

Краевое государственное казенное общеобразовательное учреждение
«Краевая вечерняя (сменная) общеобразовательная школа №12»

РЕКОМЕНДОВАНО к утверждению
на заседании метод. совета
зам.директора школы по УР

Тучина Н.В. Тучина
«24» августа 2023г., протокол №3



УТВЕРЖДАЮ.
Директор школы
С.А. Черепихина
«24» августа 2023г.

**Календарно тематическое планирование
учебного предмета «Химия»
8 - 9 классы**

приложение к рабочей программе по химии

основное общее образование

2023/2024 учебный год

КТП составлено Коркешко Светланой Андреевной,
учителем биологии, химии высшей квалификационной категории

Календарно тематическое планирование рассмотрено
на заседании методического объединения учителей
естественно-научного цикла наук

«24» августа 2023г., протокол № 1
Руководитель ШМО В.Н.Тучин В.Н.Тучин

**ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ
ХИМИЯ 8 КЛАСС**

68 ЧАСОВ АУДИТОРНЫЕ ЗАНЯТИЯ: 17 ЧАСОВ (0,5 ЧАСА В НЕДЕЛЮ), 51 ЧАС САМОСТОЯТЕЛЬНЫЕ ЗАНЯТИЯ

№ п/п	Наименование разделов и тем программы	Всего	Количество часов				Электронные (цифровые) образовательные ресурсы
			Аудит. занятия	Самост. занятия	Контр. работы	Практ. работы	
Раздел 1. Первоначальные химические понятия							
1.1	Химия — важная область естествознания и практической деятельности человека	5	1	4		2	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
1.2	Вещества и химические реакции	15	5	10	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
Итого по разделу		20	6	14			
Раздел 2. Важнейшие представители неорганических веществ							
2.1	Воздух. Кислород. Понятие об оксидах	6	1	5			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
2.2	Водород. Понятие о кислотах и солях	8	1	7		1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
2.3	Вода. Растворы. Понятие об основаниях	5	1	4	1	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
2.4	Основные классы неорганических соединений	11	3	8	1	1	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
Итого по разделу		30	6	24			
Раздел 3. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атомов. Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции							
3.1	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атома	7	2	5			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
3.2	Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции	8	3	5	1		Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
Итого по разделу		15	5	10			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
Резервное время		3	0	3			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41837c
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		68	17	51	4	5	

**КАЛЕНДАРНО = ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ
ХИМИЯ 8 КЛАСС**

68 ЧАСОВ АУДИТОРНЫЕ ЗАНЯТИЯ: 17 ЧАСОВ (0,5 ЧАСА В НЕДЕЛЮ), 51 ЧАС САМОСТОЯТЕЛЬНЫЕ ЗАНЯТИЯ

№ п/п	Тема урока	Количество часов					Дата изучения	
		Всего	Аудит. занят.	Самост. занят.	Контр. работы	Практ, работы	По плану	Фактич.
1	Предмет химии. Роль химии в жизни человека. Тела и вещества	1	A1				16.01	
2	Понятие о методах познания в химии	1		C1				
3	Практическая работа № 1 «Правила работы в лаборатории и приёмы обращения с лабораторным оборудованием»	1		C2				
4	Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей	1		C3				
5	Практическая работа № 2 «Разделение смесей (на примере очистки поваренной соли)»	1		C4		1		
6	Атомы и молекулы	1	A2				23.01	
7	Химические элементы. Знаки (символы) химических элементов	1		C5				
8	Простые и сложные вещества	1		C6				
9	Атомно-молекулярное учение	1		C7				
10	Закон постоянства состава веществ. Химическая формула. Валентность атомов химических элементов	1		C8				
11	Относительная атомная масса. Относительная молекулярная масса	1	A3				30.01	
12	Массовая доля химического элемента в соединении	1		C9				
13	Количество вещества. Моль. Молярная масса	1	A4				06.02	
14	Физические и химические явления. Химическая реакция	1		C10				
15	Признаки и условия протекания химических реакций	1	A5				13.02	
16	Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения	1		C11				
17	Вычисления количества, массы вещества по уравнениям химических реакций	1		C12				
18	Классификация химических реакций (соединения, разложения,	1	A6				20.02	

