

**МИНИСТЕРСТВО ПРОСВЕЩЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ**

**Департамент образования Вологодской области**

**Управление образования администрации Бабаевского муниципального  
округа**

**МБОУ "Бабаевская СОШ № 1"**

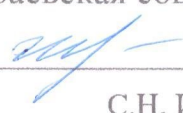
**РАССМОТРЕНО**

Директором  
МБОУ "Бабаевская сош  
№1"

Н.А. Виноградова  
Приказ №1 221-О от «30»  
08 2023 г.


**СОГЛАСОВАНО**

Заместитель директора  
по ВР МБОУ  
"Бабаевская сош №1"

  
С.Н. Ильинская  
Приказ №1 221-О от «30»  
08 2023 г.

**УТВЕРЖДЕНО**

Директором  
МБОУ "Бабаевская сош  
№1"

  
\* Н.А. Виноградова  
Приказ №1 221-О от «30»  
08 2023 г.

**Рабочая программа**

**кружка по химии**

**для 9 класса**

**«Химик. Подготовка к ОГЭ»**

**на 2023 – 2024 учебный год.**

Составитель:  
Козуб Инна Рудольфовна.

учитель химии

г.Бабаево  
2023 г.

## **Пояснительная записка**

Дополнительная общеразвивающая образовательная программа «Химия. Подготовка к ОГЭ» для 9 класса составлена в соответствии со спецификацией контрольно-измерительных материалов для проведения в 2023 году основного государственного экзамена по химии (подготовлена Федеральным государственным бюджетным научным учреждением «Федеральный институт педагогических измерений»). В программе предусмотрена возможность для реализации основных идей примерных программ по химии, использование разнообразных форм организации учебного процесса, внедрения современных методов обучения и педагогических технологий, учет местных условий. Данная программа включает формирование у обучающихся обще-учебных умений и навыков, универсальных способов деятельности и ключевых компетенций, и обоснование выбора программ и учебников, календарно-тематическое планирование, характеристику контрольно-измерительных материалов.

Программа используется для расширения и углубления программ предпрофильного обучения по химии и построения индивидуальных образовательных траекторий учащихся, проявляющих интерес к науке. Курс построен таким образом, что позволяет расширить и углубить знания учащихся по всем основным разделам школьного курса химии основной школы, а также ликвидировать возможные пробелы.

Рабочая программа предназначена для подготовки выпускников 9 классов образовательных учреждений к государственной итоговой аттестации в формате ОГЭ. Программа рассчитана на 68 часов учебного времени.

### ***1.1. Цели и задачи программы:***

- повторить и закрепить наиболее значимые темы из основной школы изучаемые на заключительном этапе общего образования;
- закрепить материал, который ежегодно вызывает затруднения ;

- продолжить формирование знаний учащихся по химии;
- продолжить формирование на конкретном учебном материале умений: сравнивать, анализировать, сопоставлять, вычленять существенное, связно, грамотно и доказательно излагать учебный материал;
- работая над развитием интеллектуальных, познавательных и творческих
- ознакомление учащихся с типовыми вариантами ОГЭ по химии.

## **1. 2. Оценка образовательных результатов обучающихся**

- Многовариантное разноуровневое тематическое и комбинированное тестирование, самостоятельная работа учащихся на уроке и дома.

## **1.3. Технологии, формы, методы и средства обучения.**

- **Формы и режимы занятий:** занятия будут проводиться в индивидуальной и групповой форме. Основными формами занятий будут являться теоретическая и практическая работа.
- **Методы обучения и воспитания:** словесный (рассказ, беседа, объяснение, убеждение, поощрение); наглядный; практический; аналитический (наблюдение, сравнение, самоконтроль, самоанализ).
- **Виды деятельности обучающихся:** теоретические занятия, практикумы, работа с интернет источниками, работа со справочной литературой.

Программа предусматривает работу в группах, индивидуальную работу.

