

## Faculdade de Ciências Departamento de Física

## Aulas práticas de Espectroscopia

## Tabela suplementar



$$I = \frac{8}{3} m_{\rm A} R^2$$
 (Exemplos: CH<sub>4</sub>, SiH<sub>4</sub>)



 $I = 4m_A R^2$ (Exemplo: SF<sub>6</sub>)

$$I_{\parallel} = 2m_{A}(1 - \cos\theta)R^{2}$$

$$I_{\perp} = m_{A}(1 - \cos\theta)R^{2} + \frac{m_{A}}{m_{A} + m_{B}}(m_{B} + m_{C})(1 - 2\cos\theta)$$

$$m_{C} = m_{C}(1 - \cos\theta)R^{2} + \frac{m_{C}(1 - \cos\theta)R^{2}}{m_{C}(1 - \cos\theta)R^{2}}$$

$$+\frac{m_{\rm C}}{m_{\rm A} + m_{\rm B}} \left[ (3m_{\rm A} + m_{\rm B})R' + 6m_{\rm A}R\sqrt{\frac{1}{3}}(1 + 2\cos\theta) \right] R'$$
(Exemplos: CH<sub>3</sub>Cl, CH<sub>3</sub>CN)

\_m



$$\begin{split} I_{\parallel} &= 2 m_{\rm A} (1 - \cos \theta) R^2 \\ I_{\perp} &= m_{\rm A} (1 - \cos \theta) R^2 + \frac{m_{\rm A} m_{\rm B}}{m_{\rm A} + m_{\rm B}} (1 + 2 \cos \theta) R^2 \\ &(\text{Exemplo: NH}_3) \end{split}$$



$$I_{\parallel} = 4m_{\text{A}}R^2$$
  
 $I_{\perp} = 2m_{\text{A}}R^2 + 2m_{\text{C}}R^{\prime 2}$   
(Exemplo: trans-SF<sub>4</sub>Cl<sub>2</sub>)



$$I = \mu R^2$$
  
(Exemplo: HCl, CO)



$$I = m_{\rm A}R^2 + m_{\rm C}R^{\prime 2} - \frac{(m_{\rm A}R - m_{\rm C}R^{\prime})^2}{m_{\rm A} + m_{\rm B}}$$

(Exemplo: OCS)

$$m_A \frac{R}{m_B} \frac{R}{m_B} m_A$$

$$I = 2m_A R^2$$

(Exemplo: CO2)