	замещения, обмена)							
19	М. В. Ломоносов — учёный-энциклопедист. Обобщение и систематизация знаний	1		C13				
20	Контрольная работа №1 по теме «Вещества и химические реакции»	1		C14	1			
21	Воздух — смесь газов. Состав воздуха. Кислород — элемент и простое вещество. Озон	1	A7				27.02	
22	Физические и химические свойства кислорода (реакции окисления, горение). Понятие об оксидах	1		C15				
23	Способы получения кислорода в лаборатории и промышленности. Применение кислорода	1		C16				
24	Тепловой эффект химической реакции, понятие о термохимическом уравнении, экзо- и эндотермических реакциях	1		C17				
25	Топливо (нефть, уголь и метан). Загрязнение воздуха, способы его предотвращения	1		C18				
26	Практическая работа № 3 по теме «Получение и собирание кислорода, изучение его свойств»	1		C19		1		
27	Водород — элемент и простое вещество. Нахождение в природе	1		C20				
28	Физические и химические свойства водорода. Применение водорода	1		C21				
29	Понятие о кислотах и солях	1	A8				05.03	
30	Способы получения водорода в лаборатории	1		C22				
31	Практическая работа № 4 по теме «Получение и собирание водорода, изучение его свойств»	1		C23		1		
32	Молярный объём газов. Закон Авогадро	1		C24				
33	Вычисления объёма, количества вещества газа по его известному количеству вещества или объёму	1		C25				
34	Вычисления объёмов газов по уравнению реакции на основе закона объёмных отношений газов	1		C26				
35	Физические и химические свойства воды	1	A9				12.03	
36	Состав оснований. Понятие об индикаторах	1		C27				
37	Вода как растворитель. Насыщенные и ненасыщенные растворы. Массовая доля вещества в растворе	1		C28				
38	Практическая работа № 5 по теме «Приготовление растворов с определённой массовой долей растворённого вещества»	1		C29		1		

39	Контрольная работа №2 по теме «Кислород. Водород. Вода»	1		C30	1			
40	Оксиды: состав, классификация, номенклатура	1	A10				19.03	
41	Получение и химические свойства кислотных, основных и амфотерных оксидов	1		C31				
42	Основания: состав, классификация, номенклатура	1	A11				02.04	
43	Получение и химические свойства оснований	1		C32				
44	Кислоты: состав, классификация, номенклатура	1	A12				09.04	
45	Получение и химические свойства кислот	1		C33				
46	Соли (средние): номенклатура, способы получения, химические свойства	1		C34				
47	Практическая работа № 6. Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений»	1		C35		1		
48	Генетическая связь между классами неорганических соединений	1		C36				
49	Обобщение и систематизация знаний	1		C37				
50	Контрольная работа №3 по теме "Основные классы неорганических соединений"	1		C38	1			
51	Первые попытки классификации химических элементов. Понятие о группах сходных элементов	1		C39				
52	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева	1	A13				16,04	
53	Периоды, группы, подгруппы	1		C40				
54	Строение атомов. Состав атомных ядер. Изотопы	1		C41				
55	Строение электронных оболочек атомов элементов Периодической системы Д. И. Менделеева	1	A14				23.04	
56	Характеристика химического элемента по его положению в Периодической системе Д. И. Менделеева	1		C42				
57	Значение Периодического закона для развития науки и практики. Д. И. Менделеев — учёный, педагог и гражданин	1		C43				
58	Электроотрицательность атомов химических элементов	1	A15				07.05	
59	Ионная химическая связь	1		C44				
60	Ковалентная полярная химическая связь	1		C45				
61	Ковалентная неполярная химическая связь	1		C46				

