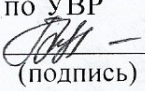


МУНИЦИПАЛЬНОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
"ЧЕЛЯДИНОВСКАЯ ОСНОВНАЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ШКОЛА"
ЛЕНИНСКОГО РАЙОНА
РЕСПУБЛИКИ КРЫМ


РАССМОТРЕНО

на заседании методического совета
Протокол от «28» августа 2020г. №13

СОГЛАСОВАНО

Заместитель директора
по УВР
 Ш.Р. Борейко
(подпись) (Ф.И.О.)
«28» августа 2020 г.

УТВЕРЖДЕНО

Директор  В.И. Еныгин
(подпись) (Ф.И.О.)
«28» августа 2020г. № 173

МУНИЦИПАЛЬНОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
"ЧЕЛЯДИНОВСКАЯ ОСНОВНАЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ШКОЛА"
ЛЕНИНСКОГО РАЙОНА
РЕСПУБЛИКИ КРЫМ
ОГРН 1159102005435
ИНН 9111010530

КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

Предмет

Химия
(наименование учебного предмета или курса)

Уровень образования (класс)

основное общее образование (8 класс) ФГОС
(начальное или основное общее образование)

Количество часов

102ч., 3 часа в неделю
(общее количество за год, в неделю)

Учитель

Палеев Владимир Павлович

2020 г.

№ п/п	Дата		Наименование раздела	Количество часов	Примечание
	план	факт			
Раздел 1. Первоначальные химические понятия				23	
1.	01.09		Первичный инструктаж по ТБ. Предмет химии. Вещества и их свойства.	1	
2.	03.09		Инструктаж по ТБ. Практическая работа №1 по теме «Правила техники безопасности при работе в кабинете химии. Ознакомление с лабораторным оборудованием».	1	
3.	03.09		Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей.	1	
4.	08.09		Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 2 по теме «Очистка загрязненной поваренной соли».	1	
5.	10.09		Физические явления и химические реакции.	1	

6.	10.09		Атомы и молекулы.	1	
7.	15.09		Простые и сложные вещества. Химический элемент.	1	
8.	17.09		Язык химии. Относительная атомная масса.	1	
9.	17.09		Закон постоянства состава веществ	1	
10.	22.09		Относительная молекулярная масса. Химические формулы.	1	
11.	24.09		Массовые отношения химических элементов в сложном веществе.	1	
12.	24.09		Массовая доля химического элемента в соединении.	1	
13.	29.09		Установление простейшей формулы вещества по массовым долям элементов.	1	
14.	01.10		Валентность химических элементов.	1	
15.	01.10		Валентность химических элементов.	1	
16.	06.10		Химические уравнения	1	

17.	08.10		Типы химических реакций.	1	
18.	08.10		Закон сохранения массы веществ.	1	
19.	13.10		Решение задач: расчеты по уравнениям химических реакций.	1	
20.	15.10		Решение задач: расчеты по уравнениям химических реакций.	1	
21.	15.10		Решение задач: расчеты по уравнениям химических реакций.	1	
22.	20.10		Повторение и обобщение материала по теме: «Первоначальные химические понятия»	1	
23.	22.10		Контрольная работа №1 по теме: «Первоначальные химические понятия».	1	
Раздел 2. Кислород				8	
24.	22.10		Кислород: характеристика, нахождение, получение, физические свойства.	1	

25.	27.10		Химические свойства кислорода. Оксиды.	1	
26.	29.10		Инструктаж по ТБ. Практическая работа №3 по теме «Получение и свойства кислорода».	1	
27.	29.10		Тепловой эффект химических реакций.	1	
28.	10.11		Расчеты по термохимическим уравнениям.	1	
29.	12.11		Защита атмосферного воздуха от загрязнения.	1	
30.	12.11		Повторение и обобщение по теме «Кислород»	1	
31.	17.11		Решение задач: расчеты по уравнениям химических реакций.	1	
Раздел 3. Водород				3	

32.	19.11		Водород: характеристика, нахождение, получение, физические свойства.	1		
33.	19.11		Химические свойства водорода. Применение.	1		
34.	24.11		Повторение и обобщение по темам «Кислород», «Водород».	1		
Раздел 4. Растворы. Вода				8		
35.	26.11		Вода. Растворы. Растворимость веществ в воде.	1		
36.	26.11		Концентрация растворов. Массовая доля растворенного вещества.	1		
37.	01.12		Инструктаж по ТБ. Практическая работа №4 по теме «Приготовление растворов солей с определенной массовой долей растворенного вещества»	1		

38.	03.12		Вода.	1		
39.	03.12		Физические и химические свойства воды.	1		
40.	08.12		Химические свойства воды.	1		
41.	10.12		Повторение и обобщение по темам: «Кислород. Водород. Растворы. Вода»	1		
42.	10.12		Контрольная работа №2 по темам: «Кислород. Водород. Растворы. Вода»	1		
Раздел 5. Основные классы неорганических соединений				18		
43.	15.12		Оксиды.	1		
44.	17.12		Оксиды: химические свойства, применение.	1		
45.	17.12		Основания.	1		

