Ümumi məlumat	Fənnin adı, kodu və kreditlərin sayı	**CHEM 211, Physical chemistry 1, 6 AKTS**	
	Departament	Kimya və kimya mühəndisliyi	
	Proqram	Bakalavr	
	Tədris semestri	2019/20-ci tədris ilinin yaz semestri	
	Fənni tədris edən müəllim(lər)	Elm Dr. dos. Rəvan Rəhimov	
	E-mail	revan_chem@mail.ru	
	Telefon	(+99412)4217916, 4211093	
	Mühazirə otağı/ cədvəl	11, Məhsəti küç.(Neftçilər Kampusu). Otaq 201;	
	Məsləhət saatları	Cümə axşamı saat 17:00	
Prerekvizitlər	CHEM 208 General and Inorganic Chemistry		
Tədris dili	Azərbaycan dili		
Fənnin növü (məcburi seçmə)	Məcburi		
Dərsliklər və əlavə ədəbiyyat	<u>Əsas dərsliklər</u> 1.E.İ.Əhmədov, S.E.Məmmədov, N.A.Rzayeva. Fiziki kimya. Bakı-2009. 530 səh. 2. Ya.I.Qerasimov, V.P.Drevinq, E.N.Epemin, A.V.Kuselev, V.P.Lebedev, Q.M.Pançenko, A.İ.Şlıqin. Kurs fiziçeskoy ximii, tom 2, M., İzd, Ximiya, 1973. 624 s. 3. K.Y.Əcəmov. Kinetika və kataliz. Bakı, 2004. 331 səh. 4. Y.İ. Gerasimov, V.P. Dreving, Y.N.Yeryomin və s. Elektrokimya. Bakı-2011. 284 səh. <u>Əlavə ədəbiyyat</u> 1. Ya.I.Qerasimov, V.P.Drevinq, E.N.Eremin, A.V.Kuselev, V.P.Lebedev, Q.M.Pançenko, A.İ.Şlıqin. Kurs fiziçeskoy ximii, tom 1, M., İzd., Ximiya, 1964. 624 s. 2. Gilbert W. Castellan. Physical chemistry, third ed. Addison-Wesley Publishing Company, 1983. 1038 p. 3. Robert G. Mortimer. Physical chemistry, second ed., 2000. 1036 p.		
Kursun veb saytı	https://en.wikipedia.org/wiki/Chemistry		
Tədris metodları	Mühazirə		x
	Praktiki məşğələlər		x
	Laboratoriya işləri		x
Qiymətləndirmə	Komponentləri	Tarix/son müddət	Faiz (%)
	Aralıq imtahanı (yazılı)		30
	Praktiki məsələ		10
	Fəallıq (Semestr ərzində)		10
	Tapşırıq və testlər		-
	Kurs işi (Referat və ya prezentasiya)		10
	Prezentasiya/Qrup müzakirə		-
	Final imtahanı (yazılı)		40
	Digər		-
	Yekun		100
Kursun təsviri	Fiziki kimya kimyəvi və fiziki hadisələrin qarşılıqlı əlaqəsini öyrənir. Fiziki kimya əsasən kimyəvi proseslərin zamana görə getməsi qanunlarını və kimyəvi tarazlıq qanunlarını tədqiqi ilə məşğul olur. Fiziki kimyanın əsas ümumi vəzifəsi öyrənilən sistemi təşkil edən maddələrin molekullarının quruluşu və xassələrinin öyrənilməsinə əsasən kimyəvi prosesin müxtəlif şəraitdə zamana görə gedişini və alınan nəticəni qabaqcadan xəbər verməkdən ibarətdir.		
Kursun məqsədi	<u>Kursun əsas məqsədi</u> təhsil fakültəsinin tədris proqramının tələblərinə uyğun olaraq fiziki – kimyanın əsaslarının tələbələrə çatdırılmasıdır. <u>Kursun spesifik məqsədləri</u> - Tələbələrə akademik yardım göstərmək, onların potensialının reallaşdırılması imkanlarını artırmaq - Tələbələrin fəallığına dəstək vermək - Fiziki kimya 1 fənninin əsaslarının anlaşılmasını inkişaf etdirmək		
Tədrisin (öyrənmənin) nəticələri	Tələbələrdə inkişaf etdirilən qabiliyyət: - analitik düşünmə - tənqidi təhlil etmə - prezentasiya etmək		

