# МИНИСТЕРСТВО ВЫСШЕГО И СРЕДНЕГО СПЕЦИАЛЬНОГО ОБРАЗОВАНИЯ РЕСПУБЛИКИ УЗБЕКИСТАН

# ТАШКЕНТСКИЙ ХИМИКО – ТЕХНОЛОГИЧСКИЙ ИНСТИТУТ

На правах рукописи УДК 666.11: 546.815

# АДИНАЕВ ХИДИР АБДУЛЛАЕВИЧ

# РАЗРАБОТКА СОСТАВОВ И ТЕХНОЛОГИИ ПОЛУЧЕНИЯ СВИНЕЦСОДЕРЖАЩИХ СТЕКОЛ И СИТАЛЛОВ

05.17.11 – Технология силикатных и тугоплавких неметаллических материалов

**АВТОРЕФЕРАТ** 

диссертации на соискание учёной степени кандидата технических наук

Работа выполнена на кафедре «Технология силикатных материалов» Ташкентского химико-технологического института

Научный руководитель: доктор химических наук, профессор

Исматов Абдулла Ахмедович

Официальные оппоненты: доктор технических наук, профессор

Касимова Сталина Салиховна

кандидат технических наук

Кадирова Дилором Салиховна

Ведущая организация: Институт общей и неорганической

химии АН РУз

Защита диссертации состоится 9 октября 2010 года в  $10^{00}$  часов на заседании Специализированного совета Д.067.24.01 при Ташкентском химикотехнологическом институте по адресу: 100007, г. Ташкент, ул. М.Улугбека, 41.

С диссертацией можно ознакомиться в библиотеке Ташкентского химикотехнологического института по адресу: 100011, г. Ташкент, ул. А.Навои 32.

Автореферат разослан 6 сентября 2010 г.

Отзывы на автореферат (в двух экземплярах), заверенные гербовой печатью, просим направить по адресу: 100011, г. Ташкент, ул. А.Навои 32. ТХТИ, учёному секретарю Специализированного совета Д.067.24.01.

Учёный секретарь Специализированного совета, доктор технических наук, доцент

Мирзакулов Х.Ч.

### ОБЩАЯ ХАРАКТЕРИСТИКА ДИССЕРТАЦИИ

**Актуальность работы.** В 2005 г. Президентом РУз И.А.Каримовым издан указ об усилении работ по освоению выпуска новой продукции, приводящей к снижению затрат на импорт. Указ в полной мере относится и к таким изделиям силикатной промышленности, как дорожно-сигнальные знаки, ковровомозаичные панно и витражи, а также выпуску изделий со специфическими свойствами, например спаивающими и герметизирующими средствами.

Безопасность движения на дорогах напрямую связана с обустройством их современными средствами сигнализации, т.е. дорожными катафотами. По данным ООН полное обустройство автомобильных дорог позволяет снизить число аварий почти на 20%. Основой любого дорожного знака является обращенная к участникам движения световозвращающая поверхность, которая несет необходимую для водителя информацию и обеспечивает её распознование в любое время дня и ночи. Световозвращение на пленке достигается за счет использования микростеклошариков, которые и являются основным материалом, обуславливающим светотехнические характеристики светоотражающих дорожных знаков. Для получения катафот также необходимо стекло с высоким показателем преломления, устойчивое к перепадам температур и хорошей химической стойкостью. В данном случае речь идёт о массивных (объемных) деталях сигнализации, устанавливаемых у обочин дорог и оврагов.

В градостроительстве наиболее ярким и необычным декоративным украшением стеклянных окон и дверей являются витражи или декорированные стекла. Витражное стекло является композицией окрашенных стекол, разделенных металлической растяжкой. К сожалению, такие стекла в Узбекистан завозятся из-за границы за счёт валютных средств, чего можно избежать, так как Узбекистан имеет достаточную сырьевую базу для налаживания выпуска таких стекол на предприятиях Республики.

Перевод легкоплавких стекол в ситаллы, во-первых улучшает эксплуатационно-механические свойства, во-вторых, повышает их химическую стойкость, в-третьих предотвращает изменение окраски деталей под воздействием дождя, снега, ветра и т.д. Этим решается вопрос о выпуске изделий со специфическими свойствами для предприятий «Узкимёсаноат», «Узкурилишматериаллари» и др.

В данной работе рассматриваются, во-первых, вопросы проектирования и синтеза новых высокоэффективных и малоэнергоёмких стекол на основе свинцовосиликатной системы, также изготовления на ИХ основе светоотражающих стеклошариков ДЛЯ дорожных знаков автодорожной техники. Во-вторых, получение окрашенных стекол вопрос изготовления декоративных панно и витражей, в-третьих, позволяют получать изделия со специфическими свойствами.

**Степень изученности проблемы.** На сегодняшний день имеется ряд исследований, направленных на использование стекол системы PbO-ZnO-SiO $_2$  при производстве дорожно-сигнальных знаков. Однако, вопросу получения

стеклошариков и катафот на основе самой системы  $PbO-SiO_2$  не уделено должного внимания. Разработка прозрачных и окрашенных легкоплавких стекол для получения стеклошариков, для изготовления витражей и других изделий является новой.

**Цель и задачи исследования.** Целью первой части работы является экспериментальное и теоретическое определение условий синтеза, определение технологических параметров и изучение физико-химических свойств стекол на основе системы PbO-SiO<sub>2</sub> без добавок и с добавками  $B_2O_3$ ,  $Na_2O$ , CaO и  $Al_2O_3$ . Вторая часть посвящена получению окрашенных стекол за счёт добавок  $Cr_2O_3$ ,  $Mn_2O_3$ ,  $Fe_2O_3$  и  $Ni_2O_3$  для изготовления витражей. В третей части осуществлена разработка составов ситаллов и выявление технологических параметров их получения за счёт добавки нетрадиционных нуклеаторов  $Y_2O_3$ ,  $Ce_2O_3$ ,  $Nd_2O_3$  и  $Er_2O_3$  в сочетании с традиционными нуклеаторами кристаллизации —  $Cr_2O_3$ ,  $TiO_2$ ,  $ZrO_2$  и  $WO_3$ .

# В соответствии с намеченной целью были поставлены следующие задачи:

- изучение стекол системы  $PbO-SiO_2$  без добавки и с добавками одного, двух, трех и четырех оксидов с целью снижения температуры варки стёкол;
- изучение основных физико-химических свойств (плотности, показателя преломления и др.) синтезированных стёкол экспериментальным и расчетным путями (по Аппену, Демкиной) и сопоставление полученных параметров;
- определение при нагревании фазовых превращений компонентов шихт методами рентгенографии, термографии, электронной микроскопии и инфракрасной спектроскопии;
- анализ полученных результатов с точки зрения практического применения стёкол в обустройстве дорог дорожно-сигнальными знаками;
- получение декоративных панно и витражей на основе синтезированных окрашенных стекол;
- возможность получения свинецсодержащих ситаллов в тройных системах, содержащих  $Y_2O_3$ ,  $Ce_2O_3$ ,  $Nd_2O_3$  и  $Er_2O_3$  и традиционные нуклеаторы кристаллизации  $Cr_2O_3$ ,  $TiO_2$ ,  $ZrO_2$  и  $WO_3$ ;
- определение условий получения (температура, выдержка при максимальной температуре, количество и вид добавки) окрашенных стекол;
- изучение окрашенных стекол традиционными методами физико-химического анализа;
- определение областей кристаллизации методами массовой кристаллизации;
- проверка полученных результатов в условиях промышленных предприятий, эксплуатации дорог и оформлении зданий;
- оценка эффективности производства разработанных материалов и рекомендации по их применению.

## Предмет исследований. Предметом исследования являются:

- физико-химические и физико-механические свойства опытных стёкол и образцов из них, нахождение оптимальных составов и технологии их получения, а также проведение производственных испытаний;

- стекла, микростеклошарики и ситаллы, полученные в лабораторных и полупромышленных условиях;
  - технологические схемы получения изделий различного назначения;
- полученные на основе предложенных технологий дорожно-сигнальные знаки, декоративные панно и витражи.

**Объект исследования.** Для реализации вышеотмеченной цели и задач объектами исследования выбраны:

- прозрачные стекла, синтезированные из смеси реактивных материалов  $Pb_3O_4$  и  $SiO_2$  без добавки и с добавками  $H_3BO_3$ ,  $Na_2CO_3$ ,  $CaCO_3$  и  $Al_2O_3$  в пересчёте на соответствующие оксиды от 1 до 5 мас.%;
- прозрачные и окрашенные стекла, полученные на основе тройных систем, содержащих  $Cr_2O_3$ ,  $Mn_2O_3$ ,  $Fe_2O_3$ ,  $Ni_2O_3$ ,  $Y_2O_3$ ,  $Ce_2O_3$ ,  $Nd_2O_3$  и  $Er_2O_3$ ;
- микрошарики, полученные на основе оптимальных составов с добавкой  $H_3BO_3$  и  $NaNO_3$  путем оплавления частиц стеклогранулята под воздействием высокотемпературного газовоздушного пламени;
- стеклокристаллические материалы, полученные в лабораторных и полупроизводственных условиях методом двухстадийной кристаллизации на основе стёкол, содержащих  $Y_2O_3$ ,  $Ce_2O_3$ ,  $Nd_2O_3$ ,  $Er_2O_3$ ,  $Cr_2O_3$ ,  $TiO_2$ ,  $ZrO_2$  и  $WO_3$  с использованием как реактивного, так и природного сырья;
- дорожно-сигнальные знаки, катафоты и художественные детали, изготовленные на основе разработанных стекол и микрошариков до и после эксплуатации.

