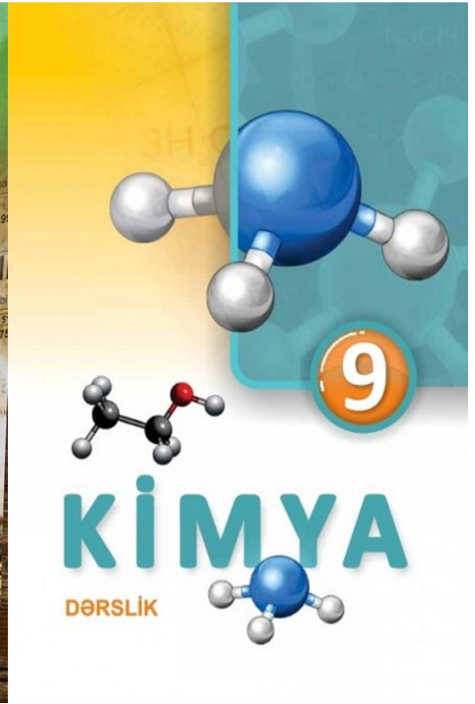
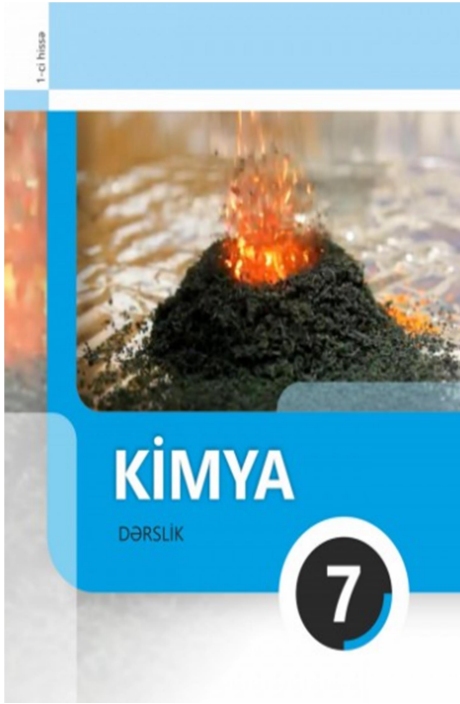


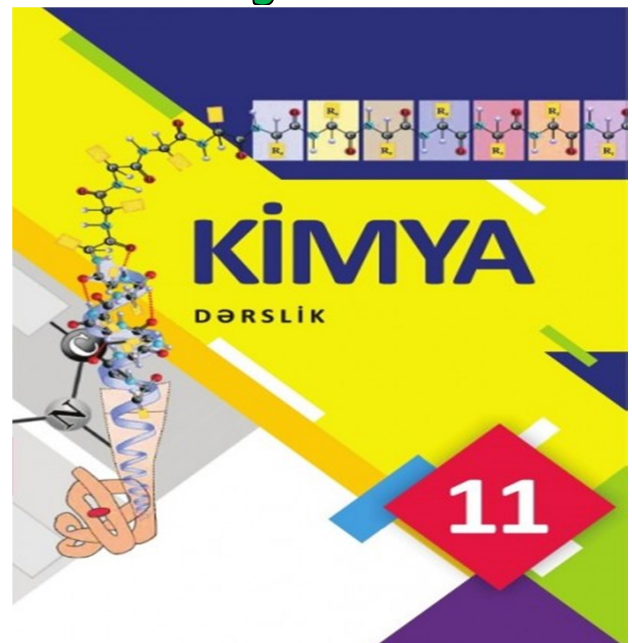


KİMYA

fənni üzrə

2024-2025-ci tədris ili üçün

PERSPEKTİV PLANLAŞDIRMA





Təsdiq edirəm:

Məktəbin direktoru: _____
(imza, s.a.a.)

15.09.2024

(tarix, möhür)

tam orta məktəbin Kimya müəllimi

(s.a.a.)

2024-2025-ci tədris ili

VII, VIII, IX, X və XI

siniflər üçün

KİMYA

fənni üzrə

PERSPEKTİV PLANLAŞDIRMA

Metodbirləşmə iclasında müzakirə edilib bəyənilmişdir:

Yoxladım:

Direktor müavini: _____
(imza, s.a.a.)

Rəyçilər: 1. _____
(imza, s.a.a.)

2. _____
(imza, s.a.a.)

(tarix, möhür)

VII SINIFDƏ KİMYA DƏRSLƏRİNİN İLLİK PLANLAŞDIRILMASI

(həftədə 2 saat, cəmi 68 saat)

Nö		Standart	Mövzu	Saat	Tarix
1.	BÖLMƏ-1. Kimyəvi elementlər		Kimya nəyi öyrənir?	1	
2.			Kimya laboratoriyasının avadanlıqları və laboratoriyada təhlükəsizlik qaydaları	1	
3.		1.1.1	Kimyəvi elementlər və onların simvolları	1	
4.		1.1.1	Bioelementlər	1	
5.		1.1.1	Cansız təbiətdə olan mühüm elementlər	1	
6.		1.1.1	Metallar və onların xassələri	1	
7.		1.1.1	Qeyri-metallar və onların xassələri.Allotropiya	1	
8.		1.1.1	Qeyri-metallar və onların xassələri.Allotropiya	1	
9.			Elm, texnologiya, həyat	1	
10.			Layihə	1	
11.			Bölmənin xülasəsi və ümumiləşdirici tapşırıqlar	1	
12.			KSQ-1	1	
13.	BÖLMƏ-2. Atomun quruluşu	2.2.1	Atomun quruluşu	1	
14.		2.2.1	Nüvə yükü və kütlə ədədi	1	
15.		2.1.2, 2.1.3	İzotoplar və ionlar	1	
16.			Elm, texnologiya, həyat	1	
17.			Layihə	1	
18.			Bölmənin xülasəsi və ümumiləşdirici tapşırıqlar	1	
19.			KSQ-2	1	
20.	BÖLMƏ-3. Kimyəvi birləşmələr	1.1.2	Kimyəvi birləşmələr, onların formulları və adları	1	
21.		1.1.2	Məişətdə istifadə edilən mühüm kimyəvi birləşmələr	1	
22.		1.1.2	Təbiətdə sərbəst şəkildə tapılan mühüm kimyəvi birləşmələr	1	
23.			Elm, texnologiya, həyat	1	
24.			Layihə	1	
25.			Bölmənin xülasəsi və ümumiləşdirici tapşırıqlar	1	
26.			KSQ-3	1	
27.	BÖLMƏ-4. Qarışıqlar	1.1.2, 1.2.1	Qarışıqların növləri	1	
28.		1.1.2, 1.2.1	Kimyəvi birləşmələrin və qarışıqların fərqli xüsusiyyətləri	1	
29.		1.2.2	Həllolma. Həllolmaya təsir edən amillər	1	
30.		1.2.2	Həllolma. Həllolmaya təsir edən amillər	1	
31.			Elm, texnologiya, həyat	1	
32.			Layihə	1	
33.			Bölmənin xülasəsi və ümumiləşdirici tapşırıqlar	1	
34.			KSQ-4	1	
35.	BÖLMƏ-5. Qarışıqların ayrılma	1.2.3	Qarışıqların ayrılma üsulları	1	
36.		1.2.3	Qarışıqların ayrılma üsulları	1	
37.		1.2.3	Qarışıqların ayrılma üsulları	1	
38.		1.2.3	Durultma üsulu	1	

39.		1.2.3	Durultma üsulu	1	
40.		1.2.3	Distillə üsulları	1	
41.		1.2.3	Distillə üsulları	1	
42.			Elm, texnologiya, həyat	1	
43.			Layihə	1	
44.			Layihə	1	
45.			Ümumiləşdirici tapşırıqlar	1	
46.			KSQ-5	1	
47.	Bölmə 6. Kimyəvi reaksiyalar	1.3.1	Kimyəvi reaksiyaların getmə şəraiti və əlamətləri	1	
48.		1.3.1	Kimyəvi reaksiyaların getmə şəraiti və əlamətləri	1	
49.		1.3.2	İstilik effekti. Ekzotermik və endotermik reaksiyalar	1	
50.		1.3.2	Eksperimentlərdə reaksiyanın istilik effektinin müşahidə olunması	1	
51.		1.3.2	Eksperimentlərdə reaksiyanın istilik effektinin müşahidə olunması	1	
52.			Elm, texnologiya, həyat	1	
53.			Layihə	1	
54.			Layihə	1	
55.			Ümumiləşdirici tapşırıqlar	1	
56.			KSQ-6	1	
57.	Bölmə 7. Turşular və əsaslar	1.4.1	Turşular. Turş mühit	1	
58.		1.4.1	Qələvilər. Qələvi mühit	1	
59.		1.4.1	pH şkalası və indikatorlar	1	
60.		1.4.1	pH şkalası və indikatorlar	1	
61.		1.4.2	Neytrallaşma reaksiyası	1	
62.		1.4.2	Neytrallaşma reaksiyası	1	
63.		1.4.2	Canlı orqanizmlərdə baş verən neytrallaşma reaksiyalar	1	
64.			Elm, texnologiya, həyat	1	
65.			Layihə	1	
66.			Layihə	1	
67.			Ümumiləşdirici tapşırıqlar	1	
68.			KSQ-7	1	

VII sinif kimya fənni üzrə məzmun standartları

1. Maddələr və çevrilmələr, onların əhəmiyyəti	2. Atomun quruluşu və dövrilik
Şagird: 7-1.1. Elementlər, kimyəvi birləşmələr və qarışıqları fərqləndirir.	Şagird: 7-2.1. Atomun quruluşunu və ionların əmələ gəlməsini izah edir.
7-1.1.1. Elementləri tanıyır.	7-2.1.1. Atomun quruluşunu izah edir.
7-1.1.2. Saf maddə və qarışıqları fərqləndirir.	7-2.1.2. İzotopları müəyyən edir.
7-1.2. Qarışıqların müxtəlif növlərini fərqləndirir və onların ayrılma üsullarını tətbiq edir.	7-2.1.3. İonların əmələ gəlməsini izah edir.
7-1.2.1. Homogen və heterogen qarışıqları fərqləndirir.	
7-1.2.2. Həllolmanı izah edir.	
7-1.2.3. Qarışıqların ayrılma üsullarını fərqləndirir.	

7-1.3. Kimyəvi reaksiyaların getmə əlamətlərini izah edir və istilik effektinə görə onların növlərini fərqləndirir.	
7-1.3.1. Təcrübi olaraq reaksiyaların getmə əlamətlərini təyin edir.	
7-1.3.2. İstilik effektinə görə reaksiyanın növlərini fərqləndirir.	
7-1.4. Turşuların və qələvilərin xassələrini fərqləndirir.	
7-1.4.1. Turşu və qələviləri tərkibinə və indikatora təsirinə görə fərqləndirir.	
7-1.4.2. Neytrallaşma reaksiyalarını başa düşür.	

VIII SİNİFDƏ KİMYA DƏRSLƏRİNİN İLLİK PLANLAŞDIRILMASI

(həftədə 2 saat, cəmi 68 saat)

Sıra №	Standartlar	Tədrisvahidi	Mövzu (sıra №-si ilə)	Resurslar	Inteqrasiya	Qiymətləndirmə	Saat	Tarix
1.		Dövri qanun	Diaqnostik qiymətləndirmə				1	
2.	4.3.1		1. Dövri qanun. Kimyavi elementlərin dövrü sistemi.	Dərslik, iş və rəqələri, slayd və ya flipçart, marker, dövrü sistem cədvəli, İKT vasitələri, həmçinin resurs kimi aşağıdakı internet saytlarından istifadə etmək olar: https://www.youtube.com/watch?v=RR_5qQ7r6Xg https://www.youtube.com/watch?v=I56oA5GQAFa https://www.youtube.com/watch?v=unMMFK6DAGU https://learningapps.org/609673		<i>Formativ</i>	1	
3.	1.2.1 4.3.1		2. Atom modelləri. Elektron orbitalları.	Dərslik, üzərində anlayışlar yazılmış vərəqlər (A4 ölçüdə), slayd, flipçart, marker, fərziyyələr ağacı, qeyri-şəffaf bağlama, dövrü sistem cədvəli, İKT vasitələri	F.: 3.2.2.	<i>Formativ</i>	1	
4.	1.2.1		3. Atomların elektron örtüyünün quruluşu	Dərslik, flipçart, marker, rəngli stikerlər, İKT vasitələri, dövrü sistem cədvəli	F.: 3.2.2.	<i>Formativ</i>	1	
5.	1.2.1		4. Energetik səviyyələrdə orbitalların elektronlarla doldurulması ardıcılığı	Dərslik, flipçart, marker, rəngli stikerlər, İKT vasitələri, dövrü sistem cədvəli	F.: 3.2.2.	<i>Formativ</i>	1	
6.	1.2.1		4. Energetik səviyyələrdə orbitalların elektronlarla doldurulması ardıcılığı	Dərslik, flipçart, marker, rəngli stikerlər, İKT vasitələri, dövrü sistem cədvəli		<i>Summativ</i>	1	
7.	1.2.1		5. Kimyəvi elementlərin bəzi xassələri və bu xassələrin dövriliyi	Dərslik, flipçart, marker, rəngli stikerlər, İKT vasitələri, dövrü sistem cədvəli	F.: 3.2.2.	<i>Formativ</i>	1	
8.	1.2.1		6. Atomun həyəcanlanmış halı	Dərslik, flipçart, marker, rəngli stikerlər, İKT vasitələri, dövrü sistem cədvəli	F.: 3.2.2.	<i>Formativ</i>	1	
9.			Bölmə üzrə tapşırıqların izahı				1	
10.			Kiçik summativ qiymətləndirmə				1	

Sıra №	Standartlar	Tədrisvahidi	Mövzu (sıra №-si ilə)	Resurslar	Inteqrasiya	Qiymətləndirmə	Saat	Tarix
11.		Oksidlər. Əsaslar. Turşular. Duzlar	Diagnostik qiymətləndirmə					1
12.	1.1.1 3.2.1		7. Oksidlərin təsnifatı, adlandırılması və fiziki xassələri	https://www.slideshare.net/mimio_azerbaijan/oksidlr-oksidlrin-tsnifat-valnmas-41613966/5?smtNoRedir=1	B.: 2.1.1. F.: 3.2.1.	Formativ	1	
13.	2.1.1. 2.2.1. 3.1.1.		8. Oksidlərin alınması və kimyəvi xassələri	Dərslik, iş vərəqləri, müşahidə vərəqləri, rəngli stiker, mis məftil, taxta parçası, sönməmiş əhəng, qazlı su, kükürd tozu, fosfor tozu, İKT vasitələri, flipç.	B.: 2.1.2. 2.2.1.	Formativ	1	
14.	2.1.1. 2.2.1. 3.1.1.		8.Oksidlərin alınması və kimyəvi xassələri	Dərslik, iş vərəqləri, müşahidə vərəqləri, rəngli stiker, mis məftil, taxta parçası, sönməmiş əhəng, qazlı su, İKT vasitələri,	B.: 2.1.2. 2.2.1.	Formativ	1	
15.	1.1.1. 2.2.1. 3.2.1.		9.Əsasların təsnifatı, adlandırılması və alınması	Dərslik, ağac şəklində olan plakat, rəngli stiker, marker, İKT vasitələri	B.: 2.1.1. 2.2.1. F.: 3.2.1.	Formativ	1	
16.	1.1.1. 2.2.1. 3.2.1.		9. Əsasların təsnifatı, adlandırılması və alınması	Dərslik, ağac şəklində olan plakat, rəngli stiker, marker, İKT vasitələri	B.: 2.1.1. 2.2.1. F.: 3.2.1.	Formativ	1	
17.	2.1.1. 2.2.1. 3.1.1		10. Əsasların fiziki və kimyəvi xassələri	Dərslik, flipçart, marker, fenolfalein, spirt, peroksid, ağ kağız, qələvi məhlulu,	B.: 2.1.2; 2.2.1.	Formativ	1	
18.	2.1.1. 2.2.1. 3.1.1		10. Əsasların fiziki və kimyəvi xassələri	Dərslik, flipçart, marker, fenolfalein, spirt, peroksid, ağ kağız, qələvi məhlulu,lampa	B.: 2.1.2; 2.2.1.	Formativ	1	
19.			Kiçik summativ qiymətləndirmə					1
20.	1.1.1. 2.1.1.		11.Turşuların təsnifatı, adlandırılması və alınması	Dərslik, flipçart, marker, iş vərəqləri, İKT vasitələri	B.: 2.1.2; 2.2.1.	Formativ	1	
21.	2.2.2. 3.1.1.		12.Turşuların fiziki və kimyəvi xassələri	Dərslik, iş vərəqləri, İKT vasitələri,marker,soda,flipçart, sı naq şüşəsi, sink parçası, xlorid turşusu məhlulu, sirke turşusu, təbii tozu, maqnezium və alüminium tozu		Formativ	1	
22.	1.1.1. 2.1.1.		13. Duzların təsnifatı, adlandırılması və alınması	Dərslik, iş vərəqləri, duz nümunələri, İKT vasitələri, marker, flipçart	B.: 2.1.2; 2.2.1.	Formativ	1	
23.	1.1.1. 2.1.1.		13. Duzların təsnifatı, adlandırılması və alınması	Dərslik, iş vərəqləri, duz nümunələri, İKT vasitələri, marker, flipçart	B.: 2.1.2; 2.2.1.	Formativ	1	
24.	1.1.1.		14. Duzların fiziki və kimyəvi xassələri	Dərslik, flipçart, iş vərəqləri, marker, İKT vasitələri, BİBÖ cədvəli	B.: 2.2.1.	Formativ	1	
25.	1.1.1.		14.Duzların fiziki və kimyəvi xassələri	Dərslik, flipçart, iş vərəqləri, marker, İKT vasitələri, BİBÖ cədvəli	B.: 2.2.1.	Formativ	1	
26.	2.1.1. 3.1.1.		15.Qeyri-üzvi birləşmələrin sinifləri arasında genetik əlaqə	Dərslik, iş vərəqləri, İKT vasitələri, flipçart,marker, http://www.google.az/img?hl=ru&tab=ii	B.: 2.1.1	Formativ	1	
27.			Bölmə üzrə tapşırıqların izahı					1

