Фотолюминесцентные исследования кубического нитрида бора, активированного Nd в процессе синтеза под высоким давлением

© Е.М. Шишонок, С.В. Леончик, L. Bodiou*, A. Braud*

Научно-практический центр по материаловедению Национальной академии наук Белоруссии, Минск, Белоруссия * Centre interdisciplinaire de recherche ions lasers, Caen, France

E-mail: shishonok@ifttp.bas-net.by

(Поступила в Редакцию 9 июня 2008 г. В окончательной редакции 6 ноября 2008 г.)

Методом высоких давлений температур получены микропорошки кубического нитрида бора, активированные Nd. Фазовый состав микропорошков исследовался методами рентгеновской дифрактометрии и рентегнофлуоресцентного анализа. Исследованы фотолюминесценция, спектры возбуждения фотолюминесценции, а также время жизни возбужденного состояния ${}^{4}F_{3/2}$ на ионах Nd, введенных в кубический нитрид бора. В спектрах фотолюминесценции микропорошков в области электронных переходов ${}^{4}F_{3/2} \rightarrow {}^{4}I_{9/2}$ и ${}^{4}F_{3/2} \rightarrow {}^{4}I_{11/2}$ зарегистрированы структурированные полосы. Большая интенсивность первой из них свидетельствует о реализации "трехуровневой схемы" возбуждения указанной фотолюминесценции в кубическом нитриде бора, активированном Nd. Показано, что с увеличением концентрации соединения Nd в ростовой шихте в микропорошках формируются два центра люминесценции Nd1 и Nd2, образованные ионами Nd, расположенными в различных кристаллических полях низкой симметрии, что подтверждается ренттеновскими исследованиями и исследованиями кривых затухания фотолюминесценции. Короткоживущее состояние ${}^{4}F_{3/2}$ отнесено к ионам Nd, образующим центры Nd1, а долгоживущее состояние — к ионам Nd, образующим центры Nd1, а долгоживущее состояние — к ионам Nd, образующим центры Nd2.

Работа выполнена в рамках проекта Ф07Ф-012 (Белоруссия–Франция), Программ КМС-27 и НАНОТЕХ (Белоруссия) (проект 6.15).

PACS: 78.30.Fs, 78.55.Cr, 71.55.Eq, 78.60.Hk

1. Введение

Кубический нитрид бора (*c*-BN) является полупроводником с наибольшей шириной запрещенной зоны ($\Delta = 6.4 \,\mathrm{eV}$) в группе соединений $\mathrm{A^{III}B^V}$ и ближайшим аналогом алмаза, превосходя последний по ширине запрещенной зоны, термической, радиационной и химической стойкости, возможности формирования *n*- и *p*-типов проводимости.

В настоящее время активно исследуются и уже используются материалы на основе нитридов $A^{III}B^V$ (галлия, алюминия), активированных редкоземельными элементами (РЗЭ) [1–10], со световой эмиссией в широком спектральном диапазоне, при этом собственная световая эмиссия упомянутых выше нитридов является очень слабой или вообще отсутствует. Такие III-нитриды и твердые растворы на их основе уступают *с*-BN по термической и механической стойкости, по способности излучать свет в УФ-области.

Неодим широко используется в лазерных материалах. Обычно лазеры на основе иттрий–алюминиевых гранатов излучают свет с длиной волны $\lambda = 1064$ nm, т.е. в ИК-области спектра. В ионах Nd³⁺ реализуются также электронные переходы, сопровождающиеся излучением света с $\lambda = 940$, 1120, 1320, 1440 nm. Материалы, активированные неодимом, интересны для использования в телекоммуникационных системах, поскольку ИК-излучение по длинам волн 0.8, 1.3 и $1.5\,\mu$ m совпадает с дисперсионным минимумом телекоммуникационных оптоволоконных каналов.

Неодимовые лазеры с системой удвоения, утроения частоты используются как источники излучения в видимом и УФ-диапазонах.

В последние годы возрос интерес к источникам ИКизлучения на основе нитрида галлия, легированного редкоземельными ионами. GaN имеет целый ряд преимуществ для реализации в качестве ИК-источника, являясь прямозонным и широкозонным ($\Delta E_g = 3.4 \, \mathrm{eV}$ при T = 300 K) полупроводником с хорошей химической и термической стабильностью. GaN может быть легирован РЗЭ до высоких концентраций благодаря жесткости кристаллической решетки [11]. GaN успешно легирован Tm, Nd и Er [12-15]. Анализ спектров фотолюминесценции (ФЛ) указывает на пять различных положений иона Nd³⁺ в кристаллической решетке GaN [15]. Электролюминесценция пленок GaN, активированных Nd, исследовалась в [16]. В ее спектрах наблюдались полосы при $\lambda = 905$, 1082 и 1364 nm в области электронных переходов ${}^4F_{3/2} \rightarrow {}^4I_{9/2}, {}^4F_{3/2} \rightarrow {}^4I_{11/2}$ и ${}^4F_{3/2} \rightarrow {}^4I_{13/2}$ на ионах Nd³⁺.

