
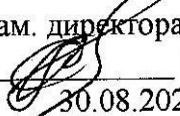


Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
«Средняя школа № 16 имени Героя Советского Союза Степана
Иванова Города Евпатория Республики Крым»

РАССМОТРЕНО
на заседании ШМО
от 29.08.2023г
протокол № 1

Руководитель ШМО

Подобашева К. В.

СОГЛАСОВАНО

Зам. директора по УВР

С. В. Чан
30.08.2023г



КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

по химии

на уровень основного общего образования

для 9 А, Б классов

Составитель:

Учитель химии


Трюков В.А.

2023 г

ЦИФРОВЫЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫЕ РЕСУРСЫ И РЕСУРСЫ СЕТИ ИНТЕРНЕТ

1. Российская электронная школа <https://resh.edu.ru>
2. Библиотека ЦОК <https://m.edsoo.ru/00ae4270>

ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

№ п/п	Наименование разделов и тем программы	Количество часов			Лабораторные опыты	Электронные (цифровые) образовательные ресурсы
		Всего	Контрольные работы	Практические работы		
Раздел 1. Вещество и химические реакции						
1.1	Повторение и углубление знаний основных разделов курса 8 класса	5	1			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
1.2	Основные закономерности химических реакций	4				Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
1.3	Электролитическая диссоциация. Химические реакции в растворах	8	1	1	2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
Итого по разделу		17				
Раздел 2. Неметаллы и их соединения						
2.1	Общая характеристика химических элементов VIIA-группы. Галогены	4		1	2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636

2.2	Общая характеристика химических элементов VIA-группы. Сера и её соединения	6			1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
2.3	Общая характеристика химических элементов VA-группы. Азот, фосфор и их соединения	7		1	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
2.4	Общая характеристика химических элементов IVA-группы. Углерод и кремний и их соединения	8	1	2	3	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
Итого по разделу		25				
Раздел 3. Металлы и их соединения						
3.1	Общие свойства металлов	4				Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
3.2	Важнейшие металлы и их соединения	16	1	2	2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
Итого по разделу		20				
Раздел 4. Химия и окружающая среда						
4.1	Вещества и материалы в жизни человека	3				Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
Итого по разделу		3				

Резервное время	3				Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ	68	4	7	11	

КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

№		Дата		Тема урока	Практическая часть
план	факт	план	факт		
1		01.09		Периодический закон. Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева	
2		06.09		Закономерности в изменении свойств химических элементов первых трёх периодов	
3		08.09		Классификация и номенклатура неорганических веществ	
4		13.09		Виды химической связи и типы кристаллических решёток	
5		15.09		Контрольная работа №1 по теме «Повторение и углубление знаний основных разделов курса 8 класса»	
6		20.09		Классификация химических реакций по различным признакам	
7		22.09		Понятие о скорости химической реакции. Понятие о гомогенных и гетерогенных реакциях	
8		27.09		Понятие о химическом равновесии. Факторы, влияющие на скорость химической реакции и положение химического равновесия	
9		29.09		Окислительно-восстановительные реакции	
10		04.10		Теория электролитической диссоциации. Сильные и слабые электролиты	
11		06.10		Ионные уравнения реакций	
12		11.10		Химические свойства кислот и оснований в свете представлений об электролитической диссоциации. Химические свойства солей в свете представлений об электролитической диссоциации. Л/о №1,2	Л/о №1. Определение ионов H^+ и OH^- в растворах. Л/о №2. Реакции обмена между растворами электролитов.

