Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение «Миролюбовская школа» Красногвардейского района Республики Крым

2022 г.

СОГЛАСОВАНО
Заместитель директора по УВР
МБОУ «Миролюбовская школа»
_____ С. В. Гончаренко
«______ 2022 г.

УТВЕРЖДАЮ
Директор
МБОУ «Миролюбовская школа»
В. В. Самойленко
Приказ № 2022 г.

КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКИЙ ПЛАН по химии 8 класс на 2022-2023 учебный год

> Составитель: Васькина Анастасия Сергеевна учитель химии

Календарно-тематический план по химии для 8 класса составлен на основе федерального государственного образовательного стандарта ООО, учебного плана МБОУ «Миролюбовская школа» и авторской программы: Химия. Рабочие программы. Предметная линия учебников Г. Е. Рудзитиса, Ф. Г. Фельдмана. 8—9 классы: пособие для учителей общеобразовательных организаций / Н. Н. Гара. — 2-е изд., доп. — М: Просвещение, 2013.

Рабочая программа ориентирована на учебник: Рудзитис Г.Е., Фельдман Ф.Г. Химия. 8 класс. Москва, Просвещение, 2014 г.

По рабочему учебному плану МБОУ «Миролюбовская школа» календарно-тематический план рассчитан на 68 часов (2 часа в неделю) по количеству учебных недель – 34.

ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ С УЧЁТОМ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ВОСПИТАНИЯ

№ п/п	Название раздела	Модуль воспитательной программы	Количество учебных часов				Практическая часть		
		«Школьный урок»	Примерная программа	Рабочая программа	Резерв	Контр. раб.			
							Пр. раб.	Дем. оп.	
1	Основные понятия химии.	День знаний Международный день мира Международный день пожилых людей Всероссийский день чтения	20	20	-	1	2	4	7

2	Простые вещества	Международный день прав человека.	8	8	-	0	2	0	3
3	Вода. Растворы.	Международный день чая	7	5	1	1	1	0	2
4	Количественные отношения в химии.	День российской науки	5	7	-	0	0	0	1
5	Основные классы неорганических соединений.	Всемирный день кита Масленица	11	14	-	1	1	7	2
6	Периодический закон и периодическая система химических элементов. Строение атома.	Международный день памятников и исторических мест Всемирный день Земли	7	6	-	0	0	0	2
7	Строение вещества. Химическая связь.	Праздник Весны и Труда	7	6	1	1	0	0	2
	Резерв		5	2					
	Итого		70	68		4	6	11	19

КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКИЙ ПЛАН

	Дат	га	Название раздела, тема урока	Количество	Примечание
№ п/п	план.	факт.		часов	
			Тема 1. Основные понятия химии	20	
1.	01.09		Предмет химии. Роль химии в жизни человека. Правила поведения в кабинете химии. Д. о. Ознакомление с лабораторным оборудованием и приёмы безопасной работы с ним.	1	
2.	06.09		Вещества и их свойства. Методы изучения химии. Л.о.№1.Рассмотрение веществ с различными физическими свойствами.	1	
3.	08.09		Практическая работа №1. «Приемы безопасной работы с оборудованием и веществами. Строение пламени».	1	
4.	13.09		Чистые вещества и смеси. Разделение смесей. Д. о. Однородные и неоднородные смеси Д. о. Приготовление и разделение смеси железа и песка. Л. о. №2. Разделение смеси масла и воды.	1	
5.	15.09		Практическая работа №2. «Очистка загрязненной поваренной соли»	1	
6.	20.09		Физические и химические явления. Д. о. Примеры физических явлений. Л. о. № 3. Примеры химических явлений.	1	
7.	22.09		Атомы, молекулы и ионы. Д. о. Модели атомов и молекул некоторых веществ.	1	
8.	27.09		Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Кристаллические и аморфные вещества.	1	

