



UZBEKISTON RESPUBLIKASI
OLIV VA O'RTA MAXSUS
TA'LIM VAZIRLIGI



BUXORO
DAVLAT
UNIVERSITETI



O'ZBEKISTON RESPUBLIKASI
INNOVATSION
RIVOJLANISH VAZIRLIGI

ЗАМОНАВИЙ КИМЌЕНИНГ ДОЛЗАРБ МУАММОЛАРИ

мавзусидаги Республика миқёсидаги
хорижий олимлар иштирокидаги онлайн
илмий-амалий анжумани

МАТЕРИАЛЛАР ТЎПЛАМИ



2020 йил 4-5 декабрь

**ЎЗБЕКИСТОН РЕСПУБЛИКАСИ ОЛИЙ ВА
ЎРТА МАХСУС ТАЪЛИМ ВАЗИРЛИГИ**

БУХОРО ДАВЛАТ УНИВЕРСИТЕТИ

ТАБИИЙ ФАНЛАР ФАКУЛЬТЕТИ

“ЗАМОНАВИЙ КИМЁНИНГ ДОЛЗАРЪ МУАММОЛАРИ”

мавзусидаги

**Республика миқёсидаги хорижий олимлар иштирокидаги онлайн
илмий-амалий анжумани**

ТЎПЛАМИ

Бухоро, 2020 йил 4-5 декабрь

Бухоро- 2020

Анжуман Ўзбекистон Республикаси Президенти Шавкат Мирзиёевнинг 2020 йил 24 январдаги Олий Мажлисга йўллаган Мурожаатномаси ҳамда Ўзбекистон Республикаси Вазирлар Маҳкамасининг 2020 йил 7 февралдаги 56-Ф-сон фармойишига мувофиқ ташкил этилмоқда.

“Мамлакатимиз ўз тараққиётининг янги даврига қадам қўйган ҳозирги кунда барча соҳаларда кенг қўламли ўзгаришлар амалга оширилмоқда. Ана шу ислоҳотларнинг муваффақияти, мамлакатимизнинг дунёдаги ривожланган, замонавий давлатлар қаторидан муносиб, ўрин эгаллаши, аввало, илм-фан ва таълим-тарбия соҳасининг ривожи билан, бу борада бизнинг дунё миқёсидаги рақобатбардош бўла олишимиз билан узвий боғлиқ...”

Шавкат Мирзиёев
Ўзбекистон Республикаси Президенти

Хамидов Обиджон Хафизович – Бухоро давлат университети ректори,
и.ф.д., профессор.

Ассалому алайкум, ҳурматли анжуман қатнашчилари, азиз меҳмонлар!

Ҳаммамизга маълумки, мамлакатимизда кимё ва биология фанларини ривожлантириш **"Илм, маърифат ва рақамли иқтисодиёт йили"** Давлат дастурининг устувор вазифалари қаторида белгиланган. 2020 йил 12 август куни **«Кимё ва биология йўналишларида узлуксиз таълим сифатини ва илм-фан натижадорлигини ошириш чоратадбирлари тўғрисида»**ги №4805-рақамли президент қарори имзоланди.

Бу қарор ижросини таъминлаш мақсадида 164 та мактабга ОТМларнинг 55 та кафедраси бириктирилди. Шу жумладан, БухДУ кимё кафедраси профессор-ўқитувчилари ҳам Бухоро вилоятидаги 4 та мактабда ўзларининг маҳорат дарсларини ўтиб, методик ёрдам бермоқдалар. БухДУ мактабларни олий ва профессионал таълим, илмий-тадқиқот муассасаларини дарсликлар, лаборатория жиҳозлари ва ускуналар билан таъминлаш, ўқитувчилар малакасини ошириш ва стажировка ўташини ташкил этишда яқиндан кўмаклашади.

2020-2021 ўқув йилида мактабларда табиий фанлар ўқув дастурларида амалий машғулотларнинг улушини кўпайтирилди.

