Wstęp do Optyki i Fizyki Materii Skondensowanej Część I: Optyka, wykład 10

wykład: Piotr Fita pokazy: Andrzej Wysmołek ćwiczenia: Aneta Drabińska, Paweł Kowalczyk, Barbara Piętka

> Wydział Fizyki Uniwersytet Warszawski

2016/17

◆□▶ ◆□▶ ▲□▶ ▲□▶ ■ ののの

Struktura energetyczna cząsteczek

Całkowita energia cząsteczki:

$$E = E_{el}^n(R_e) + E_v + E_J$$

• Struktura hierarchiczna:

$$E_{el}^n >> E_v >> E_J$$

$$\begin{split} E_{el} &\sim 10^3 - 10^4 \text{ cm}^{-1} \\ E_v &\sim 10^2 - 10^3 \text{ cm}^{-1} \\ E_J &\sim 0.1 - 10 \text{ cm}^{-1} \end{split}$$

 Każdy poziom rotacyjny jest 2J + 1 razy zdegenerowany ze względu na M_J



Spektroskopia molekularna

Przejścia między poziomami w cząsteczkach:

- rotacyjne zmianie ulega tylko J, poziom oscylacyjny i elektronowy pozostają bez zmian
- oscylacyjno-rotacyjne zmienia ulegają v i J, w ramach jednego poziomu elektronowego

◆□▶ ◆□▶ ▲□▶ ▲□▶ ■ ののの

 elektronowo-oscylacyjno-rotacyjne (elektronowe) – zmianie ulegają wszystkie liczby kwantowe n, v i J

Widma rotacyjne

Reguły wyboru:

 Niezerowy stały moment dipolowy (w cząsteczkach homojądrowych nie ma przejść czysto rotacyjnych)

•
$$\Delta J = J' - J'' = \pm 1$$

Energia przejść:

$$\Delta E = |E' - E''| = |B(J+1)(J+2) - BJ(J+1)| = 2B(J+1)$$

dla *J* = 0, 1, 2, ...

 $\Delta E = 2B, 4B, 6B, 8B, ...$

Przejścia w zakresie mikrofalowym

Schemat widma rotacyjnego

W zastosowanym przybliżeniu linie są równoodległe



Przejścia oscylacyjno-rotacyjne

Reguły wyboru:

 Niezerowy oscylacyjny moment przejścia (w cząsteczkach dwuatomowych ≠ 0 tylko w cząsteczkach heterojądrowych)

• $\Delta v = \pm 1$

•
$$\Delta J = 0, \pm 1$$
 (w stanach Σ tylko $\Delta J = \pm 1$)

Energia przejść (v' - v'' = 1):

 $\Delta E = |E' - E''| = (v' + 1/2)\hbar\omega + B_{v'}J'(J' + 1) - (v'' + 1/2)\hbar\omega + B_{v''}J''(J'' + 1)$ $\Delta E = \hbar\omega + B_{v'}J'(J' + 1) - B_{v''}J''(J'' + 1)$

(*B* zależy od stanu oscylacyjnego, ale zazwyczaj $B_{v'} \approx B_{v''}$)

▲□▶ ▲□▶ ▲□▶ ▲□▶ ▲□ ● ● ●

Widmo oscylacyjno-rotacyjne

W zależności od ΔJ wyróżniamy 3 gałęzie widm:

• gałąź P, $\Delta J = -1$, J'' = J' + 1, J'' = 1, 2, ...

$$\Delta E_{P} = \hbar \omega - (B_{v'} + B_{v''})J'' + (B_{v'} - B_{v''}){J''}^{2}$$
$$\Delta E_{P} \approx \hbar \omega - 2BJ''$$

• gałąź Q, $\Delta J = 0, J'' = J', J'' = 0, 1, 2, ...$

$$\Delta E_Q = \hbar \omega + (B_{\nu'} - B_{\nu''})J'' + (B_{\nu'} - B_{\nu''}){J''}^2$$
$$\Delta E_Q \approx \hbar \omega$$

• gałąź **R**, $\Delta J = 1$, J'' = J' - 1, J'' = 0, 1, 2, ...

