



O'ZBEKISTON RESPUBLIKASI  
**FANLAR  
AKADEMIYASI**



O'ZBEKISTON RESPUBLIKASI FANLAR AKADEMIYASI  
“OLIMA” UYUSHMASI  
“OQILA AYOLLAR HARAKATI”

O'ZBEKISTON ILM-FANI TARAQQIYOTIDA FANLAR AKADEMIYASI  
OLIMALARINING ROLI: NATIJALAR VA ISTIQBOLLAR  
ma'ruzalar to'plami



Сборник докладов  
РОЛЬ УЧЕНЫХ ЖЕНЩИН АКАДЕМИИ НАУК В РАЗВИТИИ  
НАУКИ УЗБЕКИСТАНА: РЕЗУЛЬТАТЫ И ПЕРСПЕКТИВЫ

TOSHKENT – 2023

**O'ZBEKISTON ILM-FANI TARAQQIYOTIDA FANLAR AKADEMIYASI  
OLIMALARINING ROLI:  
NATIJALAR VA ISTIQBOLLAR**

**РОЛЬ УЧЕНЫХ ЖЕНЩИН АКАДЕМИИ НАУК В РАЗВИТИИ  
НАУКИ УЗБЕКИСТАНА:  
РЕЗУЛЬТАТЫ И ПЕРСПЕКТИВЫ**

**O'zbekiston ilm-fani taraqqiyotida fanlar akademiyasi olimalarining roli: natijalar  
va istiqbollar//ma'ruzalar to'plami., 2023-yil 10-noyabr.**

**Роль ученых женщин Академии наук в развитии науки Узбекистана:  
результаты и перспективы //сборник докладов, 10 ноябрь 2023 год.**

O‘zbekiston Respublikasi Fanlar akademiyasining «O‘zbekiston ilm-fani taraqqiyotida fanlar akademiyasi olimalarining roli: natijalar va istiqbollar» nomli ilmiy-amaliy konferensiya to‘plami. -T.: “Fan” nashriyoti, 2023-yil. – 365 b.

**Tahrir hay’ati:**

BAHODIROV G.A., MIRZAYEV S.Z., IBRAGIMOV B.T., ABDUHALIMOV B.A.

**Mas’ul muharrir:**

Mustafayeva N.A., tarix fanlari doktori, professor

**Taqrizchilar:**

SODIQOV I.I. IBRAGIMOV A.B., KARIMOVA N.

**To‘plovchi va tuzuvchilar:**

KARIMOVA F.A., IKRAMOVA D.Dj., AZIZOVA O.B.

“O‘zbekiston ilm-fani taraqqiyotida Fanlar akademiyasi olimalarining roli: natijalar va istiqbollar” nomli ilmiy-amaliy konferensiya to‘plami O‘zbekiston Respublikasi Fanlar akademiyasining 80-yillik yubileyiga bag‘ishlab nashr etildi. Unda Fanlar akademiyasi tarixi, ilmiy faoliyati, olib borilayotgan ilmiy ishlar, qo‘lga kiritilgan ilmiy-amaliy yutuqlarni yoritishga qaratilgan maqolalar jamlandi. Mazkur to‘plamga 80 ta ilmiy maqola kiritildi. Ilm-fanning barcha tarmoqlarida olib borilgan ilmiy izlanishlar jamlangan mazkur maqolalar to‘plami yillik sarhisob tarzida tayyorlandi.

