HAMOLO-TEND BUTCHING BECTHIN HOOPHALMOHINI TEMODONI, HEAMHIN OTTIKK

# УДК 608.1+666.247.2 СИНТЕЗ, СТРУКТУРА И СПЕКТРАЛЬНЫЕ СВОЙСТВА КАЛИЕВО-АЛЮМОБОРАТНЫХ СТЕКОЛ С НАНОКРИСТАЛЛАМИ ФЕРРИТА МАРГАНЦА

# Д.И. Соболев<sup>а</sup>, Н.В. Никоноров<sup>а</sup>, П.С. Ширшнев<sup>а</sup>, Р.К. Нурыев<sup>а</sup>, С.А. Степанов<sup>а</sup>, Д.Ю. Панов<sup>а</sup>

<sup>а</sup> Университет ИТМО, Санкт-Петербург, 197101, Российская Федерация

Адрес для переписки: ezkimos@gmail.com

#### Информация о статье

Поступила в редакцию 26.05.16, принята к печати 17.06.16

#### doi: 10.17586/2226-1494-2016-16-4-642-648 Язык статьи – русский

Ссылка для цитирования: Соболев Д.И., Никоноров Н.В., Ширшнев П.С., Нурыев Р.К., Степанов С.А., Панов Д.Ю. Синтез, структура и спектральные свойства калиево-алюмоборатных стекол с нанокристаллами феррита марганца // Научно-технический вестник информационных технологий, механики и оптики. 2016. Т. 16. № 4. С. 642–648. doi: 10.17586/2226-1494-2016-16-4-642-648

#### Аннотация

Предмет исследования. Представлены результаты исследований оптических свойств калиево-алюмоборатных стекол, активированных ионами железа и марганца. Исследован процесс формирования нанокристаллов феррита марганца MnFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> в калиево-алюмоборатной стеклообразной матрице. Исследованы магнитооптические характеристики. Метод. Исследуемые стекла синтезированы методом плавки шихты в тигле. Использована калиевоалюмоборатная стеклообразная система (К<sub>2</sub>O-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>-B<sub>2</sub>O<sub>3</sub>), предложенная С.А. Степановым (ГОИ им. С.И. Вавилова). Активирующие добавки – Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 3 вес.% и MnO 2 вес.% (состав №1) и Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 2 вес.% и MnO 1 вес.% (состав №2). Температура стеклования 430 °С. Выделение нанокристаллической фазы феррита марганца MnFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> происходило в процессе термической обработки при температуре 550 °C в течении 2 часов в программируемой муфельной печи. Спектр поглощения в диапазоне длин волн 200-2000 нм регистрировался на спектрофотометрах Lambda 650 Perkin Elmer и Varian Cary 500. Рентгенограммы получены на рентгеновском дифрактометре Rigaku Ultima IV с использованием медного анода с длиной волны излучения λ(Cu) = 0.15418 нм. Магнитооптическая константа Верде измерялась по углу поворота плоскости поляризации, проходящего через образец света при приложении к образцу магнитного поля. Основные результаты. Разработаны и исследованы новые технологические режимы синтеза калиево-алюмоборатных стекол, активированных ионами железа и марганиа. Установлено, что при термообработке выделяются нанокристаллы ферритов марганца со средним размером 18 нм. Полученные стекла имеют постоянную Верде 0,9 угл.мин/(см Э). Показано, что полученные стекла имеют высокое поглощение в ультрафиолетовом и видимом диапазонах спектра, в то же время в ближнем инфракрасном диапазоне эти стекла прозрачны. Практическая значимость. Предложенные и исследованные в работе наностеклокерамики могут служить основной для оптических изоляторов на основе эффекта Фарадея и в качестве чувствительных сред для датчиков силы тока и магнитного поля.

#### Ключевые слова

стеклокерамика, калиево-алюмоборатные стекла, нанокристалл, эффект Фарадея, феррит марганца

#### Благодарности

Работа выполнена при финансовой поддержке Минобрнауки Российской Федерации (идентификатор ПНИЭР:RFMEFI58114X0006).