46.	22.12		Химические свойства оснований.	1	
47.	24.12		Кислоты.	1	
48.	24.12		Химические свойства кислот.	1	
49.	29.12		Реакция нейтрализации.	1	
50.	12.01		Соли: состав, номенклатура, классификация.	1	
51.	14.01		Способы получения солей.	1	
52.	14.01		Физические и химические свойства солей.	1	
53.	19.01		Уравнения реакций взаимодействия оксидов, оснований, кислот и солей.	1	
54.	21.01		Уравнения реакций взаимодействия оксидов, оснований, кислот и солей.	1	
55.	21.01		Генетическая связь между основными классами неорганических соединений.	1	

56.	26.01		Генетическая связь между основными классами неорганических соединений.	1			
57.	28.01		Инструктаж по ТБ. Практическая работа №5. Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений»	1			
58.	28.01		Решение задач: расчеты по уравнениям химических реакций.	1			
59.	02.02		Повторение и обобщение по теме «Основные классы неорганических соединений»	1			
60.	04.02		Контрольная работа №3 по теме: «Основные классы неорганических соединений».	1			
Раздел 6. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома						12	

61.	04.02		Классификация химических элементов.	1	
62.	09.02		Амфотерные соединения	1	
63.	11.02		Периодический закон Д. И. Менделеева.	1	
64.	11.02		Периодическая таблица химических элементов.	1	
65.	16.02		Строение атома. Изотопы.	1	
66.	18.02		Состояние электронов в атомах.	1	
67.	18.02		Расположение электронов по энергетическим уровням.	1	
68.	25.02		Строение электронных оболочек атомов первых 20 элементов периодической системы.	1	

69.	25.02		Периодическое изменение свойств химических элементов в периодах и главных подгруппах	1		
70.	02.03		Электронные схемы и электронные формулы.	1		
71.	04.03		Жизнь и деятельность Д.И.Менделеева.	1		
72.	04.03		Повторение и обобщение по теме: Периодический закон и периодическая таблица химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома.	1		
Раздел 7 Строение веществ. Химическая связь				10		
73.	09.03		Электроотрицательность химических элементов.	1		
74.	11.03		Основные виды химической связи. Ковалентная связь	1		
75.	11.03		Полярная и неполярная ковалентные связи.	1		
76.	16.03		Ионная связь.	1		

77.	30.03		Кристаллические решетки.	1		
78.	01.04		Степень окисления.	1		
79.	01.04		Окислительно-восстановительные реакции.	1		
80.	06.04		Окислительно-восстановительные реакции.	1		
81.	08.04		Повторение и обобщение по темам: «Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома. Строение веществ. Химическая связь»	1		
82.	08.04		Контрольная работа №4 по темам: «Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома. Строение веществ. Химическая связь»	1		
Раздел 8. Закон Авогадро. Молярный объем газов					5	
83.	13.04		Закон Авогадро. Молярный объем газов.	1		

84.	15.04		Относительная плотность газов.	1		
85.	15.04		Объемные отношения газов при химических реакциях	1		
86.	20.04		Решение расчетных задач по теме: «Закон Авогадро. Молярный объем газов».	1		
87.	22.04		Решение расчетных задач по теме: «Закон Авогадро. Молярный объем газов».	1		
Раздел 9. Галогены				15		
88.	22.04		Положение галогенов в периодической таблице и строение их атомов.	1		
89.	27.04		Хлор.	1		
90.	29.04		Хлороводород.	1		
91.	29.04		Соляная кислота и ее соли.	1		
92.	04.05		Сравнительная характеристика галогенов.	1		

93.	06.05		Инструктаж по ТБ. Практическая работа №6 по теме «Получение соляной кислоты и изучение ее свойств».	1		
94.	06.05		Решение расчетных задач.	1		
95.	11.05		Решение расчетных задач.	1		
96.	13.05		Повторение и обобщение по темам: «Закон Авогадро. Молярный объем газов. Галогены».	1		
97.	13.05		Контрольная работа №5 по темам: «Закон Авогадро. Молярный объем газов. Галогены».	1		
Повторение				5		
98.	18.05		Решение расчетных задач за курс 8-го класса	1		
99.	20.05		Решение расчетных задач за курс 8-го класса	1		
100.	20.05		Повторение пройденного курса «Химия» за 8-й класс	1		
101.	25.05		Повторение пройденного курса «Химия» за 8-й класс	1		

102	25.05		Повторение пройденного курса «Химия» за 8-й класс	1	
-----	-------	--	---	---	--

Пронумеровано. прошито. скреплено
печатью на 15 (пятнадцати) листах

Директор МБОУ "Челядиновская ООШ"

В.П.Еныгин

