9. Kaiser R., J. Chem. Phys., 42, 1838 (1965).

- Катser К., J. Chem. Phys., 42, 1838 (1965).
 Киhlmann К. F., Baldeschwieler J. D., J. Chem. Phys., 43, 572 (1965).
 Каiser R., J. Chem. Phys., 39, 2435 (1963).
 Липпмаа Э., Алла М., Изв. АН ЭССР. Сер. физ.-матем. и техн. наук, 15, № 4, 473 (1966).
 Липпмаа Э., Паст Я., Пускар Ю., Алла М., Сюгис А., Изв. АН ЭССР. Сер. физ.-матем. и техн. наук, 15, № 1, 51 (1966).
 Етsley J. W., Feeney J., Sutcliffe L. H., Progress in Nuclear Magnetic Resonance, Vol. 1., Pergamon Press, 1966.

Институт кибернетики Академии наук Эстонской ССР Поступила в редакцию 13/XI 1967

EESTI NSV TEADUSTE AKADEEMIA TOIMETISED. XVII KÖIDE FÜÜSIKA * MATEMAATIKA, 1968, NR. 1

ИЗВЕСТИЯ АКАДЕМИИ НАУК ЭСТОНСКОЙ ССР. ТОМ XVII ФИЗИКА * МАТЕМАТИКА. 1968. № 1

https://doi.org/10.3176/phys.math.1968.1.17

Л. РЕБАНЕ, Р. АВАРМАА

ЗАВИСИМОСТЬ КВАНТОВОГО ВЫХОДА ЛЮМИНЕСЦЕНЦИИ **ЦЕНТРОВ NO**² В КРИСТАЛЛАХ ГАЛОГЕНИДОВ КАЛИЯ ОТ ЧАСТОТЫ ВОЗБУЖДАЮЩЕГО СВЕТА

L. REBANE, R. AVARMAA. MOLEKULIDEGA NO 2 AKTIVEERITUD KAALIUMHALOGENIID-KRISTALLIDE LUMINESTSENTSI KVANTSAAGISE SÕLTUVUS ERGUTAVA VALGUSE SAGEDUSEST

L. REBANE, R. AVARMAA. DEPENDENCE OF LUMINESCENCE YIELD OF NO2 CENTRES IN POTASSIUM HALIDES ON THE FREQUENCY OF EXCITING LIGHT

Нами обнаружена и исследована зависимость выхода люминесценции примесных молекул NO2 в клисталлах КСІ, КВг и КЈ от длины волны возбуждающего света. Выход люминесценции в этих системах падает пределах одной электронноколебательной B полосы поглощения при переходе к более коротковолновому возбуждению.

Центры, образованные примесными молекулами NO2, дают при низких температурах отчетливую вибронную структуру как в спектре люминесценции, так и в спектре поглощения [1, 2]. Это говорит о наличии у центра NO₂ хорошо локализованных основного и возбужденного электронных состояний. При 90°К колебательная структура спектров обязана взаимодействию электронного перехода с деформационным (у2) колебанием молекулы NO2 с частотой 800 см-1 в основном и 600 см-1 в возбужденном электронных состояниях [²].

Монокристаллы КСІ, КВг и КЈ были выращены из солей марки ос. ч. и х. ч. по методу Киропулоса с добавлением в шихту от 1 до 2 мол.% соли KNO2 марки х.ч. Все измерения проведены при температуре 90 °К. Спектры поглощения измерены на спектрофотометре СФД-2. Для измерений спектров возбуждения брались образцы толщиной около 10 мм, обеспечивающие полное поглощение возбуждающего света в максимуме полосы поглощения. Возбуждение осуществлялось ксеноновой лампой ДКсШ-200

120

через двойной монохроматор ДФС-12. Люминесценция NO_2^- выделялась фильтрами CC-5, 3С-8 и водным раствором NaNO₂ и регистрировалась ФЭУ-38. На тех же образцах определялся процент пропускания возбуждающего света. Спектр выхода был получен путем приведения спектра возбуждения к равной доле поглощенного в кристалле возбуждающего света. Погрешность вычисления выхода люминесценции больше в областях слабого поглощения, где основной вклад дает неопределенность в учете рассеянного света.

На рис. 1 (a, δ , s) приведены спектры поглощения и спектры относительного выхода люминесценции NO₂⁻ в кристаллах KCl, KBr и KJ. В спектрах поглощения самая длинноволновая вибронная полоска соответствует возбуждению на нулевой колебательный уровень локального колебания v_2 ; во всех кристаллах-основаниях наибольшее поглощение соответствует переходу с возбуждением трех-четырех колебательных квантов локального колебания.

Спектр выхода имеет отчетливо ступенчатый характер. Максимальное значение выхода приходится на область нулевой вибронной полоски, и выход последовательно падает при возбуждении на более высокие колебательные уровни. В кристалле КСІ относительный выход люминесценции в области первой и второй вибронных полосок составляет соответственно 0,7 и 0,3 от выхода в нулевой полосе (см. рис. 1, *a*). В более тяжелых основаниях падение выхода происходит более резко; например, в кристалле КЈ (рис. 1, *в*) возбуждение на нулевой, первый и второй колебательные уровни дает выход люминесценции соответственно 1:0,36:0,10. При возбуждении на третий и более высокие колебательные уровни люминесценция практически отсутствует. Вместе с тем спектр люминесценции в основном не зависит от длины волны возбуждения.

