

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

Рассмотрено и рекомендовано к
утверждению
на заседании методического объединения
учителей естественно-
математического цикла,
учителей физической культуры
руководитель МО
Васкина А. С. Васкина
протокол № 01 от
« 25 » 08 2022 г.

СОГЛАСОВАНО
Заместитель директора по УВР
МБОУ «Миролюбовская школа»
Гончаренко С. В. Гончаренко
« 31 » 08 2022 г.

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



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

Составитель:
Васкина Анастасия Сергеевна
учитель химии

с. Миролюбовка, 2022 г

Календарно-тематический план по химии для 9 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. 9 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 «Школьный урок»	Количество учебных часов		Резерв	Контр. раб.	Практическая часть		
			Пример ная програм ма	Рабочая програм ма			Практ. раб.	Лаб. оп.	Дем. оп.
1	Повторение основных вопросов курса химии 8 класса	Международный день мира Всемирный день моря Всероссийский день чтения			-	диагно стичес кая	0	0	0
2	Многообразие химических реакций		15	13	2	1	2	1	2
3	Неметаллы	День добровольца (волонтера) 200-летие со дня рождения Н.А. Некрасова	30	26	4	1	4	6	6

		День начала Нюрнбергского процесса							
4	Металлы	День детских изобретений Всемирный день чтения вслух Международный женский день	13	14	-	1	1	4	4
5	Первоначальные представления об органических веществах	Международный день птиц Всемирный день Земли	9	10	-	1	0	0	4
Резерв			3	2					
Итого			70	68		4	7	11	16

КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКИЙ ПЛАН

№ п/п	Дата		Название раздела, тема урока	Количес тв во часов	Примечание
	план.	факт.			
Тема №1. Повторение основных вопросов курса химии 8 класса				3	
1.	02.09		Состав, классификация и свойства основных классов неорганических веществ.	1	
2.	03.09		Периодическая система химических элементов. Строение атома	1	
3.	07.09		Степень окисления. <i>Диагностическая контрольная работа</i>	1	
Тема №2. Многообразие химических реакций				13	

4.	14.09		Окислительно-восстановительные реакции.	1	
5.	16.09		Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций с помощью метода электронного баланса.	1	
6.	21.09		Тепловые эффекты химических реакций. Д. о. Пример экзотермической и эндотермической реакции.	1	
7.	23.09		Скорость химических реакций.	1	
8.	28.09		Практическая работа №1. Изучение влияния условий проведения химической реакции на ее скорость.	1	
9.	30.09		Обратимые реакции. Химическое равновесие.	1	
10.	05.10		Сущность процесса электролитической диссоциации. Д. о. Испытание растворов веществ на электрическую проводимость.	1	
11.	07.10		Диссоциация кислот, оснований и солей.	1	
12.	12.10		Слабые и сильные электролиты. Степень диссоциации.	1	
13.	14.10		Реакции ионного обмена. Л. о. №1. Реакции между растворами электролитов.	1	
14.	19.10		Гидролиз солей.	1	
15.	21.10		Практическая работа №2. Решение экспериментальных задач по теме «Свойства кислот, оснований и солей как электролитов».	1	
16.	26.10		Контрольная работа №1 по теме «Многообразие химических реакций».	1	
Тема №3. Неметаллы				26	
17.	28.10		Общая характеристика галогенов. Л. о. №2. Вытеснение галогенами друг друга из растворов их соединений.	1	
18.	09.11		Хлор. Свойства и применение хлора. Хлороводород. Д. о. Горение металлов в хлоре.	1	
19.	11.11		Соляная кислота и ее соли.	1	
20.	16.11		Практическая работа №3. Получение соляной кислоты и изучение ее свойств.	1	
21.	18.11		Характеристика кислорода и серы. Аллотропия серы. Д. о. Получение пластической серы.	1	

