



Հաստատում էմ  
Տ. Բաղդասարյան

Ստուգված՝  
Փոխտնօրեն՝ ՄԼՄ Ն. Ադամովա  
31.08 2022

**ՀՀ Արմավիրի մարզի  
<<Վանանդի միջնակարգ դպրոց>> ՊՈԱԿ  
2022-2023 ուս. տարի**

Բ Ի Մ Ի Ա

/Առարկայի անվանում/

**VIII-րդ դասարան  
Տարեկան թեմատիկ պլան**

/Շաբաթական 2 դասաժամ, տարեկան՝ 68/

Դասավանդող ուսուցիչ՝ Ն. Մեբեքչյան

Քննարկված է մ/մ թիվ 1

Նախագահ՝ Մ. Բեքչյան



№	Թեմայի անվանումը	Ժամեր քանակ	Չափորոշիչ	ԹԳԱ
1.	Պարբերական համակարգ: Կովելենտային և իոնային կապ	1	VII դ քիմիայի դաս- ընթացի կրկնություն, ատոմի կառուցվածքը	§1.1,1.2
2.	Քիմիական բանաձևեր	1	հաշվարկային խնդիր.կիրառումը	§1.3
3.	Զանգվածի պահպանման օրենքը	1	կարելի է կատարել մի շարք խնդիր	§2.1
4.	Քիմիական ռեակցիաների տեսակները <u>Քանակաչափություն ստեխիոմերիան</u>	1 8	իմանա միացման և քայքայման.տեղափ. փոխան. ռեակցիան. իմացություն	§2.2,2.3, 2.4
5.	Նյութի քանակ,Մոլ. զանգված	1	կարողանա բացատ- րել ռեակ.ընթանալու պայմանները	§2.5
6.	Հաշվարկներ նյութի քանակ մոլային զանգված հասկացությունների կիրառումը	1	կարողանալ կիրա- ռել կարողությունը դնդիր լուծելիս	§2.2
7.	նյութի զանգվածի պահպանման օրենքը	1	կիրառել գիտելիք- ների կարողությունը դնդիր լուծելիս	§2.3
8.	Քիմիական ռակցիաներ	1	կազմել կարողանալ քիմիական ռակցիա	§2.2
9.	Քիմ-ն ռակց-ի կազմում գրառում, բացատրում	1	բացատրել միաց- ման և քայքայման ռակցիաները	§2.3
10.	Քիմիական ռակցիաների տեսակները	1	իմանալ միացման, քայքայման, տեղա կալման ,փոխանակ ման ռակցիաները	§2.4
11.	Քիմիական ռակցիաների ընդհանր զերմանջատրչ և զերմակլանիչ ռեակց.	1	կարողանալ բացա- տրել +Q և -Q	§2.5
12.	<u>Գործնական աշխատանք 1</u>	1	հաշվարկային խնդիրներ	գրավ. աշխ
13.	<u>Թեմատիկ գրավոր աշխատանք 1</u>	1	ստուգել կարող ությունը հմտու- թյունը	գր. աշխ.
14.	ԹԹՎԱՅԻՆ ՀԱՄԿԱՅՈՒԹՅՈՒՆԸ ՕՔՍԻ- ԴՆԵՐԻ ԹԹՈՒՆԵՐԻ և ՀԻՄՔԵՐԻ ՄԱՍԻՆ	14		
14.	Թրվածնի քիմիական տարր, պարզ և	1	հիմնավոր թրվա-	§3.1



	կյութ: Թթվածինը բնության մեջ շրջապտույտը		ծնի ոչ մետաղական հատկություններն ըստ ատոմի կառ.	վարժ 1,2,3
15.	Թթվածնի ստացումը կալիումի պերմանգանատից և ջրածնի պերօքսիդից	1	բացատրի թթվածնի ֆիզ-ն հատկ-ները և կենսաբ-նշ-նը	
16.	Թթվածնի ֆիզ-ն և քիմ-ն հատկությունները	1	նկարագրի օ-ի ստացման եղանակները կարողանալ լուսաբանել	վարժ. 3.4 § 3.4
17.	Թթվածնի կիրառումը, թթվածնի շրջապտույտը բն-ն մեջ	1	Օ-ի CO <sub>2</sub> -շրջապտույտը, կիրառումը բժշկ-ն մեջ և տեխ.	§3.4 վարժ. 1.2
18.	Օդը և նրա բաղադրությունը	1	ներկայացնի օդը որպես մոլորակի կարևորագույն բնակ. պաշար	§3.5
19	Ելուքերի այլուսն օդում	1	իմանա աղտոտված օդը մթնոլորտում CO <sub>2</sub> -ով	§3.6
	Մթնոլորտային օդի պահպանումը		կարողանա լուսաբանել գիտել. օդի աղտոտման համար	§3.7
20.	Գործնական աշխատանք	1	կարողանա ստան. թթվածին	
21	Օքսիդներ	1	Սահմանի հիմնայ. և թվային օքսիդ. հասկ.	§3.8
22	Թթուներ	1	կարողանա գրառել թթուների բանաձև. և կարդա	§3.9
23	Հիմքեր	1	Սահմանի հիմնային օքսիդն. հիմք հասկ.	§3.10 վարժ 12.3
24	Հիմքերի քիմ. հատկությունները	1	կարողանա փորձ կատարել ավելաց. ինդիկատոր թորած ջրին, թթվի և կիմքի լուծույթին	§3.11
	Օքսիդացման - վերականգման ռեակց.		սահմանի օգ ռեակց.	§3.12
25	Գենետ. կապն անօրգանական միաց. միջև	1	կարողանա համեմատել ծագումնաբանական կապ տարր-օքսիդ-թթու-տարր-օքսիդ-հիմք:	§3.13
	<b>Լաբորատոր փորձ</b>		օքսիդ. թթու, հիմք սա.	



	Գործնական աշխատանք 2	1		
27	Թեմատիկ գրավոր աշխատանք 2 ՋԼԱՕԻՆ, ԹԹՈՒՆԵՐ ԱՂԵՐ	1	ստուգել հմտ. և կար.	
28	Ջրածին, նրա բնօրինակը և բն. նման գտնվելը	1	նկարագրել ջրածին քիմիական տարրը և պարզ նյութը	§4.1
29	Ջրածնի ստացումը	1	ստանալ $Zn + 2HCl$ $ZnCl_2 + H_2$	§4.2
30	Վերականգնողական գրավոր աշխատանք 1	1	ստուգել կարող. և հմտությունները	