# SYNTHESIS, STRUCTURE AND SPECTRAL PROPERTIES OF POTASSIUM-ALUMINA-BORATE GLASS WITH NANOCRYSTALS OF MANGANESE FERRITE

D.I. Sobolev<sup>a</sup>, N.V. Nikonorov<sup>a</sup>, P.S. Shirshnev<sup>a</sup>, R.K. Nuryev<sup>a</sup>, S.A. Stepanov<sup>a</sup>, D.Yu. Panov<sup>a</sup>

<sup>a</sup> ITMO University, Saint Petersburg, 197101, Russian Federation Corresponding author: ezkimos@gmail.com

### Article info

Received 26.05.16, accepted 17.06.16 doi: 10.17586/2226-1494-2016-16-4-642-648 Article in Russian

For citation: Sobolev D.I., Nikonorov N.V., Shirshnev P.S., Nuryev R.K., Stepanov S.A., Panov D.Yu. Synthesis, structure and spectral properties of potassium-alumina-borate glass with nanocrystals of manganese ferrite. *Scientific and Technical Journal of Information Technologies, Mechanics and Optics*, 2016, vol. 16, no. 4, pp. 642–648. doi: 10.17586/2226-1494-2016-16-4-642-648

#### Abstract

Subject of Research. The paper presents research results of optical properties of potassium-alumina-borate glass, activated with ions of iron and manganese. The formation process of nanocrystals of manganese ferrite MnFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> in potassiumalumina-borate glass host was studied. Magneto-optical characteristics were analyzed. Method. The studied glasses were synthesized by the method of charge melting in the crucible. Potassium-alumina-borate glass system was used (K<sub>2</sub>O-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>-B<sub>2</sub>O<sub>3</sub>) proposed by S.A. Stepanov (Vavilov State Institute). Glass system was doped by 3 wt% of Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> and 2 wt% MnO by weight (composition 1) and 2 wt% Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> and 1 wt% MnO by weight (composition 2). The glass transition temperature was 430 °C. Segregating of the crystal phase of manganese ferrite MnFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> occurred during heat treatment at 550 °C for 2 hours in a programmable muffle furnace. The absorption spectrum in the wavelength range 200-2000 nm was recorded with Perkin Elmer Lambda 650 and Varian Cary 500 spectrophotometers. The XRD patterns were obtained on Rigaku Ultima IV X-ray diffractometer by copper anode with a wavelength  $\lambda$  (Cu) = 0.15418 nm. Magneto-optical Verde constant was measured by the angle of polarization plane rotation of the passing light through the sample when the sample is placed in magnetic field. Main Results. New technological modes of potassium-alumina-borate glass synthesis doped with ions of iron and manganese were developed and studied. It is established that during heat treatment nanocrystals of manganese ferrites are evolved with an average size of 18 nm. These glasses have a Verde constant equal to 0.9 arc.min/(cm·Oe). It is shown that obtained glasses possess high absorbance in ultra-violet and visible light spectrum. Practical Relevance. Proposed and analyzed nanoglass-ceramics could be accepted as a basis for creation of sensing environments for sensors current and magnetic field and for creation of optical isolators based on the Faraday effect.

#### Keywords

nanoglass-ceramics, potassium-aluminum-borate glasses, nanocrystal, Faraday effect, manganese ferrite

#### Acknowledgements

This work has been supported by the Ministry of Education and Science of the Russian Federation (Project No.RFMEFI58114X0006)

#### Введение

Возрастающий интерес к магнитооптическим материалам (кристаллам, стеклам, пленкам) обусловлен перспективностью их использования в современных высокотехнологичных устройствах, таких как датчики тока [1–3] и оптические изоляторы [4, 5]. Современные магнитооптические материалы характеризуются высокими значениями постоянной Верде – 0,2–0,6 угл.мин/(см·Э), что позволяет создавать компактные устройства за счет уменьшения объема используемого материала.