© “Fan” nashriyoti, 2023-yil

## MUNDARIJA

Мусурманова О. ЯНГИ ЎЗБЕКИСТОН ИННОВАЦИОН ТАРАҚҚИЁТИДА ХОТИН- ҚИЗЛАРНИНГ ИНТЕЛЛЕКТУАЛ САЛОҲИЯТИДАН ФОЙДАЛАНИШ ТИЗИМИ	9
Mustafayeva N.A. HAR BIRI HIKMAT FANI ICHRA YAGONA	13
<b>ФИЗИКА – МАТЕМАТИКА ВА ТЕХНИКА ФАНЛАРИ</b>	20
Ирматова Ш.К., Ражаматов О.Т., Пайзуллаханов М.С., Сувонова Л.С., Пулатова Д.С. ЖИДКОЕ СТЕКЛО НА ОСНОВЕ ПЛАВЛЕННОГО НА СОЛНЕЧНОЙ ПЕЧИ ПАРКЕНТСКОГО ДИАТОМИТА	20
Исхакова С.С., Эрова Т.Х. ТЕРМОДЕСОРБЦИОННЫЙ ПОВЕРХНОСТНО- ИОНИЗАЦИОННЫЙ СПЕКТРОМЕТР ДЛЯ ЧУВСТВИТЕЛЬНОГО И СЕЛЕКТИВНОГО ОБНАРУЖЕНИЯ ПСИХОТРОПНЫХ ЛЕКАРСТВЕННЫХ ПРЕПАРАТОВ В КРИМИНАЛИСТИЧЕСКИХ МАТЕРИАЛАХ	24
G'ulomjanova S.G. Ni ASOSLI NANOKATALIZATORLARDA UGLEROD NANONAYCHALARINI O'STIRISH	27
Джураева Н. Б., Купайсинаева Х. ҚИШЛОҚ ХЎЖАЛИК МАШИНАЛАРИГА ТЕХНИК ХИЗМАТ КЎРСАТИШ ЖАРАЁНЛАРИ	31
Ан Е.В. К ВОПРОСУ УСТОЙЧИВОСТИ ПОДЗЕМНЫХ СИСТЕМ ТРУБОПРОВОДОВ ПРИ ДИНАМИЧЕСКИХ НАГРУЗКАХ МЕТОДОМ КОНЕЧНЫХ ЭЛЕМЕНТОВ	36
Исмоилова С.И., Хазратова Т.Я. СОПОСТАВИТЕЛЬНЫЙ АНАЛИЗ МЕТОДОВ ОПРЕДЕЛЕНИЯ, ОЦЕНКИ И ПРОГНОЗА ПРОЧНОСТИ ТЕКСТИЛЬНЫХ НИТЕЙ И ПРЯЖ	40
Рахимова З.А. РЕСПУБЛИКАМИЗДА ЧАРМГА МЕХАНИК ИШЛОВ БЕРУВЧИ ТЕХНОЛОГИК ВАЛЛИ МАШИНАЛАРГА БЎЛГАН ЭҲТИЁЖ	43
Салямова К.Д. АНАЛИЗ И ПОСЛЕДСТВИЯ ПОВРЕЖДЕНИЙ ВОДОПОДПОРНЫХ ГИДРОТЕХНИЧЕСКИХ СООРУЖЕНИЙ (ПЛОТИН) ПРИ СЕЙСМИЧЕСКИХ ВОЗДЕЙСТВИЯХ	45
Салихова З.Р., Рихсиева Б.Б. О ТОЧНОСТИ КОНЕЧНО-РАЗНОСТНОЙ СХЕМЫ УИЛКИНСА ПРИ ЧИСЛЕННОМ РЕШЕНИИ ДИНАМИЧЕСКИХ ЗАДАЧ	50
Алимова Д.Б. К ВОПРОСУ ДОЛГОВЕЧНОСТИ ПОДШИПНИКОВ ПРИВОДА ШПИНДЕЛЕЙ ХЛОПКОУБОРОЧНОЙ МАШИНЫ	55
Ашурев М.Х., Нуритдинов И., Бойбоева С.Т. РАДИАЦИОННО- СТИМУЛИРОВАННЫЕ ОПТИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА МОНОКРИСТАЛЛОВ И НАНОКЕРАМИК НА ОСНОВЕ $CaF_2: SrF_2: YbF_3$	59
Shuhratova L.O., Homidova N.R. ASOSIY SPEKTRAL SEZGIRLIGI ELEKTROMAGNIT NURLANISHINING ULTRABINAFSHA SOHASIDA JOYLASHGAN $ZnxCd1-xS$ QATLAMLARI ASOSIDAGI FOTOQABUL QILGICHLARNING FOTOELEKTRIK XUSUSIYATLARI	62
Турапова Д.У. ҚУРИТГИЧЛАРДА ЭНЕРГИЯ УЗАТИШ ЖАРАЁНЛАРИ ТАҲЛИЛИ	66
Акбарова Ф., Туропова С. ТЕРМОЭЛЕКТРИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА ДВУМЕРНЫХ МАТЕРИАЛОВ НА ОСНОВЕ SIH	67
Фазилова Д.Ш. ГНСС-НАБЛЮДЕНИЯ ЗА ДЕФОРМАЦИЕЙ ЗЕМНОЙ ПОВЕРХНОСТИ И СЕЙСМИЧНОСТЬ В ГОРНОДОБЫВАЮЩИХ РАЙОНАХ УЗБЕКИСТАНА	70
Миртаджиева К.Т. ИССЛЕДОВАНИЕ ПРОБЛЕМЫ ФОРМИРОВАНИЯ КОЛЬЦЕОБРАЗНЫХ СТРУКТУР В ГАЛАКТИКАХ	73
Ташева Х.Т. СОВРЕМЕННОЕ СОСТОЯНИЕ ПУСКАМЕЛЬНИЦ МОКРОГО САМОИЗМЕЛЬЧЕНИЯ ГОРНО-МЕТАЛЛУРГИЧЕСКОЙ ПРОМЫШЛЕННОСТИ	77
Baltayeva U.I., Babajanova Y.I., Kutliyeva I.A. TIP O'ZGARISH CHIZIG'IGA EGA BO'LGAN ARALASH TIPDAGI YUKLANGAN TENGLAMA UCHUN KOSHI MASALASI	80

