

**5930647 – Físico-Química IV**  
**Lista 5 - Espectroscopia vibracional**

---

1. Considere uma molécula diatômica que é muito suscetível à distorção centrífuga no seu estado vibracional fundamental. Você espera que a excitação para níveis de rotação mais altos altere o comprimento de ligação de equilíbrio desta molécula?
2. Como os espectros de rotação e vibração das moléculas podem ser alterados pela substituição isotópica?
3. Calcule a diferença percentual entre os número de onda das vibrações fundamentais do  $^1\text{H}^{35}\text{Cl}$  e  $^2\text{H}^{37}\text{Cl}$  na hipótese de as respectivas constantes de força serem iguais.  
Use  $m(^1\text{H}) = 1,0078 \text{ u}$ ,  $m(^2\text{H}) = 2,0140 \text{ u}$ ,  $m(^{35}\text{Cl}) = 34,9688 \text{ u}$ ,  $m(^{37}\text{Cl}) = 36,9651 \text{ u}$ .
4. Calcule os números relativos de moléculas de  $\text{Br}_2$  ( $\tilde{v} = 321 \text{ cm}^{-1}$ ) no segundo estado excitado de vibração e no primeiro estado excitado a (a) 298 K, (b) 800 K.
5. Para a molécula  $^{14}\text{N}_2$ , os valores de  $\Delta\tilde{G}$  das transições  $\tilde{v} = 1 \leftarrow 0, 2 \leftarrow 0$  e  $3 \leftarrow 0$  são respectivamente, 2345,15 , 4661,40 e 6983,73  $\text{cm}^{-1}$ . Calcule  $\tilde{v}$  e  $x_e$ . Admita que  $y_e$  seja nulo.
6. A constante de força da molécula de  $^{79}\text{Br}^{79}\text{Br}$  é  $240 \text{ N.m}^{-1}$ . Calcule a frequência vibracional fundamental e a energia de ponto zero da molécula  $^{79}\text{Br}_2$ .  $m(^{79}\text{Br}) = 78,92 \text{ u}$ .
7. Dado que  $B = 58000 \text{ MHz}$  e  $\tilde{v} = 2160,0 \text{ cm}^{-1}$  da molécula CO, calcule as frequências das primeiras linhas dos ramos R e P no espectro de rotação vibracional de CO.
8. A linha fundamental no espectro de infravermelho da molécula de  $^{12}\text{C}^{16}\text{O}$  ocorre em  $2143,0 \text{ cm}^{-1}$  e o primeiro harmônico ocorre em  $4260,0 \text{ cm}^{-1}$ . Calcule o valor de  $\tilde{v}_e$  e  $x_e\tilde{v}_e$  para molécula de  $^{12}\text{C}^{16}\text{O}$ .
9. Os seguintes dados são obtidos para o espectro de rotação de vibração de  $^1\text{H}^{79}\text{Br}$ . Determine  $\tilde{B}_0$ ,  $\tilde{B}_1$ ,  $\tilde{B}_e$  e  $\alpha_e$  através desses dados.

Linha	Frequência/ $\text{cm}^{-1}$
R(0)	2642,60
R(1)	2658,36
P(1)	2609,67
P(2)	2592,51