

O'ZBEKISTON RESPUBLIKASI
OLIY TA'LIM, FAN VA INNOVATSIYALAR VAZIRLIGI
QARSHI MUHANDISLIK JOTISODIYOT INSTITUTI



NOORGANIK MODDALAR KIMYOVIY TEXNOLOGIYASI 1,2

FANDASTURI

- Bilim sohasi: 700000 – Muhandislik, ishllov berish va qurilish sohalari
Ta'lim sohasi: 710000 – Muhandislik ishi
Ta'lim yo'nalishi: 60710100 – Kimyoviy texnologiya (noorganik moddalar)

Qarshi – 2024

Fan/modul nomi CHTIS401 CHTIS402	O'quv yili 2024-2025	Semestr 5 6	ECTS-Kreditlar 6 6
Fan/modul turi majburiy	Ta'lim tili Uzbek/ rus	Haftadagi dars soatları 6	
I. Fanning mazmuni			
2. Fanni o'qitishdan maqsad - talabalarни noorganik moddalar texnologiyasi asosini tashkil etuvchi sulfat kislotasi va bog'langan azotli birikmlarini ishlab chiqarish texnologiyalari, fizik kimyoviy va muxandislik asoslarini egallashlariga yordam berish hamda talabalarda texnologik hisoblarni bajarish taffakkurini shakllantirish va rivojlanтиrish, o'zining fikr-mulohaza, xulosalarini asosli tarzda aniq bayon etishga o'retish, egallangan bilimlar bo'yicha nazariy va amaliy bilimlarni amaliyotda tathbiq etish ko'nikmasini xosil qilishdan iborat.			
Ushbu maqsadga erishish uchun talabalar kolchedonlar tabiy gaz hamda azot, kislorod, vodorod, uglerod monooksidi, uglerod dioksidi kabi xomashyolarni, amniyak, nitrat kislotasi xossalalarini o'rganib ularni tozalash, boyitish, flotatsiyalash, oksidlash hamda konversiyalash jarayonini jadallashtirish yo'llari, texnologik sxemalarni o'rnatish vazifalarini bajaradi.			
II. Asosiy qism (ma'ruba mashg'ułotlari)			
III. Fan tarkibiga kuyidagi mazmular kiradi:			
1 -mavzu. Fanning nazariy mashg'ułotlari mazmuni.			
“Noorganik moddalar kimyoviy texnologiyasi” faniga kiish. Sulfat kislotasi ishlab chiqarish usullari, navlari va jixozlari materiallari NMKT fanning tutgan o'mi, mazmuni, qismlari, ular o'quv soatları. Sulfat kislotasining fizik – kimyoviy xususiyatlari va xalq ho jaligidagi abaniyati. Sulfat kislotasi ishlab chiqarish ko'lami va O'zbekiston Respublikasıdagi korxonalarli.			
Sulfat kislotasi ishlab chiqarish usullari. Sulfat kislotasi va oltingugurt uch oksidining suv bilan birikmlari, xamda ularni kristallanish temperaturalari diagrammasi. Sulfat kislotasi va oleum navlari Sulfat kislotasi ishlab chiqarishda qo'llanadigan jixozlar materiallari.			

Toshkent. 2012, 136 b.
4. G'afirov Q., Shamsiddinov I. Mineral o'g'itlar va tuzlar texnologiyasi.
Darslik. T., “Fan va texnologiya”, 2010, 330 b.
5. Toirov Z.Q., Panjiyev O.X., Bozorov O.N., Boboqulov A.N. “Noorganik moddalar kimyoviy texnologiyasi”. Darslik. T., Faylasuflar, 2018, 184 b.
Qo'shimcha adabiyotlar:
6. Mirziyoyev Sh.M. Buyuk kelejagimni mard va olijjanob xalqimiz bilan birga quramiz., T. “O'zbekiston”, 2017 y. 488 b.
7. Mirziyoyev Sh.M. Qonun ustuvorligi va inson manfaatlarini ta'minlash-yurt taraqqiyoti va xalq farovonligi garovi T. “O'zbekiston”, 2017 y. 48 b.
8. Pozin M.E. и др. Расчёты по технологиям неорганических веществ. Учебное пособие. –Л: Химия 1990, -640 с.
9. Mirzayev F.M., Atakuzyev T.A., Yakubov SH.A. “Noorganik moddalar va mineral o'g'itlar texnologiyasi”. Т. “Talqin” 2007. 424 b.
10. Texnologiya sяззанного азота. Учебник Л: Химия 1986.
Axborot manbaalari:
13. www.texhologyi.ru
14. www.google.com
15. www.ziyonet.uz
16. www.google.uz
17. www.chemport.ru
7. Qarshi muhandislik-iqtisodiyot instituti tomonidan ishlab chiqilgan va tasdiqlangan. « 20 » 06 2024 y.
8. Fan/modul uchun ma'sul:
Normamatov F.H.-QMII, “Kimyoviy texnologiyasi” kafedrasi dotsenti, texnika fanlari bo'yicha falsafa doktori, PhD.
9. Taqrizchilar:
To'raqulov B.B. - “TKTI” “Noorganik moddalar kimyoviy texnologiyasi” kafedrasi dotsenti
Xidirova Yu.X. - QMII “Kimyoviy texnologiya” kafedrasi dotsenti, t.f.n.