28.			Kiçik summativ qiymətləndirmə				1	
Sıra №	Standartlar	Tədrisvahidi	Mövzu (sıra №-si ilə)	Resurslar	Inteqrasiya	Qiymətləndirmə	Saat	Tarix
29.		Kimyəvi rabitə	Diagnostik qiymətləndirmə				1	
30.	1.2.1. 3.2.1.		16. Kovalent rabitə	Dərslik, iş vərəqləri, slayd və ya flipçart, marker, İKT vasitələri, müxtəlif ölçülü və rəngli kürəciklər	F.: 3.2.2.; 3.2.1.	<i>Formativ</i>	1	
31.	1.2.1. 3.2.1.		16. Kovalent rabitə	Dərslik, iş vərəqləri, slayd və ya flipçart, marker, İKT vasitələri, müxtəlif ölçülü və rəngli kürəciklər	F.: 3.2.2.; 3.2.1.	<i>Formativ</i>		
32.	1.2.1. 3.2.1.		17. Kovalent rabitənin növləri	Dərslik, iş vərəqləri, İKT vasitələri, fərziyyələr ağacı, https://www.youtube.com/watch?v=M6oQ5F2B5wM	F.: 3.2.2.; 3.2.1.	<i>Formativ</i>	1	
33.	1.2.1. 3.2.1.		18. Molekulların fəza quruluşu. Hibridləşmə	Dərslik, iş vərəqləri, İKT vasitələri, rəngli stikerlər, BİBÖ cədvəli, müxtəlif ölçülü və rəngli orbital formaları https://www.youtube.com/watch?v=J9oNPj_GAw https://www.youtube.com/watch?v=ukGLH_NrFH8 https://www.youtube.com/watch?v=vHXViZTx	F.: 3.2.2.; 3.2.1.	<i>Formativ</i>	1	
34.	1.2.1. 3.2.1.		19. Kovalent rabitənin xassələri	Dərslik, iş vərəqi, İKT vasitələri, flipçart, marker	F.: 3.2.2.; R.: 1.2.2	<i>Formativ</i>	1	
35.	1.2.1. 3.2.1.		20. İon rabitəsi	Dərslik, flipçart, slayd, ion rabitəsinə malik maddələrin quruluşuna aid plakat, marker, İKT vasitələri https://www.youtube.com/watch?v=xLloUdVWxRQ https://www.youtube.com/watch?v=Bf-QqcmuQmM	F.: 3.2.2.; 3.2.1.	<i>Formativ</i>	1	
36.	1.2.1. 3.2.1.		21. Metal və hidrogen rabitəsi	Dərslik, iş vərəqləri, İKT vasitələri, https://www.youtube.com/watch?v=BfQqcmuQmM https://learningapps.org/323898	F.: 3.2.2.; 3.2.1.	<i>Formativ</i>	1	
37.	1.2.1. 3.2.1.		22. Kristal qəfəslərin tipləri	Dərslik, iş vərəqləri, İKT vasitələri, müxtəlif ölçülü və rəngli orbital formaları həmçinin, internet saytları: https://www.youtube.com/watch?v=xknu_1EEkZ4 https://www.youtube.com/watch?v=a6iKXHjUjJA https://www.youtube.com/watch?v=Jal6BYiSK	F.: 3.2.2.; 3.2.1.	<i>Formativ</i>	1	
38.	1.2.1.		23. Valentlik. Oksidləşmə dərəcəsi	Dərslik, kub, flipç, rəngli stikerlər, iş vərəqləri	F.: 3.2.2.	<i>Formativ</i>	1	

39.			Bölmə üzrə tapşırıqların izahı				1	
40.			Kiçik summativ qiymətləndirmə				1	
Sıra №	Standartlar	Tədrisvahidi	Mövzu (sıra №-si ilə)	Resurslar	Inteqrasiya	Qiymətləndirmə	Saat	Tarix
41.		Kimyəvi reaksiyaların təsnifatı. Kimyəvi tarazlıq	Diagnostik qiymətləndirmə				1	
42.	2.1.1.		24. Kimyəvi reaksiyaların təsnifatı	Dərslik, BİBÖ cədvəli, flipçart, rəngli stikerlər, iş vərəqləri	B.: 2.1.2	<i>Formativ</i>	1	
43.	2.1.1.		25. Oksidləşmə - reduksiya reaksiyaları	Dərslik, flipçart, iş vərəqləri, İKT vasitələri	B.: 2.1.2	<i>Formativ</i>	1	
44.	2.1.1. 2.2.1.		26. Oksidləşmə - reduksiya reaksiyalarının əmsallaşdırılması	Dərslik, flipçart, iş vərəqləri, rəngli stikerlər	B.: 2.1.2.; 2.2.1.	<i>Formativ</i>	1	
45.	2.1.1. 2.2.1.		26. Oksidləşmə - reduksiya reaksiyalarının əmsallaşdırılması	Dərslik, flipçart, iş vərəqləri, rəngli stikerlər	B.: 2.1.2.; 2.2.1.	<i>Formativ</i>	1	
46.	2.1.1		27. Oksidləşmə - reduksiya reaksiyalarının növləri	Dərslik, flipçart, iş vərəqləri, rəngli stikerlər	B.: 2.1.2	<i>Formativ</i>	1	
47.	2.1.1.		27. Oksidləşmə - reduksiya reaksiyalarının növləri	Dərslik, flipçart, iş vərəqləri, rəngli stikerlər	B.: 2.1.2	<i>Formativ</i>	1	
48.	2.2.2.		28. Kimyəvi reaksiyanın sürəti	Dərslik, BİBÖ cədvəli, flipçart, marker, İKT vasitələri		<i>Formativ</i>	1	
49.	3.1.1.		29. Kimyəvi reaksiyanın sürətinə təsir edən amillər	Dərslik, çini kasa, narın əzilmiş yod, alüminium tozu, distillə suyu, pipet		<i>Formativ</i>	1	
50.	3.1.1.		29. Kimyəvi reaksiyanın sürətinə təsir edən amillər	Dərslik, çini kasa, narın əzilmiş yod, alüminium tozu, distillə suyu, pipet		<i>Formativ</i>	1	
51.	2.1.1. 2.2.2.		30. Kimyəvi tarazlıq	Dərslik, iş vərəqləri, flipçart, marker, slayd, İKT vasitələri	B.: 2.1.2. 2.2.1	<i>Formativ</i>	1	
52.	3.1.1.		31. Kimyəvi tarazlığa təsir edən amillər	Dərslik, iş vərəqləri, qazlı su, tərəzi		<i>Formativ</i>	1	
53.			Bölmə üzrə tapşırıqların izahı				1	
54.			Kiçik summativ qiymətləndirmə				1	
55.		Elektrolitik dissosiasiya.	Diagnostik qiymətləndirmə				1	
56.	1.2.1. 1.3.1.		15. Elektrolitik dissosiasiya. Dissosiasiya dərəcəsi	Dərslik, iş vərəqləri sirkə turşusu, ammonium – hidroksid, su, marker,	F.: 3.2.2. R.: 1.2.2.; 1.2.5.; 2.2.2.	<i>Formativ</i>	1	
57.	1.2.1. 1.3.1.		Elektrolitik dissosiasiya. Dissosiasiya dərəcəsi	Dərslik, iş vərəqləri sirkə turşusu, ammonium – hidroksid, su, marker, flipçart	F.: 3.2.2. R.: 1.2.2.; 1.2.5.; 2.2.2.	<i>Formativ</i>	1	
58.	1.2.1. 1.3.1.		Dissosiasiya dərəcəsinə təsir edən amillər. Dissosiasiya sabiti	Dərslik, iş vərəqləri sirkə turşusu, ammonium – hidroksid, su, marker, flipçart	F.: 3.2.2. R.: 1.2.2.; 1.2.5.; 2.2.2.	<i>Formativ</i>	1	
59.	1.2.1. 3.1.1.		Turşu, əsas və duzların dissosiasiyası	Dərslik, iş vərəqləri, marker, qatı sulfat turşu, distillə suyu, lakmus məhlulu, fenolftalein	F.: 3.2.2	<i>Formativ</i>	1	
60.	1.2.1. 3.1.1.		Turşu, əsas və duzların dissosiasiyası	Dərslik, iş vərəqləri, marker, qatı sulfat turşu,	F.: 3.2.2	<i>Formativ</i>	1	

				distillə suyu, lakmus məhlulu, natrium – hidroksid və kalsium – hidroksid tozu,				
61	2.2.1		İon mübadiləsi reaksiyaları	Dərslik, marker, sınaq şüşəsi, soda məhlulu, sulfat turşusu, xlorid turşusu, iş vərəqləri, əhəng məhlulu, lakmus və ya fenolftalein məhlulu	B.: 2.2.1. F.: 3.2.2	Formativ	1	
62	1.2.1 1.3.1 4.1.1		Elektroliz	Dərslik, iş vərəqləri, elektron resurslar	F.: 3.2.2. B.: 2.1.2. R.: 1.2.2.; 1.2.5.; 2.2.2. C.: 3.2.5.	Formativ	2	
63	2.2.1		Hidroliz	Dərslik, iş vərəqləri, flipçart, marker.	B.: 2.2.1.	Formativ	2	
64	1.2.1 4.1.1		Hidrat nəzəriyyəsi	Dərslik, iş vərəqləri, kimyəvi stəkan, su, qatı sulfat turşusu, kalium hidroksid, ammonium şorəsi, flipçart, marker	F.: 3.2.2. C.: 3.2.5. B.: 2.2.1	Formativ	1	
65			Bölmə üzrə tapşırıqların izahı				1	
66			KİÇİK SUMMATİV QIYMƏTLƏNDİRMƏ				1	

VIII sinif VIII sinfin sonunda şagird:

- maddələrin quruluşunu, elektrolit məhlullarında baş verən prosesləri şərh edir, onlara aid məsələlər həll edir;
 - mühüm qeyri-üzvi birləşmələrə aid reaksiyaların qanunauyğunluqlarını izah edir, hesablamalar aparır;
 - mühüm qeyri-üzvi birləşmələrə aid müşahidə və təcrübələr aparır, onların molekullarının modellərini hazırlayır;
 - həllolmada və elektrolit məhlullarında gedən proseslərin həyatda rolunu şərh edir, ətraf mühiti çirkləndirən mənbələr haqqında topladığı məlumatları təqdim edir;
 - kimyanın əsas qanunauyğunluqları və atomun quruluşu sahəsində görkəmli alimlər barədə referatlar hazırlayır.
- Məzmun xətləri üzrə əsas və alt-standartlar

1. Maddə və maddi aləm

Şagird:

1.1. Maddələrin xüsusiyyətlərinə dair bilik və bacarıqlar nümayiş etdirir.

1.1.1. Maddələri (oksidlər, əsaslar, turşular, duzlar) tərkibinə görə təsnif edir.

1.2. Maddələr və onları təşkil edən hissəciklərin əlaqələrinə dair bilik və bacarıqlar nümayiş etdirir.

1.2.1. Atomun quruluşunu, kimyəvi rabitələri, elektrolit məhlulunda baş verən prosesləri şərh edir.

1.3. Maddələrin tərkibinə və quruluşuna aid hesablamalar aparır.

1.3.1. Atomun quruluşuna, kimyəvi rabitələrə, elektrolit məhlulunda baş verən proseslərə aid məsələlər qurur və həll edir.

2. Kimyəvi hadisələr

Şagird: 2.1. Kimyəvi hadisələrin baş vermə səbəblərini, qanunauyğunluqlarını mənimsədiyini nümayiş etdirir.

2.1.1. Kimyəvi reaksiyaları təsnif edir, qanunauyğunluqlarını izah edir.

2.2. Kimyəvi reaksiyaların tənliklərini tərtib edir və hesablamalar aparır.

2.2.1. Mühüm qeyri-üzvi birləşmələrə aid reaksiya tənliklərini tərtib edir

2.2.2. Mühüm qeyri-üzvi birləşmələrə aid reaksiya tənliklərinə əsasən hesablamalar aparır.

3. Eksperiment və modelləşdirmə

Şagird: 3.1. Kimyəvi hadisələrə və onların qanunauyğunluqlarına aid eksperimentlər aparır.

3.1.1. Mühüm qeyri-üzvi birləşmələrə aid müşahidə və təcrübələr aparır, nəticələrinə münasibət bildirir.

3.2. Molekulların quruluşunu, kimyəvi prosesləri modelləşdirir.

3.2.1. Mühüm qeyri-üzvi birləşmələrin molekullarının modellərini hazırlayır.

4. Kimya və həyat

Şagird: 4.1. Kimyəvi maddələrin və proseslərin tətbiqinə dair biliklər nümayiş etdirir.

4.1.1. Həllolmanın və elektrolit məhlullarında gedən proseslərin həyatda rolunu şərh edir.

4.2. Ətraf mühitin kimyəvi maddələrlə çirklənməsinə və onun aradan qaldırılmasına dair məlumatlara malik olduğunu nümayiş etdirir.

4.2.1. Ətraf mühiti çirkləndirən mənbələr haqqında məlumatlar toplayır, təqdim edir

4.3. Kimya sahəsində görkəmli alimlərin nailiyyətləri barədə məlumatlara malik olduğunu nümayiş etdirir.

4.3.1. Kimyanın əsas qanunauyğunluqları və atomun quruluşu sahəsində görkəmli alimlər haqqında məlumatlar toplayır, referatlar hazırlayır.

IX SİNİFDƏ KİMYA DƏRSLƏRİNİN İLLİK PLANLAŞDIRILMASI

(həftədə 2 saat, cəmi 68 saat)

Sıra nömrəsi	Mövzular	Standartlar	Resurslar	Saat	Tarix
1	Metallar və onların xassələrinə aid diaqnostik dərs	1.1.1. 2.2.1.	Dərslik, metallara aid şəkillər, kimyəvi elementlərin dövri sistemi (K.E.D.S.) cədvəli	1	
2	Metalların icmalı, təbiətdə tapılması və alınmasının ümumi üsulları	1.1.1. 2.2.1. 3.1.1	Dərslik, K.E.D.S. cədvəli, metal kolleksiyası, CuCl ₂ məhlulu, cərəyan düzləndiricisi,dəmir Fe lövhə və ya mismar, kompüter, proyektor	1	
3	Metalların ərintiləri	4.1.1.	Dərslik, ərinti nümunələri	1	
4	Metalların ümumi fiziki və kimyəvi xassələri. Metalların elektrokimyəvi gərginlik sırası	1.1.1. 1.2.1. 2.2.1. 4.3.1	Dərslik, K.E.D.S. cədvəli, metalların elektrokimyəvi gərginlik sırası cədvəli, metal kolleksiyası, müxtəlif metal tozları, lövhələri və naqilləri,Al, Mg, Na, K, Ca, Zn, Fe, Be, Cu metalları, İ2, S, xlorid turşusu	1	
5	Metalların korroziyası. Korroziyadan mühafizə	2.1.1. 2.2.1. 3.1.1. 4.2.1.	Dərslik, K.E.D.S. cədvəli, dəmir mismarlar, sınaq şüşələri, su, bitki yağı, CuSO ₄ və HCl məhlulu	1	
6	Litium yarımqrupu elementləri. Natrium, kalium və onların birləşmələri	2.2.1. 3.1.1. 4.1.1.	Dərslik, K.E.D.S. cədvəli, Li, Na və K metalları, sınaqşüşələri, 50 ml-lik menzurkalar, fenolftalein məhlulu, su və benzol	1	
7	Berillium yarımqrupu elementləri. Kalsium	2.2.1. 3.1.1	Dərslik, K.E.D.S. cədvəli, Mg və Ca metalları, S, sınaq şüşələri, fenolftalein məhlulu, su, spirt lampası, HCl məhlulu	1	
8	Kalsiumun sənayedə alınan mühüm birləşmələri	3.1.1. 4.1.1	Dərslik, K.E.D.S. cədvəli,plakat və şəkillər	1	
9	Suyun codluğu və onun aradan qaldırılması üsulları	4.1.1	Dərslik, K.E.D.S. cədvəli,plakat və şəkillər	1	
10	Bor yarımqrupu elementləri. Alüminium və onun birləşmələri	2.2.1 3.1.1.	Dərslik, K.E.D.S. cədvəli,alüminiumun tətbiqinə aid plakatlar, alüminium dənəcikləri,NaOH, HCl və H ₂ SO ₄ , AlCl ₃ məhlulları,Al ₂ O ₃ tozu, sınaq şüşələri, ştativlər	1	
11	Kiçik summativ qiymətləndirmə (KSQ)			1	
12	Əlavə yarımqrup metalları. Dəmir. Dəmirin oksid və hidroksidlər	2.2.1. 3.1.1	Dərslik, K.E.D.S. cədvəli, dəmir tozu, HNO ₃ , H ₂ SO ₄ ,HCl, FeCl ₂ , FeCl ₃ , NaOH,NH ₄ SCN məhlulları, sınaq şüşələri	1	
13	Çuqun istehsalı	3.2.1	Dərslik, K.E.D.S. cədvəli,plakat və şəkillər	1	
14	Polad istehsalı	3.2.1	Dərslik, K.E.D.S. cədvəli,plakat və şəkillər	1	
15	Mis	2.2.1 3.1.1	Dərslik, K.E.D.S. cədvəli, mis qırıntıları, tozu və məftili, qatı HNO ₃ və H ₂ SO ₄ turşuları sınaq şüşələri, kükürd tozu, spirt lampası	1	
16	Sink	3.1.1.	Dərslik, K.E.D.S. cədvəli, sink qırıntıları, qatı HNO ₃ və	1	

			H ₂ SO ₄ turşuları, NaOH məhlulu		
17	Xrom	3.1.1.	Dərslik, K.E.D.S. cədvəli, xrom qırıntıları, qatı HNO ₃ və H ₂ SO ₄ turşuları, HCl məhlulu, sınaq şüşələri, kükürd tozu, spirt lampası	1	
18	Praktik iş – 1. Metalların və onların birləşmələrinin xassələri	2.2.1. 3.1.1.	Dərslik, sink dənəcikləri, dəmir və mis qırıntıları, xlorid və duru sulfat turşuları, AgNO ₃ , AlCl ₃ , NaOH, FeCl ₃ məhlulları, CuO, spirt lampası, sınaq şüşəsi və pipet dəsti, saat şüşəsi	1	
19	Kiçik summativ qiymətləndirmə (KSQ)			1	
20	Qeyri-metalların ümumi xarakteristikası	1.1.1. 1.2.1. 2.2.1	Dərslik, K.E.D.S. cədvəli Qeyri-metal nümunələri təsvir edilmiş plakatlar, ağac kömürü, yod kristalları, kükürd tozu	1	
21	Flüor y/q elementlərinin icmalı	1.2.1.	Dərslik, K.E.D.S. cədvəli, qeyri-metal nümunələri təsvir edilmiş plakatlar	1	
22	Xlor	2.2.1. 3.1.1. 4.2.1.	Dərslik, K.E.D.S. cədvəli, KMnO ₄ və ya MnO ₂ tozu, qatı HCl məhlulu, mis məftil, Na, qırmızı fosfor, sınaq şüşələri, Fe və S tozları	1	
23	Hidrogenxlorid və xlorid turşusu	2.2.1. 3.1.1. 4.1.1.	Dərslik, K.E.D.S. cədvəli, NaCl duzu, qatı sulfat turşusu	1	
24	Halogenlərin müqayisəli xarakteristikası: fiziki xassələri	1.2.1. 2.2.1	K.E.D.S. cədvəli, qeyri-metal nümunələri təsvir edilmiş plakatlar, menzurka, yod kristalları, benzol	1	
25	Halogenlərin müqayisəli xarakteristikası: kimyəvi xassələri	2.2.1. 4.1.1.	Dərslik, K.E.D.S. cədvəli, qeyri-metal nümunələri təsvir edilmiş plakatlar, menzurka, yod kristalları, benzol	1	
26	Oksigen yarımqrupu elementlərinin icmalı	1.1.1. 1.2.1.	Dərslik, K.E.D.S. cədvəli, oksigen yarımqrupu elementlərinin nümunələri təsvir edilmiş plakatlar	1	
27	Kükürd	2.2.1. 3.1.1. 4.1.1.	Dərslik, K.E.D.S. cədvəli, qatı nitrat turşusu, Na, alüminium, qırmızı fosfor, Fe və S tozları, sınaq şüşələri, spirt lampası, kolbalar	1	
28	Hidrogen-sulfid	2.2.1. 3.1.1	Dərslik, K.E.D.S. cədvəli, Na ₂ S duzu, xlorid turşusu, parafin, kükürd tozu, CuCl ₂ , Pb(NO ₃) ₂ və NaOH məhlulları, lakmus kağızı, sınaq şüşələri, spirt lampası, ştativ, qazaparan boru, pambıq	1	
29	Kükürd-dioksidi. Sulfit turşusu Kükürd-trioksidi.	2.2.1. 3.1.1.	Dərslik, K.E.D.S. cədvəli, mis qırıntıları, sulfat turşusu məhlulu, lakmus kağızı, sınaq şüşələri, spirt lampası, ştativ, qazaparan boru, pambıq	1	
30	Sulfat turşusu	2.2.1. 3.1.1. 4.1.1.	Dərslik, K.E.D.S. cədvəli, mis və sink ovuntuları, dəmir mismar, sulfat turşusu, NaOH, BaCl ₂ , Na ₂ CO ₃ məhlulları, lakmus kağızı, sınaq şüşələri, spirt lampası, ştativ, pambıq	1	
31	Kiçik summativ qiymətləndirmə (KSQ)			1	
32	Böyük summativ qiymətləndirmə (BSQ)			1	
33	Azot yarımqrupu elementlərinin icmalı. Azot və onun oksidləri	1.2.1. 2.2.1. 4.1.1.	Dərslik, K.E.D.S. cədvəli, azot yarımqrupu təsvir edilmiş plakatlar	1	

