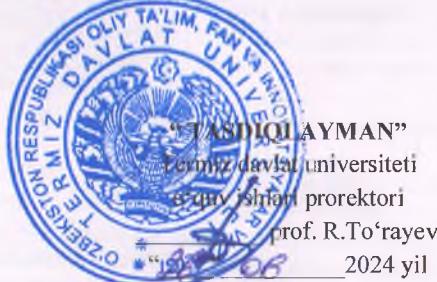


O'ZBEKISTON RESPUBLIKASI
OLIY TA'LIM, FAN VA INNOVATSİYALAR VAZIRLIGI

TERMIZ DAVLAT UNIVERSITETI



KIMYOVIY KINETIKA VA KATALİZ

FANINING O'QUV DASTURI

Bilim sohasi: 500000 – Tabiiy fanlar, matematika va statistika

Ta'lim sohasi: 530 000 – Fizika va tabiiy fanlar

Ta'lim mutaxassisligi: 60530100 - Kimyo (turlar bo'yicha)

Termiz- 2024

	domiyini hisoblash usullari.						
	4-mavzuz: Kimyoviy reaksiyalarning kinetik jihatdan tabaqalanishi						
	Komyoviy reaksiyalaring kinetik jihatdan tabaqalanishi. Oddiy va murakkab reaksiyalar. Oddiy reaksiyalar kinetikkasi ularga mos keladigan kiretik tenglamalari keltirib chiqarish. Arrhenius tenglamasi. Faollanish energiyasi va uni hisoblash usullari.						
	5-mavzuz: Kinetikaning nazariali. Reaksiya tezligiga ta'sir qiluvchi omillar						
	Kinetikaning nazariali: faol to'qinashuvlar nazariyasi va o'tish holat nazariyasi (faollanish kompleksi). Gaytar reaksiyalar kinetikasi. Yorma-yon va ketma-kech ketidigan reaksiyalar kinetikasi.						
	6-mavzuz: Kataliz ta'rif va uning umumiy holati						
	Kataliz. Katalizing ta'rif va uning umumiy xususiyatlari. Komyoviy va biokimyoviy reaksiyatlarda, komyoviy mahsulotlar ishlab chiqarishda katalizing o'mi va ahamiyati. Sanoat miquyosida qo'llaniladigan asosiy katalitik jarayonlar. Geterogen katalizatorlari olish usullari: cho'ktirish, shimidirish, mexanik aralashmlar va metall qotishmlar tayyorlash.						
	7-mavzuz: Gomogen va geterogen katalitik reaksiyalarning tabaqalanishi						
	Gomogen va geterogen katalitik jarayonlarning tabaqalanishi. Gomogen katalizing nazariali va mehanizmlari. Gomogen katalizada oralig' birikmalar. Gomogen katalizing kinetikasi. Gomogen katalizga misollar.						
	8-mavzuz: Katalizatorlarning asosiy tafsifi						
	Katalizatorlarning asosiy tafsili: faoliyi, selektivligi (tanlah ta'sir qilishi), Unumdorligi, regeneratsiya qilishga qobiliyat, solishurma yuzasi, yondishuvlari.						
	Geterogen katalizdag'i faollantiruvchilar va zaharlar haqida tushunchalar, sinflariga kiruvchi birikmalar.						

