

<<Քննարկվել և հավանության է արժանացել մ/միավորման նիստում>>

մ/միավորման նախագահ՝

*Մանյ*

Ա.Ղազարյան

<<Հաստատում եմ>>

Ն.Բաղդասարյան



Քիմիա

9-րդ դասարարան

68 դասաժամ

Դասեր	Նյութի բովանդակությունը	Տնային առաջադրանք
	<b>Թեմա-1.</b>	
	<b>8-րդ դասարանի քիմիայի դասընթացի կարևորագույն հասկացությունների կրկնություն / 2 ժամ. /</b>	
1.	Քիմիական կարևորագույն հասկացություններ: Ատոմ, մոլեկուլ: Մոլ, մոլային զանգված, մոլային ծավալ	§ 1.1, վարժ.1,2, խնդ.7 /էջ 9/
2.	Հաշվարկներ ըստ քիմիական ռեակցիաների հավասարումների <b>Թեմա-2. Էլեկտրոլիտայի դիսոցում 12 ժ</b>	§1.2, խնդ 1,2 /էջ 13/
3.	Էլեկտրոլիտներ և ոչ էլեկտրոլիտներ	§ 2.1, վարժ.1,3,4
4.	Էլեկտրոլիտային դիսոցման մեխանիզմը	§ 2.2 վարժ.3,4
5.	Իոնների հատկությունները	§ 2.3 վարժ.4,5, խնդ.8
6.	Դիսոցման աստիճան: Թույլ և ուժեղ էլեկտրոլիտներ	§ 2.4, վարժ.1,2, խնդ.4
7.	Թթուների, հիմքերի և աղերի դիսոցումը	§ 2.5 վարժ.1,2, խնդ.4
8.	Իոնափոխանակային ռեակցիաներ	§ 2.6 վարժ.4
9.	Էլեկտրոլիտային դիսոցման տեսության հիմնադրույթները	§ 2.7 վարժ.1,3, խնդ.7
10.	Հիդրոլիզ: Աղերի հիդրոլիզը	§ 2.8,
11.	Օքսիդավերականգնման ռեակցիաներ	§ 2.9, էջ 43,
12.	Օքսիդավերականգնման ռեակցիաների հավասարումների կազմումը	§ 2.9, էջ 44, վարժ.2
13.	ԳԱ 1. Փորձարարական խնդիրների լուծում «Էլեկտրոլիտիկ դիսոցում» թեմայի վերաբերյալ	
14.	<b>Թեմատիկ գրավոր աշխատանք 1</b>	
	<b>Թ-3 . Ոչ մետաղներ 26 ժ/6 ժ</b>	
	<b>Հալոգեններ 3 ժ</b>	
15.	Հալոգենների ընդհանուր բնութագիրը	§ 3.1, վ.1
16.	Հալոգենաջրածիններ, հալոգենաջրածնային թթուներ և նրանց աղերը	§ 3.2, ,վ.6,7
17.	Հալոգենների ստացումը: Դրանց միացությունների կիրառությունն ու կենսաբանական դերը	§ 3.3,
	<b>Թթվածին 7 ժ / 1 ժ</b>	



18.	VI A խմբի ոչմետաղների՝ քալկոգենների ընդհանուր բնութագիրը	§ 3.4, վարժ.1,3
19.	Ծծումբ:Ծծմբի բնական միացությունները և ալոտրոպ ձևափոխությունները:Քիմիական հատկությունները	§ 3.5 վարժ.3,4,խնդ.6
20.	Ծծմբաջրածին և սուլֆիդներ	§ 3.6, վարժ.1,2
21.	Ծծմբի օքսիդներ՝ SO <sub>2</sub> և SO <sub>3</sub>	§ 3.7 վարժ.1,3,խնդ.7
22.	Ծծմբական թթու: Ծծմբական թթվի աղերը	§ 3.8
23.	Քիմիական ռեակցիայի արագությունը	§3.9
24.	<b>ԳԱ 2. Ծծմբական թթվի և դրա աղերի հայտնաբերումը</b>	
25.	<b>Թեմատիկ գրավոր աշխատանք 2</b>	
	<b>Ազոտ 9ժ/3ժ</b>	
26.	Ազոտի ենթախմբի ընդհանուր բնութագիրը	§3.10
27.	Ազոտ:Ստացումը ,ֆիզիկական հատկությունները	§3.11 ,էջ 91-92
28.	Ազոտ: Քիմիական հատկությունները	§3.11 ,էջ 92-94, խնդ.6
29.	Ամոնիակ:Սինթեզը,հատկություններն ու կիրառումը:	§3.12 ,էջ 95-98