34	Ammonyak	1.2.1. 2.2.1.	Dərslik, K.E.D.S cədvəli, azot yarımqrupu təsvir edilmiş plakatlar	1	
35	Ammonium duzları	2.2.1. 2.2.2. 3.1.1.	Dərslik, K.E.D.S. cədvəli, NH_4OH , HCl , H_2SO_4 , NH_4Cl , NaOH	1	
36	Nitrat turşusu	2.2.1. 3.1.1. 4.1.1.	Dərslik, K.E.D.S. cədvəli, mis və sink ovuntuları, dəmir mismar, sulfat turşusu, nitrat turşusu, NaOH , məhlulları, NaNO_3 duzu, lakmus kağızı, sınaq şüşələri, spirt lampası, ştativ	1	
37	Nitrat turşusunun duzları. Təbiətdə azot dövrəni	2.2.1. 2.2.2. 3.1.1.	Dərslik, K.E.D.S. cədvəli, NH_4NO_3 , $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$, $(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$, NH_4Cl , duzları, fenoltalein və ya lakmus kağızları, sınaq şüşələri, spirt lampası, ştativ	1	
38	Fosfor	1.2.1. 2.2.1. 4.1.1.	Dərslik, K.E.D.S. cədvəli, KClO_3 , Ca , qırmızı fosfor, və kükürd tozları, sınaq şüşələri, kimyəvi qaşiq, şpatel, spirt lampası, kolbaları	1	
39	Difosforpentaksid və ortofosfat turşusu	2.2.1. 3.1.1.	Dərslik, K.E.D.S. cədvəli, mis qırıntıları, sulfat turşusu məhlulu, lakmus kağızı, sınaq şüşələri, spirt lampası, ştativ, qazaparan boru, pambiq	1	
40	Praktik iş – 2. Qeyrimetalların və onların birləşmələrinin xassələr	2.2.1 3.1.1	Dərslik, K.E.D.S. cədvəli, mis qırıntıları, sulfat turşusu məhlulu, lakmus kağızı, sınaq şüşələri, spirt lampası, ştativ, qazaparan boru, pambiq	1	
41	Mineral gübrələr və onların təsnifatı. Azotlu gübrələr	1.3.1. 2.2.1. 4.1.1.	Dərslik, çini kasa, çay qaşığı, $\text{Cu}(\text{OH})_2$, NaOH , CaC_2 , KMnO_4 , CaCO_3 , CH_3CHO , CH_3COOH , Tollens reaktiv, qliserin, metiloranj, şüşəqubuc, sınaq şüşələri dəsti, ştativlər, tıxac, qazaparan borular	1	
42	Fosforlu və kaliumlu gübrələr	1.3.1. 2.2.1. 4.1.1.	Dərslik, K.E.D.S cədvəli, AgNO_3 , $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$ duzları	1	
43	Kiçik summativ qiymətləndirmə (KSQ)			1	
44	Karbon yarımqrupu elementlərinin icmalı. Karbon	1.2.1. 2.2.1. 3.1.1. 4.1.1.	Dərslik, K.E.D.S cədvəli, karbon yarımqrupuelementlərinin nümunələri təsvir edilmiş plakatlar	1	
45	Karbon oksidləri	1.2.1. 2.2.1. 3.1.1.	Dərslik, K.E.D.S. cədvəli, marmar qırıntıları, xlorid turşusu, qarışqa turşusu, qatısulfat turşusu, əhəng suyu, qaz quruducuları, kristallizator, kibrit, lakmus kağızı, Kipp və ya Kiryuşkin aparatı, sınaq şüşələri, spirt lampası, ştativ, qazaparan boru	1	
46	Karbonat turşusu və onun duzları. Təbiətdə karbon dövrəni	1.2.1. 2.2.1. 3.1.1.	Dərslik, K.E.D.S. cədvəli, maqnezium qırıntıları, CaCO_3 , CaO , NaOH və xlorid turşusu məhlulları, lakmus, sınaq şüşələri, spirt lampası, ştativ	1	
47	Silisiyum	2.2.1. 3.1.1.	Dərslik, K.E.D.S. cədvəli, NaOH və HCl məhlulları, SiO_2 , Mg , sınaq şüşələri, kimyəvi qaşiq, şpatel,	1	
48	Silisiyumdioksid və metasilikat turşusu	2.2.1. 3.1.1.	Dərslik, K.E.D.S. cədvəli, NaSiO_3 , HCl və NaOH məhlulları, lakmus, sınaq	1	

			şüşələri, kimyəvi stəkan şüşə çubuq, spirt lampası		
49	Silisiyumun təbii birləşmələri və onların texnikada tətbiqi	2.2.1. 2.2.2. 3.1.1.	Dərslik, K.E.D.S. cədvəli, təbii silikat mineralları və silikat sənayesi məhsulları təsvir olunmuş plakatlar	1	
50	Kiçik summativ qiymətləndirmə (KSQ)			1	
51	Üzvi kimya nəyi öyrənir	1.1.1. 4.3.1.	Dərslik, metan, etan, propan və butan molekullarının quruluş formulu göstərən plakatlar, mil-kürəcik modeli yığmaq üçün detallar, üzvi birləşmələr əks olunmuş şəkil-plakatlar	1	
52	Üzvi birləşmələrin kimyəvi quruluş nəzəriyyəsi. Üzvi birləşmələrin təsnifatı	1.1.1. 1.2.1.	Dərslik, metan, etan, propan və butan molekullarının quruluş formulu göstərən plakatlar, mil-kürəcik modeli yığmaq üçün detallar, üzvi birləşmələr əks olunmuş şəkil-plakatlar	1	
53	Doymuş karbohidrogenlər (alkanlar). Metan	1.1.1. 1.2.1. 2.2.1. 4.1.1	Dərslik, metan, etan, propan və butan molekullarının quruluş formulu, karbon atomunun hibridləşmiş orbitalları təsvir olunmuş plakatlar, mil-kürəcik modeli yığmaq üçün detallar.	1	
54	Doymamış k/h-lər. Etilen sırası k/h-ləri (alkenlər). Etilen	1.2.1 2.2.1. 4.1.1.	Dərslik, eten, propen və buten molekullarının quruluş formulu, karbon atomunun hibridləşmiş orbitalları təsvir olunmuş plakatlar, mil-kürəcik modeli yığmaq üçün detallar. Üzvi birləşmələr əks olunmuş şəkil-plakatlar, etil spirti, qatı sulfat turşusu, kalium-permanqanat məhlulu, əhəng suyu, Vürs kolbası, sınaq şüşələri, qazaparanborusu olan tıxac, spirt lampası	1	
55	Asetilen və dien k/h-ləri. Asetilen	2.2.1. 4.1.1.	Dərslik, asetilen və butadien–1,3 molekullarının quruluş formulu, karbon atomunun hibridləşmiş orbitalları təsvir olunmuş plakatlar, mil-kürəcik modeli yığmaq üçün detallar, kalsium-karbid, qatı natrium-xlorid məhlulu, kalium-permanqanat məhlulu, Vürs kolbası,	1	
56	Tsiklik k/h-lər–tsikloparafinlər və aromatik k/h-lər	1.2.1. 2.2.1.	Dərslik, tsiklik birləşmələrin molekulları, karbon atomunun hibridləşmiş orbitalları təsvir olunmuş plakatlar, benzolun kürəcik modeli, mil-kürəcik modeli yığmaq üçün detallar	1	
57	K/h-lərin təbii mənbələri və onların emalı	3.2.1. 4.2.1.	Dərslik, neftin distillə qurğusunun maketi və ya sxemi, daş kömürün kokslaşdırılması üçün istifadə olunan sobanın sxemi	1	
58	Kiçik summativ qiymətləndirmə (KSQ)				
59	Doymuş spirtlər. Etanol, etilenqlikol, qliserin	2.2.1. 4.1.1.	Dərslik, metanolun və etanolun molekullarının quruluş, kürəcik və mil-kürəcik modelləri təsvir olunmuş plakatlar və s.	1	

60	Doymuş aldehidlər. Sirkə aldehidi	2.2.1 3.1.1 4.1.1.	Dərslik, metanolun və etanolun molekullarının quruluş, kürəcik və mil-kürəcik modelləri təsvir olunmuş plakatlar, kürəcik və mil-kürəcik modeli yığmaq üçün detallar, natrium–hidroksid, mis(II)sulfat, elektrik qızdırıcısı və s.	1	
61	Karbon turşuları. Sirkə turşusu və ali karbon turşuları	2.2.1 3.1.1 4.1.1	Dərslik, metan, etan, palmitin, stearin və olein turşularının molekul quruluşu, kürəcik və mil-kürəcik formulu təsvir olunmuş plakatlar və s.	1	
62	Mürəkkəb efirlər. Yağlar. Sabun və digər yuyucu vasitələr	1.2.1. 2.2.1.	Dərslik, müxtəlif efir, piy və yağların şəkli və formulları təsvir olunmuş plakatlar, kürəcik və mil-kürəcik modeli yığmaq üçün detallar	1	
63	Karbohidratlar	1.2.1. 2.2.1. 3.1.1.	Dərslik, karbohidratlara (qlükoza, fruktoza, saxaroza, nişasta və sellüloza) aid nümunələr, qlükoza və fruktoza molekullarının proyeksiya formulu təsvir olunmuş plakatlar	1	
64	Zülallar	2.2.1. 3.1.1.	Dərslik, aminturşuların adları və formulları təsvir edilmiş cədvəl-plakatlar, zülalların ilkin, ikinci və üçüncü quruluşları təsvir edilmiş plakatlar	1	
65	İrimolekullu birləşmələr – polimerlər	3.1.1	Dərslik, təbii, süni və sintetik polimer nümunələri, bəzi polimerlərin quruluş formulları əks olunmuş plakatlar, polimerlərin təsnifatını göstərən cədvəl, mil-kürəcik modeli yığmaq üçün detallar	1	
66	Praktik iş – 3. Üzvi birləşmələrin xassələri	2.1.1 3.1.1.	Dərslik, çini kasa, çay qəşığı, NaOH, KMnO ₄ , CaCO ₃ , CH ₃ CHO, CH ₃ COOH məhlulları, Tollens reaktiv, Cu(OH) ₂ , CaC ₂ , qliserin, metiloranj, şüşə çubuq, sınaq şüşələri dəsti, ştativlər, tıxac, qazaparan borular	1	
67	Kiçik summativ qiymətləndirmə (KSQ)			1	
68	Böyük summativ qiymətləndirmə (BSQ)			1	

IX sinfin sonunda şagird:

- Maddələrin (metallar, qeyri–metallar və onların birləşmələri, sadə üzvi birləşmələr) quruluşu və xassələrini şərh edir, onlara aid hesablamalar aparır;
- metallar, qeyri-metallar və onların birləşmələrinə, sadə üzvi birləşmələrə aid reaksiyaların qanunauyğunluqlarını şərh edir, hesablamalar aparır;
- metallar, qeyri-metallar və onların birləşmələrinə, sadə üzvi birləşmələrin ətraf mühiti çirkləndirməsinin aradan qaldırılmasına aid referatlar hazırlayır;
- metallar, qeyri-metallar və onların birləşmələrinin, sadə üzvi birləşmələrin ətraf mühiti çirkləndirməsinin aradan qaldırılmasına aid referatlar hazırlayır;
- qeyri-üzvi kimya sahəsində görkəmli alimlər haqqında topladığı məlumatları təqdim edir.

1. Maddə və maddi aləm Şagird:

1.1. Maddələrin xüsusiyyətlərinə dair bilik və bacarıqlar nümayiş etdirir.

1.1.1. Maddələrin (metallar, qeyri-metallar və onların birləşmələri, sadə üzvi birləşmələr) quruluşunu, fiziki xassələrini şərh edir.

1.2. Maddələr və onları təşkil edən hissəciklərin əlaqələrinə dair bilik və bacarıqlar nümayiş etdirir.

1.2.1. Maddələrin (metallar, qeyri-metallar və onların birləşmələri, sadə üzvi birləşmələr) quruluşunun xassələrinə təsirini şərh edir.

1.3. Maddələrin tərkibinə və quruluşuna aid hesablamalar aparır.

1.3.1. Metallar, qeyri-metallar və onların birləşmələrinə, sadə üzvi birləşmələrə aid məsələlər qurur və həll edir.

2. Kimyəvi hadisələr Şagird:

2.1. Kimyəvi hadisələrin baş vermə səbəblərini, qanunauyğunluqlarını mənimsədiyini nümayiş etdirir.

2.1.1. Metallar, qeyri-metallar və onların birləşmələrinə, sadə üzvi birləşmələrə aid reaksiyaların qanunauyğunluqlarını izah edir.

2.2. Kimyəvi reaksiyaların tənliklərini tərtib edir və hesablamalar aparır.

2.2.1. Metallar, qeyri-metallar və onların birləşmələrinə, sadə üzvi birləşmələrə aid reaksiya tənliklərini tərtib edir.

2.2.2. Metallar, qeyri-metallar və onların birləşmələrinə, sadə üzvi birləşmələrə aid reaksiya tənliklərinə əsasən hesablamalar aparır

3. Eksperiment və modelləşdirmə

Şagird: 3.1. Kimyəvi hadisələrə və onların qanunauyğunluqlarına aid eksperimentlər aparır.

3.1.1. Metallar və qeyri-metallara, onların mühüm birləşmələrinə, sadə üzvi birləşmələrə aid müşahidə və təcrübələr aparır, nəticələrinə münasibət bildirir.

3.2. Molekulların quruluşunu, kimyəvi prosesləri modelləşdirir.

3.2.1. Metallar və qeyri-metallara, onların birləşmələrinə, sadə üzvi birləşmələrə aid kimyəvi prosesləri modelləşdirir.

4. Kimya və həyat

Şagird: 4.1. Kimyəvi maddələrin və proseslərin tətbiqinə dair biliklər nümayiş etdirir.

4.1.1. Metallar və qeyri-metalların, onların birləşmələrinin, sadə üzvi birləşmələrin tətbiqinə və həyatda roluna dair referatlar hazırlayır.

4.2. Ətraf mühitin kimyəvi maddələrlə çirklənməsinə və onun aradan qaldırılmasına dair məlumatlara malik olduğunu nümayiş etdirir.

4.2.1. Metallar və qeyri-metalların, onların birləşmələrinin və sadə üzvi birləşmələrin ətraf mühiti çirkləndirməsini, onun aradan qaldırılması yollarını izah edir, referatlar hazırlayır.

4.3. Kimya sahəsində görkəmli alimlərin nailiyyətləri barədə məlumatlara malik olduğunu nümayiş etdirir.

4.3.1. Qeyri-üzvi kimya sahəsində görkəmli alimlər haqqında məlumatlar toplayır, təqdimatlar edir

X SİNİFDƏ KİMYA DƏRSLƏRİNİN İLLİK PLANLAŞDIRILMASI

(həftədə 2 saat, cəmi 68 saat)

Dərs	Standart	Tədris vahidi	Mövzular	İnteqrasiya	Resurslar	Saat	Tarix
1.			Diaqnostik qiymətləndirmə				1
2.	1.1.1.	ALKANLAR	Giriş	Riy. 3.1.2., 3.1.3., 3.1.5., F. 2.1.3.	Dərslik, iş vərəqləri, flipçart	1	
3.	1.1.1. 1.3.1.		1.1. Alkanların quruluşu və homoloji sırası	Riy. 3.1.2., 3.1.3., 3.1.5., F. 2.1.3.	Dərslik, iş vərəqləri, flipçart, https://www.youtube.com/watch?v=yT_5xGSrQQI	1	
4.	1.1.1. 3.2.1.		1.2. Alkanların molekullarının fəza quruluşu	Riy. 3.1.2., 3.1.3., 3.1.5., F. 2.1.3	Dərslik, iş vərəqləri, flipçart, cədvəl, https://www.youtube.com/watch?v=NO6iY_-LF-g , https://www.youtube.com/watch?v=8TI_bDWCAmo , https://www.youtube.com/watch?v=i3FCHVISZc4	1	
5.	1.1.1.		1.3. Alkanların izomerliyi və alkil radikalları	F. 2.1.3. Riy. 3.1.5	Dərslik, iş vərəqləri, flipçart, https://www.youtube.com/watch?v=Lj2l7yvUqb4	1	
6.	1.1.1.		1.3. Alkanların izomerliyi və alkil radikalları	F. 2.1.3. Riy. 3.1.5	Dərslik, iş vərəqləri, flipçart, https://www.youtube.com/watch?v=Lj2l7yvUqb4	1	
7.	1.1.1.		1.4. Alkanların adlandırılması	F. 2.1.3.	Dərslik, iş vərəqləri, flipçart	1	
8.	2.1.1.		1.5. Alkanların təbiətdə tapılması və alınması	F. 2.1.1.	Dərslik, iş vərəqləri, flipçart, şüşə qab, kranlı qıf, çubuq, lil, kibrit, https://www.youtube.com/watch?v=sAlhDV8cB9E	1	
9.	1.1.1. 2.2.1. 2.2.2.		1.6. Alkanların fiziki xassələri və yanma reaksiyaları	F. 2.1.3.	Dərslik, iş vərəqləri, flipçart	1	
10.	2.2.1. 2.2.2.		1.7. Alkanların kimyəvi xassələri	F. 2.1.3.	Dərslik, iş vərəqləri, flipçart	1	
11.			Təqdimat				
12.	3.1.1.		Praktiki iş: Karbohidrogenlərin keyfiyyət tərkibinin təyini	F. 3.1.1	Parafin, mis(II)oksid, mis(II)sulfat, qazaparan boru, tıxac, ştativ, spirt lampası, qaşiq, sınaq şüşələri	1	
13.			ÜMUMİLƏŞDİRİCİ DƏRS				1
14.			KİÇİK SUMMATİV QIYMƏTLƏNDİRMƏ 1				1
15.	1.1.1. 1.3.1.		2.1. Alkenlərin homoloji sırası, molekullarının	Riy. 3.1.2., 3.1.3.,	Dərslik, iş vərəqləri, mil-kürəcik modelləri, flipçart	1	

			elektron və qrafik formulu	3.1.5., F. 2.1.3.			
16.	1.1.1. 3.2.1.	ALKENLƏR	2.2. Alkenlərin molekullarının fəza quruluşu	F. 2.1.3.	Dərslik, iş vərəqləri, mil-kürəcik modelləri, flipçart	1	
17.	1.1.1. 2.3.		Alkenlərin adlandırılması	İnf. 1.1.1., F. 2.1.3	Dərslik, iş vərəqləri, mil-kürəcik modelləri, flipçart	1	
18.	1.1.1.		2.4. Alkenlərin izomerliyi	F. 2.1.3.	Dərslik, iş vərəqləri, sxemlər, cədvəllər, flipçart, https://www.youtube.com/watch?v=XhOZqCVk5gE , https://www.youtube.com/watch?v=Wy8RtZMu_70	1	
19.	1.1.1.		2.4. Alkenlərin izomerliyi	F. 2.1.3.	Dərslik, iş vərəqləri, sxemlər, cədvəllər, flipçart, https://www.youtube.com/watch?v=XhOZqCVk5gE , https://www.youtube.com/watch?v=Wy8RtZMu_70	1	
20.	1.1.1. 2.2.1.		2.5. Alkenlərin alınması və fiziki xassələri	F. 2.1.3.	Dərslik, iş vərəqləri, flipçart, https://www.youtube.com/watch?v=n7VMP9bh0g4	1	
21.	2.1.1. 2.2.1		2.6. Alkenlərin kimyəvi xassələri	F. 2.1.1. F. 2.1.3.	dərslik, iş vərəqləri, mil-kürəciklər, flipçart, https://www.youtube.com/watch?v=DJhD1usAVys&list=PLFFE27FCBF01D7D28 https://www.youtube.com/watch?v=vH--iR5jwSk	1	
22.	2.1.1. 2.2.1.		Alkenlərin kimyəvi xassələri	2.6. F. 2.1.1. F. 2.1.3.	dərslik, iş vərəqləri, mil-kürəciklər, flipçart, https://www.youtube.com/watch?v=DJhD1usAVys&list=PLFFE27FCBF01D7D28 https://www.youtube.com/watch?v=vH--iR5jwSk	1	
23.		Təqdimat					
24.		ÜMUMİLƏŞDİRİCİ DƏRS					
25.		KİÇİK SUMMATİV QIYMƏTLƏNDİRMƏ 2					
26.	1.1.1. 3.2.1.	ALKADIENLƏR	3.1. Alkadienlərin homoloji sırası, quruluş formulları və molekullarının fəza quruluşu	F. 2.1.3.	dərslik, iş vərəqləri, mil-kürəcik modelləri, flipçart https://www.youtube.com/watch?v=sQiVmLTln_o	1	
27.	1.1.1.		3.2. Alkadienlərin adlandırılması və izomerliyi	F. 2.1.3.	Dərslik, iş vərəqləri, sxem, cədvəl, flipçart	1	

