EESTI NSV TEADUSTE AKADEEMIA TOIMETISED. XVII KÕIDE FOOSIKA * MATEMAATIKA. 1968, NR. 2

ИЗВЕСТИЯ АКАДЕМИИ НАУК ЭСТОНСКОЙ ССР. ТОМ XVII ФИЗИКА * МАТЕМАТИКА. 1968, № 2

https://doi.org/10.3176/phys.math.1968.2.15

К. РЕБАНЕ, П. СААРИ

ВРЕМЯ РАСПАДА КВАНТА ЛОКАЛЬНОГО КОЛЕБАНИЯ NO₂ НА ФОНОНЫ В КРИСТАЛЛЕ КСІ

K. REBANE, P. SAARI. LISANDI NO $_{2}^{-}$ LOKAALSE VÕNKUMISE KVANDI FOONONITEKS LAGUNEMISE AEG KRISTALLIS KCI

K. REBANE, P. SAARI. THE TIME OF THE DECOMPOSITION OF THE NO_2 IMPURITY LOCAL VIBRATION QUANTUM INTO PHONONS IN KCI CRYSTAL

1. В работах [¹] исследовалась зависимость квантового выхода люминесценции $\eta(v)$ молекулярного иона NO₂⁻ в KCl, KBr и KJ от частоты возбуждающего света. По изменению $\eta(v)$ при переходе v от одной вибронной полоски спектра поглощения к другой были определены отношения вероятности безызлучательного перехода d_i к вероятности колебательной релаксации $r_{i\,i-1}$ возбужденных состояний локального колебания (внутримолекулярного симметричного деформационного колебания v_2) молекулярного иона NO₂⁻ в возбужденном электронном состоянии ($v_2 = 600 \ cm^{-1}$). Спектры поглощения и люминесценции NO₂⁻ в KCl, KBr и KJ описаны в [²].

Нами предпринята попытка нахождения вероятности (частоты) колебательной релаксации r₁₀ первого возбужденного уровня колебания v₂ в системе KCl—NO₂ на основе экспериментальных данных «горячей» люминесценции, т. е. по вторичному свечению, испускаемому в ходе релаксации избыточной колебательной энергии, локализованной в примесном центре.

Согласно теории, развитой в работах [³], спектр вторичного свечения в случае возбуждения локального колебания должен содержать три компонента: (1) обычную люминесценцию (составляет преобладающую часть всего вторичного свечения); (2) рассеянный свет; (3) люминесценцию с возбужденных колебательных подуровней. В частности, должно наблюдаться слабое свечение в антистоксовой области, соответствующее электронно-колебательному переходу с колебательного уровня i = 1возбужденного электронного состояния на уровень i = 0 основного электронного состояния. В шкале частот этот переход сдвинут на 600 см⁻¹ от максимума 0 \rightarrow 0 полоски спектра люминесценции.

2. Монокристалл КСІ, содержащий примесные молекулы NO₂⁻, был выращен методом Киропулоса с добавлением 1 мол. % соли KNO₂. Образец размером 10 × 5 × 5 мм³ крепился на тепловом контакте в металлический криостат и имел температуру 90—100 °К. Подходящие спектральные области (1 и 2 на рисунке) для возбуждения были выделены соответственно из излучения ртутной лампы ДРШ-500 и ксеноновой лампы ДКсШ-1000 с помощью двойного монохроматора ДМР-4. Возбуждающий пучок был сфокусирован в непосредственной близости (0,5 мм) от поверхности объекта, во избежание реабсорбции вторичного свечения. (Расчет и дополнительные измерения показывали, что реабсорбирующий слой толщиной меньше 2 мм несущественно влияет на спектр свечения в интересующей нас спектральной области.)

Спектры регистрировались на спектрометре ДФС-12 (скорость сканирования 1,6 А/мин, оптическая ширина щели показана на рисунке) с помощью фотоумножителя ФЭУ-79, резонансного усилителя В6-4 и синхродетектора СД-1. Запись велась на самописце с постоянной времени 70 сек.

