Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
"Абрикосовская школа" Кировского района Республики Крым

РАССМОТРЕНО на заседании МО учителей **естественно-математического направления**	СОГЛАСОВАНО заместитель директора по УВР	УТВЕРЖДЕНО Директор школы
_____ Е.В. Жданова	_____ Е.А. Майко	_____ А.А. Демидова
Протокол заседания №1		Приказ №194-од
от 18. 08. 2021 г.	20. 08. 2021 г.	от 30. 08. 2021 г.

Календарно-тематическое планирование

по _____ХИМИИ_____
(предмет)

для _____8_____
(класс)

2021/2022 учебный год

Составитель:
Жданова Елена Валентиновна
Учитель первой
квалификационной категории

2021 г.

КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

ХИМИЯ. **8 класс**. В соответствии с ФГОС ООО – 68 ч. (2 ч/нед)

№ п/п	Дата		Тема урока	Кол-во часов
	план	факт		
Тема 1. Первоначальные химические понятия (19 ч.)				
1	02.09.		**Предмет химии.** Основные методы познания: наблюдение, измерение, эксперимент. Д/з с. 3, §1, упр. 2,5 с. 6,7	1
2	07.09.		Тела и вещества Д/з §2	1
3	09.09.		**Практическая работа №1.** Лабораторное оборудование и приемы обращения с ним. Правила безопасной работы в химической лаборатории. Д/з. §1-2, правила ТБ, эл. прил. к §3	1
4	14.09.		Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей. Д/з §4	1
5	16.09.		**Практическая работа №2.** Очистка загрязненной поваренной соли. Д/з с. 4-20 определения, §5	1
6	21.09.		**Физические и химические явления**. Д/з §6, упр. 2 с. 24, определения. **ЛО№1.** Изучение физических свойств сахара и серы. **ЛО№2.** Разделение смеси с помощью магнита. **ЛО№3.** Примеры химических и физических явлений.	1
7	23.09.		**Практическая работа №3.** Признаки протекания химических реакций.	1
8	28.09.		Атом. Молекула. Д/з §7, тесты 1-2 с. 28	1
9	30.09.		Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Типы кристаллических решёток. Д/з §8, тесты 1,2 с 32	1
10	05.10.		Химические элементы. Простые и сложные вещества. Д/з §9, тесты 1-3 с. 36 **ЛО№4.** Ознакомление с образцами простых и сложных веществ, минералов и горных пород, металлов и неметаллов.	1
11	07.10.		Химические элементы. Относительная атомная масса химических элементов. Знаки химических элементов. Д/з §10-12, определения, знаки 23 хим. элементов	1
12	12.10.		Закон постоянства состава вещества. Химические формулы. Индексы. Относительная молекулярная масса. Д/з §13-14, упр. 6(а), 7 с. 50.26-28	1
13	14.10.		Вычисления по химическим формулам. Массовая доля элемента в соединении. Д/з §15, упр. 3-4 с. 53. 26-28	1

№ п/п	Дата		Тема урока	Кол-во часов
	план	факт		
14	19.10.		Решение расчетных задач. Установление простей-шей формулы вещества по массовым долям элементов	1
15	21.10.		Валентность. Определение валентности элементов по формулам их соединений. Д/з §16, табл. №3	1
16	02.11.		Составление формул соединений по валентности. Д/з §17, упр. 6-7, тесты 1-2 с. 60	1
17	09.11.		Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения. Коэффициенты. Условия и признаки протекания химических реакций. Д/з §18, конспект, §19 тесты 1,2	1
18	11.11.		Химические уравнения. Типы химических реакций. Д/з §20,21, упр. 3 с. 71	1
19	16.11.		**Контрольная работа №1** по теме «Первоначальные химические понятия»	1
Тема 2. Кислород (6 ч.)				
20	18.11.		Кислород - химический элемент и простое вещество. Получение кислорода. Физические свойства. Д/з §22, тесты 1-4 с. 76, с.77 физ. св-ва	1
21	23.11.		Химические свойства кислорода. Применение кислорода. Д/з §23, упр. 5, 6(б) с. 80, §24: упр. 4 с. 83	1
22	25.11.		**Практическая работа №4.** Получение кислорода и изучение его свойств. Д/з определения из §22-24	1
23	30.11.		Озон. Д/з §26, повторить определения 22-26	1
24	02.12.		Состав воздуха. Д/з §27, тесты 1-5 с 92, №5 с.91 **ЛО№5.** Разложение основного карбоната меди (II) $CuCO_3 \cdot Cu(OH)_2$. **ЛО№6.** Реакция замещения меди железом. **ЛО№7.** Ознакомление с образцами оксидов.	1
25	07.12.		**Контрольная работа №2** по теме «Кислород. Оксиды»	
Тема 3. Водород (3 ч.)				
26	09.12.		Водород - химический элемент и простое вещество. Физические свойства. Получение водорода в лаборатории. Получение водорода в промышленности. Д/з §28, упр. 5, тест 5 с. 96	1
27	14.12.		Химические свойства водорода. Применение водорода. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород) Д/з §29-30	1
28	16.12.		**Практическая работа №5.** Получение водорода и изучение его свойств.	1

