EESTI NSV TEADUSTE AKADEEMIA TOIMETISED. 20. KOIDE FOOSIKA * MATEMAATIKA. 1971, NR. 1

ИЗВЕСТИЯ АКАДЕМИИ НАУК ЭСТОНСКОР ССР. ТОМ 20 ФИЗИКА * МАТЕМАТИКА. 197; Nr 1

https://doi.org/10.3176/phys.math.1971.1.07

УДК 535.37

Т. ХАЛДРЕ, ЛЮБОВЬ РЕБАНЕ

ВЛИЯНИЕ НЕКОТОРЫХ ДОБАВОЧНЫХ ИОНОВ НА НИЗКОТЕМПЕРАТУРНЫЕ СПЕКТРЫ МОЛЕКУЛЯРНОГО ИОНА NO₂- В КРИСТАЛЛЕ КСІ

Сведения о том, что молекулярный ион NO₂ в кристаллах KCl и KBr может образовывать сложные комплексные центры с двухвалентными ионами кальция и бария были получены в работах [^{1, 2}] на основе изучения инфракрасных спектров поглощения. В кристалле KCl-NO₂ -Ca²⁺ обнаружены три новые полосы поглощения [²] в области колебания v₃, которые были интерпретированы как изменение частоты колебания v₃ иона NO₂ в комплексных центрах разного типа. В настоящей работе изучены электронно-колебательные спектры по-

глощения и люминесценции молекулярного иона NO₂⁻ в кристалле KCl, содержащем дополнительно катионы Ca²⁺, Ba²⁺, Pb²⁺ или Rb⁺ или анион J⁻.

Спектры одиночного иона NO₂ в кристалле КСІ изучены и детально интерпретированы в [³⁻⁶].

Кристаллы КСІ выращивались в открытой атмосфере с добавлением 1 мол. % соли КNO₂ и 0,5—0,7 мол. % хлорида кальция, бария или свинца. Соль RbCl была введена в концентрациях 0,5 и 3 мол. %, а соль КЈ — 1 мол. %. Все спектры измерены при температуре 4,2° К. Спектры поглощения фотографировались на спектрографе КС-55, спектры люминесценции регистрировались фотоумножителем ФЭУ-79 на спектрометре ДФС-12. Эксперименты с использованием селективного возбуждения проводились на установке с двумя спектрофотометрами ДФС-12, описанной в [⁷].

Ниже приводим краткое описание полученных результатов (подробное изложение дано в [⁸]).

1. Спектры поглощения NO_2^- в кристаллах с добавками двухвалентных катионов Ca^{2+} , Ba^{2+} и Pb^{2+} не содержали каких-либо дополнительных полос по сравнению со спектрами «чистых» кристаллов KCl — NO_2^- . Наблюдалось только уширение вращательных компонентов бесфононных линий. Вибронная структура спектра поглощения NO_2^- обязана внутримолекулярным колебаниям v_1 и v_2 . В спектрах инфракрасного поглощения в области частот v_1 и v_2 тоже не было обнаружено дополнительных полос. Возможно, что концентрация комплексных центров в кристалле недостаточна, чтобы в спектре могли проявиться линии поглощения этих центров. 2. Введение в кристалл КСІ-NO₂⁻ чужеродных анионов J⁻ привело к изменениям в спектрах, которые касаются только вращательной структуры бесфононных линий и структуры фононного крыла. В таблице полсжение вращательных компонентов в спектрах поглощения и люминесценции и частоты максимумов в фононном крыле сравниваются со спектром одиночного иона NO₂⁻.

	КСІ-NO ₂ «чистый»	KCI-NO ₂ c J-	KCl-NO ₂ c Rb ⁺
Поглощение, группа (00)	6,8 25037 +10	-8,2 -5,7 25036 +8,5 +11,1	-16,3 25036 +14,3 +30,4
v' vt' 2v' 2vt' 3vt'	65 125	44 65 85 125 180	65 125
Люминесценция, группа (03)	22627 +7	-12 22627 +3,5 +8,6	-12 22626 +5,5 +9,0
v v_t 2v $2v_t$ $3v_t$	75 155 230	55 77 115 160 225	75 155 230

Частоты вращательной структуры и структуры фононного крыла *

* Для наиболее интенсивного компонента вращательной структуры приведено волновое число; для остальных компонентов указаны направление и величина смещения (в см-1).

