

AZƏRBAYCAN RESPUBLİKASI TƏHSİL NAZİRLİYİ
BAKİ DÖVLƏT UNİVERSİTETİ

FƏNN SİLLABUSU

Təsdiq edirəm prof.İ.Q.Məmmədov
(kafedra müdiri)

İmza: _____

Tarix: "14" sentyabr 2020-ci il

Kafedra: Neft kimyası və kimya texnologiyası

Fakültə: Kimya

I. Fənn haqqında məlumat

Fənnin adı: Ümumi kimya texnologiyası

Tədris yükü (saat) cəmi: 30 mühazirə 30 seminar **praktik (laboratoriya)**

Tədris ili 2020/2021 **Semestr** III **Bölmə** a/b **Qrup** KMH0011A

Kredit sayı (hər 30 saata 1 kredit) 2,0

II. Müəllim haqqında məlumat: k.e.n., dosent Natiq Yusif oğlu Zeynalov
(elmi adı və dərəcəsi , adı, atasının adı, soyadı)

Məsləhət günləri və saatları:

E-mail ünvanı:

İş və mobil telefonu: (012) 538-25-32, (050) 449-41-82

III. Tələb olunan dərsliklər və dərs vəsaitləri:

Əsas:

1. М.Г.Беренгартен, Т.И.Бондраева, А.М.Кутепов. Общая химическая технология. Учеб., М., Выс. школа, 2007, 528 с.
2. N.Ə.Səlimova, B.Ş.Şahpələngova. Ümumi kimya texnologiyası. Dərslik, Bakı, "ADNA" 2013, 311 s.
3. С.А.Ахметов. Технология глубокой переработки нефти и газа. Уфа: Гилем, 2002, 671 с.
4. S.Ə.Novruzov. Üzvi kimya texnologiyası və sənaye ekologiyası. Univer. üçün dərs. Bakı, Təhsil, NPM, 2007, 240 səh.
5. А.М.Мəhərrəmov və б. Ümumi kimya texnologiyası, Dərs vəsaiti. Bakı, 2011, 238 s.

Əlavə:

1. R.Ə.Ləmbəranski və b. Neft emalı və neft kimyasının əsas proseslərinin və aparatlarının hesablanması. Ali. Məktəb üçün dərs vəsaiti, Bakı, 1988, 184 s.
2. Г.М. Островский и др. Оптимизация в химии, технологии. Казань, Фон Ака. Наук РТ., 2005, 394 с.
3. М.Г.Слинько. Эволюция, цели и задачи химической технологии (обзор) / ТОХТ, 2008, т.37, №5, с. 451-459.

IV. Fənnin təsviri və məqsədi: (Fənn haqqında qısa məlumat, onunla şərtləşən fənlər (bilavasitə bağlı olan/uyğun gələn), fənnin tədrisinin məqsədləri. Bu fənni öyrənməklə tələbələrin nəyi biləcəkləri, nəyə nail olacaqları və hansı vərdişlərə yiyələnəcəkləri qeyd edilir).

Kursun qısa təsviri: Kimya sənayesinin prosesləri və aparatları fənni kimyaçı mühəndislərin kimya və neftkimya proseslərinin yerinə yetirildiyi aparatların öyrənilməsində önəmli rol oynayır. Belə ki, kimyəvi-texnoloji proseslərin əsas qanunauyğunluqlarının öyrənilməsi və texnoloji proseslər gedən aparatların hesablanması kimyaçı mühəndislər üçün çox vacibdir. Bu kursda tələbələr texnoloji proseslərin aparıldığı qurğular ilə tanış olur və həmin proseslərin nəzəri və praktiki əsaslarını dərinlən öyrənirlər.

Kursun məqsədi: Tələbələrə texnoloji proseslərin ümumi qanunauyğunluqların, proseslərin material və istilik balansların, sənaye qurğuların hündəsi ölçülərinin hesablanması və onların qarşılıqlı uzlaşdırılması, proseslərin optimal iş rejimlərinin tapılması məsələlərinin həllinin öyrədilməsindən ibarətdir.

V. Fənnin təqvim planı:

Həftələr	Mövzunun adı və qısa icmalı	Mühazirə	Məşğələ	Saat	Tarix
1	Mövzu № 1. Ümumi kimya – texnologiyası haqqında məlumat. KT-nin əsas prosesləri. Qısa icmalı: Ümumi kimya texnologiyasının əsas bazası. KTP-nin əsas göstəriciləri. Oxu materialları (kitabın adı, müəlliflər və lazımı səhifələr göstərilməklə): 1. Əsəs ədəbiyyat 1. s.5-12; s.199 – 299. 2. Əsəs ədəbiyyat 2. s.64 – 41. 3. Əlavə ədəbiyyat 3. s. 451-459.	Mühazirə		4	16.09.2020 24.09.2020

