

«Согласовано»	«Согласовано»	«Утверждено»
Руководитель МО <u>Щен</u> /Штабная М.В./  Протокол № <u>1</u> от « <u>31</u> » августа 2023г.	Заместитель директора по УВР МОУ « СОШ № 38» <u>ЛВ</u> /Малинова Л.В. « <u>31</u> » августа 2023г.	 Директор МОУ «СОШ № 38» /Рябова Е.В./ Приказ № <u>302</u> от « <u>31</u> » августа 2023г.

Рассмотрено на заседании

педагогического совета

Протокол № 1  
от «29» августа 2023 года.

## РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

Штабной Марины Владимировны, первая категория

По подготовки к ОГЭ по химии, 9 классы

г. Саратов  
2023 - 2024 учебный год

## **Программа подготовки к ОГЭ по химии.**

### **Пояснительная записка.**

Программа составлена на основе Обязательного минимума содержания основных образовательных программ Федерального компонента государственного стандарта основного общего образования по химии, базовый и профильный уровни.

Программа предназначена для проведения консультационных занятий с учащимися 9 класса.

В соответствии с учебным планом МОУ «СОШ №38» на проведение консультаций по химии в 9 классе отводится 1 час в неделю. Реализация данной программы способствует использованию разнообразных форм организации учебного процесса, внедрению современных методов обучения и педагогических технологий.

Основной формой организации учебного процесса является консультационная поддержка, индивидуальные занятия, лекционные занятия, самостоятельная работа учащихся с использованием современных технологий.

### **План подготовки**

1. Изучение ДЕМО версии.
  2. Изучение кодификатора 2023 – 2024 гг.
  3. Изучение инструкции по заполнению бланков.
  4. Повторение учебного материала в следующей последовательности:
    - А) Вещество.
    - Б) Химическая реакция.
    - В) Элементарные основы неорганической химии.
    - Г) Представления об органических веществах.
    - Д) Экспериментальные основы химии.
    - Е) Химия и жизнь.
- 
1. Тренировочные занятия по заданиям КИМов. Тестов Стат. Град.
  2. Правила поведения на экзамене.
  3. Пробный экзамен.
  4. Анализ пробного экзамена, ликвидация пробелов.

### Календарно – тематический план

№ п/п	Сроки	Элементы содержания, проверяемые заданиями экзаменационной работы
<b>Вещество</b>		
1.	Сентябрь	Строение атома. Строение электронных оболочек атомов. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева
2.	Сентябрь	Строение веществ. Химическая связь: ковалентная (полярная и неполярная), ионная, металлическая. Степень окисления химических элементов.
3.	Октябрь	Простые и сложные вещества. Основные классы неорганических веществ. Номенклатура неорганических соединений.
<b>Химические реакции</b>		
4.	Октябрь	Химическая реакция. Условия и признаки протекания химических реакций. Классификация химических реакций по различным признакам.
5.	Ноябрь	Электролиты и неэлектролиты. Электролитическая диссоциация кислот, щелочей и солей (средних). Реакции ионного обмена и условия их осуществления.
6.	Ноябрь	Окислительно – восстановительные реакции. Окислитель и восстановитель.
<b>Элементарные основы неорганической химии</b>		
7.	Декабрь	Химические свойства простых веществ – металлов. Химические свойства простых веществ – неметаллов.
8.	Декабрь	Химические свойства классов неорганических соединений. Взаимосвязь различных классов неорганических веществ.
9.	Январь	Химические свойства оснований, кислот, солей (средних).
<b>Представления об органических веществах</b>		
10.	Февраль	Углеводороды предельные и непредельные: метан, этан, этилен, ацетилен
11.	Февраль	Кислородсодержащие вещества: спирты (метанол, этанол, глицерин), карбоновые кислоты (уксусная и стеариновая)
12.	Март	Биологически важные вещества: белки, жиры, углеводы
<b>Экспериментальные основы химии</b>		

13.	Март	Качественные реакции на ионы в растворе
14.	Апрель	Получение газообразных веществ. Качественные реакции на газообразные вещества ( кислород, водород, углекислый газ, аммиак )
15.	Апрель	Вычисления массовой доли химического элемента в веществе. Вычисления массовой доли растворенного вещества в растворе
16.	Май	Вычисление количества вещества, массы или объёма вещества по количеству вещества, массе или объёму одного из реагентов или продуктов реакции
<b>Химия и жизнь</b>		
17.	Май	Проблемы безопасного использования веществ и химических реакций в повседневной жизни. Человек в мире веществ, материалов и химических реакций.

