УДК 548.5

РАСТВОР-РАСПЛАВНАЯ КРИСТАЛЛИЗАЦИЯ, ТЕРМИЧЕСКИЕ И СПЕКТРАЛЬНО-ЛЮМИНЕСЦЕНТНЫЕ СВОЙСТВА ТВЕРДЫХ РАСТВОРОВ (Er,Yb,Lu)Al₃(BO₃)₄

© 2018 г. В. В. Мальцев^{1,} *, Д. А. Напрасников¹, А. Д. Лясников¹, Н. И. Леонюк¹, К. Н. Горбаченя², В. Э. Кисель², А. С. Ясюкевич², Н. В. Кулешов²

¹Московский государственный университет им. М.В. Ломоносова, Россия, 119991 Москва, Ленинские горы, 1 ²НИЦ оптических материалов и технологий, Белорусский национальный технический университет, Беларусь, 220013 Минск, пр. Независимости, 65

> **e-mail: maltsev@geol.msu.ru* Поступила в редакцию 28.11.2017 г.

Изучено фазообразование в псевдочетверной системе LuAl₃(BO₃)₄—(K₂Mo₃O₁₀–Al₂O₃–B₂O₃) в температурном интервале 1130–900°С. Фазовые соотношения представлены графически в виде проекции формирования твердых фаз в этом диапазоне на треугольник составов при 900°С. Оптимальные результаты по раствор-расплавной кристаллизации получены при содержании LuAl₃(BO₃)₄ в исходной шихте 25 мас. %. Монокристаллы LuAl₃(BO₃)₄ номинального состава и легированные эрбием и иттербием выращивались из раствора-расплава на "точечных" затравках. Термические и спектрально-люминесцентные свойства кристаллов (Er,Yb):LuAB близки к аналогичным характеристикам кристаллов (Er,Yb):YAl₃(BO₃)₄ и (Er,Yb):GdAl₃(BO₃)₄ и могут использоваться в лазерах с диодной накачкой, работающих в условно безопасном для глаз спектральном диапазоне 1.5–1.6 мкм.

Ключевые слова: рост кристаллов, раствор-расплавная кристаллизация, редкоземельные бораты, лазерные материалы, нелинейно-оптические кристаллы

DOI: 10.1134/S0002337X18080122

введение

Бораты РЗЭ-Аl с общей формулой $RAl_3(BO_3)_4$ (RAB; R = Y, Pr–Lu), представляющие собой структурный аналог редкого карбонатного минерала хантита $CaMg_3(CO_3)_4$, являются перспективным материалом для лазерных систем и интенсивно изучаются [1]. Монокристаллы этого семейства обладают высокой механической прочностью, термической устойчивостью, высокой теплопроводностью и химической инертностью. Нецентросимметричная модификация RAB может также применяться в нелинейно-оптических устройствах [2, 3].

Среди кристаллов RAB крайний член лантаноидного ряда – LuAl₃(BO₃)₄ (LuAB) – также пригоден для применения в нелинейно-оптических и лазерных устройствах при легировании ионами Yb³⁺ и Er³⁺. Кристаллы твердых растворов состава Yb_xEr_yLu_{1-x-y}Al₃(BO₃)₄ (x = 0-0.2, y = 0-0.02), к примеру, могут использоваться для генерации лазерного излучения в ближнем ИК-диапазоне (длина волы около 1.5 мкм) [4]. Следует отметить, что сведения о выращивании кристаллов LuAB, их термических и оптических свойствах весьма ограничены [5–7]. При выращивании кристаллов LuAB использовались расплавы-растворители на основе молибдатов и вольфраматов, однако для молибдатной системы не приводятся точные составы применявшегося растворителя [5]. В работах [6, 7] вырашены монокристаллы LuAB с размерами до 30 × 25 × 18 мм с использованием сложного растворителя $Li_2WO_4-B_2O_3-Al_2O_3$, однако его точный состав не приводится. Там же утверждается, что растворители на основе молибдатов малопригодны для вырашивания подобных кристаллов из-за относительно высокой летучести и захвата растущим кристаллом примеси молибдена. В то же время, если сравнивать летучесть расплава Li₂WO₄ с кинетикой испарения $K_2Mo_3O_{10}$ в температурном интервале кристаллизации LuAB, то скорость испарения тримолибдата калия, согласно данным [8], составляет 1.3×10^{-4} и 3.8 × 10⁻⁴ г/(см²/ч¹) при 900 и 1000°С соответственно, и эта величина значительно ниже, чем у большинства широко известных растворителей, в т.ч. и вольфраматных [9, 10].