## **1.4. Перечень требований к уровню подготовки учащихся:**

### ***Знать:***

- особенности проведения ОГЭ;
- структуру и содержание КИМов по химии;

- важнейшие химические понятия: радикал, аллотропия, атомные s-, p-, d-орбитали, химическая связь, электроотрицательность, валентность, степень окисления, гибридизация орбиталей, пространственное строение молекул, моль, молярная масса, молярный объем, вещества молекулярного и немолекулярного строения, истинные растворы, электролитическая диссоциация, кислотно-основные реакции в водных растворах, гидролиз, окисление и восстановление, электролиз, скорость химической реакции, механизм реакции, основные типы реакций в неорганической химии;

- классификацию и номенклатуру неорганических и органических соединений;

природные источники углеводов и способы их переработки;

- вещества и материалы, широко используемые в практике: основные металлы и сплавы, графит, кварц, стекло, цемент, минеральные удобрения, минеральные и органические кислоты, щелочи, аммиак, углеводороды, метанол, этанол, этиленгликоль, глицерин, формальдегид, ацетальдегид, ацетон, глюкоза, сахароза, крахмал, клетчатка, аминокислоты, белки, жиры, мыла и моющие средства;

***Уметь:***

- оформлять задания с развёрнутым ответом

- эффективно распределять время на выполнение заданий

- называть изученные вещества по «тривиальной» и международной номенклатурам;

- определять: валентность и степень окисления химических элементов, тип химической связи, тип кристаллической решетки, характер среды в водных растворах, окислитель и восстановитель, направление смещения равновесия под влиянием различных факторов, принадлежность веществ к различным классам органических соединений, типы реакций в неорганической и органической химии;

- характеризовать: s-, p- и d-элементы по их положению в периодической системе Д.И.Менделеева; общие химические свойства металлов, неметаллов,

основных классов неорганических соединений; простейшие свойства органических соединений;

- объяснять: зависимость свойств химического элемента и образованных им веществ от положения в периодической системе Д.И. Менделеева; зависимость свойств неорганических веществ от их состава и строения; природу и способы образования химической связи; зависимость скорости химической реакции от различных факторов;

- выполнять химический эксперимент по: распознаванию важнейших неорганических веществ; получению конкретных веществ, относящихся к изученным классам соединений;

- проводить расчеты по химическим формулам и уравнениям реакций;

- осуществлять самостоятельный поиск химической информации с использованием различных источников (справочных, научных и научно-популярных изданий, компьютерных баз данных, ресурсов Интернета); использовать компьютерные технологии для обработки и передачи информации и ее представления в различных формах;

- использовать приобретенные знания и умения в практической деятельности и повседневной жизни ;

- понимания глобальных проблем, стоящих перед человечеством: экологических, энергетических и сырьевых.

## **2. Содержание программы**

(68 часов)

• Строение атома, протон, нейтрон, массовое число, электрон, изотопы.

Строение электронных оболочек атомов элементов №№ 1 – 20 ПСХЭ Д.И.Менделеева.

• Периодический закон. ПСХЭ. Физический смысл порядкового номера элемента, номера группы, периода. Закономерности изменения свойств химических элементов и их соединений в ПСХЭ.

- Строение вещества. Химическая связь: КНС, КПС, ионная, металлическая. Схемы образования. Кристаллические решетки. Взаимосвязь типов кристаллических решеток, видов химической связи и свойств веществ.
- Степень окисления и валентность химических элементов.
- Атомы и молекулы. Химический элемент. Простые и сложные вещества. Основные классы неорганических веществ. Номенклатура.
- Химическая реакция. Признаки и условия протекания химических реакций. Химическое уравнение.
- Классификация химических реакций. ОВР, окислитель, восстановитель. Метод электронного баланса. Электронные уравнения. Электролиты, неэлектролиты. Степень ЭД. Сильные и слабые электролиты. Катионы и анионы. Основные положения теории ЭД. Уравнения диссоциации кислот, оснований, солей. Реакции ионного обмена и условия их протекания. Ионные уравнения реакций.
- Химические свойства металлов: щелочных, щелочноземельных, алюминия, железа. Неметаллов: водорода, кислорода, галогенов, серы, азота, фосфора, углерода, кремния.
- Химические свойства оксидов: основных, кислотных, амфотерных.
- Химические свойства оснований.
- Химические свойства кислот.
- Химические свойства солей.
- Генетическая связь различных классов веществ. Генетические ряды.
- Чистые вещества и смеси. Правила безопасной работы в лаборатории. Лабораторное оборудование и посуда. Разделение смесей и очистка веществ. Приготовление растворов.
- Определение характера среды растворов кислот, щелочей с помощью индикаторов. Качественные реакции на ионы в растворе (хлорид-, сульфат-, карбонат-ионы, ион аммония). Получение и распознавание газообразных веществ: водорода, кислорода, аммиака, углекислого газа.