Особого внимания заслуживают магнитооптические стекла. По сравнению с кристаллами они имеют следующие преимущества: низкую стоимость, возможность вытяжки волокна, возможность прессования, моллирования и получения крупногабаритных оптических элементов. Кроме того, они прозрачны в видимом и ближнем инфракрасном (ИК) диапазоне.

Существующие в настоящее время магнитооптические стекла имеют ряд недостатков, к которым относятся дороговизна исходных материалов, таких как, например, оксид тербия, наличие полосы поглощения в рабочей области спектра и низкое фарадеевское вращение (ФВ) 0,3 угл.мин/(см·Э) по сравнению с кристаллами 0,6 угл.мин/(см·Э) в ИК области спектра и некоторые другие [6].

Таким образом, на данный момент актуальной задачей является разработка материала с высокой постоянной Верде, с низким коэффициентом поглощения и на основе недорогих исходных химреактивов. Универсальным материалом, удовлетворяющим данным условиям, является стекло с ферромагнитной нанокристаллической фазой, благодаря высоким значениям магнитооптических характеристик и прозрачности в ближней ИК области спектра [7].

Особый интерес представляют стекла, содержащие одновременно ионы железа и марганца. В ряде работ (например, [8, 9]) была изучена эволюция фазового состояния парамагнитных включений от изолированных ионов Fe<sup>3+</sup> и Mn<sup>2+</sup> до нанокристаллов MnFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> в стеклах системы Al<sub>2</sub>O-K<sub>2</sub>O-B<sub>2</sub>O<sub>3</sub>, активированных одновременно Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> и MnO. Авторами [10, 11] было показано, что стекла, содержащие в качестве парамагнитных примесей оксид железа Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> и оксид марганца MnO, демонстрируют чрезвычайно сильный отклик магнитооптических свойств материала на набор технологических факторов, а также в стеклах этой группы достигаются большие значения ФВ в диапазоне 1,3–1,5 мкм.

Для формирования магнитных свойств в стекле используется технология роста в матрице стекла ферромагнитных центров в виде наночастиц ферритов. Известны работы [12], посвященные получению в стеклах наночастиц ферритов [13], которые формируются при высоких концентрациях парамагнитных оксидов [14] (не менее 30 масс.%) в исходной шихте. Это обстоятельство, во-первых, приводит к полной потере прозрачности стекла в видимом диапазоне и, во-вторых, к невозможности избежать магнитного взаимодействия между выделившимися наночастицами. Стекла с нанокристаллами ферритов марганца MnFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> на основе калиево-алюмоборатной стеклообразной матрицы были впервые синтезированы в Государственном оптическом институте им. С.И. Вавилова [15].

В работе [16] для изучения кластерообразования в окисных стеклах применен магнетохимический метод. Этот метод позволяет оценить степень взаимодействия между парамагнитными атомами в кластере и характер образующихся кластеров. Автор указывает на то, что основными факторами, определяющими степень возможности кластерообразования парамагнитными ионами, является структура стекла и

наличие диамагнитных ионов-растворителей. Наличие диамагнитных ионов, таких как Al<sup>3+</sup> и т.д., занимающих те же позиции в сетке стекла, что и парамагнитные, приводит к снижению обменного взаимодействия вследствие образования группировок типа -Fe-O-Al-O-Fe- вместо -Fe-O-Fe-.

В работе [16] показано, что магнитооптическое стекло на основе калиево-алюмоборатной системы с наночастицами и кластерами железа может найти применение в разных технических и оптических приложениях, в том числе в устройствах, которые работают на принципе вращения вектора поляризации – эффекте Фарадея, т.е. в качестве ячеек Фарадея:

- для невзаимных элементов, применяемых в лазерных гироскопах, как затворы и модуляторы света;
- для оптических затворов в волоконно-оптических линиях связи с целью защитить источник оптического излучения от побочных обратных сигналов;
- для датчиков тока, которые могут применяться на линиях электропередачи;
- для датчиков магнитного поля.

