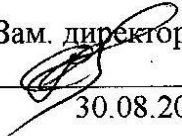


Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение  
«Средняя школа № 16 имени Героя Советского Союза Степана  
Иванова Города Евпатория Республики Крым»

**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 8 А, Б, Г, К 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		
<b>Раздел 1. Первоначальные химические понятия</b>						
1.1	Химия — важная область естествознания и практической деятельности человека	5		2	2	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/7f41837c">https://m.edsoo.ru/7f41837c</a>
1.2	Вещества и химические реакции	16	1		3	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/7f41837c">https://m.edsoo.ru/7f41837c</a>
Итого по разделу		21				
<b>Раздел 2. Важнейшие представители неорганических веществ</b>						
2.1	Воздух. Кислород. Понятие об оксидах	6		1	1	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/7f41837c">https://m.edsoo.ru/7f41837c</a>
2.2	Водород. Понятие о кислотах и солях	8		1	1	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/7f41837c">https://m.edsoo.ru/7f41837c</a>
2.3	Вода. Растворы. Понятие об основаниях	5	1	1		Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/7f41837c">https://m.edsoo.ru/7f41837c</a>
2.4	Основные классы неорганических соединений	11	1	1	4	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/7f41837c">https://m.edsoo.ru/7f41837c</a>

Итого по разделу		30				
<b>Раздел 3. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атомов. Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции</b>						
3.1	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома	7				Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/7f41837c">https://m.edsoo.ru/7f41837c</a>
3.2	Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции	8	1		2	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/7f41837c">https://m.edsoo.ru/7f41837c</a>
Итого по разделу		15				Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/7f41837c">https://m.edsoo.ru/7f41837c</a>
Резервное время		2				Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/7f41837c">https://m.edsoo.ru/7f41837c</a>
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		68	4	5	13	

### КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

№		Дата проведения		Тема урока	Практическая часть
план	факт	План	Факт		
1		04.09		Предмет химии. Роль химии в жизни человека. Тела и вещества	
2		07.09		Понятие о методах познания в химии	
3		11.09		Практическая работа № 1 «Правила работы в лаборатории и приёмы обращения с лабораторным оборудованием»	П/р №1
4		14.09		Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей	
5		18.09		Практическая работа № 2 «Разделение смесей (на примере очистки поваренной соли)»	П/р №2
6		21.09		Атомы и молекулы	

7	25.09	Химические элементы. Знаки (символы) химических элементов	
8	28.09	Простые и сложные вещества	
9	02.10	Атомно-молекулярное учение	
10	05.10	Закон постоянства состава веществ. Химическая формула. Валентность атомов химических элементов	
11	09.10	Относительная атомная масса. Относительная молекулярная масса	
12	12.10	Массовая доля химического элемента в соединении	
13	16.10	Количество вещества. Моль. Молярная масса	
14	19.10	Физические и химические явления. Химическая реакция	Лабораторный опыт №4 «Получение и свойства водорода»
15	23.10	Признаки и условия протекания химических реакций	
16	26.10	Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения	
17	09.11	Вычисления количества, массы вещества по уравнениям химических реакций	
18	13.11	Классификация химических реакций (соединения, разложения, замещения, обмена). Л/о № 1,2	Лабораторный опыт №1: «Разложение основного карбоната меди (II)». Лабораторный опыт №2: «Реакция замещения меди железом».
19	16.11	Вычисления количества, массы вещества по уравнениям химических реакций	
20	20.11	М. В. Ломоносов — учёный-энциклопедист. Обобщение и систематизация знаний	
21	23.11	<b>Контрольная работа №1</b> по теме «Вещества и химические реакции»	
22	27.11	Воздух — смесь газов. Состав воздуха. Кислород — элемент и простое вещество. Озон	
23	30.11	Физические и химические свойства кислорода (реакции окисления, горение). Понятие об оксидах. Л/о № 3	Лабораторный опыт №3 «Ознакомление с образцами оксидов»
24	04.12	Способы получения кислорода в лаборатории и промышленности. Применение кислорода	
25	07.12	Тепловой эффект химической реакции, понятие о термохимическом уравнении, экзо- и эндотермических реакциях	
26	11.12	Топливо (нефть, уголь и метан). Загрязнение воздуха, способы его предотвращения	
27	14.12	Практическая работа № 3 по теме «Получение и собирание кислорода, изучение его свойств»	П/р №3

