

Ümumi məlumat	Fənnin adı, kodu və kreditlərin sayı	CHEM 226, Qeyri-üzvi kimya-2, 6 AKTS	
	Departament	Kimya və Kimya mühəndisliyi	
	Proqram	Bakalavr	
	Tədris semestri	2023/24-cü tədris ilinin payız semestri	
	Fənni tədris edən müəllim(lər)	Elm Dr. dos. Rəvan Rəhimov	
	E-mail	revan_chem@mail.ru	
	Telefon	(+99412)4217916, 4225258	
	Mühazirə otağı/ cədvəl		
	Məsləhət saatları		
Prerekvizitlər	CHEM 208 General and Inorganic Chemistry		
Tədris dili	Azərbaycan dili		
Fənnin növü (məcburi seçmə)	Məcburi		
Dərsliklər və əlavə ədəbiyyat	<p><u>Əsas dərsliklər</u> 1.V.M.Abbasov, A.M.Məhərrəmov, M.M.Abbasov, M.A.Babanlı, A.M.Tağıyeva. Qeyri-üzvi kimya. Azərb. Milli Ensiklopediyası Nəş-ti. Bakı:2001. 560 səh. 2. Ю.Д.Третьяков, Л.И.Мартыненко, А.Н.Григорьев, А.Ю.Цивадзе. Неорганическая химия, Химия элементов. Книга 1, Москва «Химия» 2001, 472 с. 3. Ю.Д.Третьяков, Л.И.Мартыненко, А.Н.Григорьев, А.Ю.Цивадзе. Неорганическая химия, Химия элементов. Книга 2, Москва «Химия» 2001, 583 с. 4. Н.Ə.Нəmidzadə. Ümumi və qeyri-üzvi kimya. Bakı: Sabah, 1993. 165 səh.</p> <p><u>Əlavə dərsliklər</u> 1.Ə.B.Əliyev, Y.K.Həsənov, S.İ.Sadıqzadə. Ümumi və qeyri-üzvi kimya. Bakı: Maarif, 1987. 2.B.B.Nekrasov. Ümumi kimya. Bakı: Maarif, 1965. 3. A.Ə.Verdizadə, T.D.Əlizadə, N.A.Verdizadə. Kimyadan vəsait. Bakı: Maarif, 1982. 247 səh. 4.N.A.Qlinka. Obşaya ximiya. Moskva: Vişşaya şkala, 1981. 5.N.A.Qlinka. Zadaçi po obşey ximii. Moskva: Vişşaya şkola, 1986.</p>		
Tədris metodları	Mühazirə		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>Qeyri-üzvi kimya-2 fənni əlavə yarım qrupda yerləşən kimyəvi elementləri, onların xassələrini, çevrilmələrini və bu çevrilmələr zamanı baş verən qanunauyğunluqları öyrənir.. Bu bölmədə əlavə yarım qrupda olan qeyri-üzvi maddələrin təbiətdə tapılması, xüsusiyyətləri, kimyəvi xassələri, alınma üsulları, tətbiqi və əhəmiyyəti öyrənilir. Qeyri üzvi kimyanın əsas bölmələri aşağıdakılardır: Əlavə yarım qrupdakı metallar və qeyri metallar. Dövri sistemdə sinif sərhədi. Maddələrin fiziki və kimyəvi xassələri, təbiətdə yayılmaları və alınmalarının ümumi prinsipləri. Yüksək təmizlik dərəcəsinə malik bəsit maddələr. Binar kimyəvi birləşmələr. Onların təsnifatı: hidrogenli birləşmələr, hallogenidlər, xalkogenidlər. pniktogenidlər, karbidlər, silisidlər, boridlər. İntermetallik birləşmələr. Mürəkkəb kimyəvi birləşmələr. Onların təsnifatı. Hidroksidlər xarakteristik birləşmələr kimi. Turşu - əsas xassələri. Oksigenli turşuların duzları, kompleks birləşmələr.</p>		
Kursun məqsədi	<p>Kursun məqsədi: Bu kurs “Analitik kimya” kursunun prerekvizitidir. <u>Kursun əsas məqsədi</u> — tədris proqramının tələblərinə əməl olunmasıdır. <u>Kursun spesifik məqsədləri</u> -Kimya fənninin əsaslarının anlaşılmasını inkişaf etdirmək -Tələbələrin növbəti semestrədə “Analitik kimya” kursunu daha yaxşı mənimsəməsi üçün özül yaratmaq</p>		

