

Согласовано
Руководитель МО
Мотузко Н.Н.

Протокол №1 от «20» 08 2022

Согласовано
Заместитель директора по
УВР
Бабич Т.В.

«20» 08 2022

Утверждаю
Директор МБОУ «СОШ №3»
Семенов Ю.У.

Приказ № 158/0 от «07» 09 2022



Рабочая программа

Курса внеурочной деятельности «Школа юного химика»

7-9 класс

на 2022-2023 учебный год

Составитель:

Бабич Т.В., учитель химии и биологии

г. Камень-на-Оби

2022

Пояснительная записка

Рабочая программа курса внеурочной деятельности «Школа юного химика» для основного общего образования разработана в соответствии с Федеральным государственным образовательным стандартом основного общего образования на основе требований к результатам освоения основной образовательной программы основного общего образования и обеспечивает достижение планируемых результатов освоения основной образовательной программы основного общего образования.

Рабочая программа курса внеурочной деятельности разработана с учётом:

- Примерной основной образовательной программы основного общего образования
- ООП ООО, годового учебного графика МБОУ «СОШ №3».

На изучение курса внеурочной деятельности «Школа юного химика» на ступени основного общего образования отводится 34 часа в год.

Срок реализации программы курса внеурочной деятельности 2 года.

Одной из важнейших задач основного общего образования является подготовка обучающихся к осознанному и ответственному выбору жизненного и профессионального пути. Обучающиеся должны научиться самостоятельно ставить цели и определять пути их достижения, использовать приобретенный в школе опыт деятельности в реальной жизни. Реализация данной задачи возможна так же через реализацию курсов внеурочной деятельности.

Внеурочная деятельность является составной частью образовательного процесса. Внеурочная деятельность - деятельность, организуемая во внеурочное время для удовлетворения потребностей обучающихся в содержательном досуге, их участии в самоуправлении и общественно полезной деятельности.

Актуальность программы внеурочной деятельности заключается в создании условий для культурного, социального, профессионального самоопределения и творческой самореализации личности обучающегося, формирования химической грамотности и безопасного использования веществ в повседневной жизни. ФГОС требует использования в образовательном процессе технологий деятельностного типа, методы проектно-исследовательской деятельности являются таковыми. Актуальность программы также обусловлена ее методологической значимостью. В связи с возрастными особенностями обучающихся и небольшой подготовкой по химии, детей занимает не подготовка опыта, его значение и роль в познании химических процессов, сколько клиповые результаты в виде взрыва, вспышки, выпадения осадка, изменения цвета вещества или его раствора.

Практическая значимость программы заключается в том, что при составлении программы был отобран материал, который поможет обучающимся при подготовке к ГИА и защите индивидуального проекта в 9 классе. Определены задания, доступные по содержанию и методике выполнения, но формирующие опыт проектной, исследовательской и творческой деятельности обучающихся. Программа уделяет внимание экспериментальной работе (работа с веществами, сознательное проведение химических процессов, основы химической безопасности). Формирует навыки проектирования, исследования и использования приобретенного опыта деятельности в реальной жизни.

Цели проектно – исследовательской деятельности обучающихся по химии *формирование универсальных учебных действий обучающихся через:*

- освоение социальных ролей, необходимых для проектно-исследовательской и творческой деятельности;
- актуальные для данного вида деятельности факторы личностного развития: умение учиться, готовность к самостоятельным поступкам и действиям, целеустремленность, самосознание и готовность преодолевать трудности;
- освоение научной картины мира, понимание роли и значения науки в жизни общества, значимости проектно-исследовательской и инновационной деятельности;

- овладение методами познания, развитие продуктивного воображения;
 - развитие компетентностей общения.
- овладение обучающимися продуктно-ориентированной деятельностью при помощи последовательного освоения:*
- основных этапов, характерных для исследования и проектной работы, методов определения конкретного пользователя продукта проекта или исследования.

Задачи:

Образовательные:

- формирование умений и знаний при решении задач по химии;
- формирование практических умений при решении экспериментальных задач на распознавание веществ;
- повторение, закрепление основных понятий, законов, теорий.
- обучение целеполаганию, планированию и контролю.