Qaydalar (tədris siyasəti və davranış)	Ümumi qaydalar Davamiyyət tələbələrin bütün dərslərdə iştirakı vacibdir. Yalnız üzürlü səbəb olduqda dekanlığa və müəllimə xəbərdarlıq etməklə dərs buraxıla bilər.
	İmtahanlar İmtahanda iştirak etməmə yalnız dekanlığın icazəsi ilə mümkündür .İctimai fəaliyyətlə əlaqədar imtahanlardan yayınma hallarına yol verilmir . İmtahanlar kumulyativ xarakterli olmalıdır . Son imtahanda sualların əksəriyyəti aralıq imtahandan sonra keçirilmiş materialların əsasında tərtib olunur . Tələbənin kursu başa vurması 60% və daha artıq bal toplamış tələbə kursu bitirmiş hesab olunur. Əks halda tələbə bu kursu yenidən keçməlidir. Pozuntu halları Aralıq və son imtahanlarda mövcud qayadaların pozulması (köçürmə cəhdləri və digər qanunsuz hərəkətlər) hallarında tələbənin imtahan işi ləğv olunur . Dərslərdə davranış Tələbə dərs zamanı müvafiq akademik şəraitin yaradılması üçün mümkün olan hər şeyi etməlidir . İcazəsiz danışığa , lüzumsuz hərəkətlərə və s. qeyri – etik davranışa qətiyyən yol verilmir .Tələbə dərsdə ən fəal şəkildə iştirak etməli , lazım olduqda suallar verməli və müzakirələrdən kənarda qalmamalıdır .

Həftə	Gün	Fənnin mövzuları	Dərslik/Tapşırıqlar
1	2	3	4
1	10.02.2020	Fiziki kimya, predmeti, metodları və problemləri. Termodinamikanın I qanunu	[1]s. 4-6; 11-15; 18-26, 36-46, 50-54
2	17.02.2020	Adiabat tənliyi. İdeal qazın genişlənmə işi. Məsələlər həlli.	[1]s. 4-6; 11-15, 18-26, 36-46, 50-54,73-83
3	24.02.2020	Termokimya. Hess qanunu.	[1]s. 84-95, 118-146
4	02.03.2020	Reaksiyaların istilik effektinin temperaturdan asılılığı. Kirxhof tənliyi.	[1]s. 84-95, 118-146
5	09.03.2020	Termodinamikanın II qanunu. Seminar. Məsələr həlli	[1]s. 84-95, 118-146
6	16.03.2020	Müxtəlif proseslərdə entropiyanın hesablanması. Seminar. Məsələr həlli	[1]s. 84-95, 118-146
7	30.03.2020	İzoxor-izotermik və izobar-izotermik potensiallar. Seminar. Məsələr həlli	[1]s. 84-95, 118-125, 126-146, 170-180
8	06.04.2020	Faza keçidləri. Klaperon-Klauzius tənliyi. Kimyəvi-tarazlıq. Kütlələrin təsir qanunu.	[1]s. 202-207; 362-374
9	13.04.2020	Termodinamikanın III qanunu. Plank postulatları.	[1]s. 202-207, 362-374, 156-169
10	20.04.2020	Aralıq imtahanı Məsələlər həlli.	
11	27.04.2020	Vant-Hoffun kimyəvi izoterm tənliyi. Seminar. Məsələr həlli	[1]s. 241-258; 387-396, 408-416
12	04.05.2020	Tarazlıq sabitinin temperaturdan asılılığı. Vant-Hoffun izobar və izoxor tənlikləri.	[1]s. 241-258; 387-396, 408-416
13	11.05.2020	Məhlullar. Məhlulların tərkibinin ifadə üsulları. Ideal məhlullar. Raul qanunu. Binar məhlul üzərində buxar təzyiqi.	[1]s. 241-258; 387-396, 408-416
14	18.05.2020	Binar maye sistemlərdə maye-buxar tarazlığı. Osmos təzyiqi. Vant-Hoff tənliyi.	[1]s. 273-278, 350-354
15	25.05.2020	Gibbsin fazalar qaydası. Birkomponentli sistemlərdə tarazlıq. Suyun hal diaqramı.	[1]s. 446-455
		Final imtahanı	

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