Fan/modul kodи	O'quv yili	Semestr	Kreditdar
KKKB404	2024-2025	8	4
Fan/ modul turi	Tar'lim tili	Haffadagi dars soatlari	
Tanlov	o'zbek	8	
Fanning nomi	Auditoriya mashg'ulotlari	Mustaqil ta'lif (soat)	Jami yuklama
1. Kimyoviy kinetika va kataliz	60	60	120
I.FANNING MAZMUNI			
2. Kimyoviy kinetika va kataliz fani bakalavrлами reaksiyalarning ketish tezligi, uning asosiy xususiyatlari, ta'sir qiluvchi omillar va shu jumladan katalizatorlarning reaksiya tezligiga ta'sir qilish sabablarini hamda reaksiyalarning muqabil sharoitlarini topishda, ularning ketish mexanizmlarini aniqlashda va kimyoviy maxsulotlarni ishlab chiqarish texnologiyasini yaratishsha nazarli va amaliy ahamiyati bilan tanishitirishdan iborat.			
	Kimyoviy kinetika va kataliz fanini sanarli o'zlashtirish uchun talabalar kimyoning umumiyy qonuniyatlari va matematik hisoblashlarni, bu sohadagi o'quv va ilmiy adaptibottardan foydalanishlami bilishlari zarur.		
	II.ASOSIY NAZARIY QISM (maruza mashg'ulotlari).		
	II.1.Fan tarkibiga quyidagi mavzular kiradi.(THEMES)		
	1.MODUL		
	1-mavzuz: Kimyoviy kinetika va kataliz faniga kirish, maqsad va vazifahari		
	Reaksiyalarning ketish tezligi, uning asosiy xususiyatlari, ta'sir qiluvchi omillar va katalizatorlarning reaksiya tezligiga ta'sir qilish sabablarini reaksiyalarning muqobil sharoitlarini topishda, ularning ketish mexanizmlarini kimyoviy maxsulotlarni ishlab chiqarishda reaksiya tezligi.		
	2-mavzuz: Kimyoviy reaksiyalar tezligi va mehanizmi		
	Kimyoviy kinetika haqidada asosiy tushuncha. Kinetikan o'rganishining nazarli va amaliy ahamiyati. Kinetik chiziqlar va ularning tuzish usullari. Gomodiferensial va integral kinetik tenglamalar.		
	3-mavzuz: Reaksiyalarning tartibi va molekulyarligi bo'yicha tabaqalanishi		
	Reaksiyalarning tartibi va molekulyarligi. Reaksiya tartibini topishning Ostvald-Noyes, Vant Goff va boshqa usullari. Kimyoviy reaksiyaning tezlik		

8. Katalizatorlarning asosiy tavsisi

Laboratoriya mashg'ulotlari bo'yicha ko'rsatma va tavsiyalar

Nº	Amaliy mashg'ulotlar mavzulari
1	Kimyoviy reaksiyalarning kinetik parametrlari.
2	Kimyoviy reaksiya borishining kinetik jihatdan o'ziga xosligi
3	Reaksiya tartibini aniqlash
4	Tuz effekti
5	Reaksiya tezligiga haroratning ta'siri.
6	Reaksiyaning faolianish energiyasi.
7	Kataliz turlari
8	Katalizatorlarning asosiy xususiyatlari
9	Qattiq katalizatorlarni tayyorlash.
10	Gomogen kataliz.

V. Talabalar mustaqil ta'limi va mustaqil ishlaring mazmuni va hajmi

Mustaqil ishning maqsadi: ilmiy dunyoqarashni kengaytirish, nazariy tadqiqot usullarini o'zlashtirish, talabalarning fikrlash mustaqilligini rivojlantirish.

Referat (lot. Refere - hisobot, hisobot) mustaqil ijodiy tushunishi va yangi ma'lumot va muhim ma'lumotlarni olish uchun dastlabki manba matnini o'zgartirish mahsulidir. Referat turlari:

- umumlashtirilgan shakldagi aniq ma'lumotlarni, ko'rgazmali materialni, tadqiqot usullari, tadqiqot natijalari va ularni qo'llash imkoniyatlari haqida turli ma'lumotlarni o'z ichiga olgan matn;
- faqat ushbu mavzuning asosiy qoidalarini o'z ichiga olgan matn-referat;
- bir masala bo'yicha turli nuqtai nazarlarni taqqoslaydigan bir nechta manbalar asosida tuzilgan matn-referat;
- muammoning ob'ektiv bahosini o'z ichiga olgan referat-ma'ruza;

- referat - birlamchi manbaning bir qismi, mavzuning axborot mohiyatini aks ettiruvchil yoki abstraktlashtirish vazifasiga mos keladigan qismi;
- birlamchi dastlabki hujjatlar to'plami uchun tuzilgan va hujjatlarning ma'lum bir mazmunining qisqacha tavsifi bo'lgan tadqiqot konspekti.