13		13.10		Понятие о гидролизе солей	
14		18.10		Практическая работа № 1. «Решение экспериментальных задач»	П/Р №1
15		20.10		Обобщение и систематизация знаний	
16		25.10		Контрольная работа №2 по теме «Электролитическая диссоциация. Химические реакции в растворах»	
17		27.10		Общая характеристика галогенов. Химические свойства на примере хлора. Л/о №3	Л/о №3. Вытеснение галогенов друг другом из раствора их соединений.
18		08.11		Хлороводород. Соляная кислота, химические свойства, получение, применение. Л/о №4	Л/о № 4. Распознавание соляной кислоты, хлоридов
19		10.11		Практическая работа № 2 по теме «Получение соляной кислоты, изучение её свойств»	П/Р № 2
20		15.11		Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке	
21		17.11		Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке	
22		22.11		Общая характеристика элементов VIA-группы	
23		24.11		Аллотропные модификации серы. Нахождение серы и её соединений в природе. Химические свойства серы	
24		29.11		Сероводород, строение, физические и химические свойства	
25		01.12		Оксиды серы. Серная кислота, физические и химические свойства, применение. Л/о №5	Л/о №5. Распознавание сульфид-, сульфит- и сульфат-ионов в растворе
26		06.12		Химические реакции, лежащие в основе промышленного способа получения серной кислоты. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями серы	
27		08.12		Вычисление массовой доли выхода продукта реакции	
28		13.12		Общая характеристика элементов VA-группы. Азот, распространение в природе, физические и химические свойства	
29		15.12		Аммиак, его физические и химические свойства, получение и применение. Л/о №6	Л/о № 6. Взаимодействие солей аммония со щелочами.
30		20.12		Практическая работа № 3 по теме «Получение аммиака, изучение его свойств»	П/Р № 3
31		22.12		Азотная кислота, её физические и химические свойства	

32	27.12	Использование нитратов и солей аммония в качестве минеральных удобрений. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями азота	
33	10.01	Фосфор. Оксид фосфора (V) и фосфорная кислота, физические и химические свойства, получение	
34	12.01	Использование фосфатов в качестве минеральных удобрений. Загрязнение природной среды фосфатами	
35	17.01	Углерод, распространение в природе, физические и химические свойства	
36	19.01	Оксиды углерода, их физические и химические свойства. Экологические проблемы, связанные с оксидом углерода (IV). Л/о №7	Л/о № 7. Ознакомление со свойствами и взаимопревращениями карбонатов и гидрокарбонатов.
37	24.01	Угольная кислота и её соли. Л/о №8	Л/о № 8. Качественная реакция на карбонат-ион.
38	26.01	Практическая работа № 4 по теме "Получение углекислого газа. Качественная реакция на карбонат-ион"	П/Р № 4
39	31.01	Первоначальные понятия об органических веществах как о соединениях углерода	
40	02.02	Кремний и его соединения. Л/о №9	Л/о № 9. Качественная реакция на силикат-ион.
41	07.02	Практическая работа № 5. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»	П/Р № 5
42	09.02	Обобщение и систематизация знаний	
43	14.02	Контрольная работа №3 по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»	
44	16.02	Общая характеристика химических элементов — металлов. Металлическая связь и металлическая кристаллическая решётка. Физические свойства металлов	
45	21.02	Химические свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов	
46	28.02	Общие способы получения металлов. Сплавы. Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов содержит примеси	
47	01.03	Понятие о коррозии металлов	

48		06.03		Щелочные металлы	
49		13.03		Оксиды и гидроксиды натрия и калия	
50		15.03		Щелочноземельные металлы – кальций и магний	
51		27.03		Важнейшие соединения кальция	
52		29.03		Жёсткость воды и способы её устранения	
53		03.04		Практическая работа № 6 по теме "Жёсткость воды и методы её устранения"	П/Р № 6
54		05.04		Алюминий	
55		12.04		Амфотерные свойства оксида и гидроксида. Л/о №10	Л/о № 10. Получение гидроксида алюминия и взаимодействие его с кислотами и щелочами
56		17.04		Железо	
57		19.04		Оксиды, гидроксиды и соли железа (II) и железа (III). Л/о №11	Л/о № 11. Получение гидроксида железа (II) и гидроксида железа (III) и взаимодействие их с кислотами и щелочами
58		24.04		Обобщение и систематизация знаний	
59		26.04		Практическая работа № 7. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие металлы и их соединения»	П/Р № 7
60		03.05		Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке или содержит примеси. Вычисления массовой доли выхода продукта реакции	
61		08.05		Обобщение и систематизация знаний	
62		15.05		Контрольная работа №4 по теме «Важнейшие металлы и их соединения»	
63		17.05		Вещества и материалы в повседневной жизни человека	
64		22.05		Химическое загрязнение окружающей среды	
65		24.05		Роль химии в решении экологических проблем	
66				Повторение и обобщение знаний по курсу 9 класса.	
67				Повторение и обобщение знаний по курсу 9 класса.	
68				Повторение и обобщение знаний по курсу 9 класса.	