

Ümumi məlumat	Fənnin adı, kodu və kreditlərin sayı	CHEM 278, Üzvi Kimya-2, 6 ECTS	
	Departament	Kimya və kimya mühəndisliyi	
	Program	Bakalavr	
	Tədris semestri	2023/2024-cü tədris ilinin yaz semestri	
	Fənni tədris edən müəllim(lər)	Elm Dr. dos. Rəvan Rəhimov	
	E-mail	revan_chem@mail.ru	
	Telefon	(+99412)4217916, 4225258	
	Mühazirə otağı/ cədvəl	Bakıxanov korpusu, Otaq 302	
	Məsləhət saatları	Bakıxanov korpusu, Şənbə 17:00-18:00	
Prerekvizitlər	Qeyri-üzvi kimya		
Tədris dili	Azərbaycan dili		
Fənnin növü (məcburi seçmə)	Məcburi		
Dərslilər və əlavə ədəbiyyat	<p><u>Əsas dərslilər</u></p> <ol style="list-style-type: none"> 1. A.M.Məhərrəmov; M.N.Məhərrəmov, Üzvi kimya. Bakı: Bakı Universiteti, 2006.- 538 s. 2. S.F. Qarayev, U.B. İmaşev, G.M. Talıbov. Üzvi kimya. Bakı, 2003. 472 səh. 3. Leroy G. Wade, Jan W. Simek. Üzvi kimya 9-cu nəşr. 2023 Azərbaycan dilində 4. F.P. Həsənov. Üzvi kimya praktikumu. Bakı: Təbib, 1993. 386 səh. <p><u>Əlavə ədəbiyyat</u></p> <ol style="list-style-type: none"> 1.M.M. Mövsümzadə.Üzvi kimya. I hissə. Bakı: Maarif, 1966. 374 səh. 2. M.M. Mövsümzadə.Üzvi kimya. II hissə. Bakı: Maarif, 1966. 402 səh. 3. S.F. Qarayev, G.M. Talıbov, A.Q. Həbibova, R.Ə. Teymurova. Zərif üzvi sintezin prinsipləri. Bakı: ADNA, 1998. 122 səh. 4. S.F. Qarayev. Üzvi kimya suallar və cavablarda. Bakı : ADNA,1999. 240 səh. 5.O.Ya.Neyland. Orqaniceskaya ximiya. Moskva: Vışşaya şkola, 1990. 751 səh. 		
Kursun veb saytı			
Tədris metodları			x
	Praktiki məşğələlər		x
	Laboratoriya işləri		x
Qiymətləndirmə	Komponentləri	Tarix/son müddət	Faiz (%)
	Aralıq imtahanı		30
	Quiz		10
	Fəallıq		10
	Prezentasiya		10
	Final imtahanı		40
	Yekun		100
Kursun təsviri	<p>Üzvi kimya tərkibində karbon atomu olan kimyəvi birləşmələri öyrənən bir elmdir. Üzvi kimya canlı aləmdə (bitki, heyvan, insan) yayılmış karbon atomunun digər elementlərlə əmələ gətirdiyi birləşmələri öyrənən bir elmdir. Üzvi birləşmələri əmələ gətirən əsas dörd elementdir (O, H, N, C). Üzvi kimyanın əsas məqsədi canlı orqanizmi təşkil edən əsas üzvi birləşmələrin tərkibini öyrənmək və yeni dərman preparatları və yeni əmələ gələn və müalicəsi mümkün olmayan xəstəliklərin müalicəsini tapmaqdır. Üzvi kimya-2-in əsas bölmələri: Üzvi maddələrin kimyəvi quruluşu. Karbohidrogenlər, onların növləri, xarakteristikası, alınması və xassələri. Halogenli karbohidrogenlər. Spirtlər. Sadə efirlər. Aldehidlər və ketonlar.Karbon turşuları. Mürəkkəb efirlər.</p>		
Kursun məqsədi	<p><u>Kursun əsas məqsədi</u> təhsil fakültəsinin tədris proqramının tələblərinə uyğun olaraq üzvi kimyanın əsaslarının tələbələrə çatdırılmasıdır.</p> <p><u>Kursun spesifik məqsədləri</u></p> <ul style="list-style-type: none"> -Kimya fənninin əsaslarının anlaşılmasını inkişaf etdirmək -Tələbələrin növbəti semestrə "Neft kimya" kursunu daha yaxşı mənimsəməsi üçün özül yaratmaq 		
Tədrisin (öyrənmənin) nəticələri	<p>Fənnin tədrisindən sonra tələbələr aşağıdakıları bacarmalıdır:</p> <p>Tələbələrdə üzvi maddələrin quruluşu haqqında məlumatlar vermək</p> <p>Üzvi maddələrin alınma üsulları haqqında yeni zəngin biliklərə malik olmaq.</p> <p>Dərman maddələrin alınması üçün xammal mənbələri və onların istifadə üsullarını bilmək</p> <p>Canlı orqanizmdə gedən proseslərə təsir etmək üçün fəza quruluşu müxtəlif olan üzvi maddələrin alınma üsullarını bilmək</p>		