30.	Ամոնիումային աղեր	§3.12 ,էջ 98-99
31.	<b>ԳԱ 3.Ամոնիակի ստացումը և հատկությունների ուսումնասիրումը</b>	
32.	Քիմիական հավասարակշռություն	§3.13
33.	Ազոտի օքսիդները	§3.14, էջ 104-105
34.	Ազոտական թթուն և նրա աղերը	§3.14, էջ 109-111
35.	Ֆոսֆոր:Ստացումը և հատկությունները	§3.15, վարժ.2
36.	Ֆոսֆորի օքսիդ:Ֆոսֆորական թթու	§3.16 ,վարժ.1
37.	Ազոտային և ֆոսֆորային պարարտանյութեր	§3.17, խ.5
	<b>Ածխածին / 6ժ/2ժ/</b>	
38.	Ածխածնի ենթախմբի տարրերի ընդհանուր բնութագիրը	§3.18,վարժ.5
39.	Ածխածնի ալոտրոպ տարածությունները,դրանց ֆիզիկական հատկությունները	§3.19, վարժ.4
40.	Ածխածնի քիմիական հատկությունները	§3.20, էջ137-138,վ.1
41.	Ածխածնի օքսիդները	§3.20, էջ139-143,խ.7
42.	Ածխաթթու և կարբոնատներ	§3.21, վարժ.3
43.	Սիլիցիումը և նրա միացությունները	§3.22, էջ148-152
44.	Սիլիկաթթուն և նրա աղերը	§ 3.22, էջ152-154, վարժ.4
45.	<b>Թեմատիկ գրավոր աշխատանք</b>	
	<b>Թեմա 4. Մետաղներ / 16 ժամ/</b>	
46.	Մետաղների ընդհանուր բնութագիրը	§ 4.1
47.	Մետաղները բնության մեջ	§ 4.2



48	Մետաղական կապ և մետաղական բյուրեղավանդակ Մետաղների ֆիզիկական հատկությունները	§ 4.3, վարժ.5
49	Մետաղների ստացման ընդհանուր եղանակները	§ 4.4, վ.3
50	Էլեկտրոլիզ	§ 4.5, վ.3
51	Մետաղների քիմիական հատկությունները	§ 4.6, վ.2
52	Ալկալիական մետաղների ընդհանուր բնութագիրը: Ալկալիներ	§ 4.7, էջ 176-178, վ.2
53	Ալկալիական մետաղների աղերը	§ 4.7, էջ 178-180, խ.8
54	Մագնեզիում: Հողալկալիական մետաղներ	§ 4.8, էջ 182-186, վ.1
55	Ջրի կոշտությունը և դրա վերացման եղանակները	§ 4.8, էջ 186-187
56	Ալյումին	§ 4.9, էջ 189-191,
57	Ալյումինի միացությունները	§ 4.9, էջ 191-192, վարժ.5
58	Երկաթ	§ 4.10, էջ 194-196,
59	Երկաթի միացությունները	§ 4.10, էջ 196-197, խնդ.5
60	<b>ԳԱ 4. «Մետաղներ» թեմայի վերաբերյալ փորձարարական խնդիրների լուծում</b>	
61	<b>Թեմատիկ գրավոր աշխատանք</b>	
	<b>Թեմա 5. Նախնական պատկերացումներ օրգանական նյութերի վերաբերյալ.</b>	<b>/ 7 ժամ /</b>
62	Ածխաջրածիններ	§ 5.1, վ.3
63	Ածխաջրածինների բնական աղբյուրները: Վառելանյութեր	§ 5.2
64	Սպիրտներ	§ 5.3
65	Կարբոնաթթուներ: Էսթերներ: Ճարպեր	§ 5.4, վ.2
66	Ածխաջրեր	§ 5.5, էջ 221-224, վ.2
67	Ամինաթթուներ: Սպիտակուցներ	§ 5.5, էջ 224-226, վ.6,7
68	Ամփոփիչ դաս	