28		18.12		Водород — элемент и простое вещество. Нахождение в природе	
29		21.12		Физические и химические свойства водорода. Применение водорода. Л/о № 4	Лабораторный опыт №4 «Получение и свойства водорода»
30		25.12		Вычисления количества, массы вещества по уравнениям химических реакций	
31		28.12		Способы получения водорода в лаборатории. Понятия о кислотах и солях	
32		11.01		Практическая работа № 4 по теме «Получение и собиране водорода, изучение его свойств»	П/р №4
33		15.01		Молярный объём газов. Закон Авогадро	
34		18.01		Вычисления объёма, количества вещества газа по его известному количеству вещества или объёму	
35		22.01		Вычисления объёмов газов по уравнению реакции на основе закона объёмных отношений газов	
36		25.01		Физические и химические свойства воды. Состав оснований. Понятие об индикаторах	
37		29.01		Вода как растворитель. Насыщенные и ненасыщенные растворы. Массовая доля вещества в растворе	
38		01.02		Практическая работа № 5 по теме «Приготовление растворов с определённой массовой долей растворённого вещества»	П/р №5
39		05.02		Обобщение и систематизация знаний	
40		08.02		<b>Контрольная работа №2</b> по теме «Кислород. Водород. Вода»	
41		12.02		Оксиды: состав, классификация, номенклатура.	
42		15.02		Получение и химические свойства кислотных, основных и амфотерных оксидов	
43		19.02		Основания: состав, классификация, номенклатура. Л/о № 5	Лабораторный опыт №5 «Взаимодействие гидроксида цинка с растворами кислот и оснований.»
44		22.02		Получение и химические свойства оснований. Л/о № 6,7	Лабораторный опыт №6. «Свойства растворимых и нерастворимых оснований» Лабораторный опыт №7. «Взаимодействие щелочей с кислотами, нерастворимых оснований с кислотами. Разложение гидроксида меди (II) при нагревании»
45		26.02		Кислоты: состав, классификация, номенклатура	
46		29.02		Получение и химические свойства кислот. Л/о № 8	Лабораторный опыт №8 «Действие кислот на индикаторы, взаимодействие кислот с

					металлами, взаимодействие кислот с оксидами металлов»
47		04.03		Соли (средние): номенклатура, способы получения, химические свойства	
48		07.03		Практическая работа № 6. Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений»	П/р №6
49		11.03		Генетическая связь между классами неорганических соединений	
50		14.03		Вычисления количества, массы, объема вещества по уравнениям химических реакций	
51		25.03		Обобщение и систематизация знаний	
52		28.03		<b>Контрольная работа №3</b> по теме "Основные классы неорганических соединений"	
53		01.04		Первые попытки классификации химических элементов. Понятие о группах сходных элементов. Периодический закон	
54		04.04		Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Периоды, группы, подгруппы	
55		08.04		Строение атомов. Состав атомных ядер. Изотопы	
56		11.04		Строение электронных оболочек атомов элементов Периодической системы Д. И. Менделеева	
57		15.04		Характеристика химического элемента по его положению в Периодической системе Д. И. Менделеева. Значение Периодического закона для развития науки и практики. Д. И. Менделеев — учёный, педагог и гражданин	
58		18.04		Значение Периодического закона для развития науки и практики. Д. И. Менделеев — учёный, педагог и гражданин	
59		22.04		Электроотрицательность атомов химических элементов	
60		25.04		Ионная химическая связь. Ковалентная полярная химическая связь. Ковалентная неполярная химическая связь.	
61		27.04		Степень окисления	
62		02.05		Окислительно-восстановительные реакции. Окислители и восстановители	
63		13.05		Обобщение и систематизация знаний	
64		16.05		<b>Контрольная работа №4</b> по теме «Строение атома. Химическая связь»	
65		20.05		Обобщение и систематизация знаний	
66		23.05		Обобщение и систематизация знаний	
67				Обобщение и систематизация знаний	
68				Обобщение и систематизация знаний	