ОТМларнинг кимё ва биология мутахассислигини аъло баҳолар билан тамомлаган магистрлар таянч докторантурага ОТМлар кенгаши қарори асосида имтиҳонларсиз тўғридан тўғри квота доирасида қабул қилиниши белгилаб қўйилди.

Ёшлар бандлигини таъминлаш борасида уларнинг олий таълимга қамровини ошириш юзасидан бир қатор ишлар амалга оширилмоқда. 2025 йилгача босқичма-босқич мактаб битирувчиларининг 30%га яқинини университет ва институтларда ўқитиш тизимини такомиллаштиришга эътибор қаратилмоқда. Бу эса ўз навбатида рақобатбардош, малакали кадрлар тайёрлашни тақозо этади.

Бугунги анжуман кимё фани ютуқлари ҳамда муаммоларини олимлар жамоатчилиги орасида муҳокама қилиш ва уларнинг ечимларини ҳал этишга қаратилган. Чунки ишлаб чиқариш иқтисодиётини юксалтириш учун саноатни ва унга тегишли фан тармоқларини ривожлантириш муҳим омиллардан биридир. Айниқса кимё фанининг бу борадаги аҳамияти катта

Научно-технический и производственный журнал. 2008. -№ 3. –С. 92-94. (02.00.00; №4).

2. Мажидов А.А., Амонов М.Р., Очилова Н.Р., Ибрагимова Ф.Б. Физико-химические основы загущающих систем для печатания хлопчатобумажных тканей. Композиционные материалы: Научно-технический и производственный журнал. 2020. -№ 2. –С.3-7. (02.00.00; №4).

ПОЛУЧЕНИЕ КОМПОЗИЦИОННОЙ ЗАГУСТКИ С ХИТОЗАНА СИНТЕЗИРОВАННОГО ИЗ МЕДОНОСНОГО ПЧЕЛИНОГО ПОДМОРА

Ф.М. Нурутдинова, З.В. Жахонкулова, Х.А. Хайдарова
Бухарский государственный университет

В нашей стране хитозан получают из куколок тутового шелкопряда *Bombyx mori*, а также из местного пчелиного подмора *Apis Millefera*. Хитозан, получаемый от пчелы, низкомолекулярный, имеет линейную структуру; линейный полимер; меланиновый комплекс.

Полученный хитозан, названный "пчелозан" полностью растворим в 1%-ной уксусной кислоте и имеет следующие характеристики (табл. 1). На отделочной фабрике Бухара-Китай «Bukhara Brilliant Silk-BBS» проведены производственные испытания образцов нового загустителя разработанных для печатания смесовой ткани хлопок шелк 64:36 полученные использованием местного сырья на основе синтезированного гидролизованной акриловой эмульсии (ГАЭ) и пчелозана с натриевой соли карбоксиметилцеллюлозы (Na-КМЦ) производимого на фирме Карбонам.

Таблица 1

Характеристика хитозана (пчелозана) из пчел

Цвет	Влага, %	Зола, %	Вязкость*, сПз	Степень деацетиляции, %
Светло-коричневый	8-10	1-2	5-10	80-85

*Вязкость 0,4%-ного раствора в 1%-ной уксусной кислоте

Исучены влияние загустителей на смываемость (улучшение графика) и печатно-технические свойства набивных тканей с активными красителями.

При испытаниях соблюдалась следующая процедура приготовления загустки: в реактор заливается холодная вода 30 л объема и загружается

1,5 л ГАЭ, аризан и 1 кг Na-КМЦ. Для растворения сухого загустителя проводятся непрерывной перемешивание в течение 30 минут, после чего готовую композиционную загустку добавили мочевины, соду и сульфат натрия. Далее перекачивали в расходную ёмкость и поводили процесс по существующей технологии.

Полученную вышеуказанный способом загустку использовали при печатании ткани хлопок-щелк. В условиях предприятия было напечатано около 200 п.м ткани хлопок-щелк.

Далее изучены степень фиксации различных активных красителей по сравнению традиционной загусткой (табл. 2).

