



Муниципальное бюджетное общеобразовательное  
учреждение городского округа Тольятти  
«Школа с углубленным изучением  
отдельных предметов № 41»

РАССМОТРЕНО

на заседании МО

учителей естественных наук

Протокол № 1 от 29.08.2022

ПРИНЯТО

Педагогическим советом

Школы

Протокол № 1 от 29.08.2022

УТВЕРЖДЕНО

Приказ № 131-3 от 30.08.2022

МБУ  
Директор МБУ «Школа № 41»

О.М. Давыдов



**Рабочая программа**  
**по внеурочной деятельности**  
**«Удивительный мир химии»**

Тип программы - модифицированная

Направление - общеинтеллектуальное

Возраст обучающихся – 11-15 лет (5-9 классы)

Срок реализации – 5 лет

Тольятти, 2022

## Пояснительная записка

Программа внеурочной деятельности для обучающихся 5-9 классов «Мир химии» составлена в соответствие со следующими документами:

- Указ Президента РФ «О концепции перехода Российской Федерации к устойчивому развитию» (от 1.04. 1996 № 440);
- Федеральный государственный образовательный стандарт основного общего образования (утв. приказом Министерства образования и науки РФ от 17 декабря 2010 г. N 1897);
- Распоряжение Правительства Российской Федерации от 29 мая 2015 г. N 996-р "Стратегия развития воспитания в Российской Федерации на период до 2025 года";
- Федеральный закон от 29.12.2012 № 273-ФЗ «Об образовании в РФ»;
- Письмо Минпросвещения России от 07.05.2020 № ВБ-976/04 «О реализации курсов внеурочной деятельности, программ воспитания и социализации, дополнительных общеразвивающих программ»;

Программа внеурочной деятельности «Мир химии» разработана в соответствии с требованиями ФГОС ООО на основе Программы формирования универсальных учебных действий, Программы основного общего образования "Введение в естественнонаучные дисциплины. Естествознание" (5-6 классы), программы "Физика. Химия" (5-9 классы) А.Е. Гуревича, Д.И. Исаева, Л.С. Понтака.

Внеурочная деятельность факультативного курса «Мир химии» организована для обеспечения досуга школьников, который позволит удовлетворить их познавательные интересы, а также снизить эмоциональное напряжение, накопившееся в течение дня. Она включает в себя знания из области физики и химии, расширяя и углубляя предметную область данных учебных предметов. Программа позволяет обучающимся ознакомиться со многими интересными вопросами естествознания, выходящими за рамки школьной программы, расширить целостное представление об окружающем мире. При посещении внеурочных занятий данного курса обучающиеся могут почувствовать радость познания, приобретут умение учиться, уверенность в своих способностях.

**Цель курса** - развитие общекультурной компетентности учащихся через расширение и углубление химических знаний школьников, ознакомление с объектами материального мира, развитие познавательного интереса учащихся и интеллектуальных способностей в процессе проведения химического эксперимента и самостоятельного приобретения знаний по химии в соответствии с возникающими жизненными потребностями.

### **Задачи курса:**

- \* Сформировать начальные навыки исследовательской деятельности;
- \* Повысить интерес к школьным дисциплинам и самообразованию;
- \* Совершенствование умений обращения с химическими веществами, химическими приборами и оборудованием; решение экспериментальных и расчетных задач;
- \* Развитие творческих способностей учащихся, целеустремленности, наблюдательности, воображения;
- \* Формирование умений организовывать свой труд, пользоваться дополнительной литературой;

### **Описание ценностных ориентиров содержания курса**

1) Формирование основ научного мировоззрения и физического мышления.

Освоение знаний об основных методах научного познания природы, характерных для естественных наук (экспериментальном и теоретическом); физических явлениях; величинах, характеризующих явления; законах, которым явления подчиняются

2) Проектирование и проведение наблюдения природных явлений с использованием необходимых измерительных приборов. Умение обрабатывать результаты наблюдений или измерений и представлять их в различной форме, выявлять на этой основе эмпирические зависимости; применять полученные знания для объяснения природных явлений, принципов действия отдельных технических устройств, решать физические задачи.

3) Диалектический метод познания природы. Формирование понимания необходимости усвоения физических знаний как ядра гуманитарного образования, необходимости общечеловеческого контроля разумного использования достижений науки и технологий для дальнейшего развития общества и разрешения глобальных проблем.

4) Развитие интеллектуальных и творческих способностей. Умение ставить и разрешать проблему при индивидуальной и коллективной познавательной деятельности.

5) Применение полученных знаний и умений для решения практических задач повседневной жизни. Оценка результатов своих действий, применения ряда приборов и механизмов; обеспечение рационального и безопасного поведения по отношению к себе, обществу, природе

### **Общая характеристика курса**

Организация занятий факультативного курса «Мир химии» определяется, следующими критериями:

- интеграция учебного содержания (использование не только химического содержания, но и введение в него элементов биологии, физики, литературы, истории и т.д.);

- частая смена видов деятельности (за 30–40 мин от 3 до 5 раз);
- использование самых разнообразных организационных форм, в том числе игровых;
- акцент на практические виды деятельности;
- отказ от обязательных домашних заданий;
- обеспечение успеха и психологического комфорта каждому учащемуся путем развития его личностных качеств посредством эффективной и интересной для него деятельности, постоянного наблюдения за динамикой его развития и соответствующего поощрения.