В предлагаемом сообщении, в дополнение к ранее опубликованным результатам по системе $LuAB-(K_2Mo_3O_{10}-Lu_2O_3-B_2O_3)$ [4], полученным

по аналогии с работами по псевдочетверным системам RAB- $K_2Mo_3O_{10}-B_2O_3-R_2O_3$ (R = Y, Gd, Yb, Er, Nd) [11–15], показано, что добавление Al₂O₃ в состав растворителя на основе $K_2Mo_3O_{10}$ позволяет повысить однородность кристаллов LuAB.

В связи с этим в настоящей работе изучено фазообразование в псевдочетверной системе $LuAl_3(BO_3)_4$ -($K_2Mo_3O_{10}$ - Al_2O_3 - B_2O_3) в температурном интервале 1130–900°С и уточнены условия выращивания кристаллов LuAB как номинального состава, так и соактивированных эрбием и иттербием (Er,Yb):LuAB, на предмет использования в лазерных системах, работающих в ближнем ИК-диапазоне. Также исследованы их термические и спектрально-люминесцентные свойства.

ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНАЯ ЧАСТЬ

В экспериментах использовали оксиды лютеция, алюминия и бора квалификации не ниже "х. ч.", тримолибдат калия предварительно синтезировали при 650°С из молибдата калия и молибденовой кислоты согласно реакции

 $K_2MoO_4 + 2H_2MoO_3 = K_2Mo_3O_{10} + 2H_2O\uparrow$.

При спонтанной кристаллизации шихту помешали в платиновые тигли объемом 15 мл. нагревали да 1130°C и выдерживали в течение суток для гомогенизации расплава. Затем температуру понижали со скоростью 1°С/ч до 900°С и далее – по 10°С/ч до 300°С, после чего затвердевшую, содержавшую кристаллические фазы смесь растворяли в горячей соляной кислоте. Состав растворителя в таких экспериментах изменялся в пределах мол. %: 45-75 К₂Мо₃О₁₀, 25-45 В₂О₃ и 0-15 Lu₂O₃ при массовом отношении растворитель : кристаллообразующий компонент LuAB 3 : 1, т.е. 75 : 25 мас. %. По данным предварительных экспериментов, такое соотношение оптимально по совокупности показателей: температуре кристаллизации, выходу и качеству спонтанных кристаллов.

Полученные данные о фазообразовании в псевдочетверной системе LuAl₃(BO₃)₄—(K₂Mo₃O₁₀— Al₂O₃—B₂O₃) для сечения тетраэдра составов на уровне 25 мас. % LuAl₃(BO₃)₄ представлены в виде треугольника составов, на котором отражены все нерастворимые твердые фазы, формирующиеся в процессе кристаллизации при охлаждении расплава в температурном интервале от 1130 до 900°С. Эти результаты сравнивались с ранее полученными [4] для системы LuAl₃(BO₃)₄—(K₂Mo₃O₁₀— Lu₂O₃—B₂O₃), где низкотемпературная фатеритовая модификация LuBO₃ формируется как первичная фаза практически во всей области стабильности LuAB.

Монокристаллы (Er,Yb):LuAB выращивались из раствора в расплаве в платиновых тиглях емкостью 250 мл с использованием двух типов затравок — небольших, или "точечных", размером от $0.2 \times 0.2 \times 0.4$ до $0.5 \times 0.5 \times 1.5$ мм, и "объемных", более крупных, — для определения температуры насыщения раствора-расплава.