В связи с этим актуальной задачей является исследование магнитооптических стекол на основе калиево-алюмоборатной стеклообразной матрицы, активированной ионами Fe<sup>3+</sup> и Mn<sup>2+</sup> в стекле. Это важно, в том числе, для дальнейшего совершенствования магнитооптических характеристик таких материалов. В настоящей работе исследован процесс формирования нанокристаллов феррита марганца MnFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> в калиево-алюмоборатной стеклообразной матрице и изучены их спектральные свойства.

# Объекты и методы исследования

В качестве объектов исследования была выбрана калиево-алюмоборатная стеклообразная система (K<sub>2</sub>O-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>-B<sub>2</sub>O<sub>3</sub>), предложенная С.А. Степановым (ГОИ им. С.И. Вавилова). Такие стекла с добавками оксидов переходных элементов в концентрациях 2–5 масс.% имеют высокую магнитную восприимчивость при сохранении прозрачности в видимом и ближнем инфракрасных диапазонах, что делает возможным их эффективное применение в качестве магнитооптических элементов. Методика получения наночастиц MnFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> полностью описана в работе [15].

Для получения нанокристаллов  $MnFe_2O_4$  в стекле необходимо решить несколько ключевых технологических задач. В исходном стекле до термообработки содержатся компоненты кристалла  $MnFe_2O_4$  – ионы марганца, железа и кислорода. Основываясь на том, что ионы железа и марганца могут существовать в двух различных состояниях – в трехвалентном и двухвалентном, необходимо сместить редокс-потенциал системы в сторону восстановительных условий в первом случае, а во втором – в сторону жестких окислительных условий.

Таким образом, одной из задач являются оптимизация и поиск путей создания необходимых условий в расплаве стекла при высокотемпературном синтезе. При термообработке стекла есть вероятность, что при оптимальных условиях будет выделяться нанофаза, содержащая MnFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub>. В связи с этим следующей задачей явился поиск оптимальных режимов термической обработки.

В настоящей работе были синтезированы стекла стеклообразующей системы K<sub>2</sub>O-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>-B<sub>2</sub>O<sub>3</sub> с добавками Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 3 вес.% и MnO 2 вес.% (состав №1) и Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 2 вес.% и MnO 1 вес.% (состав №2). Измеренная температура стеклования составила 430 °C с погрешностью 10 °C. Исходная шихта для исследуемого материала формировалась исключительно из химических реактивов со степенью чистоты «чистый для анализа». Температура синтеза составила 1300 °C. После отливки на металлическую форму стекло инерционно охлаждалось от температуры стеклования до комнатной в программируемой муфельной печи.

Следует отметить, что такой параметр, как температура стеклования, имеет важное значение для определения температур отжига стекла.

Выделение нанокристаллической фазы феррита марганца MnFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> происходило в процессе термической обработки при температуре 550 °C, что выше температуры стеклования, в течение 2 часов в программируемой муфельной печи.

Спектр поглощения регистрировался на спектрофотометре Lambda 650 Perkin Elmer (США) и Varian Cary 500 (США). Измерения проводились в диапазоне от 200 нм до 2000 нм, толщина образцов составляла 0,5 мм.

Рентгенограммы были получены на рентгеновском дифрактометре Rigaku Ultima IV (Япония). Использовалось излучение медного анода с длиной волны излучения λ(Cu) = 0,15418 нм.

#### Результаты и обсуждение

В стеклах указанного выше состава при термообработке было получено выделение кристаллической фазы MnFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub>.

Температура 490 °C была выбрана в качестве нижней границы, так как измерения по дифференциальному термическому анализу для данного стекла показали (рис. 1), что это температура начала экзотермического процесса выделения и кристаллизации нанофазы.



Рис. 1. Измерение теплоемкости образца стекла состава №2 с высоким содержанием ионов железа и марганца методом дифференциальной сканирующей колориметрии (ДСК)

В результате была выбрана оптимальная температура термообработки, при которой будет минимальным рост размеров самих кристаллов и максимальным рост количества зародышей кристалла (согласно теории Таммана [17]). Эта температура составила 490 °C. Соответственно, оптимальный интервал термообработки был принят от 500 °C до 550 °C.

