

**AZƏRBAYCAN RESPUBLİKASI TƏHSİL NAZİRLİYİ**  
**BAKİ DÖVLƏT UNİVERSİTETİ**

**FƏNN SİLLABUSU**

Təsdiq edirəm prof. T.M.İlyash  
(kafedra müdiri)

İmza: \_\_\_\_\_

Tarix: “ 15 ” \_\_\_\_\_ sentyabr 2020-ci il

**Kafedra:** \_\_\_\_\_ Ümumi və qeyri-üzvi kimya \_\_\_\_\_

**Fakültə:** \_\_\_\_\_ Kimya \_\_\_\_\_

**I. Fənn haqqında məlumat**

Fənnin adı: \_\_\_\_\_ Ümumi kimya \_\_\_\_\_

Tədris yükü (saat) cəmi: 60 müəhazirə 30 seminar \_\_\_\_\_ praktik (laboratoriya) 30

Tədris ili 2020-2021 Semestr I Bölmə \_\_\_\_\_ azərb. KML 057A

Kredit sayı (hər 15 saata 1 kredit) \_\_\_\_\_

**II. Müəllim haqqında məlumat: \_\_\_\_\_ k.e.n. Bağiyeva. M.R.**

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

Məsləhət günləri və saatları: \_\_\_\_\_ I və III günlər 12<sup>00</sup>

E-mail ünvanı: \_\_\_\_\_ bagiyeva\_malahat@mail.ru \_\_\_\_\_

İş telefonu: \_\_\_\_\_ +99412 510 92 81 \_\_\_\_\_

**III. Tələb olunan dərsliklər və dərs vəsaitləri:**

**Əsas:**

1. T.M.İlyash, J.M.Seyfullayeva "Qeyri-üzvi kimya" I c. Bakı 2011, 287 s.
2. Ю.Д.Третьяков «Неорганическая химия» центр Академии Москва 2011, III Том, 670 с.
3. Ахметов Н.С. «Неорганическая химия» 1985, 672с.

**IV. Fənnin təsviri və məqsədi:** Fənn haqqında qısa məlumat, onunla şərtləşən fənlər (bilavsitə 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:** Ümumi və qeyri-üzvi kimya fənnindən tələbələrə ümumi kimyanın qanun və nəzəriyyələrini, dövri sistem və dövri qanun, kimyəvi əlaqə və onun növləri, kimyəvi kinetika, q/ metalların Mendeleevin dövri sistemində yeri, xassə və quruluşları, ümumi alınma üsulları, spesifik xassələri, ayrılıqda mühüm reaksiyaları, q/metalların fiziki və kimyəvi xassələri, onların təbiətdə tapılmaları, forma və xüsusiyyətləri açıqlanır. Fənn və kimyanın digər sahələri ilə əlaqəli şəkildə tədris edilir. Fənni tədris etməklə tələbələr qeyri-üzvi kimyanın tərkib hissəsini təşkil edən elementlərin-metalların bütün özəlliklərini, tətbiq sahələrini, xassələrinin qanunauyğun dəyişməsinə mənimsəyir.

**Kursun məqsədi:** Tələbələrə ümumi və q/üzvi kimya (q/metallar) tədris etməklə ayrı-ayrı metalların ümumi və spesifik xüsusiyyətlərini aşılamaq, onların əmələ gətirdiyi birləşmələrin xüsusiyyətlərini, qabarıq şəkildə verərək tələbələrə mənimsətməkdir.