## ФИЗИКА – МАТЕМАТИКА ВА ТЕХНИКА ФАНЛАРИ

### ЖИДКОЕ СТЕКЛО НА ОСНОВЕ ПЛАВЛЕННОГО НА СОЛНЕЧНОЙ ПЕЧИ ПАРКЕНТСКОГО ДИАТОМИТА

*Ирматова Ш.К., Ражсаматов О.Т., Пайзуллаханов М.С.,  
Сувонова Л.С., Пулатова Д.С.*

*Институт материаловедения АН РУз*

*Национальный исследовательский университет «Ташкентский институт инженеров  
иригации и механизации сельского хозяйства*

*Научно-исследовательский институт физики полупроводников и микроэлектроники  
при Национальном университете им. М. Улугбека*

В основе изготовления жидкого стекла (натриевого) лежит перемешивание смеси соды и чистого кварцевого песка и ее плавка в стекловаренной специальной печи при температуре 1500°C. А для получения жидкого калиевого стекла добавляется еще и углекислый калий.

Жидкое стекло, представляет собой водный раствор силиката натрия общей формулы  $\text{Na}_2\text{O} \cdot n\text{SiO}_2$ , где  $n$  - силикатный модуль, соответствующий мольному отношению  $\text{SiO}_2/\text{Na}_2\text{O}$ . В зависимости от области применения силикатный модуль жидкого стекла по ГОСТ 13078-81 изменяется в пределах 2,3-3,6.

Жидкое стекло получают при взаимодействии предварительно измельченного или фракционированного кварцевого песка с раствором гидроксида натрия при температуре 100-250°C под давлением в автоклавах и продолжительности процесса от 1 до 12 часов [Патенты РФ №2049060, дата подачи заявки 23.12.1992 г.; №2220906, дата подачи заявки 06.06.2002 г.; №2078433, дата подачи заявки 27.04.1997 г.].

Недостатком этих способов является трудоемкость процесса, необходимость сложного технологического оборудования и большого расхода энергии. Известны способы получения жидкого стекла путем растворения в щелочах природного кремнеземсодержащего сырья, содержащего аморфный кремнезем. Способ [А.с. СССР №1296509, 06.02.1985] включает обработку алюмосиликатного материала водным раствором щелочи, в качестве алюмосиликатного материала используют смесь перлита и диатомита, которую предварительно обрабатывают минеральной кислотой, затем отделяют кремнеземсодержащий осадок и подвергают его порционно-ступенчатой обработке щелочью при соотношении жидкой и твердой фаз (2,5-5):1 и температуре 70-100°C.

Способ получения натриевого жидкого стекла, включающий смешение кремнегеля, представляющего собой отход производства фторида алюминия, с раствором гидроксида натрия, с последующим отделением продукта от осадка, отличающийся тем, что кремнегель предварительно обрабатывают раствором щелочи концентрацией 25 масс. % при температуре 20°C и затем фильтруют, подготовленный таким образом кремнегель вводят дробно двумя равными порциями в воду, взятую в количестве половины от стехиометрической и нагретую до температуры 90...95°C, образующийся шлам производства жидкого стекла возвращают в цикл для более полного растворения диоксида кремния.

