

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

Հաստատու

Տնօրեն՝ Նարինե Իսկանդարյան  
Փոխտնօրեն՝ Արտակ Գրիգորյան



**ԹԵՄԱՏԻԿ ՊԼԱՆ**

**2022-2023 ուսումնական տարի**

Դասարան՝ *VIII*

Առարկա՝ *Քիմիա*

Կազմված է առարկայական ծրագրին համապատասխան  
որը հաստատված է *ՀԳԵՆՆ Առիթուն արևմտահայաստանի*  
*կոնֆեդերացիայի*

Քննարկված է *բնագիտության առարկայաբանական*  
*ՏԿ ներառում*

Արձանագրություն թիվ *1* *26.08* - 2022թ.

Ուսուցիչ՝ *Ե. Պոլճապետ*

Մեթոդական միավորման նախագահ՝ *Ե. Պոլճապետ*  
*/ Պոլճապետ /*

**Թեմատիկ պլանավորում ՔԻՄԻԱ**

**8-րդ դասարան 1-ին կիսամյակ**

Շաբաթական 2 ժամ ընդհամենը **99** ժամ

	Թեմա	Ժամ	ՏՆԱՅԻՆ ԱՇԽԱՏԱՆՔ
	<b>1. Կրկնություն</b>		
1.	Ատոմի կառուցվածքը: Քիմիական տարրերի պրբերական հասկարգը եվ նրա կապն ատոմի էլեկտրոնային կառուցվածքի հետ	1	Դաս 1.1,1.2 էջ 3-6 Վ.1-6
2	Քիմիական կապի տեսակները	1	Դաս 1.3 էջ 9 Վ.1-10
3	Քիմիայի հիմնական հասկացությունները	1	Դաս 1.4 էջ 13 Վ.2,4,6
	<b>2. ՔԱՆԱԿԱԶԱՓՈՒԹՅՈՒՆ</b>		
4	Նյութի քանակ: Մոլ: Մոլային զնգված	1	Դաս 2.1 էջ 20 Վ.2,5
5	Հաշարկներ՝ նյութի քանակ և մոլային զնգված հասկացությունների կիրառմամբ	1	Դաս 2.2 էջ 26 Վ.2,4
6	Նյութի զանգվածի պահպանման օրենքը	1	Դաս 2.3 էջ 31 Վ.5
7	Քիմիական ռեակցիաներ և հավասարումներ	1	Դաս 2.4 էջ 36 Վ.2
8	Քիմիական ռեակցիաների տեսակները	1	Դաս 2.5 էջ 42 Վ.4
9	Քիմիական ռեակցիաներն սկսելու և ընթանալու պայմանները: Ձերմանջատիչ և շերմակլանիչ ռեակցիաներ	1	Դաս 2.6 էջ 47 Վ.5, խնդիր 6
10	Հաշվարկներ քիմիական հավասարումներով	1	Դաս 2.7 էջ 52
11	Նյութի պարզագույն բանաձևի արտածումը	1	Դաս .2.8 էջ 55 Խ.2
12	Գործնական աշխատանք 1	1	էջ 58
13	Թեմատիկ գրավոր աշխատանք	1	
	<b>3. ՆՅՈՒԹԻ ԳԱԶԱՅԻՆ ՎԻՃԱԿ</b>		
14	Ավոգադրոյի օրենքը	1	Դաս 3.1 էջ 59 Վ.5
15	Գազի մոլայի ծավալ	1	Դաս 3.2 էջ 62

			Վ.1,4
16	Գաի հարաբերական խտությունը	1	Դաս 3.3 էջ 67 Վ.2,5
17	Գազային խառնուրդի միջին մոլային գնագված	1	Դաս 3.4 էջ 72 Վ.3,յւ.7
18	Հաշվարկներ ըստ գազային նյութերի մասնակցությամբ ընթացող քիմիական ռակցիաների հավասարումների	1	Դաս 3.5 էջ 76 Վ.4
19	Հաշվարկներ ըստ պինդ, հեղուկ և գազային նյութերի մասնակցությամբ ընթացող քիմիական ռեակցիաների հավասարումների	1	Դաս 3.6 էջ 70 Խ.2,4
<b>4.ԹԹՎԱԾԻՆ:ՀԱՍԿԱՅՈՂՈՒԹՅՈՒՆ ՕՔՍԻԴՆԵՐԻ և ՀԻՄՔԵՐԻ ՄԱՍԻՆ</b>			
20	Թթվածին քիմիական տարր և պարզ նյութ: Թթվածնի տարածածությունը բնության մեջ, շրջապտույտը	1	Դաս 4.1 էջ 86 Վ.2
21	Թթվածնի ֆիզիկական հատկությունները և ստացումը	1	Դաս 4.2 էջ 91 Վ.6,7
22	Թթվածնի քիմիական հատկությունները	1	Դաս 4.3 էջ 97 Վ.3,4,6
23	Գործնական աշխատանք 2	1	էջ 103
24	Մետաղների օքսիդներ՝ հիմնային օքսիդներ: Հիմքեր	1	Դաս 4.4 էջ 105 Վ.5,6,յւ.9
25	Այրում և դանդաղ օքսիդացում	1	Դաս 4.5 էջ 110 Վ.1,յւ6
26	Թթվածնի կիրառումը և կենսաբանական նշանակությունը	1	Դաս 4.6 էջ 113 Վ.3,5
27	Մթնոլորտ:Օդի բաղադրությունը	1	Դաս 4.7 էջ 118 Վ.4,5
28	Թեմայի ամփոփում	2	