Таблица 2

Печатно-технические свойства набивных тканей хлопок-щелк

Загустка, краситель	Степень фиксации, %	Интенсивность, K/S	Жесткость
Разработанная Пчелозан-ГАЭ-КМК			
Активный 4R Yellow	72,1	22,3	8324
Активный 2B Red	68,8	21,4	9380
Активный 2R Blue	76,3	19,8	9450
Традиционная, DGT			
Активный 4R Yellow	62,7	18,5	8924
Активный 2B Red	58,1	17,5	9780
Активный 2R Blue	64,0	16,8	10150

Как видно из табл.2 разработанные смешанные загустители на основе КМК, узхитан и ГАЭ обеспечивает высокую интенсивность и степень фиксации красителя.

При проведении испытаний не было выявлено технических осложнений, связанных с оборудованием и процедурой приготовления загустки.

Результаты испытаний напечатанных тканей позволили сделать следующие выводы:

1. Яркость печатного рисунка, полученного с использованием предлагаемой загустки превосходит яркость печатного рисунка, полученного с использованием импортной загустки DGT.
2. Печать с новой загусткой по прочности к мокрым обработкам не уступает печати с импортной DGT загусткой китайского производства.

3. Применение новой загустки при печати по фланели позволяет получать более мягкий гриф ткани и высокую степень фиксации по сравнению с образцами, напечатанными с импортной загусткой.
4. Смываемость загустителя при печати предлагаемой загусткой выше, чем при печати ходовой загусткой.

ИССЛЕДОВАНИЯ ПРОЦЕССА СТУДНЕОБРАЗОВАНИЯ В ДИСПЕРСИЯХ ОКИСЛЕННОГО КУКУРУЗНОГО КРАХМАЛА

Юлдашева Р.К., Шарипов М.С., Гиллаева Д.М.

Бухарский государственный университет

Водные дисперсии крахмала обладают способностью образовывать студни, что связывают со строением и химической природой его полисахаридов. Разбавленные крахмальные клейстеры менее переходят в гель, но при более высоких концентрациях сухих веществ гель легко образуется даже из диспергируемого крахмала. Свойства студней крахмалов зависят от содержания в них линейного полисахаридного компонента, размера молекул, концентрации дисперсии продолжительности застудневания и других факторов [1].

Известно, что прочность студней зависит от переплетения крахмальных молекул, особенно молекул с прямыми цепочками амилозы. Считают, что прочностные свойства структурированных дисперсий крахмала характеризуются предельными напряжением сдвига [2].

В этой связи, было изучено изменение предельного напряжения сдвига студней окисленного кукурузного крахмала в зависимости от концентрации дисперсий и продолжительности студнеобразования. Исследованию подвергали образцы окисленного кукурузного крахмала с относительной вязкостью дисперсии 1,8. Определение предельного напряжения сдвига проводили с помощью конического пластометра по известной методике, изложенной в литературе [3].

Результаты исследований представлены в виде кривых зависимостей в координатах «предельное напряжение сдвига - продолжительность», «предельное напряжение сдвига - концентрация» на рисунках 1 и 2.

сифатида ишлатилади. Шунингдек палмитин кислота амидини ҳам олиш мумкин. Реакция тенгламаси: $R-COOH + (NH)_2CO = R-CONH_2 + NH_3 + CO_2$
бу ерда $R = C_{17}H_{35}$

Фойдаланилган адабиётлар

1. Карапетьянц, М.Х. Общая и неорганическая химия,- 1994.-588с.
2. Антропов, Л.И. Ингибиторы каррозии металла / и каррозия и защита от каррозии.-1975,- Т.4.-С, 77-93.
3. Решетников, С.М. Ингибиторы кислотной каррозии и их применение.- Химия, 1986.-144с.

ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА ХИТИНА И ХИТОЗАНА ИЗ ПОДМОРА ПЧЕЛ

Ф.М. Нурутдинова, Х.А. Хайдарова, З.В. Жахонкулова

Бухарский государственный университет

Биополимеры – хитин и хитозан нашли широкое практические применение в различных отраслях промышленности (в сельском хозяйстве, медицине, биотехнологии, текстильной промышленности и т.д.). Это связано с биологическими свойствами данных полимеров, их биосовместимостью и биоразрушаемостью, противомикробным и радиационнозащитным действием, низкой токсичностью.

