

Муниципальное автономное общеобразовательное учреждение
Кунарская средняя общеобразовательная школа

Принята на заседании ШМО
МАОУ Кунарская СОШ
Протокол № 1 от «29» августа 2024г.

Утверждаю
Директор МАОУ Кунарская СОШ
Е. А. Асочакова
Приказ № 01-29 от «29» августа 2024г.

Рабочая программа курса внеурочной деятельности
«Химия в формате ОГЭ»

Количество часов в год: 34

Срок обучения: 1 год

Составитель: Паначев Алексей Владимирович, учитель биологии, 1КК

Пояснительная записка

Программа «Химия в формате ОГЭ» (Подготовка к ОГЭ по химии 9 класс) составлена в соответствии со спецификацией контрольно-измерительных материалов для проведения в 2024 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 общеучебных 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 программы 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 34 часа, в течение года по 1 часу в неделю.

Цель: подготовка учащихся к сдаче ОГЭ по химии, изучение основных тематических разделов, необходимых для успешной сдачи Основного Государственного Экзамена по химии.

Задачи:

- Закрепить, систематизировать и расширить знания учащихся по всем основным разделам курса химии основной школы;
- формировать навыки аналитической деятельности, прогнозирования результатов для различных вариативных ситуаций;
- развивать познавательный интерес, интеллектуальные способности в процессе поиска решений;
- отработать навыки выполнения тестовых заданий и решение основных видов заданий;
- формировать навыки самоконтроля, способствовать психологической готовности к ОГЭ;
- формировать индивидуальные образовательные потребности в выборе дальнейшего профиля обучения в старшей школе.

Требования к уровню подготовки

Знать/понимать

Химическую символику: знаки химических элементов, формулы химических веществ, уравнения химических реакций

Важнейшие химические понятия: вещество, химический элемент, атом, молекула, относительные атомная и молекулярная массы, ион, катион, анион, химическая связь, электроотрицательность, валентность, степень окисления, моль, молярная масса, молярный объём, растворы, электролиты и неэлектролиты, электролитическая диссоциация, окислитель и восстановитель, окисление и восстановление, тепловой эффект реакции, основные типы реакций в неорганической химии

Характерные признаки важнейших химических понятий

О существовании взаимосвязи между важнейшими химическими понятиями

Смысл основных законов и теорий химии: атомно-молекулярная теория; законы сохранения массы веществ, постоянства состава; Периодический закон Д.И. Менделеева.

Уметь

Называть

- Химические элементы
- Соединения изученных классов неорганических веществ

Объяснять

- Физический смысл атомного (порядкового) номера химического элемента, номеров группы и периода в Периодической системе Д.И. Менделеева, к которым элемент принадлежит
- Закономерности изменения строения атомов, свойств элементов в пределах малых периодов и главных подгрупп, а также свойства образуемых ими высших оксидов
- Сущность процесса электролитической диссоциации и реакций ионного обмена

Характеризовать

- Химические элементы (от водорода до кальция) на основе их положения в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева и особенностей строения их атомов
- Взаимосвязь между составом, строением и свойствами неорганических веществ
- Химические свойства основных классов неорганических веществ (оксидов, кислот, оснований и солей)

Определять/классифицировать

- Состав веществ по их формулам
- Валентность и степень окисления элемента в соединении
- Вид химической связи в соединениях
- Принадлежность веществ к определённому классу соединений
- Типы химических реакций
- Возможность протекания реакций ионного обмена
- Возможность протекания реакций некоторых представителей веществ: с кислородом, водородом, металлами, водой, основаниями, кислотами, солями

Составлять

- Схемы строения атомов первых 20 элементов Периодической системы Д.И. Менделеева
- Формулы неорганических соединений изученных классов
- Уравнения химических реакций

Обращаться: с химической посудой и лабораторным оборудованием

Проводить опыты / распознавать опытным путём

- Подтверждающие химические свойства изученных классов неорганических веществ
- По получению, собиранию и изучению химических свойств неорганических веществ
- Газообразные вещества: кислород, водород, углекислый газ, аммиак
- Растворы кислот и щелочей по изменению окраски индикатора

- Кислоты, щёлочи и соли по наличию в их растворах хлорид-, сульфат-, карбонат-ионов и иона аммония

Вычислять

- Массовую долю химического элемента по формуле соединения
- Массовую долю вещества в растворе
- Количество вещества, объём или массу вещества по количеству вещества, объёму или массе реагентов, или продуктов реакции

Использовать приобретённые знания и умения в практической деятельности и повседневной жизни для

- Безопасного обращения с веществами и материалами в повседневной жизни и грамотного оказания первой помощи при ожогах кислотами и щелочами
- Объяснения отдельных фактов и природных явлений
- Критической оценки информации о веществах, используемых в быту.

Технологии, формы, методы и средства обучения.

Формы и режимы занятий: занятия будут проводиться в 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.

Условия реализации программы

Количество детей в классе – не более 15 человек.

Материально-техническая база: кабинет химии, мультимедиа, виртуальная лаборатория, химическая лаборатория.

