

Осн. колебат. полосы линейной многоатомной молекулы, соответствующие переходам из осн. колебат. состояния, могут быть двух типов: параллельные (||) полосы, соответствующие переходам с дипольным моментом перехода, направленным по оси молекулы, и перпендикулярные (\perp) полосы, отвечающие переходам с дипольным моментом перехода, перпендикулярным оси молекулы. Параллельная полоса состоит только из R - и P -ветвей, а в перпендикулярной полосе разрешена также и Q -ветвь (рис. 2). Спектр осн. полос поглощения молекулы типа симметричного волчка также состоит из || и \perp полос, но вращат. структура этих полос (см. ниже) более сложная; Q -ветвь в || полосе также не разрешена. Разрешённые колебат. полосы обозначают v_k . Интенсивность полосы v_k зависит от квадрата производной $(dd/dQ_k)^2$ или $(d\alpha/dQ_k)^2$. Если полоса соответствует переходу из возбуждённого состояния на более высокое, то её наз. горячей.

Рис. 2. ИК-полоса поглощения v_4 молекулы SF_6 , полученная на фурье-спектрометре с разрешением $0,04 \text{ см}^{-1}$; ниже показана точная структура линии $P(39)$, измеренная на диодном лазерном спектрометре с разрешением 10^{-4} см^{-1} .

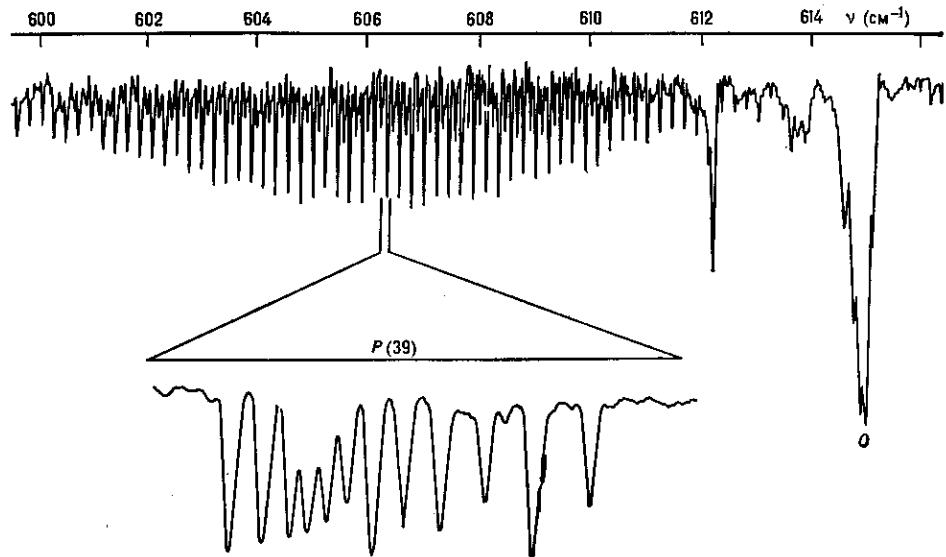
При учёте ангармонизма колебаний и нелинейных членов в разложениях d и α по Q_k становятся вероятными и переходы, запрещённые правилом отбора по v_k . Переходы с изменением одного из чисел v_k на 2, 3, 4 и т. д. наз. обертонными ($\Delta v_k = 2$ — первый обертон, $\Delta v_k = 3$ — второй обертон и т. д.). Если при переходе изменяются два или более из чисел v_k , то такой переход наз. комбинационным или суммарным (если все v_k увеличиваются) и разностным (если некоторые из v_k уменьшаются). Обертонные полосы обозначаются $2v_k$, $3v_k$, ..., суммарные полосы $v_k + v_l$, $2v_k + v_l$ и т. д., а разностные полосы $v_k - v_l$, $2v_k - v_l$ и т. д. Интенсивности полос $2v_k$, $v_k + v_l$ и $v_k - v_l$ зависят от первых и вторых производных d по Q_k (или α по Q_k) и кубич. коэффициентов ангармонизма потенц. энергии; интенсивности более высоких переходов зависят от коэф. более высоких степеней разложения d (или α) и потенц. энергии по Q_k .