Методы исследований. Работа выполнена с использованием современных методов физико-химического анализа, рентгенофазовый, таких как электроннодифференциально-термический, кристаллооптический, микроскопический, химико-аналитический. Также применены традиционные методы определения физико-химических И механических свойств синтезированных стекол.

#### Основные положения, выносимые на защиту:

- физико-химические закономерности, технология и техникоэкономическое обоснование изготовления дорожных знаков по следующей цепочке: прозрачные стекла (на основе системы PbO-SiO<sub>2</sub> с добавками  $B_2O_3$ ,  $Na_2O_3$ , CaO и  $Al_2O_3$ )  $\rightarrow$  микростеклошарики  $\rightarrow$  дорожно-сигнальные знаки;
- материалы, предназначенные для применения в современной декорации: окрашенные стекла (стёкла на основе системы PbO-SiO<sub>2</sub> с добавками  $Cr_2O_3$ ,  $Mn_2O_3$ ,  $Fe_2O_3$  и  $Ni_2O_3$ )  $\rightarrow$  декорированное изделие (панно и витражи);
- материалы новой техники: стекла с нуклеаторами кристаллизации на основе системы PbO-SiO<sub>2</sub> с добавками  $Y_2O_3$ ,  $Ce_2O_3$ ,  $Nd_2O_3$ ,  $Er_2O_3$ ,  $Cr_2O_3$ ,  $TiO_2$ ,  $ZrO_2$  и  $WO_3$ )  $\rightarrow$  ситаллы  $\rightarrow$  радиационно устойчивые изделия.

**Научная новизна.** В системе  $PbO-SiO_2$  два состава (70% $PbO+30\%SiO_2$  и  $80\%PbO+20\%SiO_2$ ) определены как оптимальные составы для получения на их основе микростеклошариков, катафот и художественных изделий. Выбор оптимальных составов обусловлен следующими факторами: во-первых, при таких соотношениях PbO и  $SiO_2$  образуются эвтектические смеси с низкой

температурой варки; во-вторых, 70-80% - ное присутствие РьО обеспечивает высокие показатели светопреломления.

Впервые проведены систематические исследования двойной системы РьО- $SiO_2$ , содержащей в мас.% одну ( $B_2O_3$ -2%), две ( $B_2O_3$ -1% и  $Na_2O$ -1%), три (В<sub>2</sub>О<sub>3</sub>-0,67%, Na<sub>2</sub>O-0,67% и СаО-0,66%) и четыре (В<sub>2</sub>О<sub>3</sub>-0,5%, Na<sub>2</sub>O-0,5%, СаО-0.5% и  $Al_2O_3-0.5\%$ ) разновидности добавок. Выявлено положительное воздействие единовременного введения четырех видов добавок на снижение варки и сохранение основных физико-химических свойств температуры светопреломления, коэффициент (плотность, показатель термического расширения и т.к.) по сравнению с введением в состав стекла одного оксида B<sub>2</sub>O<sub>3</sub>. Так, введение в шихту добавки B<sub>2</sub>O<sub>3</sub> увеличивает взаимную активность и реакционную способность оксида свинца и кварцевого песка, способствуя стеклообразованию при относительно низких температурах, NaNO<sub>3</sub> улучшает гомогенизацию и осветление стекломассы из-за бурного выделения NO<sub>2</sub> и кислорода при варке, CaO и Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> повышают устойчивость стекол к кристаллизации.

Показана возможность перехода от бинарной системы  $PbO-SiO_2$  путем осуществления изо- и гетеровалентных замен типа  $Pb^{2+} + Si^{4+} \rightarrow 2R^{3+}$  к трехкомпонентной системе  $PbO-R_2O_3-SiO_2$ , где R-Y, Ce, Nd, Er, Cr, Mn, Fe и Ni. Впервые в этих системах синтезированы прозрачные и окрашенные стекла. Показана возможность регулирования физико-химических свойств этих стекол путем изменения количественного соотношения PbO,  $R_2O_3$  и  $SiO_2$  и вида вводимых в состав стекла оксидов:  $Y_2O_3$ ,  $Ce_2O_3$ ,  $Nd_2O_3$ ,  $Er_2O_3$ ,  $Cr_2O_3$ ,  $Mn_2O_3$ ,  $Fe_2O_3$  и  $Ni_2O_3$ .

Впервые на основе тройных систем, содержащих  $Ce_2O_3$ ,  $Nd_2O_3$  и  $Er_2O_3$ , с дополнительным вводом  $WO_3$  получены стеклокристаллические материалы, отличающиеся по сравнению с исходным стеклом более высокими физикотехническими свойствами.

Выявлены оптимальные составы стекол, пригодных для получения микрошариков дорожно-сигнальных знаков и катафот, а также декоративных изделий. Малокомпонентность, дешевизна, низкая температура варки и переработки позволит широко использовать предлагаемые материалы в строительстве и для производства дорожных знаков.

Выявлены структурные особенности полученных стекол и изучен фазовый состав синтезированных ситаллов методами термографии, электронной микроскопии, инфракрасной спектроскопии и рентгенографии. Предложена структурная интерпретация полученных результатов, что позволит учитывать это при разработке новых конструкционных материалов.

**Практическая значимость результатов исследования.** Учитывая то, что варка стекла остаётся энергоёмким процессом, протекающим с большими энергозатратами, проведены работы по снижению температуры варки свинцовосиликатных стекол за счёт добавки  $B_2O_3$  от 1 до 5 мас.%. При этом отмечено закономерное уменьшение температуры плавления шихты от 800 (содержание  $B_2O_3 - 0$  мас.%) до  $600^0$ C, содержащих  $B_2O_3$  в количестве 5 мас.%.

Также в работе изучено влияние различных добавок на процессы силикатообразования и стеклообразования.  $B_2O_3$  введен в стекло в количестве (2 мас.%); оксиды натрия и бора (по 1 мас.%); оксиды бора, натрия и кальция (по 0,67 мас.%); оксиды бора, натрия, кальция и алюминия (по 0,5 мас.%). Снижение температуры на  $100^0$  (от  $1100^0$ C до  $1000^0$ C) и времени варки (от 1 часа до 30 мин.) отмечено при комплексном введении в состав стекла добавок  $B_2O_3$ ,  $Na_2O$ , CaO и  $Al_2O_3$ .

Выработаны основы переплавки стеклогранулятов в микрошарики в лабораторных и промышленных условиях. Подсчитана экономическая эффективность при выпуске 100 т стекломассы для изготовления дорожносигнальных знаков и декоративных изделий для витражей и панно.

На основе проведенных исследований разработаны новые стёкла, особенно в тройной системе  $PbO-R_2O_3-SiO_2$  (где  $R-Ce^{3+}$ ,  $Nd^{3+}$  и  $Er^{3+}$ ) с рядом ценных физико-химических свойств, представляющих интерес для приготовления ситаллизированных изделий строительно-технического назначения. Они были подвергнуты к испытанию в ИЯФ АН РУз по части надёжности к  $\gamma$ -облучению. Полученные предварительные результаты позволяют рекомендовать необходимости продолжения данных исследований с целю изготовления на их основе окошек ядерных реакторов, использовать их в качестве стойких деталей в видимой области прозрачности.

Предложены научно-обоснованные рекомендации для использования разработанных стекол в производстве стеклокристаллических материалов. Подобраны соответствующие приёмы и режимы термообработки, а также нуклеаторы кристаллизации, такие как  $Cr_2O_3$ ,  $TiO_2$ ,  $ZrO_2$  и  $WO_3$ .

Выполненные систематические исследования по изучению условий стеклообразования в двойной свинцовосиликатной системе и тройных системах, параметров их каталитической кристаллизации позволили получить и обобщить обширные данные, которые будут использованы при разработке новых стеклообразных материалов.

**Реализация результатов.** 1. Материалы по разработке состава и технологии получения стекол и ситаллов переданы для рассмотрения и использования:

- АК «Узавтодор» данные по светоотражающим стеклошарикам;
- производству «Бисер» при Янги-юльском экспериментальном ремонтно-механическом заводе технология изготовления микростеклошариков и катафот;
- производственному предприятию «Eurostyle» изготовление декоративных изделий;
- АО «Оникс» и ИЯФ АН РУз составы свинцовосиликатных стекол (для производства многосвинцовых декоративных и специальных изделий);
- АК «Узстройматериалы» составы свинцовосиликатных стекол и ситаллов;
- высшее образование в учебный процесс (методическое пособие, лекции, лабораторная работа с включением данных диссертационной работы).

- 2. Рекомендован состав стекла, содержащий 80 мас.% оксида свинца. Режим и возможность получения на его основе микростеклошариков внедрены на производственном предприятии «Олмазор ТМТЕИЧК» (г.Янгиюль Ташкентской области). На участке предварительной обработки сырьевых материалов завода сварено более 100 кг стекла с последующим переводом его в микростеклошарики. На основе полученных микростеклошариков диаметром от 60 до 90 мкм изготовлены светоотражающие дорожно-сигнальные знаки в количестве более 1000 штук. Экономическая эффективность в результате улучшения их качества составила по данным 2006 года в расчете на 1 кг стекла 13920 14400 сумов. В расчете на 1 т стекла это составит 681 814 тыс. сумов.
- 3. Производственное испытание дорожно-сигнальных знаков, изготовленных на основе свинцовосиликатных микростеклошариков произведены СМЭУ УБДД ГУВД г.Ташкента. Анализом их в процессе эксплуатации в течение 6 месяцев и более доказано, что отражательная способность изготовленных знаков отвечает установленным требованиям.
- 4. Оптимальные составы стекла для изготовления панно и витражей прошли производственное испытание на предприятии «Eurostyle». Предварительные расчёты показывают в результате улучшения качества окрашенных стёкол, в расчете на  $1 \text{ m}^2$  стекла, экономический эффект составляет от 11750 до 12500 сумов.
- 5. Свинцовосиликатные стекла были переданы в лабораторию «Радиационные процессы в диэлектрических материалах» ИЯФ АН РУз с целью проверки их надёжности к у-облучению. Получены обнадёживающие данные по оптическому поглощению и по люминесцентным свойствам стёкол (фотолюминесценции).
- 6. По материалам диссертационной работы издано 1 методическое пособие. Основные результаты включены в лекционный курс и организована 1 лабораторная работа.

