

O'ZBEKISTON RESPUBLIKASI
OLIY TA'LIM, FAN VA INNOVATSIYALAR VAZIRLIGI
FARG'ONA DAVLAT UNIVERSITETI

**FarDU.
ILMIY
XABARLAR-**

1995-yildan nashr etiladi
Yilda 6 marta chiqadi

3-2023

**НАУЧНЫЙ
ВЕСТНИК.
ФерГУ**

Издаётся с 1995 года
Выходит 6 раз в год

O.M.Normatov	
O'zbekistonning ma'muriy-hududiy holati rayonlashtirish o'tkazilishi arafasida	229
Sh.T.Tursunkulova	
G'azzoliyning go'zal axloq to'g'risidagi qarashlari.....	235
I.M.Azimov	
O'zbek-lotin alifbosini yaratish uchun harakatlar	239
Sh.D.Ismoilov	
Talabalarni oilaviy hayotga tayyorlashning pedagogik shakl va metodlari	247
A.A.Qambarov	
Marg'ilonlik "Katta ashula" sohiblari.....	251
M.Kamalitdinov, T.Mavlonov	
Sharsimon qobiq dinamikasi qisman suyuqlik bilan to'ldirish.....	257
A.I.Saminov	
Oksymoronning semantik xususiyatlari	261
I.X.Mavlonov	
Milliy yuksalish konsepsiyasini amalga oshirishning nazariy-metodologik asoslari	266
B.X.Baydjanov, Z.I.Muhammadiyeva	
O'quvchilarda mantiqiy kompetentlikni shakllantirish usullari.....	272
B.X.Baydjanov, M.R.Maxkamov	
Boshlang'ich sinf o'quvchilarining muloqot qilish qobiliyatlarini shakllantirish	276
Z.M.Abdullaev	
Asl turkiy antroponimlar va ularning tarixiy-etimologik shakllanishi	280
G.Z.Abduraxmonov	
Jamiyat taraqqiyotining yangi bosqichida g'oyaviy birlashuv zaruriyatini o'rganishning nazariy-metodologik asoslari.....	284
O.A.Ashurova	
Bo'lajak maktabgacha ta'lif mutaxassislarida ekoestetik madaniyatni rivojlantirishning ustuvor yo'naliishlari	288
Sh.Ismoilov	
Nogironlik tushunchasining modellari.....	293
D.O.G'afurov	
Yangi O'zbekistonda oila munosabatlarining huquqiy asoslari hamda uning jamiyat ma'naviy rivojida tutgan o'rni.....	300
D.B.Niyazov, M.M.Niyazova, Sh.M.Saydaxmedov, B.Z.Adizov, M.Y.Ismoilov	
Nitron tolasi chiqindisi asosida F-seriyali flokulyantlarni olish	303
D.S.Ergasheva	
O'zbek xalq ertaklari orqali vatansevarlik va do'stlikga o'rgatishning pedagogik strategiyasini ta'nishlash.....	308
G.M.Ravshanova	
Axborotlashgan jamiyatda ta'lif va ta'lif axborotlashuvining dialektik aloqadorligi muammosini o'rganish	313
O.O'.Xolmatova	
O'zbek xalq maqollarida miqdor konseptining kognitiv xususiyatlari.....	320
F.A.Tashpulatov	
O'quvchi yoshlarni basketbolga o'rgatish texnikasining usullari.....	324
S.G'.Shomurodova	
Nikoh urf-odatlari bilan bog'liq kiyimlarning to'y qo'shiqlaridagi poetik talqini	329
F.N.Usmonov	
Zamonaviy kompyuter etikasi muammolari	334
E.Sh.Jumayeva, U.U.Ruzmetov, Z.A.Smanova	
Suvdag'i og'ir metallarni aniqlash usullari va og'ir metallarning organizm hayotiy faoliyatiga zaharli ta'siri	340
S.Sh.Do'saliyeva, V.U.Xo'jayev	
Allium karataviense o'simligi takibidagi flavonoidlar taxlili.....	349

NITRON TOLASI CHIQINDISI ASOSIDA F-SERIYALI FLOKULYANTLARNI OLİSH
ПОЛУЧЕНИЯ ФЛОКУЛЯНТОВ СЕРИИ-Ф НА ОСНОВЕ ОТХОДА ВОЛОКНА НИТРОН
OBTAINING FLOCCULANTS SERIES-F BASED ON WASTE NITRON FIBER