28.	1.1.1. 2.2.1.		3.3. Alkadienlərin alınması və fiziki xassələri	F. 2.1.3	Dərslik, iş vərəqləri, flipçart https://www.youtube.com/watch?v=YCSyu7mGyeg	1	
29.	2.1.1. 2.2.1.		3.4. Alkadienlərin kimyəvi xassələri	F. 2.1.1., B. 1.1.2.	Dərslik, iş vərəqləri, kürəcik modelləri, flipçart	1	
30.	2.1.1. 2.2.1.		3.4. Alkadienlərin kimyəvi xassələri	F. 2.1.1., B. 1.1.2.	Dərslik, iş vərəqləri, kürəcik modelləri, flipçart	1	
31.			ÜMUMİLƏŞDİRİCİ DƏRS			1	
32.			ÜMUMİLƏŞDİRİCİ DƏRS			1	
33.			ÜMUMİLƏŞDİRİCİ DƏRS			1	
34.			KİÇİK SUMMATİV QIYMƏTLƏNDİRMƏ -3			1	
			II YARIMİL				
35.	1.1.1. 1.3.1.	ALKİNƏR	4.1. Alkinlərin homoloji sırası, quruluş formulları və molekullarının fəza quruluşu	Riy: 3.1.2., 3.1.3., 3.1.5. İnf: 3.1.1., F. 2.1.3.	Dərslik, iş vərəqləri, milkürəcik modelləri, Flipçart.	1	
36.	1.1.1.		4.2. Alkinlərin adlandırılması və izomerliyi	F. 2.1.3.	Dərslik, iş vərəqləri, paylama materialları, flipçart	1	
37.	1.1.1. 2.2.1.		4.3. Alkinlərin alınması, fiziki xassələri və yanma reaksiyaları	F. 2.1.3.	Dərslik, iş vərəqləri, kartoçkalar, flipçart, https://www.youtube.com/watch?v=wOQX24A-Qv0	1	
38.	2.1.1. 2.2.1.		4.4. Alkinlərin kimyəvi xassələri	F. 2.1.1.	dərslik, iş vərəqləri, flipçart, https://www.youtube.com/watch?v=D8FVWXgWkdU	1	
39.			ÜMUMİLƏŞDİRİCİ DƏRS			1	
40.			KİÇİK SUMMATİV QIYMƏTLƏNDİRMƏ 4			1	
41.	1.1.1. 1.3.1.	TSİKLOALKANLAR	5.1. Tsikloalkanların homoloji sırası, qrafik formulları və molekullarının fəza quruluşu	Riy. 3.1.2., 3.1.3., 3.1.5., F. 2.1.3.	Dərslik, iş vərəqləri, mil-kürəcik modelləri, flipçart	1	
42.	1.1.1.		5.2. Tsikloalkanların adlandırılması və izomerliyi	F. 2.1.3.	Dərslik, iş vərəqləri, mil-kürəcik modelləri, flipçart	1	
43.	1.1.1. 2.2.1.		5.3. Tsikloalkanların alınması və fiziki xassələri	F. 2.1.3	Dərslik, iş vərəqləri,	1	
44.	2.1.1. 2.2.1. 2.2.2.		5.4. Tsikloalkanların kimyəvi xassələri	F. 2.1.1.	Dərslik, iş vərəqləri, flipçart	1	
45.			ÜMUMİLƏŞDİRİCİ DƏRS				
46.			KİÇİK SUMMATİV QIYMƏTLƏNDİRMƏ 5				
47.	1.1.1. 1.3.1.		6.1. Aromatik karbohidrogenlər. Benzol molekulunun fəza quruluşu	Riy. 3.1.2., 3.1.3., 3.1.5., F. 2.1.3.	Dərslik, iş vərəqləri	1	
48.	1.1.1. 1.3.1.		6.2. Benzolun homoloqlarının adlandırılması və	Riy. 3.1.2., 3.1.3., 3.1.5., F.	Dərslik, iş vərəqləri, flipçart, https://www.youtube.com/watch?v=gZfI9LTSMoQ	1	

			izomerliyi	2.1.3.			
49.	1.1.1. 2.2.1.	ARENLER	6.3. Benzol sırası karbohidrogenlərin alınması və fiziki xassələri	F. 2.1.3.	Dərslik, iş vərəqləri, flipçart, https://www.youtube.com/watch?v=G4rB1PPZKto	1	
50.			TƏQDİMAT				
51.			6.4. Benzol sırası karbohidrogenlərin kimyəvi xassələri	F. 2.1.3.	Dərslik, sxem, https://www.youtube.com/watch?v=-jXgvlNyHQY	1	
52.	1.2.1. 2.2.1. 2.2.2. 3.1.1.		6.4. Benzol sırası karbohidrogenlərin kimyəvi xassələri	F. 2.1.3.	Dərslik, sınaq şüşələri, KMnO ₄ məhlulu, benzol, toluol, qatı sulfat turşusu, https://www.youtube.com/watch?v=pJ1hJBCaxhg	1	
53.	1.1.1. 2.2.1.		6.5. Stiol	F. 2.1.3	Dərslik, şəkil	1	
54.		ÜMUMİLƏŞDİRİCİ DƏRS				1	
55.		KİÇİK SUMMATİV QIYMƏTLƏNDİRMƏ 6				1	
56.	1.1.1.		7.1. Karbohidrogenlərin təbii mənbələri haqqında ümumi məlumat	F. 2.1.3	Dərslik, paylama materialları, Power Point, Active Inspire, Mimio XP, Prezi, Colomea, SMART Notebook və s.,	1	
57.	1.1.1. 4.2.1		7.2. Neft və onun ilkin emalı	F. 2.1.3.	Termometr, kolba, ştativ, qızdırıcı, benzin, qazaparan boru, qəbuledici, https://www.youtube.com/watch?v=gYnGgre83CI ; https://www.youtube.com/watch?v=jk0WrtA8_T8	1	
58.		Təqdimat				1	
59.	3.2.1. 4.3.1.		7.3. Neft məhsullarının təkrar emalı	F. 2.1.3.	Dərslik, sxemlər	1	
60.		Təqdimat				1	
61.	4.1.1		7.4. Benzinin keyfiyyəti və oktan ədədi	F. 3.2.1.	Dərslik, sxemlər, flipçart	1	
62.	4.1.1.		7.4. Benzinin keyfiyyəti və oktan ədədi	F. 3.2.1.	Dərslik, sxemlər, flipçart	1	
63.	3.2.1.		7.5. Daş kömürün emalı	F. 3.2.2.	Dərslik, iş vərəqləri, flipçart	1	
64.		FƏSİL ÜZRƏ ÜMUMİLƏŞDİRİCİ DƏRS				1	
65.		ÜMUMİLƏŞDİRİCİ DƏRS				1	
66.		ÜMUMİLƏŞDİRİCİ DƏRS				1	
67.		YARIMİL ÜZRƏ ÜMUMİLƏŞDİRİCİ DƏRS				1	
68.		KİÇİK SUMMATİV QIYMƏTLƏNDİRMƏ-7				1	

X sinfin sonunda şagird:

- maddələrin (qeyri-üzvi, üzvi) tərkibini, quruluşunu və xassələrini şərh edir, onlara aid hesablamalar aparır;
- qeyri-üzvi birləşmələr və üzvi birləşmələrə (karbohidrogenlərə) aid reaksiyaların qanunauyğunluqlarını izah edir, hesablamalar aparır;

- qeyri-üzvi birləşmələr və üzvi birləşmələrə (karbohidrogenlərə) aid müşahidə və eksperimentlər aparır, kimyəvi prosesləri modelləşdirir;
- qeyri-üzvi birləşmələr və üzvi birləşmələrin (karbohidrogenlərin) tətbiqinə dair layihələr hazırlayır; • qeyri-üzvi birləşmələr və üzvi birləşmələrin (karbohidrogenlərin) ətraf mühiti çirkləndirməsinin aradan qaldırılmasına dair layihələr hazırlayır;
- neft kimyası sahəsində görkəmli alimlər haqqında topladığı məlumatlar əsasında referatlar hazırlayır, təqdimatlar edir.

Məzmun xətləri üzrə əsas və alt-standartlar.

1. Maddə və maddi aləm

Şagird: 1.1. Maddələrin xüsusiyyətlərinə dair bilik və bacarıqlarını nümayiş etdirir.

1.1.1. Maddələrin (qeyri-üzvi və üzvi) tərkibini, quruluşunu, fiziki xassələrini şərh edir, təqdimatlar hazırlayır.

1.2. Maddələr və onları təşkil edən hissəciklərin əlaqələrinə dair bilik və bacarıqlar nümayiş etdirir.

1.2.1. Qeyri-üzvi və üzvi birləşmələrdə atomların qarşılıqlı təsirini izah edir.

1.3. Maddələrin tərkibinə və quruluşuna aid hesablamalar aparır.

1.3.1. Qeyri-üzvi və üzvi birləşmələrin tərkibinə və quruluşuna aid hesablamalar aparır.

2. Kimyəvi hadisələr

Şagird: 2.1. Kimyəvi hadisələrin baş vermə səbəblərini, qanunauyğunluqlarını mənimsədiyini nümayiş etdirir.

2.1.1. Qeyri-üzvi və üzvi birləşmələrə aid reaksiyaların qanunauyğunluqlarını izah edir.

2.2. Kimyəvi reaksiyaların tənliklərini tərtib edir və hesablamalar aparır.

2.2.1. Qeyri-üzvi birləşmələr və üzvi birləşmələrə (karbohidrogenlərə) aid reaksiyaların tənliklərini tərtib edir.

2.2.2. Qeyri-üzvi birləşmələr və üzvi birləşmələrə (karbohidrogenlərə) aid reaksiyaların tənliklərinə əsasən hesablamalar aparır.

3. Eksperiment və modelləşdirmə

Şagird: 3.1. Kimyəvi hadisələrə və onların qanunauyğunluqlarına aid eksperimentlər aparır, təqdimatlar hazırlayır.

3.1.1. Qeyri-üzvi və üzvi birləşmələrə (karbohidrogenlərə) aid eksperimentlər aparır, təqdimatlar hazırlayır.

3.2. Molekulların quruluşunu, kimyəvi prosesləri modelləşdirir.

3.2.1. Karbohidrogenlərin quruluşunu və onlara aid kimyəvi prosesləri modelləşdirir.

4. Kimya və həyat

Şagird: 4.1. Kimyəvi maddələrin və proseslərin tətbiqinə dair biliklər nümayiş etdirir.

4.1.1. Qeyri-üzvi maddələr və üzvi maddələrin (karbohidrogenlərin) tətbiqinə dair layihələr hazırlayır, təqdimatlar edir.

4.2. Ətraf mühitin kimyəvi maddələrlə çirklənməsinə və onun aradan qaldırılmasına dair məlumatlara malik olduğunu nümayiş etdirir.

4.2.1. Qeyri-üzvi maddələr və üzvi maddələrin (karbohidrogenlərin) ətraf mühiti çirkləndirməsini və onun aradan qaldırılması yollarını izah edir, layihələr hazırlayır.

4.3. Kimya sahəsində görkəmli alimlərin nailiyyətləri barədə məlumatlara malik olduğunu nümayiş etdirir.

4.3.1. Neft kimyası sahəsində görkəmli alimlər barədə referatlar hazırlayır, təqdimatlar edir.

X SİNİFDƏ KİMYA DƏRSLƏRİNİN İLLİK PLANLAŞDIRILMASI

Təmayül sinfi

(həftədə 4 saat, cəmi 136 saat)

№	Standart	Mövzu	Saat	Sınıf	Tarix
1.	1.1.1., 3.1.1.	Maddələr. Maddələrin xassələri. Qarışıqlar, onların ayrılması üsulları.	1	VII	
2.	1.3.1.	Kimyəvi formullar üzərində hesablamalar.	1	VII	
3.	1.3.1.	Maddə miqdarı. Molyar kütlə.	1	VII	
4.	1.3.1.	Avoqadro qanunu. Qazların molyar həcmi.	1	VII	
5.	2.1.1., 2.2.1.	Kimyəvi reaksiyalar. Kimyəvi reaksiyaların əmsallaşdırılması. Maddə kütləsinin saxlanması qanunu.	1	VII	
6.	2.2.1., 2.2.2.	Kimyəvi tənliklər üzərində hesablamalar .	1	VII	
7.	2.2.1., 2.2.2	İstilik effekti. Entalpiya. Termokimyəvi tənliklər üzərində hesablamalar.	1	VII	
8.	1.3.1.	Həllolma. Məhlullar.	1	VII	
9.	1.3.1.	Məhlulların qatılığının faizlə ifadəsi. Məhlulların molyar qatılığı.	1	VII	
10.	1.3.1.	Məsələ həlli.	2	VII	
11.	1.1.1.	Oksidlər, tərkibi, təsnifatı, adlandırılması və fiziki xassələri.	1	VIII	
12.	2.2.1., 3.1.1.	Oksidlərin alınması və kimyəvi xassələri.	1	VIII	
13.		KSQ 1	1		
14.		KSQ-nin təhlili	1		
15.	2.2.1., 3.1.1., 3.2.1.	Əsaslar – tərkibi, təsnifatı, adlandırılması və alınması.	1	VIII	
16.	1.1.1., 2.2.1., 3.1.1.	Əsasların fiziki və kimyəvi xassələri.	1	VIII	
17.	1.1.1., 2.2.1., 3.1.1.	Turşular- tərkibi, təsnifatı, adlandırılması və alınması.	1	VIII	
18.	1.1.1., 2.2.1., 3.1.1.	Turşuların fiziki və kimyəvi xassələri.	1	VIII	
19.	1.1.1., 2.2.1., 3.1.1.	Duzlar – tərkibi, təsnifatı, adlandırılması və alınması.	1	VIII	
20.	2.2.1., 3.1.1.	Duzların mühüm xassələri.	1	VIII	

21.	2.2.1., 2.2.2., 3.1.1.	Qeyri- üzvi maddələrin mühüm siniflərinin genetik əlaqələrinə dair çalışma həlli.	1	VIII	
22.	2.1.1., 2.2.1.	Kimyəvi reaksiyaların tipləri.	1	VIII	
23.	2.1.1.	Kimyəvi reaksiyanın sürəti.	1	VIII	
24.	2.2.2., 3.1.1.	Kimyəvi reaksiyanın sürətinə təsir edən amillər.	1	VIII	
25.	2.2.2., 3.1.1.	Kimyəvi tarazlıq.	2	VIII	
26.	2.2.2., 3.1.1.	Kimyəvi tarazlığa təsir edən amillər.	1	VIII	
27.		KSQ 2	1		
28.		KSQ-nin təhlili	1		
29.	1.2.1.	Dövri qanun. Kimyəvi elementlərin dövri sistemi.	1	VIII	
30.	1.2.1., 1.3.1.	Atomun quruluşu. Energetik təbəqələrə elektronların orbitallara dolma ardıcılığı. Atomların elektron formulu.	2	VIII	
31.	1.2.1.	I-IV dövr elementlərinin elektron quruluşu. Atomun normal və həyəcanlanmış halı.	1	VIII	
32.	1.2.1.	Atomun quruluşu əsasında elementlərin xassəsinin təyini. Elementlərin dövriliyi. Dövri qanunun əhəmiyyəti.	1	VIII	
33.	1.2.1.	Kimyəvi elementlərin ektromənfiliyi.	1	VIII	
34.	1.2.1., 1.3.1., 3.2.1.	Kimyəvi rabitə. Kimyəvi rabitənin tipləri.	1	VIII	
35.	1.2.1., 1.3.1.	Kovalent rabitənin əmələgəlmə mexanizmləri. Kovalent rabitənin xassələri.	1	VIII	
36.	1.2.1., 1.3.1., 3.2.1.	Atom orbitallarının hibridləşməsi.	1	VIII	
37.	1.3.1., 3.2.1.	İon rabitəsi. Metal və hidrogen rabitəsi.	1	VIII	
38.	1.2.1., 3.2.1.	Kristal qəfəsin tipləri.	1	VIII	
39.	1.3.1.	Oksidləşmə dərəcəsi.	1	VIII	
40.	2.2.2.	Oksidləşmə- reduksiya reaksiyaları, tipləri, xüsusi halları.	1	VIII	
41.		Ümumiləşdirici dər			
42.		KSQ 3	1		
43.		KSQ-nin təhlili	1		
44.	1.2.1., 4.1.1.	Elektrolitik Dissosiasiya. Hidrat Nəzəriyyəsi.	1	VIII	
45.	1.2.1., 4.1.1.	Əsasların, turşuların və duzların dissosiasiyası.	1	VIII	
46.	1.3.1., 4.1.1.	Dissosiasiya dərəcəsi. Qüvvətli və zəif elektrolitlər. Dissosiasiya dərəcəsinin dəyişməsinə təsir edən amillər.	1	VIII	
47.	3.1.1.	İon mübadilə reaksiyaları.	1	VIII	
48.	1.2.1., 3.1.1.	Elektroliz. Elektrolitlərin məhlulda elektrolizi.	1	VIII	
49.	1.2.1.,	Duzların hidrolizi.	1	VIII	