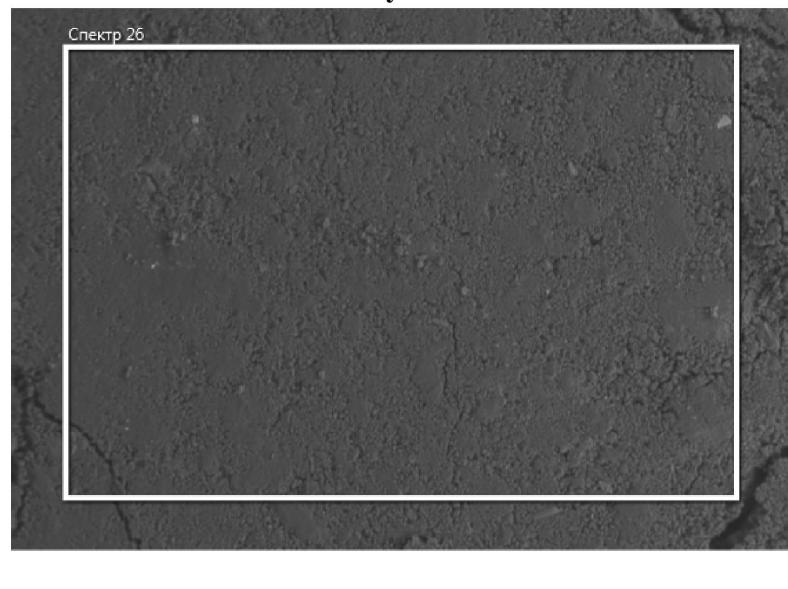
Нам представляется простым и не требующим больших затрат энергии и специального технологического оборудования методом получения жидкого стекла из силиката натрия, полученного на базе смеси карбоната натрия (соды технической) и плавленого на солнечной

печи диатомита. Сущность предлагаемого способа заключается в следующем. Диатомит измельчают, сушат, плавят на солнечной печи при температурах не менее  $1550^{\circ}\text{C}$  (плотность потока  $200\text{Вт}/\text{см}^2$ ). Плавленый на солнечной печи диатомит смешивают с карбонатом натрия в стехиометрическом соотношении. Обжигают полученную смесь при температуре  $1300^{\circ}\text{C}$ .

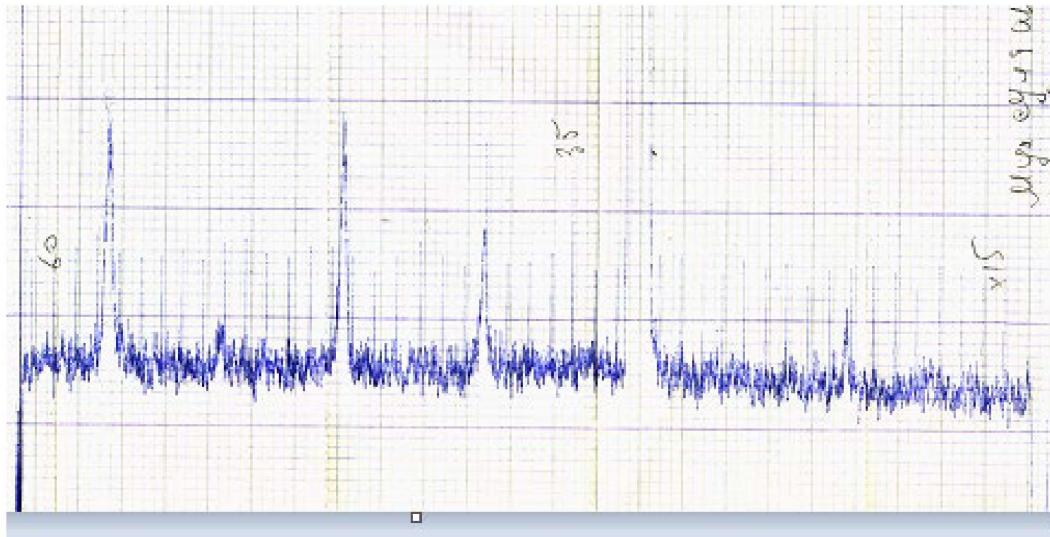
Нами разработаны и созданы автоклавы для получения натриевого стекла (рис.1).



**Рис.1. Автоклавы для получения жидкого стекла**



**Рис.2. Микроскопический снимок диатомита.**



**Рис.3. Рентгенограмма Паркентского диатомитового материала**

В таблице 1 приведен химический состав Паркентского диатомитового материала.