К настоящему времени известно несколько работ, посвященных люминесценции активированного РЗЭ ку-

бического нитрида бора [17–20]. Мы сообщили о наблюдении излучения *с*-ВN в видимой и УФ-областях спектра [21,22].

Настоящая работа является продолжением исследований c-BN, активированного РЗЭ. Ооснованая ее цель — получение кубического нитрида бора в виде микропорошков, активированных Nd (c-BN \langle Nd \rangle) с использованием новых активаторов, соединений Nd. Основной мотивацией исследований является получение оптических материалов, излучающих в ИК-области спектра, пригодных к эксплуатации в условиях повышенных температур, радиации и химически агрессивных сред. Высокая теплопроводность c-BN должна обеспечить эффективный теплоотвод от элементной базы оптоэлектронных устройств на основе c-BN \langle Nd \rangle .

2. Эксперимент

Микропорошки с-BN, активированные Nd, получались в технике высоких давлений с использованием аппаратуры типа "наковальня с лункой" из ростовой шихты, состоящей из смеси порошка гексагонального нитрида бора с катализатором и соединением Nd, взятым в количестве 1-10 wt.% от общего веса смеси. Микропорошки c-BN \langle Nd \rangle светло-желтого цвета с размером зерна от 500 nm до 1-2 µm выделялись из продуктов синтеза путем химического травления в расплавах щелочей и кипящих кислотах. Качество микропорошков, их фазовый состав и концентрация в них неодима оценивались с помощью рентгеноструктурного и рентгенофлуоресцентного анализов. Последний показал, что концентрация Nd в микропорошках не превышает 50 wt.% от веса соединения неодима, внесенного в ростовую шихту. ФЛ возбуждалась лазерным излучением (YAG (Nd)-, He-Cd- и Ti-Sa-лазеры) с длиной волны $\lambda = 213, 325$ и 900 nm.

3. Результаты и обсуждение

Рентгеновские исследования c-BN $\langle Nd \rangle$ показывают их однофазный состав. На рис. 1, а представлена часть рентгеновской дифрактограммы микропорошка c-BN $\langle Nd \rangle$, синтезированного в присутствии 5 wt.% соединения Nd. На рис. 1, b элементы этой же дифрактограммы приведены в сравнении с дифрактограммами неативированного и активированного Nd (3 wt.% соединения в ростовой шихте) микропорошков c-BN. Из рис. 1, b видно, что положение линии (111) в дифрактограммах активированного неодимом микропорошки *с*-ВN незначительно (на $\sim 0.1^\circ$) сдвинуто в область больших углов по сравнению со случаем активированного микропорошка. Увеличение в ростовой шихте концентрации соединения неодима до 5 wt.% приводит к появлению в дифрактограмме полученного микропорошка c-BN $\langle Nd \rangle$ новых линий (на рис. 1, a они отмечены стрелками, на рис. 1, b — линии под номером 4) со стороны малых углов от всех



Рис. 1. Рентгеновские дифрактограммы раличных микропорошков *c*-BN. *a* — активированного Nd (5 wt.% соединения в ростовой шихте), *b* — нективированного (*1*) и активированных неодимом в присутствии 3 (*2*) и 5 wt.% (*3*) соединения Nd в области угла $2\theta \sim 43^{\circ}$. На вставках — дифрактограммы вблизи $2\theta \approx 74$ и 90°. *4* — "новые" линии.

рефлексов, принадлежащих фазе *c*-BN, на одинаковом (0.6°) угловом расстоянии от них. Линии не могут быть отнесены к другим, отличным от кубической фазам нитрида бора, а таже к соединению Nd, использованному в качестве активатора.

На рис. 2, *a*, *b* показаны спектры ФЛ, возбужденной излучением Ti–Sa-лазера с длиной волны $\lambda = 808$ nm, микропорошков *c*-BN(Nd), синтезированных в присутствии соединения неодима в концентрации 0.5, 1, 2, 5, 7, 10 wt.%. Излучение именно с этой длиной волны используется для накачки состояния ${}^{4}F_{5/2}$ иона Nd³⁺ в лазерах YAG-(Nd) (при использовании других материалов соответствующая длина волны несколько меняется). На двух рисунках показаны спектры микропорошков *c*-BN, активированных Nd, из различных партий. Во всех спектрах присутствуют две полосы с максимумами при ~ 880–915 и ~ 1064–1066 nm, расположенные в энергетических интервалах, характерных для электронных переходов ${}^{4}F_{3/2} \rightarrow {}^{4}I_{9/2}$, ${}^{4}F_{3/2} \rightarrow {}^{4}I_{11/2}$ в трехвалентных



Рис. 2. Спектры ФЛ, возбужденные лазерным излучением с $\lambda_{\text{exc}} = 808$ nm, микропорошков *c*-BN из разных партий с содержанием соединения Nd в ростовой шихте 0.5, 1, 2, 5 wt.% (*a*) и 1, 5, 7 и 10 wt.% (*b*).

