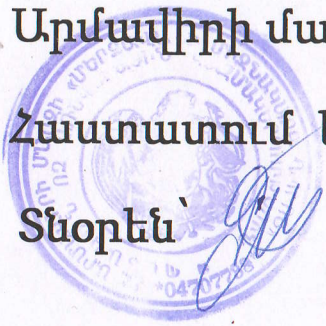


Արևավիրի մարզի « Մերձավանի միջնակարգ դպրոց » ՊՈԱԿ

Հաստատում եմ

Տնօրեն՝

Զ.Ստեփանյան



Թեմատիկ պլանավորում

2023-2024 ուստարի

Տարեկան

Առարկան _____ *Բիժիա*

Դասարան _____ *VIII*

Ժամաքանակ _____ *68*

Ուսուցիչ _____ *լարիսա Գևորգյան*

Պահպանված է ուսպլանով նախատեսված ժամաքանակը

Փոխտնօրեն՝ *Աննա* Ս.Հարությունյան

Համապատասխանում է պետական չափորոշիչին և ծրագրին

Մ/մ նախագահ՝ *Աննա* Ա.Գրիգորյան

ՔԻՄԻԱ

ՏԱՐԵԿԱՆ ԹԵՄԱՏԻԿ ՊԼԱՆԱՎՈՐՈՒՄ

VIII դասարան

Ճարաթական 2 ժամ

(34 շաբ.՝ 68 ժամ)

Digitally signed by STEPANYAN ZARUHI
5205770120
Date: 2023.09.12 22:32:50 AMT

Տարեկան ժամ	Թեմատիկ ժամ	Դասի թեման	Ուսուցանվող նյութի նպատակները	Տնային հանձնարարություն
1	1	Ատոմի կառուցվածքը	Նկարագրել ատոմի կառուցվածքը: Կազմել ատոմի էլեկտրական բանաձևը	§ 1.1, էջ 5, վ 3
2	2	Քիմիական տարրերի պարբերական համակարգը	Իմանալ ատոմի պարբերական համակարգը	§ 1.2, էջ 6, վ 3-5
3	3	Քիմիական կապ Վարժ 1	Բացատրել կովալենտային և իոնային կապերը	§ 1.3, էջ 13, վ 2-3
4	4	Կովալենտային և իոնային կապերը	Բացատրել կովալենտային և իոնային կապերը	§ 1.3, էջ 7, վ 3-5
5	5	Քիմիական բանաձևեր Քիմիական տարրի վալենտականություն Վարժ 1-3	Կազմել քիմիական բանաձևեր և ըստ դրանց հաշվել տարրերի օքսիդ. աստիճանները: Ըստ քիմիական բանաձևի տարրերի զանգվածային բաժինները հաշվելու կարողություն	§ 1.4, էջ 9, վ 4-5 § 1.4, էջ 13, վ 3
6	6	Օքսիդացման աստիճան Վարժ 1-2	Ըստ քիմիական բանաձևի կազմել օքսիդացման աստիճանը	§ 1.5, էջ 15, վ 5
7	7	Գործնական աշխատանք 1	<<<Հաշվարկային խնդիրներ՝ ընտրել քիմիական հավասարումները>>	Էջ 40
<i>Թեմա 2: Քանակաչափություն՝ 12 ժամ /11+1գ/</i>				

