



<<Քննարկվել և հավանության է արժանացել մ/վիավորման նիստում>>
 մ/վիավորման նախագահ՝ Ա.Ղազարյան

տնօրեն՝

(Handwritten signature)

<<Հաստատում եմ>>
 Ն.Բաղդասարյան

Քիմիա

7-րդ դասարարան

34 դասաժամ

Ժամերը	Նյութի բովանդակությունը	Տնային առաջադրանք
Թ-1. Երևույթների և նյութերի ճանաչումը 6ժ		
1.	Քիմիան որպես գիտ. մաս: Քիմիան մեր շրջապատում: Մարմին և նյութ:	§ 1.1
2.	Քիմիական նյութերի դիտում, նկարագրում, չափում: Քիմիական փորձ: Քիմիական նյութերի ճանաչումը ըստ բնութագրական հատկությունների	§1.2, վարժ.4
3.	Ֆիզիկական և քիմիական երևույթներ: Քիմիական փոխարկումներ	§1.3, վարժ.7
4.	ԳԱ 1. Ծանոթացում քիմիայի լաբորատորիայում աշխատելու անվտանգության կանոններին: Լաբորատոր պարզագույն սարքավորումներն ու դրանց օգտագործումը	
5.	Մաքուր նյութեր և խառնուրդներ: Նյութերի մաքրումը	§1.5
6.	ԳԱ 2. Համասեռ և անհամասեռ խառնուրդների բաժանումը: Նյութերի մաքրման հիմնական եղանակները:	
Թ-2. Քիմիայի հիմնական հասկացությունները 7 ժ/2ժ		
7.	Նյութի փոքրագույն մասնիկ: Ատոմ և մոլեկուլ	§ 2.1
8.	Քիմիական տարր: Քիմիական տարրերի նշանները	§2.2, §2.3
9.	Հարաբերական ատոմային զանգված	§2.4, վարժ.9
10.	Պարզ և բարդ նյութեր, քիմիական միացություններ : Մետաղական և ոչ մետաղական պարզ նյութեր	§2.5
11.	Նյութի բաղադրության հաստատունության օրենքը	§2.6, վարժ.2
12.	Քիմիական միացություն: Քիմիական բանձներ	§2.7, վարժ.4
13.	Մոլեկուլ: Հարաբերական մոլեկուլային զանգված	§2.8, վարժ.10
14.	Տարրերի զանգվածային բաժինների հաշվումը՝ ելնելով	

	քիմիական բանաձևից:	
15.	Թեմատիկ գրավոր աշխատանք	
Թ-3. Ատոմի կառուցվածքը : Քիմիական տարրերի պարբերական համակարգ 8 ժ/1ժ		
16.	Ատոմի մոլորակային նմանակը : Ատոմի կառուցվածքը:Միջուկ:Էլեկտրոն	§3.1
17.	Ատոմի միջուկի բաղադրությունը	§3.2
18.	Իզոտոպներ	§3.3, խնդ.1
19.	Քիմիական տարրերի դասակարգումը:Մետաղներ և ոչմետաղներ	§§3.4, 3.5
20.	Ղ.Ի.Մենդելեևի քիմիական տարրերի պարբերական օրենքը և համակարգը	§3.6
21.	Էլեկտրոնի տեղաբաշխումը ատոմում:	§3.7
22.	Էլեկտրոնների վիճակն ատոմում: Գաղափար s- և p- էլեկտրոնների մասին	§3.8, էջ 82-83
23.	1-3-րդ պարբերությունների տարրերի ատոմների էլեկտրոնային կառուցվածքի գծապատկերները	§3.8, էջ 83-86
24.	ԳԱ 3. «Պարբերական համակարգի, ատոմի կառուցվածքի վերաբերյալ տեսաֆիլմի դիտում և տարրերի ատոմների էլեկտրոնային բանաձևերի կազմում:	
Թ-4. Նյութի կառուցվածքը: Քիմիական կապ 8ժ/2ժ		
25.	Քիմիական տարրերի էլեկտրաբացասականություն	§4.1, վարժ.1
26.	Քիմիական կապի հիմնական տեսակները	§4.2
27.	Կովալենտային կապ: Բևեռային և ոչ բևեռային կովալենտային կապ:Սիգմա և պի կապեր	§4.3 վարժ.4
28.	Իոնային կապ	§4.4, վարժ.2
29.	Օքսիդացման աստիճան: Քիմիական միացությունների բանաձևերի կազմումն ըստ օքսիդացման աստիճանի	§4.5, վարժ.4
30.	Քիմիական տարրերի վալենտականություն: Միացություններում տարրերի վալենտականության որոշումը	§4.6, 4.7, վարժ.8
31.	Քիմիական բանաձևերի կազմումն ըստ	§4.8, 4.9

	վալենտականության: Բյուրեղավանդակներ	
32.	ԳԱ 4. « Պարզագույն հաշվարկների կատարում միացություններում տարրերի վալենտականության և օքսիդացման աստիճանի որոշման վերաբերյալ	
33.	Թեմատիկ գրավոր աշխատանք	
34.	Ամփոփիչ դաս	