Апробация работы. Результаты работы докладывались Международных научно-практических конференциях «Инновация - 2000», «Инновация - 2001» и «Инновация - 2006», проведенные в г.г. Бухара и Ташкент; Республиканской научной конференции «Современные проблемы химической технологии», проведенной в г. Фергана, 1998 г.; Республиканской научно-технической конференции «Экологические проблемы промышленности и роль специалистов в их решении», проведенной в ТашГТУ, г. Ташкент, 2000 г.; II – ой Республиканской научно-технической конференции «Новые неорганические материалы», проведенной в ТашХТИ, г. Ташкент, 2000 г.; I -Республиканской научно-практической конференции, посвященной 70-летию акад. А.Г. Ганиева, проведенной в г. Термез, 2002 г.; Республиканской научнотехнической конференции «Актуальные проблемы химии и химической технологии», проведенной в ТашХТИ, 2002 г.; Республиканской научнотехнической конференции «Современные технологии переработки местного сырья и продуктов», проведенной в ТашХТИ, г.Ташкент, 2007 – 2008 г.г.; Республиканской научно-технической конференции с участием зарубежных ученых «Композиционные материалы: структура, свойства и применение»,

проведенной в г. Ташкент, 2008 г.; Республиканской научно-технической конференции «Теория и практика композиционных строительных материалов», проведенной в ТАСИ, г. Ташкент, 2008 г.; Международный научно-практической конференции «Актуальные проблемы обеспечения интеграции науки, образования и производства», проведенной в ТашГТУ, г. Ташкент, 2008г.; VII – Х и XVII – XVIII Научно-теоретических и технических конференциях профессорско-преподавательского состава, аспирантов, научных сотрудников и студентов Ташкентского химико-технологического института, г. Ташкент, 1998 – 2001 и 2008 – 2009 г.г.; Семинаре при Специализированном совете Д.067.24.01 при Ташкентском химико-технологическом институте, г.Ташкент, 2009 г.

**Опубликованность результатов.** По материалом диссертационной работы опубликовано 28 научных работ, в том числе 18 статей и 10 тезисов докладов на международных и республиканских научных конференциях.

Структура и объем диссертации. Диссертационная работа состоит из введения, 6 глав, общих выводов, списка использованной литературы из 201 наименования отечественной и зарубежной литературы и приложений. Содержание работы изложено на 155 страницах компьютерного текста, содержит 29 рисунков и 26 таблиц.

Автор выражает благодарность к.т.н. Шарипову Д. за научные консультации и ценные советы при выполнении отдельных частей работы.

# OCHOBHOE СОДЕРЖАНИЕ РАБОТЫ Синтез и исследование стекол в системе PbO - SiO<sub>2</sub>

В связи с отсутствием достоверных данных по процессу стеклообразования и с целью уточнения их в данной работе проведены исследования по получению легкоплавких стекол в системе PbO -  $SiO_2$  в интервале  $700\text{-}1100^0C$  (табл. 1).

Таблица 1 Некоторые свойства стекол в системе PbO - SiO<sub>2</sub>

Поряд-	Плотность,		Показатель		Средний коэффициент	
ковый		d	преломления,		термического	
номер				$i_D$		ирения,
стекол				<b>,</b>	а•10 <sup>-7</sup> •гра∂ <sup>-1</sup>	
	расчёт-	экспери-	расчёт-	экспери-	расчёт-	экспери-
	ная	менталь-	ная	менталь-	ная	менталь-
		ная		ная		ная
2*	7,47	7,87	2,19	2,36	103,12	103,49
3	5,96	6,17	1,93	2,07	85,70	85,91
4	4,96	5,29	1,78	1,97	73,49	73,88
5	4,25	4,51	1,69	1,90	64,46	64,90
6	3,71	4,10	1,62	1,86	57,51	57,92

\*Содержание SiO<sub>2</sub> в мас.% - 10, 20, 30, 40 и 50.

Экспериментально полученные результаты физико-химических свойств синтезированных стёкол для системы PbO - SiO<sub>2</sub> находятся в следующих пределах: показатель преломления  $n_D$  от 1,86 до 2,36, плотность от 4,10 до 7,87 г/см<sup>3</sup>, КТР от 20 до 300°C  $\alpha$  х 10<sup>-7</sup> град. от 58 до 103, температура начала размягчения от 380 до 420°C, химическая устойчивость (потеря веса) 0,1 – 0,45%. Свойства стёкол, синтезированных в системе PbO - B<sub>2</sub>O<sub>3</sub> показали следующие результаты: показатель преломления  $n_D$  от 1,75 до 1,83: плотность от 4,3 до 6,7 г/см<sup>3</sup>, КТР от 20 до 300°C  $\alpha$  х 10<sup>-7</sup> град. от 61 до 71, температура начала размягчения от 375 до 410°C. Химическая устойчивость (потеря массы в воде) – 1,68 – 5,12%.

Таким образом, показана возможность получения стеклошариков на основе систем PbO -  $SiO_2$  и PbO -  $SiO_2$  с добавками, которые обеспечивают высокие значения показателя преломления и низкую температуру варки.

Кроме вышеописанного, определена возможность введения до 30% стеклоотходов в состав шихты соответственно за счёт свинцового глёта, кварцевого песка и поташа. Опыты проведены в сторону изменения соотношения 80% PbO и 20% SiO<sub>2</sub>. С целью снижения температуры варки стёкол возможно введение в состав шихты до 5% B<sub>2</sub>O<sub>3</sub>. B<sub>2</sub>O<sub>3</sub> вводится в состав шихты в виде  $H_3BO_3$ .

# Синтез и исследование свинцовосиликатных стекол с добавками – плавнями

В дальнейшем, с целью снижения температуры варки в шихту стекла состава (PbO-80%,  $SiO_2$ -20%) добавлен оксид бора  $B_2O_3$  в количестве 1, 2, 3, 4 и 5 мас.%. Количество оксида бора добавлялось в таком соотношении, чтобы основные показатели стекла — цвет, прозрачность, показатель преломления не изменялись.

В составах с содержанием оксида бора температура плавления шихты снизилась от 780 до  $600^{0}$ С и максимальная температура варки соответствовала: 1100, 1050, 1000 и  $950^{0}$ С по мере увеличения количества оксида бора.

В результате проведенных экспериментов с использованием малых количеств добавок удалось синтезировать стекла с низкой температурой варки. При этом сохранены цвет, прозрачность и по возможности основной показатель – коэффициент светопреломления (табл. 2).

Таблица 2 Физико-технические показатели стекол, содержащих B<sub>2</sub>O<sub>3</sub>

$N_{\underline{0}}$	Коли-	Темпера-	Темпера-	Продолжи-		Показатель	Окраска
п.п.	че-	тура	тура	тельность	10 <sup>-7</sup> •град <sup>-1</sup>	прелом-	образца
	ство,	плавле-	варки	выдержки		ления,	
	$B_2O_3$	кин	стекла,	при данной		$n_{\mathrm{D}}$	
		шихты,	$^{0}C$	температуре,			
		$^{0}C$		мин.			
3	0	800	1000	60	77	1,85	Желто-
							ватый

Продолжение табл. 2

						1 ' '	
7	0,5	780	980	60	70	1,84	Желто-
							ватый
8	1	760	960	50	61	1,83	Темно-
							желтый
9	1,5	740	940	50	62	1,82	Темно-
							желтый
10	2	720	920	40	63	1,81	Темно-
							желтый
11	3	680	880	30	65	1,79	Светло-
							желтый
12	4	640	840	20	69	1,77	Светло-
							желтый
13	5	600	800	10	71	1,75	Бледно-
							желтый

Из табл.2 видно, что по мере увеличения количества  $B_2O_3$  при постоянных значениях PbO и  $SiO_2$  уменьшается температура плавления, процессы плавления ускоряются. Таким образом, температура плавления стекол системы PbO -  $SiO_2$  зависит от соотношения компонентов данной системы.

Структура синтезированных стекол изучена ИК - спектроскопическим методом.

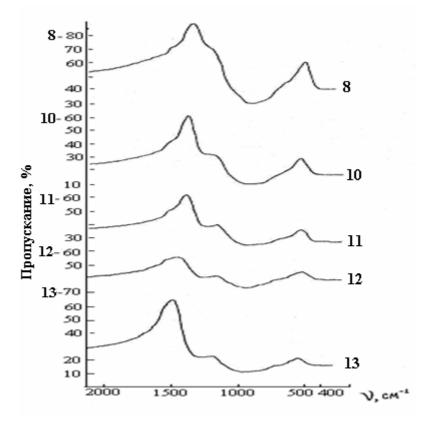


Рис.1. ИК спектры поглощения стекол системы PbO -  $SiO_2$  с добавками  $B_2O_3$ : 8)  $B_2O_3$ -1%; 10)  $B_2O_3$ -2%; 11)  $B_2O_3$ -3%; 12)  $B_2O_3$ -4%; 13)  $B_2O_3$ -5%.

