

**МУНИЦИПАЛЬНОЕ КАЗЕННОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ  
«ТАЛОВСКАЯ СРЕДНЯЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ШКОЛА»  
ТАРУМОВСКОГО РАЙОНА РЕСПУБЛИКИ ДАГЕСТАН**

368882 РД с. Таловка ул. Советская – 103, e-mail: talshol05@mail.ru

Согласовано:

Зам. директора по УВР



А.В.Бобрусева



Утверждаю

Директор школы

Е.Ю. Богданова

**Рабочая программа  
Химия  
Индивидуальное обучение по программе (7.2)  
9 класс**

Учитель: Гончарова Елена Дмитриевна

Таловка 2024 г.

## Пояснительная записка

Настоящая рабочая программа составлена для обучающихся 9 классов, находящихся на индивидуальном обучении (по программе 7.2.)

Настоящая рабочая программа «Химия» составлена на основе федерального компонента государственного стандарта основного общего образования по химии, Примерной программы основного общего образования по химии (Химия. Программы общеобразовательных учреждений. 8-9 классы– М: Просвещение, 2013).

Программа рассчитана на 34 часа (1 час в неделю). В данной рабочей программе убраны 2 часа резервного времени, практические работы, раздел « Органическая химия», сокращено время изучения тем, так как учебный план школы рассчитан на 34 учебных недели, на индивидуальное домашнее обучение по учебному плану школы отводится 1 час в неделю.

Таким образом, общее количество часов рабочей программы составляет 34 часа. Рабочая программа составлена с учетом уменьшения количества часов на изучение материала до 1 часа в неделю. Уменьшение количества часов не повлияет на формирование знаний, умений, навыков по предмету химия.

Выбор программы обусловлен следующим:

- а) программа составлена для учащихся химии 9 класса общеобразовательных учреждений на базовом уровне, что соответствует статусу учебного заведения;
- б) данная программа предусматривает формирование у учащихся общеучебных умений и навыков, универсальных способов деятельности и ключевых компетенций;
- в) программа предполагает самостоятельную исследовательскую и творческую деятельность учащихся;
- г) программа представляет основополагающие химические теоретические знания, включающие изучение состава и строения веществ, зависимости их свойств от строения, конструирование веществ с заданными свойствами, исследование закономерностей химических превращений и путей управления ими в целях получения веществ, материалов, энергии ;
- д) программа продолжает преемственность в изучении курса «Химия».

Календарно – тематическое планирование уроков разработано в соответствии с индивидуальным учебным планом, реализующим программу базового обучения.

**Календарно-тематическое планирование  
по химии (индивидуальное обучение по программе 7.2)**

**9 класс**

**на 2024-2025 учебный год**

**всего часов на изучение 34; количество часов в неделю по учебному плану 1**

<b>№ урока</b>	<b>Разделы и темы уроков</b>	<b>Кол-во часов</b>	<b>Дата по плану</b>	<b>Дата по факту</b>
	<b>НЕОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ</b> <b>Тема 1. Электролитическая диссоциация</b>	<b>10</b>		
1	Окислительно-восстановительные реакции. Реакции соединения, разложения, замещения и обмена	1	05.09.16	
2.	Тепловые эффекты химических реакций	1	12.09.16	
3.	Скорость химических реакций. Первоначальные представления о катализе	1	19.09.16	
4.	Обратимые реакции. Понятие о химическом равновесии.	1	26.09.16	
5.	Сущность процесса электролитической диссоциации	1	03.10.16	
6.	Диссоциация кислот, оснований и солей.	1	10.10.16	
7.	Сильные и слабые электролиты. Степень диссоциации.	1	17.10.16	
8.	Реакции ионного обмена и условия их протекания.	1	24.10.16	
9.	Гидролиз солей.	1	07.11.16	
10.	<b>Контрольная работа №1 по теме: «Электролитическая диссоциация»</b>	<b>1</b>	14.11.16	

