



ԹԵՄԱՏԻԿ ՊԼԱՆԱՎՈՐՈՒՄ

2022-2023 ուս տարի

Քիմիա

VIII դասարան

Իրինա Զալիբեկյան

VIII դասարան

68 ժամ

N	Թեմա	
	7-րդ դասարանի քիմիայի դասընթացի կրկնություն	2
1	Ատոմի կառուցվածքը: Քիմիական տարրերի պարբերական համակարգը: Քիմիական կապ, կովալենտային, իոնային	1
2	Քիմիական բանաձևեր: Քիմիական տարրի վալենտականություն և օքսիդացման աստիճան	1
	Քանակարչափություն(ստեքիոմետրիա)	7
3	Նյութի զանգվածի պահպանման օրենքը	1
4	Քիմիական ռեակցիաներ: Քիմիական ռեակցիայի ուրվագիրը և հավասարումը	1
5	Քիմիական ռեակցիաների տեսակները	1
6	Քիմիական ռեակցիաների ջերմաֆեկտը(ջերմային արդյունքը)	1
7	Նյութի քանակ: Մոլ, մոլային զանգված	1
8	Հաշվարկներ<<Նյութի քանակ >> և <<Մոլային զանգված>> հասկացությունների կիրառմամբ	1
9	Գործնական աշխատանք 1	7
	Նյութի զազային վիճակ	1
10	Ավոգադրոյի օրենքը: Գազի մոլային ծավալը	1
11	Ավոգադրոյի օրենքի նշանակությունը	1
12	Հաշվարկներ գազի մոլային ծավալ հասկացության կիրառմամբ	1
13	Գազերի հարաբերական խտություն	1
14	Հաշվարկներ ըստ զազային նյութերի մասնակցության ընթացող ռեակցիաների հավասարումների	1
15	Գազային խտունությունի միջին մոլային զանգվածը: Հաշվարկներ ըստ ռեակցիայի հավասարումների, երբ փոխադրող նյութերից մեկը տրված է ավելցուկով	1
16	Թեմատիկ գրավոր աշխատանք	1
	Թթվածին: Հասկացություն օքսիդների, հիմքերի մասին	1
17	Թթվածին, քիմիական տարր, պարզ նյութ: Թթվածինը բնության մեջ	1
18	Թթվածնի ստացումը	1
19	Թթվածնի հատկությունները	1
20	Գործնական աշխատանք 2. Թթվածնի ստացումը և հատկությունները	1
21	Օքսիդներ, բաղադրությունը և դասակարգումը	1
22	Հիմքեր, բաղադրությունը և դասակարգումը	1
23	Լուծելի և անլուծելի հիմքեր: Ալկալիների լուծույթների ազդեցությունը հույտանյութերի վրա	1
24	Մագնիսաքանակական կապը մետաղների, հիմնային օքսիդների և հիմքերի միջև	1
25	Լարարատոր փորձեր: Նյութերի այրումն օդում: Դանդաղ օքսիդացում	1
26	Օդը և նրա բաղադրությունը	1
27	Թեմատիկ գրավոր աշխատանք	1

28 Ջրածին: Ջրածինը բնության մեջ

29 Ջրածնի ստացումը

30 Կիսամյակային ամփոփիչ գրավոր աշխատանք

31 Ջրածնի քիմիական հատկությունները

32 Թթուներ: Բաղադրությունը և դասակարգումը

33 Թթուների լուծույթների ազդեցությունը հայտանյութերի վրա

34 Թթուների փոխազդեցությունը մետաղների օքսիդների հետ

35 Աղեր: Բաղադրությունը, անվանումը

36 Տեղակալման և փոխանակման ռեակցիաներ

37 Ծագումնաբանական կապը թթվային օքսիդների, թթուների, հիմքերի և աղերի միջև

38 Գործնական աշխատանք 3; Ջրածնի ստացումը և հատկությունները
ՋՈՒԲ: ԼՈՒԾՈՒՅԹՆԵՐ

39 Ջրի բաղադրությունը: Ջուրը բնության մեջ

40 Ջրի քիմիական հատկությունները

41 Ջուրը որպես լուծիչ: Լուծույթներ

42 Նյութերի լուծելիությունը ջրում: Հազեցած և չհազեցած լուծույթներ

43 Լուծված նյութի զանգվածային բաժին

44 Լուծված նյութի մոլային բաժին, մոլային կոնցենտրացիա

45 Հաշվարկներ լուծված նյութի զանգվածային բաժնի և մոլային կոնցենտրացիայի որոշման վերաբերյալ

46 Խմելու ջրի համամոլորակային հիմնախնդիրները

47 Ջրի մաքրումը

48 Թեմատիկ աշխատանք

Անօրգանական միացությունների կարևորագույն դասերի վերաբերյալ գիտելիքների ընդհանրացում

49 Նյութի դասակարգումը

50 Օքսիդներ, օքսիդների ստացման եղանակները

51 Օքսիդների ֆիզիկական և քիմիական հատկությունները

52 Հիմքեր: Հիմքերի ստացման եղանակները

53 Հիմքերի քիմիական հատկությունները և կիրառումը

54 Երկդիմի օքսիդներ և հիդրօքսիդներ

55 Թթուներ

56 Թթուների ֆիզիկական և քիմիական հատկություններ

57 Աղեր, դասակարգումը: Աղերի ստացման հիմնական եղանակները

58 Աղերի հատկությունները

59 Ծագումնաբանական կապը անօրգանական միացությունների առանձին դասերի միջև

60 Հաշվարկային խնդիրներ, երբ փոխազդող նյութերից մեկը տրված է ավելցուկով

61 Գործնական աշխատանք 5

62.63 Կրկնություն

64	Թեմատիկ գրավոր աշխատանք	1
65.66	Կրկնություն	2
67	Կիսամյակային ամփոփիչ գրավոր աշխատանք	1
68	Կրկնություն	1