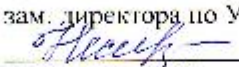


МБОУ «Ковылкинская СОШ им. генерал-лейтенанта
И.А.Арапова»»

РАССМОТРЕНО
на заседании ШМО
Протокол №1
29.08.2023 г.

СОГЛАСОВАНО
зам. директора по УВР

Пестерев Е.И.
30.08.2023 г.

УТВЕРЖДАЮ
Директор школы

Тыухин А.И.
Приказ № 105
31.08.2023 г.



Рабочая программа
Курс по внеурочной деятельности
«Подготовка к ОГЭ»
9 класс

Разработал:
Учитель Жебапова Н.П.

2023 год

1. Результаты освоения курса химии

Личностные

1. формирование ценности здорового и безопасного образа жизни; и коллективного безопасного поведения в чрезвычайных ситуациях, угрожающих жизни и здоровью людей;
2. готовность к осознанному выбору дальнейшей образовательной траектории;
3. умение управлять своей познавательной деятельностью.
4. формирование основ экологической культуры, соответствующей современному уровню экологического мышления.

Метапредметные:

1. умение самостоятельно определять цели своего обучения, ставить и формулировать для себя новые задачи в учёбе и познавательной деятельности, развивать мотивы и интересы своей познавательной деятельности;
2. владение основами самоконтроля, самооценки, принятия решений и осуществления осознанного выбора в учебной и познавательной деятельности;
3. умение создавать, применять и преобразовывать знаки и символы, модели и схемы для решения учебных и познавательных задач;
4. формирование и развитие компетентности в области использования информационно-коммуникационных технологий.

Предметные:

1. давать определения изученных понятий;
2. описать демонстрационные и самостоятельно проведенные химические эксперименты;
3. описывать и различать изученные классы неорганических соединений, простые и сложные вещества;
4. моделировать строение атомов элементов 1-3 периодов, строение простых молекул

2. Основное содержание курса

Тема 1. Вещество. (4 часа)

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.

Строение веществ. Химическая связь: ковалентная (полярная и неполярная), ионная, металлическая. Валентность химических элементов. Степень окисления химических элементов. Атомы и молекулы. Химический элемент. Простые и сложные вещества. Основные классы неорганических веществ. Номенклатура неорганических соединений.

Предметные результаты:

Обучающие должны знать: схемы строения атомов.

Обучающие должны уметь: характеризовать химические элементы 1—3-го периодов по их положению в Периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева;

Тема 2. Химическая реакция. (6часов)

Химическая реакция. Химические уравнения.

Классификация химических реакций по различным признакам. Электролиты и неэлектролиты. Электролитическая диссоциация кислот, щелочей и солей (средних).

Реакции ионного обмена и условия их осуществления.

Окислительно-восстановительные реакции. Окислитель и восстановитель.

Предметные результаты:

Обучающие должны знать: классификацию химических реакций.

Обучающие должны уметь: составлять молекулярные уравнения реакций, проводить расчеты по химическим формулам и уравнениям реакций.

Тема 3. Элементарные основы неорганической химии.

Представления об органических веществах. (10часов)

Химические свойства простых веществ. Химические свойства сложных веществ:

Оксидов, оснований, кислот, солей.

Первоначальные сведения об органических веществах.

Биологически важные вещества: белки, жиры, углеводы.

Предметные результаты:

Обучающие должны знать: химические свойства простых и сложных веществ.

Обучающие должны уметь: составлять молекулярные уравнения реакций.

Тема 4. Методы познания веществ и химических явлений.

Экспериментальные основы химии. (12часов)

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

Получение газообразных веществ. Получение и изучение свойств изученных классов неорганических веществ. Проведение расчетов на основе формул и уравнений реакций. Вычисления массовой доли химического элемента в веществе.

Предметные результаты:

Обучающие должны знать: металлы, их соединения, свойства.

Обучающие должны уметь: проводить расчеты по уравнениям реакций.

