Синтез и определение структурных и оптических характеристик микропорошка cBN с ионами Eu³⁺

© С.В. Леончик[¶], А.В. Короткий

Научно-практический центр Национальной академии наук Белоруссии по материаловедению, 220072 Минск, Белоруссия

(Получена 6 января 2013 г. Принята к печати 10 января 2013 г.)

Синтез микропорошка кубического нитрида бора с ионами Eu³⁺ (cBN:Eu) был проведен в условиях высоких давлений и температур. Структурные, морфологические, химические и оптические характеристики микропорошка cBN:Eu были исследованы с использованием методов рентгеновской дифракции, энергодисперсионного рентгеноспектрального микроанализа, фотолюминесценции и оптического пропускания. Установлено, что значение постоянной решетки для cBN:Eu составляет ~ 3.615 Å. Интенсивная люминесценция микропорошка cBN:Eu (красное свечение), зарегистрированная в видимой области спектра в диапазоне от 550 до 750 нм, отнесена к внутрицентровым 4*f*-электронным переходам на ионах Eu³⁺. Обсуждается возможная природа люминесценции микропорошка cBN:Eu.

1. Введение

На всех этапах развития полупроводниковой оптоэлектроники при создании высокоэффективных светоизлучающих структур значительное внимание уделялось изучению оптических свойств широкозонных полупроводниковых соединений AlN, GaN, BN и др., легированных редкоземельными элементами (РЗЭ) [1-7]. Кубический нитрид бора (cBN) является наиболее широкозонным материалом из всех известных полупроводников и имеет ширину запрещенной зоны $E_g \approx 6.4$ эВ [8,9]. В дополнение к этому cBN обладает высокой твердостью, близкой к алмазу, термической и химической стабильностью, высокой теплопроводностью, прозрачен в широком диапазоне от ультрафиолетовой до инфракрасной области спектра и может иметь n- или p-тип электрической проводимости в зависимости от вида легирующей примеси [8-14]. Поэтому разработка технологии легирования этого полупроводникового соединения различными РЗЭ — Gd, Ce, Eu, Tm, Tb, Nd и др. — может способствовать в перспективе созданию светоизлучающих структур и элементов для УФ, видимой и ИК областей спектра. В частности, недавно была экспериментально доказана возможность синтеза при высоких температурах $T \approx 1500^{\circ}\mathrm{C}$ и давлениях $P \approx 5.5 \,\Gamma\Pi a$ крупных ($\sim 3 \,\mathrm{MM}$) монокристаллов cBN, однородно легированных ионами Еи и Тb при добавлении в шихту соединений EuF₃ и TbF₃ и обладающих относительно эффективной люминесценцией при комнатной температуре [15]. Возможность получения люминесценции в видимой области спектра была продемонстрирована при имплантации ионами Eu, Tm, Tb моно- и поликристаллов [16,17] и формировании тонких пленок турбостратного нитрида бора, легированных ионами Eu, Tm, Tb при магнетронном напылении [18-20]. Однако эти исследования ограничены и публикации появляются эпизодически из-за невозможности получения многими экспериментаторами прозрачных монокристаллов cBN с

В данной работе приведены новые данные о структурных параметрах, физико-химических и оптических свойствах микропорошков сВN, полученных при высоких давлениях и температурах с добавлением в шихту соединения EuF₃-cBN:Eu.

2. Эксперимент

Микропорошки кубического нитрида бора cBN с размерами зерен ~ 1-4 мкм синтезировались на основе микропорошков гексагонального нитрида бора hBN в присутствии катализатора нитрида лития Li₃N. Микропорошки cBN: Eu получались в присутствии hBN, Li₃N и фторида европия EuF₃, количество которого в шихте варьировалось от 1 до 10 вес.%. Все исходные порошки тщательно перемешивались в смесителе со смещенным центром вращения в течение 60 мин, далее проводилось их прессование в таблетки цилиндрической формы при давлении 0.2 ГПа. Синтез микропорошков cBN и cBN: Eu осуществлялся при давлениях $P \approx 3.5 - 4 \Gamma \Pi a$ и температурах $T \approx 1800 - 2000 \,\mathrm{K}$ в течение $20 - 120 \,\mathrm{c}$ в контейнерах высокого давления из пирофиллита с графитовыми нагревателями в аппаратах высокого давления типа "наковальня с лункой". Полученный композит извлекался из контейнера и подвергался окислительному отжигу совместно в расплаве калиевых и натриевых щелочей и в присутствии нитратов. Отжиг приводил к частичному окислению cBN, и после этого композит обрабатывался в водном растворе соляной кислоты. Выделенные микропорошки cBN и cBN: Еи отмывались от кислоты проточной водой, после чего просушивались.

