

calculatoratoz.comunitsconverters.com

Czynnik Van't Hoffa Formuły

[Kalkulatory!](#)[Przykłady!](#)[konwersje!](#)

Zakładka calculatoratoz.com, unitsconverters.com

Najszerzy zasięg kalkulatorów i rosniecie - **30 000+ kalkulatorów!**
Oblicz z inną jednostką dla każdej zmiennej - **W wbudowanej konwersji jednostek!**

Najszerzy zbiór miar i jednostek - **250+ pomiarów!**

Nie krępuj się UDOSTĘPNIJ ten dokument swoim znajomym!

[Zostaw swoją opinię tutaj...](#)



Lista 19 Czynnik Van't Hoffa Formuły

Czynnik Van't Hoffa ↗

1) Czynnik Van't Hoffa biorąc pod uwagę właściwość koligatywną ↗

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

[Otwórz kalkulator ↗](#)

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

2) Eksperymentalne ciśnienie osmotyczne przy danym współczynniku Van't Hoffa ↗

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

[Otwórz kalkulator ↗](#)

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

3) Formuła Masa ze współczynnikiem Van't Hoffa ↗

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

[Otwórz kalkulator ↗](#)

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



4) Molalność teoretyczna z uwzględnieniem czynnika Van't Hoffa ↗

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

[Otwórz kalkulator ↗](#)

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

5) Obserwowana liczba cząstek przy podawaniu współczynnika Van't Hoffa ↗

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

[Otwórz kalkulator ↗](#)

ex $6.048 = 1.008 \cdot 6$

6) Obserwowana molalność po podaniu czynnika Van't Hoffa ↗

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

[Otwórz kalkulator ↗](#)

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

7) Pozorna masa molowa przy uwzględnieniu czynnika Van't Hoffa ↗

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

[Otwórz kalkulator ↗](#)

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



8) Stopień asocjacji ze względu na współczynnik Van't Hoffa ↗

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

[Otwórz kalkulator ↗](#)

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

9) Stopień dysocjacji ze względu na współczynnik Van't Hoffa ↗

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

[Otwórz kalkulator ↗](#)

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

10) Teoretyczna liczba cząstek przy danym współczynniku Van't Hoffa ↗

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

[Otwórz kalkulator ↗](#)

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



11) Teoretyczna wartość właściwości koligatywnej dla współczynnika Van't Hoffa

fx**Otwórz kalkulator **

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

ex

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

12) Teoretyczne ciśnienie osmotyczne przy danym współczynniku Van't Hoffa

fx**Otwórz kalkulator **

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

ex

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

13) Współczynnik Van't Hoffa biorący pod uwagę Molality

fx**Otwórz kalkulator **

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

ex

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



14) Współczynnik Van't Hoffa podana liczba cząstek ↗

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

Otwórz kalkulator ↗

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

15) Współczynnik Van't Hoffa przy doświadczalnym i teoretycznym ciśnieniu osmotycznym ↗

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

Otwórz kalkulator ↗

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

16) Współczynnik Van't Hoffa przy podanej masie molowej ↗

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

Otwórz kalkulator ↗

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

17) Współczynnik Van't Hoffa z przyznanym stopniem asocjacji ↗

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

Otwórz kalkulator ↗

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



18) Współczynnik Van't Hoffa ze względu na stopień dysocjacji ↗

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

Otwórz kalkulator ↗

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

19) Zaobserwowana lub eksperimentalna wartość właściwości koligatywnej przy uwzględnieniu współczynnika Van't Hoffa ↗**fx****Otwórz kalkulator ↗**

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

ex $5.04 = 1.008 \cdot 5$



Używane zmienne

- **Colligative Property_{exp}** Eksperimentalna wartość własności koligacyjnej
- **Colligative Property_{theoretical}** Wartość teoretyczna własności kolegiatywnej
- i Czynnik Van't Hoffa
- i_{β} Współczynnik Van't Hoffa dla stopnia asocjacji
- m_{obs} Obserwowana molalność (*Kret / kilogram*)
- M_{obs} Pozorna masa molowa (*Kilogram Na Mole*)
- $m_{theoretical}$ Molalność teoretyczna (*Kret / kilogram*)
- $M_{theoretical}$ Formuła Masa (*Kilogram Na Mole*)
- N_{ions} Liczba jonów
- n_{obs} Zaobserwowana liczba cząstek
- $n_{theoretical}$ Teoretyczna liczba cząstek
- α Stopień dysocjacji
- β Stopień stwarzyszenia
- Π_{exp} Eksperimentalne ciśnienie osmotyczne (*Standardowa atmosfera*)
- $\Pi_{theoretical}$ Teoretyczne ciśnienie osmotyczne (*Standardowa atmosfera*)



Stałe, funkcje, stosowane pomiary

- **Pomiar: Nacisk** in Standardowa atmosfera (atm)
Nacisk Konwersja jednostek ↗
- **Pomiar: Masa cząsteczkowa** in Kilogram Na Mole (kg/mol)
Masa cząsteczkowa Konwersja jednostek ↗
- **Pomiar: Molalność** in Kret / kilogram (mol/kg)
Molalność Konwersja jednostek ↗



Sprawdź inne listy formuł

- Równanie Clausiusa-Clapeyrona Formuły ↗
- Depresja w punkcie zamarzania Formuły ↗
- Podniesienie punktu wrzenia Formuły ↗
- Reguła fazowa Gibba Formuły ↗
- Niemieszalne płyny Formuły ↗
- Ważne wzory równania Clausiusa-Clapeyrona Formuły ↗
- Ciśnienie osmotyczne Formuły ↗
- Względne obniżenie ciśnienia pary Formuły ↗
- Czynnik Van't Hoffa Formuły ↗

Nie krępuj się UDOSTĘPNIJ ten dokument swoim znajomym!

PDF Dostępne w

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

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

[Zostaw swoją opinię tutaj...](#)