Согласно данным рентгеновских измерений (рис. 2), по стеклу состава №2 можно заключить, что в образце сформировалась нанокристаллическая фаза MnFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub>. Размер частиц определялся по формуле Шеррера по полуширине дифракционных максимумов. Средний размер нанокристаллов составил 18 нм.



Рис. 2. Рентгенограмма полученного состава №2 с содержанием оксида железа 2 вес.% и марганца 1 вес.% после термообработки при температуре 550 °C, 2 часа

Как известно, ионы железа в оптическом стекле могут находиться одновременно в двух валентных состояниях – Fe(III) и Fe(II) [18]. Трехвалентные ионы железа имеют полосы поглощения в фиолетовой 420 нм и ультрафиолетовой 320 нм областях спектра, частично смещая край полосы поглощения в видимую область, а двухвалентные имеют широкую полосу поглощения в ближней ИК области спектра с максимумами поглощения на 1000 нм и 1100 нм, коротковолновый край которой может простираться в видимую область. Следует учесть, что ионы марганца также могут находиться в стекле в двух различных валентных состояниях – Mn(III) и Mn(II). Трехвалентные ионы марганца являются очень сильным красителем (имеют высокую силу осциллятора), а двухвалентные не имеют интенсивного поглощения в видимой области спектра. Следовательно, трехвалентные ионы марганца имеют широкую полосу поглощения с максимумом на 320 нм.

Исходные образцы стекол первого и второго состава частично прозрачны в видимом диапазоне длин волн (рис. 3, 4).



Рис. 3. Спектры поглощения полученного стекла состава №1: до термообработки (1); после термообработки при температуре 550 °C, 2 часа (2)

Термообработанные образцы стекла состава №1 с наночастицами оксида железа Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> имеют выраженное поглощение в видимом диапазоне до 600 нм. Кроме того, проявляется увеличение поглощения в ИК области спектра на длине волны 1100 нм (рис. 3). Увеличение интенсивности поглощения в длинноволновой области можно отнести к рассеянию. Такое возможно при высокой объемной доле нанокристаллов в стекле. Тем не менее, вопрос увеличения интенсивности поглощения во всем оптическом диапазоне после термообработки требует более детальных исследований и дальнейшего совершенствования технологии лабораторного синтеза стекол данного состава.



Рис. 4. Спектры поглощения полученного стекла состава №2: до термообработки (1); после термообработки при температуре 550 °C, 2 часа (2)

В образцах стекла с добавками MnO после термообработки происходит сдвиг коротковолновой границы поглощения (рис. 4) в сторону больших длин волн. Это можно объяснить следующим образом. В процессе термообработки в стекле выделяются нанокристаллы MnFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub>. Кристаллы MnFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> имеют полосы в ближнем ИК диапазоне. Как следствие, после термообработки граница оптического поглощения сдвигается в спектральную область 600–800 нм.

Проанализировав представленные на рис. 3, 4 данные, можно сделать вывод, что полученный материал имеет относительно большие оптические потери в ИК области спектра и резкую границу поглощения в видимой области спектра (600–780 нм).

В процессе работы была создана установка по измерению магнитооптических свойств стекла. К сожалению, на данном этапе исследований она позволяет измерять только относительные величины магнитооптических постоянных. Тем не менее, по полученным с ее помощью данным можно говорить о том, что постоянная Верде на длине волны 808 нм у исследуемого материала выше по сравнению с промышленным стеклом MOC-13.

#### Заключение

Рассмотрены особенности синтеза калиево-алюмоборатного стекла, активированного железом и марганцем. Установлено, что при термообработке в этом стекле выделяются нанокристаллы ферритов марганца размером 18 нм. Оптимизирован состав и режимы термообработки для получения нанокристаллической фазы MnFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> в стеклах калиево-алюмоборатной матрицы.

Калиево-алюмоборатное стекло с нанокристаллами ферритов марганца имеет высокую постоянную Верде 0,9 угл.мин/(см·Э), по сравнению с промышленным магнитооптическим стеклом МОС-13 0,3 угл.мин/(см·Э). Полученные стекла имеют высокое поглощение в ультрафиолетовом и видимом диапазоне. В то же время в ближнем инфракрасном диапазоне эти стекла прозрачны. Это открывает перспективы их использования в ближнем инфракрасном диапазоне для создания волоконных датчиков силы тока и магнитных полей, а также изоляторов Фарадея.