Объектом исследований явился хитозан, полученный из подмора пчёл. В качестве сырьевого поставщика хитина и хитозана рассматривали медоносную пчелу, которая может обеспечивать большую биомассу хитинсодержащего сырья. В качестве сырья сравнивались образцы пчелиного подмора, взятого после весенней ревизии ульев 2016 г. (I), 2017г. (II) и летней профилактической чистки 2017 г. (III).

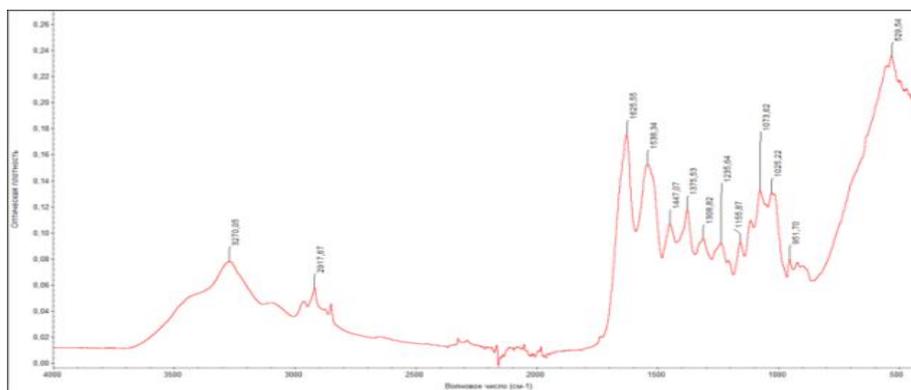
В результате проведенных исследований установлено, что количество белка и минеральных веществ в исследованных образцах пчелиного подмора стабильно и не зависит от места происхождения, времени и года сбора, что позволило разработать общую технологию получения из него биологически активных веществ. Отсутствие липидов в исходном сырье дало возможность не проводить процесс обезжиривания.

Интенсифицирован процесс экстракции хитина из пчелиного подмора увеличением степени его дисперсности. Установлено, что при влажности 5-7 % происходит его наиболее эффективное измельчение до размера частиц 0,1-0,3 мм.

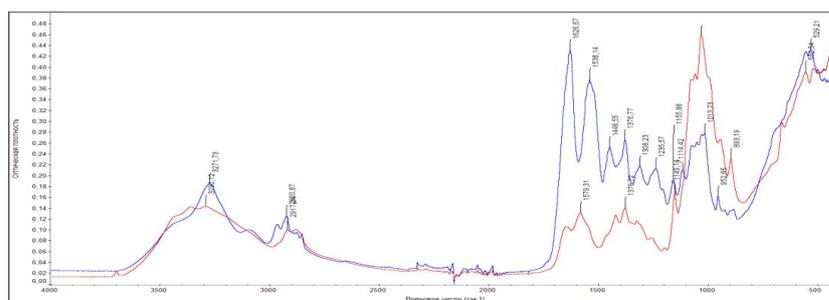
Для оптимизации параметров и количества промежуточных стадий технологического процесса были проведены многофакторные эксперименты с варьированием концентрации гидролизата, изменением пропорций реагентов, температуры и времени проведения реакций депротенирования и дезацетилирования.

Интерпретация полученных биополимеров осуществили снятием ИК-спектров на ИК-Фурье спектрометре Nicoletis 50 (Thermo Fisher Scientific, США), которые представлены на рис. 1.

Как видно в ИК-спектре хитина наблюдаются характерные полосы поглощения в областях 3290 см^{-1} относящиеся колебанием связи -N-H- , а также полосы поглощения 1371 см^{-1} , которые свидетельствуют о присутствии -CH_3 группы, поглощения в области 1579 см^{-1} характерны C=O группе. ИК-спектр хитозана показывает пики в области 3272 см^{-1} и $1377\text{--}1028\text{ см}^{-1}$, которые свидетельствуют о присутствии NH_2 -группы.