### **Основные виды деятельности учащихся**

Индивидуальное, коллективное, групповое решение экспериментальных и текстовых задач различной трудности.

Подбор, составление и решение по интересам различных сюжетных задач: занимательных, экспериментальных, задач с различным содержанием, задач на проекты, качественных задач, комбинированных задач и т.д.

Составление таблиц. Взаимопроверка решенных задач.

Составление тестов для использования на уроках. Составление проектов в электронном виде.

Экскурсии с целью отбора материала для составления задач.

В соответствии с целями спецкурса, его содержанием и методами обучения наиболее оптимальной формой занятия является самостоятельная исследовательская работа.

Необходимо отдавать предпочтение следующим формам работы: консультация с учителем; работа в малых группах (2-3 человека) при выполнении исследовательских заданий;

В курсе используются эвристические исследовательские методы обучения: анализ информации, постановка эксперимента, проведение исследований. Эти методы в наибольшей степени должны обеспечить развитие познавательных интересов, интеллектуальных и творческих способностей, в самостоятельности в приобретении знаний при выполнении творческих заданий, экспериментальных исследований.

Роль учителя в обучении меняется: он выступает как организатор, консультант, эксперт самого процесса деятельности учащихся и её результатов.

### **Формы и средства контроля**

практическая работа лабораторная работа головоломки, ребусы, кроссворды  
защита творческих работ и проектов

### **Планируемые результаты освоения обучающимися программы внеурочной деятельности «Мир химии»**

**Личностными результатами** изучения естествознания являются:

Развитие любознательности и формирование интереса к изучению природы методами естественных наук;

Развитие интеллектуальных и творческих способностей учащихся;

Воспитание ответственного отношения к природе, осознания необходимости защиты окружающей среды, стремлению к здоровому образу жизни;

Развитие интеллектуальных и творческих способностей учащихся, мотивации к изучению в дальнейшем различных естественных наук.

**Метапредметными результатами** изучения естествознания в основной школе являются:

Овладение способами самоорганизации учебной деятельности, что включает в себя умения: ставить цели и планировать личную учебную деятельность; оценивать собственный вклад в деятельность группы; проводить самооценку уровня личных учебных достижений;

Освоение приемов исследовательской деятельности: формулирование цели учебного исследования (опыта, наблюдения), составление его плана, фиксирование результатов, использование простых измерительных приборов, формулировка выводов по результатам исследования;

Формирование приемов работы с информацией, что включает в себя умения: поиск и отбор источников информации (справочные издания на печатной основе и в виде СД, периодические издания, Интернет и т.д.) в соответствии с учебной задачей или реальной жизненной ситуацией; систематизация информации; понимание информации, представленной в различной знаковой системе – в виде таблиц, диаграмм, графиков, рисунков и т.д.;

Развитие коммуникативных умений и овладение опытом межличностной коммуникации, корректное ведение диалога и участие в дискуссии, участие в работе группы в соответствии с обозначенной ролью.

**Предметными результатами** выпускников основной школы являются:

В ценностно-ориентационной сфере – формирование представлений о естествознании как одном из важнейших способов познания человеком окружающего мира, как важнейшем элементе культурного опыта человечества;

В познавательной сфере – расширение и систематизация знаний о многообразии объектов и явлений природы; формирование представлений о взаимосвязи мира живой и неживой природы, между живыми организмами; об изменениях природной среды под воздействием человека; освоение базовых естественно-научных знаний, необходимых для дальнейшего изучения систематических курсов естественных наук; формирование элементарных исследовательских умений; применение полученных знаний и умений для решения

практических задач в повседневной жизни, для осознанного соблюдения норм и правил безопасного поведения природной и социоприродной среде, при оказании простейших видов первой медицинской помощи;

В сфере физической культуры – расширение представлений о здоровом образе жизни.

#### **Место курса в учебном плане**

Программа внеурочной деятельности «Мир химии» является необходимым дополнением к углубленному изучению химии и биологии, рассчитана на 5 лет изучения общим количеством 170 часов (34 часа в 5 классе, 34 часа в 6 классе , 34 часа в 7 классе, 34 часа в 8 классе, 34 часа в 9 классе).

## Содержание программы 5 класс

### ***Правила техники безопасности.***

«Знакомство с лабораторным оборудованием, правилами нагревания».

***Как обнаружить вещество или что такое аналитика.*** Путешествие в микромир. Тела и вещества. Свойства веществ. ***Изучение свойств воды.*** Путешествие одной капли . Я-лаборант.

***Знакомство с химическими элементами металлами.*** Откуда на меди черный налет. Как удалить ржавчину? Пять рассказов о золоте, серебре и других металлах. Знакомство с химическими элементами – неметаллами. Волшебная сера. А ну-ка отгадай!

***Химическое лото.*** Углерод. Опыты со стеклом. Жидкое стекло. Закладка опыта «Выращивание кристалла». Опыты с пищевыми продуктами. Карамелизация сахара.