Внутришкольные связи: кабинеты информатики, биологии

Содержание курса

Вещество

Строение атома. Строение электронных оболочек атомов первых 20 элементов Периодической системы Д.И. Менделеева.

Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева.

Группы и периоды Периодической системы. Физический смысл порядкового номера химического элемента.

Закономерности изменения свойств элементов и их соединений в связи с положением в Периодической системе химических элементов Д.И. Менделеева.

Строение веществ. Химическая связь: ковалентная (полярная и неполярная), ионная, металлическая.

Валентность химических элементов. Степень окисления химических элементов.

Чистые вещества и смеси.

Атомы и молекулы. Химический элемент. Простые и сложные вещества.

Основные классы неорганических веществ.

Номенклатура неорганических соединений

Химическая реакция

Химическая реакция. Условия и признаки протекания химических реакций. Химические уравнения. Сохранение массы веществ при химических реакциях.

Классификация химических реакций по различным признакам: количеству и составу исходных и полученных веществ, изменению степеней окисления химических элементов, поглощению и выделению энергии.

Электролиты и неэлектролиты.

Катионы и анионы. Электролитическая диссоциация кислот, щелочей и солей (средних).

Реакции ионного обмена и условия их осуществления.
Окислительно-восстановительные реакции. Окислитель и восстановитель

Металлы. Неметаллы. Основные классы неорганических соединений

Общие химические свойства металлов и неметаллов.

Химические свойства неметаллов: водорода, кислорода, галогенов, серы, азота, фосфора, углерода, кремния.

Химические свойства сложных веществ: оксидов, оснований, кислот, солей.

Получение и химические свойства оксидов (основных, амфотерных, кислотных)

Получение и химические свойства оснований. Химические свойства амфотерных гидроксидов алюминия и железа (III).

Получение, применение и химические свойства кислот.

Получение и химические свойства солей.

Генетическая связь между классами неорганических соединений.

Методы познания веществ и химических явлений.

Экспериментальные основы химии

Правила безопасной работы в школьной лаборатории. Лабораторные посуда и оборудование. Разделение смесей и очистка веществ. Приготовление растворов.

Определение характера среды раствора кислот и щелочей с помощью индикаторов.

Качественные реакции на ионы в растворе (хлорид-, сульфат-, карбонат-ионы, ион аммония).

Получение газообразных веществ. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород, углекислый газ, аммиак).

Получение и изучение свойств изученных классов неорганических веществ.

Проведение расчётов на основе формул и уравнений реакций.

Вычисление массовой доли химического элемента в веществе.

Вычисление массовой доли растворённого вещества в растворе.

Вычисление количества вещества, массы или объёма вещества по количеству вещества, массе или объёму одного из реагентов или продуктов реакции.

Химия и жизнь

Проблемы безопасного использования веществ и химических реакций в повседневной жизни.

Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия.

Человек в мире веществ, материалов и химических реакций.

Тематическое планирование

Тема	Количество часов
1. Вещество	5
2. Химическая реакция	6
3. Металлы. Неметаллы. Основные классы неорганических соединений	11
4. Методы познания веществ и химических явлений. Экспериментальные основы химии	8
5. Химия и жизнь	4
Итого:	34

Календарно-тематическое планирование

№	Содержание (разделы, темы)	К-во часов	Дата
1. Вещество – 5 ч.			
1	Атомы и молекулы. Химический элемент. Простые и сложные вещества.	1	

	<p>Строение атома. Строение электронных оболочек атомов первых 20 химических элементов Периодической системы Д.И. Менделеева. Группы и периоды. Физический смысл порядкового номера химического элемента.</p> <p>Закономерности изменения свойств элементов в связи с положением в Периодической системе Д.И. Менделеева.</p>		
2	<p>Валентность. Степень окисления химических элементов.</p> <p>Строение вещества. Химическая связь: ковалентная (полярная и неполярная), ионная, металлическая.</p>	1	
3	<p>Классификация и номенклатура неорганических веществ</p> <p>Химические свойства простых веществ. Химические свойства сложных веществ: 1) оксидов 2) оснований 3) кислот 4) солей</p>	1	
4	Решение заданий КИМ	1	
5	Решение заданий КИМ	1	
2. Химическая реакция – 6 ч.			
6	<p>Классификация химических реакций по различным признакам: количеству и составу исходных и полученных веществ, изменению степеней окисления химических элементов, поглощению и выделению энергии</p> <p>Химическая реакция. Условия и признаки протекания химических реакций. Химические уравнения. Сохранение массы веществ при химических реакциях</p> <p>Электролиты и неэлектролиты. Катионы и анионы. Электролитическая диссоциация кислот, щелочей и солей (средних)</p> <p>Реакции ионного обмена и условия их осуществления</p>	1	
7	Окислительно-восстановительные реакции. Окислитель и восстановитель	1	
8	<p>Правила безопасной работы в школьной лаборатории. Лабораторная посуда и оборудование. Разделение смесей и очистка веществ. Приготовление растворов Проблемы безопасного использования веществ и химических реакций в повседневной жизни. Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия. Человек в мире веществ, материалов и химических реакций</p> <p>Определение характера среды раствора кислот и щелочей с помощью индикаторов. Качественные реакции на ионы в растворе (хлорид-, сульфат-, карбонат-, фосфат-, гидроксид-ионы; ионы аммония, бария, серебра, кальция, меди и железа).</p>	1	
9	Определение характера среды раствора кислот и щелочей с помощью индикаторов. Качественные реакции на ионы в растворе (хлорид-, сульфат-, карбонат-, фосфат-, гидроксид-ионы; ионы аммония, бария, серебра, кальция, меди и железа). Получение газообразных веществ. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород, углекислый газ, аммиак)	1	