Tədris siyasəti və davranış		<p><u>Aktivlik/Fəallıq</u> Sınıf müzakirələrində fəal iştirak etmək, suallar vermək və qrup fəaliyyətlərinə töhfə vermək sizin mürəkkəb anlayışlar haqqında düşüncələrinizi artırmağa bilər. Bəzi şübhələri aydınlaşdırmağa, fikir mübadiləsi aparmağa, tələbələrə və müəllimlərdən öyrənməyə imkan verir.</p> <p><u>Quiz</u> Quiz müəllimlərə tələbələrin əsas anlayışlar və mövzuları başa düşmələrini ölçməyə kömək edən qiymətləndirmə formasıdır. Onlar tələbələrin mühazirələrdə və ya məşğələdə təqdim olunan materialı qavrayıb-qavramadıqları haqqında məlumat əldə etmək üçündür. Quiz yazılı formada keçirilir. Açıq suallar çətinlik dərəcəsi asılı olaraq 1 və ya 2 ballıq olur. Quiz cəmi 10 bal ilə qiymətləndirilir.</p> <p><u>Prezentasiya</u> Qeyri-üzvi kimya fənnindən təhsil alan tələbələr öyrəndikləri bölmələr üzrə bilik və bacarıqlarını təqdimatlar şəklində nümayiş etdirirlər. Dərs zamanı qrup işi və təqdimatlarla məşğul olmaq tələbələrin gələcək karyeralarına birbaşa ötürülə bilən bacarıqların inkişafına kömək edir. Tələbələr verilmiş mövzu üzrə axtarış aparır və əldə etdikləri məlumatlar əsasında 10-15 dəqiqəlik təqdimatla çıxış edir. Çıxışdan sonra həmin mövzu üzrə suallar verilir. Həm təqdimatı, həm də suallara cavabı yüksək olanda maksimum bal (10) ilə qiymətləndirilir.</p> <p><u>Tələbənin kursu başa vurmaı</u> 60% və daha artıq bal toplamış tələbə kursu bitirmiş hesab olunur. Əks halda tələbə bu kursu yenidən keçməlidir.</p> <p><u>Pozuntu halları</u> Aralıq və son imtahanlarda mövcud qayadaların pozulması (köçürmə cəhdləri və digər qanunsuz hərəkətlər) hallarında tələbənin imtahan işi ləğv olunur .</p> <p><u>Dərslərdə davranış</u> Tələbə dərs zamanı müvafiq akademik şəraitin yaradılması üçün mümkün olan hər şeyi etməlidir . İcazəsiz danışığa, lüzumsuz hərəkətlərə və s. qeyri – etik davranışa qətiyyətlə yol verilmir .Tələbə dərslərdə ən fəal şəkildə iştirak etməli , lazım olduqda suallar verməli və müzakirələrdən kənar qalmamalıdır .</p>	
Həftə	Gün	Fənnin mövzuları	Dərslik/Tapşırıqlar
1		Doymamış aldehid və ketonlar	[1] s.4-9
		Karbon turşular. Karbon turşularının duzları	[1] s.4-9
2		Anhidridlər və halogenanhidridlər	[2] s.10-19
		Amidlər və nirtillər. Mürəkkəb efirlər.	[2] s.10-19
3		Laboratoriya işi. Çalışmaların həlli	[1] s.10-45
		Doymamış turşular. İkiəsaslı karbon turşuları	[1] s.10-45
4		Nitro birləşmələr	[1] s. 46-74
		Aminlər, diaminlər. Diazobirləşmələr.	[1] s. 46-74
5		Laboratoriya işi. Çalışmaların həlli	[2] s. 70-71; 74-84
		Hidroksiturşular. Oksoturşular	[1] s. 75-77
6		Asetosirkə efiri.	[1] s. 75-77
		Karbohidratlar.Monosaxaridlər.	[1] s. 88-96
7		Oliqosaxaridlər.	[1] s. 88-96
		Polisaxaridlər	[1] s. 97-105
8		Zülallar	[1] s. 97-105
		Laboratoriya işi. Çalışmaların həlli	[2] s. 78-89
9		Aminturşular	[1] s. 106-137
		Aromatik karbohidrogenlər	[1] s. 106-137
10		Aralıq imtahan	
		Seminar. Çalışmaların həlli	[1] s. 138-163
11		Difenil və onun törəmələri.	[2] s. 10-20
		Naftalin. Antrasen. Fenantren	[2] s. 10-20
12		Aromatik halogenli birləşmələr. Aromatik sulfoturşular	[2] s. 10-20
		Aromatik nitrobirləşmələr	[2] s. 10-20
13		Aromatik aminlər. Aromatik diazo- və azobirləşmələr	[2] s. 10-20
		Fenollar. İki- və üçatomlu fenollar.	[2] s. 10-20
14		Laboratoriya işi. Çalışmaların həlli	[1] s. 138-163
		Aromatik aldehid və ketonlar	[1] s. 138-163
15		Aromatik aminturşular	[1] s. 138-163
		Aromatik polikarbon turşuları	[1] s. 138-163

Bu tədris proqramı fənn haqqında tam məlumatı özündə əks etdirir və hər hansı dəyişiklik barədə öncədən xəbər veriləcək.