сила отлична от нуля только при наличии гравитационного излучения; она равняется члену *n*-го порядка в выражении

$$-\frac{1}{2}\int_{0}^{\pi} \dot{c}^2 P_1(\cos\vartheta)\sin\vartheta\,d\vartheta,$$

где с — функция информации,

$$C_n = \sum_{k=2}^{\infty} \alpha_{1k}(u) P_k^{(2)}(\cos \vartheta).$$

Поэтому. q_{01} естественно интерпретировать как силу, действующую на источник вследствие отдачи гравитационного излучения.

ЛИТЕРАТУРА

Унт В., Изв. АН ЭССР, Физ. Матем., 17, № 2, 164 (1968).
Унт В., Изв. АН ЭССР, Физ. Матем., 17, № 3, 290 (1968).

Институт физики и астрономии Академии наук Эстонской ССР Поступила в редакцию 1/VII 1968

EESTI NSV TEADUSTE AKADEEMIA TOIMETISED. XVIII KÕIDE FÜÜSIKA * MATEMAATIKA. 1969, NR. 1

ИЗВЕСТИЯ АКАДЕМИИ НАУК ЭСТОНСКОЙ ССР. ТОМ XVIII ФИЗИКА * МАТЕМАТИКА. 1969, № 1

https://doi.org/10.3176/phys.math.1969.1.14

Т. МАУРИНГ

ИНФРАКРАСНОЕ ПОГЛОЩЕНИЕ МОЛЕКУЛЯРНЫХ ИОНОВ NO² и NO³ в Щелочногалоидных кристаллах. Образование комплексов с катионами кальция

T. MAURING. MOLEKULAARSETE IOONIDE NO2 JA NO3 INFRAPUNANE NEELDUMINE LEELISHALOGENIIDKRISTALLIDES. KOMPLEKSIDE MOODUSTUMINE KALTSIUMI KATIOONIDEGA

T. MAURING. INFRARED ABSORPTION OF MOLECULAR IONS NO_2 AND NO_3 IN ALKALI HALIDE CRYSTALS. FORMATION OF COMPLEXES WITH CALCIUM CATIONS

Молекулярные анионные примеси NO₂⁻ и NO₃⁻, введенные в щелочногалоидные кристаллы, являются интересными объектами исследования с точки зрения изучения локальных колебаний кристаллической решетки [¹⁻⁵].

В настоящем сообщении приводятся новые данные об инфракрасных спектрах поглощения молекулярных центров NO₂ и NO₃, а также первые сведения об образовании комплексов NO₂ с катионами кальция в кристаллах KCl и KBr. Монокристаллы выращивались по методу Киропулоса в открытой атмосфере из солей КСІ и КВг марки «ос. ч.».* Примесь вводилась в кристалл путем добавления к расплавленной соли основания солей KNO₂ и KNO₃ концентрации 0,5—1,0 мол.%, а также солей CaCl₂ и CaBr₂ концентрации 0,3 мол.%. В результате кристаллы содержали центры как NO₂, так и NO₃, независимо от того, была использована для введения примеси соль нитрита или нитрата.

Спектры поглощения снимались в интервале частот 400—5000 см⁻¹ на двухлучевом инфракрасном спектрофотометре ИКС-14. Во всех измерениях образцы помещались в криостат и охлаждались жидким азотом до температуры 100° К. На рисунке для примера приведен спектр поглощения образца КС1—КNO₂ — Са²⁺.



Спектр инфракрасного поглощения кристалла КСІ с примесью KNO₂ (1,0 мол.% в расплаве) и CaCl₂ (0,3 мол.% в расплаве) при температуре 100° К. Толщина образца 4,50 мм.