## References

- 1. Shen Y., Lu Y., Liu Z., Yu X., Zhang G., Yu W. Performance of magneto-optical glass in optical current transducer application. *Journal of Magnetism and Magnetic Materials*, 2015, vol. 389, pp. 180–185. doi: 10.1016/j.jmmm.2015.04.054
- Chen Q., Ma Q, Wang H., Chen Q. Structural and properties of heavy metal oxide Faraday glass for optical current transducer. *Journal of Non-Crystalline Solids*, 2015, vol. 429, pp. 13–19. doi: 10.1016/j.jnoncrysol.2015.08.031
- 3. Chen Q., Wang H., Perero S., Wang Q., Chen Q. Structural, optical and magnetic properties of Fe3O4 sputtered TeO2–PbO–B2O3 and PbO–Bi2O3–B2O3 glasses for sensing applications. *Journal of Non-Crystalline Solids*, 2015, vol. 408, pp. 43–50. doi: 10.1016/j.jnoncrysol.2014.10.011
- Starobor A., Zheleznov D., Palashov O., Savinkov V., Sigaev V. Borogermanate glasses for Faraday isolators at high average power. *Optics Communications*, 2016, vol. 358, pp. 176–179. doi: 10.1016/j.optcom.2015.09.047
- Chen Z., Yang L., Wang X., Wang J., Hang Y. Fabrication and characterizations of a Erbium doped terbium gallium garnet crystal for Faraday rotators. *Materials Letters*, 2015, vol. 161, pp. 93–95. doi: 10.1016/j.matlet.2015.08.085
- 6. Savinkov V.I., Sarkisov P.D., Sigaev V.N., Golubev N.V., Lopatina E.V. Borogermanate glasses with magneto optical properties. *Uspekhi v Khimii i Khimicheskoi Tekhnologii*, 2008, vol. 22, no. 7, pp. 39–44.
- 7. Krinchik G.S., Chetkin M.V. Transparent ferromagnetics. *Physics-Uspekhi*, 1969, vol. 98, no. 1, pp. 3–25.
- Edel'man I.S., Ivantsov R.D, Stepanov S.A., Vasil'eva I.G., Vasil'ev A.D., Bayukov O.A., Zarubina T.V., Kornilova E.E., Balaev A.D., Ivanova O.S., Myagkov V.G., Sokolov A.E. Magnetic and magnetooptical properties of nanoscale particles of manganese ferrite in the borate glass matrix: direct observation of the particles, the correlation between particle size and properties of glass. Vestnik KGU: Fiziko-Matematicheskie Nauki, 2004, no. 1, pp. 62–69.
- Kliava J., Edelman I., Ivanova O., Ivantsov R., Bayukov O., Petrakovskaja E., Zaikovskiy V., Bruckental I., Yeshurun Y., Stepanov S. Formation and evolution of magnetic nanoparticles in borate glass simultaneously doped with Fe and Mn oxides. *Journal of Applied Physics*, 2008, vol. 104, no. 10, art. 103917. doi: 10.1063/1.3021289
- Edel'man I.S., Skorospelova V.I., Stepanov S.A., Anistratova N.A. Spectral and magnetooptical properties K-Al-B glasses containing iron and manganese. *Glass Physics and Chemistry*, 1983, vol. 9, no. 4, pp. 481– 486. (In Russian)
- 11. Edelman I.S., Ivantsov R.D., Vasil'ev A.D., Stepanov S.A., Zarubina T.V., Kornilova E.E. Borate glasses with paramagnetic dopants a new magnetooptic material for the IR spectral range. *Glass Physics and Chemistry*, 2001, vol. 27, no. 5, pp. 454–459. doi: 10.1023/A:1012456200775
- 12. Gubin S.P., Yurkov G.Yu., Koksharov Yu.A., Khomutov G.B. Magnetic nanoparticles: Preparation, structure and properties. *Russian Chemical Reviews*, 2005, vol 74, no. 6, pp. 489–520. doi: 10.1070/RC2005v074n06ABEH000897
- 13. Edel'man I.S., Ivantsov R.D., Vasil'ev A.D., Balaev A.D., Bayukov O.A., Stepanov S.A., Kornilova E.E., Zarubina T.V., Isaeva T.N., Molokeev M.S. Magnetic and magnetooptical properties of nanoscale particles of manganese ferrite in the matrix borate glass. *Vestnik KrasGU*, 2014, vol. 9, no. 1, pp. 132–157. (In Russian)
- Ivanova O.C., Velikanov D.A., Didenko O.N., Zaikovskii V.I. Magnetic properties and morphology of the manganese ferrite nanoparticles in glass. *Journal of Siberian Federal University. Mathematics & Physics*, 2011, no. 4, pp. 470–478. (In Russian)
- Skorospelova V.I., Stepanov S.A. Behaviour of iron ions in K<sub>2</sub>O-Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>-B<sub>2</sub>O<sub>3</sub> glasses. *Neorganicheskie Materialy*, 1974, vol. 10, pp. 1864–1871. (In Russian)
- 16. Stepanov S.A. Clusters of paramagnetic ions in the glass. *Glass Physics and Chemistry*, 1976, vol. 2, no. 3, pp. 228–233. (In Russian)
- 17. Gorshkov V.S., Savel'ev V.G., Fedorov N.F. *Physical Chemistry of Silicates and Other Refractory Compounds*. Moscow, Vysshaya Shkola Publ., 1988, 400 p.
- 18. Vargin V.V. *Proizvodstvo Tsvetnogo Stekla* [Colored Glass Production]. Ed. I.V. Grebenshchikov. Moscow, Leningrad, Gizlegprom Publ., 1940, 283 p.