	4.1.1.				
50.	1.2.1., 1.3.1.,	Hidrolizə təsir edən amillər. Hidroliz dərəcəsi.	1	VIII	
51.	1.1.1., 2.1.1.	Metallar. Metalların icmalı, təbiətdə tapılması, ümumi alınma üsulları.	1	IX	
52.	1.1.1., 2.2.1., 4.2.1.	Metalların ümumi fiziki və kimyəvi xassələri. Metalların elektrokimyəvi gərginlik sırası.	1	IX	
53.	2.1.1., 3.1.1. 4.2.1.	Metalların korroziyası. Korroziyadan müdafiə.	1	IX	
54.	1.1.1., 3.1.1.	I qrupun əsas yarımqrup elementləri: natrium, kalium və onların birləşmələri.	2	IX	
55.	1.1.1., 3.1.1.	II qrupun əsas yarımqrup elementləri . Kalsium.	1	IX	
56.	2.2.1.	Kalsiumun mühüm birləşmələri. Sənayedə alınması.	1		
57.	4.1.1.	Suyun codluğu və onun aradan qaldırılması yolları.	1	IX	
58.	1.1.1.,	III qrupun əsas yarımqrup elementləri. Alüminium və onun birləşmələri.	1	IX	
59.	1.1.1.	Əlavə yarımqrup metalları haqqında qısa məlumat. Dəmir. Dəmirin oksid və hidroksidləri.	1	IX	
60.	3.2.1.	Polad və çuqun istehsalı.	2	IX	
61.	1.1.1., 2.2.1.	Mis.Sink. Xrom	1	IX	
62.	1.2.1.	Qeyri- metalların ümumi xarakteristikası.	1	IX	
63.	1.2.1.	Halogenlərin ümumi xarakteristikası.	1	IX	
64.	2.2.1., 3.1.1., 4.1.1	Hidrogenxlorid və xlorid turşusu.	1	IX	
65.	1.2.1., 2.2.1 4.1.1	Halogenlərin müqayisəli xarakteristikası, kimyəvi xassələri.	1	IX	
66.		Ümumiləşdirici dərs	1		
67.		KSQ 4	1		
68.		KSQ-nin təhlili	1		
69.	1.2.1.	Oksigen yarımqrupu elementlərinin ümumi xarakteristikası.	1	IX	
70.	1.2.1.,	Kükürd.	1	IX	
71.	1.1.1., 4.1.1.	Hidrogen- sulfid.	1	IX	
72.	1.1.1., 2.2.1. ,	Kükürd- dioksid. Sulfid turşusu. Kükürd-trioksid.	1	IX	
73.	2.2.1. 3.1.1. 4.1.1.	Sulfat turşusu.	1	IX	
74.	1.1.1., 1.2.1.,	Azot yarımqrup elementlərinin ümumi xarakteristikası. Azot və onun oksidləri.	1	IX	
75.	1.1.1., 1.2.1. , 2.2.1.	Ammonyak. Ammonyakın kimyəvi xassələri.	1	IX	
76.	2.2.1., 3.1.1.	Nitrat turşusu.	1	IX	
77.	4.1.1.	Nitrat turşusunun duzları. Azotun təbiətdə dövrəni.	1	IX	
78.	1.1.1.	Fosfor. Fosfor (V) oksid, ortofosfat turşusu	1	IX	
79.	3.1.1.	Praktik iş- 1: Qeyri- metalların və onların birləşmələri.	1	IX	
80.	1.3.1.,	Mineral gübrələr və onların təsnifatı. Azotlu gübrələr.	1	IX	

	2.2.1. 4.1.1.				
81.	1.3.1. 2.2.1. 4.1.1.	Fosforlu və kaliumlu gübrələr.	1	IX	
82.		KSQ 5	1		
83.		KSQ-nin təhlili	1		
84.	1.2.1 2.2.1 3.1.1 4.1.1	Karbon yarımqrupu elementlərinin ümumi xarakteristikası. Karbon.	1	IX	
85.	1.2.1 2.2.1 3.1.1	Karbonun oksidləri.	1	IX	
86.	4.1.1.	Karbonat turşusu və onun duzları. Karbonun təbiətdə dövrəni.	1	IX	
87.	1.1.1.	Silisiyum. Silisiyum- dioksid və silikat turşusu.	1	IX	
88.	4.1.1.	Silisiyumun təbii birləşmələri və onların texnikada tətbiqi.	1	IX	
	1.1.1.	Alkanların homoloji sırası.	1	X	
89.	1.1.1., 3.2.1.	Alkanların fəza quruluşu.	1	X	
90.	1.1.1.	Alkanların izomerliyi.	1	X	
91.	1.1.1., 2.2.1.	Alkanların alınması.	1	X	
92.	1.1.1.	Alkanların adlandırılması.	1	X	
93.	1.1.1., 2.2.1.	Alkanların fiziki və kimyəvi xassələri.	2	X	
94.	3.1.1.	Praktik iş №2: Karbohidrogenlərin keyfiyyət tərkibinin təyini	1	X	
95.	1.1.1.	Alkenlərin homoloji sırası.	1	X	
96.	1.1.1., 3.2.1.	Alkenlərin fəza quruluşu.	1	X	
97.	1.1.1.	Alkenlərin izomerliyi.	1	X	
98.	2.1.1., 2.2.1.	Alkenlərin alınması.	1	X	
99.	1.1.1., 2.2.1.	Alkenlərin fiziki və kimyəvi xassələri.	2	X	
100.		KSQ 6	1		
101.		KSQ-nin təhlili	1		
102.	1.1.1.	Alkadienlərin homoloji sırası.	1	X	
103.	3.2.1.	Alkadienlərin fəza quruluşu	1	X	
104.	1.1.1.	Alkadienləri adlandırılması və izomerlik.	1	X	
105.	1.1.1., 2.2.1.	Alkadienlərin alınması və fiziki xassələri.	1	X	
106.	2.1.1., 2.2.1.	Alkadienlərin kimyəvi xassələri.	1	X	
107.	1.1.1., 1.3.1.	Alkinlərin homoloji sırası, strukturu, fəza quruluşu.	1	X	
108.	1.1.1.	Alkinlərin adlandırılması və izomerliyi.	1	X	
109.	1.1.1., 2.2.1.	Alkinlərin alınması və fiziki xassələri.	1	X	
110.	1.2.1., 2.2.1.	Alkinlərin kimyəvi xassələri.	1	X	

111.	3.1.1.	Praktik iş №3: Rezin və kauçukun kimyəvi tərkibinin öyrənilməsi.	1	X	
112.	1.1.1., 1.3.1.	Tsikloalkanların homoloji sırası, strukturu və fəza quruluşu.	1	X	
113.	1.1.1.	Tsikloalkanların adlandırılması və izomerliyi. .	1	X	
114.	1.1.1., 2.1.1.	Tsikloalkanların alınması və fiziki xassələri.	1	X	
115.	2.1.1., 2.2.1., 2.2.2.	Tsikloalkanların kimyəvi xassələri.	1	X	
116.		KSQ 7	1		
117.		KSQ-nin təhlili	1		
118.	1.1.1.	Arenlər. Benzol. Benzolun quruluşu.	1	X	
119.	1.1.1., 1.3.1.	Arenlərlərin homoloji sırası, izomerliyi.	1	X	
120.	1.1.1., 2.2.1.	Arenlərin alınması və fiziki xassələri	1	X	
121.	1.2.1., 2.2.1.	Arenlərin kimyəvi xassələri.	2	X	
122.	1.1.1.	Stirol.	1	X	
123.	2.2.1., 3.2.1.	Praktiki iş №4. Benzolun alınması və onun kimyəvi xassələri.	1	X	
124.	1.1.1.	Karbohidrogenlərin təbii mənbələri.	1	X	
125.	1.1.1., 4.2.1.	Neftin ilkin emalı.	1	X	
126.	3.2.1., 4.3.1.	Neftin krekinqi.	1	X	
127.	4.1.1.	Neft məhsullarının tətbiqi.	1	X	
128.	3.2.1.	Daş kömürün emalı.	1	X	
129.		Ümumiləşdirici dərs	1		
130.		KSQ 8	1		
131.		KSQ-nin təhlili	1		

X SİNİFDƏ KİMYA DƏRSLƏRİNİN İLLİK PLANLAŞDIRILMASI

(həftədə 5 saat, cəmi 170 saat)

№	Standart	Mövzu	Saat	Sınıf	Tarix
1.	1.1.1., 3.1.1.	Maddələr. Maddələrin xassələri. Qarışıqlar, onların ayrılması üsulları.	1	VII	
2.	3.1.1	Praktik dərs . Eynicinsli və müxtəlifcinsli qarışıqların ayrılma üsulları.	1	VII	
3.	1.3.1.	Kimyəvi formullar üzərində hesablamalar.	1	VII	
4.	1.3.1	Kimyəvi formullar üzərində hesablamalar.Məsələ həlli	1	VII	
5.	1.3.1.	Maddə miqdarı. Molyar kütlə.	1	VII	
6.	1.3.1.	Maddə miqdarına aid məsələ həlli	1	VII	
7.	1.3.1.	Avoqadro qanunu. Qazların molyar həcmi.	1	VII	
8.	1.3.1.	Avoqadro qanununa aid tapşırıq həlli	1	VII	
9.	2.1.1., 2.2.1.	Kimyəvi reaksiyalar. Kimyəvi reaksiyaların əmsallaşdırılması. Maddə kütləsinin saxlanması qanunu.	1	VII	
10.	2.2.2.	Məsələ həlli. Öyrənilənlərin tətbiqi	1	VII	
11.	2.2.1., 2.2.2.	Kimyəvi tənliklər üzərində hesablamalar .	1	VII	
12.	2.2.2.	Kimyəvi reaksiyaların tənliklərinə əsasən hesablamalar Məsələ həlli	1	VII	
13.		KSQ-1	1		
14.		KSQ-nin təhlili	1		
15.	2.2.1.,	İstilik effekti. Entalpiya.Termokimyəvi tənliklər üzərində hesablamalar.	1	VII	
16.	2.2.2	Termokimyəvi tənliklər üzərində hesablamalar.	1	VII	
17.	1.3.1.	Həllolma. Məhlullar.	1	VII	
18.	3.1.1	Praktik dərs. Məhlullara aid kimyəvi təcrübələr əsasında müşahidə		VII	
19.	1.3.1.	Məhlulların qatılığının faizlə ifadəsi. Məhlulların molyar qatılığı.	1	VII	
20.	1.3.1.	Məsələ həlli.	1	VII	
21.	1.1.1.	Oksidlər, tərkibi, təsnifatı, adlandırılması və fiziki xassələri.	1	VIII	
22.	3.1.1	Praktik dərs. Oksidlərin alınmasına (CO ₂ , SO ₂ , CuO və s.) aid kimyəvi təcrübələr əsasında müşahidə	1	VIII	
23.	2.2.1., 3.1.1.	Oksidlərin alınması və kimyəvi xassələri.	1	VIII	
24.	2.2.1	Onlayn resurslardan (learning.apps, kahoot və s.) istifadə etməklə möhkəmləndirmə	1	VIII	
25.	2.2.1., 3.1.1., 3.2.1.	Əsaslar – tərkibi, təsnifatı, adlandırılması və alınması.	1	VIII	

26.	3.1.1	Praktik dər. Əsaslara aid kimyəvi təcrübələr əsasında müşahidə. Aktiv metalın su ilə reaksiyasından qələvinin alınması	1	VIII	
27.	1.1.1., 2.2.1., 3.1.1.	Əsasların fiziki və kimyəvi xassələri.	1	VIII	
28.		KSQ 2	1		
29.		KSQ-nin təhlili	1		
30.	2.2.1	Oksid və əsaslara aid kimyəvi tənliliklərin tərtibi, əlaqələndirmə və müqayisə	1	VIII	
31.	2.2.2	Məsələ həlli	1	VIII	
32.	1.1.1., 2.2.1.,	Turşular- tərkibi, təsnifatı, adlandırılması və alınması.	1	VIII	
33.	3.1.1.	Praktik dər. Turşuların alınmasına aid kimyəvi təcrübələr əsasında müşahidə.	1	VIII	
34.	1.1.1., 2.2.1.	Turşuların fiziki və kimyəvi xassələri.	1	VIII	
35.	3.1.1	Virtual laboratoriyada iş. İndikatorların rəng dəyişməsi	1	VIII	
36.	1.1.1., 2.2.1., 3.1.1.	Duzlar – tərkibi, təsnifatı, adlandırılması və alınması.	1	VIII	
37.	2.2.2.	Məsələ həlli	1	VIII	
38.	2.2.1., 3.1.1.	Duzların mühüm xassələri.	1	VIII	
39.	2.2.1., 2.2.2., 3.1.1.	Qeyri- üzvi maddələrin mühüm siniflərinin genetik əlaqələrinə dair çalışma həlli.	1	VIII	
40.		Ümumiləşdirici dər	1	VIII	
41.	4.1.1.	Qeyri- üzvi maddələrin mühüm siniflərinin həyatımızda roluna aid təqdimat	1	VIII	
42.		KSQ 3	1		
43.		KSQ-nin təhlili	1		
44.	2.1.1., 2.2.1.	Kimyəvi reaksiyaların tipləri. Kimyəvi reaksiyanın sürəti.	1	VIII	
45.	2.2.2., 3.1.1.	Kimyəvi reaksiyanın sürətinə təsir edən amillər.	1	VIII	
46.	2.2.2.	Məsələ həlli	1	VIII	
47.	2.2.2., 3.1.1.	Kimyəvi tarazlıq. Kimyəvi tarazlığa təsir edən amillər	1	VIII	
48.	1.2.1.	Dövri qanun. Kimyəvi elementlərin dövri sistemi.	1	VIII	
49.	1.2.1., 1.3.1.	Atomun quruluşu. Energetik təbəqələrə elektronların orbitallara dolma ardıcılığı. Atomların elektron formulu.	1	VIII	
50.	1.2.1.	I-IV dövr elementlərinin elektron quruluşu. Atomun normal və həyəcanlanmış halı.	1	VIII	
51.	1.3.1.	Atomların elektron formuluna aid hesablamalar, məsələ qurulması	1	VIII	
52.	1.2.1.	Atomun quruluşu əsasında elementlərin xassəsinin təyini. Elementlərin dövriliyi. Dövri qanunun əhəmiyyəti.	1	VIII	
53.	1.2.1.1.3.1., 3.2.1.	Kimyəvi elementlərin ektromənfiliyi. Kimyəvi rabitə. Kimyəvi rabitənin tipləri.	1	VIII	
54.	1.2.1., 1.3.1.	Kovalent rabitənin əmələgəlmə mexanizmləri. Kovalent rabitənin xassələrinə aid çalışma və məsələlər	1	VIII	
55.	1.2.1., 1.3.1., 3.2.1.	Atom orbitallarının hibridləşməsi. İon rabitəsi. Metal və hidrogen rabitəsi.	1	VIII	

56.	1.2.1., 3.2.1. 1.3.1	Kristal qəfəsin tipləri. Oksidləşmə dərəcəsi.	1	VIII	
57.	2.2.2.	Oksidləşmə- reduksiya reaksiyaları, tipləri, xüsusi halları.	1	VIII	
58.		KSQ 4	1		
59.		KSQ-nin təhlili	1		
60.	1.2.1., 4.1.1.	Elektrolitik Dissosiasiya. Hidrat Nəzəriyyəsi.	1	VIII	
61.	2.2.2.	Məsələ həlli	1	VIII	
62.	1.2.1., 4.1.1.	Əsasların, turşuların və duzların dissosiasiyası.	1	VIII	
63.	1.3.1., 4.1.1.	Dissosiasiya dərəcəsi. Qüvvətli və zəif elektrolitlər. Dissosiasiya dərəcəsinin dəyişməsinə təsir edən amillər.	1	VIII	
64.	3.1.1.	İon mübadilə reaksiyaları.	1	VIII	
65.	1.2.1., 3.1.1.	Elektroliz. Elektrolitlərin məhlulda elektrolizi.	1	VIII	
66.	2.2.2.	Elektrolizə aid hesablamalar	1	VIII	
67.	1.2.1., 4.1.1.	Duzların hidrolizi.	1	VIII	
68.	1.2.1., 1.3.1.,	Hidrolizə təsir edən amillər. Hidroliz dərəcəsi.	1	VIII	
69.		Ümumiləşdirici dər	1	VIII	
70.		KSQ 5	1		
71.		KSQ-nin təhlili	1		
72.	1.1.1., 2.1.1.	Metallar. Metalların icmalı, təbiətdə tapılması, ümumi alınma üsulları.	1	IX	
73.	1.1.1., 2.2.1., 4.2.1.	Metalların ümumi fiziki və kimyəvi xassələri. Metalların elektrokimyəvi gərginlik sırası.	1	IX	
74.	3.1.1.	Korroziyaya təsir edən amillərə aid amillərə aid fəaliyyət	1	IX	
75.	2.1.1., 3.1.1. 4.2.1.	Metalların korroziyası. Korroziyadan müdafiə.	1	IX	
76.	1.1.1., 3.1.1.	I qrupun əsas yarımqrup elementləri: natrium, kalium və onların birləşmələri.	1	IX	
77.	4.1.1.	I qrupun əsas yarımqrup elementləri: natrium, kalium və onların birləşmələrinin tətbiqi	1	IX	
78.	1.1.1., 3.1.1.	II qrupun əsas yarımqrup elementləri . Kalsium.	1	IX	
79.	2.2.1.	Kalsiumun mühüm birləşmələri. Sənayedə alınması.	1		
80.	4.1.1.	Suyun codluğu və onun aradan qaldırılması yolları.	1	IX	
81.	1.1.1.,	III qrupun əsas yarımqrup elementləri. Alüminium və onun birləşmələri.	1	IX	
82.	1.1.1.	Əlavə yarımqrup metalları haqqında qısa məlumat. Dəmir. Dəmirin oksid və hidroksidləri.	1	IX	
83.	3.2.1.	Polad və çuqun istehsalı.	1	IX	
84.	1.1.1., 2.2.1.	Mis.Sink. Xrom	1	IX	
85.	3.1.1.	Praktik iş. Metalların və onların birləşmələrinin xassələri	1	IX	
86.		KSQ 6	1		
87.		KSQ-nin təhlili	1		
88.	1.2.1.	Qeyri- metalların ümumi xarakteristikası.	1	IX	
89.	2.2.1., 3.1.1., 4.1.1	Hidrogenxlorid və xlorid turşusu.	1	IX	
90.	1.2.1., 2.2.1 4.1.1	Halogenlərin müqayisəli xarakteristikası, kimyəvi xassələri.	1	IX	
91.	1.2.1.	Oksigen yarımqrupu elementlərinin ümumi xarakteristikası.	1	IX	