ионах неодима. Первая из полос является наиболее интенсивной, что является признаком реализации в нашем случае "трехуровневой схемы возбуждения" [23]. Сами по себе квазитрехуровневые электронные переходы в кристаллах, активированных Nd (YAG- \langle Nd \rangle , YLF- \langle Nd \rangle и YVO₄- \langle Nd \rangle), интересны, поскольку позволяют получать голубое излучение (при удвоении частоты) [24]. Считается, что эффективное лазерное излучение в квазитрехуровневой схеме (${}^{4}F_{3/2} \rightarrow {}^{4}I_{9/2}$) на кристаллах, активированных Nd, получить сложно.

Упомянутые полосы имеют видимую структуру (визуально различимые компоненты 1-4 в полосе при ~ 880 nm), зависящую от содержания соединения неодима в ростовой шихте. В низкоэнерегетической области упомянутой полосы в спектре микропорошка *c*-BN, синтезированного в присутствии 5–10 wt.% Nd, наблюдается дополнительная линия 5. В спектре ФЛ *c*-BN \langle Nd \rangle (7 wt.% соединения Nd) наблюдается заметный рост интенсивности линии 3, а также смещение длинноволнового края полосы в длинноволновую область. Увеличение концентрации соединения неодима в ростовой шихте до 10 wt.% приводит к деградации ФЛ полученного микропорошка. Заметим, что величины энергетических интервалов между максимумами линий 2-4 и 3-5 в спектрах ФЛ микропорошков *c*-BN $\langle Nd \rangle$ практически равны между собой (0.065 и 0.070 meV).

Изменения в спектрах ФЛ микропорошков *c*-BN \langle Nd \rangle с увеличением концентрации в них РЗЭ можно объяснить формированием в спектрах (в частности, в области переходов ${}^{4}F_{3/2} \rightarrow {}^{4}I_{9/2}$) еще одной полосы, максимум которой сдвинут в низкоэнергетическую область на $\sim 0.065 \text{ eV}$ относительно максимума первой полосы. Ее появление является следствием размещения ионов Nd в кристаллической решетке *c*-NB в еще одной, второй позиции (Nd2), отличной от первой, основной (Nd1).

Известно, что возбужденный уровень ${}^4F_{3/2}$ иона Nd в случае кристаллического поля низкой симметрии, действующего на ион Nd³⁺, может быть расщеплен на два подуровня, нижний уровень ⁴*I*_{9/2} — на три, четыре или пять, а уровень ⁴I_{11/2} — на шесть штарковских подуровней. В случае кубической симметрии кристаллического поля уровень ${}^{4}F_{3/2}$ не расщепляется [25,26]. Таким образом, ожидаемое количество компонент тонкой структуры полос, отвечающих электронным переходам ${}^4F_{3/2} \rightarrow {}^4I_{9/2}$ и ${}^4F_{3/2} \rightarrow {}^4I_{11/2}$, может составить 5, 6, 8, 10 и 12 соответственно. Ожидаемая ширина этих линий должна быть очень мала. Для ионов РЗЭ, и иона Nd³⁺ в том числе, валентные электроны которых не участвуют в ковалентной связи с соседними частицами, уширения спектральных линий должны быть минимальны. Реально же наблюдаемые в настоящей работе линии (компоненты разложения широких полос в спектрах ФЛ) сильно уширены. Одной из причин уширения компонент разложения анализируемой полосы может быть размещение ионов Nd³⁺ в кристаллической решетке *с*-ВN в различных положениях [27-29].

Очевидно, что в целом структура полос в области электронных переходов ${}^4F_{3/2} \rightarrow {}^4I_{9/2}$ и ${}^4F_{3/2} \rightarrow {}^4I_{11/2}$ в спектрах ФЛ, наблюдаемых в настоящей работе на микропорошках c-BN $\langle Nd \rangle$, связана с мультиплетностью электронных состояний уровней ${}^{4}I_{9/2}$ и ${}^{4}I_{11/2}$, а также с расщеплением уровня ${}^{4}F_{3/2}$ [28–30]. Можно предположить, что симметрии полей, действующих на центры люминесценции Nd1 и Nd2, различны. В этом случае полоса ${}^4F_{3/2} \rightarrow {}^4I_{9/2}$ в обоих спектрах должна быть представлена максимум пятью компонентами в случае низкой симметрии, а с учетом двукратного расщепления уровня ⁴*F*_{3/2} — десятью. С другой стороны, сдвиг максимума полосы ${}^4F_{3/2} \rightarrow {}^4I_{9/2}$ в спектре центра Nd2 в низкоэнергетическую область (например, при уменьшении числа компонент в полосе) может означать, что симметрия кристаллического поля, окружающего ион Nd во второй позиции, является кубической. Заметим, однако, что спектры центров Nd1 и Nd2, зарегистрированные при комнатной температуре, налагаются друг на друга таким образом, что их структуру определить сложно.