Кривая 1' на рисунке усреднена по шести и кривая 2 — по трем измерениям. Уровень шума показан на рисунке. Для обеих кривых проверено отсутствие фона возбуждающего света в них, и сравнение кривых



Коротковолновый участок спектра люминесценции кристалла KCI-NO₂, содержащий вибронные полоски 0 → 0 и 0 → 1. Кривые 1 и 1' измерены при возбуждении в спектральной области 1, показанной на рисунке. Кривая 2 измерена при возбуждении в области 2. Температура опыта 100° К. Стрелками отмечены вычисленные положения максимумов «горячей» люминесценции, соответствующих переходам 1 → 0 и 2 → 0. Стрелками с крестиками отмечены вычисленные по частотам va н v₁ молекулы NO₂ (измерены в водном растаоре NaNO₂) положения вибронных полосок комбинационного рассеяния v₀ — 1240 см⁻¹ и v₀ — 1331 см⁻¹ (v₀ — частота линии возбуждения Hg 366 им).

1 и 2 проведено путем уравнивания интенсивностей полосок 0 → 1 в обоих измерениях. В первом случае люминесценция возбуждалась линией Hg 366 нм. Энергия перехода соответствовала переходу молекул NO₂⁻ на уровень i = 3 колебания v₂. Спектр люминесценции приведен на рисунке (кривая 1). На коротковолновом крыле вибронной полоски 0 → 0, точно при частотах, предсказываемых теорией, достаточно отчетливо видны небольшие дополнительные полоски, которые мы склонны интерпретировать как компоненты (2) и (3) спектра вторичного свечения. Максимум при 25 510 сm⁻¹ в таком случае следует приписать «горячему» переходу 1 → 0; максимумы при 26 030 и 26 150 сm⁻¹ — вибронным полоскам комбинационного рассеяния v₀ — v₁ и v₀ — v₃ (v₀ — частота линии возбуждения, а v₁ и v₃ частоты соответственно полносимметричного и несимметричного валентных колебаний NO₂⁻, полученные из спектра комбинационного рассеяния водного раствора NaNO₂[⁴], в котором их интенсивности соотносятся как 4:1*). «Горячий» переход 2 \rightarrow 0 дает, по-видимому, дополнительный вклад в участок спектра, где расположены полоски комбинационного рассеяния. Относительно проявления перехода 3 \rightarrow 0 (последний из переходов типа $i \rightarrow 0$, который должен наблюдаться при данном возбуждении), соответствующего частоте 26710 с m^{-1} , пока нельзя сделать определенных заключений. Максимума, соответствующего переходу 3 \rightarrow 1, мы в спектре не обнаружили. (Это можно объяснить, по-видимому, малостью соответствующего фактора Франка — Кондона). «Горячие» переходы типа $i \rightarrow i - 1$ (i = 2, 3) сдвинуты относительно перехода 1 \rightarrow 0 на 200 см в длинноволновую сторону и попадают на интенсивное свечение в 0 \rightarrow 0 полоске.

Кривая 2 на рисунке описывает спектр вторичного свечения при возбуждении участком спектра около 400 *нм*, обеспечивающим переходы $0 \rightarrow 0$. «Горячие» переходы, как и должно быть, отсутствуют. Условия для наблюдения линий комбинационного рассеяния неблагоприятны, и они нами не обнаружены.

3. При температуре кипения азота в системе KCl-NO₂ высока вероятность безызлучательных переходов. В этих условиях вероятности испускания фотона с нулевого 𝑐₀ и первого 𝑐₁ колебательного подуровней при возбуждении на третий даются формулами

20

$$v_1 = \frac{f}{f + r_{10} + d_1} \cdot \frac{r_{32}}{f + r_{32} + d_3} \cdot \frac{r_{21}}{f + r_{21} + d_2},$$
 (1a)

$$\upsilon_0 = \frac{f}{f+d_0} \cdot \frac{r_{32}}{f+r_{32}+d_3} \cdot \frac{r_{21}}{f+r_{21}+d_2} \cdot \frac{r_{10}}{f+r_{10}+d_1}, \tag{16}$$

$$\frac{w_0}{w_1} = \frac{r_{10}}{f + d_0} = \frac{\tau_0}{\tau_{10}}.$$
 (1B)

Здесь f — вероятность (частота) излучательного перехода; $r_{i\,i-1}$ — вероятность колебательной релаксации; d_i — вероятность безызлучательного перехода с *i*-го уровня локального колебания; τ_0 — время жизни на уровне i = 0, τ_{10} — время колебательной релаксации $1 \rightarrow 0$.