Полученные результаты приведены в табл.3, а спектры на рис.1 свидетельствуют о наличии структурных группировок  $[SiO_4]$ ,  $[BO_4]$  и  $[BO_3]$ . В области температур  $850-1050^0\mathrm{C}$  отмечается увеличение степени полимеризации структурных группировок изучаемых стекол. При содержании в составе стекла 20-30%  $SiO_2$  в результате термообработки при кристаллизации в структуре стекол аморфная фаза переходит в кристаллическую и структура приобретает ближний порядок тетраэдров  $[SiO_4]$  и  $[BO_4]$ .

Возрастание интенсивности максимальной полосы поглощения при  $1400 \, \, \text{см}^{-1}$  связано с заменой  $[SiO_4]$  группой  $[BO_3]$  при увеличении количества вводимой борной кислоты. При этом наблюдается увеличение интенсивности полос поглощения.

Таблица 3 Спектры поглощения некоторых синтезированных стекол

$N_{\underline{0}}$	Состав стекла, мас.%	Спектры поглощения стекла, см -1					
П.п.							
7	$80 \text{ PbO} + 20 \text{ SiO}_2 + 0,5 \text{ B}_2\text{O}_3$	1775 1650 1425 1275 875 775 650 450					
8	80 РЬО $+ 20 SiO_2 + 1,0 B_2O_3$	1800 1675 1450 1300 900 800 675 475					
9	80 РЬО $+ 20 SiO_2 + 1,5 B_2O_3$	1825 1700 1475 1325 925 825 700 500					
10	80 РЬО $+ 20 SiO_2 + 2,0 B_2O_3$	1850 1725 1500 1350 950 850 725 525					

В данной части работы приведены теоретически спланированные составы для снижения температуры варки стекла. Для экспериментального подтверждения в качестве добавок в стекла методом расчета определены и введены добавки  $Na_2O$ , CaO,  $B_2O_3$  и  $Al_2O_3$ .

В результате проведенных исследований установлено, что введение в стекла добавок — оксидов элементов 1-3 группы даёт возможность снизить температуру варки стекол от 25 до  $100^{0}$ С, особенно, если в качестве добавки использован оксид бора температура варки снижается на 50 до  $200^{0}$ С и при этом получаются качественные стёкла.

Образцы синтезированных стекол исследованы на электронном микроскопе ЭМВ - 100 БР с разрешающей способностью 20Å и ускоряющим напряжением 50кB. Использован метод самооттененной одноступенчатой угольно-серебряной реплики.

Во всех исследуемых образцах зафиксировано возникновение самостоятельных областей, отличающихся структурными особенностями в зависимости от вида вводимых в шихту добавок и продолжительности времени варки стекла.

Таким образом, разработаны составы стёкол для получения качественных стеклошариков для дорожно-сигнальных знаков. Свойства данных стеклошариков отвечают требованиям ГОСТ 10354-82 на данный вид изделий. Температура варки стёкол для выработки микростеклошариков находится в пределах  $1000 - 1100^{0}$ С. На основе проведенных исследований из 11 синтезированных и изученных составов выбраны два состава как оптимальные: состав №3 PbO 80% + SiO<sub>2</sub> 20% и состав №4 PbO 70% + SiO<sub>2</sub> 30%. Изучены физические и химические свойства стёкол данных составов в лабораторных

#### Синтез цветных стекол

В настоящее время получение стекол с различной окраской представляет большой интерес с точки зрения использования их в различных отраслях экономики, таких как производство дорожно-сигнальных знаков, люминесцирующих порошков, фильтров, декоративных изделий и др.

В связи с вышеизложенным в данной части работы излагаются результаты по синтезу окрашенных стёкол, полученных в системе PbO -  $SiO_2$  с добавками – красителями  $Cr_2O_3$ ,  $Mn_2O_3$ ,  $Fe_2O_3$ ,  $Ni_2O_3$ ,  $Y_2O_3$ ,  $Ce_2O_3$ ,  $Nd_2O_3$  и  $Er_2O_3$  (табл. 4).

Таблица 4

	некоторые своиства окрашенных стекол							
Номер	Хими	ический с	остав	Потери	Темпе-	Пока-	Окраска	
стекла	сте	екла в мас	.%	при	ратура	затель		
	PbO	$R_2O_3$	$SiO_2$	варке,	варки,	прелом-		
				%	$^{0}C$	ления,		
						$n_{\mathrm{D}}$		
22	77,72	1,36	20,92	1,76	1100	1,915	Темно-	
		$Cr_2O_3$					зелёный	
23	77,68	1,41	20,91	1,90	1100	1,913	Фиолето-	
		$Mn_2O_3$					вый	
24	77,67	1,42	20,91	1,76	1100	1,913	Темно-	
		$Fe_2O_3$					коричневый	
25	77,63	1,47	20,90	1,76	1100	1,911	Зелёный	
		$Ni_2O_3$						
26	78,00	1,00	21,00	1,75	1100	1,922	Слабо-	
		$Y_2O_3$					желтый	
27	77,65	1,45	20,90	1,84	1100	1,920	Желтый	
		$Ce_2O_3$						
28	77,62	1,48	20,90	1,76	1100	1,919	Сиреневый	
		$Nd_2O_3$						
29	77,47	1,68	20,85	1,76	1100	1,918	Розовый	
		$Er_2O_3$						

В работе разработку цветных стекол на основе системы PbO -  $SiO_2$  проводили в двух направлениях. Сварено и изучено две серии стекол.

В первой серии в качестве красителей использованы оксиды переходных элементов — хрома, марганца, железа и никеля. Они придают стеклу свойственную им окраску.

Во второй серии — использованы оксиды редкоземельных элементов —  $Y_2O_3$ ,  $Ce_2O_3$ ,  $Nd_2O_3$  и  $Er_2O_3$ . В какой-то мере их использование в качестве компонента стекла является желательным.

Для приготовления исходных смесей использованы известные методики приготовления стекольных шихт и реактивные материалы марки «ч.д.а» и «х.ч». Перемешивание материалов производили мокрым способом с использованием этилового спирта. Варка стекол осуществлена в электрической печи сопротивления с силитовыми нагревателями. Максимальная температура варки стекол  $1050-1100^{0}$ С. Выдержка при конечной температуре составила 1 час.

Структурные особенности синтезированных цветных стекол исследованы методом инфракрасной спектроскопии, который позволяет обнаружить колебания анионов кремний – кислород, свинец – кислород, включая колебания цепей, слоёв и каркасов тетраэдра [SiO<sub>4</sub>].

Отмечено, что в изучаемых стёклах по мере уменьшения степени конденсации тетраэдров от каркасных к ортоструктурам имеет место тенденция к росту частот в интервале 500-700 см<sup>-1</sup>.

На спектрах поглощения стекол (рис.2), содержащих оксиды хрома, марганца, железа и никеля наблюдается широкая размытая полоса поглощения в области 900-1100 см<sup>-1</sup> с глубоким максимумом при 920-980 см<sup>-1</sup> и более слабыми максимумами при 600-800 см<sup>-1</sup>. Полоса в области 900-1000 см<sup>-1</sup> является частотой валентного колебания Si-O-Si в трехмерной сетке.

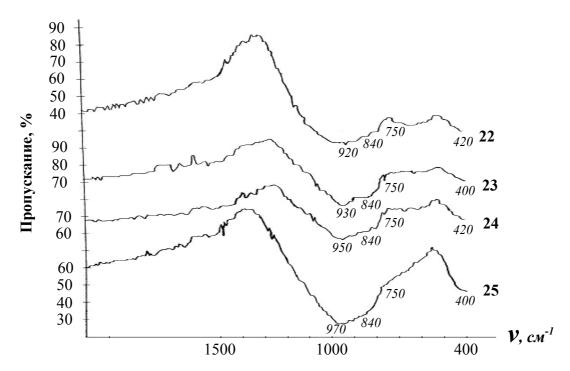


Рис.2. Инфракрасные полосы поглощения изученных бесщелочных стекол, содержащих:  $22 - c \, \text{Cr}_2\text{O}_3$ ,  $23 - c \, \text{Mn}_2\text{O}_3$ ,  $24 - c \, \text{Fe}_2\text{O}_3$  и  $25 - c \, \text{Ni}_2\text{O}_3$ .

Известно, что чёткая полоса поглощения в области 1060-1120 см<sup>-1</sup> характерна для чистого кварцевого стекла. Присутствие её позволяет предположить наличие областей с практически ненарушенными связями Si-O-Si, т.е. тетраэдров с высокой степенью полимеризации или трехмерных комплексов типа  $(SiO_{4/2})_n$ , почти лишённых избыточных зарядов.

В синтезированных стёклах присутствие атомов свинца играет роль катионов деполимеризаторов связей Si-O-Si. Их частота и интенсивность при переходах несколько изменяется в зависимости от типа и природы крупного катиона, а также в зависимости от наличия атомов железа, никеля, хрома и марганца.

Сравнение полученных спектроскопических данных с ранее проведёнными исследованиями свинецсодержащих стекол показывает, что в сетках рассмотренных стёкол ионы бора и алюминия входят в анионный каркас и замещают атомы кремния в тетраэдрических позициях. Роль катионов играет только ион свинца. Также, из-за наложения основных полос поглощения с полосами кремния трудно сделать заключение о роли атомов железа, никеля, хрома и марганца. Малая диффузность полос особенно в области 600-700 см<sup>-1</sup> указывает на наличие упорядоченных областей в стеклах на основе Mn-O, Cr-O, Ni-O и Fe-O (рис.2).

Полученные стёкла внешне выгладят прозрачными и окрашенными. Получением спектров поглощения при прохождении пучка лучей через тонкий слой стекла показано влияние кремнекислородных комплексов на диапазон инфракрасных полос поглощения.

