

муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение средняя общеобразовательная школа
имени Горшкова Василия Николаевича села Маядык
муниципального района Дюртюлинский район Республики Башкортостан

Рассмотрено
Заместитель директора по ВР
 Масаева Т.В.
Протокол № 1 от « 30 » 08 2022г.

Утверждаю
Директор
 Камильянов А.В.
Приказ № 10 от « 31 » 08 2022г.



Рабочая программа курса внеурочной деятельности
«Мир химии»
на 2022– 2023 учебный год

Класс: 9
Составитель рабочей программы:
руководитель курса внеурочной деятельности
Нода Ольга Вильевна

Маядык-2022

Тематическое планирование

/п	Разделы, темы	Кол-во часов, отводимых на изучение темы	Примечания
	Раздел 1. «Мир химии»	24	
	Раздел 2. Тестовый практикум.	4	
	Раздел 3. Выполнение проектно-исследовательских работ.	3	
	Входной срез КИМ 2023г	2	
	Раздел 1. Изменения в ОГЭ по химии в 2023 г.	2	

№ п/п	Разделы, темы	Кол- во часов	Примечания
1	Вводное занятие. Проведение инструктажа Классификация химических соединений		
2	Подготовка к операциям химического анализа лабораторной посуды и оборудования. Классификация химических реакций		
3	Правила техники безопасности при проведении исследований, медицинские аптечки первой помощи в кабинете химии. Химические реакции		
4	Значимость химических знаний в повседневной жизни человека. Скорость химических реакций и ее зависимость от различных факторов Катализ.	1	
5	Экологическая безопасность. Электролитическая диссоциация.		
6	Химические свойства электролитов		
7	Химические реакции в растворах.		
8	Решение экспериментальных задач по теме Электролитическая диссоциация		
9	Химические свойства амфотерных гидроксидов.		
10	Химические свойства солей (средних). Взаимосвязь различных классов неорганических веществ. Реакции ионного обмена.		
11-12	Химические свойства простых веществ неметаллов: галогенов, кислорода, серы.		
13-14	Химические свойства простых веществ неметаллов: азота, фосфора, углерода, кремния		
15	Проблемы безопасного использования веществ и химических реакций в повседневной жизни		

16	Окислительно-восстановительные реакции. Окислитель и восстановитель.		
17	Вычисление массовой доли растворённого вещества в растворе. Вычисления по химическому уравнению.		
18	Расчётные задачи: вычисление массовой доли химического элемента в веществе, вычисления по химическому уравнению с использованием массовой доли растворённого вещества в растворе.		
19	Химические свойства простых веществ металлов: щелочных, щелочноземельных, магния и их соединений, железа и его соединений, алюминия, его соединений.		
20	Определение характера среды растворов кислот и щелочей с помощью индикаторов. Качественные реакции на анионы в растворе (Cl^-, Br^-, I^-, S^{2-}, SO_3^{2-}, SO_4^{2-}, NO_3^-, PO_4^{3-}, CO_3^{2-}, SiO_3^{2-}) Качественные реакции на катионы в растворе (NH_4^+, Na^+, K^+, Ca^{2+}, Mg^{2+}, Fe^{2+}, Fe^{3+}, Al^{3+}, Cu^{2+}, Zn^{2+}).		
21	Получение газообразных веществ. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород, углекислый газ, аммиак)		
22	Первоначальные сведения об органических веществах: предельных и непредельных углеводородах (метане, этане, этилене, ацетилене)		
23	Первоначальные сведения об органических веществах: спиртах (метаноле, этаноле, глицерине), карбоновых кислотах (<i>муравьиной</i> , <i>уксусной</i> , <i>стеариновой</i>).		
24	Биологически важные вещества: белки, жиры, углеводы.		
25-26	Диагностическая работа		
27-28	Диагностическая работа		
29-30	Работа обучающихся по выбранным темам проекта, консультации учителя.		
31-23	Входной срез КИМ 2023г		
33-34	Особенности ОГЭ по химии в 2023г. Кодификатор элементов содержания, спецификация Кимов ОГЭ по химии, демонстрационный КИМ 2023г., информационные ресурсы ОГЭ.		