10	Решение заданий КИМ	1	
11	Решение заданий КИМ	1	
3. Металлы. Неметаллы. Основные классы неорганических соединений – 11ч.			
12	Качественные реакции на ионы в растворе (хлорид-, сульфат-, карбонат-, фосфат-, гидроксид-ионы; ионы аммония, бария, серебра, кальция, меди и железа). Получение газообразных веществ. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород, углекислый газ, аммиак)	1	
13	Взаимосвязь различных классов неорганических веществ. Реакции ионного обмена и условия их осуществления Вычисление количества вещества, массы или объёма вещества по количеству вещества, массе или объёму одного из реагентов или продуктов реакции. Вычисление массовой доли растворённого вещества в растворе	1	
14	Взаимосвязь различных классов неорганических веществ. Реакции ионного обмена и условия их осуществления Вычисление количества вещества, массы или объёма вещества по количеству вещества, массе или объёму одного из реагентов или продуктов реакции. Вычисление массовой доли растворённого вещества в растворе	1	
15	Взаимосвязь различных классов неорганических веществ. Реакции ионного обмена и условия их осуществления	1	
16	Решение заданий КИМ	1	
17	Решение заданий КИМ	1	
18	Решение заданий КИМ	1	
19	Решение заданий КИМ	1	
20	Решение заданий КИМ	1	
21	Решение заданий КИМ	1	
22	Решение заданий КИМ	1	
4. Методы познания веществ и химических явлений. Экспериментальные основы химии - 8 ч.			
23	Решение экспериментальных задач по теме «Неметаллы IV–VII групп и их соединений»; «Металлы и их соединения». Качественные реакции на ионы в растворе (хлорид-, иодид-, сульфат-, карбонат-, силикат-, фосфат-, гидроксид-ионы; ион аммония; катионы изученных металлов, а также бария, серебра, кальция, меди и железа) Правила безопасной работы в школьной лаборатории. Лабораторная посуда и оборудование. Разделение смесей и очистка веществ. Приготовление растворов	1	
24	Решение экспериментальных задач по теме «Неметаллы IV–VII групп и их соединений»; «Металлы и их соединения». Качественные реакции на ионы в растворе (хлорид-, иодид-, сульфат-, карбонат-, силикат-, фосфат-, гидроксид-ионы; ион аммония; катионы изученных металлов, а также бария, серебра, кальция, меди и железа) Правила безопасной работы в школьной лаборатории. Лабораторная посуда и оборудование. Разделение смесей и	1	

	очистка веществ. Приготовление растворов		
25	Решение вариантов ОГЭ.	1	
26	Решение вариантов ОГЭ.	1	
27	Решение вариантов ОГЭ.	1	
28	Разбор демоверсий ОГЭ ФИПИ	1	
29	Пробный вариант	1	
30	Решение вариантов ОГЭ.	1	
5. Химия и жизнь. Практикум – 4 ч.			
31	Решение вариантов ОГЭ.	1	
32	Решение вариантов ОГЭ.	1	
33	Решение вариантов ОГЭ.	1	
34	Решение вариантов ОГЭ.	1	
	Итого:	34	

Литература

1. ОГЭ-2024. Химия: типовые экзаменационные варианты: 30 вариантов Доронькин В.Н.
2. Химия. ОГЭ. Тематический тренинг. Задания базового и повышенного уровней сложности. Доронькин В.Н., 2019
3. Химия. Большой справочник. Доронькин В.Н., 2018
4. Кузьменко Н.Е., Еремин В.В. Химия. Тесты для школьников и поступающих в вузы. – М.: Издательство «Экзамен», 2017
5. Химия в тестах, задачах и упражнениях. 8-9 кл. / О.С.Габриелян, Н.П.Воскобойникова. – М.: Дрофа, 2017
6. Хомченко Г.П., Хомченко И.Г. Сборник задач по химии для поступающих в вузы. – М.: РИА «Новая волна», 2018

Электронные ресурсы:

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

Прошито, пронумеровано
Сссс _____ листів
Директор школи *Е. А.* Асочакова



ДОКУМЕНТ ПОДПИСАН
ЭЛЕКТРОННОЙ ПОДПИСЬЮ

СВЕДЕНИЯ О СЕРТИФИКАТЕ ЭП

Сертификат 77149040033756655705267332764720921695141568830

Владелец Асочакова Елена Александровна

Действителен с 13.03.2024 по 13.03.2025