Niyazov Daniyar Baxtiyarovich¹, Niyazova Mavlyuda Muxitdinovna²,
Saydaxmedov Shamshidinxo'ja Muxtorovich³, Adizov Bobirjon Zamirovich⁴,
Ismoilov Muminjon Yusupovich⁵

¹Niyazov Daniyar Baxtiyarovich

- O'zbekiston Respublikasi Fanlar Akademiyasi Umumiy va noorganik kimyo instituti tayanch doktoranti

- Toshkent kimyo texnologiya instituti "Sanoat ekologiyasi" kafedrasi dotsenti

- O'zbekiston Respublikasi Fanlar Akademiyasi Umumiy va noorganik kimyo instituti "Neft kimyosi" laboratoriysi bosh ilmiy xodimi

- O'zbekiston Respublikasi Fanlar Akademiyasi Umumiy va noorganik kimyo instituti "Neft kimyosi" laboratoriysi mudiri

- Farg'ona davlat universiteti "Kimyo" kafedrasi dotsenti.

²Niyazova Mavlyuda Muxitdinovna

³Saydaxmedov Shamshidinxo'ja Muxtorovich

⁴Adizov Bobirjon Zamirovich

⁵Ismoilov Muminjon Yusupovich

Annotatsiya

Navoiyazotda ishlab chiqarilayotgan "Nitron" tolasi ishlab chiqarish chiqindilari asosida polieletrolit-flokulyantlar olishning optimal sharoitlari aniqlandi va ularning fizik-kimyoviy, kolloid va flokulyatsion xossalari o'rganildi. Maqolada laboratoriya sharoitida 100 gramm F-seriyali flokulyantini olish uchun ma'lum miqdorda reagent modadalari tanlab olindi. F-1, F-2 va F-3 deb nomlangan flokulyantlar qisman gidrolizlangan "Nitron" tolasi chiqindilarini (NTCh) alifatik spirtlar (propil, pentil va geptil) bilan organik erituvchilar aralashmasida sulfat kislotasi (katalizator) ishtirokida eterifikatsiya qilib olingan.

Aннотация

Определены оптимальные условия получения полиэлектролитов-флокулянтов на основе отходов производства волокна "Нитрон" ОАО "Навоизот" и изучены их физико-химические, коллоидные и флокуляционные свойства. В статье подобрано определенное количество реагентов для получения 100 грамм флокулянта серии F в лабораторных условиях. Флокулянты F-1, F-2 и F-3 получены путем этерификации частично гидролизованных отходов волокна «Нитрон» (ОВН) алифатическими спиртами (пропиловым, пентиловым и гептиловым) в органических растворителях в присутствии серной кислоты (катализатор).

Abstract

Optimum conditions for obtaining polyelectrolyte-flocculants were determined on the basis of "Nitron" fiber production waste produced in Navoiyazot, and their physico-chemical, colloid and flocculation properties were studied. In the article, a certain amount of reagents were selected to obtain 100 grams of F-series flocculant under laboratory conditions. Flocculants named F-1, F-2 and F-3 are obtained by etherification of partially hydrolyzed "Nitron" fiber waste (NFW) with aliphatic alcohols (propyl, pentyl and heptyl) in a mixture of organic solvents in the presence of sulfuric acid (catalyst).

Kalit so'zlar: nitron tolasi, polieletrolit, flokulyant, alifatik spirtlar, organik erituvchilar, katalizator, eterifikatsiya.

Ключевые слова: нитроновое волокно, полиэлектролит, флокулянт, алифатические спирты, органические растворители, катализатор, этерификация.

Key words: nitrone fiber, polyelectrolyte, flocculant, aliphatic alcohols, organic solvents, catalyst, esterification.

KIRISH

Bugungi kunda kimyo va neft-kimyo sanoati oqava suvlarining antropogen ta'sirini kamaytirish, muayyan ifloslantiruvchi moddalardan tozalab, texnologik jarayonlarda qayta foydalanish innovatsion texnologiyalarni qo'llashga bog'liq. Shu bilan birga zamonaviy kimyoning dolzarb vazifalaridan biri neft mahsulotlari bilan zararlangan oqava suvlarni tozalash uchun reagentlar olish jarayonlarini ishlab chiqish, jumladan sanoatning ikkilamchi mahsulotlaridan

olingen flokulyantlarning ekspluatatsion xossalari boshqarishning ilmiy asoslarini o'rganish bilan bog'liq bo'lib muhim ahamiyat kasb etadi.