- Вычисление массовой доли элемента в веществе. Вычисление массовой и объемной доли компонента в смеси.
- Расчеты по химическому уравнению массы, объема или количества одного из продуктов реакции по массе, объему, количеству исходного вещества (и обратные задачи).
- Первоначальные сведения об органических веществах. Углеводороды предельные и непредельные: метан, этан, этилен, ацетилен.  
Кислородсодержащие вещества: спирты, карбоновые кислоты.
- Проблемы безопасного использования веществ и химических реакций в повседневной жизни. Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия.

### 2.1. Тематическое планирование

Тема	Содержание	Виды контроля	Количество часов
1.	Строение атома.	Выполнение заданий	2
2.	Строение атома.	Выполнение заданий из ОГЭ.	2
3.	Периодический закон и ПСХЭ Д.И.Менделеева	Устный опрос	2
4.	Периодический закон и ПСХЭ Д.И.Менделеева	Устный опрос.	2
5.	Тестирование по теме «Строение атома и периодический закон».	Тестирование	2
6.	Тестирование по теме «Химическая связь»	Тестирование	2
7.	Степень окисления химических элементов.	Устный опрос. Выполнение заданий из ОГЭ.	2

8.	Тестирование по теме «Степень окисления»	Тестирование	2
9.	Простые и сложные вещества. Основные классы неорганических веществ.	Выполнение заданий из ОГЭ	2
10.	Тестирование по теме «Основные классы неорганических веществ»	Тестирование	2
11.	Химические реакции. Классификация химических реакций	Выполнение заданий из ОГЭ	2
12.	Окислительно-восстановительные реакции.	Выполнение заданий из ОГЭ	2
13.	Тестирование по теме «Окислительно-восстановительные реакции».	Тестирование	2
14.	Электролиты и неэлектролиты	Выполнение заданий из ОГЭ	2
15.	Электролитическая диссоциация кислот, щелочей, солей.	Выполнение заданий из ОГЭ	2
16.	Ионные уравнения реакции	Выполнение заданий из ОГЭ	2
17.	Тестирование по теме «Электролитическая диссоциация. Ионные уравнения реакции»	Тестирование	2
18.	Химические свойства металлов и неметаллов.	Устный опрос.	2
19.	Химические свойства оксидов.	Выполнение заданий из ОГЭ.	2
20.	Химические свойства оснований.	Выполнение заданий из ОГЭ.	2
21.	Химические свойства кислот.	Устный опрос.	2
22.	Химические свойства солей	Выполнение	2



		заданий и ОГЭ.	
23.	Взаимосвязь различных классов неорганических веществ.	Выполнение заданий из ОГЭ.	2
24.	Тестирование по теме «Химические свойства основных классов неорганических веществ»	Тестирование	2
25.	Чистые вещества и смеси. Правила безопасной работы в школьной лаборатории. Лабораторная посуда и оборудование. Разделение смесей и очистка веществ. Приготовление растворов.	Выполнение заданий из ОГЭ.	2
26.	Тестирование по теме «Правила ТБ. Лабораторное оборудование и посуда».	Тестирование	2
27.	Определение характера среды раствора кислот и щелочей. Качественные реакции. Получение газообразных веществ.	Выполнение заданий из ОГЭ.	2
28.	Тестирование по теме «Качественные реакции на различные ионы и газообразные вещества»	Тестирование	2
29.	Вычисление массовой доли химического элемента в веществе. Вычисление массовой доли вещества в растворе	Выполнение заданий из ОГЭ.	2
30.	Расчеты по химическому уравнению.	Выполнение заданий из ОГЭ.	2
31.	Первоначальные сведения об органических веществах.	Выполнение заданий из ОГЭ.	2
32.	Тестирование по теме «Органическая химия».	Тестирование	2
33.	Химия и жизнь.	Тестирование	2
34.	Тестирование итоговое	Тестирование	2