Рис. 3. Спектр ФЛ микропорошка *c*-BN(Nd) (5 wt.%), зарегистрированный при $\lambda_{exc} = 800 \text{ nm}$ при 300 K (1), и спектры *c*-BN(Nd) (7 wt.%) при $\lambda_{exc} = 765$ (2) и 808 nm (3) при 7 K и $\lambda_{exc} = 808 \text{ nm}$ при T = 300 K (4).

На рис. З показаны спектры ФЛ в области электронных переходов ${}^{4}I_{9/2} \rightarrow {}^{4}F_{5/2}$ в ионе Nd в микропорошках *c*-BN(Nd), синтезированных в присутствии соединения Nd в количестве 5 и 7 wt.%. Спектр первого образца (5 wt.%) зерегистрирован при $\lambda_{\text{exc}} = 800 \text{ nm}$ и T = 300 K (1), спектры второго образца (7 wt.%) — при $\lambda_{\text{exc}} = 765$ (2), 808 nm (3) и T = 7 K, а также при $\lambda_{\text{exc}} = 808 \text{ nm}$ и T = 300 K (4). Обращает на себя внимание выраженная тонкая структура полосы, зарегистрированной при возбуждении излучением с $\lambda_{\text{exc}} = 800 \text{ nm}$.

Из рисунка видно, что с увеличением концентрации соединения неодима в ростовой шихте до 7 wt.% спектр ФЛ микропорошка при возбуждении лазерным излучением с $\lambda_{\rm exc} = 808$ nm видоизменяется. Обе полосы $({}^{4}F_{3/2} \rightarrow {}^{4}I_{9/2}$ и ${}^{4}F_{3/2} \rightarrow {}^{4}I_{11/2})$ спектра сохраняют структурные особенности, наблюдающиеся при концентрации соединения неодима в ростовой шихте до 5 wt.%, однако центры тяжести полос смещаются в длинноволновую область, а интенсивности линии *3* в первой полосе и линии с максимумом при 1107 nm во второй полосе увеличиваются. Таким образом, в указанных условиях эксперимента удается возбудить ФЛ на ионах неодима, размещенных в положениях Nd1 и Nd2 в кристаллической решетке *c*-BN.

При сравнении спектров ФЛ, зарегистрированных на микропорошках *c*-BN \langle Nd \rangle (7 wt.% соединения Nd в ростовой шихте) при *T* = 7 K и λ_{exc} = 765 и 808 nm, и спектра ФЛ, возбужденной при λ_{exc} = 808 nm и *T* = 300 K, видно, что указанные условия возбуждения ФЛ позволяют разрешить спектры центров Nd1 и Nd2, а виртуально суммарный спектр центров Nd1 и Nd2 аналогичен регистрируемому при *T* = 300 K при возбуждении излучением с λ = 808 nm. При *T* = 7 K спектр центра Nd1 малоинтенсивен, а спектр центра Nd2 представлен узкой интенсивной полосой.

На рис. 4 в увеличенном масштабе показана полоса в области переходов ${}^{4}F_{3/2} \rightarrow {}^{4}I_{9/2}$ спектров ФЛ, зарегистрированных на микропорошках *c*-BN, синтезированных в присутствии 7% Nd при 7K и $\lambda_{\text{exc}} = 765$ и 808 nm. Из рисунка видно, что в полосе спектра Nd2 визуально различимы, как минимум, пять полос (*1*-5), а спектр центра Nd1 имеет слабо выраженную структуру. Энергетический интервал между максимумами спектральных особенностей, ограничивающих полосу Nd1, практически равен интервалу между спектральными особенностями (*1* и 5), ограничивающими полосу в спектре центра Nd2.