Թեմատիկ պլանավորում

8-րդ դասարան 2-րդ կիսամյակ

Շաբաթական 3ժամ ընդամենը 53ժամ

N	Թեմա	Ժամ	Էջ
	Գլուխ 5 Ջրածին		
1	Օդային ավազանի պահպանումը	1	Դաս 4.8 Էջ 123, հ.1-7
2 3	Ջրածին. քիմիական տարր և պարզ նյութեր:Ջրածինը բնության մեջ	2	Դաս 5.1 Էջ 129 Խն.4,5
4 5	Ջրածնի ֆիզիկական հատկությունները և ստացումը	2	Դաս 5.2 Էջ 134 Վ.5,7
6 7	Ջրածնի քիմիական հատկությունները	2	Դաս 5.3 Էջ 139 Վ.2,4
8 9	Ջրածնի կիրառությունը	2	Դաս 5.4 էջ 143

			Վ.4, խ 6
10	Թթվային օքսիդներ: Թթուներ	2	Դաս 5.5 Էջ 146 Վ2-3
11			
12	Թթուների փոխազդեցությունը մետաղների և մետաղների օքսիդների հետ: Աղեր	2	Դաս 5.6 Էջ 152 Վ.3-6
13			
14	Գործնական աշխատանք	1	Կրկնել 5.1- 5.6
	Գլուխ 6 Ջուր: Լուծույթներ		
15	Ջուրը բնության մեջ	1	Դաս 6.1 Էջ 158 Վ.1-5
16	Ջրի ֆիզիկական հատկությունները	2	Դաս 6.2 Էջ 162 Վ.2,5
17			

18	Ջրի քիմիական հատկությունները	2	Դաս 6.3 Էջ 166
19			Վ.1,4
20	Ջուրը որպես	2	Դաս 6.4
21	լուծիչ:Լուծույթներ		Էջ 168 Վ 3,4
22	Լուծելիություն:Հազեցած ու	2	Դաս 6.5
23	չհազեցած լուծույթներ		Էջ 173 Վ.1,իւ 8
24	Լուծած նյութի	2	Դաս 6.6
25	զանգվածային բաժին		Էջ 177 Վ.3, իւ 5
26	Լուծված նյութի մոլային	2	Դաս 6.7
27	կոնցենտրացիա		Էջ 181 Վ.1-3

28	Խմելու ջրի համալորակային հիմնախնդիրը	2	Դաս 6.8 Էջ 184 Վ.6
29			
30	Գործնական աշխատանք	1	Կրկնել 6.1-6.8
31	Թեմատիկ գրավոր աշխատանք	1	
	Գլուխ 7 Անօրգանական միացությունների հիմնական դասերի վերաբերյալ գիտելիքների ընդհանրացում		
32	Օքսիդներ: Դասակարգումը:Ստացման եղանակները	2	Դաս 7.1 էջ 189 Վ.2,6
33			
34	Օքսիդների քիմիական հատկությունները	2	Դաս 7.2 Էջ 195 Վ.1-4 Խ.6
35			

36	Թթուներ:Դասակարգում:Ստացման եղանակները	2	Դաս 7.3 Էջ 198
37			Վ.2-5
38	Թթուների քիմիական հատկությունները	2	Դաս 7.4 Էջ 202
39			Վ.3,5
40	Հիմքեր:Դասակարգումը:Ստացման եղանակները	2	Դաս 7.5 էջ 207
41			Վ.3
42	Հիմքերի քիմիական հատկությունները	2	Դաս 7.6 էջ 210
43			Վ.2
44	Երկդիմի հիդրօսիդներ և օքսիդներ	2	Դաս 7.7 էջ 213
45			Վ.3-5
46	Աղեր:	2	Դաս 7.8
47	Դասակարգումը:Ստացման եղանակները		Էջ 218 Վ.2,4



48 49	Աղերի քիմիական հատկությունները	2	Դաս 7.9 Էջ 222 Վ.3-5
50 51	Ծագումնաբանական կապն անօրգանական միացությունների հիմնական դասերի միջև	2	Դաս 7.10 Էջ 225 Վ.3-6
52	Թեմայի ամփոփում	1	Կրկնել 7.1- 7.10
53	Անցածի կրկնություն	1	Վարժ.լուծու մ