А



Б

Рис 1. ИК-спектры хитина (А) и ИК-фурье спектры хитина-хитозана (Б) полученных изпчелиного подмора

При этом поглощении в области $1360\text{--}1000\text{ см}^{-1}$ у всех типов аминов появляются полосы поглощения, вызванные участием C-N связи в скелетных колебаниях молекулы. В образце хитина и хитозана зарегистрированы также полосы с максимумами при 1446 см^{-1} деформационного колебания CH_2 - и CH_3 -групп и 1373 см^{-1} (перегиб)

деформационного колебания ОН-связи. В образце хитозана наблюдается широкая полоса средней интенсивности в области 1320–1387 см⁻¹, соответствующая колебанию ОН-связи.

2-МЕТИЛ-5-ХЛОРБЕНЗИМИДАЗОЛНИ ОЛИШНИ ЯНГИ УСУЛИНИ ИШЛАБ ЧИҚИШ

С.Ю. Ражабова, Ю.Р. Тахиров, З.М. Атауллаев,
Д.А. Душамов, Р.Ш. Курязов
Урганч Давлат университети

Бензимидазол қатори бирикмалар юқори биологик фаолликка эга. Молекуласининг 2-ҳолатида алкилкарбамат гуруҳи тутувчи ва гетероциклик қолдиқ сақловчи бензимидазоллар актив фунгицидлик хоссасини намоён қилади. Улар орасида олгин, медамин, албендазол, фуридазол ва бошқа кўплаб препаратларни келтириш мумкин [1]. Бундан ташқари ўсимликларни ўстиришлиги ва натижада хосилдорликни оширувчи розалин препарати ҳам бензимидазоллар синфига киради. Бу препарат юқори дозада гербицидлик хусусиятини намоён қилади.

Шу билан бирга бензимидазол молекуласида мавжуд бўлган иккита азот атоми, N=C– қўш боғи ва бензол ҳалқаси борлиги бу синф моддаларининг кимёвий нуқтаи назардан қизиқлигини кўрсатади. Шулар сабабли бензимидазол ҳосилаларини синтез қилиш ва улар орасидан биологик фаол моддалар излаш ҳозирги пайтда долзарб муаммолардан бири ҳимобланади.

Биз ўз олдимизга 2-метил-5-хлорбензимидазолни синтез қилишни янги усулини ишлаб чиқишни мақсад қилдик. Уни бир неча усуллар билан олиш мумкин. Биринчи усул – бу 4-хлор-о-фенилиндиаминни сирка кислотаси билан катализатор иштирокида конденсация қилишдан иборат. Лекин, 4-хлор-о-фенилиндиамин ноёб реактив бўлиб, уни сирка кислотаси билан таъсирланиши қийин борши адабиётларда келтирилган.

Иккинчи олиш мумкин бўлган яна бир усул – бу 2-метил-бензимидазолни хлорлаш методидир. Аммо адабиётлардан маълумки бензимидазолларни хлорлаш селектив кетмайди. Бунда унинг 4- ёки 7-хлор ҳосилалари олинган [2].

Маълумки бензимидазол олишнинг осон усулларида яна бири – бу о-нитроанилинларни аминларгача қайтаришдир. Биз шу усул билан 2-нитро-5-хлоранилинни сирка ва хлорид кислоталар аралашмасида темир билан қайтардик.