Молекулярные ионы NO_2^- и NO_3^- относятся соответственно к точечным группам симметрии С20 и D3h, но спектры молекул, внедренных в кристаллическую решетку, определяются локальной симметрией примесного центра в кристалле. Симметрия центра NO₂ в кристалле KCl была определена методом одноосного сжатия [1]. Оказалось, что дипольный момент иона NO₂ расположен в кристалле KCl по направлению <110> и, таким образом, симметрия примесного центра принадлежит к группе C_{2v} . Такая же симметрия приписывается по аналогии центру NO₂ в кристалле КВг. Следовательно, в спектре поглощения разрешены все три основные частоты молекулярного иона NO₂: симметричное валентное колебание v_1 , симметричное деформационное колебание v_2 и асимметричное валентное колебание v₃. Как видно из рисунка, слабый максимум поглощения при 1326 см-1, соответствующий колебанию у1, при 100° К четко выделяется в спектре (при комнатной температуре он полностью покрывается сильной полосой поглощения колебания v₃). Кроме основных частот, наблюдается еще суммарная частота $v_2 + v_3$ и кратная частота 2_{v3}. Два очень слабых максимума 1264 и 1271 см⁻¹ в КСl, а так-

* Автор благодарен Т. Саар за выращивание кристаллов.

Lühiuurimusi * Краткие сообщения

| Максимумы поглощения, см ⁻¹ | | | Цастоты | Молекуляр- | Симмет- |
|---|------------------|------------------------------|-----------------------|--|------------------|
| KC1- | $-KNO_2^Ca^{2+}$ | $ KBr-KNO_3^Ca^{2+} $ | частоты | группа | состояния |
| | 723 | 720 | V4 | NO ₃ | E |
| | 808 | 804 | V2 | NO_2^- | A_1 |
| | 842 | 840 | V2 | NO ₃ | A_1 |
| | 1062 | 1055 | v1 | NO ₃ | A_1 |
| | 1202 | 1197 | | $NO_2^- + Ca^{2+}$ | |
| | 1228 | 1214 | | $NO_2^- + Ca^{2+}$ | |
| | 1264 | 1255 | V3 | N ¹⁵ O ₂ | |
| | 1271 | 1260 | v3 | (N ¹⁴ O ¹⁶ O ¹⁸) - | |
| | 1279 | pu 1311 cm ⁻¹ n K | | $\mathrm{NO}_2^- + \mathrm{Ca}^{2+}$ | |
| | 1287 | 1274 | v_3 | NO_2^{-} | B_1 |
| | 1311 | 1306 | $(v_3 + v_L)^*$ | NO_2^- | |
| | 1326 | 1315 | v1 | NO_2^{-} | A1 |
| | 1364 | 1354 | V3 | N ¹⁵ O ₃ | |
| | SHOTAR AND | 1360 | | ? | |
| | 1384 | 1377 | $\nu_3 - \nu_{\rm L}$ | NO_3^- | |
| | 1391 | angala Xianawana ang T | $\nu_3 - \nu_{\rm L}$ | NO_3^- | |
| | 1396 | 1387 | v ₃ | NO ₃ | Е |
| | 1425 | 1422 | | $CO_3^{}$ | |
| | 1440 | 1433 | 2v4 | NO_3^- | $A_1 + E$ |
| | 1451 | 1446 | | CO3 | |
| | 1780 | 1771 | $v_1 + v_4$ | NO ₃ | Е |
| | 2080 | 2061 | $v_2 + v_3$ | NO ₂ | B_1 |
| | 2112 | 2092 | $v_3 + v_4$ | NO ₃ | $A_1 + A_2 + E$ |
| | 2445 | 2425 | $v_1 + v_3$ | NO ₃ | E |
| | 2587 | 2562 | 2v3 | NO2 | A_1 |
| | 2792 | 2768 | 2v ₃ | NO3 | $A_1 + E$ |
| | 3560 | 3460 | $2v_3 + v_4$ | NO3 | $A_1 + A_2 + 2E$ |
| | | | | 0 | |

* Частоты либрационных сателлитов.

же 1255 и 1260 см⁻¹ в КВг интерпретируются как изотопические копии

колебания v₃ молекул (N¹⁵O¹⁶O¹⁶) – и (N¹⁴O¹⁶O¹⁸) –. Интерпретация всех основных, комбинационных и кратных частот для молекулярного иона NO2, а также для иона NO3 в кристаллах КСІ и KBr приведена в таблице.

