

Խրիմյան Հայրիկի անվան հ. 10 հիմնական դպրոց  
Տարեկան թեմատիկ պլանավորում

Ք Ի Մ Ի Ա  
7-րդ դասարան

Դասագիրք՝ Լ. Սահակյան , Ն. Խաչատրյան , Ք. Բոդյան

2021-2022 ուստարի (68 ժամ, շաբաթական 1 ժամ + 1 բաղադրիչ ժամ)

## 1-ին կիսամյակ

Պարապմունքի համարը	Ուսուցանվող նյութը	Ժամաքանակ	Բաղադրիչ ժամ	Առաջադրանքներ
1	§ 1.1 Քիմիան՝ որպես բնագիտության մաս: Քիմիան մեր շրջապատում:Վարժ. 4, 5	1	1	Ուսումնասիրել և բացահայտել քիմիայի նպատակներն ու խնդիրները:
2	§ 1.2 Մարմին և նյութ:Քիմիական նյութերի տարածվածությունը բնության մեջ: Վարժ. 2, 3			Էջ 11 Վարժ. 4, 5, 6
3	Հիմնական լաբորատոր սարքավորումներ և դրանց հետ վարվելու ձևերը	1	1	Էջ 4 վարժ.1-1,1-2,1-3, 1-4, 1-5, 1-6 (Ա.Խաչատրյան)
4	§ 1.3 Նյութերի հատկությունները: Քիմիական նյութերի ճանաչումն ըստ հատկությունների.Դիտում,նկարագրում, քիմիական փորձ: Վարժ. 3, 4, 5	1	1	Լրացնել աղյուսակ 1.1
5	§ 1.4 Մաքուր նյութեր և խառնուրդներ: Նյութերի մաքրումներ: Վարժ. 1,2, 3	1	1	Էջ 39 վարժ. 9,10 (դասաքիրք) 1-14,1-19, 1-20 (Ա.Խաչատրյան)
6	§ 1.5 Ֆիզիկական և քիմիական երևույթներ: Վարժ. 2, 3, 4	1	1	Էջ 45(դասագիրք) Առաջադրանքների օրինակներ թեմատիկ գրավոր աշխատանքի համար
7	Թեմատիկ գրավոր աշխատանք	1	1	Գրավոր աշխատանքի վերլուծություն
8	§ 2.1 Ատոմ:Քիմիական տարր:Պարզ և բարդ նյութեր: Վարժ. 2 , 3	1	1	Էջ51 վարժ 6 1-25 ,1-36,1-37 (Ա.Խաչատրյան)
9	§ 2.2 Քիմիական տարրերի նշանները: Վարժ. 3, 4	1	1	Էջ 57 վարժ 6,7 1-28, 1-30, 1-34 (Ա.Խաչատրյան)
10	§ 2.3 Մետաղական և ոչ մետաղական տարրեր և պարզ նյութեր: Վարժ. 4 , 5	1	1	Էջ 60 (դասագիրք) Քիմիական տարրերի տարածվածությունը բնության մեջ:
11	§ 2.4 Ատոմի զանգված: Քիմիական տարրերի հարաբերական ատոմային զանգված: Խնդիր 2, 3, 4	1	1	Թեմատիկ գրավոր աշխատանք

12	§ 2.5 Մոլեկուլ : Քիմիական բանաձև : Վարժ. 4, 5, 6	1	1	§ 2.6 Հարաբերական մոլեկուլային զանգված: Հարաբերական մոլեկուլային զանգվածի հաշվումը: Խնդ. 2, 3, 4
13	§2.7 Նյութի բաղադրության հաստատունությունը: Տարրերի զանգվածային բաժինը: Խնդիր 3, 4, 5	1	1	Խնդիրների և վարժությունների լուծում
14	Կիսամյակային գրավոր աշխատանք			Գրավոր աշխատանքի վերլուծություն