<p>13. Sintetik amniak ishlab chiqarish uchun sarflanayotgan vodorod va azot miqdorlari hisobi. Amniak sintezi jarayonida ajralayotgan issiqlik xisobi.</p> <p>14. Atmosfera havosini ajratish qurilmasi hisoblari.</p> <p>15. Kuchsiz nitrat kislotasi ishlab chiqarish uchun zaruriy ammiak va atmosfera havosi sarflarini aniqlash hisobi.</p> <p>16. Karbamid ishlab chiqarish moddiy va isiqlik balanslari</p> <p>Anally massh'ulotlarni tashkil etish bo'yicha kafedra tomonidan ko'rsatma va taysiyalar ishlab chiqiladi. Unda talabalar asosiy ma'ruza mavzulari bo'yicha olgan bilim va ko'nkmalarini amaliy masalalar yechish orqali yanada boyitadilar. Shuningdek, darslik va o'quv qo'llannalar asosida talabalar bilimlarini mustahkamlashga erishish, tarqatma materiallardan foydalananish, ilmiy maqolalar va tezislarni chop etish orqali talabalar bilimini oshirish, masalalar yechish, mavzular bo'yicha taqdimothar va ko'rgazmali qurollar tayyorlash va boshqalar taysiya etiladi.</p>	<p>III.2. Laboratoriya mashg'ulotlar bo'yicha ko'rsatma va taysiyalar</p> <p>Laboratoriya mashg'ulotlari uchun quyidagi mavzular taysiya etiladi:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Texnik xavsizlik qoidalari bilan tanishish. 2. Kolchedanni kuydirib sulfat kislotasi olish. 3. Sulfat kislotani konsentratsiyasini aniqlash. 4. Sulfat kislotani xar xil konsentratsiyali eritmalarini turli xaroratda zichligini aniqlash. 5. Sulfat kislotai eritmalarini turli xaroratda VPH tipidagi viskozometrda qovushqolqagini aniqlash. 6. Texnik sulfat kislotaning analizi. 7. Oleum analizi. 8. Ammoniy selitrasi tarkibidagi umumiy azot miqdorini aniqlash. 6. Monoetanolamin eritmasingning tarkibidagi uglerod dioksidini aniqlash. 7. Eritmaning tarkibidagi monoetanolamin miqdorini aniqlash. 8. Kuchsiz nitrat kislotasining tarkibini va zichligini aniqlash. 9. Kuchsiz nitrat kislotasining past xaroratda VPH tipidagi viskozometrda qovushqolqagini aniqlash. 10. Nitrat kislotanining tarkibidagi N_2O_4-ni va kuydirilgan qattiq qoldiq miqdorini aniqlash. 11. Amniak-havo aralashmasining analizi <p>Laboratoriya ishlariда magistrlar noorganik moddalar ishlab chiqarishning turli jaryonalarini kimiroyiv taxlit qilish bo'yicha amaliy ko'nikma va malaka xosil qiladilar, laboratoriya mashg'ulotlariда laboratoriya ishlarini bajarish bilan mustaxkamlaydilar hamda yanada boyitadilar. O'qituvchining mavzuga oid savollariiga javob bergen magistr nazarly jihatdan laboratoriya mashg'ulotini o'zlashtirigan hisoblanadi va laboratoriya ishini bajarishga qo'yildi. Magistr laboratoriya ishini o'qituvchi nazoratida bajaradi va hisobotni rasmiylashtirib, fan o'qituvchisiga topshiradi.</p>
--	---

