

<b>Ümumi məlumat</b>	<b>Fənnin adı, kodu və kreditlərin sayı</b>	CHEM 102, Ümumi kimya, 6 AKTS		
	<b>Departament</b>	Kimya və Kimya mühəndisliyi		
	<b>Program</b>	Bakalavr		
	<b>Tədris semestri</b>	2024-cü tədris ilinin payız semestri		
	<b>Fənni tədris edən müəllim(lər)</b>	Tahir Cavadzadə		
	<b>E-mail</b>	tjavadzade@khazar.org		
	<b>Telefon</b>			
	<b>Mühazirə otağı/ cədvəl</b>	Bakıxanov filialı, 307-ci otaq		
	<b>Məsləhət saatları</b>	Baraz ertəsi - Cümə 9:30-17:30		
<b>Prerekvizitlər</b>				
<b>Tədris dili</b>	Azərbaycan dili			
<b>Fənnin növü (məcburi seçmə)</b>	Məcburi			
<b>Dərslilər və əlavə ədəbiyyat</b>	<p>1. V.M.Abbasov, A.M.Məhərrəmov, M.M.Abbasov, M.A.Babanlı, A.M.Tağiyeva. Ümumi kimyanın əsasları. Azərb. Milli Ensiklopediyası Nəşriyyatı. Bakı:2000.</p> <p>2. M.M.Ağahüseynova, H.F.Əsgərov, V.İ.Quliyev. Ümumi və Qeyri- üzvi kimya. Nurlar. Bakı 2006.</p> <p>3. V.M.Abbasov. Korroziya. 2023.</p>			
<b>Tədris metodları</b>	<b>Mühazirə</b>			<b>x</b>
	<b>Praktiki məşğələlər</b>			<b>x</b>
	<b>Laboratoriya işləri</b>			<b>x</b>
<b>Qiymətləndirmə</b>	<b>Komponentləri</b>	<b>Tarix/son müddət</b>		<b>Faiz (%)</b>
	<b>Aralıq imtahanı</b>			30
	<b>Quiz</b>			15
	<b>Fəallıq</b>			5
	<b>Prezentasiya</b>			10
	<b>Final imtahanı</b>			40
	<b>Yekun</b>			100
<b>Kursun təsviri</b>	<p>Ümumi kimya fənni kimyanın məktəb tədrisi zamanı alınmış kimya biliklərinin daha da dərinləşdirib universitet səviyyəsində keçiləcək növbəti illərdə kimya dərsləri üçün baza yaratmaqdır. Bu fənlərin tədrisində kimyanın əsas anlayışları və qanunları, məhlulların təbiəti haqqında klassik və müasir nəzəriyyələr, atomun quruluşu, atomda elektronların energetik halının kvant ədədləri ilə xarakteristikası, kimyəvi rabitənin təbiəti haqqında klassik və müasir nəzəriyyələr, kimyəvi rabitənin növləri, kovalent rabitənin yaranma mexanizmləri, atom orbitallarının hibridləşməsi və hibrid hallara müvafiq gələn həndəsi formalar öyrənilir.</p>			
<b>Kursun məqsədi</b>	<p>Tələbələrdə kimyanın nəzəri əsasları haqqında biliklər vermək və bununla da gələcəkdə tədris olunacaq ixtisas fənlərin üçün baza yaratmaqla onların tələbələr tərəfindən daha yaxşı və asan mənimsənilməsinə zəmin yaratmaqdır.</p>			
<b>Tədrisin nəticələri</b>	<p>Fənnin tədrisindən sonra tələbələr aşağıdakıları bacarmalıdır:</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Kimyanın əsas anlayışlarına dərinlən yiyələnmək</li> <li>• Atomun quruluşu və kimyəvi rabitələr haqqında ümumi məlumatla malik olmalı</li> <li>• Məhlullar, onların hazırlanma qaydaları və qatılıqlarının hesablanması bilməli</li> <li>• Kimyəvi reaksiyanın təsnifatı haqqında müfəssəl məlumatla malik olmalı</li> </ul>			

<b>Tədris siyasəti və davranış</b>	<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.</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 -5 ballıq olur. Quiz cəmi 15 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 qaydaların pozulması (kəçürmə 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 qətiyyənlə yol verilmir. Tələbə dərslərdə ən fəal şəkildə iştirak etməli , lazım olduqda suallar verməli və müzakirələrdən kənar qalmamalıdır .</p>	
<b>Həftə</b>	<b>Fənnin mövzuları</b>	<b>Dərslik/Təpşiriqlər</b>
1	Kimyanın əsas anlayışları	[1]s.6-20
2	Maddənin miqdar.Molyar kütlə və həcm	[1]s.24-32
3	Stexiometrik qanunlar	[1]s.33-43
4	Kimyəvi formullar üzərində hesablamalar	[1]s.45-72
5	Maddənin aqreqat halları- Qaz halı	[1]s.74-111
6	Məhlullar	[1]s. 113-153
7	Atomun quruluşu haqqında nəzəriyyələr	[1]s.155-160,174-193
8	Radioaktiv parçalanmanın növləri	[1]s.161-170
9	Dövri qanun və dövri sistem	[1]s.194-214
10-11	Kimyəvi rabitə	[1]s.217-258
12	Kimyəvi reaksiyanın tipləri	[1]s.262-274,293-334
13	Kimyəvi kinetika. Reaksiyanın sürəti.	[1]s.274-293
14	Elektrolitik dissosiasiya	[1]s.339-395
15	Korroziya.Təkrar	[3]s.6-13