## 2-րդ կիսամյակ

1.	§ 3.1 Քիմիական տարրերի պարբերական օրենքը: Վարժ. 1, 2	1	1	Էջ 86 (դասագիրք) Վարժ.3, 4, 5
2.	§ 3.2 Քիմիական տարրերի պարբերական համակարգը: Վարժ. 1, 2, 3,	1	1	Էջ 91 (դասագիրք) Վարժ.4, 5, 6
3.	§ 3.3 Ատոմի կառուցվածք: Էլեկտրոն, միջուկ: Վարժ. 1, 2, 3	1	1	Էջ 13 Խնդիր 7, 10, 13 (Ս. Բարադամյան)
4.	§ 3.4 Ատոմի միջուկի կառուցվածքը: Իզոտոպներ: Վարժ. 3, 4, 5	1	1	Էջ 104 (դասագիրք) Խնդիր 2, 3
5.	§ 3.5 Ատոմի էլեկտրոնային թաղանթի կառուցվածքը: Վարժ. 6	1	1	Էջ 13 Խնդիր. 4, 5 (Ս. Բարադամյան)
6.	§ 3.6 Էլեկտրոնների վիճակն ատոմում: Վարժ. 4	1	1	Էջ 118-119 (դասագիրք) Վարժ.1, 2, 3
7.	§ 3.7 Քիմիական տարրերի ատոմների հատկությունների փոփոխության պարբերականությունը: Վարժ. 5	1	1	Էջ 125 Առաջադրանքների օրինակներ թեմատիկ գրավոր աշխատանքի համար
8.	§ 3.7 Քիմիական տարրերի ատոմների հատկությունների փոփոխության պարբերականությունը:	1	1	Էջ 131 (դասագիրք) Վարժ.4, 5, 6, 7
9.	§ 4.1 Քիմիական կապի բնույթը: Վարժ. 1, 2, 3	1	1	Վարժությունների լուծում
10.	Գործնական աշխատանք			Առաջադրանքների լուծման օրինակներ

11.	§ 4.2 Կովալենտային կապ:	1	1	Էջ 17 Վարժ. 1, 2, 3 (Ս. Բարադամյան)
12.	§ 4.3 Ատոմների էլեկտրաբացասականությունը: Բնեռային կովալենտային կապ:	1	1	Էջ 19 Վարժ. 20, 21, 25 (Ս. Բարադամյան)
13.	§ 4.4 Իոնային կապ: Վարժ. 5	1	1	Գրավոր աշխատանքի վերլուծություն
14. 15.	§ 4.5 Վալենտականություն: Տարրի վալենտականության որոշումը ըստ քիմիական բանաձևի: Վարժ. 2, 3	1	1	Որոշել տարրի վալենտականությանը ըստ քիմիական բանաձևի:
16.	§ 4.5 Վալենտականություն: Տարրի վալենտականության որոշումը ըստ քիմիական բանաձևի: Վարժ. 4	1	1	Էջ 158(դասագիրք) Վարժ. 5, 6, 7
17.	§ 4.6 Բյուրեղավանդակներ: Վարժ. 2, 3	1	1	§ 4.7 Օքսիդացման աստիճան: Վարժ. 2, 3, 4
18.	§ 4.8 Քիմիական միացությունների բանաձևերի կազմումը՝ ըստ վալենտականության և օքսիդացման աստիճանի: Վարժ. 2, 3, 4	1	1	Որոշել տարրի օքսիդացման աստիճանը միացությունում
19.	Թեմատիկ գրավոր աշխատանք	1	1	Գրավոր աշխատանքի վերլուծություն
20.	Կրկնություն	1	1	Կրկնություն