Изучение инфракрасных спектров поглощения стекол, содержащих оксиды церия, неодима и эрбия (рис.3) позволило сделать заключение о координации атомов редкоземельных элементов в сетке этих стекол.

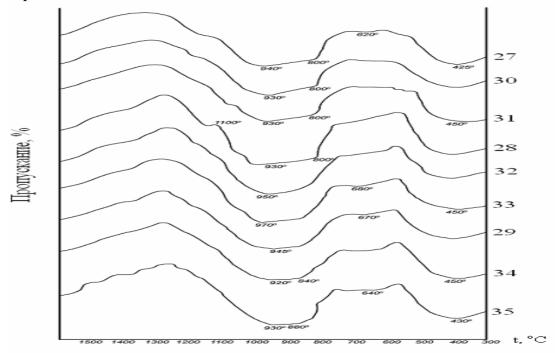


Рис.3. Инфракрасные спектры поглощения стекол составов: 27, 30, 31 — с содержанием оксида церия 1,45, 2,88 и 5,75 мас.%; 28, 32, 33 — с содержанием оксида неодима 1,48, 2,96 и 5,88 мас.%; 29, 34, 35 — с содержанием оксида эрбия 1,68, 3,35 и 6,64 мас.%

На основе анализа спектров поглощения изучаемых стекол можно сделать предположение, что оксиды редкоземельных элементов в матрице стекла

образуют разбавленный раствор, взаимодействующий своеобразно как в ближнем, так и в дальнем порядке с матрицей стекла.

Электронно-микроскопические исследования синтезированных цветных стекол показали, что основные изменения в структуре стекол касаются поверхности излома стекла. Стекло, содержащее  $Cr_2O_3$  имеет крупночешуйчатую микроструктуру поверхности. Стекла гладкие с небольшими участками оплавленного кварца.

Стекла с содержанием  $Mn_2O_3$  характеризуются тонко—чешуйчатым гладким строением. Придает стеклу гладкую микроструктуру с небольшими участками изоморфного кварца использование в качестве красителя  $Fe_2O_3$ . Стекло с содержанием  $Ni_2O_3$  однородное, гладкое с небольшими участками оплавленного кварца. Стекла, с содержанием в качестве красителей оксидов редкоземельных элементов, характеризуются аморфной структурой, изредко имеют участки с изоморфной микроструктурой кварца.

### Разработка состава стеклокристаллических материалов

В данной части диссертационной работы на основе стекол системы PbO -  $TR_2O_3$  -  $SiO_2$  получены составы ситаллов с нуклеаторами кристаллизации. В качестве которых из гаммы нуклеаторов отобраны такие оксиды, как  $Cr_2O_3$ ,  $TiO_2$ ,  $ZrO_2$  и  $WO_3$ .

С целью определения кристаллизационной способности опытные стекла подвергнуты кристаллизации методом массовой кристаллизации. Кристаллизацию стекол проводили в электрической печи с силитовыми нагревателями. Для чего образцы стекол нагревали до  $500-550^{0}\mathrm{C}$ .

Использованный метод позволил провести кристаллизацию трёх образцов одновременно. Исследуемые образцы выдерживали при заданной температуре от 1 до 4-х часов.

Результаты наблюдения продуктов кристаллизации стёкол (визуально и под микроскопом в проходящем свете), оцененные по шестибольной шкале, приведены в таблице 5.

Таблица 5 Кристаллизационная способность опытных стёкол

	Representation and chocomocile of the circum							
Номер		Степень кристаллизации						
стекла			при темп	ературе				
	500	550	600	650	700	750		
27								
28								
29								

	- отсутст	гвие кристаллов,		- кристал.	лическая пл	пенка с	толщиной
0,1 мм	,	- кристаллическа	я плені	са с толщи	ной 0,5 мм,		] - поверх-
ностна	я криста.	ллизация,	полная	кристалли	зация.		

Полученные в табл.5 данные свидетельствует об одинаковом характере кристаллизации церий-, неодим- и эрбийсодержащих стёкол. Во всех случаях признаки кристаллизации начинаются при  $-575\pm25^{0}\mathrm{C}$ , а полная кристаллизация наступает при  $750^{0}\mathrm{C}$ .

Кристаллизационная способность стёкол в свете полученных данных зависит от множества факторов. В числе основных нужно отметить химический состав стекла, вид и количество нуклеатора кристаллизации, температурный режим термообработки и другие. В конкретном случае для усиления процесса кристаллизации в составы шихт введен дополнительно нуклеатор кристаллизации —  $WO_3$  в количестве от 1 до 9 мас.%.

В данной работе синтезированные стёкла кристаллизовались при различных температурных режимах, в режиме выдержки — один и четыре часа. Увеличение времени термообработки от одного часа до 4-х часов способствует кристаллизационному процессу (табл.5).

### Практическая реализация полученных результатов

Разработанные оптимальные составы бор- и натрийсодержащих свинцовосиликатных микростеклошариков (табл.6) и технологические режимы их получения внедрены в промышленных условиях завода «Олмазор ТМТЕИЧК» (г.Янгиюль).

В цехе предварительной обработки сырьевых материалов сварены около 100 кг стекла оптимального состава, затем на участке изготовления изделий завода изготовлены более 1000 штук дорожно-сигнальных знаков, установленные в различных районах города Ташкента и Ташкентской области.

В процессе их эксплуатации в течение 6 месяцев, подтвержденным соответствующими актами со стороны ГАИ, установлено что отражательная способность изготовленных знаков отвечает соответствующим требованиям.

Таблица 6 Шихтовые составы бор- и натрийсолержащих стекол

	Состав 19	Состав 42			
Оксид свинца	80	70			
Оксид кремния	20	30			
Оксид бора	0,5 – 1,0 (сверх 100%)	0,5 – 1,0 (сверх 100%)			
Оксид натрия	0,5 – 1,0 (сверх 100%)	0,5 – 1,0 (сверх 100%)			

Полученные в производственных условиях стекла и микростеклошарики имели следующие физико-химические характеристики:

	Состав 19	Состав 42
Температура варки, °С	1000	1000
Продолжительность варки, ч	1	1
Показатель преломления, $n_D$	2,0	1,9
Плотность, $\Gamma/\text{см}^3$	6,0	5,9

Химическая устойчивость, %:		
по отношению к $CH_3COOH$ ( $pH = 4,3$ )	97,8	97,5
по отношению к дистил. $H_2O$ (pH = 7,0)	99,2	99,0
по отношению к NaOH (pH = 9,3)	97,5	97,2
Коэффициент термического		
расширения, $\alpha \times 10^{-7}$ , град. <sup>-1</sup> от 20 - 200 <sup>0</sup> C	83,2	82,4
от $20 - 400^{\circ}$ С	85,2	84,4
Диаметр шариков, мкм	60–90	60–90
Окраска	Светло- желтый	Светло- желтый

Экономический эффект от внедрения материала на Янгиюльском заводе при выпуске 1 т изделий составил 681 — 814 тыс. сумов. Варка 100 т стекла и переработка его в соответствующие знаки даст экономию до 100 млн. сумов.

По результатам проведённых исследований в полупромышленных условиях ТХТИ (варка стекла в количестве 10 кг) и производственного предприятия «EUROSTYLE» получена опытная партия витражей.

Разработку цветных стекол для витражей проводили использованием оксидов хрома, марганца, железа и никеля.

Для приготовления исходных смесей использованы как реактивные материалы марки «ч.д.а» и «х.ч», так и некоторые природные материалы, в частности пески Джеройского месторождения и кварцсодержащие отходы АКТ-10 СП «Каолин». Перемешивание материалов производили мокрым способом с использованием этилового спирта. Варка стекол осуществлена в электрической печи сопротивления с силитовыми нагревателями. Максимальная температура варки стёкол 1050-1100<sup>0</sup>С. Выдержка при конечной температуре составила не менее 1 час.

Стёкла варились многократко в корундизовых тиглях емкостю 250-300 мл при температуре  $1000-1100^{0}$  С.

Получены окрашенные стёкла со следующими усредненными физико-химическими характеристиками:

Показатель преломления		1,91
Плотность, г/см <sup>3</sup>		5,96
Химическая устойчивость, %:		
по отношению к $CH_3COOH$ ( $pH = 4,3$ )		97,55
по отношению к дистил. $H_2O$ (pH = 7,0).		99,20
по отношению к NaOH (pH = 9,3)	• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	97,25
Коэффициент термического расширения		
	от 20 - 200°C	84,20
	$0.0720 - 400^{\circ}$ C	86 20

На основе полученных цветных стёкол на производственном предприятии «EUROSTYLE» изготовлены витражи и декор стёкла.

Свинцово-силикатные стекла, полученные с добавками  $Y_2O_3$ ,  $Ce_2O_3$ ,  $Nd_2O_3$  и  $Er_2O_3$ , переданы сотрудникам ИЯФ АН РУ3 с целью предварительной проверки их надёжности к  $\gamma$ -облучению.

Переданные образцы в виде штабиков с длиной 10 мм и ширинной 10 мм (или диаметром 10 мм) изучены на радиационную стойкость следующими методами:

- 1) Оптическое поглощение;
- 2) Люминесцентные свойства (фотолюминесценция).

После  $\gamma$ -облучения от источника  $^{60}$ Со в течение 2 часов вновь определены вышеперечисленные оптические свойства.

Предварительно полученные результаты свидетельствуют о стойкости синтезированных материалов к у-излучению. Необходимо дальнейшее исследования в этом направлении с целью определения возможности их использования в качестве окошек ядерных реакторов, в качестве стойкого материала в видимой области прозрачности.