Воспитательные:

- создание педагогических ситуаций успешности для повышения собственной самооценки и статуса обучающихся в глазах сверстников, педагогов и родителей;
- содействие в профориентации обучающихся.

Развивающие:

- развитие у обучающихся умение выделять главное в изученном материале, сравнивать, обобщать изученные факты, логически излагать свои мысли при решении экспериментальных и проектных задач;
- развивать самостоятельность, умение преодолевать трудности в учении;
- развивать практические умения учащихся при выполнении практических экспериментальных задач.

Формы контроля: решение проектных задач, защита проектов, представление учебного исследования, выполнение практической работы.

Планируемые результаты освоения курса внеурочной деятельности

Личностные результаты

У ученика будут сформированы:

- учебно-познавательный интерес к новому учебному материалу и способам решения новой задачи;
- ориентация на понимание причин успеха во внеучебной деятельности, в том числе на самоанализ и самоконтроль результата, на анализ соответствия результатов требованиям конкретной задачи;
- способность к самооценке на основе критериев успешности внеучебной деятельности;

Ученик получит возможность для формирования:

- *внутренней позиции школьника на уровне положительного отношения к школе, понимания необходимости учения, выраженного в преобладании учебно-познавательных мотивов и предпочтении социального способа оценки знаний;*
- *адекватного понимания причин успешности/неуспешности внеучебной деятельности;*
- *испытывать чувство гордости за отечественную науку.*

Регулятивные результаты

Ученик научится:

- планировать свои действия в соответствии с поставленной задачей и условиями ее реализации;
- самостоятельно обнаруживать и формулировать учебную проблему, определять цель учебной деятельности, выбирать тему проекта, исследования.
- учитывать установленные правила в планировании и контроле способа решения;
- осуществлять итоговый и пошаговый контроль результата работы;
- оценивать правильность выполнения действия на уровне адекватной оценки соответствия результатов требованиям задачи или задачной области;
- адекватно воспринимать предложения и оценку учителей, товарищей;

- различать способ и результат действия;

Ученик получит возможность научиться:

- в сотрудничестве с учителем ставить новые учебные задачи;
- проявлять познавательную инициативу в учебном сотрудничестве;
- самостоятельно адекватно оценивать правильность выполнения действия и вносить необходимые коррективы в исполнение как по ходу его реализации, так и в конце действия.

Познавательные результаты

Ученик научится:

- осуществлять поиск необходимой информации для выполнения заданий с использованием учебной литературы, энциклопедий, справочников (включая электронные, цифровые) и контролируемом пространстве Интернета;
- строить сообщения, проекты, исследования в устной и письменной форме;
- проводить сравнение и классификацию по заданным критериям;
- устанавливать причинно-следственные связи в изучаемом круге явлений;
- строить рассуждения в форме связи простых суждений об объекте, его строении, свойствах.

Ученик получит возможность научиться:

- осуществлять расширенный поиск информации с использованием ресурсов библиотек и сети Интернет;
- осуществлять выбор наиболее эффективных способов решения задач в зависимости от конкретных условий;
- осуществлять синтез как составление целого из частей, самостоятельно достраивая и восполняя недостающие компоненты;

Коммуникативные результаты

Ученик научится:

- адекватно использовать коммуникативные средства для решения различных коммуникативных задач, строить монологическое сообщение, владеть диалогической формой коммуникации;
- допускать возможность существования у людей различных точек зрения, в том числе не совпадающих с его собственной, и ориентироваться на позицию партнера в общении и взаимодействии;
- формулировать собственное мнение и позицию;
- договариваться и приходить к общему решению в совместной деятельности, в том числе в ситуации столкновения интересов;

Ученик получит возможность научиться:

- понимать относительность мнений и подходов к решению проблемы;
- аргументировать свою позицию и координировать ее с позициями партнеров в сотрудничестве при выработке общего решения в совместной деятельности;
- осуществлять взаимный контроль и оказывать в сотрудничестве необходимую взаимопомощь;
- использовать технологии проблемного диалога и продуктивного чтения.

