

Fan platformasi

Fanning to'liq nomi: **Umumiy va noorganik kimyo1,2**

Fan kodi: UNK1108	Fanga (ECTS): 4; 4	ajratilgan kreditlar
Kafedra: Umumiy kimyo		davomiyligi: 2 semestr

Fan qaysi yo'nalishlar talabalari uchun:

- 60710100- Kimyoviy texnologiya (ishlab chiqarish turlari bo`yicha)
- 60721100- Neft va neft-gazni qayta ishlash texnologiyasi
- 60720600-Materialshunoslik va yangi materiallar texnologiyasi (organik moddalar, kimyo va neft-gaz sanoati)
- 60720900- Neft va gaz kimyo sanoati texnologiyasi
- 60721000- Gazni chuqur qayta ishlash texnologiyasi
- 60710500-Energetika (kimyo va oziq-ovqat sanoati)
- 60112400- Professional ta'lim: oziq-ovqat texnologiya
- 60711300- Metrologiya, standartlashtirish va mahsulot sifati menejmenti (kimyo va oziq-ovqat)
- 60710200-Biotexnologiya (oziq-ovqat, oziqa, kimyoviy mahsulotlar va qishloq xo`jaligi)
- 60720300-Vinochilik texnologiyasi, bijg`ish mahsulotlari va alkogolsiz ichimliklar texnologiyasi
- 61020200- Mehnat muhofazasi va texnika xavfsizligi (kimyo va oziq-ovqat sanoati)
- 60720100-Oziq-ovqat texnologiyasi (oziq-ovqat mahsulotlari texnologiyasi)
- 60720200-Yog`lar, efir moylari va parfyumeriya-kosmetika mahsulotlari texnologiyasi
- 60720100-Oziq-ovqat texnologiyasi (oziq-ovqat xavfsizligi)
- 60720500-Funksional ovqatlanish va bolalar mahsulotlari texnologiyasi
- 60720400-Konservalash texnologiyasi
- 60711400-Texnologik jarayonlar va ishlab chiqarishni avtomatlashtirish va boshqarish (kimyo va oziq-ovqat sanoati)
- 60720700-Texnologik mashinalar va jihozlar (tarmoqlar bo`yicha)61020200-Mehnat muhofazasi va texnika xavfsizligi (kimyo va oziq-ovqat sanoati)

Fan ma'ruza o'qituvchilari: Nabihev Abduraxim Abduxamidovich, Jalilov Abdusalil, Mamajanov Maxamadadil Mamajanovich, Shamadinova Nargis Erkinovna, Atamuratova Malohat Shovkatovna, Axmedov Mansur Eshmamatovich, To`xtamusheva Anisa Ubayevna, Otaboyev Xusan Abdusobirovich, Isoqov Yusuf.

Fanga ajratilgan umumiy soatlari: 240 soat	Email: nabievabduraxim5@gmail.com jalilovabdukhil@mail.ru odilmamajonov5927@gmail.com atamurodovam1987@gmail.com nargissamadinova@gmail.com anisaubaevna@gmail.com otaboyevhusan380@gmail.com
--------------------------------------------	-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------

Fan seminar mashg`ulotlari o'qituvchisi(lari): Atamuratova Malohat Shovkatovna, Shamadinova Nargis Erkinovna, Sidikova Gulchexra Abdujalolovna, Saparboyev Suroj, Ziyoyev Bayoniddin, Ahmadjonov Ulug`bek, Davronova Nornisa, Isoqov Yusuf, Otaboyev Husan
Prerekvizitlar: Majburiy fan. Talabalarda fanga oid nazariy bilimlar va laboratoryia ishlari bo'yicha tushunchalar bo'lishi lozim.

Fanning qisqacha bayoni: Umumiy va noorganik kimyo1,2 fani tabiatdagi kimyoviy jarayonlar haqidagi umumiy qonunlarni ochib beradi va bu qonunlar o'z navbatida boshqa fanlar, hamda texnika sohasida amaliy jihatdan foydalilanadi. Umumiy va noorganik kimyo1,2 fanida moddalar, ularning xossalari, tabitda uchrashi, olinish usullari, ishlatilish sohasi o`rganiladi.

Fanning maqsadi: Umumiy va noorganik kimyo1,2 fanini o'rganishdan asosiy maqsad bo'lg'usi texnologlarni, fanning asosiy fundamental qonunlari bilan tanishtirish va kelgusida o'z mutaxasisliklari bo`yicha ishlaganda ushbu kimyoviy jarayonlarning kechishini tushinib yetishdan iboratdir.

Fan yakunida talabalar quyidagi malaka va ko'nikmalarga ega bo'lishadi:

Fanning maqsadi mazkur sillabus asosida tavsiflanadi. Noorganik moddalarning turlari, tuzilishi,

ularning ginetik bo`g`liqligini, hamda ularning fizik va kimyoviy xossalari to`g`risida tasavvurgaa ega bo`ladilar va ularning ishlatalish sohalarini biladilar.

