



calculatoratoz.com



unitsconverters.com

Fattore Van't Hoff Formule

Calcolatrici!

Esempi!

Conversioni!

Segnalibro calculatoratoz.com, unitsconverters.com

La più ampia copertura di calcolatrici e in crescita - **30.000+ calcolatrici!**
Calcola con un'unità diversa per ogni variabile - **Nella conversione di unità
costruita!**

La più ampia raccolta di misure e unità - **250+ misurazioni!**

Sentiti libero di CONDIVIDERE questo documento con i
tuoi amici!

[Si prega di lasciare il tuo feedback qui...](#)



Lista di 19 Fattore Van't Hoff Formule

Fattore Van't Hoff ↗

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

[Apri Calcolatrice ↗](#)

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

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

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

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

[Apri Calcolatrice ↗](#)

$$ex \quad 1.008 = 1 + ((2 - 1) \cdot 0.008)$$

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

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

[Apri Calcolatrice ↗](#)

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



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

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

[Apri Calcolatrice ↗](#)

ex $1.008004 = \frac{50\text{kg/mol}}{49.603\text{kg/mol}}$

5) Fattore Van't Hoff dato Molality ↗

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

[Apri Calcolatrice ↗](#)

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

6) Fattore Van't Hoff dato proprietà colligativa ↗

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

[Apri Calcolatrice ↗](#)

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

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

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

[Apri Calcolatrice ↗](#)

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



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

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

[Apri Calcolatrice ↗](#)

ex $49.99982 \text{ kg/mol} = 1.008 \cdot 49.603 \text{ kg/mol}$

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

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

[Apri Calcolatrice ↗](#)

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

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

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

[Apri Calcolatrice ↗](#)

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

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

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

[Apri Calcolatrice ↗](#)

ex $49.60317 \text{ kg/mol} = \frac{50 \text{ kg/mol}}{1.008}$



12) Molalità osservata data il fattore Van't Hoff

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

[Apri Calcolatrice](#)

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

13) Molalità teorica data il fattore Van't Hoff

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

[Apri Calcolatrice](#)

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

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

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

[Apri Calcolatrice](#)

ex $6.048 = 1.008 \cdot 6$

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

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

[Apri Calcolatrice](#)

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

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

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

[Apri Calcolatrice](#)

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



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

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

[Apri Calcolatrice ↗](#)

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

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

fx

[Apri Calcolatrice ↗](#)

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

ex $5.04 = 1.008 \cdot 5$

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

fx

[Apri Calcolatrice ↗](#)

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

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



Variabili utilizzate

- **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*)
- **$\Pi_{theoretical}$** Pressione osmotica teorica (*Atmosfera standard*)



Costanti, Funzioni, Misure utilizzate

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



Controlla altri elenchi di formule

- **Equazione di Clausius-Clapeyron** [Formule](#) ↗
- **Depressione nel punto di congelamento** [Formule](#) ↗
- **Elevazione nel punto di ebollizione** [Formule](#) ↗
- **Regola di fase di Gibb** [Formule](#) ↗
- **Liquidi immiscibili** [Formule](#) ↗
- **Formule importanti dell'equazione di Clausius-Clapeyron** [Formule](#) ↗
- **Pressione osmotica** [Formule](#) ↗
- **Abbassamento relativo della pressione del vapore** [Formule](#) ↗
- **Fattore Van't Hoff** [Formule](#) ↗

Sentiti libero di CONDIVIDERE questo documento con i tuoi amici!

PDF Disponibile in

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

8/29/2023 | 8:44:30 AM UTC

[Si prega di lasciare il tuo feedback qui...](#)