Соболев Дмитрий Игоревич	-	аспирант, инженер, Университет ИТМО, Санкт-Петербург, 197101, Российская Федерация, ezkimos@gmail.com
Никоноров Николай Валентинович	_	доктор физико-математических наук, профессор, заведующий кафедрой, Университет ИТМО, Санкт-Петербург, 197101, Российская Федерация, nikonorov@oi.ifmo.ru
Ширшнев Павел Сергеевич	_	кандидат физико-математических наук, инженер, Университет ИТМО, Санкт-Петербург, 197101, Российская Федерация, pavel.shirshnev@gmail.com
Нурыев Рустам Какабаевич	_	аспирант, Университет ИТМО, Санкт-Петербург, 197101, Российская Федерация, nuryev@ifmo.ru
Степанов Сергей Алексеевич	_	доктор химических наук, ведущий инженер, Университет ИТМО, Санкт-Петербург, 197101, Российская Федерация, tvzar38@mail.ru
Панов Дмитрий Юрьевич	-	студент, инженер, Университет ИТМО, Санкт-Петербург, 197101, Российская Федерация, dmitriipnv@gmail.com
Dmitrii I. Sobolev	_	postgraduate, engineer, ITMO University, Saint Petersburg, 197101, Russian Federation, ezkimos@gmail.com
Nikolay V. Nikonorov	_	D.Sc., Professor, Head of Chair, ITMO University, Saint Petersburg, 197101, Russian Federation, nikonorov@oi.ifmo.ru
Pavel S. Shirshnev	-	PhD, engineer, ITMO University, Saint Petersburg, 197101, Russian Federation, pavel.shirshnev@gmail.com
Rustam K. Nuryev	-	postgraduate, ITMO University, Saint Petersburg, 197101, Russian Federation, nuryev@ifmo.ru
Sergey A. Stepanov	_	D.Sc., principal engineer, ITMO University, Saint Petersburg, 197101, Russian Federation, tvzar38@mail.ru
Dmitry Yu. Panov	—	student, engineer, ITMO University, Saint Petersburg, 197101, Russian Federation, dmitriipnv@gmail.com