Խրիմյան Հայրիկի անվան հ. 10 հիմնական դպրոց  
Տարեկան թեմատիկ պլանավորում

Ք Ի Մ Ի Ա

8-րդ դասարան

Դասագիրք՝ Լ. Սահակյան , Հ. Խաչատրյան , Ք. Բդոյան

2021-2022 ուստարի

Հաստատում եմ՝

Ն. Սիմոնյան

## 1-ին կիսամյակ

Պարագ մունքի համարը	Ուսուցանվող նյութը	Ժամա քանակ
1	§ 1.1 Ատոմի կառուցվածքը: Էջ 13 Խնդիր 7, 10 (Ս. Բարադամյան)	1
2	§ 1.2 Քիմիական տարրերի պարբերական համակարգը և նրա կապն ատոմի էլեկտրոնային կառուցվածքի հետ:	
3	§ 1.3 Քիմիական կապի տեսակները: Թեստային առաջադրանքներ 1-10	1
4	§ 1.4 Քիմիայի հիմնական հասկացությունները:Վարժ. 1	1
5	§ 2.1 Նյութի քանակ: Մոլ: Մոլային զանգված: Խնդիր 1, 2, 3	1
6	§ 2.2 Հաշվարկներ՝ նյութի քանակ և մոլային զանգված հասկացությունների կիրառմամբ: Խնդիր 4	1
7	§ 2.3 Նյութի զանգվածի պահպանման օրենքը: Խնդիր 6, 7	1
8	§ 2.4 Քիմիական ռեակցիաներ և հավասարումներ: Խնդիր 5	1
9	Խնդիրների և վարժությունների լուծման օրինակներ	1
10	Թեմատիկ աշխատանք	1
11	§2.5 Քիմիական ռեակցիաների տեսակները: Վարժ. 4, 5	1
12	§ 2.6 Քիմիական ռեակցիաներն սկսելու և ընթանալու պայմանները: Ջերմանջատիչ և ջերմակլանիչ ռեակցիաներ: Վարժ. 1	1
13	§ 2.7Հաշվարկեր քիմիական հավասարումներով: Էջ 35 Խնդիր 8 (Ս. Բարադամյան)	1
14	§ 2.8 Նյութերի պարզագույն բանաձևերի արտածումը: Խնդիր 5	1
15	§ 3.1Ավոգադրոյի օրենքը: Խնդիր 6	1

16	§ 3.2 Գազի մոլային ծավալ: Խնդիր 5	1
17	§ 3.3 Գազի հարաբերական խտությունը: Խնդիր 6	1
18	§ 3.4 Գազային խառնուրդի միջին մոլային զանգվածի հաշվում: Խնդիր 5	1
19	§ 3.5 Հաշվարկներ ըստ գազային նյութերի մասնակցությամբ ընթացող քիմիական ռեակցիաների հավասարումների: Խնդիր 6	1
20	§ 3.6 Հաշվարկներ ըստ պինդ, հեղուկ և գազային նյութերի մասնակցությամբ ընթացող քիմիական ռեակցիաների հավասարումների: Խնդիր 6, 7	1
21	Թեմատիկ աշխատանք	1
22	§ 4.1 Թթվածին՝ քիմիական տարր և պարզ նյութ: Թթվածնի տարածվածությունը բնության մեջ, շրջապտույտը: Վարժ. 1, 2	1
23	§ 4.2 Թթվածնի ֆիզիկական հատկությունները և ստացումը: Խնդիր 8	1
24	§ 4.3 Թթվածնի քիմիական հատկությունները: Խնդիր 8, 9	
25	§ 4.4 Մետաղների օքսիդներ՝ հիմնային օքսիդներ: Հիմքեր: Վարժ. 5, 6	
26	§ 4.5 Այրում և դանդաղ օքսիդացում: Վարժ. 1, 2, խնդ. 6	
27	§ 4.6 Թթվածնի կիրառումը և կենսաբանական նշանակությունը: Վարժ. 3, 4, խնդիր 6	
28	Կիսամյակային գրավոր աշխատանք	1

2-րդ կիսամյակ

1.	4.7 Մթնոլորտ: Օդի բաղադրությունը վարժ. 1, 2, խնդիր 7	1
2.	§ 4.8 Օդային ավազանի պահպանումը:	1
3.	§ 5.1 Ջրածին: Քիմիական տարր և պարզ նյութ: Ջրածինը բնության մեջ: Վարժ. 1, 2 խնդիր 4	1

