

Արմավիրի մարզի <<Մերձավանի սիջնակարգ դպրոց>> ՊՈԱԿ

Հաստատում եմ



Տնօրեն՝ *[Signature]*
Զ. Ստեփանյան

Թեմատիկ պլանավորում

2022-2023 ուստարի

Տարեկան

Առարկան՝ Բնօրհայ

Դասարան՝ VII

Ժամաքանակ՝ 68

Ուսուցիչ՝ Լարիսա Կերակոսյան

Պահպանված է ուսպլանով նախատեսված ժամաքանակը

Փոխտնօրեն՝ *[Signature]* Է. Թորոսյան

Համապատասխանում է պետական չափորոշիչին և ծրագրին

Մ/մ նախագահ՝ *[Signature]* Մ. Գրիգորյան

ՔԻՄԻԱ
ՏԱՐԵԿԱԼ ԹԵՄԱՏԻԿ ԴԼԱՆԱՎՈՐՈՒՄ

VII դասարան
Շաբաթական 2 ժամ
(19 շաբ.՝ 68 ժամ)

Տարեկան ժամ	Թեմատիկ ժամ	Դասի թեման	Ուսուցանվող նպատակները	Նյութի	Տնային հանձնարարություն
<i>Թեմա 1: Երևույթների և նյութերի ճանաչում՝ 14 ժամ /13+1 թ/</i>					
1	1	Քիմիան՝ որպես բնագիտության մաս	Իմանալ նյութերի բազմազանությունը բնության մեջ, նրանց քիմիական և ֆիզիկական հատկությունները, ի՞նչ է քիմիական փոփոխությունը	Նյութերի	§1.1 Էջ *-6 վարժություն 1-3
2	2	Քիմիան մեր շրջապատում վարժություն 3,4	Կարողանալ համեմատել նյութերը ըստ հատկանիշների և եզրակացություն անել	համեմատել ըստ և	§1.2 Էջ 8 վարժ 1,2
3	3	Մարմին և նյութ	Իմանալ որոնք են ֆիզիկական և քիմիական նյութերը, բերել օրինակներ	որոնք են	§1.3, Էջ 10
4	4	Քիմիական նյութերի տարածվածությունը բնության մեջ	Կարողանալ տարբերել ֆիզիկական նյութերը	տարբերել	§1.3, Էջ 20-ի աղյուսակը լրացնել

5	5	Գործնական աշխատանք 1	<<Անվտանգության կանոններ>>	Էջ 18
6	6	Նյութերի հատկությունները Վարժ 1,2	Իմանա խառնուրդների սահմանումը, սրանց տեսակները և բաղադրության ըստ	§1.4, Էջ 27-30-ի աղյուսակը լրացնել
7	7	Նյութերի ճանաչումն ըստ հատկությունների	Կարողանա ընտրել տարբեր խառնուրդների բաժանման և մաքրման տարբեր եղանակներ	§1.4 Էջ 31-32-ի աղյուսակը լրացնել
8	8	Դիտում, սկարագրում, քիմիական փորձ Վարժություն 1	Իմանա ինչու է անհրաժեշտ նյութերը մաքրել խառնուրդներից	Էջ 33-37, § 1.5
9	9	Մաքուր նյութեր և խառնուրդներ Վարժություն 2	Կարողանա պատրաստել ֆիլտր, կատարի անհամասեռ զանգվածի գտում	Էջ 33-37, § 1.5 Վարժ 9,10
10	10	Նյութերի մաքրումը Վարժություն 1,3 Փորձ		
11	11	Հարցեր և վարժություններ		