Известно, что при низкой температуре (7К) электронные переходы на ионе Nd идут только с нижнего подуровня состояния ${}^{4}F_{3/2}$, а структура полос, например в области переходов ${}^{4}F_{3/2} \rightarrow {}^{4}I_{9/2}$ и ${}^{4}F_{3/2} \rightarrow {}^{4}I_{11/2}$, непосредственно отражает мультиплетность уровней ⁴I_{9/2} и ⁴*I*_{11/2} [29,30]. В этой связи, обращаясь к рис. 4, можно сделать вывод о том, что структура уровня ${}^{4}I_{9/2}$ ионов неодима, образующих центры Nd1 и Nd, является различной. Очевидно, что для центра Nd2 это пинтет. Поскольку структура упомянутой полосы для центра Nd1 при $T = 7 \,\mathrm{K}$ разрешается слабо, мы представляем вариант ее оптимального разложения на пять компонент в спектре $\Phi \Pi$, зарегистрированном при $T = 300 \, \text{K}$ на микропорошке c-BN (1% Nd), в котором присутствие центров Nd2 доступным методом не зафиксировано (рис. 4, вставка). Ввиду слабой заселенности верхнего подуровня состояния ${}^{4}F_{3/2}$ при комнтаной температуре мы считаем, что и в этом случае структура полосы отражает структуру уровня ${}^{4}I_{9/2}$. Таким образом, уровни ⁴I_{9/2} для ионов Nd, образующих центры Nd1 и Nd2, представляют собой пинтеты подуровней, однако энергетическое положение подуровней пинтетов различно.



Рис. 4. Центры люминесценции Nd1 и Nd2 в спектрах $\Phi \Pi$ микропорошка *c*-BN(Nd) (7 wt.%), зарегистрированные при 7 К и $\lambda_{\text{exc}} = 808$ (*a*) и 765 nm (*b*). На вставке — контур полосы в области электронных переходов ${}^{4}F_{3/2} \rightarrow {}^{4}I_{9/2}$, аппроксимированный пятью гауссианами, в спектре $\Phi \Pi$ микропорошка *c*-BN(Nd) (1 wt.%).



Рис. 5. Спектры возбуждения ФЛ центров Nd1 и Nd2, зарегистрированные на микропорошке *c*-BN(Nd) (7 wt.%) в области электронных переходов ${}^{4}F_{3/2} \rightarrow {}^{4}I_{9/2}$ при T = 300 и 7 K (вставка) (*a*); в области электронных переходов ${}^{4}F_{3/2} \rightarrow {}^{4}I_{11/2}$ при 300 K (*b*).

Последнее характерно для ионов Nd, расположенных в кристаллических полях низкой симметрии, которая в двух рассматриваемых случях является различной [30].

Результаты исследования ФЛ c-BN \langle Nd \rangle могут быть сопоставлены с результатами их рентгеновского анализа. Возможно, что ионы неодима образуют центры Nd1 и Nd2 в отдельности в каждой из упомянутых выше фаз c-BN. Центр Nd2, скорее всего, образуется в фазе с большим параметром кристаллической решетки. В этом случае в узлы кристаллической решетки c-BN внедряются ионы Nd³⁺ значительных размеров, их позиция не является центрально-симметричной, т.е. по сути ионы оказываются в поле не кубической, а более низкой симметрии. Вторая фаза c-BN, в которой образуются центры Nd1, присутствует в большем относительном количестве, но положение ионов неодима в ней не узельное и также низкосимметричное, и кристаллическая решетка не исытывает значительных искажений.

Известно, что исследование структуры спектров возбуждения люминесценции позволяет судить о механизмах ее возбуждения, об электронных состояниях ионов РЗЭ, участвующих в процессах излучения света, и, как следствие, о симметрии кристаллических полей, окружающих ионы РЗЭ, расположенных в той или иной кристаллической матрице.

Мы исследовали спектры возбуждения $\Phi Л$ на микропорошках *c*-BN(Nd), синтезированных в присутствии 7 wt.% соединения Nd, в которых формировались оба центра: Nd1 и Nd2. Спектры возбуждения $\Phi Л$ при 890.4 и 909.2 nm (положение максимума наиболее интенсивных особенностей в спектрах центров Nd1 и

Nd2) исследовались в интервале длин волн 780-830 nm при $T = 300 \, \text{K}$, а при $T = 7 \, \text{K}$ — в более широком спектральном диапазоне 750-830 nm (вставка на рис. 5). Из рис. 5 видно, что спектры возбуждения ФЛ находятся в согласии со спектрами упомянутых выше микропорошков *c*-BN(Nd). Так, излучение с длинами волн $\lambda_{\text{exc}} = 800$ и 808 nm селективно и эффективно возбуждает ФЛ на центрах Nd1 и Nd2 соответственно. При $T = 7 \,\mathrm{K}$ излучение с длиной волны $\lambda_{exc} = 765 \, nm$ возбуждает $\Phi \Pi$ преимущественно на центрах Nd1. В целом структура спектров возбуждения ФЛ на центрах Nd1 и Nd2 отличается друг от друга, что является свидетельством участия в излучательных процессах на ионах Nd³⁺ различных электронных уровней, а также подтверждением различной симметрии кристаллического поля, окружающего ионы неодима в двух различных положениях в кристаллической решетке c-BN. Понижение температуры измерения ФЛ от 300 до 7 К не приводит к существенному изменению структуры спектров (вставка на рис. 5).