По экспериментальным данным, приведенным на рисунке, мы оценили соотношение интенсивностей полоски $0 \rightarrow 0$ и «горячей» полоски $1 \rightarrow 0$ $I_{00}: I_{10} \cong 230 \pm 100$. При подстановке этого соотношения в (1в) следует еще учесть соответствующие факторы Франка—Кондона $|| < i' |i > |^2$ (i' - номер колебательного уровня в основном электронном состоянии). Получаем

$$\tau_{10} = \tau_0 \frac{w_1}{w_0} = \tau_0 \cdot \frac{I_{10}}{I_{00}} \cdot \frac{|\langle 0'|0\rangle|^2}{|\langle 0'|1\rangle|^2} \cdot \frac{\sum_{\substack{i'=0\\j'=0}}^{\infty} |\langle i'|1\rangle|^2}{\sum_{\substack{i'=0\\j'=0}}^{\infty} |\langle i'|0\rangle|^2}.$$
(2)

Для поглощения и люминесценции KCl-NO₂⁻ приближение Кондона оправдано, поэтому фактор Франка — Кондона для перехода 1 \rightarrow 0 мы оценили по измеренному в [²] спектру поглощения (заменив его на отношение $| < 1 | 0' > |^2$: $\sum_{i=0}^{\infty} | < i | 0' > |^2$). В результате для отношения фак-

торов Франка – Кондона была получена величина 3,2.

Значение $\tau_0 = (1, 2 \pm 0, 1) \cdot 10^{-8}$ сек было измерено и любезно предоставлено нам Л. Ребане.

^{*} Отношение измерено авторами (в случае нерезонансного возбуждения).

В итоге мы имеем нижеследующую оценку для времени колебательной релаксации локального колебания v₂ в возбужденном электронном состоянии молекулы NO₂⁻ в кристалле KCl с первого уровня на нулевой:

$$\tau_{10} = (1,7+0,8) \cdot 10^{-11}$$
 cek.

При частоте $v_2 = 600 \ cm^{-1}$ данное время жизни составляет около 300 периодов колебания. Учитывая, что в КСІ возможен распад кванта колебания v_2 не меньше, чем на три фонона кристаллических колебаний, полученный результат представляется разумным.

ЛИТЕРАТУРА

- 1. Ребане Л., Авармаа Р., Изв. АН ЭССР. Физика * Математика, 17, № 1, 120—123 (1968); Ребане К. К., Авармаа Р. А., Ребане Л. А., Изв. АН СССР. Сер. физ. (в печати).
- 2. Авармаа Р., Изв. АН ЭССР. Физика * Математика, 17, № 1, 78-82 (1968).
- Rebane K., Hizhnyakov V., Tehver I., Изв. АН ЭССР. Физика * Математика, 16, № 2, 207 (1967); Hizhnyakov V., Tehver I., Phys. stat. sol., 21, 2 (1967); Техвер И. Ю., Диссертация, ИФА АН ЭССР, Тарту, 1968.
- 4. Брандмюллер И., Мозер Г., Введение в спектроскопию комбинационного рассеяния света, М., 1964, с. 522.

Институт физики и астрономии Академии наук Эстонской ССР Поступила в редакцию 16/II 1968

EESTI NSV TEADUSTE AKADEEMIA TOIMETISED. XVII KÕIDE FOOSIKA * MATEMAATIKA. 1968, NR. 2

ИЗВЕСТИЯ АКАДЕМИИ НАУК ЭСТОНСКОЙ ССР. ТОМ XVII ФИЗИКА * МАТЕМАТИКА. 1968, № 2

С. УЛЬМ, Х. КОППЕЛЬ

НЕКОТОРЫЕ ИТЕРАЦИОННЫЕ МЕТОДЫ ТИПА ЭЙТКЕНА СО СХОДИМОСТЬЮ ТРЕТЬЕГО ПОРЯДКА

S. ULM, H. KOPPEL. MONINGAD AITKENI TÜÜPI KOLMANDA JÄRGU KOONDUVUSEGA ITERATSIOONIMEETODID

S. ULM, H. KOPPEL. ON SOME AITKEN TYPE ITERATION METHODS WITH CUBICAL CONVERGENCE

Обобщенный метод Эйткена для решения нелинейного операторного уравнения

$$F(x) \equiv x - \Phi(x) \equiv 0 \tag{1}$$

имеет вид [1]

$$x_{n+1} = x_n - [E - U(V(x_n)x_n)]^{-1}(x_n - U(x_n)), \qquad (2)$$

где $U(x_n)$ и $V(x_n)$ — некоторые итерационные методы для решения уравнения (1); E — единичный оператор; U(x'x'') — разделенная разность оператора U.