При внедрении молекулы NO₃ (симметрия D_{3h}) в кристалл симметрии O_h симметрия примесного центра понижается, так как группа O_h не содержит всех элементов симметрии группы D_{3h}. Как следует из рисунка и таблицы, для примесного центра NO3 в спектре проявляются

все основные частоты: симметричное валентное колебание v1, симметричное деформационное колебание v2, асимметричное валентное колебание v3 и асимметричное деформационное колебание v4. При этом колебания v3 и v4 являются для свободной молекулы дважды вырожденными. Учитывая, что в кристалле не наблюдается снятия вырождения с колебаний v3 и v4, и предполагая, что NO3 встраивается в кристаллическую решетку, замещая ион галоида, легко определить симметрию примесного центра как Сзу. Все наблюденные в спектрах поглощения основные частоты, а также суммарные частоты $v_1 + v_3$, $v_1 + v_4$, $v_3 + v_4$, $2v_3 + v_4$ и кратные частоты $2v_3$ и $2v_4$ разрешены в этой группе симметрии. Комбинационная частота 2v₃ + v₄ наблюдена нами впервые. Максимумы поглощения при 1364 и 1354 см-1 соответственно в КСІ и КВг обязаны колебаниям v3 изотопической молекулы N15O3. На длинноволновом спаде сильной полосы поглощения колебания v3 иона NO3 наблюдаются пички при 1384 и 1391 см⁻¹ в КС1 и при 1377 см⁻¹ в КВг. Возможно, что они являются либрационными сателлитами, так как, по данным работы [1], такие сателлиты обнаруживаются вплоть до температуры 150° К. Такие же сателлиты появляются при 1311 см-1 в КСІ и 1306 см-1 в КВг около полосы поглощения колебания v3 иона NO2 . Слабые полоски около 1451 и 1425 *см*⁻¹ обусловлены, по-видимому, наличием примеси CO3⁻⁻, вошедшей в кристаллы из атмосферы при их выращивании. Максимум поглощения при 1360 см-1 в кристалле КВг остается пока необъясненным.

Отметим еще, что ангармоническое взаимодействие локальных колебаний с колебаниями фононного спектра может привести к появлению в инфракрасном спектре добавочных комбинационных полос поглощения. Для примесного центра NO3 в щелочногалоидных кристаллах такого рода полосы исследовались в работе [3]. Теоретически эти комбинационные полосы интерпретируются на основе двойного адиабатического приближения, разработанного в [6].

Кроме эбычных линий поглощения центров NO₂ и NO₃, благодаря присутствию в наших образцах ионов Ca²⁺ появляются новые четкие линии поглощения при 1202, 1228 и 1279 см⁻¹ в основании КСІ и при 1197 и 1214 см⁻¹ в КВг. Эти линии столь узкие, что вряд ли они могут быть вызваны образованием фазы Ca(NO₂)₂ или Ca(NO₃)₂. Учитывая, что легирование кристалла двухвалентными катионами кальция должно приводить к появлению катионных вакансий для компенсации избыточного заряда, можно предполагать, что в кристалле образуются сложные комплексные центры, включающие ионы кальция и катионные вакансии. Мы склонны объяснять названные линии поглощения как копии колебания уз в комплексных центрах разного типа. Интересно отметить, что наблюдаемые линии весьма узкие по сравнению с полосой поглощения колебания v_3 элементарного центра NO₂. По-видимому, в комплексных центрах вращение NO₂ сильно заторможено.

В области полосы поглощения уз иона NO3 новых максимумов не наблюдалось.

ЛИТЕРАТУРА

1. Narayanamurti V., Seward W. D., Pohl R. O., Phys. Rev., 148, 481 (1966). 1. Кагауапанитт V., Seward W. D., Pohr K. O., Fhys. Rev., 16, 167 (166 2. Renk K. F., Phys. Letters, 14, 281 (1965). 3. Metselaar R., van der Elsken J., Phys. Rev., 165, 359 (1968). 4. Пидзырайло Н. С., Халимонова И. Н., Укр. физич. ж., 12, 1063 (1967). 5. Стеханов А. И., Максимова Т. И., ФТТ, 9, 2590 (1967). 6. Сильд О., Изв. АН ЭССР, Физ. Матем., 17, № 2, 203 (1968).

Институт физики и астрономии Академии наук Эстонской ССР Поступила в редакцию 12/VII 1968