Предметные результаты

7-8 класс

Ученик научится:

- характеризовать основные методы познания: наблюдение, измерение, эксперимент;
- описывать свойства твердых, жидких, газообразных веществ, выделяя их существенные признаки;
- различать химические и физические явления;
- выявлять признаки, свидетельствующие о протекании химической реакции при выполнении химического опыта;
- соблюдать правила безопасной работы при проведении опытов;

- пользоваться лабораторным оборудованием и посудой;
- характеризовать физические и химические свойства простых веществ;
- получать, собирать кислород и водород;
- распознавать опытным путем газообразные вещества;
- раскрывать смысл понятия «раствор»;
- вычислять массовую долю растворенного вещества в растворе;
- характеризовать физические и химические свойства основных классов неорганических веществ: оксидов, кислот, оснований, солей;
- определять принадлежность веществ к определенному классу соединений;
- проводить опыты, подтверждающие химические свойства изученных классов неорганических веществ;
- распознавать опытным путем растворы кислот и щелочей по изменению окраски индикатора;

Ученик получит возможность научиться:

- выдвигать и проверять экспериментально гипотезы о химических свойствах веществ на основе их состава и строения, их способности вступать в химические реакции, о характере и продуктах различных химических реакций;
- характеризовать вещества по составу, строению и свойствам, устанавливать причинно-следственные связи между данными характеристиками вещества;
- использовать приобретенные ключевые компетенции при выполнении проектов и учебно-исследовательских задач по изучению свойств, способов получения и распознавания веществ.

8-9 класс

Ученик научится:

- раскрывать смысл понятий «ион», «катион», «анион», «электролиты», «неэлектролиты», «электролитическая диссоциация».
- проводить реакции, подтверждающие качественный состав веществ;
- называть факторы, влияющие на скорость химической реакции;
- проводить опыты по получению, собиранию и изучению химических свойств газообразных веществ: углекислого газа, аммиака;
- распознавать опытным путем газообразные вещества;
- характеризовать взаимосвязь между составом, строением и свойствами;
- оценивать влияние химического загрязнения окружающей среды на организм человека;
- грамотно обращаться с веществами в повседневной жизни

Ученик получит возможность научиться:

- выдвигать и проверять экспериментально гипотезы о результатах воздействия различных факторов на изменение скорости химической реакции;
- использовать приобретенные знания для экологически грамотного поведения в окружающей среде;
- объективно оценивать информацию о веществах и химических процессах;
- критически относиться к псевдонаучной информации, недобросовестной рекламе в средствах массовой информации;
- осознавать значение теоретических знаний по химии для практической деятельности человека;
- создавать модели и схемы для решения учебных и познавательных задач; понимать необходимость соблюдения предписаний, предлагаемых в инструкциях по использованию лекарств, средств бытовой химии и др.

**Планируемыми результатами проектно-исследовательской деятельности обучающихся
Выпускник научится:**

- выполнять учебное исследование и учебный проект, используя оборудование, модели, методы и приёмы, адекватные поставленной проблеме;
- распознавать и ставить вопросы, ответы на которые могут быть получены путём исследования, формулировать вытекающие из исследования выводы;
- использовать такие математические методы и приёмы, как абстракция и идеализация, доказательство, доказательство от противного, доказательство по аналогии, опровержение, контрпример, индуктивные и дедуктивные рассуждения, построение и исполнение алгоритма;
- использовать такие естественнонаучные методы и приёмы, как наблюдение, постановка проблемы, выдвижение «хорошей гипотезы», эксперимент, теоретическое обоснование, установление границ применимости модели/теории;
- ясно, логично и точно излагать свою точку зрения, использовать языковые средства, адекватные обсуждаемой проблеме;
- отличать факты от суждений, мнений и оценок, критически относиться к суждениям, мнениям, оценкам, реконструировать их основания;
- презентовать собственные проектно-исследовательские продукты.

Выпускник получит возможность научиться:

- самостоятельно задумывать, планировать и выполнять учебное исследование, учебный и социальный проект;
- использовать такие математические методы и приёмы, как перебор логических возможностей, математическое моделирование;
- использовать такие естественнонаучные методы и приёмы, как абстрагирование от привходящих факторов, проверка на совместимость с другими известными фактами;
- целенаправленно и осознанно развивать свои коммуникативные способности, осваивать новые языковые средства;
- осознавать свою ответственность за достоверность полученных знаний, за качество выполненного проекта и исследования.

