

# Importanti calcolatori della spettroscopia vibrazionale Formule PDF



Formule  
Esempi  
con unità

## Lista di 21 Importanti calcolatori della spettroscopia vibrazionale Formule

### 1) Costante di anarmonicità data la frequenza del primo armonico Formula 🔗

Formula

$$x_e = \frac{1}{3} \cdot \left( 1 - \left( \frac{v_{0 \rightarrow 2}}{2 \cdot v_{\text{vib}}} \right) \right)$$

Esempio con Unità

$$0.2372 = \frac{1}{3} \cdot \left( 1 - \left( \frac{0.75 \text{ Hz}}{2 \cdot 1.3 \text{ Hz}} \right) \right)$$

Valutare la formula 🔗

### 2) Costante di anarmonicità data la frequenza del secondo armonico Formula 🔗

Formula

$$x_e = \frac{1}{4} \cdot \left( 1 - \left( \frac{v_{0 \rightarrow 3}}{3 \cdot v_{\text{vib}}} \right) \right)$$

Esempio con Unità

$$0.2179 = \frac{1}{4} \cdot \left( 1 - \left( \frac{0.50 \text{ Hz}}{3 \cdot 1.3 \text{ Hz}} \right) \right)$$

Valutare la formula 🔗

### 3) Costante di anarmonicità data la frequenza fondamentale Formula 🔗

Formula

$$x_e = \frac{v_0 - v_{0 \rightarrow 1}}{2 \cdot v_0}$$

Esempio con Unità

$$0.4973 = \frac{130 \text{ Hz} - 0.7 \text{ Hz}}{2 \cdot 130 \text{ Hz}}$$

Valutare la formula 🔗

### 4) Costante di rotazione correlata all'equilibrio Formula 🔗

Formula

$$B_e = B_v \cdot \left( \alpha_e \cdot \left( v + \frac{1}{2} \right) \right)$$

Esempio con Unità

$$20 \text{ m}^{-1} = 35 \text{ 1/m} \cdot \left( 6 \cdot \left( 2 + \frac{1}{2} \right) \right)$$

Valutare la formula 🔗

### 5) Costante di rotazione per lo stato vibrazionale Formula 🔗

Formula

$$B_v = B_e + \left( \alpha_e \cdot \left( v + \frac{1}{2} \right) \right)$$

Esempio con Unità

$$35 \text{ 1/m} = 20 \text{ m}^{-1} + \left( 6 \cdot \left( 2 + \frac{1}{2} \right) \right)$$

Valutare la formula 🔗



## 6) Costante potenziale anarmonica Formula

Valutare la formula

Formula

$$\alpha_e = \frac{B_v - B_e}{v + \frac{1}{2}}$$

Esempio con Unità

$$6 = \frac{35 \text{ J/m} - 20 \text{ m}^{-1}}{2 + \frac{1}{2}}$$

## 7) Frequenza di vibrazione data la prima frequenza di intonazione Formula

Valutare la formula

Formula

$$v_{\text{vib}} = \frac{v_{0>2}}{2} \cdot (1 - 3 \cdot x_e)$$

Esempio con Unità

$$0.105 \text{ Hz} = \frac{0.75 \text{ Hz}}{2} \cdot (1 - 3 \cdot 0.24)$$

## 8) Frequenza di vibrazione data la seconda frequenza di armonico Formula

Valutare la formula

Formula

$$v_{\text{vib}} = \frac{v_{0>3}}{3} \cdot (1 - (4 \cdot x_e))$$

Esempio con Unità

$$0.0067 \text{ Hz} = \frac{0.50 \text{ Hz}}{3} \cdot (1 - (4 \cdot 0.24))$$

## 9) Frequenza fondamentale delle transizioni vibrazionali Formula

Valutare la formula

Formula

$$v_{0>1} = v_{\text{vib}} \cdot (1 - 2 \cdot x_e)$$

Esempio con Unità

$$0.676 \text{ Hz} = 1.3 \text{ Hz} \cdot (1 - 2 \cdot 0.24)$$

## 10) Frequenza vibzionale data Frequenza fondamentale Formula

Valutare la formula

Formula

$$v_{\text{vib}} = \frac{v_{0>1}}{1 - 2 \cdot x_e}$$

Esempio con Unità

$$1.3462 \text{ Hz} = \frac{0.7 \text{ Hz}}{1 - 2 \cdot 0.24}$$

## 11) Grado di libertà totale per molecole lineari Formula

Valutare la formula

Formula

$$F_l = 3 \cdot z$$

Esempio

$$105 = 3 \cdot 35$$

## 12) Grado di libertà totale per molecole non lineari Formula

Valutare la formula

Formula

$$F_n = 3 \cdot z$$

Esempio

$$105 = 3 \cdot 35$$

## 13) Grado di libertà vibzionale per molecole lineari Formula

Valutare la formula

Formula

$$vibd_l = (3 \cdot z) - 5$$

Esempio

$$100 = (3 \cdot 35) - 5$$



## 14) Grado di libertà vibrazionale per molecole non lineari Formula

Formula

$$v_{\text{ibd}_{\text{nl}}} = (3 \cdot z) - 6$$

Esempio

$$99 = (3 \cdot 35) - 6$$

Valutare la formula

## 15) Numero massimo di vibrazioni utilizzando la costante di anarmonicità Formula

Formula

$$v_{\max} = \frac{(\omega')^2}{4 \cdot \omega' \cdot E_{\text{vf}} \cdot x_e}$$

Esempio con Unità

$$0.1562 = \frac{(15 \text{ 1/m})^2}{4 \cdot 15 \text{ 1/m} \cdot 100 \text{ J} \cdot 0.24}$$