***Глюкоза из крахмала.*** Как избавиться от мух и комаров. Как удалить пятна? Что такое накипь и как с ней бороться? Основы химической чистки. Когда вода не тушит огонь.

***Препараты домашней аптечки.*** Лекарственные растения. Помоги себе сам. Растения-индикаторы, растения-рудознатцы. Прошлое, настоящее и будущее

## Содержание программы 6 класс

### ***Повторение изученного в 5 классе***

Повторение физических понятий, необходимых для изучения курса химии, для продолжения образования: знать понятия тела, вещества, уметь приводить примеры физических тел и веществ, уметь приводить примеры химических и физических явлений, искусственных и синтетических веществ. Формирование представлений об идеях и методах изучения природы, о химии как форме её описания и методе познания действительности. Овладение приемами решения задач и выполнения практических работ: знать научный метод познания природы, уметь пользоваться измерительными приборами, уметь делать измерения и вычисления.

### ***Химическая символика. Химический элемент и химическая формула***

Формирование понятий химический элемент, знаки, или символы химических элементов, периодическая система химических элементов, умения работать с карточками химических знаков: название элемента, произношение символа, латинского названия. Формирование понятий молекулы, атомы, кристаллические решетки. Интеллектуальное развитие учащихся, формирование качеств мышления, характерных для физической деятельности и необходимых для продуктивной жизни в обществе.

### ***Вещества и их свойства***

Формирование представлений об устройстве и назначении лабораторной посуды, лабораторного штатива и спиртовки. Овладение приемами описания веществ, работы с лабораторной посудой, лабораторным штативом и спиртовкой, способами разделения смесей.

### ***Химические явления***

Формирование понятий химические реакции, признаки и условия их протекания. Ознакомление со значением для химии закона сохранения массы. Знакомство с основными классами неорганических и органических веществ, значением для народного хозяйства газа и нефти, переработкой газа и нефти, ролью материалов для современной техники, полимеров и химических волокон, каучука и резины, вулканизации.

### ***Содержание программы 7 класс***

***Введение.*** Химия - наука о веществах. Ознакомление с лабораторным оборудованием, химической посудой. Приёмы обращения с лабораторным оборудованием. Правила поведения в лаборатории.

***Практическая работа 1.*** Простейшие операции с веществом. Выполнение операций наливания, насыпания, взвешивания, очистки воды: фильтрование, выпаривание, отстаивание.

***Вещества пищи.*** Поваренная соль и ее свойства. Сахар и его свойства. Что такое сода? Из чего сделан мел? Белки, жиры, углеводы: значение для организма. Какую опасность представляют из себя пищевые добавки?

***Практические работы:*** Очистка соли. Конфетная фабрика. Превращение воды в кока-колу. Фабрика лимонада. Обнаружение крахмала в хлебе, крупах. Обнаружение жира в чипсах, орехах, семенах подсолнечника. Исследования сухариков, чипсов, газированной воды на наличие пищевых добавок (исследование этикеток).

***Индикаторы.*** Что такое индикаторы? Немного о кислом, уксусная кислота и ее свойства.

***Практические работы:*** Испытание индикаторами различных сред: лимонад, раствор стирального порошка, минеральная вода. Обнаружение кислот в лимоне и яблоке.

***Вода.*** Вода и ее свойства. Растворы насыщенные и ненасыщенные.

***Практические работы:*** Приготовление насыщенного раствора соли.

***Витамины и минеральные вещества.*** Витамины, история открытия. Минеральные вещества.

***Практические работы:*** Изучение содержания витаминов в продуктах питания (изучение упаковок). Обнаружение кальция в яичной скорлупе. Удаление минеральных веществ из косточки. Приготовление зубной пасты в домашних условиях.



**Аптечка.** Многообразие лекарственных веществ.

**Практические работы:** Опыты с иодом, перекисью водорода.

**Химия в быту.** Стиральные порошки и другие моющие средства. Мыло или мыла?

Химия – повсюду; связь химии с другими науками.

**Практические работы:** Варение мыла.

### **Содержание программы 8 класс**

**Как открывались химические элементы и создавалась периодическая система.**

Элемент и простое вещество. Порядковый или атомный номер. «Сырьё» для образования элементов. Менделеев и Мейер. Имена элементов. Металлы. Неметаллы. Водород. Кислород. Благородные газы. Лантаноиды и актиноиды.

**Приручены, но опасны.** Кислоты и их воздействие на организм человека. Вездесущая серная кислота. Химическое воздействие серной кислоты на металлы, натуральные и синтетические ткани, белок и другие органические вещества. Меры первой помощи при попадании кислот на окружающие предметы, одежду, кожу. «Паяльная кислота». Щёлочи и щелочесодержащие смеси. Каустическая сода. Известь. Отбеливатели. Цемент. Меры первой помощи при попадании щелочей и щелочесодержащих смесей на кожные покровы и одежду. Ядовитые вещества и противоядия. Меры неотложной помощи при отравлениях химикатами. Горючие и взрывоопасные вещества. Ацетон. Бензин. Природный газ. Полимерные материалы.