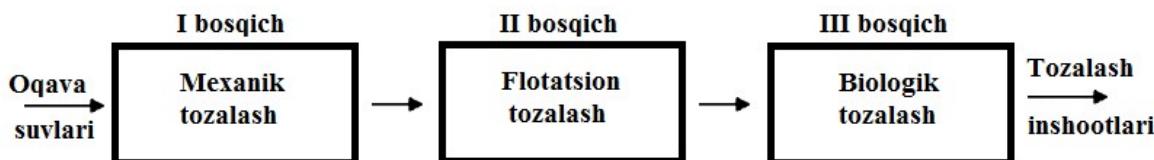
Farg'ona neftni qayta ishlash zavodida oqava suvlarni tozalash inshootlarida uch turdag'i reagentlar qo'llaniladi, jumladan, temir sulfat (FeSO_4), poliakrilamid ($\text{CH}_2\text{CH}(\text{CONH}_2)$) va natriy uch fosfat (Na_3PO_4).

Flotatsion tozalash bosqichida poliakrilamid ($\text{CH}_2\text{CH}(\text{CONH}_2)$) reagenti ishlatiladi. Ushbu reagent O'zbekiston Respublikasida ishlab chiqariladi. Shu bilan bir vaqtida respublikada flokulyant turidagi reagentlar mavjuddir. Ushbu ishlab chiqarish Navoiy viloyati hududidagi "Navoiyazot" aksiyadorlik jamiyatkorxonasi faoliyat yuritadi.

«Nitron» tolasi chiqindisi kunlik ishlab chiqarilishi 2,5 tonnani tashkil etadi va hozirda foydalanilmayapti. Bugungi kunda ushbu moddani sanoat maqsadlarida neft va neft-kimyo sanoatida oqava suvlarni tozalash uchun reagent sifatida foydalanish imkoniyatlarini tadqiq qilishga qaratilgan.

Yuqorida ta'kidlanganidek, hozirgi vaqtida Farg'ona neftni qayta ishlash zavodida, xususan, poliakrilamid ($\text{CH}_2\text{CH}(\text{CONH}_2)$) qo'llaniladi. Ushbu mahsulot sanoatda oqava suvlarni tozalash inshootlarida neft mahsulotlaridan tozalash uchun flokulyant sifatida ishlatiladi [1-2].

Farg'ona va Chinoz NQI zavodlarida ishlab turgan tozalash inshootlarida oqava suvlarni tozalash va qayta ishlatishga tayyorlash uchun quyidagi tizim asosida olib boriladi [3-4]:

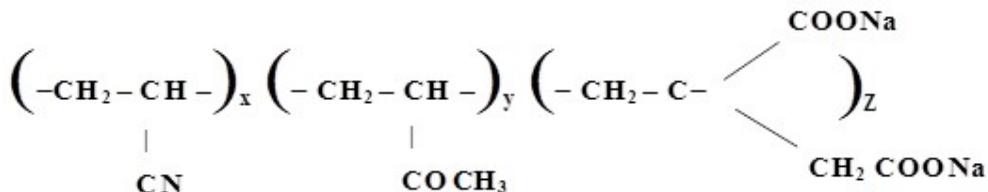


1-rasm. Neftni qayta ishlash zavodi oqava suvlarini tozalash tizimi

Poliakrilamiddan maqsadli foydalanishni maqsadga muvofiq deb hisoblaymiz. Ushbu ishning maqsadi hozirgi poliakrilamid reagentini yanada arzonroq va tejamkor flokulyant bilan almashtirishdir.

TADQIQOT MATERIALLARI VA USULLARI

Navoiazotda ishlab chiqarilayotgan "Nitron" tolasi ishlab chiqarish chiqindilari asosida polielektrolit-flokulyantlar olishning optimal sharoitlarini aniqlash va ularning fizik-kimyoiy, kolloid va flokulyatsion xossalari o'rganish lozim. «Nitron» tolasi chiqindisining struktura tuzilishi 2-rasmda keltirilgan.



Bu yerda: $X=90-91\%$; $Y=7-8\%$; $Z=1-2\%$.