Ma’ruza mashg’ulotlari

Ma’ruza mashg’ulotlari nazariy bilimlar, amaliy ko‘nikmalar orqali, texnik va texnologik jarayonlarni kimyoviy qonuniyatlariga nisbatan uslubiy va ilmiy yondoshuv hamda ilmiy dunyoqarashni shakllantirishdan iborat. Ma’ruza mashg’ulotlari katta sig’imli, multimedia qurilmalari bilan jihozlangan o’quv auditoriyalarida olib boriladi.

Amaliy mashg’ulotlar

Amaliy mashg’ulotlarni tashkil etish bo‘yicha kafedra professor – o‘qituvchilari tomonidan ko‘rsatma va tavsiyalar, masalalar to‘plami ishlab chiqiladi. Unda talabalarga asosiy ma’ruza mavzulari bo‘yicha amaliy masala va misollar yechish uslubi va mustaqil yechish uchun masalalar keltiriladi. Amaliy mashg’ulotlarni o‘zlashtirishda darslik, o‘quv va uslubiy qo‘llanmalar, ma’ruza matnlari, tarqatma materiallar, elektron materiallardan foydalaniladi. Amaliy mashg’ulotlar multimedia qurilmalari bilan jihozlangan auditoriyada har bir akademik guruhga alohida o’tiladi. Mashg’ulotlar faol va interfaol usullar yordamida o’tiladi.

Laboratoriya mashg’ulotlari

Laboratoriya mashg’ulotlari talabalarning nazariy va amaliy mashg’ulotlarda olgan bilimlarini (asosiy kimyoviy qonuniyatlarini) tajriabada tekshirib amaliy ko‘nikmalar va malaka hosil qilishga qaratilgan. Laboratoriya mashg’ulotlari kafedraga biriktirilgan maxsus jihozlangan xonalarda olib boriladi.

Mustaqil ta’lim

Mustaqil o‘zlashtiriladigan mavzular bo‘yicha talabalar tomonidan taqdimotlar, guruh bilan ishlanmalar, referatlar tayyorlanadi.

Nº	Fan mavzulari	Ma’r uza soatl ar hajm i	Amaliy mashg’ ulot soatlar hajmi	Laborat oriya mashg’ ulot soatlar hajmi	Mustaqil ta’lim soatlari
1	“Umumiy va noorganik kimyo 1” faniga kirish. Kimyoning asosiy tushunchalari.				
2	Noorganik moddalarning muhim sinflari va stexiometrik qonunlar.				
3	Atom tuzilishi haqidagi nazariyalar				
4	Elementlarning zamonaviy davriy sistemasi				
5	Molekula tuzilishi va kimyoviy bog‘lanish				
6	Termokimyoviy jarayonlar.				
7	Kimyoviy reaksiyalar kinetikasi va muvozanat.				
8	Eritmalarni hosil bo‘lishi va ularning konsentratsiyalari				
9	Kislota - asos va tuzlarning dissosiyalanish nazariyaları. Tuzlarning gidrolizi. pH. Suving ion ko‘paytmasi				
10	Metallaring umumiylar xossalari. Galvanik elementlar.				
11	Oksidlanish-qaytarilish reaksiyaları va potensiallari.				
12	Elektroliz jarayonlari. Metallar korroziyasi va uning oldini olish usullari.				
Jami:		48	24	24	144

Asosiy adabiyotlar

1.Axmerov Q. Jalilov A.Sayfuddinov R. Akbarov A., Turobjonov S.M. “Umumiy va anorganik

kimyo”. DarslikT. O’zbekiston 2017y. 390 b.

2.Axmerov Q. Jalilov A.Sayfuddinov R. Akbarov A., Turobjonov S.M. “Umumiy va anorganik kimyo”. DarslikT. O’zbekiston 2006y. 471 b.

3.Ш.С.Арсланов, Ш.А.Муталов, В.С.Рыбальченко. Основы общей и неорганической химии. Учебник.– Т. Фан ва технология.2019.-с.354.

Qo’shimcha adabiyotlar

- 1.Theodore L. Brown et all. CHEMISTRY the central science. United States of America, (UrbanaChampaign), 2014.
- 2.P.W. Atkins, T.L. Overton, J.P. Rourke, M.T. Weller, and F.A. Armstrong “Inorganis Chemistry” 6th edition©2014 W. H. Freeman and Company 41 Madison Avenue New York, NY 10010
- 3.Gary L. Miessler, St. Olaf College, Paul J. Fischer, Macalester College “Inorganic chemistry” — Fifthedition ©2014 Pearson.

Internet saytlari

- 1.<https://phet.colorado.edu>
- 2.<https://phet.colorado.edu/en/simulation/legacy/microwaves>
- 3.<https://phet.colorado.edu/en/simulation/build-an-atom>

Kontakt soatlari*: mustaqil ta`lim topshiriqlarini bajarish, ularni taqdim etish, zarur ma`lumotlar va turli materiallar bo`yicha savollarga quyidagi grafik asosida o`qituvchiga murojaat qilishingiz mumkin:

№	Kun	Vaqt	Xona
1.	Dushanba	14.00 – 16.00	M.U.-41 315
2.	Payshanba	14.00 – 16.00	M.U.-41 315