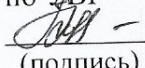


МУНИЦИПАЛЬНОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
"ЧЕЛЯДИНОВСКАЯ ОСНОВНАЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ШКОЛА"
ЛЕНИНСКОГО РАЙОНА
РЕСПУБЛИКИ КРЫМ

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 _____ Еныгин
(И.О.)
«28» августа 2020г. № 173



КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

Предмет

Химия
(наименование учебного предмета или курса)

Уровень образования (класс)

основное общее образование (9 класс) ФГОС
(начальное или основное общее образование)

Количество часов

68ч., 2 часа в неделю
(общее количество за год, в неделю)

Учитель

Палеев Владимир Павлович

2020 г.

Календарно-тематическое планирование.

№ п/п	Дата		Наименование раздела	Количе ство часов	Примечание
	план	факт			
Повторение изученного в 8 классе				4	
1	01.09		Периодический закон, периодическая система химических элементов.	1	
2	01.09		Химическая связь.	1	
3	08.09		Важнейшие классы неорганических соединений.	1	
4	08.09		Важнейшие классы неорганических соединений.	1	
Тема 1. Многообразие химических реакций				15	
5	15.09		Классификация химических реакций: реакция соединения, разложения, замещения, обмена.	1	
6	15.09		Окислительно-восстановительные реакции.	1	
7	22.09		Решение задач по теме: «Окислительно-восстановительные реакции»	1	
8	22.09		Скорость химических реакций. Первоначальные представления о катализе.	1	

9	29.09		Инструктаж по ТБ. Практическая работа №1. Изучение влияния условий проведения химической реакции на ее скорость.	1	
10	29.09		Обратимые и необратимые химические реакции. Понятие о химическом равновесии.	1	
11	06.10		Сущность процесса электролитической диссоциации <i>Лабораторный опыт 1. Испытание веществ на электрическую проводимость.</i>	1	
12	06.10		Основные положения теории электролитической диссоциации	1	
13	13.10		Диссоциация кислот, оснований, солей	1	
14	13.10		Степень диссоциации. Сильные и слабые электролиты.	1	
15	20.10		Реакции ионного обмена. <i>Лабораторный опыт 2. Реакции обмена между растворами электролитов</i>	1	
16	20.10		Гидролиз солей.	1	
17	27.10		Решение задач по теме «Многообразие химических реакций»	1	
18	27.10		Инструктаж по ТБ. Практическая работа №2 «Решение экспериментальных задач»	1	

19	10.11		Контрольная работа №1 по теме: «Электролитическая диссоциация»	1	
Тема 2. Галогены				4	
20	10.11		Положение галогенов в периодической таблице и строение их атомов. Хлор.	1	
21	17.11		Хлороводород. Соляная кислота и её соли.	1	
22	17.11		Сравнительная характеристика галогенов. <i>Лабораторный опыт 3. Распознавание соляной кислоты, хлоридов, бромидов, иодидов и йода</i> <i>Лабораторный опыт 4. Вытеснение галогенами друг друга из растворов их соединений.</i>	1.	
23	24.11		Инструктаж по ТБ. Практическая работа №3. Получение соляной кислоты и опыты с ней.	1	
Тема 3. Кислород и сера				10	
24	24.11		Общая характеристика элементов подгруппы кислорода.	1	
25	01.12		Строение и свойства простых веществ, образованных атомами кислорода. Аллотропия.	1	
26	01.12		Свойства серы, ее получение и применение.	1	

			<i>Лабораторный опыт 4. Ознакомление с образцами серы и ее природных соединений</i>		
27	08.12		Соединения серы (II). <i>Лабораторный опыт 5. Распознавание сульфид-ионов в растворе.</i>	1	
28	08.12		Соединения серы (IV).	1	
29	15.12		Оксид серы (VI). Серная кислота и ее соли. <i>Лабораторный опыт 6. Распознавание сульфат-ионов в растворе</i>	1	
30	15.12		Свойства концентрированной серной кислоты.	1	
31	22.12		Закрепление знаний по теме «Подгруппа кислорода».	1	
32	22.12		Инструктаж по ТБ. Практическая работа №4 «Экспериментальные задачи по теме «Кислород и сера».	1	
33	29.12		Контрольная работа №2 по теме «Подгруппа кислорода. Основные закономерности течения химических реакций»	1	
Тема 4. Азот и фосфор				7	
34	29.12		Общая характеристика химических элементов подгруппы азота. Азот.	1	
35	12.01		Аммиак. Соли аммония. <i>Лабораторный опыт 7. Взаимодействие солей аммония со щелочами (распознавание солей аммония).</i>	1	