**V. Fənnin təqvim planı:**

Həftə	Mövzunun adı və qısa icmalı	Mühazirə	Məşğələ	Saat	Tarix
1.	<p><b>Mövzu №1 Kimya laboratoriyalarında işləmək qaydası ilə tanışlıq.</b></p> <p><b>Qısa icmalı:</b> Laboratoriyada istifadə ediləcək avadanlıq və cihazlarla tələbələri tanış etmək.</p> <p>Oxu materialları(kitabın adı,müəlliflər və lazımı səhifələr göstərməklə)</p> <p>1.H.Ə.Hüseynova,T.M.İlyashı və b. "Ümumi və qeyri-üzvi kimya praktikumu",Bakı,2000.,"Çaşı oğlyu" ,334 s.</p>			2	18.09.20
2	<p><b>Mövzu №2 Maddələrin təmizlənməsi və təmizliyinin yoxlanması</b></p> <p><b>Qısa icmalı:</b> Maddələrin təmizlənməsi və təmizliyinin yoxlanması.Bərk maddələrin təmizlənməsi.Sublima üsulu ilə yodun təmizlənməsi.Mayələrin təmizlənməsi distillə qazların təmizlənməsi ,karbon qazının təmizlənməsi</p> <p>Oxu materialları(kitabın adı,müəlliflər və lazımı səhifələr göstərməklə)</p> <p>1.H.Ə.Hüseynova,T.M.İlyashı və b. "Ümumi və qeyri-üzvi kimya praktikumu",Bakı,2000.,"Çaşı oğlyu" ,334 s.</p>			2	25.09.20
3	<p><b>Mövzu №3 Ekvivalent kütləsinin təyini</b></p> <p><b>Qısa icmalı:</b> Mg ekvivalent kütləsinin qovub çıxarma üsulu ilə təyini .</p> <p>Oxu materialları(kitabın adı,müəlliflər və lazımı səhifələr göstərməklə)</p> <p>1.H.Ə.Hüseynova,T.M.İlyashı və b. "Ümumi və qeyri-üzvi kimya praktikumu",Bakı,2000.,"Çaşı oğlyu" ,334 s.</p>			2	2.10.20
4	<p><b>Mövzu №4 Molekul kütləsinin təyini.</b></p> <p><b>Qısa icmalı</b> CO<sub>2</sub> molekul kütləsinin təyini</p> <p>Oxu materialları(kitabın adı,müəlliflər və lazımı səhifələr göstərməklə)</p> <p>1.H.Ə.Hüseynova,T.M.İlyashı və b. "Ümumi və qeyri-üzvi kimya praktikumu",Bakı,2000.,"Çaşı oğlyu" ,334 s</p>			2	9.10.20
5	<p><b>Mövzu №5Atom kütləsinin təyini ( Zn və Pb)</b></p> <p><b>Qısa icmalı:</b> Kimyəvi reaksiyanın sürəti . Reaksiya sürətinə müxtəlif faktorların təsiri. Kimyəvi tarazlıq, tarazlığın yerdəyişməsinə qatılığın və temperaturun təsiri.</p> <p>Oxu materialları(kitabın adı,müəlliflər və lazımı səhifələr göstərməklə)</p> <p>1.H.Ə.Hüseynova,T.M.İlyashı və b. "Ümumi və qeyri-üzvi kimya praktikumu",Bakı,2000.,"Çaşı oğlyu" ,334 s</p>			2	16.10.20
6	<p><b>Mövzu №6 Sıxlığın təyinin üsulu ( Areometrik və Piknometrik üsulla)</b></p> <p><b>Qısa icmalı:</b>Piknometrik üsulla Zn və Pb –nın sıxlığının təyini</p> <p>Oxu materialları(kitabın adı,müəlliflər və lazımı səhifələr göstərməklə)</p> <p>1.H.Ə.Hüseynova,T.M.İlyashı və b. "Ümumi və qeyri-üzvi kimya praktikumu",Bakı,2000.,"Çaşı oğlyu" ,334 s</p>			2	23.10.20
7	<p><b>Mövzu №7 Kimyəvi formulların çıxarılması (Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub> və CuSO<sub>4</sub>)</b></p> <p><b>Qısa icmalı:</b> Kristalhidratın formulunun təyin edilməsi,mis kuporosunda krostallaşma suyunun təyini</p> <p>Oxu materialları(kitabın adı,müəlliflər və lazımı səhifələr göstərməklə)</p> <p>1.H.Ə.Hüseynova,T.M.İlyashı və b. "Ümumi və qeyri-</p>			2	30.10.20

