

**O'ZBEKISTON RESPUBLIKASI  
OLIY VA O'RTA MAXSUS TA'LIM VAZIRLIGI**

**QARSHI MUHANDISLIK-IQTISODIYOT INSTITUTI**

Ro'yxatga olindi

N<sup>o</sup> 7/8  
"29" 08 2022 y.



**Umumiy kimyoviy texnologiya  
FANINING SILLABUSI**

Bilim sohasi:	300 000	-	Ishlab chiqarish texnik soha
Ta'lif sohasi	320 000	-	Ishlab chiqarish texnologiyalari
Ta'lif yo'nalishi:	5630100	-	Ekologiya va atrof-muhit muhofazasi (sanoatda)
Umumiy o'quv soati	-	11 kredit (330 soat)	
Shu jumladan:			
Ma'ruza	-	60 soat	
Amaliy mashg'ulotlar	-	60 soat	
Laboratoriya mashg'ulotlari	-	30 soat	
Mustaqil ta'lif soati	-	180 soat	

Qarshi – 2022

Fanning sillabusi O'zbekiston Respublikasi Oliy va o'rta maxsus ta'llim vazirligi Qarshi muhandislik-iqtisodiyot institute tomonidan 2022 yil \_\_\_\_\_. \_\_\_\_\_. da № \_\_\_\_\_ raqam bilan ro'yxatga olingan va tasdiqlangan "Umumiy kimyoviy texnologiya" fani dasturi asosida tayyorlangan.

Tuzuvchi: D.R.Hamidov «KT» kafedrasi katta o'qituvchisi

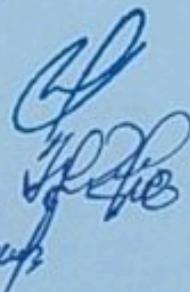
Taqribchilar: O.X.Panjiev QMII«KT» kafedrasi dotsenti t.f.n.  
Z.Hakimova QarDU "Kimyo" kafedrasi dotsenti  
k.f.n.

Fanning sillabusi Qarshi muhandislik-iqtisodiyot instituti "Kimyoviy texnologiya" kafedrasining 2022 yil 24.08 dagi (Bayon №1 ), Sanoat texnologiyasi fakulteti Uslubiy komissiyasining 2022 yil 26.08 dagi (Bayon №2 ) va institut Uslubiy Kengashining 2022 yil 30.08 dagi (Bayon №3 ) yig'ilishlari ko'rib chiqib, ma'qullangan va o'quv jarayonida foydalanishga tavsiya qilingan.

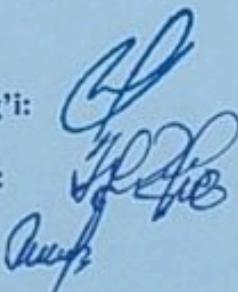
O'quv uslubiy boshqarma boshlig'i:

Fakultet uslubiy komissiyasi raisi:

Kafedra mudiri:



Sh.R.Turdiyev



M. Hakimova



M.S.Rosilov

## KURS DASTURI

Kod	UKT3611
Nomi	Umumiy kimyoviy texnologiya
ECTS krediti	11
O'quv yili	2022-2023
Semestr	5-6

### O'qituvchi haqida ma'lumot

O'qituvchi	Hamidov Davron Ro'zimurodovich
Kafedra	Kimyoviy texnologiya
Telefon raqami	+99897-381-73-35
Xona	1-qavat, 120-xona
E-mail	

### Yuklama

Mashg'ulot turi	Soatlar
Ma'ruza	60
Laboratoriya	60
Amaliy mashg'ulot	30
Mustaqil ish	180
JAMI	330

**I. Fanni o'qitishdan maqsad** - «Umumi kimyoviy texnologiya» fanining maqsadi bakalavriat talabalariga kimyoviy texnologiyaning asosiy tarmoqlarini tanishtirish kimyo sanoatining jahon andozalariga mos mahsulotlarni ishlab chiqarish uchun chiqindisiz texnologiyalardan foydalanish, energiya, xomashyo resurslarini tejash kabi masalalarning yechish yo'llarini tahlil etishni o'rgatishdan iborat.

Ushbu maqsadga erishish uchun - asosiy jarayon va qurilmalarning nazariyasi, ushbu jarayonlarni amalga oshiruvchi mashina va qurilmalarning tuzilish prinsiplari va ulami hisoblash uslublarini o'rgatishdan iboratdir.

