09

Спектры поглощения ионов Er³⁺ в кристаллах Li₆Y(BO₃)₃

© А.П. Скворцов, Н.К. Полетаев, К. Полгар, А. Петер

Физико-технический институт им. А.Ф. Иоффе РАН, Санкт-Петербург, Россия Institute for Solid State Physics and Optics, Wigner Research Centre for

Physics of HAS, Budapest, Hungary E-mail: a.skvortsov@mail.ioffe.ru

Поступило в Редакцию 25 декабря 2012 г.

Приведены результаты исследования оптических спектров поглощения кристаллов Li₆Y(BO₃)₃ : Er³⁺. В спектральном диапазоне 370–700 nm обнаружены линии поглощения, отвечающие внутриконфигурационным электронным переходам из основного ⁴I_{15/2} состояния на уровни возбужденных состояний ионов Er³⁺. При 2K детально исследованы переходы на уровни ⁴F_{9/2}, ⁴S_{3/2}, ²H_{11/2}, ⁴F_{7/2}, ⁴F_{5/2}, ⁴F_{3/2}, ²H_{9/2}, ⁴G_{11/2}. Число наблюдавшихся линий для перечисленных переходов соответствует теоретически возможному для электронных f-f-переходов в ионах Er³⁺, находящихся в некубическом кристаллическом поле. Узость наблюдавшихся линий и их количество свидетельствуют о замещении эрбием одной регулярной позиции, а именно позиции иттрия. Определены энергетические положения уровней возбужденных состояний для исследованных переходов.

Интерес к кристаллам литий-иттриевого бората Li₆Y(BO₃)₃ (LYB) вызван тем, что они представляют собой эффективный сцинтилляционный материал для чувствительных детекторов ионизирующего излучения и тепловых нейтронов. В свою очередь, LYB, легированный примесями редких земель, является перспективной средой для создания лазеров. Особый интерес вызывают кристаллы LYB, активированные ионами эрбия. Это связано с тем, что люминесценция Er^{3+} ($\sim 1.54\,\mu\mathrm{m}$) расположена в спектральной области, соответствующей минимуму потерь энергии в световодах, используемых в устройствах волоконнооптической связи. В данной работе представлены результаты детального исследования оптических f-f-спектров поглощения кристаллов

41

 $Li_6Y(BO_3)_3$ с примесью эрбия — одного из самых активно исследуемых и перспективных для приложений активаторов.

Активированные эрбием монокристаллы $Li_6Y(BO_3)_3$ были выращены методом Чохральского в воздушной атмосфере в платиновых тиглях. Исходный материал был приготовлен твердотельной химической реакцией согласно уравнению

$$1.5 B_2 O_3 + 3 Li_2 CO_3 + 0.5 Y_2 O_3 = Li_6 Y(BO_3)_3 + 3 CO_2 \uparrow$$
.

Химическая реакция проводилась в несколько шагов в интервале температур 580–650°С, включая тщательное перемешивание между шагами [1]. Скорость вытягивания 5 mm/day, скорость вращения 8 rpm. Окись эрбия Er_2O_3 была добавлена в концентрации $2.5 \cdot 10^{-4} Er_2O_3/Li_6Y(BO_3)_3$ [mol/mol].

Образцы для исследования были вырезаны из були перпендикулярно оси $\langle 010 \rangle$ с точностью 0.5° в виде параллелепипедов с размерами $8 \times 7 \times 2$ mm по осям **Z**, **Y** и **X** соответственно (где **Z**, **Y** и **X** — главные оси оптической индикатрисы кристалла). При этом ось **X** совпадает с кристаллографической осью **b** и осью симметрии C₂.

Спектры поглощения Er^{3+} в LYB регистрировались с помощью двойного монохроматора ДФС-24 при прохождении света вдоль оси Z в поляризованном свете с вектором $E \parallel X$ и $E \parallel Y$ при 77 и 2K в спектральной области 370–700 nm.

В предварительных опытах при 293 К в спектрах LYB : Er^{3+} были зарегистрированы, так же как и в работах [2,3], внутриконфигурационные f-f-переходы из основного ${}^{4}I_{15/2}$ -состояния на уровни возбужденных состояний ионов Er^{3+} . При комнатной температуре структура отдельных переходов спектрально не разрешалась и в данной работе при 77 и 2 К детально исследованы переходы с самых низких заселенных подуровней основного состояния Er^{3+} на уровни ${}^{4}F_{9/2}$, ${}^{4}S_{3/2}$, ${}^{2}H_{11/2}$, ${}^{4}F_{7/2}$, ${}^{4}F_{5/2}$, ${}^{4}F_{3/2}$, ${}^{2}H_{9/2}$, ${}^{4}G_{11/2}$.

Как известно, редкоземельные ионы (RE^{3+}) имеют частично заполненную 4*f*-оболочку, экранированную полностью заполненными $5s^25p^6$ -оболочками. Экранирующее действие наружных оболочек приводит к слабому взаимодействию внутриконфигурационных переходов с окружающей кристаллической решеткой. Вследствие этого спектр конкретного RE^{3+} -иона довольно слабо меняется по спектральному положению при помещении его в различные кристаллические основы.

