

**Рабочая программа
внеурочной деятельности по химии
для обучающихся 9 классов
«Мир химии»
уровень: базовый**

Предметные

обучающийся получит возможность научиться:

наблюдать демонстрируемые и самостоятельно проводимые опыты, химические реакции, протекающие в природе и в быту;

описывать демонстрационные и самостоятельно проведенные эксперименты, используя для этого русский язык и язык химии;

планировать и осуществлять самостоятельную работу по повторению и освоению теоретической части,

генерировать идеи, определять средства, необходимые для их реализации;

обучающийся научиться:

применять свойства всех классов неорганических соединений и в соответствии проводить химический эксперимент;

владеть универсальными естественно-научными способами деятельности: наблюдение, измерение, эксперимент, учебное исследование;

II. Содержание курса внеурочной деятельности

Рабочая программа внеурочной деятельности «Мир химии» предназначен для обучающихся 9 –х классов и ориентирован на повторение, систематизацию, углубление курса химии основной школы, а также на подготовку к ОГЭ и для тех, кто выбирал химию для дальнейшего обучения в профиле. Программа рассчитана на 34 часа – 1 час в неделю.

Формы организации внеурочной деятельности:

школьные научные общества, олимпиады, поисковые и научные исследования, практические работы, лабораторные работы, уроки-путешествия, киноуроки, уроки-конференции

III. Тематическое планирование по курсу внеурочной деятельности

№ урока	Наименование разделов/темы занятий	Количество часов	
		по разделу	по теме
Особенности ОГЭ по химии в 2019 -2020 учебный год.		1	
1	Спецификация Кимов ОГЭ по химии. Информационные ресурсы ОГЭ.		1
Мир химии		27	
2	Атомно-молекулярное учение.		1
3,4	Периодический закон и периодическая система элементов в свете учения о строении атома.		2
5	Ковалентная связь.		1
6	Ионная связь.		1
7	Металлическая связь.		1
8,9	Основные классы неорганических соединений. Номенклатура неорганических соединений.		2
10	Химические реакции. Классификация химических реакций.		1
11	Решение задач. Вычисление массовой доли элемента в сложном веществе.		1

12,13	Реакции ионного обмена и условия их протекания.		2
14	Классификация оксидов и их химические свойства.		1
15	Классификация оснований и их химические свойства в свете учения ТЭД.		1
16	Химические свойства кислот в свете учения ТЭД.		1
17	Химические свойства солей в свете теории ТЭД.		1
18	Амфотерные оксиды и гидроксиды.		1
19	Решение задач на массовую долю раствора.		1
20	Простые вещества неметаллы: галогены, кислород, сера.		1
21	Химические свойства простых веществ неметаллов V группы азота и фосфора.		1
22	Химические свойства простых веществ неметаллов IV группы углерода и кремния.		1
23,24	Окислительно-восстановительные реакции.		2
25	Первоначальные сведения об углеводородах: метане, этане, этилене, ацетилене.		1
26	Одноатомные и многоатомные спирты.		1
27	Первоначальные сведения о карбоновых кислотах.		1
28	Биологически важные вещества: белки, жиры, углеводы.		1
Тестовый практикум		3	
29-31	Тестовый практикум. Итоговый зачет.		3
Выполнение проектно-исследовательских работ.		3	
32,33	Корректировка проектно-исследовательских работ учащихся.		2
34	Защита проектов.		1
	Всего :	34 часа	

Формы контроля:

отчеты по практическим работам, творческие работы, выступления, итоговая аттестация зачет.