В растворах сложных молекул [^{3, 4}] и для центров люминесценции в кристаллах, представляющих собой примесные ионы тяжелых металлов [⁵], наблюдается постоянство выхода люминесценции при возбуждении в пределах одной электронной полосы поглощения и ступенчатый ход зависимости для полос поглощения, соответствующих возбуждению разных электронных состояний центра [⁶]. Отсутствие зависимости выхода от длины волны возбуждения есть следствие того, что процессы релаксации проходят очень быстро и до акта люминесценции успевает установиться тепловое равновесие центра с кристаллом. Шварцем на кристалле КСІ-ТІ было проверено, что это условие не нарушается и в ходе температурного тушения центра [⁷]. С другой стороны, для свободных легких молекул релаксационные процессы имеют малую вероятность и люминесценция идет с тех электронноколебательных состояний молекулы, на которые она была переведена возбуждением [⁸].

Насколько нам известно, частотная зависимость выхода люминесценции внутри одной полосы поглощения нами установлена впервые. Падение выхода при возбуждении высоких колебательных состояний центра свидетельствует о том, что в молекулярном центре NO_2^- вероятности безызлучательных переходов сравнимы с вероятностью релаксации избыточной колебательной энергии, полученной при возбуждении. Ступенчатый характер зависимости свидетельствует, что вероятность безызлучательных переходов, а также, вообще говоря, и вероятность релаксации зависят от состояния локального колебания. Предпринятое нами в работе [9] изучение температурного тушения люминесценции молекулярных центров O_2^- и S_2^- в щелочногалоидных кристаллах пока-



зало, что безызлучательные переходы в этих центрах идут с разных колебательных уровней локального колебания и вероятности этих переходов быстро возрастают с увеличением колебательного квантового числа. Естественно предположить, что в центре NO₂ безызлучательные переходы тем более вероятны, чем выше уровень локального колебания молекулы и что для возбужденных колебательных уровней с номерами три и выше вероятность их оказывается достаточно большой, чтобы обеспечить потерю энергии возбуждения до того, как совершилась релаксация.

Обратимся теперь к различиям, наблюдавшимся в кристаллах КСІ, КВг и КЈ. Более быстрое падение выхода в более тяжелом основании

122

Lühiuurimusi * Краткие сообщения



Рис. 1в. Спектр поглощения и спектр относительного выхода люминесценции центра NO₂ в кристалле КЈ. Условия см. рис. 1а.

мсжно качественно понять, если иметь в виду, что в ряду кристаллов KCl, KBr, KJ убывает и предельная частота кристаллических колебаний (предельные частоты фононного спектра равны соответственно 210, 157 и 135 см-1 [10]). В кристалле КСІ распад по кристаллическим колебаниям возбужденного состояния внутримолекулярного колебания у2, имеющего частоту 600 cm^{-1} , может идти как трехфононный процесс, в случае КВг — как четырехфононный, а в случае КЈ — как пятифононный процессы. Если еще учесть, что частота v2 является наименьшей из внутримолекулярных частот NO2, то становится понятным, что колебательная релаксация идет быстрее всего в основании КСІ и медленнее всего в основании КЈ. Ясно, что при примерно равной вероятности безызлучательных переходов выход будет тем ниже, чем больше время жизни данного возбужденного колебательного уровня. В кристалле КСІ колебательная релаксация наиболее быстрая, система быстрее выходит из «опасной зоны» высоковероятных безызлучательных переходов, и в результате имеем наиболее плавную зависимость квантового выхода от частоты.

В заключение авторы считают своим приятным долгом выразить благодарность К. Ребане за ценные обсуждения.

ЛИТЕРАТУРА

- Тітшısk Т., Staude W., Phys. Rev. Lett., 13, 373 (1964).
 Авармаа Р., Изв. АН ЭССР. Физика. Математика, 17, № 1, 78 (1968).
 Вавилов С. И., Изв. АН СССР. Сер. физ., 9, 283 (1945).
 Степанов Б. И., Люминесценция сложных молекул, Минск (1955).
 Лущик Ч. Б., Лущик Н. Е., Шварц К. К., Опт. и спектр., 9, 215 (1960).
 Яэк И. В., Опт. и спектр., 8, 577 (1960).
 Шварц К. К., Вале Г. К., Зунде Б. Я., Тр. ИФА АН ЭССР, № 12, 77 (1966).
 Прикоссфолесценция и фоторесцения М. 1951.
- Прингсгейм П., Флуоресценция и фосфоресценция, М., 1951.
 Ребане К. К., Ребане Л., Авармаа Р., Изв. АН ЭССР. Физика. Математика, 16, № 1, 118 (1967).
 Каго А. М., Нагdy J. R., Phys. Rev., 129, 2024 (1963).

Институт физики и астрономии Академии наук Эстонской ССР Поступила в редакцию 15/XI 1967