

Belangrijk Bepaling van de equivalente massa Formules Pdf



Formules Voorbeelden met eenheden

Lijst van 10 Belangrijk Bepaling van de equivalente massa Formules

1) Bepaling van de equivalente massa van de base met behulp van de neutralisatiemethode Formule ↻

Formule

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

Voorbeeld met Eenheden

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

Evalueer de formule ↻

2) Bepaling van de equivalente massa van metaal met behulp van de chloridevormingsmethode Formule ↻

Formule

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

Voorbeeld met Eenheden

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

Evalueer de formule ↻

3) Bepaling van de equivalente massa van metaal met behulp van de oxidevormingsmethode Formule ↻

Formule

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

Voorbeeld met Eenheden

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

Evalueer de formule ↻

4) Bepaling van de equivalente massa van metaal met behulp van de oxidevormingsmethode vol. van zuurstof bij STP Formule ↻

Formule

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

Voorbeeld met Eenheden

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

Evalueer de formule ↻

5) Bepaling van de equivalente massa van toegevoegd metaal met behulp van de metaalverplaatsingsmethode Formule ↻

Formule

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

Voorbeeld met Eenheden

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

Evalueer de formule ↻



6) Bepaling van de equivalente massa van verplaatst metaal met behulp van de metaalverplaatsingsmethode Formule

Formule

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

Voorbeeld met Eenheden

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

Evalueer de formule 

7) Bepaling van de equivalente massa van zuur met behulp van de neutralisatiemethode Formule

Formule

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

Voorbeeld met Eenheden

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

Evalueer de formule 

8) Bepaling van Vgl. Massa van metaal met behulp van de chloridevormingsmethode gegeven vol. van Cl bij STP Formule

Formule

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

Voorbeeld met Eenheden

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

Evalueer de formule 

9) Bepaling van Vgl. Massa van metaal met behulp van H₂-verplaatsingsmethode gegeven vol. van H₂ verplaatst bij STP Formule

Formule

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

Voorbeeld met Eenheden

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

Evalueer de formule 

10) Equivalente massa van metaal met behulp van de waterstofverplaatsingsmethode Formule

Formule

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

Voorbeeld met Eenheden

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

Evalueer de formule 



Variabelen gebruikt in lijst van Bepaling van de equivalente massa Formules hierboven

- **E₁** Equivalente massa metaal toegevoegd (Gram)
- **E₂** Equivalente massa metaal verplaatst (Gram)
- **E.M_{acid}** Equivalente massa van zuren (Gram)
- **E.M_{base}** Equivalente massa basen (Gram)
- **E.M_{Cl}** Equivalente massa chloor (Gram)
- **E.M_{Hydrogen}** Equivalente massa waterstof (Gram)
- **E.M_{Metal}** Equivalente massa van metaal (Gram)
- **E.M_{Oxygen}** Equivalente massa zuurstof (Gram)
- **M** Zuurstofmassa verplaatst (Gram)
- **M_{displaced}** Massa waterstof verplaatst (Gram)
- **M_{reacted}** Massa chloor reageerde (Gram)
- **N_a** Normaliteit van zuur gebruikt (Equivalenten per liter)
- **N_b** Normaliteit van gebruikte basis (Equivalenten per liter)
- **V** Vol. van waterstof verdrongen bij STP (milliliter)
- **V_{acid}** Vol. zuur nodig voor neutralisatie (Liter)
- **V_{base}** Vol. basis nodig voor neutralisatie (Liter)
- **V_{Chlorine}** Vol. van Chloor reageert met vgl. massa metaal (milliliter)
- **V_{displaced}** Vol. van zuurstof verplaatst (milliliter)
- **V_{E.M}** Vol. van waterstof verdrongen bij NTP (milliliter)
- **V_{Oxygen}** Vol. van zuurstof gecombineerd bij STP (milliliter)
- **V_{reacted}** Vol. chloor reageerde (milliliter)
- **W** Massa van metaal (Gram)
- **W₁** Massa van metaal toegevoegd (Gram)
- **W₂** Massa van metaal verplaatst (Gram)
- **W_a** Gewicht zuur (Gram)

Constanten, functies, metingen gebruikt in de lijst met Bepaling van de equivalente massa Formules hierboven

- **Meting: Gewicht** in Gram (g)
Gewicht Eenheidsconversie ↻
- **Meting: Volume** in Liter (L), milliliter (mL)
Volume Eenheidsconversie ↻
- **Meting: Molaire concentratie** in Equivalenten per liter (Eq/L)
Molaire concentratie Eenheidsconversie ↻



- W_b Gewicht van de basissen (Gram)



Probeer onze unieke visuele rekenmachines

-  Omgekeerde percentage 
-  GGD rekenmachine 
-  Simpele fractie 

DEEL deze PDF met iemand die hem nodig heeft!

Deze PDF kan in deze talen worden gedownload

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

7/9/2024 | 1:45:20 PM UTC

