

Важный Фактор Вант-Хоффа Формулы PDF



Формулы Примеры с единицами

Список 19 Важный Фактор Вант-Хоффа Формулы

1) Видимая молярная масса с учетом фактора Вант-Гоффа Формула

Формула

$$M_{\text{obs}} = \frac{M_{\text{theoretical}}}{i}$$

Пример с Единицы

$$49.6032 \text{ kg/mol} = \frac{50 \text{ kg/mol}}{1.008}$$

Оценить формулу

2) Масса формулы с учетом фактора Вант-Гоффа Формула

Формула

$$M_{\text{theoretical}} = i \cdot M_{\text{obs}}$$

Пример с Единицы

$$49.9998 \text{ kg/mol} = 1.008 \cdot 49.603 \text{ kg/mol}$$

Оценить формулу

3) Наблюдаемая моляльность с учетом фактора Вант-Гоффа Формула

Формула

$$m_{\text{obs}} = i \cdot m_{\text{theoretical}}$$

Пример с Единицы

$$1.512 \text{ mol/kg} = 1.008 \cdot 1.5 \text{ mol/kg}$$

Оценить формулу

4) Наблюдаемое или экспериментальное значение коллигативного свойства с учетом фактора Вант-Гоффа Формула

Формула

$$\text{Colligative Property}_{\text{exp}} = i \cdot \text{Colligative Property}_{\text{theoretical}}$$

Пример

$$5.04 = 1.008 \cdot 5$$

Оценить формулу

5) Наблюдаемое количество частиц с учетом фактора Вант-Гоффа Формула

Формула

$$n_{\text{obs}} = i \cdot n_{\text{theoretical}}$$

Пример

$$6.048 = 1.008 \cdot 6$$

Оценить формулу

6) Степень ассоциации с учетом фактора Вант-Гоффа Формула

Формула

$$\beta = \frac{i_{\beta} - 1}{\left(\frac{1}{N_{\text{ions}}}\right) - 1}$$

Пример

$$0.5 = \frac{0.75 - 1}{\left(\frac{1}{2}\right) - 1}$$

Оценить формулу



7) Степень диссоциации с учетом фактора Вант-Гоффа Формула

Формула

$$\alpha = \frac{i - 1}{N_{\text{ions}} - 1}$$

Пример

$$0.008 = \frac{1.008 - 1}{2 - 1}$$

Оценить формулу 

8) Теоретическая моляльность с учетом фактора Вант-Гоффа Формула

Формула

$$m_{\text{theoretical}} = \frac{m_{\text{obs}}}{i}$$

Пример с Единицы

$$1.5 \text{ mol/kg} = \frac{1.512 \text{ mol/kg}}{1.008}$$

Оценить формулу 

9) Теоретическая ценность коллигативного свойства с учетом фактора Вант-Гоффа Формула

Формула

$$\text{Colligative Property}_{\text{theoretical}} = \frac{\text{Colligative Property}_{\text{exp}}}{i}$$

Пример

$$5 = \frac{5.04}{1.008}$$

Оценить формулу 

10) Теоретическое осмотическое давление с учетом фактора Вант-Гоффа Формула

Формула

$$\pi_{\text{theoretical}} = \frac{\pi_{\text{exp}}}{i}$$

Пример с Единицы

$$15 \text{ atm} = \frac{15.12 \text{ atm}}{1.008}$$

Оценить формулу 

11) Теоретическое число частиц с учетом фактора Вант-Гоффа Формула

Формула

$$n_{\text{theoretical}} = \frac{n_{\text{obs}}}{i}$$

Пример

$$6 = \frac{6.048}{1.008}$$

Оценить формулу 

12) Фактор Вант-Гоффа получил степень ассоциации Формула

Формула

$$i_{\beta} = 1 + \left(\left(\left(\frac{1}{N_{\text{ions}}} \right) - 1 \right) \cdot \beta \right)$$

Пример

$$0.75 = 1 + \left(\left(\left(\frac{1}{2} \right) - 1 \right) \cdot 0.5 \right)$$