Тема 5. Химия и жизнь. (2часа)

Проблемы безопасного использования веществ и химических реакций в повседневной жизни. Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия.

Предметные результаты:

Обучающие должны знать: использование безопасных веществ.

Обучающие должны уметь: применять химические реакции в повседневной жизни..

3.Календарно– тематическое планирование

№	Наименование разделов и тем	Вид занятия	Количество часов	Дата	
				планируемая	фактическая
	Тема 1. Вещество.		4		
1	Строение атома. Строение электронных оболочек атомов первых 20 элементов Периодической системы Д.И. Менделеева.	КУ	1		
2	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева.	УОСЗ	1		
3	Валентность химических элементов. Степень окисления химических элементов.	УЗИМ	1		
4	Атомы и молекулы. Химический элемент. Простые и сложные вещества. Основные классы неорганических веществ.	УФЗ	1		
	Тема 2. Химическая реакция.		6		
5	Химическая реакция. Условия и признаки протекания химических реакций. Химические уравнения. Сохранение массы веществ при химических реакциях.	УСУУД	1		
6	Классификация химических реакций по различным признакам: числу и составу исходных и полученных веществ, изменению степеней окисления химических элементов, поглощению и выделению энергии.	УОСЗ	1		
7	Электролиты и неэлектролиты. Катионы и анионы. Электролитическая диссоциация кислот, щелочей и солей (средних).	УК	1		
8	Реакции ионного обмена и условия их осуществления.	УОСЗ	1		
9-10	Окислительно-восстановительные реакции. Окислитель и восстановитель.	УОСЗ	2		
	Тема 3.Элементарные основы неорганической химии. Представления об органических веществах.		10		
11	Химические свойства простых веществ-металлов: щелочных и щелочноземельных металлов, алюминия, железа.	УЗИМ	1		
12	Химические свойства простых веществ-неметаллов: водорода, кислорода, галогенов, серы, азота, фосфора, углерода, кремния.	КУ	1		
13	Химические свойства оксидов: основных, амфотерных, кислотных.	УФУУД	1		
14	Химические свойства оснований. Химические свойства кислот.	УСУУД	1		

15	Химические свойства солей (средних).	УФ иСЗ	1		
16-17	Взаимосвязь различных классов неорганических веществ.	УК	2		
18	Углеводороды предельные и непредельные: метан, этан, этилен, ацетилен.	УСУУД	1		
19	Кислородсодержащие вещества: спирты (метанол, этанол, глицерин), карбоновые кислоты (уксусная и стеариновая).	УСУУД	1		
20	Биологически важные вещества: жиры, белки, углеводы.	КУ	1		
	Тема 4. Методы познания веществ и химических явлений. Экспериментальные основы химии.		12		
21	Правила безопасной работы в школьной лаборатории. Лабораторная посуда и оборудование. Разделение смесей и очистка веществ.	УЗИМ	1		
22-23	Определение характера среды раствора кислот и щелочей с помощью индикаторов. Качественные реакции на ионы в растворе. Получение газообразных веществ. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород, углекислый газ, аммиак).	УЗИМ	2		
24	Получение и изучение свойств изученных классов неорганических веществ.	УОСЗ	1		
25-26	Проведение расчетов на основе формул и уравнений реакций.		2		
27-28	Вычисления массовой доли химического элемента в веществе.	УПУУД	2		
29-30	Вычисления массовой доли растворенного вещества в растворе.	УПУУД	2		
31-32	Вычисление количества вещества, массы или объема вещества по количеству вещества, массе или объему одного из реагентов или продуктов реакции.	УПУУД	2		
	Тема 5. Химия и жизнь.		2		
33	Проблемы безопасного использования веществ и химических реакций в повседневной жизни. Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия.	УОСЗ	1		
34	Человек в мире веществ, материалов и химических реакций.	УПУУД	1		
	Итого:		34ч.		