92.	1.2.1.,1.1.1., 4.1.1.	Kükürd. Hidrogen- sulfid.	1	IX	
93.	1.1.1., 2.2.1. ,	Kükürd- dioksid. Sulfid turşusu. Kükürd-trioksid.	1	IX	
94.	2.2.1. 3.1.1. 4.1.1.	Sulfat turşusu.	1	IX	
95.	1.1.1., 1.2.1.,	Azot yarımqrup elementlərinin ümumi xarakteristikası. Azot və onun oksidləri.	1	IX	
96.	1.1.1., 1.2.1. , 2.2.1.	Ammonyak. Ammonyakin kimyəvi xassələri.	1	IX	
97.	2.2.1., 3.1.1.	Nitrat turşusu.	1	IX	
98.	4.1.1.	Nitrat turşusunun duzları. Azotun təbiətdə dövrəni.	1	IX	
99.	1.1.1.	Fosfor. Fosfor (V) oksid, ortofosfat turşusu	1	IX	
100.	3.1.1.	Praktik iş. Qeyri- metalların və onların birləşmələri.	1	IX	
101.	1.3.1., 2.2.1. 4.1.1.	Mineral gübrələr və onların təsnifatı	1	IX	
102.	1.3.1. 2.2.1. 4.1.1.	Fosforlu və kaliumlu gübrələr.	1	IX	
103.		Təqdimat	1	IX	
104.		KSQ 7	1		
105.		KSQ-nin təhlili	1		
106.	1.2.1 2.2.1 3.1.1 4.1.1	Karbon yarımqrupu elementlərinin ümumi xarakteristikası. Karbon.	1	IX	
107.	4.1.1. 1.2.1 2.2.1	Karbonun oksidləri.Karbonat turşusu və onun duzları. Karbonun təbiətdə dövrəni.	1	IX	
108.	3.1.1.	Praktik iş. Karbonatların turşularla qarşılıqlı təsiri	1	IX	
109.	1.1.1.	Silisiyum. Silisiyum- dioksid və silikat turşusu.	1	IX	
110.	4.1.1.	Silisiyumun təbii birləşmələri və onların texnikada tətbiqi.	1	IX	
111.	3.1.1.	Praktik iş. Adi şüşənin xassələrinin öyrənilməsi	1	IX	
112.	1.1.1.	Alkanların quruluşu və fəza quruluşu	1	X	
113.	1.1.1., 3.2.1..	Alkanların izomerliyi və alkil radikalları	1	X	
114.	1.1.1.	Alkanların adlandırılması	1	X	
115.	2.1.1.	Alkanların təbiətdə tapılması və alınması	1	X	
116.	1.1.1. 2.2.1. 2.2.2.	Alkanların fiziki xassələri və yanma reaksiyaları	1	X	
117.	2.2.1. 2.2.2.	Alkanların kimyəvi xassələri	1	X	
118.	3.1.1	Praktiki iş: Karbohidrogenlərin keyfiyyət tərkibinin təyin	1	X	
119.		Ümumiləşdirici dər	1	X	
120.		KSQ 8			
121.		KSQ-nin təhlili			
122.	1.1.1.,1.3.1	Alkenlərin homoloji sırası, molekullarının elektron və qrafik formulu	1	X	
123.	1.1.1., 3.2.1.	Alkenlərin molekullarının fəza quruluşu	1	X	
124.	1.1.1.	Alkenlərin adlandırılması	1	X	
125.	1.1.1.	Alkenlərin izomerliyi	1	X	
126.	1.1.1.	Alkenlərin izomerliyi	1	X	
127.	1.1.1., 2.2.1.	Alkenlərin alınması və fiziki xassələri	1	X	

128.	2.1.1. 2.2.1.	Alkenlərin kimyəvi xassələri	1	X	
129.	2.1.1. 2.2.1.	Alkenlərin kimyəvi xassələri	1	X	
130.		Təqdimat	1	X	
131.	1.1.1. 3.2.1.	Alkadienlərin homoloji sırası, quruluş formulları və molekullarının fəza quruluşu	1	X	
132.	1.1.1.	Alkadienlərin adlandırılması və izomerliyi	1	X	
133.	1.1.1., 2.2.1.	Alkadienlərin alınması və fiziki xassələri	1	X	
134.	2.1.1., 2.2.1.	Alkadienlərin kimyəvi xassələri.	1	X	
135.	2.1.1., 2.2.1.	Alkadienlərin kimyəvi xassələri.	1	X	
136.		Təqdimat	1	X	
137.		ÜMUMİLƏŞDİRİCİ DƏRS	1	X	
138.		KSQ 9	1		
139.		KSQ-nin təhlili	1		
140.	1.1.1., 1.3.1.	Alkinlərin homoloji sırası, quruluş formulları və molekullarının fəza quruluşu	1	X	
141.	1.1.1.	Alkinlərin adlandırılması və izomerliyi	1	X	
142.	1.1.1. 2.2.1.	Alkinlərin alınması, fiziki xassələri və yanma reaksiyaları	1	X	
143.	2.1.1. 2.2.1.	Alkinlərin kimyəvi xassələri	1	X	
144.		Məsələ həlli	1	X	
145.	3.1.1.	Praktik iş №3: Rezin və kauçukun kimyəvi tərkibinin öyrənilməsi.	1	X	
146.	1.1.1. 1.3.1.	Tsikloalkanların homoloji sırası, qrafik formulları və molekullarının fəza quruluşu	1	X	
147.	1.1.1.	Tsikloalkanların adlandırılması və izomerliyi	1	X	
148.	1.1.1., 2.2.1.	Tsikloalkanların alınması və fiziki xassələri.	1	X	
149.	2.1.1., 2.2.1., 2.2.2.	Tsikloalkanların kimyəvi xassələri	1	X	
150.		Məsələ həlli	1	X	
151.		Təqdimat	1	X	
152.		KSQ 10	1		
153.		KSQ-nin təhlili	1		
154.	1.1.1. 1.3.1.	Aromatik karbohidrogenlər. Benzol molekulunun fəza quruluşu	1	X	
155.	1.1.1. 1.3.1.	Aromatik karbohidrogenlər. Benzol molekulunun fəza quruluşu	1	X	
156.	1.1.1., 1.3.1.	Benzolun homoloqlarının adlandırılması və izomerliyi	1	X	
157.	1.1.1. 2.2.1	Benzol sırası karbohidrogenlərin alınması və fiziki xassələri	1	X	
158.		Təqdimat	1	X	
159.	1.1.1. 2.2.1..	Benzol sırası karbohidrogenlərin kimyəvi xassələri	1	X	
160.	1.1.1.	Stirol.	1	X	
161.	2.2.1., 3.2.1.	Praktiki iş №4. Benzolun alınması və onun kimyəvi xassələri.	1	X	
162.	1.1.1.	Karbohidrogenlərin təbii mənbələri haqqında ümumi məlumat	1	X	
163.	1.1.1., 4.2.1.	Neft və onun ilkin emalı	1	X	
164.	3.2.1. 4.3.1.	Neft məhsullarının təkrar emalı	1	X	
165.	4.1.1..	Benzinin keyfiyyəti və oktan ədədi	1	X	
166.	3.2.1.	Daş kömürün emalı	1	X	
167.		Ümumiləşdirici dərs	1	X	
168.		Ümumiləşdirici dərs	1	X	
169.		KSQ 11	1		
170.		KSQ-nin təhlili	1		

XI SİNİFDƏ KİMYA DƏRSLƏRİNİN İLLİK PLANLAŞDIRILMASI

(həftədə 2 saat, cəmi 68 saat)

Tədris vahidi	Mövzular	Standartlar	Saat	Tarix
1	Doymuş biratomlu spirtlər. Adlandırılması və izomerliyi	1.1.1. 1.3.1.	1	
2	Alınması	2.2.1.	1	
3	Quruluşu və fiziki xassələri	1.1.1. 1.2.1 1.3.1	1	
4	Kimyəvi xassələri və tətbiqi	2.1.1. 2.2.1 3.1.1. 4.2.1.	1	
5	Kimyəvi xassələri və tətbiqi	2.1.1. 2.2.1 3.1.1. 4.2.1.	1	
6	Praktik dərs. "Etanolun məhkəməsi" (rollu oyun)	4.1.1.	1	
7	Etilenqlikol	1.2.1.	1	
8	Qliserin	1.2.1.	1	
9	Fenol. Alınması, quruluşu və fiziki xassələri	1.1.1. 1.2.1. 2.2.1.	1	
10	Kimyəvi xassələri və tətbiqi	2.1.1. 2.2.1. 4.1.1. 4.2.1.	1	
11	Fəsil üzrə verilmiş təqdimat, esse və layihələrin müzakirəsi	4.1.1. 4.2.1.	1	
12	Fəsil üzrə ümumiləşdirici dərs(sual, çalışma və məsələ həlli)		1	
13	Kiçik summativ qiymətləndirmə (KSQ 1)		1	
14	Aldehidlər Adlandırılması və izomerliyi	1.1.1.	1	
15	Alınması, quruluşu və fiziki xassələri	1.1.1. 1.2.1 2.2.1.	1	
16	Kimyəvi xassələri və tətbiqi	1.3.1. 2.2.1. 3.1.1. 4.1.1.	1	
17	Kimyəvi xassələri və tətbiqi	2.2.1. 3.1.1. 4.1.1.	1	
18	Praktik iş – 1. Spirtlər, fenol və aldehidlərin kimyəvi xassələri	3.1.1	1	
19	Fəsil üzrə ümumiləşdirici dərs (sual, çalışma və məsələ həlli)		1	
20	Kiçik summativ qiymətləndirmə (KSQ 2)		1	
21	Birəsaslı karbon turşuları. Adlandırılması və izomerliyi	1.1.1.	1	
22	Alınması. Quruluşu və fiziki xassələri	1.1.1 , 1.2.1.	1	
23	Kimyəvi xassələri və tətbiqi	2.1.1 , 2.2.2 4.1.1	1	
24	Kimyəvi xassələri və tətbiqi	2.1.1 , 2.2.2 4.1.1	1	
25	Doymuş və doymamış ali karbon turşuları	1.1.1 , 4.1.1	1	
26	İkiəsaslı karbon turşuları. Alınması xassələri və tətbiqi	1.1.1 , 2.2.1	1	
27	Mürəkkəb efirlər. Mürəkkəb efirlər. Adlandırılması və izomerliyi	1.1.1	1	
28	Alınması və xassələri	2.2.1 , 4.1.1	1	
29	Yağlar	3.2.1, 4.1.1 4.3.1	1	

30	Sabun və sintetik yuyucu maddələr	3.1.1, 4.1.1	1	
31	Fəsil üzrə verilmiş təqdimat, esse və layihələrin müzakirəsi	4.1.1 4.2.1 4.3.1	1	
32	Fəsil üzrə ümumiləşdirici dərslər (sual, çalışma və məsələ həlli)		1	
33	Kiçik summativ qiymətləndirmə (KSQ 3)		1	
34	Böyük summativ qiymətləndirmə (BSQ 1)		1	
35	Monosaxaridlər. Qlükoza	1.1.1 2.2.1	1	
36	Kimyəvi xassələri və tətbiqi	2.1.1 2.2.1 4.1.1	1	
37	Fruktoza, riboza və dezoksiriboza	1.2.1 4.3.1	1	
38	Disaxaridlər. Saxaroza. Maltoza və laktoza	1.1.1 2.1.1 3.2.1	1	
39	Polisaxaridlər. Nişasta	1.1.1	1	
40	Sellüloza	1.1.1 2.1.1 4.1.1	1	
41	Praktik iş 2. Karbon turşuları, mürəkkəb efiirlər, yuyucu vasitələr və karbohidratların kimyəvi xassələri	3.1.1	1	
42	Fəsil üzrə verilmiş təqdimat, esse və layihələrin müzakirəsi	4.1.1. 4.3.1.	1	
43	Fəsil üzrə ümumiləşdirici dərslər (sual, çalışma və məsələ həlli)		1	
44	Kiçik summativ qiymətləndirmə (KSQ 4)		1	
45	Nitrobirləşmələr. Quruluşu, alınması və tətbiqi	1.2.1 2.1.1	1	
46	Aminlər. Adlandırılması və izomerliyi	1.1.1	1	
47	Alınması, quruluşu və fiziki xassələri	1.1.1 1.2.1. 2.2.1.	1	
48	Kimyəvi xassələri və tətbiqi	2.1.1 2.2.1.	1	
49	Anilin	2.1.1 2.2.1	1	
50	Aminturşular. Adlandırılması, izomerliyi, alınması və quruluşu	1.1.1 1.2.1 2.2.1	1	
51	Kimyəvi xassələri və tətbiqi	2.1.1 2.2.1 3.2.1	1	
52	Zülallar. Quruluşu	1.1.1	1	
53	Xassələri və tətbiqi	3.1.1 4.1.1	1	
54	Fəsil üzrə verilmiş təqdimat, esse və layihələrin müzakirəsi	4.1.1	1	
55	Fəsil üzrə ümumiləşdirici dərslər (sual, çalışma və məsələ həlli)		1	
56	Kiçik summativ qiymətləndirmə (KSQ 5)		1	
57	Polimerlərin quruluşu və fiziki xassələri. Plastik kütlələr	1.1.1. 4.1.1. 4.3.1.	1	
58	Təbii və sintetik kauçuklar	1.1.1. 1.3.1.	1	
59	Liflər	2.2.1 4.1.1.	1	
60	Ətraf mühitin polimer maddələrlə çirklənmədən mühafizəsi	4.2.1.	1	
61	Polimerlərin faydası və ziyanı (Debat dərsləri).	4.2.1	1	
62	Polimerlərin faydası və ziyanı (Debat dərsləri).	4.2.1	1	
63	Praktik iş-3. Zülallar və polimerlərin fiziki və kimyəvi xassələri	3.1.1	1	
64	Fəsil üzrə verilmiş təqdimat, esse və layihələrin müzakirəsi	4.1.1. 4.2.1.	1	
65	Fəsil üzrə ümumiləşdirici dərslər (sual, çalışma və məsələ həlli)		1	
66	Kiçik summativ qiymətləndirmə (KSQ 6)		1	
67	İl üzrə ümumiləşdirici dərslər		1	
68	Böyük summativ qiymətləndirmə (BSQ 2)		1	

XI sinfin sonunda şagird:

- maddələrin (oksigenli, azotlu üzvi birləşmələr və polimerlərin) tərkibini, quruluşunu və xassələrini şərh edir, onlara aid hesablamalar aparır;
- oksigenli, azotlu üzvi birləşmələrə, polimerlərə aid reaksiyaların qanunauyğunluqlarını izah edir, hesablamalar aparır;
- oksigenli, azotlu üzvi birləşmələrə, polimerlərə aid müşahidə və eksperimentlər aparır, kimyəvi prosesləri modelləşdirir;
- oksigenli, azotlu üzvi birləşmələrin və polimerlərin tətbiqinə dair layihələr hazırlayır;
- oksigenli, azotlu üzvi birləşmələrin, polimerlərin ətraf mühiti çirkləndirilməsinin aradan qaldırılmasına dair layihələr hazırlayır;
- oksigenli, azotlu üzvi birləşmələr və polimerlər sahəsində görkəmli alimlər haqqında referatlar hazırlayır, təqdimatlar edir. Məzmun xətləri üzrə əsas və alt-standartlar

1. Maddə və maddi aləm

Şagird: 1.1. Maddələrin xüsusiyyətlərinə dair bilik və bacarıqlar nümayiş etdirir.

1.1.1. Maddələrin (oksigenli, azotlu üzvi birləşmələr və polimerlərin) tərkibini, quruluşunu, fiziki xassələrini şərh edir, təqdimatlar hazırlayır.

1.2. Maddələr və onları təşkil edən hissəciklərin əlaqələrinə dair bilik və bacarıqlar nümayiş etdirir.

1.2.1. Oksigenli, azotlu üzvi birləşmələrdə atomların qarşılıqlı təsirini izah edir. 1.3. Maddələrin tərkibinə və quruluşuna aid hesablamalar aparır.

1.3.1. Oksigenli, azotlu üzvi birləşmələrin və polimerlərin tərkibinə, quruluşuna aid hesablamalar aparır, təqdimatlar edir.

2. Kimyəvi hadisələr

Şagird: 2.1. Kimyəvi hadisələrin baş vermə səbəblərini, qanunauyğunluqlarını mənimsədiyini nümayiş etdirir.

2.1.1. Oksigenli, azotlu üzvi birləşmələrə və polimerlərə aid reaksiyaların qanunauyğunluqlarını izah edir.

2.2. Kimyəvi reaksiyaların tənliklərini tərtib edir və hesablamalar aparır.

2.2.1. Oksigenli, azotlu üzvi birləşmələr və polimerlərə aid reaksiyaların tənliklərini tərtib edir.

2.2.2. Oksigenli, azotlu üzvi birləşmələr və polimerlərə aid reaksiyaların tənliklərinə əsasən hesablamalar aparır.

3. Eksperiment və modelləşdirmə

Şagird: 3.1. Kimyəvi hadisələrə və onların qanunauyğunluqlarına aid eksperimentlər aparır.

3.1.1. Oksigenli, azotlu üzvi birləşmələr və polimerlərə aid eksperimentlər aparır, təqdimatlar hazırlayır.

3.2. Molekulların quruluşunu, kimyəvi prosesləri modelləşdirir.

3.2.1. Oksigenli, azotlu üzvi birləşmələr və polimerlərin quruluşunu, onlara aid kimyəvi prosesləri modelləşdirir.

4. Kimya və həyat

Şagird: 4.1. Kimyəvi maddələrin və proseslərin tətbiqinə dair biliklər nümayiş etdirir

4.1.1. Oksigenli, azotlu üzvi birləşmələr və polimerlərin tətbiqinə dair layihələr hazırlayır, təqdimatlar edir.

4.2. Ətraf mühitin kimyəvi maddələrlə çirklənməsinə və onun aradan qaldırılmasına dair məlumatlara malik olduğunu nümayiş etdirir.

4.2.1. Oksigenli, azotlu üzvi birləşmələr və polimerlərin ətraf mühiti çirkləndirməsini, . onun aradan qaldırılması yollarını şərh edir, layihələr hazırlayır.

4.3. Kimya sahəsində görkəmli alimlərin nailiyyətləri barədə məlumatlara malik olduğunu nümayiş etdirir.

4.3.1. Oksigenli, azotlu üzvi birləşmələr və polimerlər sahəsində görkəmli alimlər barədə referatlar hazırlayır, təqdimatlar edir.