<p>ishlab chiqarish korxonalarini</p> <p>O'zbekiston Respublikasi "Maksam-Chirchik", "Ammofos Maksam", "Navoy Azot" va boshqalarda azotli va fosforli o'g'ilalar ishlab chiqarish xomashyolari va texnologik tizimlari.</p> <p>15-mavzu. Kalsinasiyalangan soda ishlab chiqarish usullari</p> <p>Kalsinasiyalangan soda ishlab chiqarish uchun xomastyo tavsiyi, jarayonning fizik kimiroyiv asoslari. Soda ishlab chiqarish bosqichlari va texnologik tizimning bayoni.</p> <p>16-mavzu. Elementar azotning asosiy xususiyatlari va bog'lanish usullari</p> <p>Azotning fizik – kimiroyiv xususiyatlari. Azot sanoati xomashyolari. Azotning tabiatda aylanishi. Azot birikmalarining axamiyati. Elementar azotni bog'lash usullari. Kaisiy tsinamidi olishning ToshKTI usuli xaqida.</p> <p>17-mavzu. Elementar azot ishlab chiqarish texnologiyasi</p> <p>Elementar azotni olish usullari. Past darajadagi xarorat olish. Kriogen qurilmalar xillari. Turbodetander qo'llab past bosimli xavoni bo'lish tsikli.</p> <p>18-mavzu. Atmosfera havosini ajratish qurilmalari</p> <p>Suyuq havoni rektifikatsiyalash. Havoni bo'lish qurilmalari xillari. Ajratish agregatları. AKt-15 tipidagi qurilmada atmosfera xavosini ajaratish. Asosiy apparatlar.</p> <p>19 - mavzu. Metan va uglerod monoooksidi konversiyasi kinetikasi va qo'llaniladigan katalizatorlari</p> <p>Vodorodning xususiyatlari. Vodorodning tabiatda uchrashi va ishlatilishi. Vodorodning olish texnik usullari. Metan va uglerod monoooksidi konversiyasi. Metan konversiyasi kinetikasi va qo'llaniladigan katalizatorlari. Uglerod monoooksidini konversiyasi kinetikasi va qo'llaniladigan katalizatorlari. Uglerod monoooksidini konversiyalash katalizatorlari 482 (SSRU), S-12-1 (AQSh, "Si-Si-Ay" firmasi), 15-4 (Angliya, "Ay-Si-Ay" firmasi), K-6-10(GFR "BASF" firmasi) uglerod monoooksidini konversiyalash katalizatorlari fizik-kimyoiyi性格istikasi</p> <p>20- mavzu. Sanoat miqyosida vodorod ishlab chiqarish qurilmalari</p> <p>Metan va uglerod monoooksidi konversiyasi agregatlariga xaqida metan va uglerod monoooksidini bosim ostida ikki pog'onali konversiyasi texnologik tasvirli, asosiy apparatlar. V. Eykers va D. Kempler ni metanni konversiyalash kinetikasi bo'yicha ishlari.</p> <p>21-mavzu. Metan konversiyasi.</p> <p>Metanni suv bug'i, uglerod to'rt oksidi, kislorod va oksidlovchilar aralashmasi bilan oksidlash nazariyasi. Metanni konversiyalash texnologik</p>
--

qurilmalari.

22-mavzu. Uglerod monoooksidi konversiyasi.

Uglerod monoooksidi konversiyasi nazariyasi. Katalizatorlar. Uglerod monoooksidi konversiyasi kinetikasi. Uglerod monoooksidi konversiyalash qurilmalari.

23-mavzu. Konvertrilangan gazni tozalash.

Tabiiy va texnologik gazlarni aralashmalardan tozalash turlari. Uglerod dioksiddan tozalash usullari, texnologik tasviri, asosiy apparatları. Konvertrilangan gazni uglerod monoooksiddan tozalash usullari, texnologik tasviri, asosiy apparatları.

24-mavzu. Sintetik ammiak ishlab chiqarish asosları va qurilmalari.

Ammiakni fizik-kimyoviy xususiyatlari. Ammiakni sintez qilish statika va kinetikasi. Ammiak sintezi katalizatorlari.

