

AZƏRBAYCAN RESPUBLİKASI TƏHSİL NAZİRLİYİ
BAKİ DÖVLƏT UNİVERSİTETİ

FƏNN SİLLABUSU

Təsdiq edirəm _____ k.e.d., 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: _____ Qeyri-üzvi maddələrin kimyəvi texnologiyası

Tədris yükü (saat cəmi): 75 müəhazirə 30 seminar 15 praktik (laboratoriya) 30

Tədris ili 2020/2021 Semestr VII Bölmə: azərbaycan Qrup KMH: 009A
Kredit sayı (hər 15 saata 1 kredit) 4

II. Müəllim haqqında məlumat: k.ü.e.d., prof. Hüseynov Qasım Zülfəli oğlu

(Soyadı, adı, atasının adı, elmi adı və dərəcəsi)

Məsləhət günləri və saatları: _____ V gün 11⁰⁰-12³⁰

E-mail ünvanı: _____ bsu.nmrlab@mail.ru

İş telefonu: _____ 5382106

III. Tələb olunan dərsliklər və dərs vəsaitləri:

Əsas:

1 A.M.Məhərrəmov, M.R.Bayramov, İ.G.Məmmədov “Ümumi kimya texnologiyası” _____.

2 Белоцветов А.В., Бесков С.Д., Ключников Н.Г., Химическая технология _____

Əlavə:

1. Novruzov S.Ə. Qeyri-üzvi kimya texnologiyası _____

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 vərdislərə yiyələnəcəkləri qeyd edilir)

Kursun qısa təsviri: Fənnin tədris olunmasında məqsəd kimya texnologiyası nı n ümumi qanunauyğunluqları , qeyri-üzvi maddələrin istehsalı nı əks etdirən əsas proseslər, eləcə də kimya texnologiyası nı n nəzəri əsasları , yaşı l kimya, ammoniyak sulfat, nitrat, xlorid turşuları nı n, silikatları n mineral gübrələr və dəmir ərintilərinin istehsalı , elektrokimyəvi proseslər və s. haqqı nda məlumat verməkdir.

Kursun məqsədi: Məqsəd kimya ixtisası üzrə təhsi alan tələbələri Respublikamızda, eləcə də dünyanın aparıcı ölkələrində mövcud olan kimyəvi-texnoloji proseslərlə tanış etməkdir

V. Fənnin təqvim planı:

Həftələr	Mövzunun adı və qısa icmalı	Mühazirə	Məşğələ	Saat	Tarix
	Mövzu № 1. Giriş. Kimya texnologiyasının əsas inkişaf istiqamətləri və qanunauyğunluqları Qısa icmalı: <u>fənnə giriş vermək və kimya texnologiyasının inkişaf istiqamətlərini, qanunauyğunluqları göstərmək</u> Oxu materialları (kitabın adı, müəlliflər və lazımı səhifələr göstərilməklə): 1. <u>A.M.Məhərrəmov, M.R.Bayramov, İ.G.Məmmədov "Ümumi kimya texnologiyası", səh. 6-16</u> 2. _____	müh.	-	2	17.09.20
	Mövzu № 2. Kimya texnologiyasının əsas prosesləri və göstəriciləri Qısa icmalı: <u>Əsas proseslər və göstəricilər haqqında məlumat vermək</u> Oxu materialları (kitabın adı, müəlliflər və lazımı səhifələr göstərilməklə): 1. <u>həmin dərslik, səh. 22-46</u> 2. _____	"----	-	2	24.09.20
Həftələr	Mövzunun adı və qısa icmalı	Mühazirə	Məşğələ	Saat	Tarix
	Mövzu № 3. Kimya texnologiyasının aparatları Qısa icmalı: <u>sobalar, kolonlar, reaktorlar və s. haqqında məlumat</u> Oxu materialları (kitabın adı, müəlliflər və lazımı səhifələr göstərilməklə): 1. <u>həmin dərslik, səh. 46-58</u> 2. _____	"----	-	2	01.10.20
	Mövzu № 4. Kimya sənayesində xammal və enerji Qısa icmalı: <u>Azərbaycanda və dünyada olan xammal və enerji mənbələri haqqında məlumat vermək</u> Oxu materialları (kitabın adı, müəlliflər və lazımı səhifələr göstərilməklə): 1. <u>həmin dərslik, səh. 58-68</u> 2. _____	"---	-	2	08.10.20
	Mövzu № 5. Sulfat turşusunun istehsalı Qısa icmalı: <u>turşunun alınma texnologiyası ilə tanışlıq</u> Oxu materialları (kitabın adı, müəlliflər və lazımı səhifələr göstərilməklə): 1. <u>həmin dərslik, səh. 73-83</u> 2. _____	"---	-	2	15.10.20
	Mövzu № 6. Ammonyak istehsalı Qısa icmalı: <u>Sənaye əhəmiyyətli ammon-</u>	"---	-	2	22.10.20