Fanning vazifasi - kimyoviy ishlab chiqarish texnologik jarayonlarida vujudga keladigan barcha o'zgarishlar, kimyoviy ishlab chiqarishda kechadigan jarayonlarning texnologik sxemalari, kimyoviy ishlab chiqarishda qo'llaniladigan qurilma va reaktorlarni ishlatish, kimyoviy texnologiyaning asosiy tushunchalari, tamoyillari, kimyoviy texnologiyaning turlari va olib borish sharoitlari, texnologik tizimlar, sxemalar haqidagi bilimlarni talabalar ongiga singdirish. Shuningdek, chiqindisiz texnologiyalarni yaratish yo'li bilan kimyoviy ishlab chiqarish chiqindilarini kamaytirish va chiqindilardan foydalanish usullarini bilish ko'nikmasini hosil qilish.

## II. KURS MUNDARIJASI

*Ma'ruzalar: (V-semestr)*

№	Mavzu nomi	Ma'ruba sati
1.	Kirish. "Umumi kimyoviy texnologiya" fanining maqsad-vazifalari, o'quv jarayonida tutgan o'mni. Fanning rivojlanish tarixi. Kimyo sanoatining shamiyati va rivojlanishi.	2
2.	Kimyoviy texnika va texnologiya rivojlanishining asosiy yo'nalishlari. Apparatlar ishini jadallashtirish. Jarayonlarni mexanizatsiyalashtirish, kompleks avtomatlashtirish. Energiya sarfini pasaytirish.	2
3.	Kimyoviy maxsulotlarning sifati va tannarxi. Kimyoviy maxsulotning sifatiga qo'yiladigan talablar.	2
4.	Kimyo-teknologik jarayon haqida tushuncha. Kimyo-teknologik jarayonlarning o'zaro bog'lik elementlar bosqichlari.	2
5.	Mavzu. Kimyo-teknologik jarayonlarning tasnifi. Oddiy va murakkab-parallel va murakkab ketma-ket reaksiyalar. Texnologik tartib va uning parametrlari.	
6.	Texnologik jarayonlarda muvozanat. Qaytar jarayonlarda muvozanat muvozanat konstantasi.	2
7.	Texnologik jarayonning tezligi. Kimyo texnologik jarayonlarga ta'sir etuvchi omillar.	2
8.	Jarayonlar tezligini oshirish usullari. Jarayonning xarakatlantiruvchi kuchini oshirish.	2
9.	Texnologik xisoblar. Material va energetik balanslar.	2
10.	Kimyoviy reaktorlar, ularga talablar. Reaktorlarning tavsiyi. Kimyoviy reaktorlar, ularga talablar. Ishning yuqori unumdonligi va tezkorligi, jarayonning eng yuqori tanlanishi. Reaktorlarning kimyoviy - texnologik	2

	jarayonlarga qarab tavsiflanishi.	
11.	Idial siqib chiqarish va to'lik aralashtirish reaktorlari. Reagentlarni reaktorga kiritish va mahsulotni reaktordan olib chiqarish usullari. Pekle alomati. Siqib chiqarish modeli bo'yicha texnologik reaktorlar. To'liq aralashtirish reaktorlarida jarayonning borishi va reaksiya tezligiga ta'sir etuvchi omillar.	2
12.	Harorat tartibi bo'yicha reaktorfarning tasnifi. Adiabatik reaktorlar va ularda xaroat tartibi. Izotermik reaktorlar va ularda harorat tartibi. Politermik reaktorlar va ularda haroratning o'zgarishi, asosiy tenglamalar.	2
13.	Gomogen jarayonlar va reaktorlar. Reaksiyaning tartibi. Texnologik jarayonlarda reaksiyaga kirishuvchi moddalar konsentratsiyasini ta'siri. Gomogen jarayonlarda bosimning ta'siri. Gomogen jarayonlarda qo'llaniladigan reaktorlar. Murakkab reaksiyalar. Birinchi tartibning qaytar reaksiyalarining kinetik formulalar.	2
14.	Geterogen jarayonlarning qonuniyatları. Geterogen jarayonlarning muvozanati va tezligi. Texnologik jarayonlarga ta'sir etuvchi omillar. Geterogen jarayonlarning kinetikasi, reaktorfarning tuzilishi. Geterogen jarayonlarda qo'llaniladigan reaktorlar.	2
15.	Katalizning mohiyati va turlari. Kataliz, gomogan va geterogen kataliz, mikrogeterogen kataliz, katalizatorning ta'siri. Katalizatorning faolligi.	2
Jami:		30

