## министерство просвещения российской федерации

Министерство образования Саратовской области Администрация МО Аркадакского муниципального района МБОУ "СОШ с. Семеновка"

PACCMOTPEHO

Руководитель МО

естественно-математического шикла

Гаранина Ж.Ф. Протокол № 1 от «31» 08

2023 г.

СОГЛАСОВАНО

Заместитель директора по УВР

Сергеева Н.Б.

Протокол№ 1 от «31»08 2023 r.

**УТВЕРЖДЕНО** 

Директор школы

Прикав. М 2023 1

## КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

учебного предмета «химия»

для обучающихся 8 класса

с. Семеновка

2023 г.

## КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ ПО ХИМИИ В 8 КЛАССЕ

№	Тема урока	Кол-во	Дата		Д.з.	Примечание
урока		часов	провед		_	
			План	Факт		
	Первоначальные хим	1 1ические	ı • понятиз	т. н (19ч)		
1	Вводный инструктаж « Правила	1	4.09		§1,2	
	поведения и техника безопасности при		1105		3-,-	
	работе в кабинете и на уроках химии»					
	Предмет химии. Вещества					
2	Превращения веществ. Роль химии в	1	6.09		§3	
	жизни человека.					
3	Практическая работа №1. «Правила	1	11.09		стр.20-	
	техники безопасности при работе в	_	11.07		21	
	химическом кабинете.»					
4	Практическая работа №2	1	13.09		стр.22-	
	«Наблюдение за горящей свечой»	-	12.07		23	
5	Физические явления- основа	1	18.09		§4	
	разделения смесей в химии.	] -	13.07		3.	
6	Практическая работа №3 «Анализ	1	20.09		стр.29	
	почвы»	1	20.09		61p.23	
7	Атомно-молекулярное учение.		25.09		§5	
,	Химические элементы.		23.03		85	
8	Периодическая таблица хим.	1	27.09		§6	
O	элементов Д. И. Менделеева. Знаки	1	27.07		80	
	химических элементов.					
9	Химические формулы.	1	2.10		§7	
,	Относительные атомная и	1	2.10		8 7	
	молекулярная массы.					
10	Решение задач на определение	1	4.10		§7, стр.	
10	массовой доли элемента.	1	1.10		40-41	
11	Химические формулы	1	9.10		повт. §7	
12	Валентность.	1	11.10		§8	
13	Составление формул веществ по	1	16.10		§8, повт.	
13	валентности.	1	10.10		\ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \	
14	Химические реакции.	1	18.10		§9	
15	Химические уравнения.	1	1.10	<u> </u>	§10	
16	Типы химических реакций. Реакции	1	23.10		§11,crp.	
10	соединения и разложения.	1	23.10		54-55	
17	Типы химических реакций. Реакции	1	25.10		§11, crp.	
	замещения и обмена.	1	23.10		56-57	
18	Подготовка к контрольной работе по	1	8.11		§ 7,8	
10	теме «Первоначальные химические	1	0.11		у 7,6 повт.	
	понятия.»				11011.	
19	Контрольная работа №1 по теме	1	13.11		§9,10	
	«Первоначальные химические	1	13.11		уэ,10 повт.	
	«первоначальные химические понятия.»				11001.	
20	понятия.» Анализ контрольной работы №1 по	1	15.11		§11	
	теме «Первоначальные химические	1	13.11		Ü	
	понятия.»				повт.	