	<b>Тема 2. Кислород и сера.</b>	<b>5</b>		
11.	Положение кислорода и серы в периодической системе химических элементов, строение их атомов. Озон. Сера. Аллотропия серы. Физические и химические свойства серы. Применение.	1	21.11.16	
12.	Положение азота и фосфора в периодической системе химических элементов, строение их атомов. Азот. Свойства, применение.	1	28.11.16	
13.	Сероводород. Сульфиды. Сернистый газ. Сернистая кислота и ее соли.	1	05.12.16	
14.	Оксид серы(VI). Серная кислота и ее соли. Окислительные свойства концентрированной серной кислоты.	1	12.12.16	
15.	Понятие о скорости химических реакций. Катализаторы.	1	19.12.16	
	<b>Тема 3. Азот и фосфор.</b>	<b>6</b>		
16.	Вычисления по химическим уравнениям массы. Количества вещества или объема по известной массе, количеству вещества или объему одного из вступающих или получающихся в реакции веществ.	1	26.12.16	
17.	Аммиак. Физические и химические свойства. Получение и применение. Соли аммония.	1	16.01.17	
18.	Оксид азота(II) и оксид азота(IV).	1	23.01.17	
19.	Азотная кислота и ее соли. Окислительные свойства азотной кислоты.	1	30.01.17	
20.	Фосфор. Аллотропия фосфора. Свойства фосфора.	1	06.02.17	
21.	Оксид фосфора(V). Ортофосфорная кислота и ее соли. Минеральные удобрения.	1	13.02.17	
	<b>Тема 4. Углерод и кремний.</b>	<b>5</b>		
22.	Положение углерода и кремния в периодической системе химических элементов, строение их атомов. Аллотропные модификации углерода.	1	20.02.17	
23.	Химические свойства углерода. Адсорбция.	1	27.02.17	
24.	Угарный газ, свойства, физиологическое действие на организм. Углекислый газ. Угольная кислота и ее соли.	1	06.03.17	
25.	Кремний и его соединения. Цемент. Стекло.	1	13.03.17	
26.	<b>Контрольная работа №2 по темам: «Кислород и сера. Азот и фосфор. Углерод и кремний.»</b>	1	20.03.17	
	<b>Тема 5. Общие свойства металлов.</b>	<b>8</b>		

27	Положение металлов в периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева. Металлическая связь. Физические свойства металлов.	1	03.04.17	
28.	Химические свойства металлов. Ряд напряжений металлов.	1	10.04.17	
29.	Понятие о металлургии. Способы получения металлов. Проблемы безотходных производств в металлургии и охрана окружающей среды. Сплавы.	1	17.04.17	
30.	Щелочные, щелочноземельные металлы. Нахождение в природе. Кальций и его соединения. Жесткость воды и способы ее устранения.	1	24.04.17	
31.	Алюминий. Нахождение в природе. Свойства алюминия. Амфотерность оксида и гидроксида алюминия.	1	01.05.17	
32.	Железо. Нахождение в природе. Свойства железа. Оксиды, гидроксиды, соли железа(II) и железа(III).	1	08.05.17	
33.	<b>Контрольная работа №3 по теме: «Металлы и их соединения»</b>	1	15.05.17	
34.	Химия и здоровье. Лекарства.	1	22.05.17	
		Итого 34 часа		

### Литература для учителя

1. Г.Е. Рудзитис, Ф.Г. Фельдман «Химия 9»-М. Просвещение, 2020 г
2. Гара Н.Н. Программы общеобразовательных учреждений. Химия. – М.: Просвещение, 2022.
3. Габриелян О.С., Остроумов И.Г. Химия. 9 класс: Настольная книга учителя. - М.: Дрофа, 2023.
4. Химия. 9 класс: учебник для общеобразовательных учреждений/ О.С. Габриелян. - М.: Дрофа, 2023.
5. Журнал « Химия в школе»
6. А.М. Радецкий. Дидактический материал Химия 8-9 М.: Просвещение, 2023.

