

Ümumi məlumat	Fənnin adı, kodu və kreditlərin sayı	CHEM 125, Qeyri-üzvi kimya, 3 AKTS		
	Departament	Kimya və Kimya mühəndisliyi		
	Proqram	Bakalavr		
	Tədris semestri	2023/24-cü tədris ilinin yaz semestri		
	Fənni tədris edən müəllim(lər)	k.ü.f.d. Ayaz Məmmədov		
	E-mail	ayazmammadov@nkpi.az		
	Telefon	0772288877		
Prerekvizitlər	Ümumi kimya			
Tədris dili	Azərbaycan dili			
Fənnin növü (məcburi seçmə)	Məcburi			
Dərslilər və əlavə ədəbiyyat	<p><u>Əsas dərslilər</u> 1.V.M.Abbasov, A.M.Məhərrəmov, M.M.Abbasov, M.A.Babanlı, A.M.Tağıyeva. Qeyri-üzvi kimya. Azərb. Milli Ensiklopediyası Nəş-tı. Bakı:2001. 560 səh. 2.Catherine E. Housecroft, Alan G. Sharpe, Inorganic Chemistry, Second edition 2005</p> <p><u>Əlavə dərslilər</u> 1.Ə.B.Əliyev, Y.K.Həsənov, S.İ.Sadiqzadə. Ümumi və qeyri-üzvi kimya. Bakı: Maarif, 1987. 2.B.B.Nekrasov. Ümumi kimya. Bakı: Maarif, 1965. 3.A.Ə.Verdzadə, T.D.Əlizadə, N.A.Verdzadə. Kimyadan vəsait. Bakı: Maarif, 1982. 247 səh.</p>			
Tədris metodları	Mühazirə			x
	Praktiki məşğələlər			x
	Laboratoriya işləri			x
Qiymətləndirmə	Komponentləri		Tarix/son müddət	Faiz (%)
	Aralıq imtahanı			30
	Quiz			10
	Fəallıq			5
	İştirak			5
	Prezentasiya			10
	Final imtahanı			40
	Yekun			100
	Kursun təsviri	Qeyri-üzvi kimya qeyri üzvi maddələrdən bəhs edir. Bu kursda qeyri-üzvi maddələrin təbiətdə tapılması, xüsusiyyətləri, fiziki və kimyəvi xassələri, alınma üsulları, tətbiqi və əhəmiyyəti öyrənilir. Qeyri üzvi kimyanın əsas bölmələri aşağıdakılardır: Elementlər Kimyasına giriş. Bəsit maddələr, onların quruluşu. Metallar və qeyri metallar. 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. Karbidlər, silisidlər, boridlər. Mürəkkəb kimyəvi birləşmələr, onların təsnifatı. Hidroksidlər xarakteristik birləşmələr kimi. Turşu - əsas xassələri. Oksigenli turşuların duzları, kompleks birləşmələr.		
Kursun məqsədi	Kursun əsas məqsədi tələbələrə qeyri üzvi kimya fənnini nəzəri və praktiki olaraq öyrətmək və tələbələrin növbəti semestrə "Analitik kimya" kursunu daha yaxşı mənimsəməsi üçün özül yaratmaq			
Tədrisin (öyrənmənin) nəticələri	Fənnin tədrisindən sonra tələbələr aşağıdakıları bacarmalıdır: Qeyri üzvi birləşmələrin xammal mənbələri haqqında biliklərə malik olmaq; Qeyri-üzvi maddələrin alınma üsulları haqqında məlumatlar verə bilmək; Tullantısız və az tullantılı sənaye sahələrinin yaradılması üçün qeyri-üzvi sənaye sahələrinin təkmiləşdirmək üçün tövsiyələr verə bilmək; Qeyri üzvi maddələrin daha müasir üsullarla alınması yolları haqqında yeni biliklər formalaşdırmaq.			

Tədris siyasəti və davranış	<p><u>Aktivlik/Fəallıq</u> Sinif 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. Fəallıq 5 bal ilə qiymətləndirilir.</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 vurması</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 kənarda qalmamalıdır.</p>	
Həftə	Fənnin mövzuları	Dərslük/Tapşırıqlar
1	Hidrogen alınması, xassələri və tətbiqi Su, xassələri	[1]
2	VII qrup əsas yarım qrup elementləri, flüor, xlor, alınması, xassələri və tətbiqi Brom, yod, alınması, xassələri və tətbiqi	[1]
3	VI qrup əsas yarım qrup elementləri, oksigen, alınması, xassələri və tətbiqi Kükürd, selen, alınması, xassələri və tətbiqi	[1,2]
4	Seminar. Laboratoriya işi. Məsələlər həlli. V qrup əsas yarım qrup elementləri, alınması, xassələri və tətbiqi	[1,2]
5	Seminar. Laboratoriya işi. Məsələlər həlli. IV qrup əsas yarım qrup elementləri, alınması, xassələri və tətbiqi	[1]
6	Seminar. Laboratoriya işi. Məsələlər həlli. III qrup əsas yarım qrup elementləri, alınması, xassələri və tətbiqi	[1,2]
7	Təkrar, məsələlər həlli Aralıq imtahanı	
8	II qrup əsas yarım qrup elementləri, alınması, xassələri və tətbiqi Seminar. Laboratoriya işi. Məsələlər həlli.	[1,2]
9	I qrup əsas yarım qrup elementləri, alınması, xassələri və tətbiqi Seminar. Laboratoriya işi. Məsələlər həlli.	[1,2]
10	VII qrup əlavə yarım qrup elementləri, alınması, xassələri və tətbiqi Seminar. Laboratoriya işi. Məsələlər həlli.	[1,2]
11	VI qrup əlavə yarım qrup elementləri, alınması, xassələri və tətbiqi Seminar. Laboratoriya işi. Məsələlər həlli.	[1,2]
12	V qrup əlavə yarım qrup elementləri, alınması, xassələri və tətbiqi Seminar. Laboratoriya işi. Məsələlər həlli.	[1,2]
13	IV qrup əlavə yarım qrup elementləri, alınması, xassələri və tətbiqi Seminar. Laboratoriya işi. Məsələlər həlli.	[1,2]

14	III qrup əlavə yarım qrup elementləri, alınması, xassələri və tətbiqi	[1,2]
	Seminar. Laboratoriya işi. Məsələlər həlli.	
15	I və II qrup əlavə yarım qrup elementləri, alınması, xassələri və tətbiqi	[1]
	Təkrar, məsələlər həlli	
	Final imtahanı	

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