## II. KURS MUNDARIJASI

*Ma'ruzalar: (VI-semestr)*

Nº	Mavzu nomi	Ma'ruba soati
1.	Sanoat uchun suv tayyorlash. Suv kimyo sanoatida kimyoviy regent sifatida erituvchi, issiqlik va sovuqlik tashuvchi sifatida ishlatalishi. Sanoat uchun suv tayyorlash. Suv tayyorlashning asosiy amallari Suvni yumshatish va tuzsizlantirish usullari. Yumshatishning kimyoviy, fizik-kimyoviy, ion almashinish usullari.	2
2.	Bog'langan azot texnologiyasi. Atmosfera azotini fiksatsiyalash usullari. Ammiak ishlab chiqarish texnologiyasi.	2
3.	Nitrat kislotasi olish texnologiyasi. Nitrat kislotasining xossalari. Ammiakni kontakt oksidlash. Ammiakni oksillashning katalitik tezligi. Azot (II) oksidini azot (IV) oksidigacha oksidlash. Sanoatda nitrat kislotasi ishlab chiqarish.	2
4.	Sulfat kislotasi ishlab chiqarish. Sulfat kislotasining xossalari, qo'llanishi va olish usullari. Qo'llanadiga xom ashyolar. Element tipidagi oltingugurt va temir kolchedani $FeS_2$ dan sulfit gazi ishlab chiqarish. Sulfat kislotasi ishlab chiqarishning kontakt usuli.	2
5.	Mineral tuzlar va o'g'itlar. Mineral tuzlar va o'g'itlarning qo'llanishi. Mineral o'g'itlarning o'zining agrokimyoviy ahamiyati, ozuqa moddalaming miqdori va turlari, tuproq suvlarida eruvchanligi,	2

6.	o'g'itlanayotgan tuproqqa fiziologik ta'siri boyicha tasniflanishi. Fosforli o'g'itlar. Asosiy xom ashyolar. Fosfat kislotasi olishning elektrotermik va ekstraksion usullari. Qo'sh superfosfat ishlab chiqarishning texnologik sxemasi.	2
7.	Azotli o'g'itlar. Azotli o'g'itlarni tarkibi bo'yicha tasniflanishi. Ammiakli selitra ishlab chiqarish. Karbamidni qo'llanish sohalari. Karbamid ishlab chiqarishning asosiy xom ashyolari. Karbamid ishlab chiqarishning texnologik sxemasi.	2
8.	Kaliyli o'g'itlar. Kaliyli ugitlar ishlab chiqarishning asosiy xomashyolari. Kaliyli o'g'itlar ishlab chiqarishning gallurgiya va flotatsiya usuli. Pestitsidlar va ularning turlari hamda ishlatilish sohalari.	2
9.	Soda ishlab chiqarish. Soda mahsulotlarining turlari. Ishlatilish sohalari va ularni ishlab chiqarishda foydalaniladigan xom ashyolar. Kalsinirlangan sodaning asosiy xossalari. Soda ishlab chiqarishning ammiakli usuli.	2
10.	Organik sintez jarayonlari. Organik sintez xomashyosi. Organik sintezda qo'llaniladigan jarayonlar. Organik sintez maxsulodari va ulardan foydalanish sohalari.	2
11.	Metil spirt sintezi. Metanolning asosiy xossalari va undan organik sintezdagi ahamiyati. Etanol ishlab chiqarishning texnologik sxemasi.	2
12.	Etil spirti sintezi. Etanolning asosiy xossalari va undan organik sintezdagi ahamiyati. Etanol ishlab chiqarishning texnologik sxemasi.	2
13.	Yuqori molekulalii birikmalar. Yuqori molekulalii birikmalar ishlab chiqarish texnologiyasi	2
14.	Sellyuloza ishlab chiqarish. Sellyuloza ishlab chiqarishning asosiy xom ashyolari, sellyulozaning foydalanish sohalari. Sellyuloza ishlab chiqarishning sulfitli va sulfatli usullari	2
15.	Neft. Uni qayta ishlash. Neft fraksiyalari. Neftni qayta ishlash texnologiyasi. Uning asosiy fraksiyalari. Yoqilg'i turlari. Neft asosida olinadigan alifatik, aromatik va boshqa moddalar.	2
<b>Jami</b>		<b>30</b>

Ma'ruba mashg'ulotlari multimedia vositalari bilan jihozlangan auditoriyalarda akademik guruqlar kesimida amalga oshiriladi.

