

ՀԱՅԱՍՏԱՆԻ ՀԱՆՐԱՊԵՏՈՒԹՅԱՆ ԱՐՄԱՎԻՐԻ ՄԱՐԶ
<<ՆՈՐ ԱՐՄԱՎԻՐԻ ՄԻԶՆԱԿԱՐԳ ԴՊՐՈՑ>> ՊԵՏԱԿԱՆ
ՈՒՍՈՒՄՆԱԿԱՆ ՀԱՍՏԱՏՈՒԹՅՈՒՆ

Հաստատու

Տնօրեն՝ Նարինե Իսկանդարյան
Փոխտնօրեն՝ Արտակ Գրիգորյան



ԹԵՄԱՏԻԿ ՊԼԱՆ

2022-2023 ուսումնական տարի

Դասարան՝ VII

Առարկա՝ Քիմիա

Կազմված է առարկայական ծրագրին համապատասխան
որը հաստատված է ԿԳՄԱ Առարկաբանությունը կա

Քննարկված է՝ բնագրաբանական առարկայաբանական
5/5 նիստում

Արձանագրություն թիվ 1 26 08. 2022թ.

Ուսուցիչ՝ Ը. Թովմասյան

Մեթոդական միավորման նախագահ՝ Ը. Թովմասյան
1 Թովմասյան

Թեմատիկ պլանավորում ՔԻՄԻԱ

7-րդ դասարան 1-ին կիսամյակ

Շաբաթական 2 ժամ ընդհամենը 31 ժամ

	ԹԵՄԱ	ԺԱՄ	ՏՆԱՅԻՆ ԱՇԽԱՏԱՆՔ
	1.Երևույթների և նյութերի ճանաչում		
1-2	Քիմիան որպես բնագիտության մաս: Քիմիան մեր շրջապատում	2	Դաս 1.1 էջ 5 Վ.5
3-4	Մարմին և նյութ:Քիմիական նյութերի տարածվածությունը բնության մեջ	2	Դաս 1.2 էջ 8 Վ.3,4,6
5	Գործնական աշխատանք 1 Հիմնական լաբորատոր սարքավորումներ և դրանց հետ վարվելու ձևերը	1	էջ 12-17
6 7	Նյութերի հատկությունները: Նյութերի ճանաչումն ըստ հատկությունների.դիտում,նկարագրում,քիմիական փորձ	2	Դաս 1.3 էջ 18 Վ.3,4,5
8-9	Մաքրում նյութեր և խառնուրդներ:Նյութերի մաքրում	2	Դաս 1.4 էջ 27 Վ.1-3,9
10	Գործնական աշխատանք Նյութերի մաքրում	1	էջ 33
11-12	Ֆիզիկական և քիմիական երևույթներ	2	Դաս 1.5 էջ 40 Վ.2,4
13	Թեմայի ամփոփում	1	էջ 45
14	Թեմատիկ գրավոր աշխատանք	1	
	2.ՔԻՄԻԱՅԻ ՀԻՄՆԱԿԱՆ ՀԱՍԿԱՑՈՒԹՅՈՒՆՆԵՐԸ		
15 16	Ատոմ:Քիմիական տարր:Պարզ և բարդ նյութեր	2	Դաս 2.1 էջ 47 Վ.2,4
17 18	Քիմիական տարրերի նշանները	2	Դաս 2.2 էջ 52 Աղ.2.1,Վ.5
19 20	Մետաղական և ոչ մետաղական տարրերի և պարզ նյութեր: Տարրերի տարածվածությունը բնության մեջ	2	Դաս 2.3 էջ 58 Վ.3-5
21 22	Ատոմի զանգված:Քիմիական տարրերի հարաբերական ատոմային զանգված	2	Դաս 2.4 էջ 63 Վ.2,5
23 24	Մոլեկուլ:Քիմիական բանաձև	2	Դաս 2.5 էջ 66 Վ.4-6
25 26	Հարաբերական մոլեկուլային զանգված:Հարաբերական մոլեկուլային զանգվածի հաշվումը	2	Դաս 2.6 էջ 71 Վ.2,6
27 28	Նյութի բաղադրության հաստատունությունը:Տարրերի զնգվածային բաժինը	2	Դաս 2.7 էջ 74 Վ.3-5
29	Թեմայի ամփոփում	1	էջ 78-79
30	Գործնական աշխատանք N2	1	
31	Թեմայի ամփոփում	1	

Թեմատիկ պլանավորում

7-րդ դասարան 2-րդ կիսամյակ

Շաբաթական 2ժամ ընդամենը 37ժամ

N	Թեմա	Ժամ	Էջ
	Գլուխ 3 Ատոմի կառուցվածքը	16	
1 2	Քիմիական տարրերի պարբերական օրենքը	2	Դաս 3.1 Էջ 84 վ.5
3 4	Քիմիական տարրերի պարբերական համակարգը	2	Դաս 3.2 Էջ 87 վ.3-6
5 6	Ատոմի կառուցածքը:Էլեկտրոն և միջուկ	2	Դաս 3.3 Էջ 92 վ.3-6
7	Ատոմի միջուկի կառուցածքը:Իզոտոպներ	2	Դաս 3.4

8			Էջ 96 Վ.2-5
9	Ատոմի էլեկտրոնային թաղանթի կառուցվածքը	2	Դաս 3.5 Էջ 105
10			վ.3,5
11	Էլեկտրոնների վիճակը ատոմում	2	Դաս 3.6
12	Գ.Ա		Էջ 114 Վ.2,4
13	Քիմիական տարրերի ատոմների հատկությունների փոփոխության պարբերականությունը	2	Դաս 3.7 Էջ 120
14			Վ.4,5
15	Թեմայի ամփոփում	1	Կրկնել 3.1-3.7
16	Թեմատիկ գրավոր աշխատանք	1	
	Գլուխ 4 Նյութի կառուցվածքը	25	

17	Քիմիական կապի բնույթը	2	Դաս 4.1	
18			Էջ 128 Վ.4,7	
19	Կովալենտային կապ	3	Դաս 4.2	
20			Էջ 132 Վ.1-3	
21				
22	Ատոմների	3	Դաս 4.3	
23	Էլեկտրաբացասականությ		Էջ 140 Վ.4,6	
24	ունը: Բևեռային կովալենտային կապ			
25	Իոնային կապ	2	Դաս 4.4	
26			Էջ 147 Վ.2,5	
27	Վալենտականություն:Տար	3	Դաս 4.5	
28			րի վալենտականության որոշում	Էջ 153
29				Վ.4-7

30	Բյուրեղավանդակներ.իոն ային,մոլեկուլային,ատոմա յին	2	Պաս 4.6 Էջ 159 Վ.3
31			
32	Օքսիդացման աստիճան	2	Պաս 4.7 Էջ 164 Վ.4-6
33			
34	Քիմիական միացությունների բանաձևերի կազմում Գ.Ա	2	Պաս 4.8 Էջ 170 Վ.2,3
35			
36	Թեմայի ամփոփում	1	Կրկնել 4.1-4.8
37	Անցածի կրկնություն	1	Կրնկու թյուն