2-rasm. «Nitron» tolasi chiqindisining tuzilishi

DMFA (Dimetilformamid) va benzol moddalari "Nitron" tolasini erituvchi sifatida ishlatiladi. Alifatik spirtlarning radikallari bilan "Nitron" tolasi o'zaro ta'sirlashib sulfat kislota ishtirokida etirifikasiya reaksiyasini olib boriladi. Buning natijasida esa flokulyant olinadi. Tayyor mahsulot dastlab gelsimon ko'rinishda bo'ladi. Quritilganda esa gidrofob xususiyatga ega qattiq modda flokulyant hosil bo'ladi [5-6].

Shartli ravishda F-1, F-2 va F-3 deb nomlangan flokulyantlar qisman gidrolizlangan "Nitron" tolasi chiqindilarini (NTCh) alifatik spirtlar (propil, pentil va heptil) bilan organik erituvchilar aralashmasida sulfat kislotasi (katalizator) ishtirokida eterifikatsiya qilib olingan [7-8].

Qisman gidrolizlangan "Nitron" tolasi chiqindilarini benzolda erimaganligi sababli biz erituvchilar sifatida dimetilformamid (DMFA) va benzol aralashmasidan foydalandik. Benzolning qo'llanishidan maqsad reaksiya natijasida hosil bo'lgan suv bilan azeotrop aralashmani hosil qilishi bilan bog'liqdir. Bu reaksiya davomida doimiy ravishda hosil bo'ladigan qo'shimcha mahsulot-suvni reaksiyon muhitdan ajratib olish imkoniyatini beradi [9-10].

Laboratoriya sharoitida 100 gramm F-seriyali flokulyantini olish uchun quyidagi miqdorda reagent moddalari kerak:

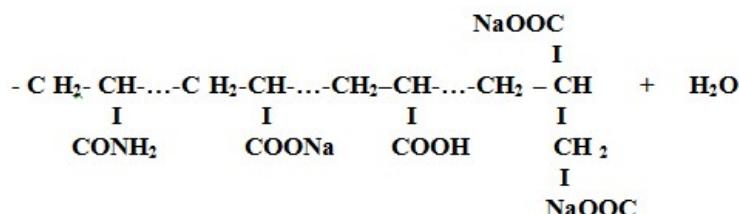
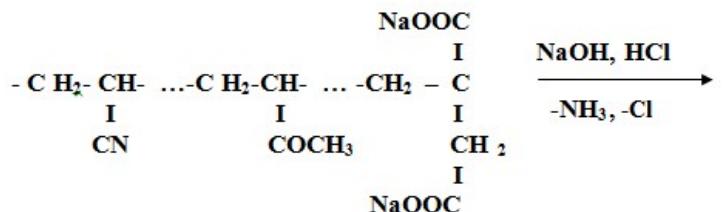
- 1) "Nitron" tolasi chiqindisi – 76 g;
- 2) NaOH – 22 g;
- 3) H₂SO₄ – 22 g;
- 4) C₃H₇OH – 12 g;
- 5) C₅H₁₁OH – 17 g;
- 6) C₇H₁₅OH – 29 g;
- 7) DMFA – 27,5 g;
- 8) C₆H₆ – 19,2 g.

"Nitron" tolasi chiqindisi asosida suvda eruvchan polieletrolit-flokulyantlar (SEP) va sirt faol moddalarni (SFM) olish to'g'risida ma'lumotlar asosan bir qator patentlarda izohlangan. Polimerlarning hidrofob va hidrofil tarkiblarini maqsadga muvofiq ravishda boshqarish uchun odatda polimerlash, sopolimerlash va polimer analogik o'zgartirish usullari qo'llaniladi [11].

Barcha jarayonlar tarkibida turli faol -OH, -COOH, -CONH₂, -COOR funksional guruhlari bo'lgan SEP va SFM ni olish imkoniyatini beradi. Ushbu funksional guruhlarni borligi SEP va SFM ni dispers sistemalarga nisbatan flokullash, stabillash kabi universal hossalariga ega bo'lishini ta'minlaydi [12].