#### ЗАКЛЮЧЕНИЕ

- 1. Анализ обзора литературы и изучение состояния вопроса в области получения легкоплавких стёкол с высоким показателем преломления показали технико-экономическую целесообразность разработки новых составов стёкол и ситаллов с низкой температурой варки на основе двухкомпонентной системы PbO-SiO<sub>2</sub>. Получены данные о плотности, показателя преломления, коэффициента термического расширения. Показана их зависимость от химического состава.
- 2. Выявлено, что в составах шихт 80% PbO + 20% SiO<sub>2</sub> и 70% PbO + 30% SiO<sub>2</sub> мас.% по данным термографического анализа последовательно происходят сложные фазовые превращения с вполне определенными тенденциями, главная из которых заключается в кристаллизации при  $468^{\circ}$ C 2PbO·SiO<sub>2</sub> и при  $600^{\circ}$ C PbO·SiO<sub>2</sub> при содержании 20% кремнезема и при  $700^{\circ}$ C PbO·SiO<sub>2</sub> при содержании 30% SiO<sub>2</sub>. Эти основные кристаллические фазы, впоследствии под влиянием образующиеся с участием SiO<sub>2</sub> сложных эвтектик, переходит в расплав. Таким образом, подтверждено, что силикатообразование для состава 80% PbO + 20% SiO<sub>2</sub> протекает через образование промежуточных фаз 2PbO·SiO<sub>2</sub> и PbO·SiO<sub>2</sub>, для состава 70% PbO + 30% SiO<sub>2</sub> в качестве промежуточной фазы образуется только PbO·SiO<sub>2</sub>.
- 3. Установлено, что введение в составы 80% PbO + 20% SiO<sub>2</sub> и 70% PbO + 30% SiO<sub>2</sub> мас.% добавки  $B_2O_3$  в количестве 1, 2, 3, 4 и 5 мас.% при регулируемом изменении основных показателей окраски, прозрачности, показателя преломления благоприятно влияет на температуру плавления и продолжительность варки стекла. ИК спектры свидетельствуют о наличии в синтезированных стеклах, в основном структурных группировок [SiO<sub>4</sub>], [BO<sub>4</sub>] и [BO<sub>3</sub>], характерных для силикатных систем со связами Si O и Si O Si.
- 4. Изучение многосвинцовых стекол на основе системы PbO  $SiO_2$  с добавками  $B_2O_3$ ,  $B_2O_3+Na_2O$ ,  $B_2O_3+Na_2O+CaO$  и  $B_2O_3+Na_2O+CaO+Al_2O_3$

выявило увеличение гомогенизирующего действия добавок при использовании одной добавки  $B_2O_3$  и смеси добавок  $B_2O_3$ ,  $Na_2O_3$ , CaO и  $Al_2O_3$ . Причём, по данным электронной микроскопии во всех исследованных зафиксировано возникновение самостоятельных областей, отличающихся структурными особенностями в зависимости от вида вводимых в стекло добавок и продолжительности варки стекла. Электронно-микроскопические снимки образцов после 6, 12 и 24 часовой выдержки подтверждают наличие однородной структуры исследованных стекол. ИК - спектроскопическое изучение синтезированных стекол, с одной стороны, подтвердило наличие в них типичных для спектров стеклообразных веществ трех областей поглощения - 800-1300, 600-800 и 400-600 см<sup>-1</sup>, с другой стороны, выявило воздействие оксидов бора, натрия, кальция и алюминия на контур поглощения стекла.

- 5. На основании полученных данных о взаимосвязи состава и физико-химических свойств подтверждена целесообразность разработки составов окрашенных бесщелочных стекол. На основе системы PbO  $SiO_2$  с добавками  $Cr_2O_3$ ,  $Mn_2O_3$ ,  $Fe_2O_3$ ,  $Ni_2O_3$ ,  $Y_2O_3$ ,  $Ce_2O_3$ ,  $Nd_2O_3$  и  $Er_2O_3$  получены стёкла, устойчивые к кристаллизации и достаточно химически стойкие, имеющие высокие показатели преломления.
- 6. В результате изучения влияния добавок  $Y_2O_3$ ,  $Ce_2O_3$ ,  $Nd_2O_3$  и  $Er_2O_3$  на технологические и кристаллизационные свойства стекол, а также на прочность и линейный коэффициент термического расширения продуктов кристаллизации разработаны которые обладая удовлетворительными составы, технологическими свойствами при минимальном содержании редкоземельных элементов (1,00 – 1,68 мас.%) способны в результате направленной термообработки к образованию ситаллов с регулируемым коэффициентам термического расширения.
- 7. На основании комплексного изучения свойств и структурных особенностей продуктов кристаллизации ряда стекол разработаны оптимальные режимы ситаллизации, реализация которых позволила получить самоглазурующиеся, со специфическим блеском и окраской ситаллы с высокими коэффициентами преломления.
- 8. В производственных условиях получены стёкла оптимальных составов производства микростеклошариков. Ha ДЛЯ основе полученных микростеклошариков изготовлены светоотражающие дорожно-сигнальные знаки. В процессе эксплуатации их в течение 6 месяцев установлено, что отражательная способность изготовленных знаков отвечает требованиям ГОСТ 10354-82. Выработаны режимы переплавки стеклогранулятов в микрошарики в промышленных условиях. Подсчитана экономическая эффективность при выпуске 100 т стекломассы для изготовления дорожно-сигнальных знаков. Выявлена их пригодность для использования в качестве окрашенных стёкол при изготовлении витражей и декоративных панно.
- 9. Полученные стекла и ситаллы прошли предварительное испытания в ИЯФ АН РУз по части надёжности к γ-облучению. Полученные результаты рекомендует проведение дальнейших исследований в этом направлении с целью определения областей их практического применения.

- 10. Экономический эффект от использования оксидов PbO и  $SiO_2$  с добавками оксидов бора и натрия в результате улучшения качества микростеклошариков составил в расчёте на  $1\ \mathrm{Kr}$  стекла  $13920\ -\ 14400$  сумов по данным  $2006\ \mathrm{годa}$ . В расчете на  $1\ \mathrm{T}$  экономический эффект составляет  $681\ -\ 814$  тыс. сумов.
- 11. Экономический эффект от использования оксидов редкоземельных элементов в системе PbO  $SiO_2$  в результате улучшения качества цветных стекол по предварительным данным составил в расчете на 1 м² стекла 11750 12500 сумов по данным 2008 года.

#### СПИСОК ОПУБЛИКОВАННЫХ РАБОТ

- 1. Исматов А.А., Исматов К.Ю., Адинаев Х.А. Получение, свойства и применение стёкол на основе системы  $PbO-SiO_2$  // Узбекский химический журнал. -2000. -№1. -C. 8-10.
- 2. Исматов К.Ю., Адинаев Х.А. Получение и свойства крайних фаз системы PbO-SiO<sub>2</sub>. // Тошкент кимё-технология институти профессорўкитувчилари, аспирантлари, илмий ходимларининг илмий-назарий ва техникавий конференциясининг баёнлари. – Тошкент: ТКТИ, 1998. – 46 б.
- 3. Адинаев Х.А., Исматов К.Ю. PbO-SiO<sub>2</sub> системали шишани ўрганиш // Материалы республиканской конференции «Современные проблемы химической технологии». Фергана: ФерПИ, 1998. С. 28.
- 4. Адинаев Х.А., Исматов К.Ю., Исматов А.А. Дорожно-сигнальные знаки на основе стекол системы  $PbO-SiO_2$ . // Тошкент кимё-технология институти профессор-ўкитувчилари, аспирантлари, илмий ходимларининг илмий-назарий ва техникавий анжумани баёнлари. Тошкент: ТКТИ, 1999.—9 б.
- 5. Адинаев Х.А., Исматов К.Ю., Исматов А.А. Получение, свойства и применение стекол на основе  $PbO-SiO_2$  и  $PbO-B_2O_3$ . // Тошкент кимётехнология институти профессор-ўкитувчилари, аспирантлари, илмий ходимларининг илмий-назарий ва техникавий анжумани баёнлари. Тошкент: ТКТИ, 1999.  $10\,$  б.
- 6. Адинаев Х.А., Исматов А.А. Қўрғошин оксиди кремнезём системаси таркибидаги шишалар асосида йўл-товуш белгилари олиш. // Тошкент кимё-технология институти талабаларининг илмий-назарий ва техникавий анжумани баёнлари. Тошкент: ТКТИ, 1999. 36 б.
- 7. Адинаев Х.А., Исматов К.Ю., Исматов А.А.  $PbO-SiO_2$  системаси асосидаги шихталарга  $B_2O_3$  қушиш натижасида эрувчанликни пасайтиришга эришиш // Новые неорганические материалы II: доклады участников научнотехнической конференции. Тошкент:ТХТИ, 2000. C. 7-9.
- 8. Адинаев Х.А., Исматов К.Ю., Исматов А.А.  $PbO-SiO_2$  системаси асосидаги шихталарга  $Na_2CO_3$  қушиш натижалари // Тошкент кимё-технология институти профессор-укитувчилари, аспирантлари, илмий ходимларининг илмий-назарий ва техникавий анжумани баёнлари. Тошкент:ТКТИ, 2000.—3 б.
- 9. Адинаев Х.А., Исматов А.А.  $PbO-SiO_2$  системаси асосидаги шихталарга  $H_3BO_3$  ва  $Na_2CO_3$  ларни комплекс кушиш натижалари // Тошкент