Из рис. 5 видно, что спектры возбуждения ФЛ на центрах Nd1 и Nd2 имеют несколько ярко выраженных максимумов: при $\lambda_{Nd1} = 765, 787, 795, 800, 803, 808, 814, 817$ nm и $\lambda_{Nd2} = 757, 765, 803, 808$ и 817 nm.

На рис. 5 представлены также спектры возбуждения ФЛ при $\lambda = 1076$ и 1108 nm (на центрах Nd1 и Nd2) в области электронных переходов ${}^{4}F_{3/2} \rightarrow {}^{4}I_{11/2}$, зарегистрированные в спектральном диапазоне 780–850 nm при 300 К. Из рисунка видно, что спектры обладают теми же структурными особенностями, что и спектры возбуждения ФЛ на центрах Nd1 и Nd2 в области электронных переходов ${}^{4}F_{3/2} \rightarrow {}^{4}I_{9/2}$ соответственно.

Анализ структуры спектров возбуждения с привлечением известных данных [31,32] позволил сделать некоторые выводы об их природе. В диапазоне длин волн $\lambda > 790\,\mathrm{nm}$ особенности спектров возбуждения связаны с переходами возбужденных электронов с уровней мультиплета ${}^{4}I_{9/2}$ на уровни триплета ${}^{4}F_{5/2}$. Более высокоэнергетические полосы в рассматриваемых спектрах возбуждения, вероятнее всего, связаны с возбуждением электронов на уровни ${}^{2}H_{9/2}$ и ${}^{4}F_{7/2} + {}^{4}S_{3/2}$. Различия в структуре спектров возбуждения ФЛ на центрах Nd1 и Nd, как уже указывалось выше, могут быть связаны с различной симметрией кристаллического поля, в котором находятся ионы неодима, и, как следствие, с различием в вероятностях тех или иных электронных переходов. Источником ФЛ являются электронные переходы с уровня ${}^{4}F_{3/2}$ на уровни мультиплетов ${}^{4}I_{J}$. Известно о безызлучательном характере электронных переходов с более высоко лежащих электронных уровней на уровень ${}^{4}F_{3/2}$.

На микропорошках *c*-BN, активированных Nd (0.5, 1 и 5 wt.% соединения Nd в ростовой шихте), были приведены кинетические исследования ФЛ. В частности, было измерено время жизни состояния ${}^{4}F_{3/2}$ для ФЛ в максимуме полосы при 1060 nm, отвечающей электронным переходам ${}^{4}F_{3/2} \rightarrow {}^{4}I_{11/2}$. ФЛ возбуждалась лазерным излучением с длиной волны $\lambda = 630$ nm.

Кривые затухания ФЛ, зарегистрированной на микропорошках *c*-BN, активированных в присутствии 0.5 и 5 wt.% соединения Nd в ростовой шихте, приведены на рис. 6. Компьютерный анализ кривых затухания ФЛ показал, что все они хорошо аппроксимируются суммой двух экспонент. Присутствие двух экспонент, двух составляющих процесса затухания люминесценции, коррелирует с присутствием в микропорошках *c*-BN \langle Nd \rangle двух центров люминесценции Nd1 и Nd2. Параметры экспонент в соответствии с известным уравнением

$$y = A_1 \exp(-t/\tau_1) + A_2 \exp(-t/\tau_2)$$
 (1)

в зависимости от концентрации соединения неодима в ростовой шихте представлены в таблице.

Из таблицы видно, что увеличение концентрации Nd в микропорошках с-BN приводит к изменению параметров обеих экспонент. Изменяются времена затухания τ_1 и τ_2 , а также коэффициенты А1 и А2, определяющие вклад каждой из компонент в суммарный процесс затухания анализируемой люминесценции (суммарное время жизни состояния ${}^{4}F_{3/2}$). Отмечается тенденция к уменьшению времен затухания τ_1 и τ_2 с увеличением концентрации Nd в микропорошке с-BN. Вклад экспоненты, описывающей более долгоживущее состояние, возрастает с ростом концентрации Nd, поскольку коэффициент А2 увеличивается от 0.0043 до 0.011. Вклад экспоненты, описывающей более короткоживущее состояние ${}^{4}F_{3/2}$, является изначально преобладающим, и его вклад с ростом концентрации Nd в *с*-BN увеличивается в 2 раза. Сопоставление полученных данных с изложенными выше результатами исследования ФЛ позволяет считать, что короткоживущее состояние ⁴F_{3/2} наблюдается на ионах Nd, образующих центры Nd1, а долгоживущее состояние — на ионах Nd, образующих центры Nd2.

Обращает на себя внимание тот факт, что времена затухания τ_1 и τ_2 имеют очень низкие значения по



Рис. 6. Зависимость интенсивности ФЛ при 1060 nm от времени для микропорошков *c*-BN \langle Nd \rangle с содержанием Nd 0.5 (*I*) и 5 wt.% (*2*). $\lambda_{exc} = 630$ nm.