Содержание курса внеурочной деятельности

7-8 класс

Введение в проектно-исследовательскую деятельность. Методы познания: наблюдение, исследование, эксперимент. Правила техники безопасности при работе в химической лаборатории. Типы проектов. Этапы выполнения проекта и исследования. Лабораторная посуда и лабораторное оборудование. Приемы обращения с лабораторной посудой, нагревания веществ.

Тема 1. Чистые вещества и смеси. Растворы. Исследование физических свойств веществ. Чистые вещества и смеси. Однородные и неоднородные смеси. Способы разделения смесей. Растворы. Растворимость веществ. Типы растворов. Растворение – физико-химический процесс. Кристаллогидраты. Выращивание кристаллов из насыщенных растворов. Получение кристаллов соли методом выпаривания раствора. Кристаллы в природе и технике. Очистка загрязненных веществ фильтрованием, выпариванием, возгонкой, перекристаллизацией, дистилляцией. Охрана водных ресурсов. Проблема пресной воды. Сравнительный анализ воды.

Тема 2. Газообразное состояние вещества. Кислород. Водород. Газообразное состояние вещества. Относительная плотность газов. Кислород – химический элемент и простое вещество. Получение кислорода разложением перманганата калия, пероксида водорода. Способы собирания газов: метод вытеснения воздуха и метод вытеснения воды. Исследование физических и химических свойств кислорода. Распознавание кислорода. Водород – химический элемент и простое вещество. Получение водорода в лаборатории и исследование его свойств. Распознавание водорода. Способы получения водорода в промышленности. Водород – топливо будущего.

Тема 3. Вещества вокруг нас. Классификация веществ: простые и сложные вещества: неорганические и органические вещества. Особые свойства органических веществ. Обнаружение крахмала в органических веществах при помощи раствора йода. Домашний эксперимент. Индикаторы. Изменение окраски индикаторов в различных средах. Исследование

водной среды растворов соды, уксусной кислоты, моющих средств. Проблема безопасного использования веществ и химических реакций в повседневной жизни. Токсичные, горючие и взрывоопасные вещества. Бытовая химическая грамотность.

Тема 4. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева История открытия Периодического закона. Жизнь и деятельность Д.И.Менделеева. Мини-проекты «Паспорт химического элемента». Значение Периодического закона Д.И. Менделеева.

8-9 класс

Тема 1. Химические реакции. Скорость химической реакции. Исследование влияния различных факторов на скорость химических реакций. Катализаторы и ингибиторы. Электролитическая диссоциация. Электролиты и неэлектролиты. Исследование электропроводности веществ. Зависимость степени диссоциации от различных факторов (концентрации электролита, температуры). Качественные реакции на важнейшие катионы и анионы.

Тема 2. Неметаллы и их соединения. Явление аллотропии. Аллотропные модификации серы, кислорода, фосфора, углерода и кремния. Галогены. Биологическая роль соединений галогенов. Токсичность галогенов. Исследование свойств серной и азотной кислот. Аммиак: способы получения, исследование физических и химических свойств. Области применения аммиака. Соли аммония. Азотные и фосфорные удобрения. Кремний и его соединения. Силикатная промышленность: производство стекла, керамики, цемента.

Тема 3. Металлы и их соединения. Исследование свойств металлов. Щелочные и щелочноземельные металлы – особенности физических свойств, высокая химическая активность. Взаимодействие с водой с образованием щелочей. Алюминий. Доказательство амфотерности соединений алюминия. Причина малой активности алюминия. Способы получения алюминия и области применения в промышленности. Железо и его сплавы (сталь, чугун). Медь и её сплавы (бронза, латунь, мельхиор). Коррозия металлов. Исследование влияния на скорость коррозии железа различных факторов среды.