Структурные исследования проводились на рентгеновском дифрактометре ДРОН-3 в Си K_{α} -излучении. Исследование морфологии поверхности и микрорентгеноспектральный анализ химического состава cBN и cBN:Еи проводился на аттестованном сканирующем электронном микроскопе "Mira" ("Tescan", Чехия) с разреше-

размерами зерен $\sim 10-100$ мкм, тем более качественных монокристаллов больших размеров ~ 1 мм и более.

[¶] E-mail: Leonchik@physics.by



Рис. 1. Спектры рентгеновской дифракции микропорошка cBN (кривая 1) и cBN: Eu (кривая 2).

нием 1.7 нм, оснащенном системой рентгеновского микроанализа с энергетической дисперсией "INCA Energy 350" ("Oxford Instruments Analytical", Великобритания).

Спектры фотолюминесценции регистрировались с использованием монохроматора HRS-2 Jobin-Ivon, оснащенного фотоумножителем R-5108, монохроматора LOT ORIEL с фотоумножителем 830 В, а также дифракционного монохроматора МДР-23 с фотоумножителем R-9110 или R74004-20 в качестве детектора оптических сигналов.

Спектры оптического пропускания регистрировались в спектральном диапазоне 200–3000 нм при комнатной температуре на двулучевом спектрометре Carry500 UV-Vis-NIR. Исследуемые микропорошки сBN: Еи с толщиной слоев ~ 10–80 мкм, располагались между прозрачными во всей спектральной области тонкими ~ 10 мкм полимерными пленками.

3. Результаты и их обсуждение

Регистрация спектров рентгеновской дифракции проводилась для обоих типов микропорошков: cBN и cBN: Eu, синтезированного с добавлением в шихту EuF₃. Рентгенограммы снимались при комнатной температуре в интервале углов дифракций $2\theta \approx 17-140^{\circ}$ в режиме сканирования с шагом 0.02° и временем накопления сигнала t = 3 с. На рис. 1 представлены сравнительные рентгенограммы микропорошков cBN (кривая 1) и cBN: Eu (кривая 2) в области углов $2\theta < 75^{\circ}$. На рентгенограммах присутствуют рефлексы отражения от плоскостей (111), (200) и (220), характерные для кубической фазы нитрида бора [21,22]. На вставках, показанных в верхней части рис. 1, для сравнения приведены контуры основных дифракционных линий (111), (220) и (331) для микропорошка cBN (кривая 1) и микропорошка cBN: Eu (кривая 2). Проведенный анализ показал, что угловое положение рефлексов отражения в области больших углов дифракции 20 для обоих типов микропорошков находится в пределах ошибки измерений ±0.03°. В области углов дифракции $2\theta \approx 25.3$, ≈ 28.2 , ≈ 31.5 и $\approx 40.4^{\circ}$ обнаружены дополнительные рефлексы, указывающие на присутствие дополнительных фаз других соединений, предположительно с участием Са, Fe, Ba, О и Cr, как неконтролируемых примесей в шихте и оснастке аппаратов высокого давления. Отметим, что достоверная идентификация дополнительных фаз, в частности Ba₂Fe₃O₄₆ ($2\theta \approx 28.2^{\circ}$), Ca₃FeO ($2\theta \approx 31.5^{\circ}$), весьма условна, а общее их содержание в микропорошке кубического нитрида бора находится на уровне менее 3 вес%.