25- mavzu. Ammiakni sintez qilish qurilmalari

O'rta bosimda ishlaydigan ammiak sintezi qurilmasi texnologik tasviri, asosiy apparatları. AM-76 va "Kemiko" firmalarining ammiak sintezi agregatlarini taqqoslash va xarakteristikasi.

26- mavzu. Kuchsiz nitrat kislotasi ishlab chiqarish asostari

Nitrat kislotasi xususiyatlari va qo'llanishi. Nitrat kislotasi ishlab chiqarish usullari. Kuchsiz nitrat kislotasi ishlab chiqarish asostari. Nitrat kislotasi ishlab chiqarishdagi katalizatorlar. Sintetik ammiakni oksidlash xarorati. Ammiak havo aralashmaning tarkibidagi ammiakning optimal miqdori.

Ammiakning oksidlanish tezligi. Ammiakni bosim ostida oksidlash. Azot oksidini (II) oksidlash.

Azot oksidalaridan nitrat kislotasi olish. Azot oksidalarini yutilish tezligi. Chiqindi gazlarni tozalas.

27 – mavzu. Nitrat kislotasi ishlab chiqarish qurilmalari.

Kuchsiz nitrat kislotasi ishlab chiqarish qurilmalari xillari. Kuchsiz nitrat kislotasini 0,716 Mpa bosimda ishlab chiqarish qurilmasi texnologik tasviri, asosiy apparatları.

AK-72 texnologik sxemasining bayoni. Asosiy jixozlarning tuzilishi va ishlash prinsipi.

AK-72M texnologik sxemasining bayoni. Asosiy jixozlarning tuzilishi va ishlash prinsipi.

28 – mavzu. Konsentrilangan nitrat kislotasi ishlab chiqarish.

Konsentrilangan nitrat kislotani to'gridana - to'gri sintez qilish. Nitroza

gazalaridan ortiqcha sunvi ajratish. NO-ni nitrat kislotasi bilan oksidlash. Suyuq azot oksidalarini olish sharoitlari. N_2O_4 ni konsentrilangan nitrat kislotada eritib ajratish. Azot oksidalarini ajratish tezligi. Suyuq azot oksidalarini sun bilan yutilish tezligi.

29-mavzu. Karbamid ishlab chiqarish nazarivasi va qurilmalari.

Karbamid fizik-kimyoviy xususiyatlari va olish usullari. Karbamidni ammiak va uglerod dioksiddan sintez qilishni asoslari va umga ta'sir etuvchi texnologik omillar. Karbamid sintezi kinetikasi.

Reaksiya ga kirishmagan moddalarni ajratish fizik kimyoviy asoslari. Karbamidni sintez qilish qurilmalari turlari. Karbamidni to'liq suyuqlik resikli bilan sintez qilish texnologik tizimi, asosiy apparatları. "Montekatini" firmasining karbamid ishlab chiqarish texnologik tasviri. "Montekatini", "Mitsun toasisu", "Stenikarbon" firmalari ishlab chiqarayotgan karbamidning texnik-iqtisodiy ko'rsatkichlari.

Vodorod tsianamidi xususiyatlari va sintezi turlari. Noorganik moddalar texnologiyasida atrof muxit muxofazasi masalalari.

30- mavzu. Metanol ishlab chiqarish.

Metanol ishlab chiqarish fizik kimyoviy asoslari. Katalizatorlar. Metanol sintez qilish kinetikasi. Metanol sintez qilish texnologik shemasi.

III. Amaliy va laboratoriya mashg'ulotlari uchun quyidagi mayzular tavsiya etiladi:

1. Har xil konsentratsiyali sulfat kislotasi eritmasini tayyorlash hisoblari
2. Sulfat kislotasi saqligichlari hisobi
3. Sulfat kislotasi ishlab chiqarishi uchun zarrur bo'lgan oltingugurtning sarflanish miqdorini toppish
4. Sulfat kislotasi ishlab chiqarishi uchun kerak bo'lgan o'choq gazi sarfi hisobi
5. Flotsiyalangan kolchedani yopish jarayonida hosil bo'lvuchi temir zangi miqdori va temir kolchedanining yopilish foizi hisoblari
6. Temir kolchedanini yopish jarayonini issiqligini hisoblarini bajarish sharoitidagi oksidlash darajasini aniqlash hisoblari
7. Oltingugurt dioksiddini oltingugurt uch oksidiga oksidlash muvozanat
8. Mineral o'g'itlar ishlab chiqish moddiyi va isiqlik balanslari
9. Metanni konversiyalash moddiy balans hisoblari
10. Metanni konversiyalash issiqlik balans hisoblari
11. Uglerod monoooksidi konversiyasi moddiy balans hisoblari
12. Uglerod monoooksidi konversiyasi isiqlik balans hisoblari