<b>Итого</b>			<b>68</b>

### **3. Виды и формы контроля:**

В процессе реализации рабочей программы используются следующие виды контроля: **итоговый** (решение тренировочного варианта ОГЭ), **промежуточный** (контрольные работы в формате ОГЭ), **текущий** (в тестовом формате или задания со свободной формой ответа).

### **4. Планируемые образовательные материалы**

**Личностными результатами** являются следующие умения:

- Осознавать единство и целостность окружающего мира, возможности его познаваемости и объяснимости на основе достижений науки.
- Постепенно выстраивать собственное целостное мировоззрение.
- Осознавать потребность и готовность к самообразованию, в том числе и в рамках самостоятельной деятельности вне школы.
- Оценивать жизненные ситуации с точки зрения безопасного образа жизни и сохранения здоровья.
- Оценивать экологический риск взаимоотношений человека и природы.
- Формировать экологическое мышление: умение оценивать свою деятельность и поступки других людей с точки зрения сохранения окружающей среды – гаранта жизни и благополучия людей на Земле.

**Метапредметными результатами** является формирование универсальных учебных действий:

- Самостоятельно обнаруживать и формулировать учебную проблему, определять цель учебной деятельности, выбирать тему проекта.
- Выдвигать версии решения проблемы, осознавать конечный результат, выбирать из предложенных и искать самостоятельно средства достижения цели.
- Составлять (индивидуально или в группе) план решения проблемы (выполнения проекта).

- Работая по плану, сверять свои действия с целью и, при необходимости, исправлять ошибки самостоятельно.

- В диалоге с учителем совершенствовать самостоятельно выработанные критерии оценки.

**Предметные результаты.** В процессе обучения учащиеся приобретают следующее:

-закрепляют и систематизируют знания по основным разделам пройденного курса химии 8-9 класса общеобразовательной школы;

-отрабатывают применение теоретических знаний на практике решения заданий;

-формирующие научную картину мира;

-решать типовые тесты разных авторов и демонстрационной версии ФИПИ;

-производить расчеты химических задач согласно требованиям Федерального стандарта.

**Полученные знания должны помочь учащимся:**

-успешно сдать экзамен по химии в новой форме;

- определиться в выборе индивидуальных образовательных потребностей (профиля обучения);

- закрепить практические навыки и умения решения разноуровневых заданий.

## **5. Материально-техническое обеспечение**

1. Экранно-звуковые средства: видеофрагменты и другие информационные объекты, отражающие основные темы курса химии.

2. Электронно-программное обеспечение:

- Компьютер
- Презентационное оборудование

## **6. Учебно-методическое обеспечение образовательной деятельности**

1. ОГЭ-2022. Химия: типовые экзаменационные варианты: 30 вариантов  
Добротин Д.Ю.

2. Химия. ОГЭ. Тематический тренинг. Задания базового и повышенного уровней сложности Доронькин В.Н.,2019
3. Кузьменко Н.Е., Еремин В.В. Химия. Тесты для школьников и поступающих в вузы. – М.: Издательство «Экзамен», 2017
4. Химия в тестах, задачах и упражнениях. 8-9 кл. / О.С.Габриелян, Н.П.Воскобойникова. – М.: Дрофа, 2017
5. Хомченко Г.П., Хомченко И.Г. Сборник задач по химии для поступающих в вузы. – М.: РИА «Новая волна», 2018

#### **6.2.Электронные ресурсы:**

1. <http://himoge.ru/>
2. <http://www.fipi.ru/> (открытый банк заданий)