Значение параметра кристаллической решетки, определенное с использованием обычного подхода [23] и метода полнопрофильного анализа Ритвельда [24], оказалось одинаковым и составило $a = 3.6150 \pm 0.0004$ Å для обоих типов микропорошков. На основании этого можно утверждать, что добавление в реакционную шихту соединения EuF₃ до 10 вес% не препятствует выращиванию микропорошков cBN и не изменяет объема его элементарной ячейки. В крупных монокристаллах cBN~ 3 мм, выращенных при высоких температурах и давлениях с использованием вторичной ионной масс спектроскопии, был установлен предел растворимости ионов Еu, который составил $\sim 3 \cdot 10^{18}$ ат/см³ [15]. Эксперименты позволили установить однородный характер распределения ионов Eu³⁺ в кристаллической матрице cBN: Eu. Из экспериментов по легированию других полупроводников редкоземельными элементами известно, что предел их растворимости относительно невысок и составляет для ${\rm Er} \sim 10^{18}\,{\rm at/cm^3}$ в кремнии [25] и $\sim 5\cdot 10^{18}$ ат/см³ GaAs [26]. С учетом того что число атомов в элементарной ячейке cBN равно 8, координационное число атомов бора и азота равно 4, а определенная в работе [15] концентрация Еи в соединении cBN: Eu составляла $\sim 3 \cdot 10^{18}$ ат/см³, можно утверждать, что предел растворимости Еи не превышает 2 · 10⁻⁵ ат.%. Безусловно, такие малые концентрации РЗЭ в cBN: Eu не могут быть обнаружены с использованием рентгенодифракционных измерений. В соответствии с существующими оценками рентгенодифракционные исследования пригодны для обнаружения дополнительных фаз в исходных материалах при их содержании $\sim 6-7 \, \mathrm{Bec}\%$ [27]. Известны также данные по определению фазового состава микропорошков полупроводниковых соединений, указывающие на предел обнаружительной способности рентгенодифракционного метода, соответствующий уровню ~ 1 вес% [28]. Отсутствие дополнительных линий от фаз Еu-содержащих соединений на рентгенограмме микропорошка cBN: Eu (рис. 1) указывает на то, что их содержание менее 1 вес%, и рентгенодифракционный метод не может быть использован для подтверждения факта вхождения иона РЗЭ в кристаллическую матрицу cBN.

Результаты исследования микропорошков cBN: Eu на сканирующем электронном микроскопе представлены на рис. 2, *а*. Исследовавшиеся порошки имели светложелтый цвет и размеры зерен $\sim 0.3-3$ мкм. Отметим, что эталонные микропорошки cBN, выращенные без добавления в шихту соединения РЗЭ, были такого же цвета и размера. Из рис. 2, *а* видно, что зерна имеют различную форму, структуру и морфологию поверхности. На поверхности разных зерен можно наблюдать выступы, микротрещины, спеки, микровключения и т.д. Наиболее наглядно это видно из рис. 2, где на снимке в увеличенном масштабе ~ 2 мкм показана форма нескольких наиболее крупных зерен различны, а распределение включений — микронаростов и спеков отдельных мик-



SEM HV: 20.00 kV View field: 19.84 μm PC: 9 SEM MAG: 10.00 kx SE Detector SEM MAG: 10.00 kx Digital Microscopy Imaging



Рис. 2. Форма и размеры зерен микропорошка cBN: Eu (a) и его химический состав (b).

рокристаллитов — хаотично. При добавлении в шихту соединения EuF_3 до 10 вес% заметного влияния на изменение морфологии поверхности и структуру зерен микропорошка cBN: Еu не выявлено.

Результаты локального анализа химического состава микропорошков cBN: Eu, проведенного с использованием энергодисперсионного рентгеновского микроанализа, представлены на рис. 2, *b*. При проведении такого анализа исследовались до 5–10 наиболее крупных зерен с



Рис. 3. Зависимость спектров фотолюминесценции от температуры при возбуждении на длине волны $\lambda = 213$ нм.

размерами ~ 2-3 мкм в нескольких точках на поверхности каждого из них. Как видно, в спектрах эмиссии рентгеновского излучения в области энергий менее 7.5 кэВ наблюдаются как отдельные характерные пики от различных химических элементов, так и сплошной фон от тормозного рентгеновского излучения. На фоне тормозного излучения в диапазоне энергий 0.5-5 кэВ обнаружены слабоинтенсивные пики от элементов Са и Cl. В области энергий рентгеновского излучения < 0.7 кэВ наблюдались пики, характерные для В, N, C и О. Важно отметить, что интенсивность большинства пиков от неконтролируемых химических примесей или их соединений была сопоставима с интенсивностью тормозного рентгеновского излучения. Это указывает на их малую концентрацию менее 0.5 вес% в исследуемом микропорошке cBN: Eu. Рентгеноспектральный микроанализ показал, что на поверхности большинства наиболее крупных зерен cBN: Еи формируются Eu-содержащие тонкопленочные образования толщиной ~ 10-20 нм, возможно, обусловленные образованием соединений EuB₆, EuN, EuO или Eu₂O₃. Эксперименты показали, что точный количественный анализ содержания Са и Сl в микропорошке cBN: Еи невозможен изза их малой концентрации менее 0.5 вес%, а определение неконтролируемых примесей С и О невозможно изза непригодности метода микрорентгеноспектрального анализа для элементов с массой, меньшей, чем у натрия, так как ошибка определения концентрации в этом случае может достигать 100%. Проведенные исследования микропорошков cBN: Eu, синтезированных при добавлении соединения EuF₃ в шихту до 10 вес%, показали также невозможность оценки содержания Еи или соединений на его основе из-за их низкой концентрации менее 0.5 вес%.