Первоначально для выращивания монокристаллов температура насыщения определялась путем введения в расплав пробной затравки и контроля ее веса и микрорельефа граней в зависимости от ожидаемого отклонения от температуры насыщения в интервале от 30 мин до нескольких суток. При этом в печи создавался градиент температуры по высоте тигля с превышением температуры у дна на 2–3°С по сравнению с зеркалом расплава во избежание образования паразитных кристаллов в объеме расплава во время эксперимента.

Выращивание относительно однородного монокристалла с размерами $\sim 10 \times 10 \times 10$ мм, как и для других "хантитовых" боратов, занимает достаточно длительное время [16].

Исследование фазовых соотношений и выращивание кристаллов проводилось в вертикальных печах сопротивления с использованием фехралевого нагревателя. Контроль температуры осуществлялся с помощью прецизионного терморегулятора "Протерм-100" с комплектом Pt/Rh–Pt-термопар (градуировка ПП10). Точность поддержания температуры в рабочей зоне печи составляла ±0.1°C.

Структурную идентификацию полученных кристаллов проводили на монокристальном дифрактометре Xcalibur SCCD. Для количественного химического анализа (EMPA) полированных образцов LuAB и (Er,Yb):LuAB использовался волновой анализатор Сатеса Сатеbах SX-50 (точность измерения составляла от 0.01 до 0.1 мас. % для $K_{\alpha}-L_{\alpha}-M_{\alpha}$ -линий). Дифференциальный термический анализ выполняли на дериватографе Paulik–Paulik–Erdey Q-1500D в температурном интервале 25–1500°C при скоростях нагрева/охлаждения 7.5°C/мин.

Спектры поглощения спонтанно выращенных кристаллов (Er(1.5 ат. %), Yb (12 ат. %):LuAB размерами 2 × 1 × 1 мм измеряли при комнатной температуре на спектрофотометре Varian CARY 5000 при спектральной ширине щели прибора 0.4 нм. Время жизни возбужденных состояний активных ионов определяли при возбуждении исследуемого образца излучением с длиной волны 1530 нм, генерируемым параметрическим генератором на основе кристалла ВВО (β-бората бария) с накачкой третьей гармоникой Nd:Y₃Al₅O₁₂-лазера. Для регистрации спектров люминесценции использовалась экспериментальная установка, работающая по методу синхронного детектирования оптического сигнала. В качестве источника возбуждения использовался полупроводниковый лазерный диод, излучающий на длине волны около 976 нм, регистрация излучения люминесцен-



Рис. 1. Кристаллы LuAB, полученные спонтанной кристаллизацией (1-мм шкала).

ции осуществлялась InGaAs-фотоприемником. Сигнал с фотоприемника обрабатывался синхронным усилителем. Выходной сигнал с усилителя оцифровывался с помощью аналого-цифрового преобразователя и сохранялся компьютером.

РЕЗУЛЬТАТЫ И ОБСУЖДЕНИЕ

Выращивание кристаллов. В исследованном интервале содержания кристаллообразующего

компонента от 15 до 40 мас. % в растворе-расплаве LuAB-K₂Mo₃O₁₀ спонтанная кристаллизация LuAB наблюдается при концентрации ≥ 20 мас. %. Средний размер кристаллов LuAB варьирует в пределах 1–2 мм (рис. 1). Кристаллы прозрачны и имеют коричневатый оттенок, их габитус типичен для кристаллов семейства RAB и характеризуется тремя хорошо развитыми простыми формами — двумя тригональными призмами $\{1 \ 1 \ \overline{2} \ 0\}$ и $\{2 \ \overline{1} \ \overline{1} \ 0\}$ и ромбоэдром $\{1 \ 0 \ \overline{1} \ 1\}$. Следует добавить, что их габитус зависит также от соотношения компонентов комплексного растворителя. Так, по мере увеличения концентрации В₂O₃ в расплаве, кристалл меняет форму от относительно изометричной до удлиненной (рис. 2). При этом грани ромбоэдра становятся менее выраженными, вплоть до их полного исчезновения.