4.	§ 5.2 Ջրածնի ֆիզիկական հատկությունները և ստացումը: Վարժ. 3, խնդիր 8	1
5.	§ 5.3 Ջրածնի քիմիական հատկությունները: Վարժ. 2 խնդիր 6	1
6.	§ 5.4 Ջրածնի կիրառությունը: Խնդիր 6	1
7.	Թեմատիկ գրավոր աշխատանք	1
8.	Գրավոր աշխատանքի վերլուծություն	
9.	§ 5.5 Թթվային օքսիդներ : Թթուներ: Վարժ. 1, 3 խնդ. 5	1
10.	§ 5.5 Թթվային օքսիդներ : Թթուներ: Վարժ. 8	1
11.	§ 5.6 Թթուների փոխազդեցությունը մետաղների և մետաղների օքսիդների հետ: Աղեր: Վարժ. 1, 2, խնդիր 8	1
12.	Վարժությունների և խնդիրների լուծման օրինակներ:	1
13.	§ 6.1 Ջուրը բնության մեջ: Վարժ. 4, 5 խնդիր 6	1
14.	§ 6.2 Ջրի ֆիզիկական հատկությունները: Խնդիր 5	1
15.	§ 6.3 Ջրի քիմիական հատկությունները: Վարժ. 1,3 խնդիր 5	1
16.	§6.4 Ջուրը՝ որպես լուծիչ: Լուծույթներ : Վարժ. 1,3	1
17.	§ 6.5 Լուծելիություն: Հազեցած և չհազեցած լուծույթներ: Վարժ. 3, 4 , խնդիր 8	1
18.	§ 6.6 Լուծված նյութի զանգվածային բաժին: Վարժ. 1, խնդիր 6	1
19.	§ 6.7 Լուծված նյութի մոլային կոնցենտրացիա: Խնդիր 6	1
20.	§ 6.7 Լուծված նյութի մոլային կոնցենտրացիա:	1
21.	§ 6.8 Խմելու ջրի համամոլորակային հիմնախնդիրը: Վարժ. 2, 3, 4	1
22.	Վարժությունների և խնդիրների լուծման օրինակներ	1
23.	§ 7.1 Օքսիդներ: Դասակարգումը: Ստացման եղանակները: Վարժ. 1, 2, խնդիր 7	1



24.	§ 7.1 Օքսիդներ: Դասակարգումը: Ստացման եղանակները: Խնդիր 8	1
25.	§ 7.2 Օքսիդների քիմիական հատկությունները: Վարժ. 1, 2 խնդիր 6	1
26.	Վարժությունների և խնդիրների լուծման օրինակներ	1
27.	§ 7.3 Թթուներ: Դասակարգումը: Ստացման եղանակները:Վարժ. 1, 2, 5	1
28.	§ 7.4 Թթուների քիմիական հատկությունները: Խնդիր 9	1
29.	§ 7.5 Հիմքեր: Դասակարգումը: Ստացման եղանակները: Վարժ. 1, 3 խնդիր 6	1
30.	§ 7.6 Հիմքերի քիմիական հատկությունները: Խնդիր 4	1
31.	§ 7.7 Երկդիմի հիդրօքսիդներ և օքսիդներ: Վարժ. 1, 3, 5	1
32.	Գործնական աշխատանք	1
33.	§ 7.8 Աղեր: Դասակարգումը: Ստացման եղանակները: Վարժ. 2,3	1
34.	§ 7.9 Աղերի քիմիական հատկությունները: վարժ. 1, 5	1
35.	§7.10 Ծագումնաբանական կապն անօրգանական միացությունների հիմնական դասերի միջև: Վարժ. 4,6 խնդ.7	1
36.	§7.10 Ծագումնաբանական կապն անօրգանական միացությունների հիմնական դասերի միջև:	
37.	Խնդիրների և վարժությունների լուծման օրինակներ	1
38.	Թեմատիկ գրավոր աշխատանք	1
39.	Կրկնություն	1
40.	Կրկնություն	