	üzvi kimya praktikumu",Bakı,2000., "Çaşı oğlyu" ,334 s				
8	<p><b>Mövzu №8 Kimyəvi kinetika</b></p> <p><b>Qısa icmal:</b> Kimyəvi reaksiyanın sürəti . Reaksiya sürətinə müxtəlif faktorların təsiri. Kimyəvi tarazlıq, tarazlığın yerdəyişməsinə qatılığın və temperaturun təsiri.</p> <p>Oxu materialları(kitabın adı,müəlliflər və lazımi səhifələr göstərilməklə)</p> <p>1.H.Ə.Hüseynova,T.M.İlyashı və b. "Ümumi və qeyri-üzvi kimya praktikumu",Bakı,2000., "Çaşı oğlyu" ,334 s.</p>			2	6.11.20
9	<p><b>Mövzu №9 Məhlullar və məhlulların qatılıq ifadələri</b></p> <p><b>Qısa icmal:</b> Məhlullar, elektrolitik dissosiasiya (məhlulların elektrik keçiriciliyi), elektroliz(CuSO<sub>4</sub>-ün və ZnSO<sub>4</sub>-ün, NaCl-in sulu məhlulları), duzların hidrolizi.</p> <p>Oxu materialları(kitabın adı,müəlliflər və lazımi səhifələr göstərilməklə)</p> <p>1.H.Ə.Hüseynova,T.M.İlyashı və b. "Ümumi və qeyri-üzvi kimya praktikumu",Bakı,2000., "Çaşı oğlyu" ,334 s.</p>			2	13.11.20
10	<p><b>Mövzu №10 Məhlullarda istilik hadisələri</b></p> <p><b>Qısa icmal:</b>Həll olma zamanı həcmnin dəyişməsi,etil spirti –su məhlulunda həcmnin azalması</p> <p>Oxu materialları(kitabın adı,müəlliflər və lazımi səhifələr göstərilməklə)</p> <p>1.H.Ə.Hüseynova,T.M.İlyashı və b. "Ümumi və qeyri-üzvi kimya praktikumu",Bakı,2000., "Çaşı oğlyu",334 s</p>			2	20.11.20
11	<p><b>Mövzu №11 Qlükozanın molekul kütləsinin təyini</b></p> <p><b>Qısa icmal:</b> Kreoskopiya və ebuloskopiya. : Kreoskopiya üsulu ilə qlükozanın molekul kütləsinin təyini.</p> <p>Oxu materialları(kitabın adı,müəlliflər və lazımi səhifələr göstərilməklə)</p> <p>1.H.Ə.Hüseynova,T.M.İlyashı və b. "Ümumi və qeyri-üzvi kimya praktikumu",Bakı,2000., "Çaşı oğlyu",334 s.</p>			2	27.11.20
12	<p><b>Mövzu №12 Elektrolitik dissosiasiya və duzların hidrolizi</b></p> <p><b>Qısa icmal:</b> Turşu əsas və duzların dissosiasiyası,zəif və qüvvətli elektrolitlər.Duzların hidrolizi</p> <p>Oxu materialları(kitabın adı,müəlliflər və lazımi səhifələr göstərilməklə)</p> <p>1.H.Ə.Hüseynova,T.M.İlyashı və b. "Ümumi və qeyri-üzvi kimya praktikumu",Bakı,2000., "Çaşı oğlyu" ,334 s.</p>			2	4.12.20
13	<p><b>Mövzu №13 Oksidləşmə reduksiya reaksiyaları</b></p> <p><b>Qısa icmal:</b> Oksidləşmə reduksiya reaksiyaları,növləri və tərtib edilməsi üsulları</p> <p>Oxu materialları(kitabın adı,müəlliflər və lazımi səhifələr göstərilməklə)</p> <p>1.H.Ə.Hüseynova,T.M.İlyashı və b. "Ümumi və qeyri-üzvi kimya praktikumu",Bakı,2000., "Çaşı oğlyu" ,334 s.</p>			2	11.12.20
14	<p><b>Mövzu №14 Elektroliz</b></p> <p><b>Qısa icmal:</b> Su, NaCl ,CuSO<sub>4</sub> və KJ-in sulu məhlullarının elektrolizi</p> <p>Oxu materialları(kitabın adı,müəlliflər və lazımi səhifələr göstərilməklə)</p>			2	18.12.20