### III. Amaliy mashg'ulotlar. (V-semestr)

T/r	Amaliy mashg'ulotlarning mavzulari	soat
1.	Kimyo texnologik tizimlar va maxsus apparatlarning unumдорligi.	4
2.	Texnologik jarayonlarda muvozanat darajasi miqdorini xisoblash.	4
3.	Kimyo-texnologik jarayonning tezligi	6
<b>Jami:</b>		<b>14</b>

### III. Amaliy mashg'ulotlar. (VI-semestr)

T/r	Amaliy mashg'ulotlarning mavzulari	soat
1.	Kimyoviy reaksiyaning moddiy balansini tuzish	6
2.	Kimyoviy reaksiyalarning issiklik balansini tuzish	4
3.	Kimyo sanoatining xomashyo bazasi	6
4.	Ammiak sinteziga oid masalalar	4
5.	Ammiak ishlab chiqarish texnologiyasi	4
6.	Nitrat kislotasi ishlab chiqarish texnologiyasi	4
7.	Sulfat kislotasi ishlab chiqarish	6
8.	Mineral ugitarlar ishlab chiqarish	6
9.	Neft va uni qayta ishlash texnologiyasi	6
Jami:		46

Amaliy mashg'uiotlar multimedia qurulmalari bilan jihozlangan auditoriyada bir akademik guruhga bir professor-o'qituvchi tomonidan o'tkazilishi zarur. Mashg'uiotlar faol va interfaktiv usullar yordamida o'tilishi, mos ravishda munosib pedagogik va axborot texnologiyalar qo'llanilishi, amaliy mashg'ulot mavzusidan kelib chiqib muzey va ishlab chiqarish korxonalariga ekskursiyalarni tashqil qilish maqsadga muvofiq.

### IV. Laboratoriya mashg'ulotlari. (V-semestr)

T/r	Laboratoriya mashg'ulotlarning mavzulari	soat
1.	Labaratoriya ishida texnik xavfsizlik texnikasi qoidalari bilan tanishтирish	2
2.	Qattiq yonilg'ilarning namligini aniqlash	4
3.	Qattiq xomashyolar namlikni aniqlash ( $\text{CaC}_2\text{usuli}$ )	2
4.	Neft maxsulotlarining qovushqoqligini aniqlash	4
5.	Neft mahsulotarining zichligini aniqlash	2
6.	Suvning qattiqligini aniqlash	2
Jami:		16

### IV. Laboratoriya mashg'ulotlari. (VI-semestr)

T/r	laboratoriya mashg'ulotlarning mavzulari	soat
1.	Minerallar flotatsiyasi	2
2.	Sulfid rudalarini kuydirish	2
3.	Yogoch qipig'idan selluloza olish	2

4.	<i>Dixloretan va natriytetrasulfid polikondensatsiyasi</i>	2
5.	<i>Neft maxsulotlari krekingi</i>	2
6.	<i>Neft maxsulotlari pirolizi</i>	2
7.	<i>Plastmassa tayyorlash va uni mustaxkamligini tekshirish; fenol-farmaldegid smolasini olish</i>	2
<b>Jami:</b>		<b>14</b>

Laboratoriya mashq'ulotlari laboratoriya va multimedia qurilmalari bilan jixozlangan auditoriyada bir akademik guruxga bir professor-o'qituvchi tomonidan o'tkazilishi zarur. Mashq'ulotlar faol va interaktiv usullar yordamida o'tilishi, mos ravishda munosib pedagogik va axborot texnologiyalar q'llanilishi maqsadga muvofiq

