

Importante Fattore Van't Hoff Formule PDF



**Formule
Esempi
con unità**

**Lista di 19
Importante Fattore Van't Hoff Formule**

1) Fattore di Van't Hoff data la pressione osmotica sperimentale e teorica Formula

Formula

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

Esempio con Unità

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

Valutare la formula 

2) Fattore di Van't Hoff dato il grado di dissociazione Formula

Formula

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

Esempio

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

Valutare la formula 

3) Fattore di Van't Hoff dato il numero di particelle Formula

Formula

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

Esempio

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

Valutare la formula 

4) Fattore di Van't Hoff dato la massa molare Formula

Formula

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

Esempio con Unità

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

Valutare la formula 

5) Fattore Van't Hoff dato Molality Formula

Formula

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

Esempio con Unità

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

Valutare la formula 

6) Fattore Van't Hoff dato proprietà colligativa Formula

Formula

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

Esempio

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

Valutare la formula 



7) Fattore Van't Hoff dato titolo di associazione Formula

Formula

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

Esempio

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

Valutare la formula 

8) Formula Mass data il fattore Van't Hoff Formula

Formula

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

Esempio con Unità

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

Valutare la formula 

9) Grado di associazione dato Van't Hoff Factor Formula

Formula

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

Esempio

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

Valutare la formula 

10) Grado di dissociazione dato il fattore Van't Hoff Formula

Formula

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

Esempio

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

Valutare la formula 

11) Massa molare apparente dato il fattore Van't Hoff Formula

Formula

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

Esempio con Unità

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

Valutare la formula 

12) Molalità osservata data il fattore Van't Hoff Formula

Formula

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

Esempio con Unità

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

Valutare la formula 

13) Molalità teorica data il fattore Van't Hoff Formula

Formula

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

Esempio con Unità

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

Valutare la formula 

14) Numero osservato di particelle dato il fattore di Van't Hoff Formula

Formula

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

Esempio

$$6.048 = 1.008 \cdot 6$$

Valutare la formula 



15) Numero teorico di particelle dato il fattore di Van't Hoff Formula

Formula

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

Esempio

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

Valutare la formula 

16) Pressione osmotica sperimentale data il fattore di Van't Hoff Formula

Formula

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

Esempio con Unità

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

Valutare la formula 

17) Pressione osmotica teorica data il fattore di Van't Hoff Formula

Formula

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

Esempio con Unità

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

Valutare la formula 

18) Valore osservato o sperimentale della proprietà colligativa dato il fattore di Van't Hoff Formula

Formula

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

Esempio

$$5.04 = 1.008 \cdot 5$$

Valutare la formula 

19) Valore teorico della proprietà colligativa dato il fattore di Van't Hoff Formula

Formula

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

Esempio

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

Valutare la formula 



Variabili utilizzate nell'elenco di Fattore Van't Hoff Formule sopra

- **Colligative Property**_{exp} Valore sperimentale della proprietà colligativa
- **Colligative Property**_{theoretical} Valore teorico della proprietà colligativa
- **i** Fattore Van't Hoff
- **i_β** Fattore Van't Hoff per il grado di associazione
- **m_{obs}** Molalità osservata (Mole/kilogram)
- **M_{obs}** Massa molare apparente (Chilogrammo per Mole)
- **m_{theoretical}** Molalità Teorica (Mole/kilogram)
- **M_{theoretical}** Messa in formula (Chilogrammo per Mole)
- **N_{ions}** Numero di ioni
- **n_{obs}** Numero osservato di particelle
- **n_{theoretical}** Numero teorico di particelle
- **α** Grado di dissociazione
- **β** Grado di associazione
- **π_{exp}** Pressione osmotica sperimentale (Atmosfera standard)
- **π_{theoretical}** Pressione osmotica teorica (Atmosfera standard)

Costanti, funzioni, misure utilizzate nell'elenco di Fattore Van't Hoff Formule sopra

- **Misurazione: Pressione** in Atmosfera standard (atm)
Pressione Conversione di unità ↻
- **Misurazione: Massa molare** in Chilogrammo per Mole (kg/mol)
Massa molare Conversione di unità ↻
- **Misurazione: Molalità** in Mole/kilogram (mol/kg)
Molalità Conversione di unità ↻



- **Importante Equazione di Clausius-Clapeyron Formule** 
- **Importante Pressione osmotica Formule** 
- **Importante Depressione nel punto di congelamento Formule** 
- **Importante Abbassamento relativo della pressione del vapore Formule** 
- **Importante Elevazione nel punto di ebollizione Formule** 
- **Importante Fattore Van't Hoff Formule** 
- **Importante Liquidi immiscibili Formule** 

Prova i nostri calcolatori visivi unici

-  **Variazione percentuale** 
-  **MCM di due numeri** 
-  **Frazione propria** 

Per favore **CONDIVIDI** questo PDF con qualcuno che ne ha bisogno!

Questo PDF può essere scaricato in queste lingue

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

7/8/2024 | 8:15:54 AM UTC

