ calculatrices !**

Calculer avec une unité différente pour chaque variable - **Dans la conversion d'unité intégrée !**

La plus large collection de mesures et d'unités - **250+ Mesures !**



N'hésitez pas à PARTAGER ce document avec vos amis
!

[Veuillez laisser vos commentaires ici...](#)



Liste de 10 Détermination de la masse équivalente Formules

Détermination de la masse équivalente

1) Détermination de la masse équivalente d'acide à l'aide de la méthode de neutralisation

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

[Ouvrir la calculatrice !\[\]\(cbe2492b119e39e02a1dab2af4a4b296_img.jpg\)](#)

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

2) Détermination de la masse équivalente de base à l'aide de la méthode de neutralisation

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

[Ouvrir la calculatrice !\[\]\(870f5d5e9c0d57485634be3ecf52f3ca_img.jpg\)](#)

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



3) Détermination de la masse équivalente de métal à l'aide de la méthode de formation de chlorure

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

[Ouvrir la calculatrice !\[\]\(e78f798d4ea5c530c9db49e7d26e6b95_img.jpg\)](#)

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

4) Détermination de la masse équivalente de métal à l'aide de la méthode de formation d'oxyde

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

[Ouvrir la calculatrice !\[\]\(05be7c7a8995decd503647c99211f7c2_img.jpg\)](#)

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

5) Détermination de la masse équivalente de métal à l'aide de la méthode de formation d'oxyde donnée vol. d'oxygène à STP

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

[Ouvrir la calculatrice !\[\]\(fe3aebe81acea8d45108cd2768939da7_img.jpg\)](#)

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



6) Détermination de la masse équivalente de métal ajouté à l'aide de la méthode de déplacement du métal

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

Ouvrir la calculatrice 

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

7) Détermination de la masse équivalente de métal déplacé à l'aide de la méthode de déplacement du métal

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

Ouvrir la calculatrice 

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

8) Détermination de l'Eqv. Masse de métal en utilisant la méthode de déplacement H2 donnée vol. des H2 déplacés à STP

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

Ouvrir la calculatrice 

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



9) Détermination de l'Eqv. Masse de métal en utilisant la méthode de formation de chlorure donnée vol. de Cl à STP

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

[Ouvrir la calculatrice !\[\]\(d3fb9f94af8b26d1c844efa9a98805b0_img.jpg\)](#)

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

10) Masse équivalente de métal en utilisant la méthode de déplacement d'hydrogène

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

[Ouvrir la calculatrice !\[\]\(e1d6102fe77919492c04879c8450f1f5_img.jpg\)](#)

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



Variables utilisées




- E_1 Masse équivalente de métal ajoutée (Gramme)
- E_2 Masse équivalente de métal déplacée (Gramme)
- $E.M_{\text{acid}}$ Masse équivalente d'acides (Gramme)
- $E.M_{\text{base}}$ Masse équivalente de bases (Gramme)
- $E.M_{\text{Cl}}$ Masse équivalente de chlore (Gramme)
- $E.M_{\text{Hydrogen}}$ Masse équivalente d'hydrogène (Gramme)
- $E.M_{\text{Metal}}$ Masse équivalente de métal (Gramme)
- $E.M_{\text{Oxygen}}$ Masse équivalente d'oxygène (Gramme)
- M Masse d'oxygène déplacée (Gramme)
- $M_{\text{displaced}}$ Masse d'hydrogène déplacée (Gramme)
- M_{reacted} Masse de Chlore réagi (Gramme)
- N_a Normalité de l'acide utilisé (Equivalents par Litre)
- N_b Normalité de la base utilisée (Equivalents par Litre)
- V Vol. d'hydrogène déplacé à STP (Millilitre)
- V_{acid} Vol. d'acide nécessaire à la neutralisation (Litre)
- V_{base} Vol. de base nécessaire à la neutralisation (Litre)
- V_{Chlorine} Vol. de Chlore réagit avec eqv. masse de métal (Millilitre)
- $V_{\text{displaced}}$ Vol. d'oxygène déplacé (Millilitre)
- $V_{E.M}$ Vol. d'hydrogène déplacé au NTP (Millilitre)
- V_{Oxygen} Vol. d'oxygène combiné à STP (Millilitre)
- V_{reacted} Vol. de Chlore a réagi (Millilitre)



- **W** Masse de métal (Gramme)
- **W₁** Masse de métal ajoutée (Gramme)
- **W₂** Masse de métal déplacée (Gramme)
- **W_a** Poids d'acide (Gramme)
- **W_b** Poids des socles (Gramme)



Constantes, Fonctions, Mesures utilisées

- **La mesure: Lester** in Gramme (g)
Lester Conversion d'unité 
- **La mesure: Volume** in Litre (L), Millilitre (mL)
Volume Conversion d'unité 
- **La mesure: Concentration molaire** in Equivalents par Litre (Eq/L)
Concentration molaire Conversion d'unité 



Vérifier d'autres listes de formules

- **Détermination de la masse équivalente Formules** 
- **Formules importantes de la chimie de base** 

N'hésitez pas à PARTAGER ce document avec vos amis !

PDF Disponible en

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

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

[Veuillez laisser vos commentaires ici...](#)