8	1	Չանգվածի պահպանման օրենքը: Քիմիական ռեակցիաներ Հավասարումներ Խնդիր 4	Քիմիական ռեակցիաների օրինակներ ներկայացնելու կարողություն, զանգվածի պահպանման օրենքի սահմանում Չանգվածի պահպանման օրենքի հիման վրա հավասարումների կազմում	§ 2.1, էջ 14 § 2.2, էջ 18, վ 1-3 § 2.3, էջ 19, վ 3-5
9	2	Քիմիական ռեակցիաների տեսակները	Պարզագույն խնդիրների լուծման օրինակների կիրառում	§ 2.4, էջ 20, վ 1-4
10	3	Քիմիական ռեակցիաների ջերմային էֆեկտը Վարժ 5	Իմանալ ինչ է քիմիական ռեակցիաների ջերմային էֆեկտը	§ 2.5, էջ 22, վ 1-3
11	4	Ջերմանջատիչ և ջերմակլանիչ ռեակցիաներ Փորձ <<ջերմության անջատում>>	Կարողանալ կազմել և ներկայացնել ջերմանջատիչ և ջերմակլանիչ ռեակցիաները	§ 2.6, էջ 25, վ 1-5
12	5	Նյութի քանակ: Մոլ: Մոլային զանգված՝ M Խնդիր 6	Նյութի քանակ ու նյութի քանակի միավորը սահմանելու կարողություն ըստ մասնիկների հայտնի թվի նյութի քանակը հաշվելու և հակառակը, ըստ հայտնի նյութաքանակի մասնիկների թվը հաշվելու ունակություն: Մոլային զանգվածի սահմանում, գիտելիքների կիրառում, հաշվարկային առաջադրանքների կատարում	§ 2.7, էջ 27, վ 1-5 § 2.8, էջ 29, վ 1-3
13	6	Հաշվարկներ՝ նյութի քանակի կիրառմամբ: Հաշվարկներ՝ մոլային զանգվածի կիրառմամբ: Վարժ 1-3	Կարողանալ կատարել հաշվարկներ՝ նյութի քանակի կիրառմամբ: Կարողանալ կատարել հաշվարկներ՝ մոլային զանգվածի կիրառմամբ:	§ 2.9, էջ 32, վ 1-4 § 2.10, էջ 35, վ 4-5
<i>Թեմա 3: Նյութի գազային վիճակը՝ 10 ժամ /9+1ժ/</i>				

14	1	Ավոգադրոյի օրենքը: Գազի մոլային ծավալ Խնդիր 4,5,6	<<Ինչու են միայն ենթարկվում Ավոգադրոյի օրենքին>> հարցին պատասխանելու կարողություն: Գազի մոլային ծավալից ելնելով գազի նյութաքանակն մոլեկուլային թիվը հաշվելու կարողություն:	§ 3.1, էջ 42, վ 1-3 § 3.2, էջ 35, վ 2-4
15	2	Ավոգադրոյի օրենքի նշանակությունը:	Գազի մոլային ծավալից ելնելով գազի նյութաքանակն մոլեկուլային թիվը հաշվելու կարողություն:	§ 3.3, էջ 44, վ 1-2
16	3	Գազի հարաբերական խտությունը Խնդիր 16	Գազերի հարաբերական խտություն հասկացության իմացություն: Գազերի խտությունն օդի, ջրածնի, հելիումի և այլ գազերի խտությունների հետ համեմատելու և հարաբերակցելու կարողություն	§ 3.4, էջ 48, վ 3-5
17	4	Հաշվարկներ ըստ գազային նյութերի մասնակցությամբ ընթացող քիմիական ռեակցիաների հավասարումների Վարժ 4,5	Ըստ գազերի հարաբերական խտության հաշվարկների կատարում	§ 3.5, էջ 53, վ 1-3
18	5	Գազային խառնուրդի միջին մոլային զանգված Վարժ 3	Գազային խառնուրդի միջին զանգվածի իմացություն	§ 3.6, էջ 57, վ 3-5
19	6	Հաշվարկներ ըստ ռեակցիաների հավասարումների ավելցուկով: Հաշվարկներ ըստ ռեակցիաների	Կատարել հաշվարկներ ըստ ռեակցիաների հավասարումների ավելցուկով: Կատարել հաշվարկներ ըստ ռեակցիաների հավասարումների պակասորդով:	§ 3.7, էջ 60, վ 1-3 § 3.8, էջ 62, վ 3-6