TADQIQOT NATIJALARI VA MUHOKAMASI

"Nitron" tolasi ishlab chiqirish chiqindilarini qisman gidrolizlab suvda eruvchan polieletrolit olish. Aralashtirgich, qaytarma sovitgich va tomizuvchi voronka bilan jihozlangan hajmi 500ml bo'lgan uch og'izli kolbaga 150ml distillangan suv va 9g NaOH solinib ishqor to'liq eriguncha aralashtiriladi. So'ng 31g "Nitron" tolasi chiqindisi solinib reaksiyon muhit temperaturasi 338-348 K gacha ko'tarilib, ushbu temperaturada tolani to'liq bo'kishi uchun 1,5-2,0 soat ushlab turiladi. Tola to'liq bo'kib bo'lgach reaksiyon muhit temperaturasini 368-371 K gacha ko'tariladi. Ushbu temperaturada 3-4soat davomida jarayon olib boriladi. Reaksiya davomida "Nitron" tolasi chiqindilari avval sarg'ish rangga so'ngra reaksiya ohirida qovoq-sariq rangdagi quyuq-yopishqoq massa hosil bo'ladi. Jarayon davomida gaz holatidagi ammiak ajralib chiqadi. Hosil qilingan qisman gidrolizlangan tola tarkibidagi natriy karboksilat guruhlarni karboksil holatiga o'tkazish uchun 1% li HCl bilan ishlov beriladi. Hosil qilingan polieletrolit quritish shkafida quritiladi.

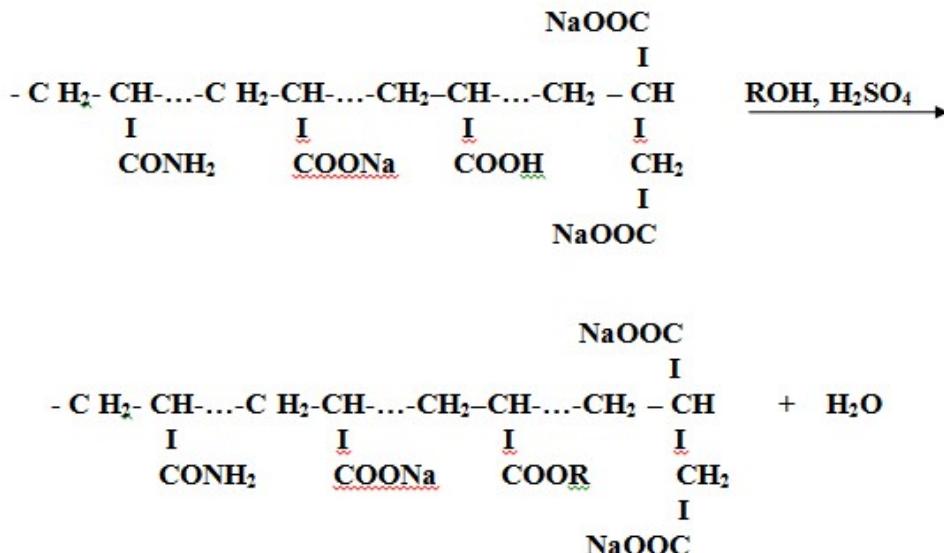


3-rasm. «Nitron» tolasi chiqindisining gidrolizlanish reaksiyasi

So'ng olingan polieletrolit hossalarini maqsadli ravishda boshqarish va ularning qo'llanish

sohalarini kengaytirish uchun ular makromolekulasi zanjiri tarkibidagi karboksil guruhlariga turli uzunlikdagi gidrofob uglevodorod radikallarini (propil, pentil va geptil) kiritib flokulyant moddalarini olish uchun eterifikatsiya jarayoni olib borildi.

Eterifikatsiya jarayonini boshlang'ich qisman gidrolizlangan polielektrolitni benzolda erimaganligi sababli dimetilformamid va benzolning eritmasi aralashmasi muhitida olib borildi. Benzol reaksiya davomida hosil bo'ladigan suvni reaksiyon muhitdan ajratib olish uchun zarur bo'lib, hosil bo'lgan suvni ajratib turilmasa qaytar reaksiya borishi mumkin.



4-rasm. Gidrolizlangan «Nitron» tolasi chiqindisining eterifikatsiya reaksiyasi

Bu yerda: R – C₃H₇; C₅H₁₁; C₇H₁₅

Reaksiya natijasida hosil bo'lgan suvning miqdoriga binoan eterifikatsiya darajasini aniqlash mumkin.