Фазообразование в системе $LuAl_3(BO_3)_4$ -($K_2Mo_3O_{10}-Al_2O_3-B_2O_3$) в температурном интервале 1130–900°С зависит прежде всего от соотношения компонентов растворителя: область однофазной кристаллизации LuAB относительно узка (рис. 2), в то время как участок, где с LuAB сокристаллизуются небольшие количества алюмобората Al_5BO_9 и LuBO₃ с фатеритовой структурой, достаточно обширен. Добавление до 25 мас. % Al_2O_3 в шихту позволило значительно уменьшить интенсивность образования LuBO₃, при этом избыток Al_2O_3 незначительно повышает температу-



Рис. 2. Фазообразование в системе 25 мас. % LuAl₃(BO₃)₄-75 мас. % ($K_2Mo_3O_{10}-Al_2O_3-B_2O_3$) в интервале 1130-900°С.

НЕОРГАНИЧЕСКИЕ МАТЕРИАЛЫ том 54 № 8 2018



Рис. 3. Монокристаллы (Er,Yb):LuAl₃(BO₃)₄, выращенные с использованием расплавов-растворителей составов (мол. %): $a - 60 K_2 Mo_3 O_{10} - 30 B_2 O_3 - 10 Al_2 O_3$, $\delta - 50 K_2 Mo_3 O_{10} - 40 B_2 O_3 - 10 Al_2 O_3$ (1-мм шкала).



Рис. 4. Кривая ДТА образца (Er,Yb):LuAB.

ру насыщения раствора-расплава [4]. В случае уменьшения содержания в растворе-расплаве B_2O_3 постепенно уменьшается выход кристаллов LuAB и появляются побочные фазы Al_5BO_9 и LuBO₃. В дальнейшем при концентрации B_2O_3 менее 10 мол. % кристаллизуется исключительно Al_5BO_9 . Увеличение количества Al_2O_3 в расплаве в свою очередь также приводит к преобладанию в продуктах кристаллизации Al_5BO_9 и LuBO₃ при одновременном повышении температуры фа-

зообразования в расплаве вплоть до максимальной 1130°С.

Выращивание кристаллов LuAB на затравку возможно только в ограниченном интервале составов растворителя: для легированных кристаллов (Er,Yb):LuAB этот диапазон составов для растворителя $K_2Mo_3O_{10}-B_2O_3-Al_2O_3$ дополнительно уточнялся. Монокристаллы (Er,Yb):LuAB с размерами более 1 см, пригодные для оптических измерений, выращивались в течение одного месяца в интервале температур охлаждения 30–40°С (рис. 3).

Рентгеновские и термографичекие исследования. По данным монокристальной съемки, LuAB кристаллизуется в ромбоэдрической сингонии (пр. гр. *R*32) с параметрами элементарной ячейки: a = 9.284 (10) Å, c = 7.211 (7) Å, V = 538(1) Å³. Термографический анализ показал, что (Er,Yb): LuAB плавится инконгруэнтно подобно другим боратам P3Э-Al. Температура его разложения составила 1300°С (рис. 4). Слабый пик при 1340°С может быть отнесен к структурному переходу в LuBO₃, очевидно, в небольшом количестве присутствующем в образце. Обращает на себя внимание медленное разложение LuAB на воздухе, начинающееся при температуре около 900°С, что также характерно для других RAB [16].

Спектроскопические исследования. В спектре поперечных сечений поглощения кристалла (Er,Yb):LuAB, зарегистрированном в спектральном диапазоне 880–1060 нм (переход ${}^{2}F_{7/2} \rightarrow {}^{2}F_{5/2}$ ионов иттербия и переход ${}^{4}I_{15/2} \rightarrow {}^{4}I_{13/2}$ ионов эрбия) в неполяризованном свете, максимальное сечение поглощения составляет 1.1 × 10⁻²⁰ см² на длине волны около 980 нм, которая соответствует пику полосы испускания коммерчески доступных InGaAs-лазерных диодов (рис. 5а). Спектр поперечных сечений поглощения кристаллов



Рис. 5. Спектры поперечных сечений поглощения кристалла (Er,Yb):LuAB в неполяризованном свете при комнатной температуре в области 1 (a), 1.5 мкм (б).



