

Ümumtəhsil məktəblərinin 8-ci sinfi üçün Kimya fənni üzrə illik planlaşdırma nümunəsi¹

Sıra №-si	Məzmun standartları	Mövzu	Saat	Dərslik səh.	MMV səh.
1.		7-ci sinifdə mart-iyun aylarında keçilənlərin təkrarı	5	-	-
Dövri qanun					
2.	4.3.1	Dövri qanun.Kimyəvi elementlərin dövri sistemi	1	9-12	69-73
3.	1.2.1; 4.3.1	Atom modelləri.Elektron orbitalları	1	13-17	75-77
4.	1.2.1	Atomların elektron örtüyünün quruluşu	1	18-20	78-79
5.	1.2.1	Energetik səviyyələrdə orbitalların elektronlarla dolma ardıcılığı	1	21-26	80-82
6.	1.2.1	Energetik səviyyələrdə orbitalların elektronlarla dolma ardıcılığı	1	21-26	80-82
7.	1.2.1	Kimyəvi elementlərin bəzi xassələri və onların dövriliyi	1	27-31	83-86
8.	1.2.1	Atomun həyəcanlanmış halı	1	32-34	87-88
9.	Kiçik summativ qiymətləndirmə		1	-	-
Oksid. Əsas. Turşu. Duz					
10.	1.1.1; 3.2.1	Oksidlərin təsnifatı, adlandırılması və fiziki xassələri	1	41-43	91-94
11.	2.1.1; 2.2.1	Oksidlərin alınması və kimyəvi xassələri	2	44-47	95-97
12.	1.1.1; 2.2.1 3.2.1	Əsasların təsnifatı və adlandırılması	2	48-51	98-100
13.	2.1.1; 3.1.1	Əsasların fiziki və kimyəvi xassələri	2	52-55	101-103
14.	Kiçik summativ qiymətləndirmə		1	-	-
15.	1.1.1; 2.1.1	Turşuların təsnifatı, adlandırılması, alınması	1	56-59	104-106
16.	2.2.2; 3.1.1	Turşuların fiziki və kimyəvi xassələri	1	60-62	107-109
17.	1.1.1; 2.1.1	Duzların təsnifatı, adlandırılması, alınması	1	63-67	110-113
18.	1.1.1; 2.1.1	Duzların təsnifatı,adlandırılması,alınması	1	63-67	110-113
19.	1.1.1	Duzların fiziki və kimyəvi xassələri	2	68-71	114-115
20.	2.1.1; 3.1.1	Qeyri-üzvi birləşmələrin sinifləri arasında genetik əlaqə	1	72-74	116-118

¹ Planlaşdırma hazırlanarkən VIII sinif üçün "Kimya" dərslisi(Müəlliflər: M.Abbasov, V.Abbasov,A.Məhərrəmov, R.Əliyeva, S.Hacıyev, G.Quliyev, N.Abışov, Vəliyev, A.Əliyev, Bakı-2019) və "Müəllim üçün metodik vəsait(Müəlliflər: M.Abbasov, G.Quliyev , S.Abbasadə, A.Əliyev Bakı-2019) nəzərə alınmışdır.

21.	Bölmə üzrə məsələlərin həlli		1	75-78	-
22.	Kiçik summativ qiymətləndirmə		1	-	-
Kimyəvi rabitə					
23.	1.2.1; 3.2.1	Kovalent rabitə	2	81-85	121-124
24.	1.2.1; 3.2.1	Kovalent rabitənin növləri	1	86-89	125-129
25.	1.2.1; 3.2.1	Molekulların fəza quruluşu. Hibridləşmə	1	90-94	130-133
26.	1.2.1; 1.3.1	Kovalent rabitənin xassələri	1	95-98	134-137
27.	1.2.1; 3.2.1	İon rabitəsi	1	99-101	138-140
I yarımil - 36 saat.					
28.	1.2.1; 3.2.1	Metal və hidrogen rabitəsi	1	102-104	141-143
29.	1.2.1; 3.2.1	Kristal qəfəslərin tipləri	1	105-108	144-147
30.	1.2.1	Valentlik oksidləşmə dərəcəsi	1	109-113	148-150
31.	Bölmə üzrə məsələlərin həlli		1	115-116	-
32.	Kiçik summativ qiymətləndirmə		1	-	-
Kimyəvi reaksiyaların təsnifatı. Tarazlıq					
33.	2.1.1	Kimyəvi reaksiyaların təsnifatı	1	119-122	153-154
34.	2.1.1	Oksidləşmə-reduksiya reaksiyaları	1	123-125	155-157
35.	2.1.1; 2.2.1	Oksidləşmə-reduksiya reaksiyalarının əmsallaşdırılması	2	126-129	158-159
36.	2.1.1	Oksidləşmə-reduksiya reaksiyalarının növləri	2	130-132	160-161
37.	2.2.2	Kimyəvi reaksiyanın sürəti	1	133-135	162-163
38.	3.1.1	Kimyəvi reaksiyanın sürətinə təsir edən amillər	2	136-140	164-165
39.	2.1.1; 2.2.2	Kimyəvi tarazlıq	2	141-144	166-167
40.	3.1.1	Kimyəvi tarazlığa təsir edən amillər	1	145-148	168-170
41.	Bölmə üzrə məsələlərin həlli		1	149-156	-
42.	Kiçik summativ qiymətləndirmə		1	-	-
Elektrolitik dissosiasiya. Elektroliz. Hidroliz					
43.	1.2.1; 1.3.1	Elektrolitik dissosiasiya. Dissosiasiya dərəcəsi	2	159-163	173-175
44.	1.2.1; 1.3.1	Dissosiasiya dərəcəsinə təsir edən amillər. Dissosiasiya sabiti	1	164-167	176-177
45.	1.2.1; 1.3.1	Turşu, əsas, duzların dissosiasiya	1	168-170	178-180
46.	1.2.1; 1.3.1	Turşu, əsas, duzların dissosiasiya	1	168-170	178-180
47.	2.2.1.	İon mübadilə reaksiyaları	1	171-175	181-182
48.	1.2.1. 1.3.1 4.1.1.	Elektroliz	2	176-180	183-185
49.	2.2.1.	Hidroliz	2	181-186	186-187
50.	1.2.1. 4.1.1.	Hidrat nəzəriyyəsi	1	187-190	188-190
51.	Bölmə üzrə məsələlərin həlli		1	191-193	-
52.	Kiçik summativ qiymətləndirmə		1	-	-
II yarımil - 32 saat.					

Cəmi : 68 saat
I yarımil 36 saat
II yarımil: 32 saat