### План самостоятельной подготовки к ОГЭ.

1. Познакомиться со структурой экзаменационных работ прошлых лет.
2. Проанализировать материал, которых в них входит, и наметить последовательность его изучения.
3. Выбрать учебные пособия, по которым необходимо заниматься.
4. Определить наиболее простые и наиболее сложные разделы курса.
5. Работать с курсом, обращая внимания на трудные разделы.
6. Работая с текстом, обязательно задумываться над тем, что в нём говорится.
7. Составить самостоятельные вопросы к отдельным фрагментам текста.
8. Сначала работать с заданиями, позволяющими последовательно изучить курс, затем переходить к тренировочным текстам ОГЭ.
9. Проработать 10- 15 вариантов тестов.

№ п/п	Наименование раздела и темы	Колич	Проверочные работы	Учебный материал	Дата
-------	-----------------------------	-------	--------------------	------------------	------

						9 «В»	
						план	факт
<b>ТЕМА 1. Вещество( 6 часов)</b>							
1.	Строение атома. Строение электронных оболочек атомов.	1				05.09. 23 г.	
2.	Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева	1				12.09. 23 г.	
3.	Строение веществ.	1				19.09. 23 г.	
4.	Химическая связь: ковалентная (полярная и неполярная), ионная, металлическая	1				26.09. 23 г.	
5.	Степень окисления химических элементов. Простые и сложные вещества.	1				03.10. 23 г.	
6.	Основные классы неорганических веществ. Номенклатура неорганических соединений.	1				10.10. 23 г.	
<b>ТЕМА 2. ХИМИЧЕСКИЕ РЕАКЦИИ ( 6 часов)</b>							
7.	Химическая реакция Условия и признаки протекания химических реакций.	1				17.10. 23 г.	
8.	Классификация химических реакций по различным признакам	1				24.10. 23 г.	
9.	Электролиты и	1				07.11.	

	неэлектролиты. Электролитическая диссоциация кислот, щелочей и солей (средних).				23 г.	
10.	Реакции ионного обмена и условия их осуществления.	1			14.11. 23 г.	
11.	Окислительно – восстановительные реакции.	1			21.11. 23 г.	
12.	Окислитель и восстановитель	1			28.11. 23 г.	
<b>ТЕМА 3. ЭЛЕМЕНТАРНЫЕ ОСНОВЫ НЕОРГАНИЧЕСКОЙ ХИМИИ ( 6 часов)</b>						
13.	Химические свойства простых веществ – металлов.	1			05.12. 23 г.	
14.	Химические свойства простых веществ – неметаллов.	1			12.12. 23 г.	
15.	Химические свойства классов неорганических соединений.	1			19.12. 23 г.	
16.	Взаимосвязь различных классов неорганических веществ.	1			26.12. 23 г.	
17.	Химические свойства оснований, кислот, солей (средних).	1			09.01. 24 г.	
18.	Химические свойства оснований, кислот, солей (средних).	1			16.01. 24 г.	
<b>ТЕМА 4. ПРЕДСТАВЛЕНИЯ ОБ ОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВАХ ( 6 часов)</b>						
19.	Углеводороды предельные и непредельные:	1			23.01. 24 г.	

	метан , этан, этилен, ацетилен.					
20.	Углеводороды предельные и непредельные: метан , этан, этилен, ацетилен.	1			30.01. 24 г.	
21.	Кислородсодержащ ие вещества: спирты, карбоновые кислоты.	1			06.02. 24 г.	
22.	Кислородсодержащ ие вещества: спирты, карбоновые кислоты.	1			13.02. 24 г.	
23.	Биологически важные вещества: белки, жиры, углеводы.	1			20.02. 24 г.	
24.	Биологически важные вещества: белки, жиры, углеводы.	1			27.02. 24 г.	
<b>ТЕМА 5. ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНЫЕ ОСНОВЫ ХИМИИ ( 8 часов)</b>						
25.	Качественные реакции на ионы в растворе.	1			05.03. 24 г.	
26.	Качественные реакции на ионы в растворе.	1			12.03. 24 г.	
27.	Получение газообразных веществ.	1			19.03. 24 г.	
28.	Качественные реакции на газообразные вещества.	1			02.04. 24 г.	
29.	Вычисление массовой доли химического элемента в веществе.	1			09.04. 24 г.	
30.	Вычисление массовой доли растворенного вещества в	1			16.04. 24 г.	

	растворе.					
31.	Вычисление количества вещества, массы или объёма вещества по количеству вещества, массе или объёму одного из реагентов или продуктов реакции.	1			23.04. 24 г.	
32.	Вычисление количества вещества, массы или объёма вещества по количеству вещества, массе или объёму одного из реагентов или продуктов реакции.	1			30.04. 24 г.	
<b>ТЕМА 6. ХИМИЯ И ЖИЗНЬ ( 2 часа)</b>						
33.	Проблемы безопасного использования веществ и химических реакций в повседневной жизни.	1			07.05. 24 г.	
34.	Человек в мире веществ, материалов и химических реакций.	1			14.05. 24 г.	

