

5930647 – Físico-Química IV
Lista 4 - Espectroscopia rotacional

1. Discuta as origens físicas das regras gerais de seleção para espectroscopias de micro-ondas e de infravermelho.
2. Quais entre as seguintes moléculas, podem ter espectro de absorção de rotação pura na região de micro-ondas? E espectro de Raman rotação pura? (a) H₂ (b) HCl (c)CH₄ (d) CH₃Cl.
3. Calcule o momento de inércia do SiH₄ (comprimento de ligação 147,98 pm). De quanto varia o momento de inércia quando substituímos o ¹H pelo ²H?
4. Calcule a frequência da transição $J = 3 \leftarrow 2$ no espectro de rotação pura do ¹²C¹⁶O. O comprimento de ligação no equilíbrio é 112,81pm.
5. Se o número de onda da transição rotacional $J = 3 \leftarrow 2$ do ¹H³⁵Cl, considerado um rotor rígido, for 63,56 cm⁻¹, qual é (a) o momento de inércia da molécula, (b) o comprimento da ligação?
6. Determine os comprimentos das ligações CO e CS no OCS a partir das constantes de rotação B(¹⁶O¹²C³²S)= 6081,5 MHz, B(¹⁶O¹²C³⁴S)=5932,8 MHz.
7. O número de onda da radiação incidente num espetrômetro Raman é 20487 cm⁻¹. Qual o número de onda da radiação Stokes espalhada na transição $J = 2 \leftarrow 0$ do ¹⁴N₂? O comprimento de ligação no equilíbrio 109,76 pm.
8. Calcule a constante de distorção centrífuga para o ¹H¹²⁷I, para o qual $\tilde{B} = 6,511 \text{ cm}^{-1}$ e $\tilde{\nu} = 2308 \text{ cm}^{-1}$. Por qual fator a constante se alteraria se o ¹H fosse substituído pelo ²H?
9. Qual é o nível rotacional mais populado do Br₂ a (a) 25° C, (b) 100°C? Considere $\tilde{B}=0,0809 \text{ cm}^{-1}$.