Topshiriqni bajarish:

- 1) o'qituvchi tomonidan belgilangan mavzuni tanlash;
- 2) ishslash kerak bo'lgan manbalarni aniqlash;
- 3) manbalardan tanlangan materialni o'rganish, tartibga solish va qayta ishslash;
- 4) reja tuzish; 5) referat yozish;

Referatda quyidagilarni asoslash kerak bo'ladi:

- tanlangan mavzuning dolzarbligini asoslash;
- referat matnining dastlabki ma'lumotlarini (nomi, qaerda, qaysi yilda nashr etilgan), muallif haqidagi ma'lumotlarni (to'liq ismi-sharifi, mutaxassisligi, ilmiy darajasi, ilmiy unvoni) ko'rsatish;
- tanlangan mavzu bo'yicha muammolarni shakllantirish;
- ko'rilib chiqilayotgan matnning asosiy tezislarini va ularning dalillarini keltirish;
- referatda bayon etilgan muammo yuzasidan umumiyl xulosa chiqarish.

Mustaqil ishning rejalashtirilgan natijalar:

- talabalarning axborotni umumlashtirish, tahlil qilish, idrok etish, o'z oldiga maqsad qo'yish va unga erishish yo'llarini tanlash qobiliyatini;

Nº

Mustaqil ta'lim mavzulari

I.MODUL

- 1 Reaksiyalarda qatnashayotgan kimyoiy zarrachalar.
- 2 Ma'lum bir reaksiya uchun kinetik tenglama chiqarish va tezlik doimiysini topish.
- 3 Reaksiya tartibi bilan molekulyarligi orasidagi farqlar.

	<p>4 Reaksiyalarda harorat ta'sirida ketadigan jarayonlar.</p> <p>5 Eritmalar to'g'risida asosiy tushunchalar.</p> <p>6 Ma'lum bir organikva anorganik reaksiyalarning mexanizimi to'g'risidagi ma'lumotlar.</p> <p>7 Geterogen reaksiyalarning asosiy turlari, ularning gomogen reaksiyalardan farqlari.</p> <p>8 Sistemanı reaksiyagacha bo'lgan o'tish holatlari.</p> <p>9 Katalizatorlar ishtirokidagi fizik -kimyoviy jarayonlar.</p> <p>10 Gomogen katalizda ishtirok etadigan kimyoviy zarrachalar.</p> <p>11 Qattiq katallzatorlarni sirtidagi faol markazlarani aniqlash usullari.</p> <p>12 Adsorbsiya orqali geterogen katalizni mexanizimini aniqlash. d-elementlar va ularni katalizdagi roli.</p> <p>13 Katalizatorlarning muhim xususiyatlari bilan asosiy mahsulot unumi orasidagi bog'liqlik.</p> <p>14 Geterogen katalizning nazapriyalariga bo'y sunadigan kimyoviy reaksiyalar.</p> <p>15 Katalitik zaharlarni turlari va ulardan katalizatorni muhofaza qilish.</p>
3.	<p style="text-align: center;">VI. Ta'lim natijalari (Kasbiy kompetensiyalari)</p> <p>Fanni o'zlashtirish natijasida talaba:</p> <ul style="list-style-type: none"> • Kimyoviy kinetika va kataliz mahsulotlarini tahlil qilish usullarining rivojlanish tarixi, ilmiy va amaliy yutuqlari, kelajakda hal qilinishi lozim bo'lgan nazariy va amaliy masalalari to'g'risida tasavvur va billimga ega bo'lishi; • Kimyoviy reaksiyalarning ketish tezligi, unig asosiy xususiyatlari, ta'sir qiluvchi omillar va shu jumladan katalizatorlarning reaksiya tezligiga ta'sir qilish sabablari to'g'risida ma'lumot beradi. Ushbu fan reaksiyalarning muqobil sharoitlarini topishda, ularning ketish mexanizmlarini aniqlashda va kimyoviy maxsulotlarni ishlab chiqarish texnologiyasini yaratish ko'nikmalariga ega bo'lishi; • talaba Kimyoviy reaksiyalarning ketish tezligini tahlil qilish usullari qayta ishlash jarayonlarini tahlil qilish va usullarini qo'liash, texnologik jarayonlar muammolari bo'yicha yechimlar qabul qilish malakasiga ega bo'lishi kerak.