36	12.01		Инструктаж по ТБ. Практическая работа №5 «Получение аммиака и изучение его свойств».	1	
37	19.01		Азотная кислота. Соли азотной кислоты	1	
38	19.01		Фосфор. Соединения фосфора.	1	
39	26.01		Минеральные удобрения. <i>Лабораторный опыт № 8. Ознакомление с азотными и фосфорными удобрениями.</i>	1	
40	26.01		Обобщение темы «Подгруппа азота». Решение задач.	1	
Тема 5. Углерод и кремний				9	
41	02.02		Общая характеристика элементов подгруппы углерода. Углерод. <i>Лабораторный опыт 9. Ознакомление с различными видами топлива (коллекция топлива).</i>	1	
42	02.02		Оксиды углерода.	1	
43	09.02		Угольная кислота и ее соли. <i>Лабораторный опыт 10. Ознакомление со свойствами и взаимопревращениями карбонатов и гидрокарбонатов.</i>	1	

44	09.02		Инструктаж по ТБ. Практическая работа №6 «Получение оксида углерода (IV) и изучение его свойств. Распознавание карбонатов».	1	
45	16.02		Кремний. Оксид кремния (IV).	1	
46	16.02		Кремниевая кислота и ее соли. <i>Лабораторный опыт 11. Ознакомление с образцами природных силикатов.</i>	1	
47	02.03		Силикатная промышленность. <i>Лабораторный опыт 12. Ознакомление с видами стекла (работа с коллекцией «Стекло и изделия из стекла»).</i>	1	
48	02.03		Обобщение темы «Подгруппа углерода». Решение задач.	1	
49	09.03		Контрольная работа №3 по теме «Подгруппа азота и углерода»	1	
Тема 6. Металлы и их соединения (11 часов)					
50	09.03		Положение металлов в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева. Физические свойства металлов. <i>Лабораторный опыт 13. Рассмотрение образцов металлов.</i>	1	
51	16.03		Характерные химические свойства металлов. <i>Лабораторный опыт 14. Взаимодействие металлов с растворами солей.</i>	1	

52	16.03		Общие способы получения металлов. Сплавы. Нахождение металлов в природе.	1	
53	30.03		Характеристика щелочных металлов. <i>Лабораторный опыт 15. Ознакомление с образцами важнейших солей натрия и калия.</i>	.1	
54	30.03		Щелочноземельные металлы и их соединения. <i>Лабораторный опыт 16. (Ознакомление с образцами важнейших соединений кальция). Ознакомление с природными соединениями кальция.</i>	1	
55	06.04		Алюминий и его соединения. <i>Лабораторный опыт 17. Ознакомление с образцами алюминия и его сплавов</i>	1	
56	06.04		Железо и его соединения.	1	
57	13.04		Производство чугуна. Производство стали.	1	
58	13.04		Инструктаж по ТБ. Практическая работа № 7. «Решение экспериментальных задач»	1	
59	20.04		Обобщение знаний по теме «Металлы»	1	
60	20.04		Контрольная работа №4 по теме «Металлы»	1	
Краткий обзор важнейших органических веществ				9	

61	27.04		Первоначальные сведения о строении органических веществ.	1	
62	27.04		Предельные углеводороды.	1	
63	04.05		Непредельные углеводороды. Алкены. Алкины.	1	
64	04.05		Спирты	1	
65	11.05		Карбоновые кислоты. Сложные эфиры. Жиры.	1	
66	11.05		Углеводы. Аминокислоты. Белки. Полимеры.	1	
67	18.05		Итоговая контрольная работа за курс основной школы.	1	
68	18.05		Повторение пройденного материала.	1	



...ровано. прошито. скреплено

на 9 (девети) листах

Директор

В.И.Еныгин