В спектре поглощения, в серии бесфононных линый, соответствующих возбуждению колебания v_2 , наблюдается расщепление боковых компонентов, которые соответствуют переходам с вращательного подуровня K = 1 (переходы P(1) и R(1) [⁶]), на две составляющие с интервалом 3 см⁻¹. Понижение температуры кристалла с 4,2 до 2° K ведет к одинаковому «вымораживанию» длинноволновой составляющей расщепления, что указывает на принадлежность обеих составляющих переходам в одном и том же центре. В таком случае расщепление в 3 см⁻¹ соответствует расщеплению уровня K = 1. Согласно модели симметричного волчка, использованной в [⁶] для описания вращательной структуры спектра NO₂ в кристаллическом поле симметрии C₄, которая соответстеует «чистому» центру NO₂, уровень K = 1 дважды вырожден. Снятие вырождения свидетельствует о понижении симметрии поля по крайней мере до C₂ [⁹], которое может быть вызвано анконом J⁻, замещающим Cl⁻ в плоскости, перпендикулярной оси вращения молекулы.

В спектре люминесценции, в серии бесфононных линий по колебанию v_2 , наблюдаются три основных компонента (вместо двух компонентов в «чистом» NO_2^- -центре); положение компонентов хорошо согласуется с выводом о расщеплении уровня K = 1. Кроме того, наблю-

4 ENSV TA Toimetised F * M-1 1971

дается уширение всех вращательных компонентов, которое может быть обусловлено влиянием йода, расположенного в более далеких координационных сферах.

Фононные крылья как в спектре поглощения, так и в спектре люминесценции содержат ряд максимумов, часть которых совпадает с максимумами в крыле «чистого» центра (см. таблицу). Частоты 55 см⁻¹ в основном электронном состоянии и 44 см⁻¹ в возбужденном электрон-

ном состоянии, по-видимому, характеризуют сложный центр NO₂-J. Хотя наши кристаллы содержат достаточно большое число центров, в

которых отчетливо проявляется влияние аниона J⁻ на вращение NO₂ в кристалле, мы не наблюдали центров, в которых изменились бы частоты или ангармонизм колебаний v₁ или v₂.

3. В спектрах поглощения и люминесценции кристалла KCl-NO₂⁻-Rb⁺ (3 мол.%) также не было обнаружено новых виброкных полос, соответствующих комплексным центрам с измененными частотами или ангармонизмом колебаний v₁ или v₂.



Структура бесфононной линии в спектре кристалла KCl-NO₂ -Rb⁺ (3 мол.%) при температуре 4,2° K. - группа (01) в спектре поглощения (микрофотограмма); б — группа (03) в спектре люминесценции.

Однако вращательная структура бесфононных ликий существенно изменилась (см. рисунок, a и [⁵]). В спектре поглощения, в серии по колєбанию v_2 , наблюдаются четыре примерно равноотстоящие друг от друга на 15 с m^{-1} компонента, которые имеют полуширину около 10 с m^{-1} и частично перекрываются. Бесфононные линии в серии (1, n_2) состоят из двух широких компонентов, отстоящих друг от друга на расстоянии 20 с m^{-1} . В спектре люминесценции бесфононные линии в серии (0, n_2) состоят из четырех широких перекрывающихся компонентов.

Столь сложная структура спектра трудно поддается интерпретации. Были сделаны следующие предположения: 1) При кснцентрации ионов Rb⁺ 3 мол. % в кристалле образуется набор различных структур центров NO₂⁻Rb⁺. 2) Среди разных структур есть центр, где ион Rb⁺ расположен в ближайшей катионной сфере, в плоскости перпендикулярной осн вращения молекулы NO₂⁻. В результате сильного искажения кристаллического поля в таком центре вращение NO₂⁻ затормаживается и вместо него имеет место либрация NO₂ вокруг некоторого выделенного направления. 3) Равноотстоящие компоненты структуры бесфононных линий принадлежат либрационным переходам в этом центре.

Для проверки этих предположений на кристалле с концентрацией Rb+ 0,5 мол. % была сделана попытка выделить центры с либратором, применяя селективное возбуждение. Наблюдалось перераспределение интенсивности между отдельными компонентами, свидетельствующее о несднородном составе центров в кристалле, однако выделить среди них либратор не удалось.

Таким образом, изученные здесь вибронные спектры не позволяют делать вывод об образовании комплексных центров NO₂ с ионами Ca²⁺, Ba2+, Pb2+, Rb+ или J-.

Изменение кристаллического поля в результате присутствия в окружении NO₂ чужеродных ионов Rb⁺ или J⁻ изменяет прежде всего условие вращения NO₂ в кристалле, что ведет к изменению вращательной структуры спектра; изменяется также колебание NO₂ как целого в решетке, что приводит к появлению новых псевдолокальных колебаний.