На рис. 3 представлена температурная зависимость спектров фотолюминесценции микропорошка cBN: Eu, снятая в области энергий фотонов 1.6–2.2 эВ при воз-

Физика и техника полупроводников, 2013, том 47, вып. 10

буждении на длине волны λ = 213 нм (пятая гармоника излучения лазера с ионами Nd^{3+}). Как видно, спектры ФЛ характеризуются наличием относительно узкой высокоэнергетичной линии и полос с квазилинейчатой структурой, относящихся к внутрицентровым переходам на ионах $\mathrm{Eu}^{3+}-{}^{5}D_{0}-{}^{7}F_{j}$, j = 0-4 [15]. Следует отметить, что широкие полосы, соответствующие электронным переходам ${}^{5}D_{0}{}^{-7}F_{i}$, j = 1-3 в области энергий, меньших 2.1 эВ, имеют структуру и состоят из нескольких не полностью разрешаемых компонент. Как показали эксперименты, увеличение температуры от 15 до 300 К не приводит к изменению структуры и перераспределению интенсивности отдельных полос. При повышении температуры в ~ 1.5 раза незначительно увеличивается интенсивность ФЛ. В качестве примера на рис. 4 представлены результаты измерения интенсивности линий ФЛ в зависимости от температуры для наиболее интенсивных оптических переходов ${}^{5}D_{0}{}^{-7}F_{j}$, j = 0, j = 4,



Рис. 4. Зависимость интенсивности фотолюминесценции от температуры для оптических переходов ${}^{5}D_{0}{}^{-7}F_{j}$, j = 0 и j = 4 при возбуждении на длине волны $\lambda = 213$ нм.



Рис. 5. Зависимость спектров фотолюминесценции от температуры при возбуждении на длине волны $\lambda = 325$ нм.

при возбуждении микропорошков cBN: Eu лазерным излучением на длине волны $\lambda = 213$ нм. Увеличение интенсивности с температурой можно объяснить увеличением вероятности безызлучательной рекомбинации в микропорошке cBN: Eu.

На рис. 5 приведены данные по измерению спектров ФЛ микропорошка cBN: Еu в зависимости от температуры в диапазоне 15–300 К при возбуждении образцов излучением Не–Cd-лазера на длине волны $\lambda = 325$ нм. Сравнительный анализ данных, приведенных на рис. 3 и 5, указывает на сходство спектрального распределения интенсивности люминесценции на ионах Eu³⁺ и подобие тонкой структуры полос для электронных переходов ${}^{5}D_{0}{}^{-7}F_{j}$, j = 0-4.

