

VI. 2. B Rotations-Schwingungspektren

Vergleich CO - Rotationspektren

z.B.

CO - Rotations-Schwingungsspektren

→ IR-Bereich!

a) Harmonischer Oszillator

klassisch

OMMMMO

$$W_{\text{vibr}} = W_{\text{kin}} + W_{\text{pot}} = \frac{p^2}{2\mu} + \frac{k}{2} (r - r_e)^2$$

quantenmechanisch

(QM-Vorlesung)

$$W_{\text{vibr}} = \hbar \omega_0 \cdot (v + \frac{1}{2})$$

nur diskrete Energien

$$v = 0, 1, 2, \dots$$

Schwingungsquantenzahl

$$\omega_0 = \sqrt{\frac{k}{\mu}}$$

z.B.

Nullpunktsschwingung

Auswahlregeln (el. Dipol-Strahlung)

$$i) \quad \rho_{el} \neq 0$$

$$ii) \quad \Delta v = v' - v'' = +1$$

"Oberlöse"
nicht erklärt!

Wellenfunktionen

ψ_v mit v Knoten, $v+1$ Extrema

$|\psi_v|^2 (v \geq 1)$ hat Extremalwerte bei klass. Umkehrpunkten

$|\psi|^2 \neq 0$ außerhalb klassischer Umkehrpunkte

$$G = \frac{W_{\text{vibr}}}{hc} = \delta_e (v + \frac{1}{2})$$

$$\delta_e = \frac{\hbar \omega_0}{hc} = \frac{\omega_0}{2\pi c}$$

$$\tilde{\nu}_{(v+1)-v} = \delta_e$$

Übergänge = "senkrechte" Pfeile
 $(t_{\text{Abs}} \ll t_{\text{vibr}})$
 zw. Aufenthaltsmaxima

b) anharmonischer Oszillator

Z.B.

Tatsächliche Potentialkurven + einfache Parabeln

→ anharmonischer Oszillator

flacher für große ($r - r_e$), Abnahme der Schwingungsquanten

Dissoziationsenergie endlich, Konvergenz - freige

Näherungsentwicklung

Anharmonizitätsfaktoren x_e, y_e

$x_e : 0,4\% - 2,2\%$

$y_e \ll x_e \ll 1$ (experimentell)

$$W_{\text{Vibr}}(\nu) = \hbar \omega_0 (\nu + \frac{1}{2}) - x_e \hbar \omega_0 (\nu + \frac{1}{2})^2 + y_e \hbar \omega_0 (\nu + \frac{1}{2})^3 + \dots$$

$$\frac{W_{\text{Vibr}}(\nu)}{\hbar c} = G(\nu) = \tilde{\nu}_e (\nu + \frac{1}{2}) - x_e \tilde{\nu}_e (\nu + \frac{1}{2})^2 + y_e \tilde{\nu}_e (\nu + \frac{1}{2})^3 + \dots$$

El. Dipol-Str.

$$\Delta\nu = \pm 1, \pm 2, \pm 3, \dots$$

Ober töne!

$$\langle \tau \rangle_{\nu+1} > \langle \tau \rangle_\nu > \tau_e$$

wichtig für
Trägheitsmomente!

$$\langle I \rangle = \langle \mu r^2 \rangle$$

$$\langle I \rangle_{\nu+1} > \langle I \rangle_\nu > I_e$$

$$B_{\nu+1} < B_\nu < B_e$$

$$\frac{N_\nu}{N_0} = e^{- (W_\nu - W_0) / k_B T}$$

$$\text{CO : } G_1 - G_0 = 2143 \text{ cm}^{-1} \rightarrow \left(\frac{N_1}{N_0} \right)_{300K} = 3,4 \cdot 10^{-5}$$

~ Absorption aus Schwingungsgrundzustand!

c) Rotations-Schwingungs-Spektrum

des zweiatomigen, polaren Molekùls

$$\tilde{\nu} = T(\nu', \tilde{\jmath}') - T(\nu'', \tilde{\jmath}'')$$

— (')
— (")

$$= G(\nu') + F(\nu', \tilde{\jmath}') - G(\nu'') - F(\nu'', \tilde{\jmath}'')$$

Rotationskonstanten $B_\nu = B_e - \alpha (\nu + \frac{1}{2}) + \dots$

Rotations-Dehnungs-Konstanten $D_\nu = D_e + \beta (\nu + \frac{1}{2}) + \dots$

$$\begin{aligned} T(\nu, \tilde{\jmath}) \approx & B_e (\nu + \frac{1}{2}) - x_e \gamma_e (\nu + \frac{1}{2})^2 + ((y_e \gamma_e) + \\ & + B_e \tilde{\jmath}(\tilde{\jmath}+1) - D_e [\tilde{\jmath}(\tilde{\jmath}+1)]^2 \\ & - \alpha \tilde{\jmath}(\tilde{\jmath}+1)(\nu + \frac{1}{2}) - \beta [\tilde{\jmath}(\tilde{\jmath}+1)]^2 (\nu + \frac{1}{2}) \end{aligned}$$

