

Важный Определение эквивалентной массы

Формулы PDF



Формулы
Примеры
с единицами

Список 10

Важный Определение эквивалентной массы Формулы

1) Определение уравнения Масса металла с использованием метода вытеснения H₂ с учетом объема. H₂, вытесненного на СТП Формула

Формула

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

Пример с Единицы

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

Оценить формулу

2) Определение уравнения Масса металла с использованием метода хлоридообразования с учетом объема. Cl на СТП Формула

Формула

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

Пример с Единицы

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

Оценить формулу

3) Определение эквивалентной массы вытесненного металла методом вытеснения металла Формула

Формула

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

Пример с Единицы

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

Оценить формулу

4) Определение эквивалентной массы добавленного металла с использованием метода вытеснения металла Формула

Формула

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

Пример с Единицы

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

Оценить формулу

5) Определение эквивалентной массы кислоты методом нейтрализации Формула

Формула

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

Пример с Единицы

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

Оценить формулу



6) Определение эквивалентной массы металла методом образования оксидов Формула



Формула

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

Пример с Единицы

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

Оценить формулу

7) Определение эквивалентной массы металла методом хлоридообразования Формула



Формула

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

Пример с Единицы

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

Оценить формулу

8) Определение эквивалентной массы металла с использованием метода образования оксидов, том. кислорода на СТП Формула



Формула

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

Пример с Единицы

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

Оценить формулу

9) Определение эквивалентной массы основания методом нейтрализации Формула



Формула

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

Пример с Единицы

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

Оценить формулу

10) Эквивалентная масса металла с использованием метода вытеснения водорода Формула



Формула

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

Пример с Единицы

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

Оценить формулу



Переменные, используемые в списке Определение эквивалентной массы Формулы выше

- **E_1** Эквивалентная масса добавленного металла (грамм)
- **E_2** Эквивалентная масса перемещенного металла (грамм)
- **$E.M_{acid}$** Эквивалентная масса кислот (грамм)
- **$E.M_{base}$** Эквивалентная масса оснований (грамм)
- **$E.M_{Cl}$** Эквивалентная масса хлора (грамм)
- **$E.M_{Hydrogen}$** Эквивалентная масса водорода (грамм)
- **$E.M_{Metal}$** Эквивалентная масса металла (грамм)
- **$E.M_{Oxygen}$** Эквивалентная масса кислорода (грамм)
- **M** Масса вытесненного кислорода (грамм)
- **$M_{displaced}$** Масса вытесненного водорода (грамм)
- **$M_{reacted}$** Масса хлора вступившего в реакцию (грамм)
- **N_a** Нормальность используемой кислоты (Эквиваленты на литр)
- **N_b** Нормальность используемой базы (Эквиваленты на литр)
- **V** Том. водорода, вытесненного на СТП (Миллилитр)
- **V_{acid}** Том. кислоты, необходимой для нейтрализации (Литр)
- **V_{base}** Том. основания, необходимого для нейтрализации (Литр)
- **$V_{Chlorine}$** Том. хлора реагирует с экв. масса металла (Миллилитр)
- **$V_{displaced}$** Том. кислорода, вытесненного (Миллилитр)

Константы, функции и измерения, используемые в списке Определение эквивалентной массы Формулы выше

- **Измерение: Масса** in грамм (g)
Масса Преобразование единиц измерения ↻
- **Измерение: Объем** in Миллилитр (mL), Литр (L)
Объем Преобразование единиц измерения ↻
- **Измерение: Молярная концентрация** in Эквиваленты на литр (Eq/L)
Молярная концентрация Преобразование единиц измерения ↻



- **$V_{E.M}$** Том. Водорода, вытесненного на НТП
(Миллилитр)
- **V_{Oxygen}** Том. кислорода, объединенного на
СТП (Миллилитр)
- **$V_{reacted}$** Том. хлора прореагировало
(Миллилитр)
- **W** Масса металла (грамм)
- **W_1** Добавлена масса металла (грамм)
- **W_2** Масса перемещенного металла (грамм)
- **W_a** Вес кислоты (грамм)
- **W_b** Вес оснований (грамм)



Попробуйте наши уникальные визуальные калькуляторы

-  Обратный процент 
-  калькулятор НОД 
-  простая дробь 

Пожалуйста, ПОДЕЛИТЕСЬ этим PDF-файлом с теми, кому он нужен!

Этот PDF-файл можно скачать на этих языках

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

7/9/2024 | 1:45:05 PM UTC