Худойбердиева Н.Ш., Жалилов Р.С.	
РЕЗУЛЬТАТЫ ИССЛЕДОВАНИЙ ГИДРОДИНАМИКИ СУШИЛКИ С ЗАКРУЧЕННЫМ ПОТОКОМ СУШИЛЬНОГО АГЕНТА. Бахронов Х.Ш., Суярова Х. Х., Жалилов Р. С.	56
ЭРИОХРОМ ҚИЗИЛ Б РЕАГЕНТИНИ ПОЛИМЕР ТОЛАГА ИММОБИЛЛАНИШИНИ ЎРГАНИШ. Усманова Х.У., Бобожонов Х.Ш.	58
RANGLI METALLURGIYA SHIQINDILARINI QAYTA ISHLASHNING DOLZARBLIGI. Berdiyarov B.T., Hojiyev Sh.T., Mirsaotov S.U.	60
POLIETILEN PAKETLARI SHIQINDISI IKKILAMCHI UGLEVODOD ROD MANBAI SIFATIDA. Obidov B.M., Hojiyev Sh.T., Mirsaotov S.U.	62
АНАЛИЗ СОВРЕМЕННОГО СОСТОЯНИЯ ПЕРЕРАБОТКИ ЦИНКСОДЕРЖА-ЩИХ СТАЛЕПЛАВИЛЬНЫХ ПЫЛЕЙ. Каримжонов Б.Р., Бердияров Б.Т., Маткаримов С.Т., Хожиев Ш.Т.	64
ISHLATILGAN MOTOR MOYLARINI SHISHA TOLALI FILTRLAR BILAN SUVSIZLANTIRISH JARAYONINI TADQIQ QILISH. G'aybullayeva A.F.	66
MASXAD MOYI VA YUQORI YOG' SPIRTLAR ASOSIDA DIZEL YOQILG'I-LARI UCHUN YEDIRILISHGA QARSHI PRISADKALAR. Asadova D.F.	69
КАТАЛИЗАТОРЫ СИНТЕЗА ФТАЛЕВОГО АНГИДРИДА НА ОСНОВЕ ОКСИДА ВАНАДИЯ (V) И БЕНТОНИТА. К.Х. Зиядуллаева, Х.Э. Кадиров, Г.К. Ширинов, О.Ш. Кодиров,	71
ИННОВАЦИОННЫЙ МЕТОД УТИЛИЗАЦИИ РЕЗИНОТЕХНИЧЕСКИХ ИЗДЕЛИЙ И ПЛАСТМАСС. Шарипова Л.О.	73
ИЗУЧЕНИЕ ФЛОТАЦИОННОЙ АКТИВНОСТИ ЖИДКИХ ПАРАФИНОВ, СИНТЕЗИРОВАННОГО НА ОСНОВЕ ПРОМЫШЛЕННЫХ ОТХОДОВ. Т.М. Абдурахмонов, С.С. Вакқосов, Ш.Б. Бухаров	74
ФЛОТАЦИОННЫЕ СВОЙСТВА ЖИДКИХ ПАРАФИНОВ ПОЛУЧЕННЫХ ИЗ ВТОРИЧНОГО ПРОДУКТА УЗКОРГАЗ ¹ Т.М. Абдурахмонов, ¹ Ш.Б. Бухаров, ² С.С. Вакқосов	76
ВЛИЯНИЕ ГИДРОФОБНОГО ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ НА РЕАКЦИОННУЮ СПОСОБНОСТЬ КРАСИТЕЛЕЙ. Атоев Э.Х.	78
ХАРАКТЕРИСТИКИ ПОЛИФУНКЦИОНАЛЬНЫЙ КАТАЛИЗАТОРОВ СИНТЕЗ РЯДА ПИРИДИНА. Р. Э.Чориев, Э. Боймуродов	79
ИЗМЕНЕНИЕ СТРУКТУРЫ СУЛЬФИДНОЙ ПЛЕНКИ НА ПОВЕРХНОСТИ МЕТАЛЛА В СЕРОВОДОРОДНЫХ СРЕДАХ. Атауллаев Х., Шарипов М.С.	81
МОДИФИКАЦИЯ МЕТАСИЛИКАТА НАТРИЯ С КАРБАМИДОМ. Эшкурбанов Ф.Б., Гаффорова Ш.В., Соттикулов Э.С.	83
ИЗУЧЕНИЕ НЕКОТОРЫХ МЕТОДОВ ПЕРЕРАБОТКИ ОТХОДОВ ПРОИЗВОДСТВА ФОСФОРИТОВ. Н.Б. Тахирова., Ф.И.	85