	<p>10. Karbamid sintezi sehining sintez bo'limining hisobi 11. Kuniga 1350t ammiak ishlab chiqarish uchun tabiiy gaz konversiyasi sehining 2 bosqich bo'limining hisobi.</p>
	<p>12. Nitrat kislota ishlab chiqarish sehining absorbsiya bo'liminning hisobi.</p>
3.	<p>V. Ta'lim natijalari / Kasbiy kompetensiyalari</p> <p>Talaba bilishi kerak: “Noorganik noddalar kimyoviy texnologiyasi fanini o'zlashtirish jarayonida talaba: sulfat kislota ishlab chiqarish uchun homashyo tarkibi, homashyoniy yoqish o'choqlari, souvglik hoslil qilish tsikkilarning turлari; atmosfera havosidan gazlarni ajratib olish; suyuq havo rekifikasiyasining nazariyasи; tabiiy gazzdan vodorod olish; texnologik gazlarni qo'shimchalardan tozalash; gazli reaktsiyalarning qonumiyatları; texnologik jarayonlarning statikasi va kinetikasi; animiak ishlab chiqarish nazariyasи; nitrat kislota va karbamid ishlab chiqarish nazariyasi asoslarini haqida tasavvur va bilmiga ega bo'lishi;</p> <p>texnologik jarayonlarning moddiy va issiqqlik balanslarini hisoblash; asosiy apparatlarning tekshiruv - mekanik hisobini bajarish; texnologik sxemalarni solishtirish va tablibil qilish; ishlab chiqarishning asosiy texnik-iqtisodiy ko'rsatkichlarini hisoblash ko'nikmalariga ega bo'lishi kerak.</p> <p>talaba ishlab chiqarish jarayonlarni taxsil qilish va xulosa chiqarish, ishlab chiqarish muammollarini xal etish uchun zarur bo'lgan ma'lumotlar to'plash va ularidan foydalananish malakalariga ega bo'lishi kerak</p>
4.	<p>VI.Ta'lim texnologiyalari va metodlari:</p> <ul style="list-style-type: none"> • Ma'ruzalar; • Iterfaol keys stadiilar; • Seminarlar (mantiqiy fikrlash, tezkor savol javoblar); • Guruhlarda ishlash; • Taqdimothanni qilish; • Individual loyihalari; • Jamoa bo'lib ishlash va himoya qilish uchun loyihalar
5.	<p>VII. Kreditlarni olish uchun talabalar:</p> <p>Fanga oid nazariy va uslubiy tushunchalarni to'la o'zlashtirish, tahlil natijalarini to'g'ri aks ettira olish, o'rganilayotgan jarayonlar haqida mustaqil mushoxada yuritish va joriy, oraliq nazorat shakkillarda berilgan vazifa va topshiriqlarni bajarish, yakuniy nazorat bo'yicha yozma ishini topshirish.</p>
6.	<p>Asosiy adabiyotlar:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Shamshidinov I.T., Mirzakulov X.Ch. Sulfat kislota ishlab chiqarish nazariyasи va texnologik hisoblari (darslik).-T.: Iqtisod - moliya, 2017.- 248 b. 2. Shamshidinov I.T. Noorganik kislotalar ishlab chiqarish nazariyasи va texnologik hisoblari. - T: Asson press. 2022 y. 360 b. 3. Mirzayev F.M. Kimyoviy texnologiya nazariy asoslari.