Оценить формулу 

13) Фактор Вант-Гоффа с учетом количества частиц Формула

Формула

$$i = \frac{n_{\text{obs}}}{n_{\text{theoretical}}}$$

Пример

$$1.008 = \frac{6.048}{6}$$

Оценить формулу 



14) Фактор Вант-Гоффа с учетом коллигативного свойства Формула

Формула

$$i = \frac{\text{Colligative Property}_{\text{exp}}}{\text{Colligative Property}_{\text{theoretical}}}$$

Пример

$$1.008 = \frac{5.04}{5}$$

Оценить формулу 

15) Фактор Вант-Гоффа с учетом моляльности Формула

Формула

$$i = \frac{m_{\text{obs}}}{m_{\text{theoretical}}}$$

Пример с Единицы

$$1.008 = \frac{1.512 \text{ mol/kg}}{1.5 \text{ mol/kg}}$$

Оценить формулу 

16) Фактор Вант-Гоффа с учетом молярной массы Формула

Формула

$$i = \frac{M_{\text{theoretical}}}{M_{\text{obs}}}$$

Пример с Единицы

$$1.008 = \frac{50 \text{ kg/mol}}{49.603 \text{ kg/mol}}$$

Оценить формулу 

17) Фактор Вант-Гоффа с учетом степени диссоциации Формула

Формула

$$i = 1 + \left((N_{\text{ions}} - 1) \cdot \alpha \right)$$

Пример

$$1.008 = 1 + \left((2 - 1) \cdot 0.008 \right)$$

Оценить формулу 

18) Фактор Вант-Гоффа с учетом экспериментального и теоретического осмотического давления Формула

Формула

$$i = \frac{\pi_{\text{exp}}}{\pi_{\text{theoretical}}}$$

Пример с Единицы

$$1.008 = \frac{15.12 \text{ atm}}{15 \text{ atm}}$$

Оценить формулу 

19) Экспериментальное осмотическое давление с учетом фактора Вант-Гоффа Формула

Формула

$$\pi_{\text{exp}} = i \cdot \pi_{\text{theoretical}}$$

Пример с Единицы

$$15.12 \text{ atm} = 1.008 \cdot 15 \text{ atm}$$

Оценить формулу 



Переменные, используемые в списке Фактор Вант-Хоффа

Формулы выше

- **Colligative Property**_{exp}

Экспериментальное значение коллигативного свойства

- **Colligative Property**_{theoretical}

Теоретическая ценность коллигативного свойства

- **i** Фактор Вант-Гоффа

- **i_β** Коэффициент Вант-Гоффа для степени ассоциации

- **m_{obs}** Наблюдаемая моляльность (Моль / кг)

- **M_{obs}** Кажущаяся молярная масса (Килограмм на моль)

- **$m^{\text{theoretical}}$** Теоретическая моляльность (Моль / кг)

- **$M^{\text{theoretical}}$** Формула массы (Килограмм на моль)

- **N_{ions}** Количество ионов

- **n_{obs}** Наблюдаемое количество частиц

- **$n^{\text{theoretical}}$** Теоретическое число частиц

- **α** Степень диссоциации

- **β** Степень ассоциации

- **π_{exp}** Экспериментальное осмотическое давление (Стандартная атмосфера)

- **$\pi^{\text{theoretical}}$** Теоретическое осмотическое давление (Стандартная атмосфера)

Константы, функции и измерения, используемые в списке Фактор Вант-Хоффа

Формулы выше

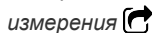
- **Измерение: Давление** in Стандартная атмосфера (atm)

Давление Преобразование единиц измерения



- **Измерение: Молярная масса** in Килограмм на моль (kg/mol)

Молярная масса Преобразование единиц измерения



- **Измерение: Моляльность** in Моль / кг (mol/kg)

Моляльность Преобразование единиц измерения



Загрузите другие PDF-файлы Важный Решение и коллигативные свойства

- Важный Уравнение Клаузиуса-Клапейрона Формулы 
- Важный Депрессия в точке замерзания Формулы 
- Важный Повышение температуры кипения Формулы 
- Важный Несмешивающиеся жидкости Формулы 
- Важный Осмотическое давление Формулы 
- Важный Относительное снижение давления пара Формулы 
- Важный Фактор Вант-Хоффа Формулы 

Попробуйте наши уникальные визуальные калькуляторы

-  Процентное изменение 
-  НОК двух чисел 
-  Правильная 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](#)

7/8/2024 | 8:15:47 AM UTC