	1.H.Ə.Hüseynova,T.M.İlyası və b. "Ümumi və qeyri-üzvi kimya praktikumu",Bakı,2000., "Çaşı oğlyu" ,334 s.				
15	<p><b>Mövzu №15 Kompleks birləşmələr</b></p> <p><b>Qısa icmal:</b> Kompleks birləşmələrin alınması və tərkibin araşdırılması.Amiakat asido və akva komplekslərin alınması.</p> <p>Oxu materialları(kitabın adı,müəlliflər və lazımı səhifələr göstərilməklə)</p> <p>1.H.Ə.Hüseynova,T.M.İlyası və b. "Ümumi və qeyri-üzvi kimya praktikumu",Bakı,2000., "Çaşı oğlyu" ,334 s.</p>			2	25.12.12

**V1 . İmtahanın keçirilməsi forması-yazılı,şifahi,dialoq və ya test**

**V11 . Semestr ərzində qiymətləndirmə və hal bölgüsü**

Balların maksimum miqdarı-100 bal.

**A) Semestr ərzində toplanan maksimum bal-50(imtahana keçid bal-17)**

Dərsə davamiyyətə görə	<b>10 bal</b>
Mühazirə mətnlərinin tərtibatına görə	<b>5bal</b>
Tələbələrin sərbəst işinə (referat, prezentasiya, tədqiqat işi və s.) görə Qeyd : Plagiat halları qəti qadağandır! Sərbəst işi ilə əlaqədar bütün tapşırıqların qısa təsviri təqdim olunma vaxtı və qiymətləndirmə üsulu dəqiq göstərilir	<b>5bal</b>
Seminar, məşğələ və ya laboratoriya dərslərinin nəticəsinə görə(eyni fəndən həm seminar (məşğələ), həm də laboratoriya dərsləri nəzərdə tutulduğu halda onların hər birinə 10 bal ayrılır).	<b>20bal</b>
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)	<b>10 bal</b>

**B) Semestr imtahanı nəticəsinə-maksimum 50 bal**

C) Hər biletdə-5 suala-10 bal verilir

D) Qeyd: Tələbənin imtahandan topladığı balın miqdarı 17 –dən az olmamalıdır.

E) **Semestr nəticəsinə görə qiymətləndirmə (imtahan və imtahana qədər toplanan ballar əsasında)**

<b>91-100</b>	<b>əla</b>	<b>A</b>
<b>81-90</b>	<b>çox yaxşı</b>	<b>B</b>
<b>71-80bal</b>	<b>yaxşı</b>	<b>C</b>
<b>61-70 bal</b>	<b>kafi</b>	<b>D</b>
<b>51-60 bal</b>	<b>qənaətbəxş</b>	<b>E</b>
<b>51 baldan aşağı</b>	<b>qeyri-kafi</b>	<b>F</b>

Müəllif:\_\_\_\_\_ k.e.n.Bağiyeva.M.R.\_\_\_\_\_ İmza:\_\_\_\_\_

(soyadı, adı, atasının adı)

Tarix:\_\_\_\_\_ 15.09.2020 \_\_\_\_\_