	<p>2-mavzuu. Sulfat kislota ishlab chiqarishdagi o'choq gazing xom ashyoari</p> <p>O'choq gazi ishlab chiqarish xom ashyolar uchun kolchedanlar va ular xillari: oddiy kolchedanlar; floratsiyalangan kolchedanlar; ko'miri kolchedanlar; magnitli kolchedanlar. Otingugurt va uning xillari. Tabiiy va gazi otingugurtlar. Frash usuli bilan tabiiy otingugurt ishlab chiqarish kuchsiz o'choq gazlari va ularni isiklik usuli bilan kontsentratsiyalash.</p>
	<p>3-mavzuu. Gazi otingugurt va boshqa otingugurti xom ashyolar</p> <p>Rangli metalluriya chiqindisi gazlari va ularidan gazli otingugurt ishlab chiqarish. Tabiiy gazlar va ularni tozalash jarayoni, chiqindisi gazlarda gazli otingugurt ishlab chiqarish. Nordon gudronlar, domna shaklari, kalsiy sulfatlari va boshqa xom ashyolar. Xomashyolardan foydalанинг kelajagi haqidida.</p>
	<p>4-mavzuu. Otingugurtli xomashyolarni yoqish o'choqgari turlari:</p> <p>Kolchedanni yonish mexanizmi. Kolchedan va boshqa metal sulfidlarini yozqanda xosil bo'ladigan zangning chiqishi, zanglarni o'choqlardan chiqarish tashlash. O'choq gazing tarkibi. Otingugurtli xomashyolarni yoqsqanda xosil bo'luvchi o'choq gazing xajmi.</p>
	<p>5-mavzuu. Kolchedanni va otingugurtini yoqish o'choqgari turlari:</p> <p>Mekanik, changsimon yoqish, qaynar qatlamlari, tsiklonli, chang xoldagi o'choqning tuzilishi va ishlashi. Otingugurt yoqish o'choqgari turlari. Forsunkali, tsiklonli, GFRning "Lurgi" firmasining otingugurti ikki bosqichda yoqish texnologik tasviri haqidida.</p>
	<p>6-mavzuu. Sulfat kislotasini kontakt usuli bilan ishlab chiqarish asoslari</p> <p>Otingugurt ikki oksidini fizik - kimyoviy xususiyatlari xaqida otingugurt ikki oksidini oksidlash jarayoni statifikasi, muvozanat sharoitidagi oksidlanish darajasi va unga texnologik omillar ta'siri. Otingugurt ikki oksidini oksidlash jarayoni kinetikasi. Katalizatorlar va ularni zaxarlanshi. Platina katalizatori ishtirokida otingugurt dioksidini oksidlash mexanizmi. Vanadiy katalizatori ishtirokida oksidlash mexanizmi.</p>
	<p>7-mavzuu. Vanadiy katalizatori ishtirokida otingugurt ikki oksidini birlamechi va ikkilamchi oksidlash</p> <p>Jarayoni sharoitlari va kontakt apparatlari. Vanadiy katalizatori ishtirokida otingugurt ikki oksidini oksidlash jarayoni sharoitlari. Oksidlash tezligini amaliy oksidlanish darsejasini temperaturaga bog'lqligi. Otingugurt ikki oksidini ikkilamchi oksidlash. AQShning "Parsons" firmasida yaratilgan otingugurt ikki oksidini otingugurt uch oksidiga ikki bosqichli oksidlash texnologik tasviri haqidida. Kontakt apparati tunlari.</p>