Խրիմյան Հայրիկի անվան հ. 10 հիմնական դպրոց  
Տարեկան թեմատիկ պլանավորում

Ք Ի Մ Ի Ա

9-րդ դասարան

Դասագիրք՝ Լ. Սահակյան, Հ. Խաչատրյան, Ք. Բոյան

2021-2022 ուստարի

Հաստատում եմ՝

Ն. Սիմոնյան

## 1-ին կիսամյակ

Պարապ մունքի համարը	Ուսուցանվող նյութը	Ժամա քանակ
1	§ 1.1 Քիմիական կարևորագույն հասկացություններ. Ատոմ, մոլեկուլ, մոլ, մոլային զանգված, մոլային ծավալ: Վարժ. 2, 3, խնդ. 7	1
2	§ 1.2 Հաշվարկներ՝ ըստ քիմիական ռեակցիաների հավասարումների: Խնդ. 1, 2	1
3	§ 2.1 Էլեկտրոլիտներ և ոչ էլեկտրոլիտներ: Վարժ. 3, 4, 5	1
4	§ 2.2 Էլեկտրոլիտային դիսոցման մեխանիզմը: Վարժ. 3, 4 խնդ. 7	1
5	§ 2.3 Իոնների հատկությունները: Վարժ. 4, 5 խնդ. 8	1
6	§ 2.4 Դիսոցման աստիճան: Թույլ և ուժեղ էլեկտրոլիտներ : Վարժ. 2 խնդ. 4	1
7	§ 2.5 Թթուների , հիմքերի ու աղերի դիսոցումը: Վարժ. 1, 2 խնդ. 3	1
8	§ 2.6 Իոնափոխանակման ռեակցիա ներ: Վարժ. 1,2,7 խնդ.12	1
9	§ 2.7 Էլեկտրոլիտային դիսոցման տեսության հիմնադրույթները: վարժ. 1, 3 խնդ. 4	1
10	§ 2.8 Հիդրոլիզ: Վարժ. 2, 3	1
11	Վարժությունների և խնդիրների լուծման օրինակներ:	1
12	§ 2.9 Օքսիդավերականգնման ռեակցիաներ: Վարժ. 1, 3 խնդ. 6	1
13	Վարժությունների և խնդիրների լուծման օրինակներ:	1
14	Թեմատիկ գրավոր աշխատանք	1
15	Գրավոր աշխատանքի վերլուծություն	1
16	§ 3.1 Հալոգենների ընդհանուր բնութագիրը: Վարժ. 1, 4 խնդ. 6	1
17	§ 3.2 Հալոգենաջրածիններ , հալոգենաջրածնային թթուներ և նրանց աղերը: Վարժ. 1, 2 խնդ. 7	1

18	§ 3.3 Հալոգենների ստացումը, դրանց միացությունների կիրառությունն ու կենսաբանական դերը: Վարժ. 1, 3 խնդ. 7	1
19	§ 3.4 VIA Խմբի ոչ մետաղների՝ Քալկոգենների ընդհանուր բնութագիրը: Վարժ. 1, 3 խնդ. 4	1
20	§ 3.5 Ծծումբ: Ծծմբի բնական միացությունները և ալոտրոպ ձևափոխությունները: Քիմիական հատկությունները Վարժ. 3, 4 խնդ. 6	1
21	§ 3.6 Ծծմբաջրածին և սուլֆիդներ: Վարժ. 1, 2 խնդ.	1
22	Թեմատիկ գրավոր աշխատանք	1
23	§ 3.7 Ծծմբի օքսիդներ՝ SO <sub>2</sub> և SO <sub>3</sub> : Վարժ. 1, 3 խնդ. 7	1
24	§ 3.8 Ծծմբական թթու: Ծծմբական թթվի աղերը: Վարժ. 1, խնդիր 6	1
25	§ 3.9 Քիմիական ռեակցիայի արագությունը: Վարժ. 1, 2, խնդիր 6	1
26	§ 3.10 Ազոտի ենթախմբի ընդհանուր բնութագիրը: Խնդիր 3	1
27	§ 3.11 Ազոտ: Ստացումը, ֆիզիկական և քիմիական հատկությունները: Վարժ. 1, 4, խնդիր 7	1
28	Կիսամյակային գրավոր աշխատանք	1