12	12	Ֆիզիկական երևույթներ Վարժություն 1,2	Իմանա ինչու է անհրաժեշտ սյուրթերը մաքրել խառնուրդներից: Կարողանա պատրաստել ֆիլտր, կատարի անհամասեռ զանգվածի գտում	Էջ 12-14 3,4	վարժություն
13	13	Քիմիական երևույթներ			
14	14	Թեմատիկ գրավոր աշխատանք 1			
<i>Թեմա 2: Քիմիայի հիմնական հասկացությունները՝ 17 ժամ /15+1գ+1կ/</i>					
15	1	Ատոմ	Իմանա թե որ սյուրթերն են պարզ և որոնք՝ բարդ: Կարողանա անվանել քիմիական տարրերը:	§2.1, էջ 40	վ 67
16	2	Քիմիական տարր Վարժությւն 1,2		§2.2, էջ 42,	վ 5,6
17	3	Պարզ և բարդ սյուրթեր Վարժություն 2,3		§2.3, էջ 45,	վ 4,5
18	4	Հարցեր վարժություններ և			
19	5	Քիմիական տարրերի նշանները Վարժություն 1,3	Իմանա թե որ սյուրթերն են պարզ և որոնք՝ բարդ: Կարողանա անվանել քիմիական տարրերը:	§2-1 էջ 58	վարժ 5,6
20	6	Մետաղական և ոչ մետաղական տարրեր և պարզ սյուրթեր		§2-2 էջ 60	վարժ 4,5

21	7	Համակարգչային դաս		
22	8	Ատոմի զանգված Վարժ 1,3	Իմանա ատոմի զանգվածի և ատոմի հարաբերական զանգվածի տարբերությունը	§2.3, էջ 63, վ 4-5
23	9	Քիմիական տարրերի հարաբերական ատոմային զանգված Խնդիր 4,5	Կարողանա հաշվել ատոմի զանգվածի և ատոմի հարաբերական զանգվածի տարբերությունը	§2.4, էջ 65, վ 6-7
24	10	Գործնական աշխատանք 1	<<Համասեռ և անհամասեռ խառնուրդներ>>	էջ 27
25	11	Մոլեկուլ Վարժություն 1-4	Իմանա քիմիայի լեզուն, քիմիական բանաձևերը և բանաձևերին համապատասխան կյուբերի անվանումները	§2.5, էջ 70, վ 4-6
26	12	Քիմիական բանաձևը Վարժ 1,2	Կարողանա սահմանել <<ինդեքս>> հասկացությունը	§2.6, էջ 72, վ 6-8
27	13	Ինքնուրույն աշխատանք		
28	14	Հարաբերական մոլեկուլային զանգված Խնդիր 1,3	Իմանա <<մոլեկուլ, հարաբերական մոլեկուլային զանգված>> տերմինները	§2.7, էջ 73, վ 5-6
29	15	Նյութի բաղադրության հաստատունությունը	Կարողանա կազմել հաշվարկման պարզ խնդիրներ և լուծել	§2.7, էջ 74-75 վարժ 4,5

		Վարժություն 1,2		
30	16	Թեմայի ամփոփում		
31	1	Հարաբերական մոլեկուլային զանգված Վարժություն 1-3		§2.6, էջ 73, վ 5-6
32	2	Նյութի բաղադրության հաստատունությունը Վարժություն 1,2		§2.7, էջ 74-75 վարժ 4,5
33	3	Քիմիական տարրերի պարբերական օրենքը Վարժություն 1-3	Ճանաչել և կարողանալ օգտվել պարբերական համակարգից	§3.1, էջ 86, վ 1-3
34	4	Քիմիական տարրերի պարբերական համակարգը		§3.1, էջ 86, վ 1-5
35	5	Ատոմի կառուցվածքը Վարժություն 1,2		§3.2, էջ 91, վ 4-6
36	6	Էլեկտրոն և միջուկ Վարժություն 2,3		§3.2, էջ 91, վ 3-6
37	7	Ատոմի միջուկի կառուցվածքը Փորձ	Կարողանալ պատրաստել ատոմի միջուկի մոդելը	§3.3, էջ 74-75 վարժ 5
38	8	Իզոտոպներ		§3.3, էջ 95, վ 1-7