XI SİNİFDƏ KİMYA DƏRSLƏRİNİN İLLİK PLANLAŞDIRILMASI

Təmayül sinfi

(həftədə 4 saat, cəmi 136 saat)

№	Standart	Mövzu	Saat	Sınıf	Tarix
---	----------	-------	------	-------	-------

1.	1.1.1., 3.1.1.	Maddələr. Maddələrin xassələri. Qarışıqlar, onların ayrılması üsulları.	1	VII	
2.	1.3.1.	Kimyəvi formullar üzərində hesablamalar.	1	VII	
3.	1.3.1.	Maddə miqdarı. Molyar kütlə. Avoqadro qanunu. Qazların molyar həcmi.	1	VII	
4.	2.1.1., 2.2.1.	Kimyəvi reaksiyalar. Kimyəvi reaksiyaların əmsallaşdırılması. Maddə kütləsinin saxlanması qanunu.	1	VII	
5.	2.2.1., 2.2.2.	Kimyəvi tənliklər üzərində hesablamalar .	1	VII	
6.	2.2.1., 2.2.2	İstilik effekti. Entalpiya.Termokimyəvi tənliklər üzərində hesablamalar.	1	VII	
7.	1.3.1.	Həllolma. Məhlullar. Məhlulların qatılığının faizlə ifadəsi. Məhlulların molyar qatılığı.	1	VII	
8.	1.1.1.	Oksidlər, tərkibi, təsnifatı, adlandırılması ,fiziki və kimyəvi xassələri.	1	VIII	
9.	2.2.1., 3.1.1., 3.2.1,1.1.1	Əsaslar – tərkibi, təsnifatı, adlandırılması və alınması. Əsasların fiziki və kimyəvi xassələri.	1	VIII	
10.	1.1.1., 2.2.1., 3.1.1.	Turşular- tərkibi, təsnifatı, adlandırılması və alınması. Turşuların fiziki və kimyəvi xassələri	1	VIII	
11.	1.1.1., 2.2.1., 3.1.1.	Duzlar – tərkibi, təsnifatı, adlandırılması və alınması. Duzların mühüm xassələri.	1	VIII	
12.	2.2.1., 2.2.2., 3.1.1.	Qeyri- üzvi maddələrin mühüm siniflərinin genetik əlaqələrinə dair çalışma həlli.	1	VIII	
13.		Kiçik summativ qiymətləndirmə (KSQ-1)			
14.	2.1.1., 2.2.1.	Kimyəvi reaksiyaların tipləri.	1	VIII	
15.	2.1.1. 3.1.1	Kimyəvi reaksiyanın sürəti. Kimyəvi reaksiyanın sürətinə təsir edən amillər.	1	VIII	
16.	2.2.2., 3.1.1.	Kimyəvi tarazlıq. Kimyəvi tarazlığa təsir edən amillər.	1	VIII	
17.	1.2.1.	Dövri qanun. Kimyəvi elementlərin dövri sistemi.	1	VIII	
18.	1.2.1., 1.3.1.	Atomun quruluşu. Energetik təbəqələrə elektronların orbitallara dolma ardıcılığı. Atomların elektron formulu.	1	VIII	
19.	1.2.1.	I-IV dövr elementlərinin elektron quruluşu. Atomun normal və həyəcanlanmış halı.	1	VIII	
20.	1.2.1.	Atomun quruluşu əsasında elementlərin xassəsinin təyini. Elementlərin	1	VIII	

		dövriliyi. Dövrü qanunun əhəmiyyəti.			
21.	1.2.1.	Kimyəvi elementlərin elektromənfiliyi.	1	VIII	
22.	1.2.1., 1.3.1., 3.2.1.	Kimyəvi rabitə. Kimyəvi rabitənin tipləri.	1	VIII	
23.	1.2.1., 1.3.1.	Kovalent rabitənin əmələgəlmə mexanizmləri. Kovalent rabitənin xassələri.	1	VIII	
24.	1.2.1., 1.3.1., 3.2.1.	Atom orbitallarının hibridləşməsi.	1	VIII	
25.	1.3.1., 3.2.1. 1.2.1	İon rabitəsi. Metal və hidrogen rabitəsi. Kristal qəfəsin tipləri.	1	VIII	
26.	1.3.1.	Oksidləşmə dərəcəsi. Oksidləşmə- reduksiya reaksiyaları, tipləri, xüsusi halları.	1	VIII	
27.		Kiçik summativ qiymətləndirmə (KSQ 2)	1		
28.	1.2.1., 4.1.1.	Elektrolitik Dissosiasiya. Hidrat Nəzəriyyəsi.	1	VIII	
29.	1.2.1., 4.1.1.	Əsasların, turşuların və duzların dissosiasiyası.	1	VIII	
30.	1.3.1., 4.1.1.	Dissosiasiya dərəcəsi. Qüvvətli və zəif elektrolitlər. Dissosiasiya dərəcəsinin dəyişməsinə təsir edən amillər.	1	VIII	
31.	3.1.1.	İon mübadilə reaksiyaları.	1	VIII	
32.	1.2.1., 3.1.1. 4.1.1	Elektroliz. Elektrolitlərin məhlulda elektrolizi. Elektrolizə təsir edən amillər. Elektrolizin tətbiqi.	1	VIII	
33.	1.2.1., 4.1.1.	Duzların hidrolizi.	1	VIII	
34.	1.1.1., 2.1.1.	Metallar. Metalların icmalı, təbiətdə tapılması, ümumi alınma üsulları.	1	IX	
35.	1.1.1., 2.2.1., 4.2.1.	Metalların ümumi fiziki və kimyəvi xassələri. Metalların elektrokimyəvi gərginlik sırası.	1	IX	
36.	2.1.1., 3.1.1. 4.2.1.	Metalların korroziyası. Korroziyadan mühafizə.	1	IX	
37.	1.1.1., 3.1.1.	I qrupun əsas yarımqrup elementləri: natrium, kalium və onların birləşmələri.	1	IX	
38.	1.1.1., 3.1.1. 2.2.1	II qrupun əsas yarımqrup elementləri . Kalsium. Kalsiumun mühüm birləşmələri. Sənayedə alınması.	1	IX	
39.	4.1.1.	Suyun codluğu və onun aradan qaldırılması yolları.	1	IX	
40.		Kiçik summativ qiymətləndirmə (KSQ-3)			
41.	1.1.1.,	III qrupun əsas yarımqrup elementləri. Alüminium və onun birləşmələri.	1	IX	
42.	1.1.1.	Əlavə yarımqrup metalları haqqında qısa məlumat. Dəmir. Dəmirin oksid və hidroksidləri.	1	IX	
43.	3.2.1.	Polad və çuqun istehsalı.	1	IX	
44.	1.1.1.,	Mis.Sink. Xrom	1	IX	

	2.2.1.				
45.	1.2.1.	Qeyri- metalların ümumi xarakteristikası.	1	IX	
46.	1.2.1. 3.1.1,4.1.1	Halogenlərin ümumi xarakteristikası. Hidrogenxlorid və xlorid turşusu.	1	IX	
47.	1.2.1., 2.2.1 4.1.1	Halogenlərin müqayisəli xarakteristikası, kimyəvi xassələri.	1	IX	
48.	1.2.1.	Oksigen yarımqrupu elementlərinin ümumi xarakteristikası.	1	IX	
49.	1.2.1., 1.1.1, 4.1.1	Kükürd. Hidrogen- sulfid.	1	IX	
50.	1.1.1., 2.2.1. ,	Kükürd- dioksid. Sulfid turşusu. Kükürd-trioksid.	1	IX	
51.		Kiçik summativ qiymətləndirmə (KSQ-4)			
52.	2.2.1. 3.1.1. 4.1.1.	Sulfat turşusu.	1	IX	
53.	1.1.1., 1.2.1.,	Azot yarımqrup elementlərinin ümumi xarakteristikası. Azot və onun oksidləri.	1	IX	
54.	1.1.1., 1.2.1. , 2.2.1.	Ammonyak.	1	IX	
55.	2.2.1., 3.1.1.	Nitrat turşusu.	1	IX	
56.	4.1.1.	Nitrat turşusunun duzları. Azotun təbiətdə dövrəni.	1	IX	
57.	1.1.1.	Fosfor (V) oksid, ortofosfat turşusu.	1	IX	
58.	3.1.1.	Praktik iş- 1: Qeyri- metalların və onların birləşmələri.	1	IX	
59.	1.3.1., 2.2.1. 4.1.1.	Mineral gübrələr və onların təsnifatı. Azotlu gübrələr.	1	IX	
60.	1.3.1. 2.2.1. 4.1.1.	Fosforlu və kaliumlu gübrələr.	1	IX	
61.	1.2.1 2.2.1 3.1.1 4.1.1	Karbon yarımqrupu elementlərinin ümumi xarakteristikası. Karbon.	1	IX	
62.	4.1.1.,1.2, 1, 2.2.1	Karbonun oksidləri. Karbonat turşusu və onun duzları. Karbonun təbiətdə dövrəni.	1	IX	
63.	1.1.1.	Silisiyum.	1	IX	
64.	2.2.1., 3.1.1.	Silisiyum- dioksid və silikat turşusu.	1	IX	
65.	4.1.1.	Silisiyumun təbii birləşmələri və onların texnikada tətbiqi.	1	IX	
66.		Ümumiləşdirici dərş	1		
67.		Kiçik summativ qiymətləndirmə (KSQ-5)	1		
68.		Böyük summativ qiymətləndirmə-1			

69.	1.1.1.	Alkanların homoloji sırası, fəza quruluşu, izomerliyi, adlandırılması	1	X	
70.	1.1.1., 2.2.1.	Alkanların alınması, fiziki və kimyəvi xassələri.	1	X	
71.	3.1.1.	Praktik iş №2: Karbohidrogenlərin keyfiyyət tərkibinin təyini	1	X	
72.	1.1.1.	Alkenlərin homoloji sırası, , fəza quruluşu, izomerliyi, adlandırılması	1	X	
73.	2.1.1., 2.2.1.	Alkenlərin alınması, fiziki və kimyəvi xassələri	1	X	
74.	1.1.1.	Alkadienlərin homoloji sırası,, fəza quruluşu, izomerliyi, adlandırılması	1	X	
75.	1.1.1., 2.2.1.	Alkadienlərin alınması ,fiziki və kimyəvi xassələri.	1	X	
76.	1.1.1., 1.3.1.	Alkinlərin homoloji sırası, , fəza quruluşu, izomerliyi, adlandırılması	1	X	
77.	1.1.1., 2.2.1.	Alkinlərin alınması, fiziki və kimyəvi xassələri.	1	X	
78.	3.1.1.	Praktik iş №3: Rezin və kauçukun kimyəvi tərkibinin öyrənilməsi.	1	X	
79.		Ümumiləşdirici dərs			
80.		Kiçik summativ qiymətləndirmə (KSQ-6)			
81.	1.1.1., 1.3.1.	Tsikloalkanların homoloji sırası, , fəza quruluşu, izomerliyi, adlandırılması	1	X	
82.	1.1.1., 2.1.1.	Tsikloalkanların alınması və fiziki xassələri.	1	X	
83.	2.1.1., 2.2.1., 2.2.2.	Tsikloalkanların kimyəvi xassələri.	1	X	
84.	1.1.1., 1.3.1.	Arenlər. Benzol. Benzolun quruluşu. Arenlərlərin homoloji sırası, izomerliyi.	1	X	
85.	1.1.1., 2.2.1.	Arenlərin alınması , fiziki və kimyəvi xassələri. Striol	1	X	
86.	2.2.1., 3.2.1.	Praktiki iş №4. Benzolun alınması və onun kimyəvi xassələri.	1	X	
87.	1.1.1.	Karbohidrogenlərin təbii mənbələri.	1	X	
88.	1.1.1., 4.2.1, 3.2.1, 4.3.1	Neftin ilkin emalı. Neftin krekinqi.	1	X	
89.	4.1.1, 3.2.1	Neft məhsullarının tətbiqi. Daş kömürün emalı.	1	X	
90.	4.1.1, 3.2.1	Neft məhsullarının tətbiqi. Daş kömürün emalı.	1	X	
91.		Təqdimat	1	X	
92.		Ümumiləşdirici dərs	1	X	
93.			1		
94.		Kiçik summativ qiymətləndirmə (KSQ 7)	1		

95	1.1.1. 1.3.1.	Doymuş biratomlu spirtlər. Adlandırılması və izomerliyi	1	XI	
----	------------------	---	---	----	--

96	2.2.1.	Alınması	1	XI	
97	1.1.1. 1.2.1 1.3.1	Quruluşu və fiziki xassələri	1	XI	
98	2.1.1. 2.2.1 3.1.1. 4.2.1.	Kimyəvi xassələri və tətbiqi	1	XI	
99	4.1.1.	Praktik dərs. "Etanolun məhkəməsi" (rollu oyun)	1	XI	
100	1.2.1.	Etilenqlikol	1	XI	
101	1.2.1.	Qliserin	1	XI	
102	1.1.1. 1.2.1. 2.2.1.	Fenol. Alınması, quruluşu və fiziki xassələri	1	XI	
103	2.1.1. 2.2.1. 4.1.1. 4.2.1.	Kimyəvi xassələri və tətbiqi	1	XI	
104	1.1.1.	Aldehidlər Adlandırılması və izomerliyi	1	XI	
105	1.1.1. 1.2.1 2.2.1.	Alınması, quruluşu və fiziki xassələri	1	XI	
106	1.3.1. 2.2.1. 3.1.1. 4.1.1.	Kimyəvi xassələri və tətbiqi	1	XI	
107	3.1.1	Praktik iş – 1. Spirtlər, fenol və aldehidlərin kimyəvi xassələri	1	XI	
108	1	Kiçik summativ qiymətləndirmə (KSQ 8)			
109	1.1.1.	Birəsaslı karbon turşuları. Adlandırılması və izomerliyi	1	XI	
110	1.1.1 , 1.2.1. 4.1.1	Alınması. Quruluşu və fiziki xassələri. Kimyəvi xassələri və tətbiqi	1	XI	
111	1.1.1 , 4.1.1	Doymuş və doymamış ali karbon turşuları	1	XI	
112	1.1.1 , 2.2.1	İkiəsaslı karbon turşuları. Alınması xassələri və tətbiqi	1	XI	
113	1.1.1	Mürəkkəb efirlər. Mürəkkəb efirlər. Adlandırılması və izomerliyi. Alınması və xassələri	1	XI	
114	3.2.1, 4.1.1 4.3.1	Yağlar	1	XI	
115	3.1.1, 4.1.1	Sabun və sintetik yuyucu maddələr	1	XI	
116	1.1.1 2.2.1	Monosaxaridlər. Qlükoza. Kimyəvi xassələri və tətbiqi	1	XI	
117	1.2.1 4.3.1	Fruktoza, riboza və dezoksiriboza	1	XI	
118	1.1.1 2.1.1 3.2.1	Disaxaridlər. Saxaroza. Maltoza və laktoza	1	XI	
119	1.1.1	Polisaxaridlər. Nişasta	1	XI	
120	1.1.1 2.1.1 4.1.1	Sellüloza	1	XI	
121	3.1.1	Praktik iş 2. Karbon turşuları, mürəkkəb efirlər, yuyucu vasitələr və karbohidratların kimyəvi xassələri	1	XI	
122	1	Kiçik summativ qiymətləndirmə (KSQ 9)			
123	1.2.1 2.1.1	Nitrobirləşmələr. Quruluşu, alınması və tətbiqi	1	XI	
124	1.1.1	Aminlər. Adlandırılması və izomerliyi. Alınması, quruluşu və fiziki xassələri	1	XI	
125	2.1.1 2.2.1.	Kimyəvi xassələri və tətbiqi	1	XI	
126	2.1.1 2.2.1	Anilin	1	XI	

127	1.1.1 1.2.1 2.2.1	Aminturşular. Adlandırılması, izomerliyi, alınması və quruluşu	1	XI	
128	2.1.1 2.2.1 3.2.1	Kimyəvi xassələri və tətbiqi	1	XI	
129	1.1.1. 3.1.1 4.1.1	Zülallar. Quruluşu. Xassələri və tətbiqi	1	XI	
130	1.1.1. 4.1.1. 4.3.1.	Polimerlərin quruluşu və fiziki xassələri. Plastik kütlələr	1	XI	
131	1.1.1. 1.3.1.	Təbii və sintetik kauçuklar	1	XI	
132	2.2.1 4.1.1.	Liflər	1	XI	
133	4.2.1.	Ətraf mühitin polimer maddələrlə çirklənmədən mühafizəsi	1	XI	
134	3.1.1	Praktik iş-3. Zülallar və polimerlərin fiziki və kimyəvi xassələri	1	XI	
135	1	Kiçik summativ qiymətləndirmə (KSQ 10)	1		
136	1	Böyük summativ qiymətləndirmə (BSQ 2)	1		

XI SİNİFDƏ KİMYA DƏRSLƏRİNİN İLLİK PLANLAŞDIRILMASI

Təmayül sinfi

(həftədə 5 saat, cəmi 170 saat)

№	Standart	Mövzu	Saat	Sınıf	Tarix
1	1.1.1., 3.1.1.	Maddələr. Maddələrin xassələri. Qarışıqlar, onların ayrılması üsulları.	1	VII	
2	1.3.1.	Kimyəvi formullar üzərində hesablamalar.	1	VII	
3	1.3.1.	Məsələ həlli	1	VII	
4	1.3.1.	Maddə miqdarı. Molyar kütlə. Avoqadro qanunu. Qazların molyar həcmi.	1	VII	
5	2.1.1., 2.2.1.	Kimyəvi reaksiyalar. Kimyəvi reaksiyaların əmsallaşdırılması. Maddə kütləsinin saxlanması qanunu.	1	VII	
6	2.2.1.	Məsələ həlli	1	VII	
7	2.2.1., 2.2.2.	Kimyəvi tənliklər üzərində hesablamalar .	1	VII	
8	2.2.1., 2.2.2	İstilik effekti. Entalpiya. Termokimyəvi tənliklər üzərində hesablamalar.	1	VII	
9	2.2.1., 2.2.2	Məsələ həlli	1	VII	
10	1.3.1.	Həllolma. Məhlullar. Məhlulların qatılığının faizlə ifadəsi. Məhlulların molyar qatılığı.	1	VII	
11	1.3.1.	Məsələ həlli	1	VII	
12	1.1.1.	Oksidlər, tərkibi, təsnifatı, adlandırılması ,fiziki və kimyəvi xassələri.	1	VIII	
13	2.2.1., 3.1.1., 3.2.1.	Əsaslar – tərkibi, təsnifatı, adlandırılması və alınması. Əsasların fiziki və kimyəvi xassələri.	1	VIII	
14		Kiçik summativ qiymətləndirmə (KSQ-1)	1		
15		KSQ-nin təhlili	1		
16	1.1.1., 2.2.1., 3.1.1.	Turşular- tərkibi, təsnifatı, adlandırılması və alınması. Turşuların fiziki və kimyəvi xassələri	1	VIII	
17	4.1.1	Layihə	1		
18	1.1.1., 2.2.1., 3.1.1.	Duzlar – tərkibi, təsnifatı, adlandırılması və alınması. Duzların mühüm xassələri.	1	VIII	
19	2.2.1., 2.2.2., 3.1.1.	Qeyri- üzvi maddələrin mühüm siniflərinin genetik əlaqələrinə dair məsələ həlli.	1	VIII	
20	2.2.2., 3.1.1.	Qeyri- üzvi maddələrin mühüm siniflərinin genetik əlaqələrinə dair məsələ həlli.	1	VIII	