## V. Mustaqil ta'lif va mustaqil ishlar

Nr	Mustaqil ishlar	soat
1	Kimyo-texnologik tizimlarni taxlil kilish, optimallash va xisoblash.	8 ✓
2	Kimyoviy-texnologik tizimlarning sezgirligi, ishonchhliligini aniqlash.	8 ✓
3	Sulfat kislota ishlab chikarishning minorali usulini fizik-kimyoviy asoslari	8 ✓
4	Keramika materiallarining hosil bo'lish jarayonlari.	8 ✓
5	Olovbardosh materiallar olish usullari.	12 ✓
6	Sement x,osil bulishda kechadigan fizikaviy, kimyoviy jarayonlar, kamyob metallarni oksidlash jarayonida boruvchi reaksiyalar va ularni borish shartlari.	10 ✓
7	Kamyob va nodir metallarni olishda ishlatiladigan asosiy reagentlar va ularni olinishi.	14 ✓
8	Fosforitlarni sulfat kislota bilan kayta ishlashda fizik- kimyoviy jarayonlar	14 ✓
9	Soda ishlab chikarishda ammonizatsiya jarayonining fizik- kimyoviy asoslari.	14 ✓
10	Polimerlanish va polikondensatlanish reaksiyalari asosida polimer materiallarni olish usullari.	14 ✓
11	Neft maxsulotlaridan yukori molekulalgi parafinlarni ajratib olish	10
12	Aromatik uglevodorodlarni ajratib olish.	12
13	Uzbekistondagi kimyo korxonalar va ulardagi kimyo- texnologik jarayonlar tugrisida ma'lumotlar tuplash.	12
14	Katta xajmda vodorod ishlab chikarish usullari	12
15	Qattik yokiligilarin kimyoviy kayta ishlash.	12
16	Koks gazini kayta ishlash	12
<b>Jami</b>		<b>180</b>

Mustaqil o'zlashtiriladigan mavzular bo'yicha talabalar tomonidan referatlar tayyorlanadi va uni taqdimoti tashkil etiladi. Masofaviy ta'limdi o'qituvchiga turli xil elektron ko'rinishdagi (rasm, audio va video formatda, tirli xil kompyuter dasturlari orqali) topshirishi mumkin.

#### VII.Ta'lim texnologiyalari va metodlari:

- ma'ruzalar;
  - interfaol metodlar;
  - guruxlarda ishlash;
  - taodimotlami qilish;
  - individual loyiham;
- jamoa bo'lib ishlash va ximoya qilish uchun loyihamar.

### VIII. TALABALAR BILIMINI BAHOLASH MEZONLARI VA KREDITLARNI OLİSH UCHUN TALABLAR

Fanga oid nazariy materiallar ma'ruza mashg'ulotlarini ma'ruzalarda ishtiroy etish va kredit-modul platformasi orqali ma'ruzalarni mustahkamlash hamda belgilangan test savollariga javob berish orqali amalga oshiriladi.

Amaliy va laboratoriya mashg'ulotlari bo'yicha amaliy ko'nikmalar bosil qilish va o'zlashtirish, mashg'ulotlarga to'liq ishtiroy etish va modul platformasi orqali topshiriqlarni bajarish natijasida nazorat qilinadi.

Mustaqil ta'lim mavzulari modul platformasi orqali berilgan mavzular bo'yicha topshiriqlarni bajarish (test, referat va boshqa usullarda) bajariladi.

Fan bo'yicha talababalar test usulida oraliq nazorat va og'zaki (yoki test) usulida yakuniy nazorat topshiradilar.

Talabalar bilimi O'zbekiston Respublikasi OO'MTVning 2018 yil 9 avgustdaggi 9-2018-sod buyrug'i bilan tasdiqlangan "Oliy ta'lim muassasalarida talabalar bilimini nazorat qilish va baholash tizimi to'g'risidagi Nizom" asosida baholanadi.

#### Talabalarining bilimi quyidagi mezonlar asosida:

Talaba – mustaqil xulosa va qaror qabul qiladi, ijodiy fikrloyoladi, mustaqil mushohada yuritadi, olgan bilimini amalda qo'llay oladi, fanning (mavzuning) mohiyatini tushunadi, biladi, ifodalay oladi, aytib beradi hamda fan (mavzu) bo'yicha tasavvurga ega deb topilganda — 5 (a'lo) baho;

Talaba – mustaqil mushohada yuritadi, olgan bilimini amalda qo'llay oladi, fanning (mavzuning) mohiyatni tushunadi, biladi, ifodalay oladi, aytib beradi hamda fan (mavzu) bo'yicha tasavvurga ega deb topilganda — 4 (yaxshi) baho;

Talaba – olgan bilimini amalda qo'llay oladi, fanning (mavzuning) mohiyatni tushunadi, biladi, ifodalay oladi, aytib beradi hamda fan (mavzu) bo'yicha tasavvurga ega deb topilganda — 3 (qoniqarli) baho;

Talaba - fan dasturini o'zlashtirmagan, fanning (mavzuning) mohiyatini tushunmaydi hamda fan (mavzu) bo'yicha tasavvurga ega emas deb topilganda — 2 (qoniqarsiz) baho bilan baholanadi.