ЛИТЕРАТУРА

- Като R., Rolfe J., J. Chem. Phys., 47, 6 (1967).
 Мауринг Т., Изв. АН ЭССР, Физ. Матем., 18, 105 (1969).
 Авармаа Р., Изв. АН ЭССР, Физ. Матем., 17, 78 (1968).
 Ребане Л., Авармаа Р., Материалы XVII совещания по люминесценции, Иркутск, 1968.
 Авармаа Р., Ребане Л., Изв. АН ЭССР, Физ. Матем., 18, 120 (1969).
 Аvarmaa R., Rebane L., Phys. Stat. Sol., 35, 107 (1969).
 Саари П., Авармаа Р., Изв. АН ЭССР, Физ. Матем., 19, 115 (1970).
 Халдре Т., Дипломная работа, ТГУ, Тарту, 1969.
 Ребане К., Сильд О., Изв. АН ЭССР, Физ. Матем., 19, 311 (1970).

Институт физики и астрономии Академии наук Эстонской ССР

Поступила в редакцию 16/II 1970

T. HALDRE, LJUBOV REBANE

4=

MÖNINGATE LISANDITE MÖJU MOLEKULAARIOONI NO2- MADAL-**TEMPERATUURISPEKTRITELE KCI KRISTALLIS**

On uuritud Ca²⁺, Ba²⁺, Pb²⁺, Rb⁺ ja J⁻ ioonide mõju KCl-NO₂⁻ neeldumis- ja luminestsentsspektritele 4,2° K juures. Ühe mooli-% KJ lisamine kutsub esile NO₂⁻⁻iooni pöörlemiskomponentide R(1) ja P(1) lõhenemise kaheks, intervalliga 3 cm⁻¹. Seega põh-justab ioon J⁻ kristallivälja sümmeetria alanemise vähemalt C₂-ni. Foonontiival on registreeritud lisamaksimumid sagedustega 55 cm⁻¹ ja 2 × 55 cm⁻¹ põhielektronseisundis ja 44 cm⁻¹ ja 2 × 44 cm⁻¹ ergutatud elektronseisundis. Kolme mooli-% RbCl lisamine tingib pöörlemisstruktuuri olulise muutuse. Neeldumis- ja luminestsentsspektrites esinev iga foononivaba joon seeriast (0, n₂) koosneb neljast laiast (kuni 10 cm⁻¹) üksteisega kattuvast komponendist, mida seostatakse iooni NO₂⁻ libratsioonliikumisega, mis oma-korda on tingitud iooni Rb⁺ poolt esilekutsutud kristallivälja moonutustest. Spektris ei ole leitud mingeid uusi vibroonribasid, mis vastaksid NO₂⁻ võnkumiste ν_1 ja ν_2 muutu-sele või anharmoonilisusele. Nende nähtuste olemasolu viitaks aga NO₂⁻-iooni ja Ca²⁺, Ba²⁺, Pb²⁺, Rb⁺ või J⁻ komplekside tekkele.

T. HALDRE, LJUBOV REBANE

THE INFLUENCE OF THE SOME ADDITIONAL IONS ON THE LOW TEMPERATURE SPECTRA OF NO_2^- IN KCI

The absorption and emission spectra of KCl: NO₂⁻ crystals with additional impurities of Ca²⁺, Ba²⁺, Pb²⁺, Rb⁺ and J⁻ were investigated at 4.2° K. The addition of 1 mole per cent of KJ leads to a splitting of the rotational R(1) and P(1) components in absorption spectra of NO₂⁻ into two with an interval of 3 cm⁻¹. It indicates the lowering of the crystal field symmetry at least up to C₂ by the neighbouring J⁻. The additional maxima in the vibronic sidebands at 55 and 2×55 cm⁻¹ in emission and also at 44 and 2×44 cm⁻¹ in absorption were observed. The addition of 3 mole per cent of RbCl leads to the essential distortion of the rotational structure. Each zero-phonon line in the series (0, n₂) in absorption and emission spectra of NO₂⁻ consists of four rather broad (up to 10 cm⁻¹) components which are partly overlapped. It is assumed that they are connected with the liberation of NO₂⁻ near Rb⁺. In the vibronic spectra of KCl: NO₂⁻ with additional Ca²⁺, Ba²⁺, Pb²⁺, Rb⁺ and J⁻ impurities no new lines were observed which could correspond to the change in frequency or anharmonicity of vibrations ν_1 and ν_2 of NO₂⁻ ion and point to the formation of complexes of NO₂⁻ with these impurities.