62	Резервный урок. <i>Промежуточная аттестация за курс химии 8 класса</i>	1	A16				14.05	
63	Степень окисления	1		C47				
64	Окислительно-восстановительные реакции	1	A17				21.05	
65	Окислители и восстановители	1		C48				
66	Контрольная работа №4 по теме «Строение атома. Химическая связь»	1		C49	1			
67	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний	1		C50				
68	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний	1		C51				
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		68	17	51	4	5		

Литература и интернет ресурсы

Рабочая программа по химии на базовом уровне основного общего образования

Габриелян О.С. «Химия. 8 класс» Учебное пособие. Москва Просвещение 2021г.

Библиотека ЦОК <https://m.edsoo.ru/7f41a636>

<https://iro-49.ru/wp-content/uploads/2023/04/Химия-базовый-уровень.->

https://educont.ru/?utm_source=eljur

<https://edu.skysmart.ru/>

<https://resh.edu.ru/>

<https://uchi.ru/>

<https://www.yaklass.ru/>

**ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ
ХИМИЯ 9 КЛАСС 68 ЧАСОВ**

№ п/п	Наименование разделов и тем программы	Количество часов			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	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	Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
2.2	Общая характеристика химических элементов VIA-группы. Сера и её соединения	6			Библиотека ЦОК https://m.edsoo.ru/7f41a636
2.3	Общая характеристика химических элементов VA-группы. Азот, фосфор и их соединения	7		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	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	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	

КАЛЕНДАРНО – ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ ХИМИЯ 9КЛАСС 68 ЧАСОВ

9 КЛАСС

№ п/п	Тема урока	Количество часов			Дата изучения	
		Всего	Контрольные работы	Практические работы	По плану	Фактически
1	Периодический закон. Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева	1			05.09	
2	Закономерности в изменении свойств химических элементов первых трёх периодов	1			06.09	
3	Классификация и номенклатура неорганических веществ	1			12.09	
4	Виды химической связи и типы кристаллических решёток	1			13.09	
5	Контрольная работа №1 по теме «Повторение и углубление знаний основных разделов курса 8 класса»	1	1		19.09	
6	Классификация химических реакций по различным признакам	1			20.09	
7	Понятие о скорости химической реакции. Понятие о гомогенных и гетерогенных реакциях	1			26.09	
8	Понятие о химическом равновесии. Факторы, влияющие на скорость химической реакции и положение химического равновесия	1			27.09	
9	Окислительно-восстановительные реакции	1			03.10	

10	Теория электролитической диссоциации. Сильные и слабые электролиты	1			04.10	
11	Ионные уравнения реакций	1			10.10	
12	Химические свойства кислот и оснований в свете представлений об электролитической диссоциации	1			11.10	
13	Химические свойства солей в свете представлений об электролитической диссоциации	1			17.10	
14	Понятие о гидролизе солей	1			18.10	
15	Обобщение и систематизация знаний	1			24.10	
16	Практическая работа № 1. «Решение экспериментальных задач»	1		1	25.10	
17	Контрольная работа №2 по теме «Электролитическая диссоциация. Химические реакции в растворах»	1	1		07.11	
18	Общая характеристика галогенов. Химические свойства на примере хлора	1			08.11	
19	Хлороводород. Соляная кислота, химические свойства, получение, применение	1			14.11	
20	Практическая работа № 2 по теме «Получение соляной кислоты, изучение её свойств»	1		1	15.11	
21	Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке	1			21.11	
22	Общая характеристика элементов VIA-группы	1			22.11	
23	Аллотропные модификации серы. Нахождение серы и её соединений в природе. Химические свойства серы	1			28.11	
24	Сероводород, строение, физические и химические свойства	1			29.11	
25	Оксиды серы. Серная кислота, физические и химические свойства, применение	1			05.12	
26	Химические реакции, лежащие в основе промышленного способа получения серной кислоты. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями серы	1			06.12	
27	Вычисление массовой доли выхода продукта реакции	1			12.12	
28	Общая характеристика элементов VA-группы. Азот, распространение в природе, физические и химические свойства	1			13.12	
29	Аммиак, его физические и химические свойства, получение и применение	1			19.12	
30	Практическая работа № 3 по теме «Получение аммиака, изучение его свойств»	1		1	20.12	
31	Азотная кислота, её физические и химические свойства	1			26.12	