Предотвращение случайного возгорания этих и подобных им веществ. Меры по тушению очагов возгорания. Первая помощь при термических ожогах.

**Химия за пределами дома**

**Экскурсия 1. Магазин.** Домашняя лаборатория из хозяйственного и продуктового магазина. Магазин «Дом. Сад. Огород». Серный цвет и сера молотая. Отбеливатель «Персоль». Калиевая селитра. Каустическая сода. Кислота для пайки металла. Растворители. Керосин и другое бытовое топливо. Минеральные удобрения и ядохимикаты. Раствор аммиака. Стеклоочистители. Хозяйственный магазин каждому необходим. Магазин «Продукты». Сахар, соль, крахмал, сода, уксус, спички. Знакомые незнакомцы. Могут ли представлять опасность вещества из хозяйственного и продуктового магазинов.

**Экскурсия 2. Аптека.** Аптека – рай для химика. Аптечный иод, чем он отличается от истинного иода. Марганцовка и глицерин – опасное сочетание. Формалин. Как посеребрить монету и стекло. Салициловая кислота и салицилаты. А ещё какие кислоты есть в аптеке. Желудочный сок. Необычный препарат «Ликоподий». Эта вкусная и полезная глюкоза.

Химические свойства и применение глюкозы. Спирт и спиртовые настойки. Сорбит: тоже спирт. Эфиры из аптеки. Мазь «Вьетнамский бальзам». Перекись водорода, активированный уголь и другие старые знакомые.

Кто готовит и продаёт нам лекарства.

## Содержание программы 9 класс

**Раздел 0. Входной срез КИМ за 2021г. – 2ч**

**Раздел 1. Особенности ОГЭ по химии в 2022г. – 1ч**

– кодификатор элементов содержания

– спецификация Кимов ОГЭ по химии

– информационные ресурсы ОГЭ

**Раздел 2. «Мир химии» 24 ч** – теоретический материал по неорганической химии и первоначальным представлениям по органической химии, методика решения заданий разного уровня сложности.

Строение атома. Строение электронных оболочек атомов первых 20 элементов ПСХЭ

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

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

Валентность химических элементов. Степень окисления химических элементов.

Простые и сложные вещества. Основные классы неорганических соединений. Номенклатура неорганических соединений.

Химическая реакция. Условия и признаки протекания химических реакций. Химические уравнения. Закон сохранения массы веществ.

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

Вычисление массовой доли химического элемента в веществе.

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

Реакции ионного обмена и условия их осуществления.

Химические свойства оксидов: основных, амфотерных, кислотных.

Химические свойства оснований и кислот.

Химические свойства амфотерных гидроксидов.

Химические свойства солей (средних)

Химические свойства простых веществ неметаллов: галогенов, кислорода, серы.

Химические свойства простых веществ неметаллов: азота, фосфора, углерода, кремния

Чистые вещества и смеси. Правила безопасной работы в школьной лаборатории. Человек в мире веществ.

Окислительно-восстановительные реакции. Окислитель и восстановитель.

Вычисление массовой доли растворённого вещества в растворе. Вычисления по химическому уравнению.

Расчётные задачи: вычисление массовой доли химического элемента в веществе, вычисления по химическому уравнению с использованием массовой доли растворённого вещества в растворе.

Взаимосвязь различных классов неорганических веществ. Реакции ионного обмена.

Химические свойства простых веществ металлов: щелочных, щелочноземельных, магния и их соединений, железа и его соединений, алюминия, его соединений.

Определение характера среды растворов кислот и щелочей с помощью индикаторов.

Качественные реакции на анионы в растворе ( $\text{Cl}^-$ ,  $\text{Br}^-$ ,  $\text{I}^-$ ,  $\text{S}^{2-}$ ,  $\text{SO}_3^{2-}$ ,  $\text{SO}_4^{2-}$ ,  $\text{NO}_3^-$ ,  $\text{PO}_4^{3-}$ ,  $\text{CO}_3^{2-}$ ,  $\text{SiO}_3^{2-}$ )

Качественные реакции на катионы в растворе ( $\text{NH}_4^+$ ,  $\text{Na}^+$ ,  $\text{K}^+$ ,  $\text{Ca}^{2+}$ ,  $\text{Mg}^{2+}$ ,  $\text{Fe}^{2+}$ ,  $\text{Fe}^{3+}$ ,  $\text{Al}^{3+}$ ,  $\text{Cu}^{2+}$ ,  $\text{Zn}^{2+}$ )

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

Первоначальные сведения об органических веществах: предельных и непредельных углеводородах (метане, этане, этилене, ацетилене)

Первоначальные сведения об органических веществах: спиртах (метаноле, этаноле, глицерине), карбоновых кислотах (*муравьиной*, уксусной, стеариновой).

Биологически важные вещества: белки, жиры, углеводы.

Раздел включает работу по тренировочным заданиям для определения готовности школьников к экзамену по тому или иному разделу с последующим анализом и методическими рекомендациями.

### **Раздел 3. Тестовый практикум. – 4 ч**

Включает непосредственно тестирование и работу с бланками ответов.