22.	23.11		Свойства и применение серы.	1	
23.	25.11		Сероводород и сульфиды. Л. о. №3. Качественная реакция на сульфид - ионы.	1	
24.	30.11		Оксид серы (IV). Сернистая кислота. Л. о. № 4. Качественная реакция на сульфит - ионы.	1	
25.	02.12		Оксид серы (VI). Серная кислота. Л. о. № 5. Качественная реакция на сульфат – ионы.	1	
26.	07.12		Практическая работа №4. Решение экспериментальных задач по теме «Кислород и сера».	1	
27.	09.12		Характеристика азота и фосфора. Физические и химические свойства азота.	1	
28.	14.12		Аммиак. Свойства и применение.	1	
29.	16.12		Практическая работа №5. Получение аммиака и изучение его свойств.	1	
30.	21.12		Соли аммония. Л. о. №6. Распознавание солей аммония.	1	
31.	23.12		Азотная кислота, соли азотной кислоты. Д. о. Рассмотрение образцов азотных удобрений	1	
32.	28.12		Фосфор. Получение, свойства и применение.	1	
33.	30.12		Оксид фосфора(V). Фосфорная кислота и ее соли.	1	
34.	11.01		Характеристика углерода и кремния. Аллотропия углерода. Д. о. Модели кристаллических решёток алмаза и графита.	1	
35.	13.01		Химические свойства углерода. Адсорбция. Д. о. Адсорбционная способность активированного угля.	1	
36.	18.01		Оксиды углерода.	1	
37.	20.01		Угольная кислота и ее соли. Круговорот углерода в природе. Л. о. №7. Качественная реакция на карбонат - ионы.	1	
38.	25.01		Практическая работа №6. Получение оксида углерода(IV). Распознавание карбонатов.	1	
39.	27.01		Кремний. Оксид кремния (IV).	1	

40.	01.02		Кремниевая кислота и ее соли. Стекло. Цемент. Д. о. Получение кремниевой кислоты.	1	
41.	03.02		Обобщающий урок по теме «Неметаллы».	1	
42.	08.02		Контрольная работа №2 по теме «Неметаллы».	1	
Тема №4. Металлы				14	
43.	10.02		Общая характеристика металлов. Физические свойства металлов.	1	
44.	15.02		Нахождение металлов в природе и общие способы их получения. Д. о. Образцы важнейших соединений натрия, калия, природных соединений магния, кальция, алюминия, руд железа.	1	
45.	17.02		Химические свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов. Л. о. №8. Взаимодействие металлов с растворами солей.	1	
46.	22.02		Сплавы.	1	
47.	01.03		Щелочные металлы. Д. о. Взаимодействие щелочных металлов с водой. Д. о. Окрашивание пламени соединениями натрия и калия.	1	
48.	03.03		Магний. Щелочноземельные металлы. Д. о. Окрашивание пламени соединениями кальция.	1	
49.	10.03		Важнейшие соединения кальция. Жесткость воды. Л. о. №9. Ознакомление со свойствами и взаимопревращениями карбонатов и гидрокарбонатов.	1	
50.	15.03		Алюминий.	1	
51.			Важнейшие соединения алюминия. Л. о. №10. Получение гидроксида алюминия и взаимодействие его с кислотами и щелочами.	1	
52.	17.03		Железо.	1	
53.	29.03		Соединения железа. Л. о. №11. Качественные реакции на ионы Fe^{2+} и Fe^{3+} .	1	

54.	31.03		Практическая работа №7. Решение экспериментальных задач по теме «Металлы».	1	
55.	05.04		Обобщающий урок по теме «Металлы».	1	
56.	07.04		Контрольная работа №3 по теме «Металлы».	1	
Тема №5. Первоначальные представления об органических веществах				10	
57.	12.04		Органическая химия. Органические вещества. Углеводороды. Д. о. Модели молекул органических соединений.	1	
58.	14.04		Предельные (насыщенные) углеводороды.	1	
59.	19.04		Непредельные (ненасыщенные) углеводороды.	1	
60.	21.04		Производные углеводородов. Спирты.	1	
61.	26.04		Карбоновые кислоты. Сложные эфиры. Жиры. Д. о. Исследование свойств жиров: растворимость в воде и органических растворителях.	1	
62.	28.04		Полимеры.	1	
63.	03.05		Углеводы. Д. о. качественная реакция на глюкозу. Д. о. Качественная реакция на крахмал.	1	
64.	05.05		Аминокислоты. Белки.	1	
65.	10.05		Обобщающий урок по теме «Первоначальные представления об органических веществах».	1	
66.	12.05		Итоговая контрольная работа.	1	
67.	17.05		Повторение. Окислительно-восстановительные реакции.	1	
68.	19.05		Повторение. Диссоциация кислот, оснований и солей.	1	

**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

Прошито, пронумеровано и скреплено

печатью

8 (восемь)

лист 06

Директор

СМ

В.В. Самойленко