На рис. 6 представлена зависимость изменения интенсивности линий, соответствующих внутрицентровым электронным переходам $5D_0$ -⁷ F_j , j = 0 и j = 4. Как видно, в случае люминесценции микропорошка cBN: Eu в интервале температур от 15 до 120 К наблюдается увеличение интенсивности линий для оптических переходов ${}^{5}D_{0}{}^{-7}F_{j}$, j = 0 и j = 4, с последующим ее уменьшением в интервале температур 120-300 К. Сравнение относительной интенсивности полос ФЛ для электронных переходов ${}^{5}D_{0}{}^{-7}F_{i}$, j = 0-4 показало, что при возбуждении микропорошка cBN: Еи лазерным излучением на длинах волн 213 и 325 нм наблюдается уменьшение интенсивности полос для длинноволновых переходов ${}^{5}D_{0}$ - ${}^{7}F_{i}$, j = 3 и j = 4 по отношению к линии основного высокоэнергетичного перехода ${}^{5}D_{0}$ - ${}^{7}F_{0}$ для температуры 300 К на 15 и 25% и для температуры 15К на 35 и 60% соответственно. Для объяснения подобного эффекта нами было проведено исследование спектров оптического пропускания микропорошков исходного cBN и cBN: Eu. На рис. 7 приведены данные по измерению спектров оптического пропускания микропорошков cBN и cBN: Еи в спектральной области 6.2-0.55 эВ (200-2250 нм соответственно). В дополнение к этому, микропорошки cBN: Еи смешивались с микропорошком KBr по стандартной технологии, и измерение проводилось по пропусканию спрессованных таблеток с толщиной ~ 0.5-1 мм. Результаты измерений на обоих типах образцов оказались одинаковыми и соответствующими данным, приведенным на рис. 7 для измерений с полимерными пленками. Как видно, в области энергий ~ 5.93 эВ (~ 210 нм) наблюдается резкий край поглощения, обусловленный непрямыми межзонными переходами в cBN. С увеличением толщины слоев cBN и cBN: Eu наблюдается смещение края пропускания в низкоэнергетичную область спектра до 5.1 эВ (~ 243 нм) и значительное уменьшение пропускания в области 5.9-0.62 эВ. Различие в пропускании в области энергий ~ 5.8 эВ ($\lambda = 213$ нм) и 3.8 эВ ($\lambda = 325$ нм), которые соответствуют длинам волн лазерного излучения, использованного при измерении спектров ФЛ, составляет ~ 10-100 раз. Поэтому оцененное нами различие в коэффициентах поглощения $\alpha \approx 800$ и ≈ 100 см⁻¹ лазерного излучения на длинах



Рис. 6. Зависимость интенсивности фотолюминесценции от температуры для оптических переходов ${}^{5}D_{0}{}^{-7}F_{j}$, j = 0 и j = 4 при возбуждении на длине волны $\lambda = 325$ нм.



Рис. 7. Спектры оптического пропускания исходного микропорошка сВN и сВN: Eu. *1* — сВN (20 мкм), *2* — сВN (60 мкм), *3* — сBN: Eu (15 мкм), *4* — сBN: Eu (30 мкм), *5* — сBN: Eu (30 мкм).

волн 213 и 325 нм соответственно и связанная с этим разная толщина слоя cBN, с которой регистрируется ФЛ, по нашему мнению, является основной причиной изменения относительной интенсивности полос люминесценции ${}^{5}D_{0}{}^{-7}F_{i}$, j = 3 и j = 4 при нормировке интенсивности полос к единице относительно основного электронного перехода ${}^{5}D_{0}{}^{-7}F_{i}$. Совершенно очевидно, что в нашем случае неоднородность распределения центров люминесценции в микропорошке cBN: Eu, содержащих ионы Eu³⁺, искажение их электронной структуры из-за наличия локальных напряжений и примесных атомов С, О и других в cBN, а также присутствие дополнительных фаз в виде тонких пленок на поверхности зерен является основной причиной наблюдения перераспределения интенсивности линий для оптических переходов ${}^{5}D_{0}-{}^{7}F_{i}$, *j* = 3 и *j* = 4. Из-за разных коэффициентов поглощения лазерного излучения в области энергий ~ 5.8 и 3.8 эВ в процесс люминесценции вовлекаются центры с ионами Eu³⁺ с различной электронной структурой и процесс передачи энергии при возбуждении соответствующих центров Eu³⁺ и электронных переходов в них с возбужденного состояния на основное будет различен. Тем более в нашем случае при анализе химического состава установлено, что на поверхности отдельных зерен существуют тонкие пленки Еи-содержащих соединений (возможно, EuB_6 , EuN, EuO или Eu_2O_3), и можно ожидать, что электронная структура центров люминесценции с ионами Eu³⁺ будет отличаться. Важно отметить, что нам не удалось зарегистрировать в видимой области спектра полос поглощения, связанных с оптическими переходами в системе уровней ${}^{5}D_{0}-{}^{7}F_{j}$, j = 0-4 для микропорошка cBN: Eu, что указывает на относительно невысокую концентрацию оптически активных ионов Eu³⁺. Известно, что в лазерных стеклах, активированных ионами РЗЭ, полосы поглощения от внутрицентровых переходов на ионах Eu³⁺ регистрируются, как правило, при высоких концентрациях $\sim 10^{18} - 10^{20}$ ат/см³ [29].