### **Раздел 4. Выполнение проектно-исследовательских работ. – 3ч**

Раздел включает работу обучающихся по выбранным темам проекта по химии, консультации учителя.

### Календарно-тематическое планирование 5 класс

Дата	№ занятия	Тема занятия	Кол-во часов	Содержание деятельности	
				Теоретическая часть	Практическая часть
1 неделя		История науки химии	1	Просмотр видеофильма, его обсуждение	
2 неделя		Правила техники безопасности	1	Беседа	
3 неделя		Пр.р.№1 «Знакомство с лабораторным оборудованием, правилами нагревания»	1		Выполнение практической работы
4 неделя		Как обнаружить вещество или что такое аналитика	1	Беседа, с элементами демонстраций опытов	
5 неделя		Путешествие в микромир	1	Беседа	
6 неделя		Тела и вещества. Свойства веществ	1		Лаб.практикум. Рассматривают коллекции материалов
7 неделя		Путешествие одной капли	1	Беседа о круговороте воды	
8 неделя		Я- лаборант	1		Экскурсия в лаборантскую комнату
9 неделя		Пр.р. №2 Изучение свойств воды.	1		Лаб. практикум
10 неделя		Знакомство с химическими элементами металлами	1	Беседа	Лаб.практикум
11 неделя		Откуда на меди черный налет	1	Беседа	Лаб.практикум
12 неделя		Как удалить ржавчину?	1		Лаб.практикум
13 неделя		Пять рассказов о золоте, серебре и других металлах	1	Беседа	Лаб.практикум
14 неделя		Знакомство с химическими элементами - неметаллами	1	Беседа	
15		Волшебная сера	1	Просмотр	

неделя				видеофильма	
16 неделя		А ну-ка отгадай!	1	Викторина, загадки	
17 неделя		Химическое лото	1		игра
18 неделя		Углерод	1	Презентация	Рисуют рисунки
19 неделя		Опыты со стеклом	1		Практикум
20 неделя		Жидкое стекло	1	Беседа	
21 неделя		Закладка опыта «Выращивание кристалла»	1		Практикум
22 неделя		Опыты с пищевыми продуктами	1		Практикум
23 неделя		Карамелизация сахара	1		Практикум
24 неделя		Глюкоза из крахмала	1		Практикум
25 неделя		Как избавиться от мух и комаров	1	Беседа	
26 неделя		Как удалить пятна?	1	Беседа	Лаб.практикум
27 неделя		Что такое накипь и как с ней бороться?	1	Беседа	Практикум
28 неделя		Основы химической чистки	1		Экскурсия
29 неделя		Когда вода не тушит огонь	1	Беседа	
30 неделя		Препараты домашней аптечки	1	Сообщения учащихся	
31 неделя		Лекарственные растения	1	Беседа	
32 неделя		Пр.Р.№3. Помоги себе сам	1		Практикум
33 неделя		Растения-индикаторы, растения-рудознатцы	1	Беседа	
34 неделя		Прошное, настоящее и будущее	1	Беседа	

### Календарно-тематическое планирование 6 класс

Дата	№ занятия	Тема занятия	Кол-во часов	Содержание деятельности	
				Теоретическая часть	Практическая часть
1 неделя		Тела и вещества. Физические и химические явления.	1	Изучение нового материала	
2 неделя		Методы познания природы. Правила техники безопасности в кабинете химии.	1	Беседа	
3 неделя		Химические знаки.	1		Изготовление карточек-элементов
4 неделя		Л.Р. №1 Работа с карточками химических знаков	1		Лаб.практикум
5 неделя		Молекулы и атомы. Кристаллические решетки.	1	Беседа	
6 неделя		Простые и сложные вещества. Л.Р. №2 Моделирование из пластилина: модели молекул простых и сложных веществ	1		Лаб.практикум
7 неделя		Химические формулы. Л.Р. № 3 Моделирование из пластилина: модели молекулы	1		Лаб.практикум
8 неделя		Обобщение темы.	1		Совершенствование знаний
9 неделя		Контроль знаний по теме	1	Урок-игра	
10 неделя		Знакомство с лабораторной посудой. Л.Р. №4 Рассматривание зарисовка химической посуды:	1		Лаб.практикум
11 неделя		Вещества и их свойства.	1		Лаб.практикум
12 неделя		Л.Р. №5 Описание свойств веществ.	1		Лаб.практикум
13 неделя		Знакомство с лабораторным штативом.	1		Лаб.практикум

		Л.Р. №6 Сборка лабораторного штатива, его устройство.			
14 неделя		Строение пламени. Л.Р. №7 Рассматривание горячей свечи.	1		Лаб.практикум
15 неделя		Смеси веществ.	1		
16 неделя		Разделение смеси. Л.Р. №8 Разделение смесей веществ.	1		Лаб.практикум
17 неделя		Обобщение темы «Вещества и их свойства».	1		Совершенствование знаний
18 неделя		Контроль знаний по теме «Вещества и их свойства».	1	Работа по карточкам	
19 неделя		Химические реакции, их признаки и условия их протекания	1	Беседа с элементами демонстрации	
20 неделя		Л.Р. №9 Наблюдение физических и химических явлений.	1		Лаб.практикум
21 неделя		Закон сохранения массы	1	Беседа	
22 неделя		Реакции разложения и соединения.	1	Беседа	
23 неделя		Оксиды	1	Беседа	
24 неделя		Кислоты	1	Беседа	
25 неделя		Основания	1	Беседа	
26 неделя		Л.р. №10 Действие кислот и оснований на индикаторы	1		Лаб.практикум
27 неделя		Соли	1	Беседа	
28 неделя		Белки, жиры и углеводы Л.р №11 Распознавание крахмала	1		Лаб.практикум
29 неделя		Природный газ и нефть	1	Беседа	