 $\Delta E_R = \hbar \omega + 2B_{v'} + (3B_{v'} - B_{v''})J'' + (B_{v'} - B_{v''})J''^2$ $\Delta E_R \approx \hbar \omega + 2B(J'' + 1)$

◆□ ▶ ◆□ ▶ ◆ □ ▶ ◆ □ ▶ ◆ □ ● ◆ ○ へ ○

Widmo oscylacyjno-rotacyjne



◆□▶ ◆□▶ ◆臣▶ ◆臣▶ 三臣 - のへ(?)

Przykładowe widmo oscylacyjno-rotacyjne Chlorowodór

- Widma w zakresie podczerwieni (fale mikrometrowe)
- Natężenia linii zależą od obsadzeń termicznych poziomów rotacyjnych (z uwzględnieniem degeneracji)



Rozpraszanie Ramana

- Rozpraszanie światła ze zmianą energii fotonu o energię drgań cząsteczki
- Wygodne narzędzie badań spektroskopowych, pozwala na rejestrację widm oscylacyjnych za pomocą detektorów na zakres światła widzialnego



Widmo rozpraszania Ramana



◆□▶ ◆□▶ ◆臣▶ ◆臣▶ ─臣 ─のへ⊙

Przejścia elektronowe

- Złożone reguły wyboru uwzględniające symetrię funkcji falowych
- $\Delta S = 0$ (wzbronione przejścia międzysystemowe)
- Brak reguł na Δv, ale prawdopodobieństwo przejścia zależy od przekrywania oscylacyjnych funkcji falowych:

$$m{P} \sim \left|\int \chi^*_{m{v}'} \chi_{m{v}''} \mathrm{d}m{R}
ight|^2$$

◆□▶ ◆□▶ ▲□▶ ▲□▶ ■ ののの

(współczynniki Francka-Condona)

Zasada Francka-Condona



æ

Struktura rotacyjna widm elektronowych

$$\Delta E = (E_{n'} - E_{n''}) + (E_{v'} - E_{v''}) + (E_{J'} - E_{J''})$$
$$\Delta E = \Delta E_{n,v} + B_{v'}J'(J'+1) - B_{v''}J''(J''+1)$$

Oznaczając:

- m = J + 1 = 1, 2, 3, ... dla gałęzi R
- *m* = −*J* = −1, −2, −3, ... dla gałęzi P

Dostajemy wspólne dla obu gałęzi wyrażenie na energię:

$$\Delta E(m) = \Delta E_{n,v} + (B_{v'} + B_{v''})m + (B_{v'} - B_{v''})m^2$$

(parabola Fortrata)

 W różnych stanach elektronowych B może przyjmować istotnie różne wartości – nie można zaniedbać wyrazu kwadratowego

◆□▶ ◆□▶ ▲□▶ ▲□▶ □ のQ@

• Zależność paraboliczna $\Delta E(m)$ – może mieć ekstremum

Diagram Fortrata



[P. Kowalczyk, Fizyka cząsteczek]

イロト イ理ト イヨト イヨト

Duże cząsteczki

3N - 6 drgań normalnych w cząsteczce o N atomach



Widma w roztworach

- Badania dużych cząsteczek często prowadzone są w fazie ciekłej
- Wskutek silnych oddziaływań cząsteczek z otoczeniem i małej odległości pomiędzy poziomami, wąskie linie zlewają się w szerokie pasma
- Widmo oscylacyjno-rotacyjne wody w fazie ciekłej



Spektroskopia molekularna

Diagram Jabłońskiego Procesy fotofizyczne w dużych cząsteczkach



Spektroskopia molekularna

Widmo absorpcji i fluorescencji w roztworze