		հավասարումների պակասորդով: Խնդիր 3,4,5		
20	7	Թեմատիկ աշխատանք 1 գրավոր		
Թեմա 4: Հասկացությունն օքսիդների, հիմքերի մասին՝ 16 ժամ /14+1թ+1կ/				
21	1	Թթվածին քիմիական տարրը և պարզ նյութը Վարժ 4,5 Խնդիր 6	Ատոմի էլեկտրոնային կառ.-ի հիման վրա թթվածնի ոչ մետաղական բնույթը հաստատելու կարողություն: Բնության մեջ թթվածնի շրջապտույտի օրինակներով լուսաբանելու կարողություն: Թթվածնի պարզ նյութը թթվածին քիմիական տարրից տարբերելու ունակություն:	§ 4.1, էջ 66, վ 1-3
22	2	Թթվածինը բնության մեջ: Թթվածնի ստացումը Փորձ <<Թթվածնի ստացում>>	Թթվածնի ֆիզիկական հատկություններն ու կենսաբանական նշանակությունը բացատրելու կարողությունը: Իմանալ թթվածնի ստացման եղանակները:	§ 4.2, էջ 66, վ 3-5 § 4.3, էջ 67, վ 1-3
23	3	Թթվածնի ֆիզիկական հատկությունները: Թթվածնի քիմիական հատկությունները	Թթվածնի ֆիզիկական հատկությունները և բացատրելու կարողությունը: Թթվածնի քիմիական հատկությունները և բացատրելու կարողությունը:	§ 4.4, էջ 70, վ 1-3 § 4.5, էջ 73, վ 1-2
24	4	Օքսիդներ. բաղադրությունը, դասակարգումը Վարժ 3-5	Կարողանալ ճանաչել օքսիդները, դրա բաղադրությունը:	§ 4.6, էջ 75, վ 1-3
25	5	Հիմքեր. բաղադրությունը, դասակարգումը Վարժ 1-2	Կարողանալ ճանաչել հիմքերը, դրա բաղադրությունը:	§ 4.7, էջ 77, վ 1-4
26	6	Լուծելի և անլուծելի հիմքեր: Ալկալիների լուծույթների ազդեցությունը հայտանյութերի վրա Վարժություն 1,2	Կարողանա բացատրել լուծելի և անլուծելի հիմքերի տարբերությունը: Կարողանա ձևակերպել և բացատրել ալկալիների լուծույթների ազդեցությունը հայտանյութերի վրա	§ 4.8, էջ 79, խ3 § 4.9, էջ 80, վ 1-2

27	7	Համակարգչային դաս	<<Փորձերի դիտում>>	
28	8	Գործնական աշխատանք 2	<<Թթվածնի ստացումը և հատկությունները>>	Էջ 95
29	9	Ծագումնաբանական կապը, մետաղների, օքսիդների և հիմքերի միջև	Կարողանա բացատրել ծագումնաբանական կապը:	§ 4.10, էջ 82, վ 1-3
30	10	Թեմայի ամփոփում		
<i>Թեմա 4: Թթվածին-9 ժամ</i>				
31	1	Նյութերի այրումը օդում, դանդաղ օքսիդացում Փորձ <<այրում>>	Կարողանա հասկանալ նյութերի այրումը օդում և դանդաղ օքսիդացումը	§ 4.11, էջ 84, վ 1-3
32	2	Օդը և նրա բաղադրությունը Խնդիր N 6,7	Կարողանա հասկանալ և ձևակերպել օդի բաղադրությունը	§ 4.12, էջ 90, վ 1-5
33	3	Այրում և դանդաղ օքսիդացում:		§ 4.13, էջ 117, վ 1-8
34	4	Թթվածնի կիրառումը		§ 4.6, էջ 118-120, վ 1-5
35	5	Մթնոլորտ		§ 4.7, էջ 120-125, վ 10
36	6	Օդի բաղադրությունը: Օդային ավազանի պահպանումը		§ 4.8, էջ 125, վ 1-5 § 4.8, էջ 90, վ 1-5
<i>Թեմա 5: Ջրածին: Թթուներ: Աղեր-13 ժ /1գ+1թ+11ժ/</i>				
37	1	Ջրածնի քիմիական տարրը և պարզ նյութը: Ջրածնի ստացումը		§ 5.1, էջ 133, վ 4-9 § 5.2, էջ 134-135, վ 1-7
38	2	Ջրածնի ֆիզիկական հատկությունները: Ջրածնի կիրառումը		§ 5.2, էջ 134-135, վ 1-7 § 5.3, էջ 145, վ 6-8
39	3	Ջրածնի գործառնությունները:		§ 5.3, էջ 145, վ 6-8 § 5.2, էջ 150-155, վ 1-6

