

Important Détermination de la masse équivalente

Formules PDF



Formules
Exemples
avec unités

Liste de 10

Important Détermination de la masse équivalente Formules

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

Formule ↻

Formule

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

Exemple avec Unités

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

Évaluer la formule ↻

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

Formule ↻

Formule

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

Exemple avec Unités

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

Évaluer la formule ↻

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

Formule

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

Exemple avec Unités

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

Évaluer la formule ↻

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

Formule ↻

Formule

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

Exemple avec Unités

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

Évaluer la formule ↻

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

Formule

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

Exemple avec Unités

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

Évaluer la formule ↻



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

Formule

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

Exemple avec Unités

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

Évaluer la formule ↻

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

Formule

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

Exemple avec Unités

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

Évaluer la formule ↻

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

Formule

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

Exemple avec Unités

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

Évaluer la formule ↻

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

Formule

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

Exemple avec Unités

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

Évaluer la formule ↻

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

Formule

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

Exemple avec Unités

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

Évaluer la formule ↻



Variables utilisées dans la liste de Détermination de la masse équivalente Formules ci-dessus

- **E₁** Masse équivalente de métal ajoutée (Gramme)
- **E₂** Masse équivalente de métal déplacée (Gramme)
- **E.M_{acid}** Masse équivalente d'acides (Gramme)
- **E.M_{base}** Masse équivalente de bases (Gramme)
- **E.M_{Cl}** Masse équivalente de chlore (Gramme)
- **E.M_{Hydrogen}** Masse équivalente d'hydrogène (Gramme)
- **E.M_{Metal}** Masse équivalente de métal (Gramme)
- **E.M_{Oxygen}** Masse équivalente d'oxygène (Gramme)
- **M** Masse d'oxygène déplacée (Gramme)
- **M_{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_{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)

Constantes, fonctions, mesures utilisées dans la liste des Détermination de la masse équivalente Formules ci-dessus

- **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 ↻



- W_2 Masse de métal déplacée (Gramme)
- W_a Poids d'acide (Gramme)
- W_b Poids des socles (Gramme)



Essayez nos calculatrices visuelles uniques

-  [Inversé de pourcentage](#) 
-  [Calculateur PGCD](#) 
-  [Fraction simple](#) 

Veuillez PARTAGER ce PDF avec quelqu'un qui en a besoin !

Ce PDF peut être téléchargé dans ces langues

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

7/9/2024 | 1:44:57 PM UTC