Параметры аппроксимации в двухэкспоненциальной модели кривой затухания люминесценции в максимуме полосы при $\lambda = 1060$ nm (обусловленной электронными переходами ${}^{4}F_{3/2} \rightarrow {}^{4}I_{11/2}$) с использованием уравнения (1)

Параметр	$c ext{-BN}\langle \operatorname{Nd} angle$		
	0.5 wt.%	5 wt.%	7 wt.%
у	0.00012	0.00016	0.00015
A_1	0.018	0.018	0.032
$\tau_1, \mu s$	5	4	1.6
A_2	0.0043	0.006	0.011
$\tau_2, \mu s$	22	21.5	11

сравнению с данными для других кристаллических матриц и стекол, активированных неодимом: для YAG (Nd) время жизни возбужденного состояния ${}^{4}F_{3/2}$ составляет 230 s. Предположительно причиной столь низких значений времен жизни могут быть процессы сильной многофононной релаксации с возбужденного состояния ${}^{4}F_{3/2}$, связанные с конкретной морфологической формой (в виде микропорошков) исследованного *c*-BN. Известно, что уменьшенные времена жизни ($\tau = 20-150 \,\mu$ s) состояния ${}^{4}F_{3/2}$ наблюдаются на нанопорошках для YAG (Nd) [33]. Таким образом, можно ожидать больших времен жизни для керамических и других компактных материалов на основе *c*-BN, активированных Nd, а также изменения схемы возбуждения ФЛ от "трехуровневой" к "четырехуровневой".

4. Заключение

Методом высоких давлений температур получены микропорошки кубического нитрида бора c-BN \langle Nd \rangle , активированные неодимом посредством введения в ростовую шихту соединения неодима в различной концентрации (0.5, 1, 2, 5, 7 и 10 wt.%). Исследованы ФЛ указанных микропорошков, спектры возбуждения ФЛ, а также время жизни состояния ${}^{4}F_{3/2}$ на ионах неодима Nd³⁺, введенных в c-BN, при комнатной и гелиевой температурах. Фазовый состав микропорошков исследовался методами рентгеновской дифрактометрии и рентгенофлуоресцентного анализа.

В спектрах ФЛ всех микропорошков *c*-BN \langle Nd \rangle в области электронных переходов ${}^{4}F_{3/2} \rightarrow {}^{4}I_{9/2}$ и ${}^{4}F_{3/2} \rightarrow {}^{4}I_{11/2}$ в ионе Nd³⁺ зарегистрированы две структурированные полосы. Первая из полос обладает большей интенсивностью, что свидетельствует о реализации "трехуровневой" схемы возбуждения указанной ФЛ в *c*-BN. Показано, что увеличение концентрации соединения неодима в ростовой шихте приводит к формированию в микропорошках *c*-BN \langle Nd \rangle двух центров люминесценции на основе трехзарядных ионов неодима, расположенных в различных кристаллических полях низкой симметрии: Nd1 и Nd2. В первом случае параметр кристаллической решетки *c*-BN не изменяется. В другом случае ион ${\rm Nd}^{3+}$ занимает нецентрально-симметричную узельную позицию, что приводит к увеличению параметра решетки. Последнее коррелирует с результатами РДА, показывающими наличие в исследованных микропорошках двух фаз *c*-BN, и результатами исследования кривых затухания ФЛ, хорошо аппроксимируемых суммой двух экспонент, двух составляющих процесса затухания ФЛ. Короткоживущее состояние ${}^4F_{3/2}$ отнесено к ионам Nd, образующим центры Nd1, а долгоживущее состояние к ионам Nd, образующим центры Nd2.

Показана возможность селективного возбуждения люминесценции центров Nd1 и Nd2. При низкой температуре выявлена тонкая структура их спектров ФЛ, сдвинутых относительно друг друга по энергии, что позволило установить различие в мультиплетных состояниях ${}^{4}I_{9/2}$ ионов Nd³⁺, образующих оба центра.

По предположению, причиной низких значений времен жизни состояния ${}^{4}F_{3/2}$ на ионах Nd, образующих оба центра, могут быть процессы сильной многофононной релаксации, связанные с морфологической формой (в виде микропорошков) исследованного *c*-BN.

