

**Аннотация**  
на рабочую программу по учебному предмету  
**Химия**  
**8 класс**

**Уровень обучения:** основное общее образование

**Уровень программы:** базовый

**Срок реализации, кол-во часов:** 1 год, 68 часов (2 часа в неделю)

**Составитель:** Сергеева И.Д. – учитель химии

**Программа составлена на основе:** ФГОС основного общего образования, Федеральной рабочей программы, 2023

**Структурные элементы программы:**

1. Титульный лист
2. Содержание учебного предмета
3. Планируемые результаты
4. Воспитательный потенциал предмета
5. Тематическое планирование с указанием количества часов, отводимых на освоение каждой темы

**Приложение к программе:**

1. Календарно-тематическое планирование
2. График контрольных работ

**Тематическое планирование 8 класс**

№ п/п	Наименование разделов и тем программы	Количество часов		Электронные (цифровые) образовательные ресурсы
		Всего	Контрольные работы	
<b>Раздел 1. Первоначальные химические понятия</b>				
1.1	Химия — важная область естествознания и практической деятельности человека	5		Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/7f41adc0">https://m.edsoo.ru/7f41adc0</a>
1.2	Вещества и химические реакции	15	1	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/7f41adc0">https://m.edsoo.ru/7f41adc0</a>
Итого по разделу		20		
<b>Раздел 2. Важнейшие представители неорганических веществ</b>				
2.1	Воздух. Кислород. Понятие об оксидах	6		Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/7f41adc0">https://m.edsoo.ru/7f41adc0</a>
2.2	Водород. Понятие о кислотах и солях	8		Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/7f41adc0">https://m.edsoo.ru/7f41adc0</a>
2.3	Вода. Растворы. Понятие об основаниях	5	1	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/7f41adc0">https://m.edsoo.ru/7f41adc0</a>
2.4	Основные классы неорганических соединений	11	1	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/7f41adc0">https://m.edsoo.ru/7f41adc0</a>
Итого по разделу		30		

**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		Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/7f41adc0">https://m.edsoo.ru/7f41adc0</a>
3.2	Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции	11	1	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/7f41adc0">https://m.edsoo.ru/7f41adc0</a>
Итого по разделу		18		
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		68	4	

**Аннотация**  
на рабочую программу по учебному предмету  
**Химия**  
**9 класс**

**Уровень обучения:** основное общее образование

**Уровень программы:** базовый

**Срок реализации, кол-во часов:** 1 год, 68 часов (2 часа в неделю)

**Составитель:** Сергеева И.Д. – учитель химии

**Программа составлена на основе:** ФГОС основного общего образования, Федеральной рабочей программы, 2023

**Структурные элементы программы:**

1. Титульный лист
2. Содержание учебного предмета
3. Планируемые результаты
4. Воспитательный потенциал предмета
5. Тематическое планирование с указанием количества часов, отводимых на освоение каждой темы

**Приложение к программе:**

1. Календарно-тематическое планирование
2. График контрольных работ

**Тематическое планирование 9 класс**

№ п/п	Наименование разделов и тем программы	Количество часов		Электронные (цифровые) образовательные ресурсы
		Всего	Контрольные работы	
<b>Раздел 1. Вещество и химические реакции</b>				
1.1	Повторение и углубление знаний основных разделов курса 8 класса	6	1	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/7f41adc0">https://m.edsoo.ru/7f41adc0</a>
1.2	Основные закономерности химических реакций	2		Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/7f41adc0">https://m.edsoo.ru/7f41adc0</a>
1.3	Электролитическая диссоциация. Химические реакции в растворах	10	1	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/7f41a636">https://m.edsoo.ru/7f41a636</a>
Итого по разделу		18		
<b>Раздел 2. Неметаллы и их соединения</b>				
2.1	Общая характеристика химических элементов VIIA-группы. Галогены	4		Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/7f41a636">https://m.edsoo.ru/7f41a636</a>
2.2	Общая характеристика химических элементов VIA-группы. Сера и её соединения	6		Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/7f41a636">https://m.edsoo.ru/7f41a636</a>
2.3	Общая характеристика химических элементов VA-группы. Азот, фосфор и их соединения	8		Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/7f41a636">https://m.edsoo.ru/7f41a636</a>

2.4	Общая характеристика химических элементов IVA-группы. Углерод и кремний и их соединения	8	1	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/7f41a636">https://m.edsoo.ru/7f41a636</a>
Итого по разделу		26		
<b>Раздел 3. Металлы и их соединения</b>				
3.1	Общие свойства металлов	4		Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/7f41a636">https://m.edsoo.ru/7f41a636</a>
3.2	Важнейшие металлы и их соединения	17	1	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/7f41a636">https://m.edsoo.ru/7f41a636</a>
3.3	Итоговая контрольная работа	1	1	Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/7f41a636">https://m.edsoo.ru/7f41a636</a>
Итого по разделу		21		
<b>Раздел 4. Химия и окружающая среда</b>				
4.1	Вещества и материалы в жизни человека	3		Библиотека ЦОК <a href="https://m.edsoo.ru/7f41a636">https://m.edsoo.ru/7f41a636</a>
Итого по разделу		3		
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		68	5	