4. Заключение

При высоких давлениях ~ 3.5-4 ГПа и температурах $\sim 1500 - 1700^{\circ}$ С на основе микропорошка гексагонального нитрида бора, катализатора Li₃N и фторида европия EuF₃ получены микропорошки кубического нитрида бора cBN: Eu, содержащего ионы европия в трехзарядном состоянии Eu³⁺. Определены постоянные решетки, составившие ~ 3.615 Å для cBN: Е ии эталонного cBN, полученного без добавления в шихту соединения EuF₃. Рентгеноспектральный микроанализ химического состава и морфологии поверхности отдельных монокристаллических зерен позволил выявить неоднородное распределение Eu-содержащих микровключений, а также тонких пленок ~ 10 нм (предположительно EuB или EuN). Обнаруженная относительно интенсивная люминесценция в красной области спектра $\sim 1.6 - 2.2 \, \mathrm{sB}$ (550-750 нм) отнесена к внутрицентровым электронным переходам на ионах Eu³⁺. Относительное изменение полос и линий, относящихся к оптическим переходам в системе уровней ионов $Eu^{3+5}D_0 - {}^7F_i$, j = 0-4 в зависимости от температуры и длины волны возбуждающего лазерного излучения (213 и 325 нм), объясняются особенностями поглощения этого излучения в области прозрачности микропорошка cBN: Eu. Предлагается, что для корректной интерпретации данных ФЛ необходимо учитывать различный характер электронной структуры центров люминесценции с ионами Eu³⁺, распределенными не только по отдельным микрозернам cBN, но и в тонкопленочных образованиях на их поверхности.

Таким образом, в настоящей работе, в отличие от ранее опубликованных нами данных [30], показано, что квазилинейчатая структура, наблюдаемая в спектральной области 1.6–2.2 эВ, относящаяся к электронным

переходам ${}^{5}D_{0}{}^{-7}F_{i}$, j = 0-4 на ионах Eu³⁺, представляет собой суперпозицию спектров от ионов Eu³⁺, находящихся в объеме отдельных зерен микропорошка cBN: Еи и на их поверхности, в виде отдельных Еисодержащих тонкопленочных образований или включений, а не относится только к объему зерен cBN. Подобные эффекты были обнаружены недавно [31,32] также для микропорошка cBN, содержащего ионы Gd^{3+} и Nd³⁺. Кроме этого, в настоящей работе показано, что изменение относительной интенсивности полос для электронных переходов ${}^{5}D_{0} {}^{-7}F_{i}$, j = 0 - 4 при возбуждении ФЛ лазерным излучением с разной длиной волны связано прежде всего с их различным коэффициентом поглощения и вовлечением в процесс различных центров люминесценции с ионами Eu³⁺, а не только разным положением ионов в матрице cBN, как предполагалось ранее.

Список литературы

- A.J. Steckl, J.C. Heikenfeld, D.S. Lee, M.J. Garter, C.C. Baker, Y.Q. Wang, R. Jones. IEEE J. Select. Topics Quant. Electron., 8, 749 (2002).
- [2] J.B. Gruber. J. Appl. Phys., 92, 5127 (2002).
- [3] A.J. Kenyon. Progr. Quant. Electron., 26, 225 (2002).
- [4] J.B. Gruber, U. Vetter, H. Hofsass, B. Zandi, M.F. Reid. Phys. Rev. B, 70, 245 108 (2004).
- [5] J.B. Gruber, U. Vetter, H. Hofsäss, B. Zandi, M.F. Reid. Phys. Rev. B, 69, 195 202 (2004).
- [6] W.M. Jadwisienczak, H.J. Lozykowski, I. Berishev, A. Bensaoula, I.G. Brown. J. Appl. Phys., 89, 4384 (2001).
- [7] U. Vetter, P. Reinke, C. Ronning, H. Hofsass, P. Schaaf, K. Bharuth-Ram, T. Taniguchi Diam. Rel. Mater., 12 (3–7), 1182 (2003).
- [8] D.A. Evans, A.G. McGlynn, B.M. Towlson, M. Gunn, D. Jones, T.E. Jenkins, R. Winter, N. R.J. Poolton. J. Phys.: Condens. Matter, 20 (7), 075 233 (2008).
- [9] R.M. Chrenko. Sol. St. Commun., 14 (6), 511 (1974).
- [10] R.H. Wentorf, R.C. DeVries, F.P. Bundy. Science, 208, 873 (1980).
- [11] O. Mishima, K. Era. In: *Electric Refractory Materials*, ed. by Y. Kumashiro (N.Y., Marcell Dekker, Inc., 2002).
- [12] T. Taniguchi, J. Tanaka, O. Mishima, T. Ohsawa, S. Yamaoka. Appl. Phys. Lett., 62 (6), 576 (1993).
- [13] M.I. Eremets, M. Gauthier, A. Polian, J.C. Chervin, J.M. Besso, G.A. Dubitskii, Ye.Ye. Semenova. Phys. Rev. B, 52 (12), 8854 (1995).
- [14] S.N. Mohammad. Sol. St. Electron., 46 (2), 203 (2002).
- [15] A. Nakayama, T. Taniguchi, Y. Kubota, K. Watanabe, S. Hishita, H. Kanda. Appl. Phys. Lett., 87 (21), 211913 (2005).
- [16] U. Vetter, H. Hofsäss, T. Taniguchi. Appl. Phys. Lett., 84 (21), 4286 (2004).
- [17] U. Vetter, T. Taniguchi, U. Wahl, J. Correia, A. Müller, C. Ronning, H. Hofsäss, M. Dietrich. MRS Proc., 744, 555 (2002).
- [18] Q.L. Liu, F.F. Xu, T. Tanaka. Appl. Phys. Lett., 81 (21), 3948 (2002).
- [19] Q.L. Liu, G.H. Yu, Y. Jiang. Chinese Phys. B, 18 (3), 1266 (2009).