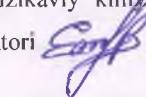
<p>4.</p> <p>VII. Ta'lim texnologiyalari va metodlari:</p> <p>ma'ruzalar; interfaol keys-stadilar; seminarlar (mantiqiy fikrlesh, tezkor savol-javoblar); guruhlarda ishlash; taqdimotlar qilish; individual loyihiilar; jamoa bo'lib ishlash va hilmoya qilish uchun loyihiilar</p>
<p>5.</p> <p>VIII. Kreditlarni olish uchun talablar:</p> <p>Fanga oid nazariy va uslubiy tushunchalarini to'la o'zlashtirish, tahlil natijalarini to'g'ri aks ettira olish, o'rganilayotgan jarayonlar haqida mustaqil mushohada yuritish va joriy, oraliq nazorat shakllarida berilgan vazifa va topshirilqlarni bajarish, yakuniy nazorat bo'yicha yozma ishni topshirish.</p>
<p>6.</p> <p>IX . Asosiy adabiyotlar O'qish uchun adabiyotlar</p> <p>1. Rustamov X. Fzi kimyo. - Toshkent: O'zbekiston, 2000. - 488 b. 2. Захаровский М.С. Кинетика и катализ.- Ленинград: ЛГУ,1968.-314 с. 3. Дзисько В.А. Основы методов приготовления катализаторов.- Новосибирск: Наука, 1982.-134 с. 4. Панченков Г.М., Лебедев В.П. Химическая кинетика и катализ.-Москва: МГУ, 1961.-551 с. 5. Стромберг А.Г., Семченко Д.Н. Физическая химия.- Москва: Высшая школа, 2001.-528 с. 6. Байрамов В.М. Основы химической кинетики и катализа.-Москва:Academa, 2003.-253 с.</p> <p>Qo'shimcha adabiyotlar</p> <p>1. Мирзиёев Ш.М. Эркин ва фарони, демократик Ўзбекистон давлатини биргаликда барпо этамиз. Ўзбекистон Республикаси Президентининг лавозимига киришини тантанали маросимига бағищланган Олий Мажлис налағатларининг кўпима мажлисидаги нутки. –Т.: “Ўзбекистон” НМИУ, 2016. – 56 б.</p> <p>2. Мирзиёев Ш.М. Конун устуворлиги ва инсон манфаатларини таъминлаш – юрг тараққиёти ва халқ фаронлигининг гарови. Ўзбекистон Республикаси Конституцияси қабул қилинганинг 24 йиллигига бағищланган тантанали маросимдаги маъруза 2016 йил 7 декабрь. – Т.: “Ўзбекистон” НМИУ, 2016. – 48 б.</p> <p>3. Акбаров Х.И., Физикавий кимё. –Тошкент: “Ўзбекистон”, 2015у</p> <p>4. Сирлибоев Т.С. Кимёвий кинетика ва катализ (маърузалар матни). –Тошкент: ЎзМУ, 2000. -34 б.</p>

5. Бобоев Т.М., Рахимов Х.Р. Физикавий ва коллоид кимё. Тошкент, Фофур Фулом номидаги нашриёт матбаа уйи, 2004 й.

Internet saytlari:

6. www.fizchem.com
7. http://www//uralrti.ru.
8. http://www.fizchem.ru.
9. www.mgu.fizchem.ru
10. referat.uz
11. xanakademiya.uz
12. hemis.tersu.uz
13. dist.tersu.uz

7 Termiz davlat universitetining O'quv metodik Kengashi tomonidan ma'qullangan. (2024-yil 26 "06 dagi 11 sonli bayonnomasi)

8 **Fan/modul uchun mas'ullar:**
Umirova G.A.- TerDU Fizikaviy kimyo kafedrasi mudiri, kimyo fanlari bo'yicha falsafa doktori 
Eshankulov X.N.- TerDU Fizikaviy kimyo kafedrasi katta o'qituvchisi, texnika fanlari bo'yicha falsafa doktori 

Taqrizchilar:

Nurmonov S.E.- O'zMU Umumiy va neft-gaz kimyo kafedrasi professori, texnika fanlari doktori.

Kasimov Sh.A. - TerDU, Noorganik kimyo kafedrasi mudiri, kimyo fanlari doktori.prof.