30 неделя		Материалы для современной техники	1	Беседа	
31 неделя		Полимеры и химические волокна	1	Беседа	
32 неделя		Каучук и резина	1	Беседа	
33 неделя		Обобщение темы «химические явления»	1		игра «Третий лишний»
34 неделя		Обобщение знаний по пройденному материалу	1	Сообщения учащихся	

### Календарно-тематическое планирование 7 класс

Дата	№ занятия	Тема занятия	Кол-во часов	Содержание деятельности	
				Теоретическая часть	Практическая часть
	1	Химия – наука о веществах	1	Беседа о возникновении науки химии, веществах, свойствах и превращениях	
	2	Пр. работа №1 Ознакомление лабораторным оборудованием	1	Знать правила обращения с лабораторным оборудованием	Рассматривают лабораторное оборудование, овладевают приемами обращения с ним
	3	Пр. работа №2 Простейшие операции с веществом	1		Выполняют различные операции с веществом
	4	Поваренная соль и ее свойства	1	Беседа о свойствах поваренной соли	
	5	Пр. работа №3 Очистка соли	1		Проводят операции по очистке загрязненной поваренной соли: выпаривание, фильтрование
	6	Сахар и его свойства	1	Беседа. Свойства сахара, учатся связывать уже	



				имеющиеся знания с вновь приобретенными	
7	Пр. работа №4 Конфетная фабрика	1			Выполняют работу по приготовлению конфет из сахара
8	Пр. работа №5 Превращение воды в кока-колу	1			Работают с растворами веществ, изучают признаки химических реакций
9	Что такое сода?	1		Беседа о свойствах соды, уметь выделять главное в изучаемом материале	
10	Пр. работа №6 Фабрика лимонада	1			Работают с реактивами, изучают реакции с выделением газа
11	Белки, жиры, углеводы: значение для организма	1		Беседа о значимости белков, жиров и углеводов в природе и жизни человека	
12	Пр. работа №7 Обнаружение крахмала в хлебе, крупах	1			Определяют крахмал в пищевых продуктах
13	Пр. работа №8 Обнаружение жира в чипсах, орехах, семенах подсолнечника	1			Определяют жир в пищевых продуктах
14	Какую опасность представляют из себя пищевые добавки?	1		Беседа. Изучают положительные и отрицательные свойства пищевых добавок	
15	Пр. работа №9 Исследование сухариков, чипсов, газированной воды на наличие пищевых добавок	1			Работают с растворами веществ, изучают полученные знания на практике
16	Что такое индикаторы?	1			Определяют по цвету характер среды

17	Пр. работа №10 Испытание индикаторами различных сред: лимонад, раствор стирального порошка, минеральная вода	1		Испытывают растворы известных веществ
18	Немного о кислот. Уксусная кислота	1	Беседа. Узнают общие свойства уксусной кислоты, ее пользу и опасность	
19	Пр. работа №11 Обнаружение кислот в лимоне и яблоке	1		Применяют полученные знания на практике
20	Вода и ее свойства	1	Беседа. Узнают свойства воды, ее распространенность в природе	
21	Растворы насыщенные и ненасыщенные Пр. работа №12 Приготовление насыщенного раствора соли и выращивание кристаллов	1		Применяют полученные знания на практике
22	Витамины. История открытия.	1	Беседа. Узнают про основные витамины, их значимость для человека	
23	Пр. работа №13 Изучение содержания витаминов в продуктах питания	1		Определяют витамин С во фруктовых и овощных соках
24	Минеральные вещества	1	Беседа. Узнают о роли минеральных веществ в питании человека	
25	Пр. работа №14 Обнаружение кальция в яичной скорлупе	1		Определят кальций в яичной скорлупе
26	Пр. работа №15 Удаление минеральных веществ из	1		Разделяют органические и

		косточки			минеральные вещества
27	Пр. работа №16	Приготовление зубной пасты в домашних условиях	1		Готовят зубную пасту
28	Многообразие лекарственных веществ		1	Беседа. Узнают о роли лекарств в жизни человека	
29	Пр. работа №17	Опыты с йодом, перекисью водорода	1		Продельывают качественные реакции йода, разложение пероксида водорода, изучают их свойства
30	Из чего сделан мел?		1	Беседа. Узнают состав мела, происхождение мела	
31	Стиральные порошки и другие моющие средства		1	Беседа. Узнают элементарные виды моющих средств, их вред и пользу	
32	Мыло или мыла?		1	Беседа. Узнают состав и моющие свойства мыла	
33	Пр. работа №18	Варение мыла	1		Готовят мыло из мыльной основы
34	Химия – повсюду. Связь химии с другими науками		1	Беседа. Уметь связывать химию с жизнью и различными науками	