Valutare la formula

## 16) Numero Quantico Vibrazionale Massimo Formula

Formula

$$v_{\max} = \left( \frac{\omega'}{2 \cdot x_e \cdot \omega'} \right) \cdot \frac{1}{2}$$

Esempio con Unità

$$1.5833 = \left( \frac{15 \text{ 1/m}}{2 \cdot 0.24 \cdot 15 \text{ 1/m}} \right) \cdot \frac{1}{2}$$

Valutare la formula

## 17) Numero quantico vibrazionale usando il numero d'onda vibrazionale Formula

Formula

$$v = \left( \frac{E_{\text{vf}}}{[hP]} \cdot \omega' \right) \cdot \frac{1}{2}$$

Esempio con Unità

$$2.3E+36 = \left( \frac{100 \text{ J}}{6.6E-34} \cdot 15 \text{ 1/m} \right) \cdot \frac{1}{2}$$

Valutare la formula

## 18) Numero quantico vibrazionale usando la costante di rotazione Formula

Formula

$$v = \left( \frac{B_v - B_e}{\alpha_e} \right) \cdot \frac{1}{2}$$

Esempio con Unità

$$2 = \left( \frac{35 \text{ 1/m} - 20 \text{ m}^{-1}}{6} \right) \cdot \frac{1}{2}$$

Valutare la formula

## 19) Numero quantico vibrazionale usando la frequenza vibrazionale Formula

Formula

$$v = \left( \frac{E_{\text{vf}}}{[hP] \cdot v_{\text{vib}}} \right) \cdot \frac{1}{2}$$

Esempio con Unità

$$1.2E+35 = \left( \frac{100 \text{ J}}{6.6E-34 \cdot 1.3 \text{ Hz}} \right) \cdot \frac{1}{2}$$

Valutare la formula

## 20) Prima frequenza di intonazione Formula

Formula

$$v_{0 \rightarrow 2} = (2 \cdot v_{\text{vib}}) \cdot (1 - 3 \cdot x_e)$$

Esempio con Unità

$$0.728 \text{ Hz} = (2 \cdot 1.3 \text{ Hz}) \cdot (1 - 3 \cdot 0.24)$$

Valutare la formula



## 21) Seconda frequenza di armonico Formula

Formula

$$v_{0->3} = \left( 3 \cdot v_{\text{vib}} \right) \cdot \left( 1 - 4 \cdot x_e \right)$$

Esempio con Unità

$$0.156 \text{ Hz} = \left( 3 \cdot 1.3 \text{ Hz} \right) \cdot \left( 1 - 4 \cdot 0.24 \right)$$

Valutare la formula 



## Variabili utilizzate nell'elenco di Importanti calcolatori della spettroscopia vibrazionale Formule sopra

- $B_e$  Equilibrio costante rotazionale (Al metro)
- $B_v$  Costante di rotazione vib (1 al metro)
- $E_{vf}$  Energia vibrazionale (Joule)
- $F_l$  Grado di libertà lineare
- $F_n$  Grado di libertà non lineare
- $v$  Numero quantico vibrazionale
- $v_0$  Frequenza di vibrazione (Hertz)
- $v_{0 \rightarrow 1}$  Frequenza fondamentale (Hertz)
- $v_{0 \rightarrow 2}$  Prima frequenza armonica (Hertz)
- $v_{0 \rightarrow 3}$  Seconda frequenza armonica (Hertz)
- $v_{max}$  Numero vibrazionale massimo
- $v_{vib}$  Frequenza vibrazionale (Hertz)
- $vibd_l$  Grado vibrazionale lineare
- $vibd_{nl}$  Grado vibrazionale non lineare
- $x_e$  Costante di anarmonicità
- $z$  Numero di atomi
- $\alpha_e$  Costante di potenziale anarmonico
- $\omega'$  Numero d'onda vibrazionale (1 al metro)

## Costanti, funzioni, misure utilizzate nell'elenco di Importanti calcolatori della spettroscopia vibrazionale Formule sopra

- **costante(i):** [hP], 6.626070040E-34  
Costante di Planck
- **Misurazione:** **Energia** in Joule (J)  
*Energia Conversione di unità* ↗
- **Misurazione:** **Frequenza** in Hertz (Hz)  
*Frequenza Conversione di unità* ↗
- **Misurazione:** **Numero d'onda** in 1 al metro (1/m)  
*Numero d'onda Conversione di unità* ↗
- **Misurazione:** **Densità Atomica Lineare** in Al metro ( $m^{-1}$ )  
*Densità Atomica Lineare Conversione di unità* ↗



- **Importante Livelli di energia  
vibrazionale 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](#)

7/10/2024 | 3:39:39 AM UTC