## 2-րդ կիսամյակ

1.	§ 3.12 Ամոնիակ: Սինթեզը, հատկություններն ու կիրառումը: Ամոնիումային աղեր: Վարժ. 1, 4, խնդիր 5	1
2.	§ 3.13 Քիմիական հավասարակշռություն: Վարժ. 1,2, խնդիր 5	1
3.	Վարժությունների և խնդիրների լուծման օրինակներ:	1
4.	§ 3.14 Ազոտի օքսիդները: Ազոտական թթուն և դրա աղերը: Վարժ. 1, 2, խնդիր 4	1
5.	§ 3.14 Ազոտի օքսիդները: Ազոտական թթուն և դրա աղերը: Խնդիր 5	1
6.	§ 3.15 Ֆոսֆոր, ստացումը և հատկությունները: Վարժ. 1, 2, խնդիր 3	1
7.	§ 3.16 Ֆոսֆորի օքսիդ: Ֆոսֆորական թթու: Վարժ. 2, 3 խնդիր 4	1
8.	§ 3.17 Ազոտային և ֆոսֆորային պարարտանյութեր: Վարժ. 1,2 խնդիր 7	1
9.	§ 3.18 Ածխածնի ենթախմբի ընդհանուր բնութագիրը: Վարժ. 4,5	1
10.	§ 3.19 Ածխածին, ալոտրոպ ձևափոխությունները, դրանց ֆիզիկական հատկությունները: Վարժ. 1, 4, խնդիր 5	1
11.	§ 3.20 Ածխածնի քիմիական հատկությունները: Ածխածնի օքսիդները: Վարժ. 3, 4 խնդիր 8	1
12.	§ 3.21 Ածխաթթու և կարբոնատներ: Վարժ. 2, 3, խնդիր 5	1
13.	§ 3.22 Սիլիցիումը և նրա միացությունները: Վարժ. 1, 4, խնդիր 6	1
14.	§ 3.22 Սիլիցիումը և նրա միացությունները:	1
15.	Խնդիրների և վարժությունների լուծման օրինակներ	1

16.	§ 4.1 Մետաղների ընդհանուր բնութագիրը: Վարժ. 1, 4, խնդիր 8	1
17.	§ 4.2 Մետաղները բնության մեջ: Վարժ. 1, 3	1
18.	§ 4.3 Մետաղական կապ և մետաղական բյուրեղավանդակ: Մետաղների ֆիզ. հատկությունները: Վարժ. 1, 5, 6	1
19.	§ 4.4 Մետաղների ստացման եղանակները: Վարժ. 1, 2, խնդիր 4	1
20.	§ 4.5 Էլեկտրոլիզ (էլեկտրատարալուծում): Վարժ. 1, 5, խնդիր 6	1
21.	Վարժությունների լուծման օրինակներ	1
22.	§ 4.6 Մետաղների քիմիական հատկությունները: Վարժ. 1, 2, խնդիր 5	1
23.	§ 4.7 Ալկալիական մետաղների ընդհանուր բնութագիրը : Ալկալիներ: Ալկալիական մետաղների աղեր: Վարժ. 3, 4 , խնդ. 6	1
24.	§ 4.8 Մագնեզիում: Հողալկալիական մետաղներ: Վարժ. 1 , խնդիր 3, 4	1
25.	§ 4.9 Ալյումին: Վարժ. 1, 3 խնդ. 6	1
26.	§ 4.10 Երկաթ: Վարժ. 1, 2, խնդիր 5	1
27.	Վարժությունների և խնդիրների լուծման օրինակներ:	1
28.	Նախնական պատկերացումներ օրգանական նյութերի վերավերյալ	1
29.	§ 5.1 Ածխաջրածիններ: Վարժ.1, 2, 3 , խնդիր 7	1
30.	§ 5.2 Ածխաջրածինների բնական աղբյուրները: Վառելանյութեր: Վարժ.2,3, 4, խնդիր 8	1
31.	Գործնական աշխատանք	1
32.	§ 5.3 Սպիրտներ: Վարժ. 1, 2, խնդիր 6	1
33.	§ 5.4 Կարբոնաթթուներ: Էսթերներ: Ճարպեր: Վարժ. 1, 2, խնդիր 3	1
34.	§ 5.4 Կարբոնաթթուներ: Էսթերներ: Ճարպեր:	1
35.	§ 5.5 Ածխաջրեր: Սպիտակուցներ: Ամինաթթուներ: Վարժ.2, 3, խնդիր 8	1

36.	§ 5.5 Ածխաջրեր: Սպիտակուցներ: Ամինաթթուներ:	1
37.	Թեմատիկ գրավոր աշխատանք	1
38.	Գրավոր աշխատանքի վերլուծություն	1
39.	Կրկնություն	1
40.	Կրկնություն	1