### Календарно-тематическое планирование 8 класс

Дата	№ занятия	Тема занятия	Кол-во часов	Содержание деятельности	
				Теоретическая часть	Практическая часть
1 неделя		Элемент и простое вещество. Что такое элемент и что такое простое вещество. Что	1	Изучение нового материала	

		общего и в чем разница между этими понятиями.			
2 неделя		Порядковый или атомный номер. История введения данных понятий в науку химию. Что обозначают данные термины.	1	Беседа	
3 неделя		«Сырье» для образования элементов. Звезды – водородно-гелиевая смесь. Элементы во вселенной.	1		Изготовление карточек-элементов
4 неделя		Менделеев и Мейер. Вклад ученых в создание периодического закона и периодической таблицы химических элементов.	1	Беседа	Просмотр фильма
5 неделя		Имена элементов. Происхождение названия химических элементов	1	Беседа	Игра
6 неделя		Металлы. Основные свойства металлов. Первый металл человека. Положение металлов в периодической таблице	1	Беседа	
7 неделя		Неметаллы. Характеристика неметаллов, их отличие от металлов. Нахождение в природе.	1	Беседа	
8 неделя		Водород. История открытия, свойства и значение.	1		Лаб.практикум
9 неделя		Кислород. История открытия, свойства и значение.	1		Лаб.практикум
10 неделя		Благородные газы. Положение благородных газов в периодической таблице. Особенности свойств благородных газов.	1	Беседа	
11		Лантаноиды и	1	Беседа	

неделя		актиноиды. Положение в периодической таблице Д.И. Менделеева. Особенности расположения			
12 неделя		Кислоты работа с ними. Серная кислота. Неорганические вещества. Кислоты. Распознавание кислот и их свойства. Действие серной кислоты на белок куриного яйца, сахар и древесину. Первая помощь при кислотных ожогах	1		Лаб.практикум
13 неделя		Азотная кислота. Необычные свойства азотной кислоты. Травление азотной кислотой металлов, получение под тягой «бурого газа». Распознавание азотной кислоты	1		Лаб.практикум
14 неделя		Нитраты. Свойства нитратов – солей азотной кислоты. Обнаружение нитратов.	1		Лаб.практикум
15 неделя		Соляная кислота. «Паяльная кислота» и соляная кислота – это одно и тоже? Как происходит спайка металлов – попробуем?	1		Лаб. практикум
16 неделя		Щёлочи и работа с ними. Щёлочи – тоже едкие вещества. Свойства щелочей. Извлечение щелочи из цементной болтушки. Обнаружение щелочей и щелочесодержащих продуктов. Первая помощь при щелочных	1		Лаб.практикум

		ожогах			
17 неделя		Ядовитые соли и работа с ними. Ядовитые вещества в жизни человека. Как можно себе помочь при отравлении солями тяжёлых металлов. Осаждение тяжёлых ионов с помощью химических реактивов	1	Беседа	
18 неделя		Горючие вещества и смеси. Взрывчатые и горючие вещества. Опасные газовые смеси. Испытание смеси ацетилена с воздухом или кислородом.	1	Беседа с элементами демонстрации	
19 неделя		Органические растворители. «Несгораемый платок».	1	Беседа с элементами демонстрации	
20 неделя		Ацетон и его свойства. Ацетон как растворитель. Извлечение хлорофилла из зелёных листьев при помощи ацетона	1		Лаб.практикум
21 неделя		Бензин и керосин. Бензин и керосин в сравнении. Области их применения	1	Беседа с элементами демонстрации	
22 неделя		Природный газ или природные газы? Опыт с газовой зажигалкой	1	Беседа с элементами демонстрации	
23 неделя		Что такое высокомолекулярные соединения – ВМС? Знакомство с натуральными и синтетическими полимерами	1	Беседа с элементами демонстрации	
24 неделя		Крахмал и целлюлоза: сходство и различие. Гидролиз крахмала.	1	Беседа с элементами демонстрации	
25		Получение	1		Лаб.практикум

неделя		«селитрованной бумаги» и испытание её свойств			
26 неделя		Искусственные и синтетические материалы. Синтетическое волокно и пластмасса капрон и её свойства.	1		Лаб.практикум
27 неделя		Пластмассы в современной строительной индустрии. На пожаре люди гибнут от удушья! Испытание свойств полихлорвинила, полистирола и фенопластов.	1	Беседа с элементами демонстрации	
28 неделя		Какие бывают волокна. Самый простой и быстрый способ распознавания волокон.	1		Лаб.практикум
29 неделя		Эластомеры. Каучуки и резина. Отчего резина коптит? Сравнение свойств каучука и резины.	1	Беседа с элементами демонстрации	
30 неделя		Полимеры будущего. Почему сковорода и кастрюля – «Тефаль»? Силикон, самораспадающаяся и самовозгорающаяся пластмасса. «Топить печь можно и ассигнациями»?	1	Беседа с элементами демонстрации	
31 неделя		Приручены, но опасны. Зачёт по правилам безопасного обращения с веществами.	1	Беседа	
32 неделя		За реактивами в хозяйственный магазин. Сера молотая, калийная селитра, аммиачная селитра. раствор аммиака, крахмал. За реактивами в	1	Экскурсия	