Для молекул, не имеющих элементов симметрии, разрешены все колебат. переходы как при поглощении энергии возбуждения, так и при комбинац. рассеяния света. Для молекул, имеющих центр инверсии (напр., CO_2 , C_2H_4 и др.), переходы, разрешённые в поглощении, запрещены для комбинац. рассеяния, и наоборот (альтернативный запрет). Переход между колебат. уровнями энергии типов симметрии Γ_1 и Γ_2 разрешён в поглощении, если прямое произведение $\Gamma_1 \times \Gamma_2$ содержит тип симметрии дипольного момента, и разрешён в комбинац. рассеянии, если произведение $\Gamma_1 \times \Gamma_2$ содержит тип симметрии тензора поляризуемости. Это правило отбора приближённое, т. к. оно не учитывает взаимодействия колебат. движения с электронным и вращат. движениями. Учёт этих взаимодействий приводит к возникновению полос, запрещённых согласно чисто колебат. правилам отбора.

Изучение колебат. М. с. позволяет установить гармонич. частоты колебаний, константы ангармонизма. По колебат. спектрам проводится конформац. анализ

(см. Конформации молекулы), изучаются межмолекулярные взаимодействия. Колебат. спектроскопия — эффективный метод качеств. и количеств. спектрального анализа в химии, биологии, медицине.

Вращательные спектры формируются при квантовых переходах между вращат. уровнями энергии молекулы. Их наблюдают обычно в поглощении методами микроволновой спектроскопии, реже в испускании и комбинац. рассеяния. Для двухатомной и линейной много-



атомной молекул вращат. спектры, обусловленные дипольными электрич. переходами (изменение вращат. квантового числа $\Delta J = \pm 1$), состоят из линий с частотами

$$\nu = 2B(J+1) - 4D_J(J+1)^3 \quad (6)$$

(R -ветвь; B — вращательная, D_J — центробежная постоянные, $D_J \ll B$). Вращат. спектр состоит из почти эквидистантных линий, интервал между к-рыми примерно равен $2B$. Вращат. спектр молекул типа симметричного волчка также прост, в соответствии с правилами отбора для таких молекул $\Delta J = 0, \pm 1, \Delta K = 0$, он состоит из линий с частотами

$$\nu = 2B(J+1) - 4D_J(J+1)^3 - 2D_{JK}(J+1)K^2 \quad (7)$$

(R -ветвь). В отличие от спектров линейных молекул каждая J -линия в этом случае имеет т. н. K -структуру, соответствующую последнему члену в (7). Напр., для NH_3 $D_{JK} = -45 \text{ МГц}$ и с высокочастотной стороны каждой J -линии наблюдаются K -линии, отстоящие от линии с $K = 0$ на $90(J+1)K^2 \text{ МГц}$. Правило отбора $\Delta K = 0$ нарушается при учёте колебательно-вращат. взаимодействия, ангармонизма и нежёсткости молекулы.

Вращат. спектры молекул типа асимметричного волчка более сложны, т. к. изменения чисел K_a , K_c при квантовых переходах не ограничены правилами отбора. В отличие от молекул типа симметричного волчка, у к-рых единство компонента дипольного момента направлено по оси симметрии, у молекул типа асимметричного волчка все 3 компоненты дипольного момента могут быть различными от нуля. Переходы, осуществляемые при взаимодействии d_a , d_b , d_c по гл. осям инерции a , b , c с электрич. вектором поля излучения, наз. переходами типа « a », « b », « c » соответственно. Эти переходы удовлетворяют след. правилам отбора по числам K_a , K_c (при условии $K_a = K_c = J$ или $J+1$): для переходов типа « a » $\Delta K_a = 0, \pm 2, \pm 4, \dots$; $\Delta K_c = \pm 1, \pm 3, \pm 5, \dots$; для переходов типа « c » $\Delta K_a = \pm 1, \pm 3, \pm 5, \dots$; $\Delta K_c = 0, \pm 2, \pm 4, \dots$; для переходов типа « b » $\Delta K_a = \pm 1, \pm 3, \dots$; $\Delta K_c = \pm 1, \pm 3, \dots$, а также общим для