- кимё-технология институти талабаларининг илмий-назарий ва техникавий анжумани баёнлари. Тошкент: ТКТИ, 2000. 84 б.
- 10. Адинаев Х.А., Исматов К.Ю., Исматов А.А. PbO-SiO<sub>2</sub> системаси асосидаги микрошишашарикларнинг чикиндиларини шихталарга кайта кушиш оркали махсулотлар олиш // «Саноатда экологик муаммолар ва уларни хал этишда мутахассислар тайёрлашнинг роли» Республика илмий-техникавий анжуман тезислари. Тошкент: ТДТУ, 2000. 10-11 бетлар.
- 11. Адинаев Х.А., Исматов К.Ю., Исматов А.А. Микрошишашариклар олиш технологияси чикиндиларидан самарали фойдаланиш // «Инновация-2000» Халқаро илмий-амалий анжумани илмий мақолалар тўплами. Бухоро: БухДУ, 2000. 321-322 бетлар.
- 12. Адинаев Х.А., Исматов К.Ю., Исматов А.А. Саноат корхоналари шароитида  $PbO-SiO_2$  системаси асосидаги йўл-сигнал белгиларини ишлаб чикиш // Тошкент кимё-технология институти профессор-ўкитувчилари, аспирантлари, илмий ходимларининг илмий-назарий ва техникавий анжумани баёнлари. Тошкент: ТКТИ, 2001.-5 б.
- 13. Адинаев Х.А., Исматов К.Ю., Исматов А.А. PbO-SiO $_2$  системаси асосида паст хароратда пишувчи шишалар олиш // «Инновация-2001» Халқаро илмий-амалий анжумани илмий мақолалар тўплами. Тошкент: ТДТУ, 2001. 283-285 бетлар.
- 14. Адинаев Х.А., Исматов К.Ю., Исматов А.А. Микрошариклар ишлаб чиқарувчи қурилмада олинган заррачаларни фракцияларга ажратиш // І-Республиканская научно-практическая конференция, посвященная 70-летию академика А.Г. Ганиева. Термез: ТерГУ, 2002. С. 170.
- 15. Исматов А.А., Адинаев Х.А. Паст хароратда пишувчи шишалар олишнинг баъзибир назарий ва амалий масалалари // "Кимё ва кимёвий технологиянинг долзарб муаммолари" Республика илмий-техника анжуманининг асарлари тўплами. Тошкент: ТКТИ, 2002. 211-214 бетлар.
- 16. Исматов А.А., Адинаев Х.А. Рациональное использование минерально-сырьевых ресурсов в производстве стекол и ситаллов // Международная научно-практическая конференция «Инновация-2006»: сборник научных статей. Ташкент: ТГТУ, 2006. С. 108-109.
- 17. Адинаев Х.А., Исматов А.А., Шарипов Ж.Ш. Изучение структурных особенностей легкоплавких свинецсодержащих стекол // Сборник трудов Республиканской научно-технической конференции «Современные технологии переработки местного сырья и продуктов, Том I». Ташкент: ТХТИ, 2006. С. 141-142.
- 18. Исматов А.А., Адинаев Х.А. Қўрғошинли сурик кремнезем системаси асосидаги шихталарни дифференциал термик тахлили // "Умидли кимёгарлар 2008" илмий техник анжумани мақолалари тўплами, ІІ-том. Тошкент: ТКТИ, 2008. 82-84 бетлар.
- 19. Адинаев Х.А., Исматов А.А., Шарипов Д. Электронно-микроскопические исследования стекол в системе PbO-SiO<sub>2</sub> // Международная научно-практическая конференция «Актуальные проблемы обеспечения

- интеграции науки, образования и производства»: сборник научных статей. Ташкент: ТГТУ, 2008. С. 159-161.
- 20. Исматов А.А., Адинаев Х.А. Структурные особенности и свойства свинцовосиликатных композиций // Материалы республиканской научнотехнической конференции с участием зарубежных ученых «Композиционные материалы: структура, свойства и применение». Ташкент: ГУП «Фан ва тараккиёт», 2008. С. 199-201.
- 21. Исматов А.А., Адинаев Х.А., Шарипов Д. Синтез и исследование стекольных композиций в системе PbO-SiO<sub>2</sub> // Республиканская научнотехническая конференция «Теория и практика композиционных строительных материалов»: сборник научных статей. Ташкент: ТАСИ, 2008. С. 200-203.
- 22. Адинаев Х.А. Термографическое и электронно-микроскопическое изучение свинцовосиликатных стекол // Узбекский химический журнал. Ташкент,  $2008. N_{2}6. C. 26-30.$
- 23. Адинаев Х.А., Исматов А.А. Термографические и ИКспектроскопические исследования стекол для микрошариков с использованием оксидов редкоземельных металлов // Композиционные материалы. Ташкент, 2008. N 2. C. 17-20.
- 24. Исматов А.А., Адинаев Х.А., Шарипов Д. Синтез и электронно-микроскопическое исследование эрбийсодержащих свинцовосиликатных стекол // Сборник трудов республиканской научно-технической конференции «Технологии переработки местного сырья и продуктов». Ташкент: ТХТИ, 2008. С. 216-219.
- 25. Адинаев Х.А., Исматов А.А. Получение микростеклошариков светоотражающих дорожно-сигнальны знаков // «Актуальные вопросы в области технических и социально-экономических наук»: Республиканский межвузовский сборник. Ташкент: ТХТИ, 2009. С. 140-141.
- 26. Адинаев Х.А. Синтез и электронно-микроскопическое исследование церийсодержащих свинцовосиликатных стекол. // "Умидли кимёгарлар 2009" Труды научно-технической конференции молодых ученых: докторантов, аспирантов, научных сотрудников и студентов бакалавриата и магистратуры, І-том. Ташкент: ТХТИ, 2009. С. 108-109.
- 27. Адинаев Х.А., Исматов А.А. Синтез свинцовосиликатных стекол, окрашенных оксидами редких и редкоземельных элементов // Kimyo va кimyo texnologiyasi. 2009. №3, С. 22-24.
- 28. Исматов А.А., Адинаев Х.А., Худойберганова С.М., Шарипов Д., Ибрагимов Ш.Т. Особенности варки цветных стекол для декоративных композиций // «Маҳаллий хом ашёлар ва маҳсулотларни қайта ишлашнинг технологиялари» Республика илмий-техника анжуманининг маҳолалар тўплами. Тошкент: ТКТИ, 2009. С. 198-199.

#### **РЕЗЮМЕ**

диссертации Адинаева Хидира Абдуллаевича на тему: «Разработка составов и технологии получения свинецсодержащих стекол и ситаллов» на соискание ученой степени кандидата технических наук по специальности 05.17.11 — Технология силикатных и тугоплавких неметаллических материалов

**Ключевые слова:** свинцовый сурик, глёт, кварцевый песок, техническая сода, оксид бора, глиноземсодержащий отход, шихта, химический состав, фазовый состав, стекло, ситалл, дорожные знаки, витраж, у-облучение.

**Объекты исследования:** свинцовосиликатные стекла, окрашенные стекла с использованием редких и редкоземельные элементов, стеклокристаллические материалы, микрошарики, дорожно-сигнальные знаки, катафоты, художественные детали, стекло и ситаллы до- и после у-облучения.

**Цель работы:** разработка составов стёкол на основе системы  $PbO-SiO_2$ , определение физико-химических свойств экспериментальным и расчётным путями, исследование возможности получения окрашенных стёкол и ситаллов, определение областей их использования.

**Методы исследования:** химический, оптический, рентгенографический, электронно-микроскопический, термографический, ИК спектроскопический, стандартные методы определения физико-химических свойств и др.

**Полученные результаты и их новизна:** Впервые в системе PbO-SiO<sub>2</sub> два состава (70% PbO + 30% SiO<sub>2</sub> и 80% PbO + 20% SiO<sub>2</sub>) определены как оптимальные с точки зрения получения на их основе стеклошариков, катафот, художественных деталей,  $\gamma$ -устойчивых материалов.

Впервые экспериментально подтверждено, что силикатообразование в шихтах 80% PbO + 20% SiO<sub>2</sub> протекает через образование промежуточных фаз – 2PbO·SiO<sub>2</sub> и PbO·SiO<sub>2</sub>; в шихтах 70% PbO + 30% SiO<sub>2</sub> в качестве промежуточной фазы выступает только PbO·SiO<sub>2</sub>.

Впервые для бинарных свинцовосиликатных стекол рассмотрен весь технологический цикл перехода стекла в микростеклошарики и затем в дорожно-сигнальные знаки.

Получены цветные стекла с применением  $Cr_2O_3$ ,  $Mn_2O_3$ ,  $Fe_2O_3$  и  $Ni_2O_3$  и определена их пригодность для изготовления витражей, панно и др.

Синтезированы стекла с рядом редкоземельных элементов и изучена возможность их превращения в ситаллы. Рассмотрена возможность использования полученных материалов в качестве стёкол, устойчивых к уоблучению. Указана необходимость проведения дальнейших исследований в этом направлении.

Уточнён механизм образования  $PbO \cdot SiO_2$  как фазы при низкотемпературной ситаллизации рассматриваемых стёкол в зависимости от условий термообработки и кристаллизации.

Практическая значимость: доказана возможность производства на песков Джерой-и основе свинцового сурика и природных кварцевых Тозбулакского месторождений прозрачных стёкол, пригодных изготовления дорожно-сигнальных знаков. Разработанные эффективные

окрашенные стёкла имеют актуальность для создания импортозамещающего производства декорированных изделий — витражей, панно и др. Стёкла и ситаллы по предварительным данным пригодны для создания устойчивых к уоблучению материалов.

Степень внедрения и экономическая эффективность: разработанные оптимальные составы стёкол и ситаллов апробированы в условиях «Олмазор ТМТЕИЧК» и производственного предприятия «EUROSTYLE».

Экономический эффект от использования оксидов PbO,  $SiO_2$  с добавками оксидов бора и натрия в результате улучшения качества микростеклошариков составил в расчёте на 1 кг стекла 13920 - 14400 сумов по данным 2006 года.