Список литературы

- M.L. Caldwell, P.G. Van Patten, M.E. Kordesch, H.H. Richardson. MRS Internet J. Nitride Semicond. Res. 6, 13 (2001).
- [2] W.M. Jadwisienczak, H.J. Lozykowski, I. Berishev, A. Bensaoula. J. Appl. Phys. 89, 4384 (2001).
- [3] U. Vetter, K. Zenneck, H. Hofsass. Appl. Phys. Lett. 83, 2145 (2003).
- [4] S.J. Pearton, C.R. Abernathy, J.D. MacKenzie, U. Hommerich, X. Wu, R.G. Wilson, R.N. Schwartz, J.M. Zavada, F. Ren. Appl. Phys. Lett. **71**, 1807 (1997).
- [5] S.J. Pearton, C.R. Albernathy, J.D. MacKenzie, U. Hommerich, J.M. Zavada, R.G. Wils. J. Vac. Sci. Technol. A 16, 1627 (1998).
- [6] K. Gurumurugan, H. Chen, G.R. Harp, W.M. Jadwisienczak, H. Lozykowski. Appl. Phys. Lett. 74, 3008 (1999).
- [7] V.I. Dimitrova, V. Patten, H.H. Richardson, M.E. Kordesch. Appl. Phys. Lett. **77**, 478 (2000).
- [8] J.D. MacKenzie, C.R. Abernathy, S.J. Pearton, U. Hömmerich, X. Wu, R.N. Schwartz, R.G. Wilson, J.M. Zavada. Appl. Phys. Lett. 69, 2083 (1996).
- [9] J.B. Gruber, U. Vetter, H. Hofsäss, B. Zhandi, M.F. Reid. Phys. Rev. B 70, 245 108 (2004).
- [10] U. Vetter, M.F. Reid, H. Hofsass, J. Zenneck, C. Ronning, M. Dietrich. Appl. Phys. Lett. 84, 4286 (2004).
- [11] F.A. Cotton, G. Wilkinson, C.A. Murillo, M. Bochmann. In: Advanced inorganic chemistry. John Wiley & Sons, N.Y. (1999). 1355 p.
- [12] J.H. Kim, P.H. Holloway. Adv. Mater. 17, 91 (2005).
- [13] E.D. Readinger, G.D. Metcalfe, H. Shen, M. Wraback. Appl. Phys. Lett. 92, 061 108 (2008).
- [14] E. Silkowski, Y.K. Yeo, R.L. Hengehold, B. Goldenberg, G.S. Pomrenke. MRS Symp. Proc. 422, 69 (1996).
- [15] S. Kim, S.J. Rhee, X. Li, J.J. Coleman, S.G. Bishop. Phys. Rev. B 57, 14 588 (1998).
- [16] J.H. Kim, P.H. Holloway. Appl. Phys. Lett. 85, 1689 (2004).

- [17] J.W. Steeds, G.A. Evance, E.M. Shishonok. MRS Spring Meeting-2002. Symposium F: Defects- and impurityengineering semiconductors and devices. San-Francisco, USA (2002). P. 4.
- [18] E.M. Shishonok, J.W. Steeds. Int. Conf. in wide band gap mater. Exeter, England (2001). P. 7.
- [19] U. Vetter, T. Taniguchi, U. Wahl, J. Correia, A. Muller, C. Ronning, H. Hofsass, M. Dietrich. MRS Symp. Proc. 744, M 8.38.1 (2003).
- [20] E.M. Shishonok, A.R. Philip, N.A. Shishonok, N.G. Anichenko. Phys. Status Solidi B 242, 1700 (2005).
- [21] E.M. Shishonok, S.V. Leonchik, J.W. Steeds. Phys. Status Solidi B 244, 2172 (2007).
- [22] E.M. Shishonok, S.V. Leonchik, D. Wolverson, J.W. Steeds. Diamond Relat. Mater. 16, 1602 (2007).
- [23] J. Oewiderski, A. Zajyc, M. Skórczakowski, Z. Jankiewicz, P. Konieczny. J. Optoelectron. 12, 169 (2004).
- [24] S. Bjurshagen. Diode-pumped rare-earth-doped quasi-threelevel lasers. Dr's Technology Dissertation. Stocholm, Sweden (2005).
- [25] J.F. Donegan. Phys. Rev. B 41, 10254 (1990).
- [26] J. Malek. Czechoslovak. J. Phys. 16, 884 (1966).
- [27] U.R. Rodríguez-Mendoza, A. Ródenas, D. Jaque, I.R. Martín, F. Lahoz, V. Lavín. High. Press. Res. 26, 341 (2006).
- [28] А.М. Прохоров. УФН **148**, 7 (1986).
- [29] В.Ф. Писаренко. Сорос. образоват. журн. 11, 111 (1996).
- [30] K. Hauptmanova, J. Pantoflicek, K. Patek. Phys. Status Solidi B 9, 525 (1965).
- [31] Е.Б. Клещинов, И.М. Батяев, С.М. Бегельдиева, Д.В. Харитонов. Письма в ЖЭТФ 28, 88 (2002).
- [32] В.В. Рандошкин, Н.В. Васильева, В.Г. Плотниченко, Ю.Н. Пырков, С.В. Лаврищев, М.А. Иванов, А.А. Кирюхин. ФТТ 46, 1001 (2004).
- [33] D. Hreniak, W. Strel, P. Mazur. Mater. Sci. 20, 39 (2002).