	<u>yakın alınma texnologiyası ilə tanışlıq</u> Oxu materialları (kitabın adı, müəlliflər və lazımi səhifələr göstərilməklə): 1. <u>həmin dərslik, səh. 83-93</u> 2. _____				
	Mövzu № 7. Nitrat turşusunun istehsalı. Qısa icmalı: nitrat turşusu istehsalının nəzəri əsasları, prosesin texnoloji sxemi. Oxu materialları (kitabın adı, müəlliflər və lazımi səhifələr göstərilməklə): 1. <u>həmin dərslik, səh. 94-102</u> 2. _____	“---”	-	2	29.10.20
	Mövzu № 8. Soda məhsullarının istehsalı. Qısa icmalı: Solve üsulu ilə natriumkarbonat istehsalının texnologiyası ilə tanışlıq Oxu materialları (kitabın adı, müəlliflər və lazımi səhifələr göstərilməklə): 1. <u>həmin dərslik, səh. 113-115</u> 2. _____	“---”	-	2	05.11.20
	Mövzu № 9. Silikatların istehsalı Qısa icmalı: <u>Şüşə, sement, saxsı istehsalı ilə tanışlıq, sementin istehsal texnologiyası</u> Oxu materialları (kitabın adı, müəlliflər və lazımi səhifələr göstərilməklə): 1. <u>həmin dərslik, səh. 125-135</u> 2. _____	“---”	-	2	12.11.20
	Mövzu № 10. Elektrokimyəvi üsulla xlor və natrium hidroksidin istehsalı Qısa icmalı: <u>Məhlulların elektrolizi, NaOH, H₂, Cl₂ alınmasının texnologiyası ilə tanışlıq</u> Oxu materialları (kitabın adı, müəlliflər və lazımi səhifələr göstərilməklə): 1. <u>həmin dərslik, səh. 115-120</u> 2. _____	“---”	-	2	19.11.20
	Mövzu № 11. Xlorid turşusunun istehsalı. Qısa icmalı: <u>Xlorid turşusunun istehsalı, prosesin texnologiyası ilə tanışlıq</u> Oxu materialları (kitabın adı, müəlliflər və lazımi səhifələr göstərilməklə): 1. <u>həmin dərslik, səh. 120-122</u> 2. _____	“---”	-	2	26.11.20
	Mövzu № 12. Alüminium istehsalı Qısa icmalı: <u>Alüminium-oksidin alınması və elektrokimyəvi üsulla alüminium istehsalı haqqında məlumat</u> Oxu materialları (kitabın adı, müəlliflər	“---”	-	2	03.11.20

	və lazımı səhifələr göstərilməklə): 1. <u>həmin dərslik, səh. 123-124</u> 2. _____				
	Mövzu № 13. Mineral gübrələrin istehsalı Qısa icmalı: <u>azotlu, kaliumlu və fosforlu gübrələri istehsalı ilə tanışlıq</u> Oxu materialları (kitabın adı, müəlliflər və lazımı səhifələr göstərilməklə): 1. <u>həmin dərslik, səh. 103-113</u> 2. _____	“---”	-	2	10.11.20
	Mövzu № 14. Çuqun istehsalı Qısa icmalı: <u>domna prosesinin nəzəri əsasları, çuqun istehsalı haqqında məlumat</u> Oxu materialları (kitabın adı, müəlliflər və lazımı səhifələr göstərilməklə): 1. _____ 2. Белоцветов А.В., Бесков С.Д., Ключников Н.Г., Химическая технология 147-164	“---”	-	2	17.12.20
	Mövzu № 15. Polad istehsalı. Qısa icmalı: <u>Marten və Oksigenkonvertor üsulları ilə poladın istehsalı</u> Oxu materialları (kitabın adı, müəlliflər və lazımı səhifələr göstərilməklə): 1. <u>həmin dərslik, səh. 221-231</u> 2. Белоцветов А.В., Бесков С.Д., Ключников Н.Г., Химическая технология 165-174	“---”	-	2	24.12.20

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

VI. Semestr ərzində qiymətləndirmə və bal bölgüsü:

Balların maksimum miqdarı – 100 bal.

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

Dərsə davamiyyətə görə	10 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.	10 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 17-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: Hüseynov Q.Z.
(soyadı, adı, atasının adı)

İmza: _____

Tarix: _____