32	Использование нитратов и солей аммония в качестве минеральных удобрений. Химическое загрязнение окружающей среды соединениями азота	1			27.12	
33	Фосфор. Оксид фосфора (V) и фосфорная кислота, физические и химические свойства, получение	1			09.01	
34	Использование фосфатов в качестве минеральных удобрений. Загрязнение природной среды фосфатами	1			10.,01	
35	Углерод, распространение в природе, физические и химические свойства	1			16.01	
36	Оксиды углерода, их физические и химические свойства. Экологические проблемы, связанные с оксидом углерода (IV)	1			17.01	
37	Угольная кислота и её соли	1			23.01	
38	Практическая работа № 4 по теме "Получение углекислого газа. Качественная реакция на карбонат-ион"	1		1	24.01	
39	Первоначальные понятия об органических веществах как о соединениях углерода	1			30.01	
40	Кремний и его соединения	1			31.01	
41	Практическая работа № 5. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»	1		1	06.02	
42	Контрольная работа №3 по теме «Важнейшие неметаллы и их соединения»	1	1		07.02	
43	Общая характеристика химических элементов — металлов. Металлическая связь и металлическая кристаллическая решётка. Физические свойства металлов	1			13.02	
44	Химические свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов	1			14.02	
45	Общие способы получения металлов. Сплавы. Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов содержит примеси	1			20.02	
46	Понятие о коррозии металлов	1			21.02	
47	Щелочные металлы	1			27.02	
48	Оксиды и гидроксиды натрия и калия	1			28.02	
49	Щелочноземельные металлы – кальций и магний	1			05.03	
50	Важнейшие соединения кальция	1			06.03	
51	Обобщение и систематизация знаний	1			12.03	
52	Жёсткость воды и способы её устранения	1			13.03	
53	Практическая работа № 6 по теме "Жёсткость воды и методы её устранения"	1		1	19.03	
54	Алюминий	1			20.03	

55	Амфотерные свойства оксида и гидроксида	1			02.04	
56	Железо	1			03.04	
57	Оксиды, гидроксиды и соли железа (II) и железа (III)	1			09.04	
58	Обобщение и систематизация знаний	1			10.04	
59	Практическая работа № 7. Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие металлы и их соединения»	1		1	16.04	
60	Вычисления по уравнениям химических реакций, если один из реагентов дан в избытке или содержит примеси. Вычисления массовой доли выхода продукта реакции	1			17.04	
61	Обобщение и систематизация знаний	1			23.04	
62	Контрольная работа №4 по теме «Важнейшие металлы и их соединения»	1	1		24.04	
63	Вещества и материалы в повседневной жизни человека	1			07.05	
64	Химическое загрязнение окружающей среды	1			08.05	
65	Роль химии в решении экологических проблем	1			14.05	
66	Резервный урок. <i>Промежуточная аттестация за курс химии 9 класса</i>	1			15.05	
67	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний	1			21.05	
68	Резервный урок. Обобщение и систематизация знаний	1			22.05	
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		68	4	7		

Литература и интернет ресурсы

Рабочая программа по химии на базовом уровне основного общего образования

Габриелян О.С. «Химия. 9 класс» Учебное пособие. Москва Просвещение 2021г.

Библиотека ЦОК <https://m.edsoo.ru/7f41a636>

<https://iro-49.ru/wp-content/uploads/2023/04/Химия-базовый-уровень.->

https://educont.ru/?utm_source=eljur

<https://edu.skysmart.ru/>

<https://resh.edu.ru/>

<https://uchi.ru/>

<https://www.yaklass.ru/>