Yakuniy nazorat turini o'tkazish va mazkur nazorat turi bo'yicha talabaning bilimini baholash o'quv mashg'ulotlarini olib bormagan professor-o'qituvchi tomonidan amalga oshiriladi.

Fan dasturida berilgan baholash mezonlari asosida fanni o'zlashtirgan talababalarga tegishli ta'lim yo'nalishi (magistratura mutaxassisligi) o'quv rejasida ushbu fanga ko'rsatilgan kredit beriladi.

#### **Asosiy va qo'shimcha o'quv adabiyotlar hamda axborot manbaalari**

##### **Asosiy adabiyotlar**

1. AripovaM.M. Umumiyl kimyoviy texnologiya O'quv qo'llanma II-qism-T Tosh DTU, 2008, 119 b..
2. AripovaM.M. Musayev M.N. Umumiyl kimyoviy texnologiya O'quv qo'llanma I-qism Toshkent Tosh DTU, 2009, 134 b
3. AripovaM.M. Umumiyl kimyoviy texnologiya O'quv uslubiy qo'llanma II-qism-T Tosh DTU, 2011, 108 b..
4. AripovaM.M. Umumiyl kimyoviy texnologiya bo'yicha masalalar to'plami-T Tosh DTU, 2013, 113 b..
5. Beskov V.S. Obshaya ximicheskaya texnologi - M.: IKTS. Akademkniga. - 2006. 452 s.
6. BeskovV.S., SafronovV.S. Obshaya ximicheskaya texnologiya i osnovi promishlennoy ekologii. - M.: «Ximiya». -1999. 470 s.
7. Pavlov K.F., Romankov P.G., NoskovA.A. Primeri I zadachi pokursu protsessov apparatov ximicheskoy texnologii: Uchebnoy eposobiyedlya vuzov /10 izd., per. I dop. - L.: Ximiya, 2001. 587 s.
8. Yusupbekov N.R., Nurmuxamedly X.S., Zakirov S.G. Kimyoviy texnologiya asosiy jarayon va kurilmalari.-Toshkent.: Shark.- 2003. 644 b.

##### **Qo'shimcha adabiyotlar**

9. Mirziyoyev SH. M. Erkin va farovon, demokratik Uzbekistn davlatini birlgilikda barpo etamiz. Uzbekistan Respublikasi Prezidentining lavozimiga kirishish tantanali marosimiga bagishlangan Oliy Majlis palatalarining qushma majlisidagi nutki. -T.: "Uzbekiston" NMNU, 2016. 56 b.
  10. Mirziyoyev SH. M. Qonun ustuvorligi va inson manfaatlарини та'minlash – yurt tarakkiyoti va xalq farovonligining garovi. Uzbekiston Respublikas iKonstitusiya qabul qilinganining 24 yilligiga bag'ishlangan tantanali marosimdagи ma'ruza 2016 yil 7 dekabr. - T.: "Uzbekiston" NMIU, 2016. - 48 b.
  11. Mirziyoyev SH.M. Buyuk kelajagimizni mard va oljanob xalqimiz bilan birga quramiz. - T.: "Uzbekiston" NMIU, 2017. 488 b.
  - 12.Uzbekiston Respublikasini yanada rivojlantirish bo'yicha Xarakatlar strategiyasi to'grisida. -T.:2017 yil 7 fevral. PF- 4947-son farmoni.
  13. P.Kondaurov B.P., Aleksandrov V.I., ArtyomovA.V. Obshaya ximicheskaya texnorlogiya -M.: Akademiya.-2005. 336 s.
  - 14.M.KutepovA. M.. BondarevaT.N., BerengartenM.G. Obshaya ximicheskaya texnologiya.-M.: IKS Akadem kniga - 2005. 528 s.
  - 15.N.Kattayev Kimyoviy texnologiya Toshkent-2008 yil
- Internet saytlari**
16. [www.gov.uz](http://www.gov.uz)-O'zbekiston Respublikasi xukumat portal
  - 17.<http://www.ecologye.ru>
  - 18.<http://www.clin.prod.com>