Tədrisin (öyrənmənin) nəticələri		Fənnin tədrisindən sonra tələbələr aşağıdakıları bacarmalıdır: Əlavə yarım qrupdakı qeyri üzvi birləşmələrin xammal mənbələri haqqında biliklərə malik olmaq Əlavə yarım qrupdakı qeyri-üzvi maddələrin alınma üsulları haqqında məlumatlar verə bilmək Tullantısız və az tullantılı sənaye sahələrinin yaradılması üçün qeyri-üzvi sənaye sahələrinin təkmilləşdirmək üçün tövsiyələr verə bilmək Əlavə yarım qrupdakı qeyri üzvi maddələrin daha müasir üsullarla alınması yolları haqqında yeni biliklər formalaşdırmaq	
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, bəzi şübhələri aydınlaşdırmağa, fikir mübadiləsi aparmağa, tələbələrdən 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-qavramadığını 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 60% və daha artıq bal toplamış tələbə kursu bitirmiş hesab olunur. Əks halda tələbə bu kursu yenidən keçməlidir.</u></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	16.09.2023	I-III qrup əsas yarım qrup elementləri, alınması, xassələri	[1]s.69-107 [3]s.963-1024
	16.09.2023	IV-V qrup əsas yarım qrup elementləri, alınması, xassələri	[1]s.69-107 [3]s.963-1024
2	23.09.2023	<u>Seminar</u> . Məsələlər həlli.	[1]s.69-107
	23.09.2023	VI-VII qrup əsas yarım qrup elementləri, alınması, xassələri	[1]s.112-172 [3]s.892-960
3	30.09.2023	Au alınması, xassələri və tətbiqi	[1]s.112-182
	30.09.2023	<u>Seminar</u> . Məsələlər həlli. Laboratoriya işi.	[3]s.892-960
4	07.10.2023	Ag alınması, xassələri və tətbiqi	[1]s.181-242 [3]s.780-888
	07.10.2023	Cu, alınması, xassələri və tətbiqi	[1]s.181-242
5	14.10.2023	<u>Seminar</u> . Məsələlər həlli. Laboratoriya işi.	[1]s.242-248 [1]s. 249-295
	14.10.2023	Hg alınması, xassələri və tətbiqi	[3]s. 663-777
6	21.10.2023	Cd alınması, xassələri və tətbiqi	[1]s. 249-295 [3]s. 663-777
	21.10.2023	<u>Seminar</u> . Laboratoriya işi. Məsələlər həlli.	[1]s. 295-299
7	28.10.2023	Zn alınması, xassələri və tətbiqi	[1]s.312-322 [2]s.56-70
	28.10.2023	Lantanoidlər, alınması, xassələri və tətbiqi	[1]s.330-340 [3]s.483-525

8	04.11.2023	<u>Seminar</u> . Laboratoriya işi. Məsələlər həlli.	[1]s.340-344
	04.11.2023	Aktinoidlər, alınması, xassələri və tətbiqi	[1]s.345-368 [2]s. 83-118
9	11.11.2023	Aralıq imtahanı	
	11.11.2023	Ti, Zr və Hf elementləri, alınması, xassələri və tətbiqi	[1]s.368-373 [3]s. 547-581
10	18.11.2023	<u>Seminar</u> . Laboratoriya işi. Məsələlər həlli.	[1]s.373-378
	18.11.2023	V, Nb və Ta elementləri, alınması, xassələri və tətbiqi	[1]s.379-402
11	25.11.2023	Cr, Mo və W elementləri, alınması, xassələri və tətbiqi	[1]s.412-426
	25.11.2023	<u>Seminar</u> . Laboratoriya işi. Məsələlər həlli.	[2]s.131-168 [1]s. 379-402; 412-426
12	02.12.2023	Mn, Tc və Re elementləri, alınması, xassələri və tətbiqi	[1]s.427-433 [3]s. 663-778
	02.12.2023	Təsirsiz qazlar	[1]s.434-440 [2]s.234-261
13	09.12.2023	<u>Seminar</u> . Laboratoriya işi. Məsələlər həlli.	[1]s. 427-440
	09.12.2023	Fe ailəsi elementləri, alınması, xassələri və tətbiqi	[1]s.441-458 [2]s.265-314
14	16.12.2023	Pd ailəsi elementləri, alınması, xassələri və tətbiqi	[1]s.459-468
	16.12.2023	<u>Seminar</u> . Laboratoriya işi. Məsələlər həlli.	[2]s.332-376 [1]s.441-468
15	23.12.2023	Pt ailəsi elementləri, alınması, xassələri və tətbiqi	[1]s.472-511
	23.12.2023	<u>Seminar</u> . Məsələlər həlli.	[2]s.378-471
		Final imtahanı	

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