Рис. 6. Спектр люминесценции в области 1.5 мкм при комнатной темепературе (а) и кинетика затухания люминесценции с уровня ⁴*I*_{13/2} ионов эрбия (б) для кристалла (Er,Yb):LuAB.

(Er,Yb):LuAB в области около 1.5 мкм (переход ${}^{4}I_{15/2} \rightarrow {}^{4}I_{13/2}$ ионов эрбия) представлен на рис. 5б. Максимальное сечение поглощения составляет около 1.6 × 10⁻²⁰ см² на длине волны 1485 нм.

Для спектра люминесценции кристалла (Er,Yb): LuAB характерна структурированная полоса с пиком на длине волны 1522 нм (рис. 6а). Затухание люминесценции в области около 1.5 мкм носит моноэкспоненциальный характер, измеренное время жизни уровня ${}^{4}I_{13/2}$ ионов эрбия составило 330 ± 5 мкс (рис. 6б).

ЗАКЛЮЧЕНИЕ

В работе изучено фазообразование в системе LuAl₃(BO₃)₄-(K₂Mo₃O₁₀-Al₂O₃-B₂O₃) и показано, что кристаллы LuAB могут быть успешно получены в интервале температур 1130-900°С из комплексного молибдатного раствора-расплава при концентрациях кристаллообразующего компонента в исходной шихте 20-45 мас. %. С учетом этих данных из раствора-расплава выращены на затравку и легированные монокристаллы (Er,Yb):LuAB оптического качества, изучена их термическая устойчивость, определены спектры поперечных сечений поглощения в неполяризованном свете в спектральных областях 880-1060 и 1470-1620 нм при комнатной температуре, спектры люминесценции и кинетики затухания люминесценции возбужденных состояний ионовактиваторов. Спектроскопические характеристики монокристаллов (Er, Yb):LuAB сходны с характеристиками ранее изученных лазерных кристаллов (Er,Yb):YAB и (Er,Yb):GdAB [17, 18].

БЛАГОДАРНОСТЬ

Исследования выполнены при частичной поддержке грантов РФФИ 18-05-01085_а, 15-55-04062-Бел_мол_а, а также БРФФИ Ф15РМ-001.

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

- Ballman A.A. A New Series of Synthetic Borates Isostructural with the Carbonate Mineral Huntite // Am. Mineral. 1962. V. 47. P. 1380–1383.
- Jiang H., Li J., Wang J., Hu X.B., Liu H., Teng B., Zhang Ch.Q., Dekker P., Wang P. Growth of Yb:YAl₃(BO₃)₄ Crystals and Their Optical and Self-Frequency-Doubling Properties // J. Cryst. Growth. 2001. V. 233. P. 248–252.
- Dekker P., Dawes J.M., Piper J.A., Liu Y., Wang J. 1.1W CW Self-Frequency-Double Diodepumped Yb:YAl₃(BO₃)₄ Laser // Opt. Commun. 2001. V. 195. P. 431–436.
- Maltsev V.V., Leonyuk N.I., Naprasnikov D.A., Gorbachenya K.N., Kisel V.E., Yasukevich A.S., Kuleshov N.V. Flux Growth and Laser-Related Spectroscopic Properties of (Er,Yb):LuAl₃(BO₃)₄ Crystals // CrystEngComm. 2016. V. 18. P. 2725–2734
- Li J., Xu G., Han S., Fan J., Wang J. Growth and Optical Properties of Self-Frequency-Doubling Laser Crystal Yb:LuAl₃(BO₃)₄ // J. Cryst. Growth. 2009. V. 311. N
 17. P. 4251–4254.
- Fang S., Liu H., Ye N. Growth and Thermophysical Properties of Nonlinear Optical Crystal LuAl₃(BO₃)₄// Cryst. Growth Design. 2011. V. 11. № 11. P. 5048–5052.
- Fang S., Liu H., Huang L., Ye N. Growth and Optical Properties of Nonlinear LuAl₃(BO₃)₄ Crystals // Opt. Express. 2013. V. 21. № 14. P. 16415–16423.
- Leonyuk N.I., Pashkova A.V., Gokhman L.Z. Volatility of Potassium Trimolybdate Melt and Solubility of Yttrium-Aluminium Borate in it // J. Cryst. Growth. 1980. V. 49. № 1. P. 141–144.

