

Ümumi məlumat	Fənnin adı, kodu və kreditlərin sayı		CHE313, Kolloid kimya I, 6 AKTS
	Departament		Kimya və Kimya mühəndisliyi
	Program		Bakalavr
	Tədris semestri		2025/2026-cı tədris ilinin payız semestri
	Fənni tədris edən müəllim(lər)		Güllü Əliyeva
	E-mail		gull.askar@mail.ru
	Telefon		
	Mühazirə otağı/ cədvəl		Bakıxanov filialı
	Məsləhət saatları		Bazar ertəsi - Cümə 9:30-17:30
Prerekvizitlər			
Tədris dili	Azərbaycan dili		
Fənnin növü (məcburi seçmə)	Məcburi		
Dərslilər və əlavə ədəbiyyat	<u>Əsas dərslilər</u> 1.C.İ.Mirzai, V.Q.Muradxanlı. Kolloid Kimya. ADNA mətbəəsi. Bakı:2011. 2.T.Ə.Ağdamski. Kolloid Kimya.ADPU mətbəəsi. Bakı 2010. <u>Əlavə ədəbiyyat</u> Paul C. Hiemenz.Principles of colloid and surface chemistry. 1997. 3 rd edition in pdf		
Tədris metodları	Mühazirə		x
	Praktiki məşğələlər		x
	Laboratoriya işləri		x
Qiymətləndirmə	Komponentləri	Tarix/son müddət	Faiz (%)
	Aralıq imtahanı		30
	Quiz		15
	Fəallıq		5
	Prezentasiya		10
	Final imtahanı		40
	Yekun		100
Kursun təsviri	Kolloid kimya fənni kimya texnologiyasının nəzəri əsasını təşkil edən fəndir.Bu xüsusilə səth hadisələri, fazalararası hadisələrin xüsusi rol oynadığı səth hadisələridir. Kolloid kimya hissəcikləri qaz və adi maye molekullarına nisbətən iri olan sistemlərin xassələrini öyrənir.Bu sistemlər kolloid məhlullardan, gəllərdən eləcə də suspenziya və emulsiyalardan ibarət ola bilər.		
Kursun məqsədi	Tələbələrdə Kolloid kimyanın nəzəri əsasları haqqında biliklər vermək, gələcəkdə tədris olunacaq Kolloid kimya II və digər əlaqəli ixtisas fənləri üçün baza yaratmaqla onların tələbələr tərəfindən daha yaxşı və asan mənimsənilməsinə zəmin yaratmaqdır.		

Tədrisin nəticələri	Fənnin tədrisindən sonra tələbələr aşağıdakıları bacarmalıdır: • Kolloid kimyanın ilkin anlayışlarına dərinlən yiyələnmək • Səth hadisələri haqqında anlayışa yiyələnmək • Kolloid sistemlərin molekulyar-kinetik, optiki və elektrik xassələri haqqında geniş məlumata malik olmaq	
Tədris siyasəti və davranış	<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, tələbələrdən və müəllimlərdən öyrənməyə imkan verir. <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 və hər dərəcənin sonunda keçirilir. Bütün semestrin sonunda yekun quiz balı toplanaraq orta qiymət çıxarılır. Quiz cəmi 15 bal ilə qiymətləndirilir. <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. <u>Aralıq/Final imtahanı</u> Aralıq və Final imtahanı, imtahan vaxtına kimi keçiləcək mövzuları əhatə etməklə tələbələrin biliklərinin qiymətləndirilməsi üçün həyata keçirilir və uyğun olaraq ümumi 30 (aralıq) və 40 (final) balla qiymətləndirilir. <u>Tələbənin kursu başa vurmaı</u> 60% və daha artıq bal toplamış tələbə kursu bitirmiş hesab olunur. Əks halda tələbə bu kursu yenidən keçməlidir. <u>Pozuntu halları</u> Aralıq və son imtahanlarda mövcud qayadaların pozulması (köçürmə cəhdləri və digər qanunsuz hərəkətlər) hallarında tələbənin imtahan işi ləğv olunur . <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 kənarda qalmamalıdır .	
Həftə	Fənnin mövzuları	Dərslik/ Tapşırıqlar
1	Kolloid kimyanın əsas anlayışları. Dispers sistemlərin alınması və təmizlənməsi üsulları	[1]s.5-28
2	Səth hadisələri	[1]s.28-48
3	Adsorbsiya I	[1]s.48-57
4-5	Adsorbsiya II	[1]s.57-97
6	Kolloid sistemlərin molekulyar-kinetik xassələri	[1]s.101-122

7	Kolloid sistemlərin optiki xassələri	[1]s. 122-137
8	Kolloid sistemlərin elektrik xassələri	[1]s.137-159
9-10	Kolloid sistemlərin davamlılığı	[1]s.159-215
11	Dispers sistemlərin mexaniki xassələri	[1]s.217-237
12	Kolloid səthi-aktiv maddələr	[1]s.237-250
13	Kobud dispers sistemlər	[1]s.252-312
14-15	YMB-in məhlulları	[1]s.312-341