Однако количество энергетических уровней в мультиплетах и соответственно спектральных линий, вызванных переходами между уровнями, решающим образом зависит от симметрии окружающего локального кристаллического поля, в котором находится ион примеси. Так, для ионов с нечетным числом электронов, к которым относится и Er^{3+} ($4f^{11}$), количество подуровней мультиплетов различается для случаев кубического и некубического кристаллического поля. В кристаллах LYB : Er^{3+} , характеризуемых моноклинной пространственной группой симметрии C_{2h}^5 , возможны только некубические локальные центры с соответствующим возможным числом подуровней мультиплетов (см. таблицу).

При понижении температуры от 77 до 2К число линий в спектрах уменьшается из-за "вымораживания" части нижних подуровней основного состояния. На рисунке приведены спектры пропускания кристаллов LYB : Er^{3+} в области переходов ${}^{4}I_{15/2} \rightarrow {}^{4}F_{9/2}$, ${}^{2}H_{11/2}$ и ⁴F_{7/2} при 2 К. Из рисунков можно видеть, что количество линий, наблюдаемых в эксперименте, соответствует теоретически ожидаемому для центров некубической симметрии (см. таблицу). На рисунке b представлен спектр в области перехода ${}^4I_{15/2} \to {}^2H_{11/2}$ в поляризованном свете. Видно, что спектральные положения линий в обеих поляризациях совпадают, однако соотношения их интенсивностей заметно отличаются. Отсутствие строгих поляризационных свойств, которые позволили бы установить ориентацию оптических дипольных моментов исследованных переходов и получить информацию о симметрии комбинирующих уровней для наблюдавшихся переходов, связано с низкой позиционной симметрией (триклинная C_1) ионов Er^{3+} . Анализ полученных спектров позволил определить энергии штарковских подуровней исследованных состояний (см. таблицу). Кроме того, сравнение спектров, полученных при 77 и 2 К, дало возможность определить энергетические положения нижних подуровней основного мультиплета (0, 47, 77 ст⁻¹) (см. таблицу).

В кристаллах $Li_6Y(BO_3)_3 : Er^{3+}$, так же как и в других кристаллических системах, содержащих иттрий, редкоземельные ионы RE^{3+} обычно изозарядно замещают в решетке-матрице ионы Y^{3+} , имеющие близкие ионные радиусы. Так, для ионов Er^{3+} и Y^{3+} , находящихся в 8-кратном кислородном окружении, ионные радиусы составляют 1.00 Å и 1.02 Å соответственно [4].

		Число компонент		Полное
Мультиплет	Энергии штарковских подуровней, ст ⁻¹	теоретически ожидаемое	экспериментально наблюдаемое	расщепление мультиплетов, ст ⁻¹
${}^{4}I_{15/2}$	0, 47, 77	8		
${}^{4}F_{9/2}$	15308, 15368, 15388, 15486, 15521	5	5	213
${}^{4}S_{3/2}$	18438, 18496	2	2	58
${}^{2}\mathrm{H}_{11/2}$	19152, 19180, 19210, 19329, 19352, 19399	6	6	247
$^{4}F_{7/2}$	20558, 20599, 20682, 20732	4	4	174
${}^{4}F_{5/2}$	22248, 22288, 22327	3	3	79
${}^{4}F_{3/2}$	22622, 22690	2	2	68
$^{2}H_{9/2}$	24466, 24601, 24645, 24789, 24822	5	5	356
${}^{4}G_{11/2}$	26309, 26335, 26386, 26552, 26593, 26646	6	6	337

Энергетические положения уровней мультиплетов Er^{3+} в $Li_6Y(BO_3)_3$ при температуре 2 K, теоретическое число компонент расщепления исследованных мультиплетов и полное расщепление мультиплетов



Спектры пропускания Li₆Y(BO₃)₃ : Er³⁺ в областях перехода ⁴I_{15/2} \rightarrow ⁴F_{9/2} (*a*), ⁴I_{15/2} \rightarrow ²H_{11/2} (*b*), ⁴I_{15/2} \rightarrow ⁴F_{7/2} (*c*). *T* = 2 K.



Таким образом, количество наблюдавшихся при температуре 2 K спектральных линий и их узость убедительно свидетельствуют о том, что примесные ионы Er^{3+} замещают в решетке LYB одну регулярную позицию. Наиболее вероятной представляется позиция Y^{3+} . Определены энергетические положения уровней возбужденных состояний для иследованных переходов.

Работа выполнена при поддержке грантами ОТКА N CK-80896, ОТКА N K-83390, а также программой межакадемического сотрудничества РАН и ВАН.

Список литературы

- [1] Peter A., Polgar K., Toth M. // J. Cryst. Growth. 2012. V. 346. P. 69-74.
- [2] Zhao Y.W., Gong X.H., Lin J.F., Luo Z.D., Huang Y.D. // Materials Letters. 2006. V. 60. P. 418–421.
- [3] Zhao Y.W., Gong X.H., Chen Y.J., Huang L.X., Lin J.F., Zhang G., Tan Q.G., Luo Z.D., Huang Y.D. // Appl. Phys. B. 2007. V. 88. P. 51–55.
- [4] Shannon R.D. // Acta Crystallogr. A. 1976. V. 32. P. 751.