21	2.1.1., 2.2.1.	Kimyəvi reaksiyaların tipləri.	1	VIII	
22	2.1.1. 3.1.1	Kimyəvi reaksiyanın sürəti. Kimyəvi reaksiyanın sürətinə təsir edən amillər.	1	VIII	
23	2.2.2., 3.1.1.	Kimyəvi tarazlıq. Kimyəvi tarazlığa təsir edən amillər.	1	VIII	
24	1.2.1.	Dövri qanun. Kimyəvi elementlərin dövri sistemi.	1	VIII	
25	1.2.1., 1.3.1.	Atomun quruluşu. Energetik təbəqələrə elektronların orbitallara dolma ardıcılığı. Atomların elektron formulu.	1	VIII	
26	1.2.1.	I-IV dövr elementlərinin elektron quruluşu. Atomun normal və həyəcanlanmış halı.	1	VIII	
27	1.2.1	Məsələ həlli	1	VIII	
28		Ümumiləşdirici dərslər	1		
29		Kiçik summativ qiymətləndirmə (KSQ-2)	1		
30		KSQ-nin təhlili	1		
31	1.2.1.	Atomun quruluşu əsasında elementlərin xassəsinin təyini. Elementlərin dövriliyi. Dövri qanunun əhəmiyyəti.	1	VIII	
32	1.2.1.	Kimyəvi elementlərin elektromənfiliyi.	1	VIII	
33	1.2.1., 1.3.1., 3.2.1.	Kimyəvi rabitə. Kimyəvi rabitənin tipləri.	1	VIII	
34	1.2.1., 1.3.1.	Kovalent rabitənin əmələgəlmə mexanizmləri. Kovalent rabitənin xassələri.	1	VIII	
35	1.2.1., 1.3.1., 3.2.1.	Atom orbitallarının hibridləşməsi.	1	VIII	
36	1.3.1	Atom orbitallarının hibridləşməsinə aid hesablamalar	1	VIII	
37	1.3.1	Üzvi və bəzi qeyri-üzvi maddə molekullarında hibrid orbitallarının tapılması	1	VIII	
38	1.3.1., 3.2.1. 1.2.1	İon rabitəsi. Metal və hidrogen rabitəsi. Kristal qəfəsin tipləri.	1	VIII	
39	3.2.1. 1.2.1	İon rabitəli birləşmə molekullarında rabitə sayının tapılmasına aid məsələ həlli	1	VIII	
40	1.3.1.	Oksidləşmə dərəcəsi. Oksidləşmə- reduksiya reaksiyaları, tipləri, xüsusi halları.	1	VIII	
41	1.3.1.	Oksidləşmə- reduksiya reaksiyalarının əmsallaşdırılması	1	VIII	
42	1.3.1.	Məsələ həlli	1	VIII	
43		Ümumiləşdirici dərslər	1	VIII	
44		Kiçik summativ qiymətləndirmə (KSQ-3)	1		
45		KSQ-nin təhlili	1		
46	1.2.1., 4.1.1.	Elektrolitik Dissosiasiya. Hidrat nəzəriyyəsi.	1	VIII	
47	1.2.1., 4.1.1.	Əsasların, turşuların və duzların dissosiasiyası.	1	VIII	
48		Dissosiasiyaya aid hesablamalar	1	VIII	
49	1.3.1., 4.1.1.	Dissosiasiya dərəcəsi. Qüvvətli və zəif elektrolitlər. Dissosiasiya dərəcəsinin dəyişməsinə təsir edən amillər.	1	VIII	
50	3.1.1.	İon mübadilə reaksiyaları.	1	VIII	
51	1.2.1., 3.1.1. 4.1.1	Elektroliz. Elektrolitlərin məhlulda elektrolizi. Elektrolizə təsir edən amillər. Elektrolizin tətbiqi.	1	VIII	

52	1.2.1., 4.1.1.	Duzların hidrolizi.	1	VIII	
53	1.1.1., 2.1.1.	Metallar. Metalların icmalı, təbiətdə tapılması, ümumi alınma üsulları.	1	IX	
54	1.1.1., 2.2.1., 4.2.1.	Metalların ümumi fiziki və kimyəvi xassələri. Metalların elektrokimyəvi gərginlik sırası.	1	IX	
55	2.1.1., 3.1.1. 4.2.1.	Metalların korroziyası. Korroziyadan mühafizə.	1	IX	
56		Kiçik summativ qiymətləndirmə (KSQ-4)	1	IX	
57		KSQ-nin təhlili	1	IX	
58	1.1.1., 3.1.1.	I qrupun əsas yarımqrup elementləri: natrium, kalium və onların birləşmələri.	1	IX	
59	1.1.1., 3.1.1. 2.2.1	II qrupun əsas yarımqrup elementləri . Kalsium. Kalsiumun mühüm birləşmələri. Sənayedə alınması.	1	IX	
60	4.1.1.	Suyun codluğu və onun aradan qaldırılması yolları.	1	IX	
61	1.1.1.,	III qrupun əsas yarımqrup elementləri. Alüminium və onun birləşmələri.	1	IX	
62	1.1.1.	Əlavə yarımqrup metalları haqqında qısa məlumat. Dəmir. Dəmirin oksid və hidroksidləri.	1	IX	
63	3.2.1.	Polad və çuqun istehsalı.	1	IX	
64	1.1.1., 2.2.1.	Mis.Sink. Xrom	1	IX	
65	3.1.1.	Praktik iş. Metalların və onların birləşmələrinin xassələri			
66	1.2.1.	Qeyri- metalların ümumi xarakteristikası.	1	IX	
67	1.2.1. 3.1.1, 4.1.1	Halogenlərin ümumi xarakteristikası. Hidrogenxlorid və xlorid turşusu.	1	IX	
68	1.2.1., 2.2.1 4.1.1	Halogenlərin müqayisəli xarakteristikası, kimyəvi xassələri.	1	IX	
69	1.2.1., 1.1.1, 4.1.1	Kükürd. Hidrogen- sulfid.	1	IX	
70	1.1.1., 2.2.1. ,	Kükürd- dioksid. Sulfid turşusu. Kükürd-trioksid.	1	IX	
71	2.2.1. 3.1.1. 4.1.1.	Sulfat turşusu.	1	IX	
72		Ümumiləşdirici dərslər	1	IX	
73		Kiçik summativ qiymətləndirmə (KSQ 5)	1		
74		KSQ-nin təhlili	1		
75	1.1.1., 1.2.1.,	Azot yarımqrup elementlərinin ümumi xarakteristikası. Azot və onun oksidləri.	1	IX	
76	1.1.1., 1.2.1. , 2.2.1.	Ammonyak.	1	IX	
77	2.2.1., 3.1.1.	Nitrat turşusu.	1	IX	
78	4.1.1.	Nitrat turşusunun duzları. Azotun təbiətdə dövrəni.	1	IX	
79	1.1.1.	Fosfor.	1	IX	
80	2.2.1.	Fosfor (V) oksid, ortofosfat turşusu.	1	IX	

81	3.1.1.	Praktik iş- 1: Qeyri- metalların və onların birləşmələri.	1	IX	
82	2.2.1. 4.1.1.	Mineral gübrələr və onların təsnifatı. Azotlu gübrələr.	1	IX	
83	1.3.1. 2.2.1. 4.1.1.	Fosforlu və kaliumlu gübrələr.	1	IX	
84		Məsələ həlli	1	IX	
85		Ümumiləşdirici dərs	1		
86		Kiçik summativ qiymətləndirmə (KSQ 6)	1		
87		Böyük summativ qiymətləndirmə (BSQ 1)	1		
88	1.2.1 3.1.1 4.1.1	Karbon yarımqrupu elementlərinin ümumi xarakteristikası. Karbon.	1	IX	
89	4.1.1., 1.2.1, 2.2.1	Karbonun oksidləri. Karbonat turşusu və onun duzları. Karbonun təbiətdə dövrəni.	1	IX	
90	1.1.1.	Silisiyum.	1	IX	
91	2.2.1., 3.1.1.	Silisiyum- dioksid və silikat turşusu.	1	IX	
92	4.1.1.	Silisiyumun təbii birləşmələri və onların texnikada tətbiqi.	1	IX	
93	1.1.2.	Alkanların homoloji sırası, fəza quruluşu, izomerliyi, adlandırılması	1	X	
94	1.1.1., 2.2.1.	Alkanların alınması, fiziki və kimyəvi xassələri.	1	X	
95	3.1.1.	Praktik iş №2: Karbohidrogenlərin keyfiyyət tərkibinin təyini	1	X	
96	1.1.1.	Alkenlərin homoloji sırası, , fəza quruluşu, izomerliyi, adlandırılması	1	X	
97	2.1.1., 2.2.1.	Alkenlərin alınması, fiziki və kimyəvi xassələri	1	X	
98	1.1.1.	Alkadienlərin homoloji sırası,, fəza quruluşu, izomerliyi, adlandırılması	1	X	
99	1.1.1., 2.2.1.	Alkadienlərin alınması ,fiziki və kimyəvi xassələri.	1	X	
100		Kiçik summativ qiymətləndirmə (KSQ 7)	1		
101		KSQ-nin təhlili	1		
102	1.1.1., 1.3.1.	Alkinlərin homoloji sırası, , fəza quruluşu, izomerliyi, adlandırılması	1	X	
103	1.1.1., 2.2.1.	Alkinlərin alınması, fiziki və kimyəvi xassələri.	1	X	
104	3.1.1.	Praktik iş №3: Rezin və kauçukun kimyəvi tərkibinin öyrənilməsi.	1	X	
105	1.1.1., 1.3.1.	Tsikloalkanların homoloji sırası, , fəza quruluşu, izomerliyi, adlandırılması	1	X	
106	1.1.1., 2.1.1.	Tsikloalkanların alınması və fiziki xassələri. Tsikloalkanların kimyəvi xassələri.	1	X	
107	1.1.1., 1.3.1.	Arenlər. Benzol. Benzolun quruluşu. Arenlərlərin homoloji sırası, izomerliyi.	1	X	
108	1.1.1., 2.2.1.	Arenlərin alınması , fiziki və kimyəvi xassələri. Striol	1	X	
109	2.2.1., 3.2.1.	Praktiki iş №4. Benzolun alınması və onun kimyəvi xassələri.	1	X	
110	1.1.1.	Karbohidrogenlərin təbii mənbələri.	1	X	
111	4.2.1, 3.2.1, 4.3.1	Neftin ilkin emalı. Neftin krekinqi.	1	X	
112	4.1.1, 3.2.1	Neft məhsullarının tətbiqi. Daş kömürün emalı.	1	X	
113		Ümumiləşdirici dərs	1	X	

114		Kiçik summativ qiymətləndirmə (KSQ 8)	1	X	
115		KSQ-nin təhlili	1		

116	1.1.1. 1.3.1.	Doymuş biratomlu spirtlər. Adlandırılması və izomerliyi	1	XI	
117	2.2.1.	Alınması	1	XI	
118	1.2.1 1.3.1	Quruluşu və fiziki xassələri	1	XI	
119	2.2.1 3.1.1. 4.2.1.	Kimyəvi xassələri və tətbiqi	1	XI	
120	4.1.1.	Praktik dərs. "Etanolun məhkəməsi" (rollu oyun)	1	XI	
121	1.2.1.	Etilenqlikol	1	XI	
122	1.2.1.	Qliserin	1	XI	
123	1.2.1. 2.2.1.	Fenol. Alınması, quruluşu və fiziki xassələri	1	XI	
124	2.2.1. 4.1.1..	Kimyəvi xassələri və tətbiqi	1	XI	
125	1.1.1.	Aldehidlər Adlandırılması və izomerliyi	1	XI	
126	1.1.1. 1.2.1 2.2.1.	Alınması, quruluşu və fiziki xassələri	1	XI	
127	2.2.1. 3.1.1. 4.1.1.	Kimyəvi xassələri və tətbiqi	1	XI	
128	3.1.1	Praktik iş – 1. Spirtlər, fenol və aldehidlərin kimyəvi xassələri	1	XI	
129		Kiçik summativ qiymətləndirmə (KSQ 9)			
130		KSQ-nin təhlili			
131	1.1.1.	Birəsaslı karbon turşuları. Adlandırılması və izomerliyi	1	XI	
132	1.1.1 , 1.2.1.	Alınması. Quruluşu və fiziki xassələri	1	XI	
133	2.1.1 , 2.2.2 4.1.1	Kimyəvi xassələri və tətbiqi	1	XI	
134	1.1.1 , 4.1.1	Doymuş və doymamış ali karbon turşuları	1	XI	
135	1.1.1 , 2.2.1	İkiəsaslı karbon turşuları. Alınması xassələri və tətbiqi	1	XI	
136	1.1.1	Mürəkkəb efirlər. Mürəkkəb efirlər. Adlandırılması və izomerliyi	1	XI	
137	2.2.1 , 4.1.1	Alınması və xassələri	1	XI	
138	3.2.1, 4.1.1 4.3.1	Yağlar	1	XI	
139		Məsələ həlli	1	XI	
140	3.1.1, 4.1.1	Sabun və sintetik yuyucu maddələr	1	XI	
141	1.1.1 2.2.1	Monosaxaridlər. Qlükoza	1	XI	
142	2.1.1 2.2.1 4.1.1	Kimyəvi xassələri və tətbiqi	1	XI	

143	2.1.1 2.2.1 4.1.1	Kimyəvi xassələri və tətbiqi	1	XI	
144	1.2.1 4.3.1	Fruktoza, riboza və dezoksiriboza	1	XI	
145	2.1.1 3.2.1	Disaxaridlər. Saxaroza. Maltoza və laktoza	1	XI	
146	1.1.1	Polisaxaridlər. Nişasta	1	XI	
147	2.1.1 4.1.1	Sellüloza	1	XI	
148	3.1.1	Praktik iş 2. Karbon turşuları, mürəkkəb efirlər, yuyucu vasitələr və karbohidratların kimyəvi xassələri	1	XI	
149		Fəsil üzrə ümumiləşdirici dərs (sual, çalışma və məsələ həlli)	1	XI	
150		Kiçik summativ qiymətləndirmə (KSQ 10)			
151		KSQ-nin təhlili			
152	1.2.1 2.1.1	Nitrobirləşmələr. Quruluşu, alınması və tətbiqi	1	XI	
153	1.1.1	Aminlər. Adlandırılması və izomerliyi	1	XI	
154	1.1.1 1.2.1. 2.2.1.	Alınması, quruluşu və fiziki xassələri	1	XI	
155	2.1.1 2.2.1.	Kimyəvi xassələri və tətbiqi	1	XI	
156	2.1.1 2.2.1	Anilin	1	XI	
157	1.2.1 2.2.1	Aminturşular. Adlandırılması, izomerliyi, alınması və quruluşu	1	XI	
158	2.1.1 2.2.1 3.2.1	Kimyəvi xassələri və tətbiqi	1	XI	
159	1.1.1	Zülallar. Quruluşu	1	XI	
160	3.1.1 4.1.1	Xassələri və tətbiqi	1	XI	
161	4.1.1. 4.3.1.	Polimerlərin quruluşu və fiziki xassələri. Plastik kütlələr	1	XI	
162	1.1.1. 1.3.1.	Təbii və sintetik kauçuklar	1	XI	
163	2.2.1 4.1.1.	Liflər	1	XI	
164	4.2.1.	Ətraf mühitin polimer maddələrlə çirklənmədən mühafizəsi	1	XI	
165	4.2.1	Polimerlərin faydası və ziyanı (Debat dərs).	1	XI	
166	3.1.1	Praktik iş-3. Zülallar və polimerlərin fiziki və kimyəvi xassələri	1	XI	
167		Məsələ həlli	1		
168		Ümumiləşdirici dərs	1	XI	
169	1	Kiçik summativ qiymətləndirmə (KSQ 11)	1		
170	1	Böyük summativ qiymətləndirmə (BSQ 2)	1		

Mənim qeydlərim:

[illegible]

MÜNDƏRİCAT

1. VII sinif illik planlaşdırma(68 saat)	3
2. VIII sinif illik planlaşdırma(68 saat)	6
3. IX sinif illik planlaşdırma (68 saat)	12
4. X sinif illik planlaşdırma (68 saat)	18
5. X sinif illik planlaşdırma (136 saat)	24
6. X sinif illik planlaşdırma (170 saat)	29
7. XI sinif illik planlaşdırma (68 saat)	34
8. XI sinif illik planlaşdırma (136 saat)	38
9. XI sinif illik planlaşdırma (170 saat)	44



2024/2025-Cİ TƏDRİS İLİ ÜÇÜN MƏKTƏB TƏQVİMİ. 5-GÜNLÜK



SENTYABR

B.e.				16	23	30
Ç.a.				17	24	
Ç.				18	25	
C.a.				19	26	
C.				20	27	
Ş.				21	28	
B.			15	22	29	

OKTYABR

B.e.		7	14	21	28	
Ç.a.	1	8	15	22	29	
Ç.	2	9	16	23	30	
C.a.	3	10	17	24	31	
C.	4	11	18	25		
Ş.	5	12	19	26		
B.	6	13	20	27		

NOYABR

B.e.		4	11	18	25	
Ç.a.		5	12	19	26	
Ç.		6	13	20	27	
C.a.		7	14	21	28	
C.	1	8	15	22	29	
Ş.	2	9	16	23	30	
B.	3	10	17	24		

DEKABR

B.e.		2	9	16	23	30
Ç.a.		3	10	17	24	31
Ç.		4	11	18	25	
C.a.		5	12	19	26	
C.		6	13	20	27	
Ş.		7	14	21	28	
B.	1	8	15	22	29	

YANVAR

B.e.		6	13	20	27	
Ç.a.		7	14	21	28	
Ç.	1	8	15	22	29	
C.a.	2	9	16	23	30	
C.	3	10	17	24	31	
Ş.	4	11	18	25		
B.	5	12	19	26		

YADDAŞ!

TƏDRİS MÜDDƏTİ VƏ PLANI

5 günlük tədris həftəsi:

I YARIMİL:

15 sentyabr - 26 yanvar

8 noyabr Zəfər Bayramı Günü

9 noyabr Dövlət Bayrağı

Günü

PAYIZ TƏTİLİ: 12- 22 noyabr

31 Dekabr Dünya

Azərbaycanlılarının Həmrəylik Günü

01-02 yanvar Yeni il Bayramı

20 Yanvar Ümumxalq Hüzün

Günü

QIŞ TƏTİLİ: 27- 31 yanvar

II YARIMİL:

1 fevral - 14 iyun

8 Mart -Beynəlxalq Qadınlar

Bayramı

20-24 mart- Novruz Bayramı

31 mart- 01 aprel -Ramazan

bayramı

01-05 may -ibtidai siniflər

üçün əlavə yaz tətili

9 May -Faşizm Üzərində

Qələbə Günü

28 May- Müstəqillik Günü

6-7 iyun Qurban bayramı

* 14 iyun SON ZƏNG *

Qeyd: 11 noyabr, 10, 25-26

mart, 9 iyun NK müvafiq

qərarı ilə istirahət günləri

bayram günləri ilə üst-üstə

düşüyü üçün qeyri iş günləri

hesab olunur.

XÜSUSİ QEYD!

Tədris ili ərzində müvafiq

sərəncam və əmrlər (xüsusən

Ramazan və Qurban

bayramları günlərində)

əsasında təqvimdə

dəyişikliklər ola bilər!

Tərtib etdi:

Cəbrayıl Rayon Vahid

İsmayilov adına Çərəkən kənd

tam orta məktəbin təlim-

tərbiyə işləri üzrə direktor

müavini Köçəri Tumasov

Müəllif hüquqları qorunduğu

halda istifadəyə halallıq

verilir!

FEVRAL

B.e.		3	10	17	24	
Ç.a.		4	11	18	25	
Ç.		5	12	19	26	
C.a.		6	13	20	27	
C.		7	14	21	28	
Ş.	1	8	15	22		
B.	2	9	16	23		

MART

B.e.		3	10	17	24	31
Ç.a.		4	11	18	25	
Ç.		5	12	19	26	
C.a.		6	13	20	27	
C.		7	14	21	28	
Ş.	1	8	15	22	29	
B.	2	9	16	23	30	

APRİL

B.e.		7	14	21	28	
Ç.a.	1	8	15	22	29	
Ç.	2	9	16	23	30	
C.a.	3	10	17	24		
C.	4	11	18	25		
Ş.	5	12	19	26		
B.	6	13	20	27		

MAY

B.e.		5	12	19	26	
Ç.a.		6	13	20	27	
Ç.		7	14	21	28	
C.a.	1	8	15	22	29	
C.	2	9	16	23	30	
Ş.	3	10	17	24	31	
B.	4	11	18	25		

İYUN

B.e.		2	9			
Ç.a.		3	10			
Ç.		4	11			
C.a.		5	12			
C.		6	13			
Ş.		7	14			
B.	1	8				