Тема 2. (17ч)	Важнейшие представители неорганически	их веще	ств. Количес	гвенные отношения в хими
21	Воздух и его состав.	1	20.11	§12
22	Кислород.	1	22.11	§13
23	Практическая работа №4 «Получение,	1	27.11	стр. 68
	собирание и распознавание			
	кислорода»			
24	Оксиды.	1	29.11	§14
25	Водород.	1	4.12	§15
26	Практическая работа №5 «Получение,	1	6.12	стр.74
	собирание и распознавание водорода»			
27	Кислоты.	1	11.12	§16
28	Соли.	1	13.12	§17
29	Количество вещества.	1	18.12	§18
30	Молярный объём газов.	1	20.12	§19
31	Расчёты по химическим уравнениям.	1	25.12	§20
32	Вода. Основания.	1	27.12	§21
33	Растворы. Массовая доля	1	8.01	§22
55	растворенного вещества.			
34	Практическая работа №6	1	10.01	стр. 97-
	«Приготовление раствора с заданной			98
	массовой долей растворенного			
	вещества.»			
35	Обобщение темы «Важнейшие	1	15.01	повт.
	представители неорганических			§16, 17
	веществ. Количественные отношения в			
	химии»			
36	Контрольная работа №2 по теме	1	17.01	повт.
	«Важнейшие представители			§18,19
	неорганических веществ.			
	Количественные отношения в химии»			
37	Анализ контрольной работы №2 по	1	22.01	повт.
	теме «Важнейшие представители			§21, 22
	неорганических веществ.			
	Количественные отношения в химии»			
	Тема 3. Основные классы неорі	ганичес	ких соединен	ий.(13 часов)
38	Оксиды. Классификация.	1	24.01	§23, стр. 102-103
39	Оксиды. Химические свойства.	1	29.01	\$23,ctp.10 3-105
40	Основания, их классификация.	1	31.01	\$24, ctp.
	_			105-106
41	Основания, химические свойства.	1	5.02	§24, стр.
				106-108
42	Кислоты, классификация.	1	7.02	§25, стр. 108-109
43	Кислоты, химические свойства.	1	12.02	§25, ctp.
	тинолоты, лимические своиства.	1	12.02	109-111
44	Соли., их классификация.	1	14.02	§26, cTp.
77	соли., их классификация.	1	17.02	111-113

			1				1	
45	Химические свойства солей.	1	19.02		§26, c	тр.		
					113-1	15		
46-47	Генетическая связь между классами	2	21.02		§27, 3			
	неорганических соединений.		26.02		§27, 3			
48	Практическая работа №7. Решение	1	28.02		стр.12			
	экспериментальных задач по теме	1	20.02		C1p.12	.0		
	«Основные классы неорганических							
	соединений».							
49	Контрольная работа №3 по теме	1	4.03		повт.	§27		
i	«Основные классы неорганических							
	соединений».							
	Тема 4. Периодический заг	кон и пер	иодичес	кая сист	ема			
	химических элемен							
	Строение а							
50	Естественные семейства химических	1	6.03		§28			
	элементов. Амфотерность.	-	0.00		3-0			
51	Открытие периодического закона Д.И.	1	11.03		§29			
31	Менделеевым.	1	11.03		82)			
52	Основные сведения о строении атома.	1	13.03		§30			
53-54		2	18.03		_			
33-34	Строение электронных оболочек	2			§31			
	атомов.	1	20.03		622			
55	Периодическая система химических	1	1.04		§32			
~ ~ ~ ~ ~	элементов Д.И. Менделеева.		2.04		0			
56-57	Характеристика элемента по его	2	3.04		§			
	положению в периодической системе.		8.04					
58	Контрольная работа № 4 по теме	1	10.04		§			
	«Периодический закон и							
	периодическая система химических							
	элементов Д.И. Менделеева. Строение							
	атома.»							
59	Анализ контрольной работы № 4 по	1	15.04		§			
	теме «Периодический закон и							
	периодическая система							
	химических элементов Д.И.							
	Менделеева. Строение атома.»							
60	Ионная химическая связь.	1	17.04		§			
61	Ковалентная химическая связь.	1	22.04		§			
01	Robustinas Annin teckus ebisb.	-	22.01		8			
62	Ковалентная неполярная и полярная	1	24.04		§			
	химическая связь.	1	24.04		8			
63		1	29.04		8			
05	Металлическая химическая связь.	1	∠2.04		§			
(1.65	C	2	6.05		e			
64-65	Степень окисления.	2	6.05		§			
			8.05		0			
66-67	Окислительно-восстановительные	2	13.05		§			
	реакции.		15.05					
68	Решение основных типов задач.	1	20.05		§			

Резерв:, 22.05, 27.05, 29.05.