		Д. о. Модели кристаллических решеток.	
9.	29.09	Химические элементы.	1
		Формы существования элементов в природе. Металлы и неметаллы.	
		Простые и сложные вещества.	
10.	04.10	Знаки химических элементов. Относительная атомная масса	1
		химических элементов.	
11.	06.10	Химические формулы.	1
		Относительная молекулярная масса. Закон постоянства состава	
		веществ.	
12.	11.10	Вычисление относительной молекулярной массы веществ, массовой	1
		доли элементов по химическим формулам.	
13.	13.10	Вычисление относительной молекулярной массы веществ,	1
		массовой доли элементов по химическим формулам. Проверочная	
		работа.	
14.	18.10	Валентность химических элементов. Определение валентности	1
		элементов по формулам их соединений.	
15.	20.10	Составление химических формул по валентности.	1
16.	25.10	Атомно-молекулярное учение.	1
		Самостоятельная работа	
17.	27.10	Закон сохранения массы вещества	1
		Д. о. Опыт, иллюстрирующие закон сохранения массы вещества.	
18.	08.11	Химические уравнения.	1
19.	10.11	Типы химических реакций.	1
		Л.о.№4. Типы химических реакций.	
20.	15.11	Контрольная работа №1 по теме «Первоначальные химические	1
		понятия».	
		Тема №2. Простые вещества	8

21.	17.11	Кислород, его общая характеристика, нахождение в природе и	1	
		получение.		
		Д. о. Получение кислорода.		
22.	22.11	Свойства кислорода. Горение.	1	
		Д. о. Условия возникновения и прекращения горения.		
23.	24.11	Практическая работа № 3. «Получение кислорода и изучение его свойств».	1	
24.	29.11	Применение кислорода. Круговорот кислорода в природе. Аллотропия кислорода. Озон.	1	
25.	01.12	Воздух и его состав. Защита атмосферного воздуха от загрязнений. Самостоятельная работа	1	
26.	06.12	Водород, его общая характеристика, нахождение в природе и получение. Д. о. Получение водорода в лаборатории.	1	
27.	08.12	Свойства и применение водорода.	1	
28.	13.12	Практическая работа № 4. Получение водорода и изучение его свойств.	1	
		Тема №3. Вода. Растворы	5	
29.	15.12	Вода. Общая характеристика воды. Состав, физические и химические свойства. Применение воды. Д. о. Опыты, подтверждающие химические свойства воды.	1	
30.	20.12	Растворы. Растворимость. Значение растворов в жизни человека. Д. о. Приготовление раствора и взвеси. Их сравнение.	1	
31.	22.12	Массовая доля растворенного вещества.	1	
32.	27.12	Практическая работа №5 «Приготовление раствора с	1	

	00.40	Y0	1	
33.	29.12	Контрольная работа №2 по теме «Кислород. Водород. Вода. Растворы».	1	
	Te	ма №4. Количественные отношения в химии (7 ч).	7	
34.	10.01	Количество вещества. Моль. Молярная масса.	1	
		Д. о. Коллекция веществ количеством 1 моль.		
35.	12.01	Вычисления по химическим уравнениям.	1	
36.	17.01	Закон Авогадро.	1	
		Молярный объем газов.		
37.	19.01	Объемные отношения газов при химических реакциях.	1	
		Относительная плотность газов.		
38.	24.01	Решение задач.	1	
39.	26.01	Решение задач.		
40.	31.01	Обобщающий урок по теме «Количественные отношения в химии».	1	
		Самостоятельная работа.		
	Тем	а№5. Основные классы неорганических соединений	14	
41.	02.02	Классификация неорганических соединений. Оксиды, их состав,	1	
		классификация и получение.		
42.	07.02	Гидроксиды. Их состав, номенклатура, классификация и получение.	1	
43.	09.02	Кислоты. Состав, номенклатура, классификация и получение	1	
		кислот.		
44.	14.02	Соли. Состав, номенклатура, классификация и получение солей.	1	
45.	16.02	Физические и химические свойства оксидов. Их применение.	1	
		Л. о. №5 Взаимодействие основных оксидов с кислотами.		
		Л. о. №6 Взаимодействие кислотных оксидов с щелочами.		
46.	21.02	Свойства и применение оснований.	1	
		Д. о. Действие растворов щелочей на индикаторы.		
		Л. о. №7. Взаимодействие щелочей с кислотами.		
		Л. о. №8. Взаимодействие нерастворимых оснований с кислотами.		