		продуктовый магазин. Сорбит сахар, соль, крахмал, сода, уксус, спички.			
33 неделя		Аптека – рай для химика. Каждое лекарство – химический реактив. Перекиси водорода, ядовитый формалин, бесценная глюкоза «Карболен», «Вьетнамский бальзам», «Ликоподий». Индикаторы для кислоты щелочей из аптеки. Опыты с фенолфталеином, сушёной черникой, исландским мхом и другими лекарствами.	1	Экскурсия	
34 неделя		Оформление отчетов, подведение итогов. Оформление экспозиции «Химия – повсюду».	1	Сообщения учащихся	

### Календарно-тематическое планирование 9 класс

№ п/п	Тема занятия	Дата		Примечания
		план	факт	
1-2	Входной срез КИМ 2021г (2 часа)			
<b>Раздел 1. Особенности ОГЭ по химии в 2018г. (1 час)</b>				
3	Особенности ОГЭ по химии в 2022г. кодификатор элементов содержания, спецификация Кимов ОГЭ по химии, демонстрационный КИМ 2022г., информационные ресурсы ОГЭ;			
<b>Раздел 2. «Мир химии» (24 часа)</b>				
4	Строение атома. Строение электронных оболочек атомов первых 20 элементов ПСХЭ. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева			
5	Строение молекул. Химическая связь: ковалентная (неполярная, полярная), ионная, металлическая.			



	Валентность химических элементов. Степень окисления химических элементов.			
6	Простые и сложные вещества. Основные классы неорганических соединений. Номенклатура неорганических соединений.			
7	Химическая реакция. Условия и признаки протекания химических реакций. Химические уравнения. Закон сохранения массы веществ. Классификация химических реакций по различным признакам: количеству и составу исходных и полученных веществ; изменению степеней окисления химических элементов, поглощению и выделению энергии.			
8	Вычисление массовой доли химического элемента в веществе.			
9	Электролиты и неэлектролиты. Катионы и анионы. Электролитическая диссоциация кислот, щелочей, солей (средних) Реакции ионного обмена и условия их осуществления.			
10	Химические свойства оксидов: основных, амфотерных, кислотных.			
11	Химические свойства оснований и кислот.			
12	Химические свойства амфотерных гидроксидов.			
13	Химические свойства солей (средних). Взаимосвязь различных классов неорганических веществ. Реакции ионного обмена.			
14-15	Химические свойства простых веществ неметаллов: галогенов, кислорода, серы.			
16-17	Химические свойства простых веществ неметаллов: азота, фосфора, углерода, кремния			
18	Чистые вещества и смеси. Правила безопасной работы в школьной лаборатории. Человек в мире веществ.			
19	Окислительно-восстановительные реакции. Окислитель и восстановитель.			
20	Вычисление массовой доли растворённого вещества в растворе. Вычисления по химическому уравнению.			
21	Расчётные задачи: вычисление массовой доли химического элемента в веществе, вычисления по химическому уравнению с использованием массовой доли растворённого вещества в растворе.			
22	Химические свойства простых веществ металлов: щелочных, щелочноземельных, магния и их соединений, железа и его соединений, алюминия, его соединений.			
23	Определение характера среды растворов кислот и			

	щелочей с помощью индикаторов. Качественные реакции на анионы в растворе ( $\text{Cl}^-$ , $\text{Br}^-$ , $\text{I}^-$ , $\text{S}^{2-}$ , $\text{SO}_3^{2-}$ , $\text{SO}_4^{2-}$ , $\text{NO}_3^-$ , $\text{PO}_4^{3-}$ , $\text{CO}_3^{2-}$ , $\text{SiO}_3^{2-}$ ) Качественные реакции на катионы в растворе ( $\text{NH}_4^+$ , $\text{Na}^+$ , $\text{K}^+$ , $\text{Ca}^{2+}$ , $\text{Mg}^{2+}$ , $\text{Fe}^{2+}$ , $\text{Fe}^{3+}$ , $\text{Al}^{3+}$ , $\text{Cu}^{2+}$ , $\text{Zn}^{2+}$ ).			
24	Получение газообразных веществ. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород, углекислый газ, аммиак)			
25	Первоначальные сведения об органических веществах: предельных и непредельных углеводородах (метане, этане, этилене, ацетилене)			
26	Первоначальные сведения об органических веществах: спиртах (метаноле, этаноле, глицерине), карбоновых кислотах ( <i>муравьиной</i> , <i>уксусной</i> , <i>стеариновой</i> ).			
27	Биологически важные вещества: белки, жиры, углеводы.			
<b>Раздел 3. Тестовый практикум. (4 часа)</b>				
28-29	Диагностическая работа			
30-31	Диагностическая работа			
<b>Раздел 4. Выполнение проектно-исследовательских работ (3 часа)</b>				
32-34	Работа обучающихся по выбранным темам проекта, консультации учителя.			