

Belangrijk Van't Hoff-factor Formules Pdf



Formules Voorbeelden met eenheden

Lijst van 19 Belangrijk Van't Hoff-factor Formules

1) Experimentele osmotische druk gegeven Van't Hoff-factor Formule ↻

Formule

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

Voorbeeld met Eenheden

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

Evalueer de formule ↻

2) Formule Massa gegeven Van't Hoff Factor Formule ↻

Formule

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

Voorbeeld met Eenheden

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

Evalueer de formule ↻

3) Graad van Vereniging gegeven Van't Hoff Factor Formule ↻

Formule

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

Voorbeeld

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

Evalueer de formule ↻

4) Mate van dissociatie gegeven Van't Hoff Factor Formule ↻

Formule

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

Voorbeeld

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

Evalueer de formule ↻

5) Schijnbare molmassa gegeven Van't Hoff-factor Formule ↻

Formule

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

Voorbeeld met Eenheden

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

Evalueer de formule ↻

6) Theoretisch aantal deeltjes gegeven Van't Hoff-factor Formule ↻

Formule

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

Voorbeeld

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

Evalueer de formule ↻



7) Theoretische molaliteit gegeven Van't Hoff Factor Formule

Formule

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

Voorbeeld met Eenheden

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

Evalueer de formule 

8) Theoretische osmotische druk gegeven Van't Hoff-factor Formule

Formule

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

Voorbeeld met Eenheden

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

Evalueer de formule 

9) Theoretische waarde van colligatief eigendom gegeven Van't Hoff-factor Formule

Formule

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

Voorbeeld

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

Evalueer de formule 

10) Van't Hoff Factor gegeven colligatief eigendom Formule

Formule

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

Voorbeeld

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

Evalueer de formule 

11) Van't Hoff Factor gegeven graad van associatie Formule

Formule

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

Voorbeeld

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

Evalueer de formule 

12) Van't Hoff Factor gegeven Molality Formule

Formule

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

Voorbeeld met Eenheden

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

Evalueer de formule 

13) Van't Hoff-factor gegeven aantal deeltjes Formule

Formule

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

Voorbeeld

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

Evalueer de formule 



14) Van't Hoff-factor gegeven experimentele en theoretische osmotische druk Formule

Formule

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

Voorbeeld met Eenheden

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

Evalueer de formule 

15) Van't Hoff-factor gegeven mate van dissociatie Formule

Formule

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

Voorbeeld

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

Evalueer de formule 

16) Van't Hoff-factor gegeven molaire massa Formule

Formule

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

Voorbeeld met Eenheden

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

Evalueer de formule 

17) Waargenomen aantal deeltjes gegeven Van't Hoff-factor Formule

Formule

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

Voorbeeld

$$6.048 = 1.008 \cdot 6$$

Evalueer de formule 

18) Waargenomen molaliteit gegeven Van't Hoff Factor Formule

Formule

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

Voorbeeld met Eenheden

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

Evalueer de formule 

19) Waargenomen of experimentele waarde van colligatieve eigenschap gegeven Van't Hoff-factor Formule

Formule

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

Voorbeeld

$$5.04 = 1.008 \cdot 5$$

Evalueer de formule 



Variabelen gebruikt in lijst van Van't Hoff-factor Formules hierboven

- **Colligative Property**_{exp} Experimentele waarde van colligatief eigendom
- **Colligative Property**_{theoretical} Theoretische waarde van colligatief eigendom
- **i** Van't Hoff-factor
- **i_{β}** Van't Hoff-factor voor mate van associatie
- **m_{obs}** Waargenomen molaliteit (Mol / kilogram)
- **M_{obs}** Schijnbare Molaire Massa (Kilogram Per Mole)
- **$m_{theoretical}$** Theoretische molaliteit (Mol / kilogram)
- **$M_{theoretical}$** Formule Massa (Kilogram Per Mole)
- **N_{ions}** Aantal ionen
- **n_{obs}** Waargenomen aantal deeltjes
- **$n_{theoretical}$** Theoretisch aantal deeltjes
- **α** Mate van dissociatie
- **β** Mate van associatie
- **π_{exp}** Experimentele osmotische druk (Standaard Sfeer)
- **$\pi_{theoretical}$** Theoretische osmotische druk (Standaard Sfeer)

Constanten, functies, metingen gebruikt in de lijst met Van't Hoff-factor Formules hierboven







- **Meting: Druk** in Standaard Sfeer (atm)
Druk Eenheidsconversie 
- **Meting: Molaire massa** in Kilogram Per Mole (kg/mol)
Molaire massa Eenheidsconversie 
- **Meting: Molaliteit** in Mol / kilogram (mol/kg)
Molaliteit Eenheidsconversie 



Download andere Belangrijk Oplossings- en colligatieve eigenschappen pdf's

- **Belangrijk Clausius-Clapeyron-vergelijking Formules** 
- **Belangrijk Depressie in vriespunt Formules** 
- **Belangrijk Hoogte in kookpunt Formules** 
- **Belangrijk Niet mengbare vloeistoffen Formules** 
- **Belangrijk Osmotische druk Formules** 
- **Belangrijk Relatieve verlaging van dampdruk Formules** 
- **Belangrijk Van't Hoff-factor Formules** 

Probeer onze unieke visuele rekenmachines

-  **Percentage Verandering** 
-  **KGV van twee getallen** 
-  **Juiste fractie** 

DEEL deze PDF met iemand die hem nodig heeft!

Deze PDF kan in deze talen worden gedownload

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

7/8/2024 | 8:16:11 AM UTC