		Ջրածնի քիմիական հատկությունները	
40	4	Ջրածնի և թթվածնի ծագումնաբանական կապը	§ 5.4, էջ 150-155, վ 1-6
41	5	Գործնական աշխատանք 1	
42	6	Թթվային օքսիդներ: Թթուներ	§ 5.5, էջ 157, վ 5-9 § 5.5, էջ 157, վ 5-9
43	7	Թթուների փոխազդեցությունը մետաղների օքսիդների հետ	§ 5.6, էջ 160, վ 5-9
44	8	Թեմատիկ գրավոր աշխատանք 1	
Թեմա 6: Ջուր: Լուծույթներ: Հիմքեր			
45	1	Ջուրը բնության մեջ	§ 6.1, § 6.2, էջ 160
46	2	Ջրի ֆիզիկական հատկությունները	§ 6.3, էջ 172, վ 8-10
47	3	Ջրի քիմիական հատկությունները: Ջուրը որպես լուծիչ: Փորձ <<ջուր>>	§ 6.5, էջ 176, վ 8-9 § 6.6, էջ 177, վ 1-6
48	4	Լուծույթներ: Լուծելիություն	§ 6.7, էջ 180, վ 4-8 § 6.1, § 6.2, էջ 160
49	5	Հազեցած և չհազեցած լուծույթներ	§ 6.3, էջ 172, վ 8-10
50	6	Լուծված նյութի զանգվածային բաժին	§ 6.5, էջ 176, վ 8-9
51	7	Լուծված նյութի մոլային կոնցենտրացիան	§ 6.1, § 6.2, էջ 160
52	8	Հաշվարկային խնդիրներ	§ 6.3, էջ 172, վ 8-10
53	9	Համակարգչային դաս	
<i>Թեմա 7: Անօրգանական միացությունների հիմնական դասերի վերաբերյալ գիելիքների ընդհանրացում-23 ժ</i>			

54	1	Օբսիդների դասակարգում, ստացման եղանակները		§ 7.1, էջ 190-192
55	2	Օբսիդների քիմիական հատկությունները		§ 7.2, էջ 130, վ 6-9
56	3	Հաշվարկային խնդիրներ		
57	4	Թթուների դասակարգումը		§ 7.3, էջ 193-200, վ 1-5
58	5	Թթուների ստացման եղանակները		§ 7.3, էջ 193-200, վ 1-5
59	6	Թթուների քիմիական հատկությունները		§ 7.4, էջ 200-206, վ 1-6
60	7	Հաշվարկային խնդիրներ		
61	8	Հիմքերի դասակարգումը		§ 7.5, § 7.6, էջ 205-210, վ 1-3
62	9	Հիմքերի ստացման եղանակները: Հիմքերի քիմիական հատկությունները		§ 7.5, § 7.6, էջ 205-210, վ 1-3
63	10	Գործնական աշխատանք 2		
64	11	Երկդիմի հիդրօբսիդներ: Երկդիմի օբսիդներ		§ 7.7, էջ 215, վ 1-6
65	12	Աղերի դասակարգումը: Աղերի ստացման եղանակները		§ 7.8, էջ 215-222, վ 1-4
66	13	Աղերի քիմիական հատկությունները		§ 7.8, էջ 215-222, վ 1-4
67	14	Ծագումնաբանական կապն անօրգանական միացությունների հիմնական դասերի հետ		§ 7.9, էջ 224-227, վ 1-6
68	15	Թեմայի ամփոփում		