№ п/п	Дата		Тема урока	Кол-во часов
	план	факт		
			Д/з §28, 29 повтор.	
Тема 4. Вода. Растворы (6 ч.)				
29	21.12.		Вода в природе. Круговорот воды в природе. Д/з §31	1
30	23.12.		Физические и химические свойства воды. Д/з §32, С.109 тесты	1
31	28.12.		Растворы. Растворимость веществ в воде. Концентрация растворов. Д/з §33, схема 3, тесты к §33	1
32	11.01.		Массовая доля растворенного вещества в растворе. Д/з §34, тесты 1-3 с. 117, Подг к ПР	1
33	13.01.		**Практическая работа №6.** Приготовление растворов с определенной массовой долей растворенного вещества. Д/з повтор §31-34	1
34	18.01.		Обобщение знаний по темам: «Кислород. Водород. Вода. Растворы».	1
Тема 5. Количественные отношения в химии (6 ч.)				
35	20.01.		Моль - единица количества вещества. Молярная масса. Д/з §36, упр. 3,4 с. 122	1
36	25.01.		Вычисления с использованием понятий "количество вещества и "молярная масса". Расчеты по химическим формулам. Д/з §37	1
37	27.01.		Вычисления с использованием понятий "количество вещества и "молярная масса". Расчеты по хим. уравнениям.	1
38	01.02.		Закон Авогадро. Молярный объем газов. Д/з §38, выучить формулы	1
39	03.02.		Относительная плотность газов. Д/з §38, упр. 3 с. 128	1
40	08.02.		Объемные отношения газов при химических реакциях. Д/з §39, повторить все формулы	1
Тема 6. Основные классы неорганических соединений (12 ч.)				
41	10.02.		Оксиды. Классификация. Номенклатура. Физические и химические свойства. Получение. Применение. Д/з §40 (табл. 7,8, схема 6, конспект), все упр на стр 135-136	1
42	15.02.		Основания: классификация, номенклатура, физические свойства, получение. Д/з §41 упр. 3(б) с. 139	1
43	17.02.		**Химические свойства оснований**. Реакция нейтрализации, применение оснований. Д/з §42, табл. 10 с. 143, упр. 2 с. 144 **ЛР№8** Свойства нерастворимых и растворимых оснований	1
44	22.02.		Амфотерные оксиды и гидроксиды.	1

№ п/п	Дата		Тема урока	Кол-во часов
	план	факт		
			Д/з §43, упр. 3,4 с 148 **ЛО№9** Взаимодействие $Zn(OH)_2$ с растворами кислот и щелочей	
45	24.02.		Кислоты: состав, классификация, номенклатура. Физические свойства и получение кислот. Д/з §44	1
46	01.03.		Химические св-ва кислот и применение. **ЛО№10** Действие кислот на индикаторы **ЛО№11** Отношение кислот к металлам	1
47	03.03.		Соли. Состав, классификация, номенклатура, способы получения. Д/з §46, упр. 1 с. 159, упр. 3,5 с. 160	1
48	10.03.		Физические и химические свойства солей. Применение. Д/з §46 (физ. св-ва), §47, упр. 1 с. 164 **ЛО№12** Вытеснение одного металла другим из раствора соли.	1
49	15.03.		**Практическая работа №7.** Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие классы неорганических соединений».	1
50	17.03.		Обобщение знаний по теме «Важнейшие классы неорганических соединений».	1
51	22.03.		**Контрольная работа № 3** по теме «Важнейшие классы неорганических соединений».	1
52	24.03.		Генетическая связь между классами неорганических соединений. Проблема безопасного использования веществ и химических реакций в повседневной жизни. Токсичные, горючие и взрывоопасные вещества. Бытовая химическая грамотность. Д/з с. 163, 164 табл. 14	
Тема 7. Строение атома. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева (8 ч.)				
53	05.04.		Классификация химических элементов. Понятие о группах сходных элементов. Д/з §49, т. 12 с. 168	1
54	07.04.		Периодический закон Д. И. Менделеева. Строение атома: ядро, энергетический уровень. Д/з §50, упр. 3 с. 176	1
55	12.04.		Периодическая таблица химических элементов (короткая форма): А и Б группы, периоды. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Физический смысл атомного (порядкового) номера химического элемента, номера группы и периода периодической системы. Д/з §51, повторить определения §49-51.	1
56	14.04.		Состав ядра атома: протоны, нейтроны. Изотопы. Периодический закон Д.И. Менделеева. Д/з §52, повторить определения.	1

№ п/п	Дата		Тема урока	Кол-во часов
	план	факт		
57	19.04.		Строение энергетических уровней атомов первых 20 химических элементов периодической системы Д.И. Менделеева.	1
58	21.04.		Закономерности изменения свойств атомов химических элементов и их соединений на основе положения в периодической системе Д.И. Менделеева и строения атома Д/з §53, упр. 1 с. 188	1
59	26.04.		Значение периодического закона. Научные достижения Д. И. Менделеева. Д/з §54, эл. приложение задание № 1, 2	1
60	28.04.		Повторение и обобщение по теме "Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома".	1
Тема 8. Строение веществ, химическая связь (8 ч.)				
61	03.05.		Электроотрицательность химических элементов. Типы кристаллических решеток (атомная, молекулярная, ионная, металлическая). Зависимость физических свойств веществ от типа кристаллической решетки. Д/з §55	1
62	05.05.		Химическая связь. Ковалентная химическая связь: неполярная и полярная. Ионная связь. Металлическая связь. Понятие о водородной связи и ее влиянии на физические свойства веществ на примере воды. Д/з §56, конспект.	1
63	10.05.		Валентность и степень окисления. Правила определения степеней окисления элементов. Д/з §57, определения, правила с. 201	1
64	12.05.		Окислительно-восстановительные реакции. Д/з конспект	
65	15.05.		**Контрольная работа 4** по темам «Периодический закон Д. И. Менделеева», «Строение атома», «Строение вещества».	1
66	17.05.		Анализ контрольной работы	1
67	19.05.		Окислительно-восстановительные реакции. Д/з конспект, подготовиться к к/р §55-57	1
68	24.05.		Коррекция знаний по теме "Строение вещества, химическая связь".	1