		Л. о. №9. Разложение нерастворимых гидроксидов при нагревании.		
47.	28.02	Амфотерные оксиды и гидроксиды. Л. о. №10. Взаимодействие амфотерных оксидов с растворами кислот и щелочей	1	
48.	02.03	Свойства и применение кислот. Д. о. Действие растворов кислот на индикаторы. Л. о. №11.Отношение кислот к металлам	1	
49.	07.03	Физические и химические свойства солей.	1	
50.	09.03	Генетическая связь между отдельными классами неорганических соединений	1	
51.	14.03	Генетическая связь между отдельными классами неорганических соединений. Самостоятельная работа		
52.	16.03	Практическая работа №6. Решение экспериментальны задач по теме «Важнейшие классы неорганических соединений».	1	
53.	28.03	Обобщающий урок по теме «Важнейшие классы неорганических соединений».	1	
54.	30.03	Контрольная работа № 3 по теме «Основные классы неорганических веществ».	1	
Тема	№6. Периодичес	кий закон и периодическая система химических элементов. Строение атома	6	
55.	04.04	Классификация химических элементов. Понятие о группах сходных элементов.	1	
56.	06.04	Периодический закон Д. И. Менделеева. Периодическая таблица химических элементов.	1	
57.	11.04	Строение атома. Состав атомных ядер. Изотопы. Д. о. Модели атома. Д. о. слайды, иллюстрирующие опыт Резерфорда.	1	

13.04	Распределение электронов по энергетическим уровням.	1	
	Современная формулировка периодического закона.		
18.04	Характеристика химических элементов на основании их положения	1	
	в ПСХЭ.		
20.04	Повторение и обобщение знаний по теме «Периодический закон и	1	
	периодическая система химических элементов. Строение атома».		
-		6	
25.04	Электроотрицательность химических элементов.	1	
27.04	Ковалентная связь.	1	
	ковалентной связи.		
02.05	Ионная связь.	1	
	Д. о. Набор слайдов, иллюстрирующих механизм образования		
	ионной связи.		
04.05	Степень окисления. Правила определения степеней окисления	1	
	химических элементов.		
11.05	Определение степеней окисления химических элементов.	1	
16.05	Итоговая контрольная работа.	1	
18.05	Повторение. Основные классы неорганических соединений	1	
23.05	Повторение. Количество вещества.	1	
	18.04 20.04 25.04 27.04 02.05 04.05 11.05 16.05 18.05	Современная формулировка периодического закона. 18.04 Характеристика химических элементов на основании их положения в ПСХЭ. 20.04 Повторение и обобщение знаний по теме «Периодический закон и периодическая система химических элементов. Строение атома». Самостоятельная работа Тема №7. Строение вещества. Химическая связь 25.04 Электроотрицательность химических элементов. 27.04 Ковалентная связь. Д. о. набор слайдов, иллюстрирующих механизм образования ковалентной связи. 02.05 Ионная связь. Д. о. Набор слайдов, иллюстрирующих механизм образования ионной связи. 04.05 Степень окисления. Правила определения степеней окисления химических элементов. 11.05 Определение степеней окисления химических элементов. 16.05 Итоговая контрольная работа. 18.05 Повторение. Основные классы неорганических соединений	Современная формулировка периодического закона. 18.04 Характеристика химических элементов на основании их положения в ПСХЭ. 20.04 Повторение и обобщение знаний по теме «Периодический закон и периодическая система химических элементов. Строение атома». Самостоятельная работа Тема №7. Строение вещества. Химическая связь 25.04 Электроотрицательность химических элементов. 1 Ковалентная связь. Д. о. набор слайдов, иллюстрирующих механизм образования ковалентной связи. 02.05 Ионная связь. Д. о. Набор слайдов, иллюстрирующих механизм образования ионной связи. 1 О4.05 Степень окисления. Правила определения степеней окисления химических элементов. 1 11.05 Определение степеней окисления химических элементов. 1 16.05 Итоговая контрольная работа. Повторение. Основные классы неорганических соединений

ЛИСТ ФИКСИРОВАНИЯ ИЗМЕНЕНИЙ И ДОПОЛНЕНИЙ В РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЕ

Дата внесения изменений, дополнений	Содержание	Согласование с курирующим предмет заместителем директора (подпись, расшифровка подписи, дата)	Подпись лица, внесшего запись