Экономический эффект от использования оксидов редкоземельных элементов в системе  $PbO-SiO_2$  в результате улучшения качества цветных стекол составил в расчете на 1  $M^2$  стекла 11750 - 12500 сумов по данным 2008 года.

В процессе эксплуатации в течение 6 месяцев установлено, что отражательная способность изготовленных знаков отвечают установленным требованиям.

Область применения: - автодорожная техника;

- декорация и дизайн;
- современная техника в виде радиационноустойчивых средств.

Техника фанлари номзоди илмий даражасига талабгор Адинаев Хидир Абдуллаевичнинг 05.17.11 — Силикат ва кийин эрийдиган нометалл материаллар технологияси ихтисослиги бўйича "Қўрғошинли шиша ва ситаллар таркиби ва олиш технологиясини яратиш"

мавзусидаги диссертациясининг

#### **РЕЗЮМЕСИ**

**Таянч сўзлар:** сурик, глёт, кварцли қум, техник сода, бор оксиди, глиназёмли чиқинди, шихта, кимёвий таркиб, фазавий таркиб, шиша, ситалл, йўл белгилари, витраж, γ-нурланиш.

Тадқиқот объектлари: қўрғошин силикатли шиша, камёб ва камёб-ер элементлар ёрдамида ранг берилган шишалар, шишакристалл материаллар, микрошариклар, йўл-сигнал белгилари, катафоталар, бадиий қисмлар, үнурланишдан олдинги ва кейинги шиша ва ситаллар.

**Ишнинг мақсади:**  $PbO-SiO_2$  системаси асосида шиша ва ситаллар яратиш, назарий хисоблаш ва тажриба йўллари билан физик-кимёвий хоссаларини аниқлаш, рангли шиша ва ситаллар олиш имкониятини ўрганиш ва уларни қўлланиш соҳаларини аниқлаш.

**Тадкикот методлари:** қимёвий, оптик, рентгенографик, электронномикроскопик, термик, ИҚ спектроскопик, физик-кимёвий хоссаларини аниқлашнинг намунавий усуллари ва бошқалар.

Олинган натижалар ва уларнинг янгилиги:  $PbO-SiO_2$  системаси асосида микрошариклар, катафоталар, бадиий кисмлар ва  $\gamma$ -нурланишга чидамли материаллар олиш учун ярокли иккита оптимал таркиб (70% PbO+30%  $SiO_2$  ва

80% PbO + 20% SiO<sub>2</sub>) яратилди. Биринчи марта 80% PbO + 20% SiO<sub>2</sub> таркибли шихтадан шиша хосил бўлиш жараёни иккита (2PbO·SiO<sub>2</sub> ва PbO·SiO<sub>2</sub>) оралик фаза хосил бўлиши оркали амалга ошиши тажрибада тасдикланди; 70% PbO + 30% SiO<sub>2</sub> таркибли шихтадан эса, шиша хосил бўлиш жараёнида факат битта (PbO·SiO<sub>2</sub>) оралик фаза хосил бўлади.

Биринчи марта бинар қўрғошин силикатли шишани микрошишашарикларга ва сўнгра йўл-сигнал белгиларига ўтишнинг барча технологик цикли ўрганиб чикилди.

 $Cr_2O_3$ ,  $Mn_2O_3$ ,  $Fe_2O_3$  ва  $Ni_2O_3$  лардан фойдаланиб рангли шишалар олинди ва уларни витражлар, панно ва бошқалар тайёрлашда яроқли эканлиги аниқланди.

Қатор камёб элементлар қушиб шишалар синтез қилинди ва уларни ситаллга утиш имкониятлари урганилди. Олинган шишалардан γ-нурланишга чидамли материаллар олиш мумкинлиги борасидаги тадқиқотлар давом эттирилиши кераклиги курсатиб утилди.

Ўрганилаётган шишаларни ситалланишида термик ишлов бериш ва кристалланиш шароитига қараб паст ҳароратда  $PbO \cdot SiO_2$  фазасини ҳосил бўлиш механизмига аниқлик киритилди.

Амалий ахамияти: қўрғошинли сурик, Джерой ва Тозбулоқ табиий кварц кумлари асосида йўл-сигнал белгилари олишга ярокли шаффоф шишалар ишлаб чикариш мумкинлиги исботланди. Яратилган рангли шишалар четдан келтириладиган манзарали буюмлар-витражлар ва бошка буюмларни ўрнини босишда ва ишлаб чикаришда долзарб ахамиятга эгадир. Олинган шиша ва ситаллар ү-нурланишга чидамли буюмлар яратилишида ахамиятлилиги кўрсатиб ўтилди.

**Татбик этиш даражаси ва иктисодий самарадорлиги:** яратилган шиша ва ситалл таркиблари «Олмазор ТМТЕИЧК» ва «EUROSTYLE» корхоналарида синалган.

 $PbO-SiO_2$  системасига бор ва натрий оксидлари қушиб олинган микрошишашарикларнинг сифатини яхшиланиши хисобига 1 кг шишадан олинган иқтисодий самарадорлик 13920 - 14400 сумни ташкил этди (2006 йилги хисобга кура).

 $PbO-SiO_2$  системасига камёб-ер элементларининг оксидлари қушиб олинган рангли шишаларнинг сифатини яхшиланиши ҳисобига 1 м² шишадан олинган иқтисодий самарадорлик 11750-12500 сумни ташкил этди (2008 йилги ҳисобга кура).

6 ой давомида фойдаланиш натижасида тайёрланган йўл белгиларнинг нурни қайтариш қобилияти қуйилган талабларга жавоб бериши аниқланди.

**Қ**ўлланиш соҳаси: - автойўл техникаси;

- декорация ва дизайн;
- замонавий техникада радиацияга чидамли воситалар сифатида.

#### **RESUME**

Thesis of Adinaev Hidir Abdullaevich on the scientific degree competition of the doctor of philosophy in technical science on specialty 05.17.11-«Technology of the silicate and refractory nonmetallic materials» subject: "Development of structures and technology of obtaining of lead-bearing glasses and glass ceramics"

**Key words:** lead minium, litharge, quartz sand, technical soda, oxide of a pine forest, alumina keeping waste, charge, a chemical compound, phase structure, glass, glass ceramic, traffic signs, stained glass,  $\gamma$ -irradiation.

**Subjects of research:** lead-silicate glasses, the painted glasses with using of rare and rare-earth elements, glass-ceramic materials, microballs, road-alarm signs, cat's eyes, art details, glass and glass ceramics before and after  $\gamma$ -irradiations.

**Purpose of work:** working out of structures of glasses on the basis of PbO-SiO<sub>2</sub> system, definition of physical and chemical properties by experimental and settlement paths, research of possibility reception of the painted glasses and glass ceramics, definition of areas of their use.

**Methods of research:** chemical, optical, radiographic, electron-microscopic, thermographical, IR spectroscopic, standard methods of definition of physical and chemical properties, etc.

The results obtained and their novelty. For the first time in system PbO-SiO<sub>2</sub> two structures (70% PbO + 30% SiO<sub>2</sub> and 80% PbO + 20% SiO<sub>2</sub>) are defined as optimum from the point of view of obtaining on their basis glass balls, cat's eye, art details,  $\gamma$ -steady materials.

For the first time experimentally confirmed that silicate-formation in charges 80% PbO + 20% SiO<sub>2</sub> proceeds through formation of intermediate phases -  $2\text{PbO}\cdot\text{SiO}_2$  and PbO·SiO<sub>2</sub>; in charges 70% PbO + 30% SiO<sub>2</sub> as an intermediate phase acts only PbO·SiO<sub>2</sub>.

For the first time for binary lead-silicate glasses are considered all work cycle of transition from glass in microglass balls and then in road-alarm signs.

There are obtained colour glasses with application  $Cr_2O_3$ ,  $Mn_2O_3$ ,  $Fe_2O_3$  and  $Ni_2O_3$  and defined their suitability for manufacturing of stained-glass windows, a panel and etc.

There are synthesized glasses with a number of rare-earth elements and studied the possibility of their transformation in glass ceramics. It is considered the possibility of using of the obtained materials as glasses, steady to  $\gamma$ -irradiation. Its is specified the necessity of carrying out of the further researches for this direction.

The mechanism of formation of PbO·SiO<sub>2</sub> as phase is specified at low-temperature of process of formation glass ceramics considered glasses depending on heat treatment and crystallisation conditions.

**Practical value:** possibility of manufacture on the basis of lead suric and natural quartz sand Dzheroj and Tozbulaksky deposits of transparent glasses suitable for manufacturing of the road-alarm signs is proved, the developed effective painted glasses have an urgency for creation import-swapping manufactures of the decorated products-stained-glass windows, panels, etc. The developed glass ceramics on preliminary data are suitable for creation of steady to  $\gamma$ -irradiation of materials.

**Degree of embed and economic effectivity:** the developed optimum structures of glasses and glass ceramics are approved in conditions of «Olmazor TMTYICHK» and industrial enterprise "EUROSTYLE".

Economic benefit from using of oxides PbO, SiO<sub>2</sub> with the additive oxides of pine forest and sodium as a result of quality improvement of micro-glass balls has made counting on 1 kg of glass 13920 - 14400 soums according to 2006 year.

Economic benefit from using of oxides of rare-earth elements in system PbO -  $SiO_2$  as a result of improvement of quality of colour glasses has made counting on 1 m<sup>2</sup> glasses 11750 - 12500 soums according to 2008 year.

While in service within 6 months it is established, that reflective ability of the made signs meet the established requirements.

## Field of application: - road technics;

- decoration and design;
- modern technics in the form of radiation-steady means.