2	<p>Mövzu № 2. Ümumi kimya texnologiyasının nəzəri əsasları.</p> <p>Qısa icmalı: KTP-in ilkin nəzəri araşdırmaları. KTP-in termodinamik analizi. KTP-in kinetik modelinin aşkar-ı.</p> <p>Oxu materialları (kitabın adı, müəlliflər və lazımı səhifələr göstərilməklə):</p> <p>1. Əsas ədəbiyyat. 1. s.15 – 108; 5. s. 12 -68. 2. Əlavə ədəbiyyat. 2. s.18 – 56.</p>	Mühazirə		4	30.09.2020 07.10.2020
3	<p>Mövzu № 3. KTP-in xammal və enerji sərfi.</p> <p>Qısa icmalı: KTP-in xammal və enerji seçimi. TP-in xammal və enerji sərfinin idarə olunması</p> <p>Oxu materialları (kitabın adı, müəlliflər və lazımı səhifələr göstərilməklə):</p> <p>1. Əsas ədəbiyyat 1. s.199-264 2. Əsas ədəbiyyat 2. s.59- 82. 3. Əsas ədəbiyyat: 3. s. 102-406. 4. Əsas ədəbiyyat: 5. s. 110-205.</p>	Mühazirə		3	14.10.2020
	<p>Mövzu № 4. Ümumi kimya texnologiyasının iştirakçı aparatları.</p> <p>Qısa icmalı: Müxtəlif tipli reaktorların seçimi. Əlavə iştirakçı aparatları</p> <p>Oxu materialları (kitabın adı, müəlliflər və lazımı səhifələr göstərilməklə):</p> <p>1. Əsas ədəbiyyat 1. s. 100 -181. 2. Əsas ədəbiyyat 3. s. 78 -208. 3. Əlavə ədəbiyyat: 1. s. 97 – 132. 4. Əlavə ədəbiyyat: 1. s. 151-170.</p>	Mühazirə		4	21.10.2020 28.10.2020
	<p>Mövzu № 5. Axar reaktorların effektivliklərinin müqayisəsi.</p> <p>Qısa icmalı: Axar qarışdırıcılı və borulu reaktorların balans sistemləri. Nəticələrin tətbiqi</p> <p>Oxu materialları (kitabın adı, müəlliflər və lazımı səhifələr göstərilməklə):</p> <p>1. Əsas ədəbiyyat 1. s. 145 - 181. 2. Əsas ədəbiyyat: 4. s. 32 – 105. 3. Əlavə ədəbiyyat: 1. s. 154 – 170.</p>	Mühazirə		2	04.11.2020

6	Mövzu № 6. KTP-in optimallaşdırılması. Qısa icmalı: KTP-lərin ümumi sistem kimi analizi. optimal texnoloji şərait. Optimallaşdırma əməliyyatları. Oxu materialları (kitabın adı, müəlliflər və lazımı səhifələr göstərilməklə): 1. Əsas ədəbiyyat 1. s. 270 – 288. 2 . Əlavə ədəbiyyat: 2. s.32- 154.	Mühazirə		3	11.11.2020
	Mövzu № 7. KTP+in istehsal texnologiyasının işlənməsi. Qısa icmalı: Optimal texnoloji sxemin tərtibi. Nəticələrin praktik tətbiqi. KTS-nin idarə olunması. Oxu materialları (kitabın adı, müəlliflər və lazımı səhifələr göstərilməklə): 1. Əsas ədəbiyyat 5. s. 73 - 135. 2. Əsas ədəbiyyat: 5. s. 136 – 241. 3. Əlavə ədəbiyyat: 2. s. 220 – 302.	Mühazirə	«-----» «-----» «-----»	10	2 18.11.2020 4 25.11.2020 02.12.2020 4 09.12.2020 16.12.2020

VI. İmtahanın keçirilməsi forması -yazılı, şifahi, dialoq və ya test.

VII. Semestr ərzində qiymətləndirmə və bal bölgüsü:

Balların maksimum miqdarı – 100 bal.

A) Semestr ərzində toplanan maksimum bal – 50 (imtahana keçid bal – 25)

Dərsə davamiyyətə görə	10 bal
Mühazirə mətnlərinin tərtibatına görə	5 bal
Tələbələrin sərbəst işinə (referat, prezentasiya, tədqiqat işi və s.) görə Qeyd: Plagiat halları qəti qadağandır! Sərbəst işlə əlaqədar bütün tapşırıqların qısa təsviri, təqdim olunma şərtləri, vaxtı və qiymətləndirmə üsulu dəqiq göstərilir.	5 bal
Seminar (məşğələ) və ya laboratoriya dərslərinin nəticələrinə görə (eyni fəndən həm seminar (məşğələ), həm də laboratoriya dərsləri nəzərdə tutulduğu halda onların hər birinə 10 bal ayrılır).	20 bal
Kurs işinin hazırlanmasına və müdafiəsinə görə (fənn üzrə kurs işi (layihəsi) nəzərdə tutulmayıbsa, ona ayrılan 10 bal seminar (məşğələ) və ya laboratoriya dərslərinə əlavə olunur).	10 bal

B) Semestr imtahanı nəticəsinə görə - maksimum 50 bal

Hər biletdə – 5 sual, hər suala – 10 bal verilir

Qeyd: Tələbənin imtahandan topladığı balın miqdarı 25-dən az olmamalıdır.

C) Semestr nəticəsinə görə qiymətləndirmə (imtahan və imtahana qədər toplanan ballar əsasında):

91 – 100 bal	əla	A
81 – 90 bal	Çox yaxşı	B
71 – 80 bal	yaxşı	C
61 – 70 bal	kafi	D
51 – 60 bal	qənaətbəxş	E
51 baldan aşağı	qeyri-kafi	F

Müəllim: **Zeynalov Natiq Yusif o.**
(soyadı, adı, atasının adı)

İmza: _____

Tarix: 14 sentyabr 2020-ci il