МЕВАЛАРДАН ПЕКТИННИ АЖРАТИШ ВА ТАРКИБИНИНГ ТАҲЛИЛИ. З.К. Қодирова, С. Саидова	310
ТАРКИБИДА КИСЛОРОД ВА АЗОТ БЎЛГАН ЯНГИ КОРРОЗИЯ ИНГИБИТОРИ СИНТЕЗИ. З.Х. Мисиров, Х.С. Бекназаров, Б.Э. Бабамуратов	312
2-АМИНО-2-ОКСОЭТИЛ-4-АМИНОБЕНЗОАТНИНГ 4-ГИДРОКСОБЕНЗАЛЬДЕГИД БИЛАН РЕАКЦИЯСИ. Ф.З. Мухамеджанова, Ф.А. Сапаев, Т.С. Холиқов	313
ИНГИБИТОРЛАР ОЛИШ УЧУН СТЕАРИН КИСЛОТА АМИДИ СИНТЕЗИ. О.Р. Махаммадиев, Х.С. Бекназаров	314
ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА ХИТИНА И ХИТОЗАНА ИЗ ПОДМОРА ПЧЕЛ. Ф.М. Нурутдинова, Х.А. Хайдарова, З.В. Жахонкулова	315
2-МЕТИЛ-5-ХЛОРБЕНЗИМИДАЗОЛНИ ОЛИШНИ ЯНГИ УСУЛИНИ ИШЛАБ ЧИҚИШ. С.Ю. Ражабова, Ю.Р. Тахиров, З.М. Атауллаев, Д.А. Душамов, Р.Ш. Курязов	317
TRIAZIN KATALIZATORINI SINTEZ QILISH MEKANIZMINI O'RGANISH. M. M. Samatov, L.M. Xurramov	319
ТАБИЙ МИНЕРАЛ СОРБЕНТЛАРНИНГ АКТИВЛАШ УСУЛЛАРИ. М.И. Садикова	321
СИНТЕЗ ЛИГАНДОВ НА ОСНОВЕ МОНОКАРБОНИЛЬНЫХ ПРОИЗВОДНЫХ ФЕРРОЦЕНА С ГИДРАЗИДАМИ КАРБОНОВЫХ КИСЛОТ. З.А. Сулаймонова, А.О. Атаева	323
ИККИНЧИ ГУРУҲ МЕТАЛЛ ХЛОРИДЛАРИ ЭРИТМАЛАРИДА ПОЛИВИНИЛ СПИРТ ГЕЛИНИНГ БЎКИШИ. Г.Х. Турсунова, Х.И. Акбаров, Х.Т. Тробов, Ш.Ш. Атавуллаева	324
SIANUR KISLOTA SEMIKARBAZONINING BOG` TABIATINI O'RGANISH. G.Q. Xoliqova, G.G. Sadullayeva, F.G. Salimov, F.S. Aslonova	326
РАЗРАБОТКА МЕХАНИЗМА РЕАКЦИИ ДЛЯ ПОЛУЧЕНИЯ N,N ¹ -ГЕКСА-МЕТИЛЕН БИС-[(1-АМИНОДИФЕНИЛ)-МОЧЕВИНЫ]. Ж.К. Хайитов, А.Г. Махсумов	328
ФИЗИКО-ХИМИЧЕСКИЕ ХАРАКТЕРИСТИКИ N,N'-ДИНИТРОЗО-N,N'-ГЕКСАМЕТИЛЕН БИС-[2-БРОМФЕНОКСИ)-КАРБАМАТА]. Б.Н. Холикулов, А.Г. Махсумов, К.К. Барноев, С.Т. Саидбакасов	330
ИЗОТЕРМА АДСОРБЦИИ БЕНЗОЛА НА АКТИВИРОВАННОМ УГЛЕ, ПОЛУЧЕННОГО ИЗ СКОРЛУПЫ КОСТОЧЕК УРЮКА. Т.Н. Хотамов, Л.Н. Орипова, Р.Р.Хайитов	332
СИНТЕЗ N-ЗАМЕЩЁННЫХ АКРИЛАМИДОВ ПРИРОДНЫХ ОКСИКИСЛОТ. С.М. Хазраткулова, Н.Т. Зокирова, М.Г.Мухамедиев	334
ИККИЛАМЧИ ПОЛИЭТИЛЕНТЕРЕФТАЛАТНИ	336