Auswahlregeln: i) $p_{el} \neq 0$

ii)

$$\underline{\Delta \nu} = \nu' - \nu'' = 0, +1, +2, +3$$

reines Rotationsspektrum, VI.2.A

infolge Anharmonizität mit geringer Intensität

iii) $\underline{\Delta \tilde{\jmath}} = \pm 1 ; \Delta M = 0 (\pi), \pm 1 (\sigma)$

Rotationszweige:

z.B.

$$\underline{P-Zweig} \quad \tilde{\jmath}' - \tilde{\jmath}'' = -1$$

nieder-

$$\underline{R-Zweig} \quad \tilde{\jmath}' - \tilde{\jmath}'' = +1$$

höher-

energetisch

(Q-Zweig, $\Delta \tilde{\jmath} = 0$, nur bei mehratomigen Molekùlen)

wegen $\alpha(\nu' - \nu'') > 0$: mit wachsendem $\tilde{\jmath}$

z.B.

rücken P-Zweig-Linien aneinander

konvergieren R-Zweig-Linien zur "Kante" (nicht krankhaft)

d) Mehratomige Moleküle

Normal schwingungen = Eigen schwingungen
sind im harmonischen Grenz Fall
strengh entkoppelt!

Wie viele?

- N Atome $3N$ Freiheitsgrade (x_i, y_i, z_i)
- 3 Translation, Schwerpunkt
- $3(2)$ Rotation (lineares Molekül)

$$f = 3N - 6(5)$$

Normal schwingungen

2B

$$\text{z.B. } \text{CO}_2 \quad f = 3 \cdot 3 - 5 = 4$$

- = 1 Valenz-Streck-Schw. (IR inaktiv)
- + 2 Knick/Biege-Schw. (IR aktiv)
- + 1 Valenz-Streck-Schw. (IR aktiv)

Welche? • anschaulich bei einfachen Molekülen

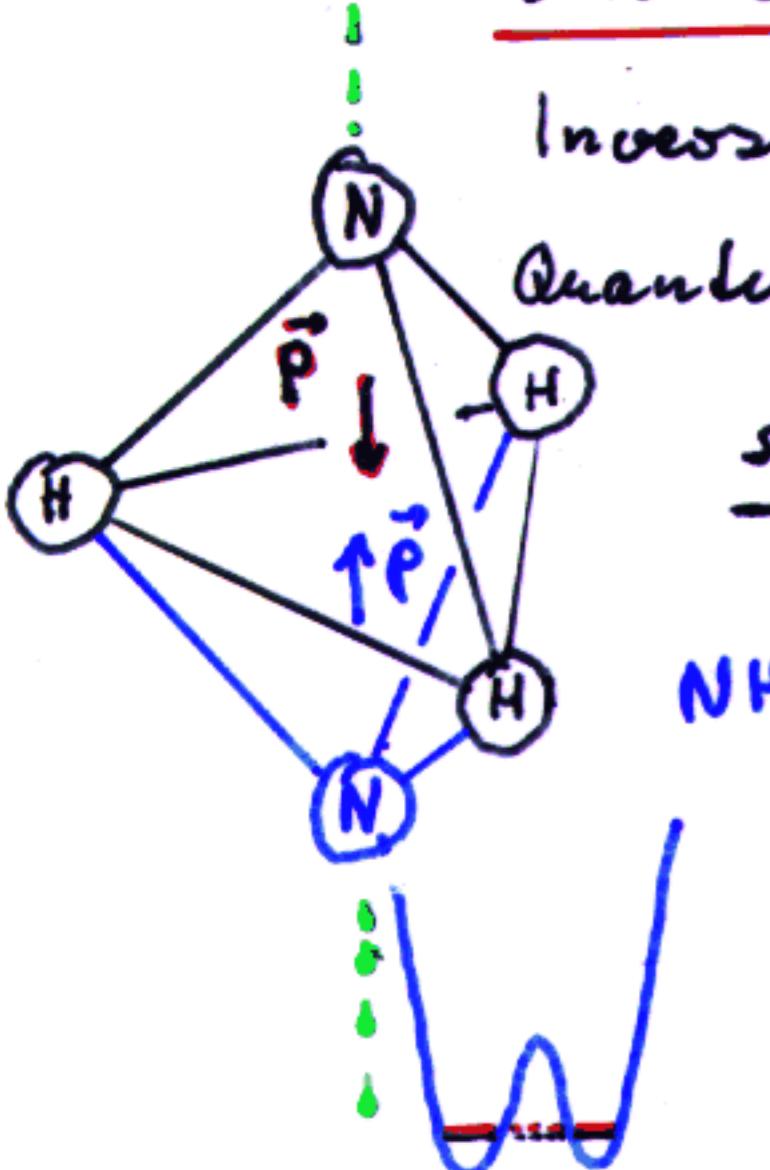
- Symmetriebetrachtungen / Gruppentheorie bei komplizierteren Molekülen

Inversionsschwingungen (z.B. NH_3 , BF_3 symmetr. Kreisel)

Inversionsaufspaltung abhängig von Schwingungsniveau (z.B.)

Quantenmechanischer Tunnel effect!

symmetrisches / antisymmetrisches Zustand



NH_3 Inversionsschwingung $0,8 \text{ cm}^{-1}$ / 24 GHz

Potentialbarriere 2000 cm^{-1}

Schwingung in Potentialhöhlen 950 cm^{-1}

Rotationsfrequenz > Inversionsfrequenz