

<<Քննարկվել և հավանության է արժանացել մ/միավորման նիստում>>
 մ/միավորման նախագահ *Փիւս* Ա. Նազարյան

<<Հաստատում եմ>>
 Ն. Բաղդասարյան



Քիմիա
 10-րդ դասարարան

68 դասաժամ

Դասեր	Նյութի բովանդակությունը	Տնային առաջադրանք
	Թ-1. Ատոմի կառուցվածք և պարբերական օրենք 8 ժ	
1.	Ատոմի կառուցվածքի վերաբերյալ տեսակետների զարգացումը	§ 1.1
2.	Իզոտոպներ:	§ 1.2,
3.	Միջուկային ռեակցիաներ	§ 1.3
4.	Ատոմային օրբիտալ: Քվանտային թվեր	§ 1.4, էջ 12-13
5.	Ատոմային օրբիտալ: Քվանտային թվեր	§ 1.4, էջ 13-17
6.	Էլեկտրոնային շերտերի կառուցվածքը	§ 1.5, վարժ. 2
7.	Քիմիական տարրերի պարբերական համակարգը	§ 1.6, էջ 20-21
8.	Պարբերական համակարգը և տարրերի հատկությունները	§ 1.6, էջ 21-24
	Թ-2. Նյութի կառուցվածք 8 ժ	
9.	Քիմիական կապի տեսակները: Իոնային կապ	
10.	Կովալենտային կապի առաջացումը	§ 2.1
11.	Կովալենտային կապի տեսակները և հատկությունները	§ 2.2, վարժ. 3
12.	Վալենտականություն և օքսիդացման աստիճան	§ 2.3, վարժ. 2
13.	Վալենտականություն և օքսիդացման աստիճան	§ 2.4, վարժ. 2
14.	Հիբրիդացում : Մոլեկուլների տարածական կառուցվածքը	§ 2.4, վարժ. 3
15.	Ջրածնային և մետաղային կապեր	§ 2.5
16.	Թեմատիկ գրավոր աշխատանք	§ 2.6, վարժ. 4
	Թ-3. Նյութի պինդ, հեղուկ և գազային վիճակները 7 ժ	
17.	Նյութի ֆիզիկական վիճակները: Մոլեկուլային և ոչ մոլեկուլային կառուցվածքով նյութեր	§ 3.1
18.	Նյութի գազային վիճակի օրինաչափությունները	§ 3.2
19.	Լուծույթներ	§ 3.3, խնդ. 1
20.	ԳԱ1. Տրված մոլային կոնցենտրացիայով լուծույթի պատրաստումը	
21.	Մաքուր նյութեր և խառնուրդներ: Խառնուրդների բաժանման եղանակները	§ 3.4, վարժ. 2
22.	Ցրիվ /դիսպերս/ համակարգեր: Կոլոիդներ	§ 3.5
23.	Բյուրեղային և անձև նյութեր	§ 3.6
	Թ-4. Քիմիական ռեակցիաներ 11 ժ/1 ժ	
24.	Քիմիական ռեակցիաների դասակարգումը	§ 4.1, վարժ. 2
25.	Նյութերի զանգվածի պահպանման օրենքը: Քիմիական հավասարում	§ 4.2
26.	Քիմիական ռեակցիայի ջերմություն: Ջերմաքիմիական հավասարում	§ 4.3

27	Քիմիական ռեակցիայի արագությունը: Կատալիզ	§ 4.4
28.	Դարձելի ռեակցիաներ: Քիմիական հավասարակշռություն	§ 4.5
29.	Թեմատիկ գրավոր աշխատանք	
30.	Էլեկտրոլիտային դիսոցման տեսություն:	§ 4.6
31.	Թթուների և հիմքերի առանձնահատկությունները	§ 4.7
32.	Իոնափոխանակման ռեակցիաներ	§ 4.8, վարժ.2
33.	Օքսիդացման-վերականգնման ռեակցիաներ	§ 4.10
34.	Էլեկտրոլիզ	§ 4.11
35	Փոխանակման ռեակցիաներ էլեկտրոլիտների լուծույթներում ԳԱ 2. «Երկդիմի հիդրօքսիդի հատկությունների ուսումնասիրումը»	
Թ-5. Ոչմետաղներ		20 ժ
36	Ջրածին	§ 5.1, վ.1,2
37	Հալոգեններ	§ 5.2, խ.5
38	Հալոգենների ընդհանուր բնութագիրը և ստացումը	§ 5.3, վ.1,2
39	Հալոգենների քիմիական հատկությունները	§ 5.4
40	Հալոգենաջրածիններ և հալոգենիդներ: Շրթայական ռեակցիաներ	§ 5.5
41	Հալոգենների կիրառությունը և կենսաբանական նշանակությունը	§ 5.6
42	Թթվածնի ենթախումբ Թթվածնի ենթախմբի տարրերի ընդհանուր բնութագիրը: Թթվածին	§ 5.8, § 5.9
43	ԳԱ 3. «Թթվածնի ստացումը»	§ 5.14
44	Օզոն և ջրածնի պերօքսիդ	§ 5.10
45	Ծծումբ	§ 5.11
46	Ծծմբաջրածին և ծծմբի օքսիդներ	§ 5.12
47	Ծծմբական թթու	§ 5.13
48	Ազոտի ենթախումբ Ազոտ: Ազոտի շրջապտույտը բնության մեջ Ամոնիակ: Ազոտական թթու	§ 5.15 § 5.16
49	Ֆոսֆոր	§ 5.17
50	Ֆոսֆորական թթու	§ 5.18
51	Ածխածնի ենթախումբ	§ 5.21, վ.4
52	Ածխածնի ենթախմբի տարրերը: Ածխածին Ածխածնի օքսիդներ	§ 5.22, վ.1,2
53	Ածխաթթվի աղերը	§ 5.23, վ.1
54	Սիլիցիում: Սիլիկատներ	§ 5.24
55		§ 5.25
Թեմատիկ գրավոր աշխատանք		
Թ.6 Մետաղներ		/ 13 ժամ /
56	Մետաղների ընդհանուր բնութագիրը	§ 6.1
57	Մետաղների կերամաշունը	§ 6.2, վ.1 / էջ 187/
58	Ալկալիական մետաղներ	§ 6.3
59	Նատրիումի կալիումի միացությունները Բերիլիումի ենթախմբի տարրերի ընդհանուր բնութագիրը	§ 6.4, վ.3 § 6.5, վ.3