**Таблица 1**

Оксиды	MgO	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	SiO <sub>2</sub>	K <sub>2</sub> O	CaO	TiO <sub>2</sub>	Fe <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	ZrO <sub>2</sub>	п.п.п
Вес.%	2.87	12.7	60.0	2.08	1.66	0.424	0.736	0.226	19.586

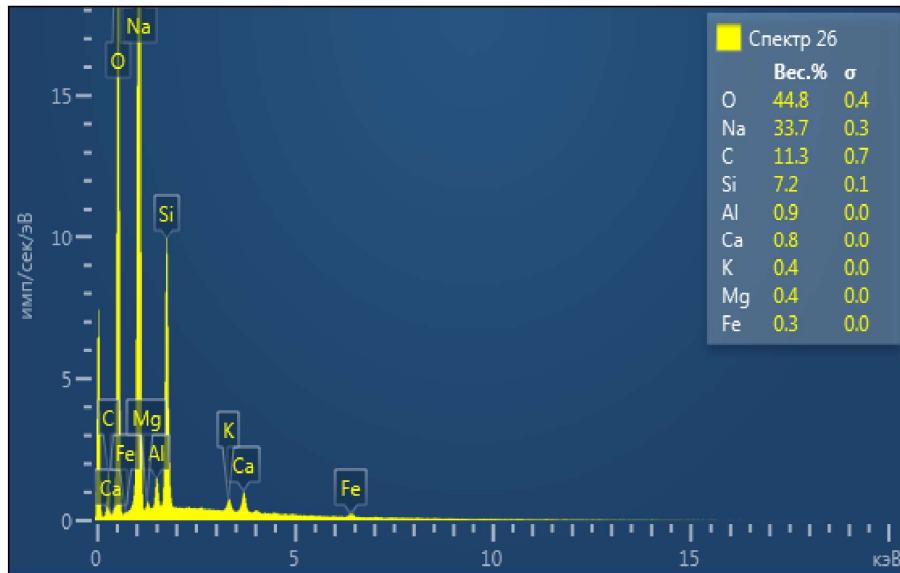
Из таблиц 1, рис.2 и 3 видно, что в составе Паркентского диатомитового материала преобладающим является кислородные соединения кремния, алюминия, магния, калия и кальция. По-видимому диатомитовые породы в смеси с глинистым и кремнистым материалом представляют из себя рыхлые или сцементированные кремнистые отложения, белого, светло-серого или желтоватого цвета, обладают большой пористостью, малым объёмным весом, хорошими адсорбционными и теплоизоляционными свойствами. Диатомит обладает увеличенной сорбционной ёмкостью по железу, марганцу и тяжёлым металлам.

Диатомит используется как адсорбент и фильтр в текстильной, нефтехимической, пищевой промышленности, в производстве антибиотиков, бумаги, различных пластических материалов, красок; как сырье для жидкого стекла и глазури; в качестве строительного тепло и звукоизоляционного материалов, добавок к некоторым типам цемента; полировального материала (в составе паст) для металлов и мраморов; как инсектицид, вызывающий гибель вредителей и т. д.

В таблице 2 приведен рентгенофлуоресцентный спектр натриевого силиката на основе Паркентского диатомитового материала.

**Таблица 2**

Элемент	C	O	Na	Mg	Al	Si	K	Ca	Fe
Вес.%	11.35	44.82	33.73	0.40	0.92	7.21	0.41	0.81	0.34
СигмаВес.%	0.67	0.38	0.29	0.04	0.04	0.09	0.03	0.03	0.05



**Таблица 4. Рентгенофлуорицентный спектр спектр натриевого силиката на основе Паркентского диатомитового материала.**

Поэтому диатомит находит все широкое применение, включая сельское хозяйство, животноводство - кормовая добавка для кормов сельскохозяйственных и домашних животных, абсорбент в местах содержания животных; растениеводство – разведение растений с целью улучшения гидратации и аэрации почвы, сокращения полива и повышения урожайности; металлургии - как основной компонент при производстве теплоизоляционных смесей в металлургии, жаростойких и лёгких бетонов, засыпка для тепловой изоляции, тепловых печей и технологического оборудования; водоочистке как фильтровальная загрузка для водоочистки, очистки промышленных стоков, фильтров бассейнов, дельфинариев, водных хозяйств; нефтехимии - как сорбент для ликвидации нефтяных загрязнений с различных поверхностей. Диатомит обладает высокой сорбционной ёмкостью по нефти, кроме того, может служить своего рода «контейнером» для размещения бактерий — нефтедеструкторов. Такие комбинированные сорбенты чрезвычайно эффективны в условиях ликвидации последствий чрезвычайных ситуаций, связанных с разливами нефти и нефтепродуктов; в строительстве. в качестве стабильного поглотителя нитроглицерина и в качестве активного минерального компонента органоминеральных модификаторов для бетонов.

Как показывает анализ, полученный на базе плавленого на солнечной печи натриевый силикат и жидкое стекло на его базе может быть использован предприятиями строительной отрасли Паркентского района, что не составить для них больших финансовых затрат, связанные с транспортными расходами. Кроме того, продукт, не уступая по своим параметрам эксплуатационных свойств, не стоит дорого.