- [20] Q.L. Liu, F.X. Zhang, T. Tanaka, T. Aizawa. Appl. Phys. Lett., 81 (1), 34 (2002).
- [21] A.V. Kurdyumov, V.L. Solozhenko, W.B. Zelyavski. J. Appl. Cryst., 28, 540 (1995).
- [22] А.В. Курдюмов, В.Б. Зелявский, С.Н. Громыко. Порошковая металлургия, **5–6**, 100 (1998).
- [23] Я.С. Уманский, Ю.А. Скаков, А.Н. Иванов, Л.Н. Расторгуев. Кристаллография, рентгенография и электронная микроскопия (М., Металлургия, 1982).
- [24] J. Rodriguez-Carvajal. Physica B, 192, 55 (1993).
- [25] D.J. Eaglesham, J. Michel, E.A. Fitzgerald, D.C. Jacobson, J.M. Poate, J.L. Benton, A. Polman, Y.-H. Xie, L.C. Kimerling. Appl. Phys. Lett., 58 (24), 2797 (1991).
- [26] A. Taguchi, M. Kawashima, K. Takahei, Y. Horikoshi. Appl. Phys. Lett., 63 (8), 1074 (1993).
- [27] J.A. Aitken, G.M. Tsoi, L.E. Wenger, S.L. Brock. Chem. Matter., 19, 5272 (2007).
- [28] I.C. Madsen, N.V.Y. Scarlet, L.M.D. Cranswick, T. Lwin. J. Appl. Cryst., 34, 409 (2001).
- [29] Е.М. Шишонок, С.В. Леончик, J.W. Steeds. Неорг. матер., 44 (5), 565 (2008).
- [30] А.А. Каминский. Лазерные кристаллы (М., Наука, 1975).
- [31] С.В. Леончик, А.В. Короткий. ЖПС, 79 (4), 610 (2012).
- [32] С.В. Леончик, А.В. Короткий, С.Ф. Паршутич, А.В. Пыск. ЖПС, 79 (5), 755 (2012).

Редактор Т.А. Полянская

Synthesis and determination of structural and optical characteristics of cBN micropowder with ions Eu³⁺

S.V. Leonchkik, A.V. Karotki

Scientific-Practical Materials Research Centre of National Academy of Science of Belarus, 220072 Minsk, Belarus

Abstract The synthesis of cubic boron nitride micropowder with Eu^{3+} ions (cBN:Eu) has been performed under high pressure and high temperature. The structural, morphological, chemical and optical characteristics of cBN:Eu are investigated using X-ray diffraction, X-ray spectral microanalysis with energy dispersion, photoluminescence and optical transmission methods. The value of lattice parameter is determined as $a \approx 3.615$ Å for cBN:Eu micropowder. The strong intense red luminescence of cBN:Eu micropowder detected in the range from 550 to 750 nm is attributed to intra 4f-electronic transitions of Eu³⁺ ions. The possible nature of cBN:Eu luminescence is discussed.