		Խնդիր 1,2		
39	9	Հաշվարկային խնդիրներ		§3.4, էջ 96-102
40	10	Գործնական աշխատանք 3	<<Պարբերական համակարգի և ատոմի կառուցվածքը>>	էջ 93
41	11	Ատոմի էլեկտրոնային թաղանթի կառուցվածքը Վարժություն 1,2		§3.6, էջ 103-105 Վարժ 4,5
42	12	Էլեկտրոնի վիճակը ատոմում		§3.7, էջ 103-105
43	13	Գաղափար s և p տարրերի մասին Վարժ 1-3		§3.8, էջ 106-110, վ 2-4
44	14	I-III պարբերության տարրերի ատոմների գծապատկերը Վարժ 1,2		§3.9, էջ 106-110, վ 3-4
45	15	Խնդիրների լուծում		էջ 110
46	16	Քիմիական տարրերի ատոմների հատկությունների փոփոխության պարբերականությունը	Կատարել պարբերական համակարգով վարժություններ	§3.10, էջ 111 Վարժ 4,5

		Վարժ 1,2		
47	17	Մենդելևի կյանքն ու գործողությունը		§3.11, էջ 115
48	18	Համակարգչային դաս	<<Պարբերական օրենք>>	
<i>Թեմա 4: Նյութի կառուցվածքը: Քիմիական կապ-21 ժամ /1գ+1թ+1կ+18/</i>				
49	19	Քիմիական կապի բնույթը		§4.1, էջ 132-139 Վարժ 3,4
50	20	Սիգմա կապ, Պի կապ Վարժություն 1,2		§4.2, էջ 132-139 Խնդիր
51	21	Կովալենտային կապի տեսակները Վարժություն 1	Օգտվելով I և II	§4.3, էջ 140-150
52	22	Բևեռային և ոչ բևեռային կապ Խնդիր 3	Կապերը կազմել կովալենտ	§4.4, էջ 140-150
53	23	Իոնային կապ	Բևեռային և ոչ բևեռային միացություններ	§4.5, էջ 150-152
54	24	Թեմատիկ գրավոր աշխատանք 2		
55	25	Էլեկտրաբացասականություն		§4.6, §4.4, էջ 155-157
56	26	Դրական և բացասական լիցքավորման		§4.7, §4.4, էջ 157-165

		մասնիկներ Փորձ		
57	27	Բյուրեղավանդակներ Վարժություն 1-3		§4.8, էջ 160-167, վ 4-5
58	28	Իոնամուլեկուլային բյուրեղավանդակ Վարժ 1-4	Իմանալ բյուրեղավանդակի նշանակությունը	§4.9, էջ 167-170, վ 5-7
59	29	Ատոմամուլեկուլային բյուրեղավանդակ Վարժ 1-3		§4.10 էջ 177 վ 6-7
60	30	Համակարգչային դաս	<<Բյուրեղավընդակ>>	
61	31	Գործնական աշխատանք 2	<<Վալենտականության և օքսիդացման աստիճանի հաշվումը>>	էջ 122
62	32	Օքսիդացման աստիճան Վարժ 1		§4.11, էջ 180, վ 1-3
63	33	Քիմիական միացությունների կազմումն ըստ վալենտականության և հակառակը	Ընկալել օքսիդացման աստիճանի և վալենտականության միջև կապը	§4.12, էջ 183-185, վ 6-7
64	34	Քիմիական միացությունների կազմումն ըստ		§4.13, էջ 185, վ 5-7

		վալենտականության և հակառակը		
65	35	Քիմիական միացությունների կազմումն ըստ օքսիդացման աստիճանի և հակառակը	Կարողանալ կազմել քիմ. տարրերի օքսիդացման աստիճանը և վալենտականությունը	§4.14, էջ 185-188, վ 3-5
66	36	Քիմիական միացությունների կազմումն ըստ օքսիդացման աստիճանի և հակառակը		§4.15, էջ 190, վ 3-5
67	37	Խնդիրների և վարժությունների լուծում		էջ 180
68	38	Թեմայի ամփոփում		