<p>8-mavzu. Sulfat kislotani kontakt usuli bilan ishlab chiqarishning klassik tizimi</p> <p>Klassik tizimining asosiy bo'limlari: o'choq bo'limi, yuvish bo'limi, quritish absorbtsiya bo'limi va kontakt bo'limi texnologik tizmlari va ishlash prinsiplari. Asosiy apparatlari.</p> <p>9-mavzu. Oltinqurgurt uch oksidi absorbtsiyasi va klassik tizim qarama qarshi jarayonlari</p> <p>Oltinqurgurt uch oksidi absorbtsiyasi va unga ta'sir etuvchi omillar. Oltinqurgurt absorbtsiyasi turлari; klassik tizim qarama-qarshi jarayonlari va kamchiliklari.</p> <p>10-mavzu. Kontakt usul bilan sulfat kislota ishlab chiqarishning zamonaviy texnologik tizmlari</p> <p>Quruq tozalash tizimi va uning turлari. Nam kataliz usuli. Qisqa tizim usuli, asosiy apparatlari. Kontakt usul bilan sulfat kislota ishlab chiqarishni takomillashtirish yo'llari.</p> <p>11-mavzu. Sulfat kislotani nitroza usuli bilan ishlab chiqarish asoslarini</p> <p>Nitroza usulining nazarli asoslar. Azot monooksidini oksidlash statika va kinetikasi, nitroza usulining turлari va ishlab chiqarish bo'limlari. Sulfat kislotasinii nitroza bo'limida xosil qilish mechanizmi. Nitroza usuli bilan sulfat kislota ishlab chiqarishning yetti minorall texnologik tizimi. Asosiy apparatlari. Sulfat kislotasi ishlab chiqarishning istiqboli yo'llari. Sulfat kislotasinii sikel tizimi bo'yicha ishlab chiqarish. Sulfat kislotasini kuchsiz eritmalarini quyultirish va unga temperaturani ta'siri. Quyultirish qurilmalari va turлari xillari: issiqlikni bevosita uzatish qurilmalari barbater; Venturi quvurli issiqlikni bilvosita uzatish deflektator qurilmasi. Sulfat kislota sanoat chiqindilari va atrof muxit muxofazasi.</p> <p>12-mavzu. Sulfat kislotani konsentrash</p> <p>Sulfat kislotani barbotajli konsentratorda konsentrash. Sulfat kislotani Venturi quvurlarida konsentrash. Sulfat kislotani bosin ostida konsentrash shemasining bayoni. Yuqori konsentratsiyali oleum va 100%li SO₃olish texnologik shemasining bayoni.</p> <p>13-mavzu. Sulfat kislota ishlab chiqarisda hosil bo'lgan chiqindilarini qayta ishlash</p> <p>Sulfat kislota ishlab chiqarishdagi chiqindillarning tavsifi, chiqindilarni sulfit-bisulfit eritmasi bilan tozalash texnologik shemasining bayoni. Hosil bo'lgan chiqindini katalitik usul bo'yicha tozalash. Chiqindi gazlarni magnezit bilan tozalash.</p>	<p>IV. Mustaqil ta'lim va mustaqil ishlar</p> <p>IV.1.Mustaqil ta'lim uchun taysiya etiladigan mavzular:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1.Oltinqurgurtli hom ashyonи saqlash va uni yоqishga tayyorlash 2. Kontakt usul bilan sulfat kislota ishlab chiqarish texnologik tasvirlari xillarini taqoslash 3. Kolchedannи qaynar qatlamda yоqish o'chog'i texnologik xisosblari 4. Oltinqurgurtli homashyonи saqlash va uni yоqishga tayyorlash 5. Sulfat kislota ishlab chiqarish kontakt bo'limining issiqlik almashish apparatlari 6. Zaharli kimyoviy moddalar 7. Suvni termokimyoiy parchalash usuli bilan vodorod olish 8. Konvertirlangan gazni uglerod monoooksididan suyuq azot bilan yuvish usullari. 9. Suyltirilgan nitrat kislotasi ishlab chiqarish texnologik tasviri xillarini taqoslash. 10. Ammianki yuqori bosimda ishlab chiqarish 11. Havodon inert gezlamni ajratib olish. 12. Metanol ishlab chiqarish usullari. 13. Ammialki suv ishlab chiqarish. 14. Past bosimda ammialk ishlab chiqarish <p>IV.2. Kurs ishi bo'yicha ko'rsatma va taysiyalar</p> <p>Kurs ishi uchun kuyidagi mavzular taysiya etiladi:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Tabiiy gazni konversiyalash sexining uglerod monoooksidi konvertorini moddiy va issiqlik hisoblari. 2. Ammialk sintezi sexining kondensatsion kolonnasining moddiy va issiqlik hisoblari. 3. Havoni ajratish sexini pastki rektifikatsiyalash minorasini moddiy va issiqlik xisosblari. 4. Ammoniy selitrasi ishlab chiqarish sexining neytrallash issiqliqidан foydalananish apparatini moddiy va issiqlik xisosblari. 5. Ammialk ishlab chiqarish uchun tabiiy gazni konversiyalash shaxtali konvertorning moddiy va issiqlik xisosblari. 6. Ammoniy selitrasi sexining bug'latish apparatini moddiy va issiqlik hisoblari. 7. Kuchsiz azot kislotasi ishlab chiqarish sexining absorbtсиyalash jarayonining moddiy va issiqlik hisoblari. 8. Karbamid ishlab chiqarish sexining sintez qilish minorasini moddiy va issiqlik xisosblari 9. Kuniga 1360t ammialk ishlab chiqarish uchun tabiiy gaz konversiyasi sehming 1 bosqich bo'limining hisobi. <p>14-mavzu. Mineral o'g'itlar turлari. O'zbekiston Respublikasıda</p>
---	---