НЕОРГАНИЧЕСКИЕ МАТЕРИАЛЫ том 54 № 8 2018

- Coe I.M., Elwell D. Volatility of PbO/PbF₂/B₂O₃ Solvents and Y₃Al₅O₁₂ Solutions // J. Cryst. Growth. 1976. V. 33. № 1. P. 155–158.
- 10. *Elwell D., Scheel H.J.* Crystal Growth from High-Temperature Solutions / N.Y.: Academic Press, 1975.
- Azizov A.V., Leonyuk N.I., Timchenko T.I., Belov N.V. Flux Crystallization of the Yttrium-Aluminum Borate from K₂Mo₃O₁₀-Based System // Sov. Phys. Dokl. 1979. V. 24. № 5. P. 313–315.
- Timchenko T.I., Pashkova A.V., Azizov A.V., Troshin A.Ju. A Molten Solution GdAl₃(BO₃)₄ Crystal Growth from Potassium Molybdate Flux // Sov. Phys. Dokl. 1981. V. 26. № 5. P. 406–409.
- Nekrasova L.V., Leonyuk N.I. Phase Relationships in the YbAl₃(BO₃)₄-K₂Mo₃O₁₀-B₂O₃-Yb₂O₃ System // J. Cryst. Growth. 2008. V. 311. № 1. P. 7–9.
- Maltsev V.V., Koporulina E.V., Leonyuk N.I., Gorbachenya K.N., Kisel V.E., Yasukevich A.S., Kuleshov N.V. Crystal Growth of CW Diode-Pumped (Er³⁺, Yb³⁺):GdAl₃(BO₃₎₄

Laser Material // J. Cryst. Growth. 2014. V. 401. P. 807–812.

- Timchenko T.I., Leonyuk N.I., Pashkova A.V., Zhuravleva O.L. Monomineralic Region of NdAl-Orthoborate Crystallization in Molybdate System // Sov. Phys. Dokl. 1979. V. 24. № 5. P. 313–315.
- 16. Koporulina E.V., Leonyuk N.I., Barilo S.N., Kurnevich L.A., Bychkov G.L., Mokhov A.V., Bocelli G., Righi L. Flux Growth, Composition, Structural and Thermal Characteristics of $(R_xY_{1-x})Al_3(BO_3)_4$ (R = Nd, Gd; x = 1, 0.6, 0.65, 0.7 and 0.75) Crystals // J. Cryst. Growth. 1999. V. 198–199. P. 460–465.
- Tolstik N.A., Kurilchik S.V., Kisel V.E., Kuleshov N.V., Maltsev V.V., Pilipenko O.V., Koporulina E.V., Leonyuk N.I. Efficient 1W Continuous-Wave Diode-Pumped Er,Yb:YAl₃(BO₃)₄ Laser // Opt. Lett. 2007. V. 32. № 22. P. 3233–3235.
- Gorbachenya K.N., Kisel V.E., Yasukevich A.S., Maltsev V.V., Leonyuk N.I., Kuleshov N.V. High Efficient Continuous-Wave Diode-Pumped Er, Yb:GdAl₃(BO₃)₄ Laser // Opt. Lett. 2013. V. 38. № 14. P. 2446–2448.