XULOSA

Kimyo va neft-kimyo sanoati oqava suvlarini neft mahsulotlaridan tozalash uchun ishlab chiqilgan tizim asosida olib borilgan va maqsadga muvofiq deb topildi. Nitron tolasi ishlab chiqish chiqindilarini qisman gidrolizlab suvda eruvchan polielektrolit olindi va alifatik spirtlar yordamida eterifikasiyalab flokulyantlar olindi. Nitron tolasi chiqindisi asosida fizik-kimyoviy, kolloid va flokulyatsion xossalaring ko'satkichlari yaxshi bo'lgan F-seriyali polielektrolit-flokulyantlar olindi.

ADABIYOTLAR RO'YXATI

- Патент № 1632463 СССР, Очистка воды от нефтепродуктов./ Авраменко Валентин Александрович и др.; Заяв.: 05.08.1989. Опубл.: 03.07.1991.
- Патент № 2174961 РФ, Способ очистки сточных вод от ионов Алюминия./ Мазитов Леонид Асхатович; Заяв.: 06.09.2011. Опубл.: 10.12.2012. Бюл. № 34.
- Ниязов Д.Б., М.М Ниязова С.М.Турабджанов, Ш.М.Сайдахмедов. Синтетик флокулянтни сувли эритмалардаги флокуляцион ва физик-кимевий хусусиятлари. // Кўқон ДПИ илмий хабарлари. Кўқон 2022й. 168-171 б.
- Капустин В.М., Сайдахмедов Ш.М., Хамидов Б.Н., Фозилов С.Ф., Мухторов Н.Ш. Нефтни қайта ишлаш кимёси ва технологияси. [Матн]/ -Тошкент: Paradigma, 2017. - 488 б.
- Ниязов Д.Б., Муталов Ш.А., Ниязова М.М. Очистка сточных вод кожевенного производства.// UNIVERSUM; ХИМИЯ И БИОЛОГИЯ Научный журнал Выпуск:11(65) ноябрь 2019, г. Москва с.21-23.
- Ниязов Д.Б., Сайдахмедов Ш.М., Ниязова М.М. Физико-химическая очистка сточных вод от нефтепродуктов.// Узбекиский Научно-технический и производственный журнал Композиционные материалы Издательство ГУП "Фан ва тараққёт" Ташкент –№3/2021г.160-162с.
- Ниязов Д.Б., Ниязова М.М., Турабджанов С.М., Сайдахмедов Ш.М. Ф-3 серияли флокулянтларга н-гексан, бензол ва толуол буглари сорбция изотермаси. // Кўқон ДПИ илмий хабарлари. Кўқон 2022й. 171-173 б.
- Ниязов Д.Б., Исматов Д.Ю., Курбанбаева А.Э., Пулатов Б.А. Очистка сточных вод от нефтепродуктов.// III Международная научно-техническая конференция, посвященная 450-летию добровольного вхождения Башкирии в состав России, 75- летию УГАТУ и 10- летию кафедры Безопасность производства и промышленная экология, Наука образование, производство в решении экологических проблем Г. УФА, 2006г. Том.2, с. 245-247.

ILMIY AXBOROT

9. Ниязов Д.Б., Сайдахмедов Ш.М., Ниязова М.М. Физико-химическая очистка сточных вод от нефтепродуктов.// Композиционные материалы №3/2021г. 160-162с.
10. Niyazov D.B., Saydaxmedov SH.M., Niyazova M.M. Regeneration of waste zeolites from the gas processing industry of uzbekistan. // ACADEMIA An International Multidisciplinary Resench Journal ISSN:2249-7137 Vol.11.Issue 2. February 2021, Impact Factor: SJIF2021=7,492, 10.5958/2249-7137.2021.00353.0
11. Ниязов Д.Б., Муталов Ш.А., Ниязова М.М. Очистка сточных вод от ионов трехвалентного хрома.// Композиционные материалы №3/2019г. с.183-184.
12. Ниязов Д.Б., Муталов Ш.А., Ниязова М.М. Интенсификация процесса очистки сточных вод от ионов тяжелых металлов ОАО “Максам Чирчик”.// “Кимё, нефт-газни қайта ишлаш ҳамда озиқ-овқат саноатлари инновацион технологияларини долзарб муаммолари” Республика илмий-техника анжумани мақоллар тўплами. Тошкент, 2019й. 151-152 б.