Тематическое планирование. 7-8 класс

	Основное содержание по темам	Характеристика основных видов деятельности
Введение в проектно-исследовательскую деятельность (3 часа)		
1	1.Методы познания: наблюдение, исследование, эксперимент. Правила ТБ в химической лаборатории.	Соблюдать правила ТБ. Оказывать первую помощь при отравлениях, ожогах и травмах, связанных с реактивами и лабораторным оборудованием.
2	2.Типы проектов. Этапы выполнения проекта и исследования.	Характеризовать классификацию проектов, описывать основные этапы работы над проектом и исследованием.
3	3.Лабораторная посуда и лабораторное оборудование. Приемы нагревания веществ.	Различать лабораторное оборудование. Изучать строение пламени, выдвигая гипотезы и проверяя их экспериментально.
Тема 1. Чистые вещества и смеси. Растворы (12 часов)		
4	1.Исследование физических свойств веществ (воды, сахара, поваренной соли, алюминия, меди, серы, мела, уксусной кислоты, кислорода, углекислого газа).	Наблюдать свойства веществ и их изменения в ходе химических реакций. Проводить химический эксперимент. Соблюдать правила ТБ.

5	2. Чистые вещества и смеси. Однородные и неоднородные смеси. Способы разделения смесей.	Различать однородные и неоднородные смеси, составлять план разделения смеси. Разделять смеси методами отстаивания, фильтрования и выпаривания. Характеризовать физическую и химическую составляющие процесса растворения. Готовить растворы различной концентрации, вычислять массовую долю растворенного вещества в растворе; Различать понятия «вещества молекулярного строения» и «вещества немолекулярного строения». Определять понятие «кристаллическая решётка». Пользоваться информацией из других источников для подготовки проектов. Выдвигать гипотезы, участвовать в обсуждении, аргументировать свою точку зрения. Фиксировать свои наблюдения, оформлять результаты исследований. Готовить презентации.	
6	3. Растворы – однородные смеси. Растворимость веществ. Насыщенные растворы.		
7	4. Растворение – физико-химический процесс.		
8	5. Кристаллогидраты.		
9	6. Выращивание кристаллов из насыщенных растворов (поваренной соли, медного купороса, алюмокалиевых квасцов).		
10	7. Получение кристаллов соли методом выпаривания раствора.		
11	8. Кристаллы в природе и технике.		
12	9. Очистка загрязненных веществ фильтрованием, выпариванием, возгонкой, перекристаллизацией, дистилляцией.		
13	10. Вода в природе. Проблема пресной воды. Охрана водных ресурсов.		
14	11. Сравнительный анализ воды из различных источников.		
15	12. Итоговое занятие по теме «Чистые вещества и смеси. Растворы»		
Тема 2. Газообразное состояние вещества. Кислород. Водород. (6 часов)			
16	1. Газообразное состояние вещества. Относительная плотность газов. Способы собирания газов: метод вытеснения воздуха и метод вытеснения воды.		Исследовать свойства изучаемых веществ. Наблюдать физические и химические превращения изучаемых веществ. Описывать химические реакции, наблюдаемые в ходе демонстрационного и лабораторного эксперимента. Делать выводы из результатов проведённых химических опытов. Участвовать в совместном обсуждении результатов опытов. Распознавать опытным путём кислород и водород. Соблюдать правила техники безопасности. Оказывать первую помощь при отравлениях, ожогах и травмах, связанных с реактивами и лабораторным оборудованием.
17	2. Кислород – химический элемент и простое вещество. Получение кислорода разложением перманганата калия, пероксида водорода.		
18	3. Исследование физических и химических свойств кислорода. Распознавание кислорода.		
19	4. Водород – химический элемент и простое вещество. Получение		

	водорода в лаборатории и исследование его свойств. Распознавание водорода.	Пользоваться информацией из других источников для подготовки проектов: справочная литература, Интернет. Оформлять результаты исследований.
20	5. Способы получения водорода в промышленности. Водород – топливо будущего.	
21	6. Итоговое занятие по теме «Газообразное состояние вещества»	
Тема 3. Вещества вокруг нас. (7 часов)		
22	1.Классификация веществ: простые и сложные вещества: неорганические и органические вещества.	Различать основные классы неорганических веществ по химическим формулам и характерным свойствам. Определять кислоты и щелочи с помощью индикаторов. Распознавать органические вещества, обнаруживать крахмал в продуктах питания с помощью раствора йода. Выдвигать и проверять экспериментально гипотезы о химических свойствах веществ на основе их состава и строения, их способности вступать в химические реакции, о характере и продуктах различных химических реакций. Соблюдать правила техники безопасности. Делать выводы из результатов проведённых химических опытов. Участвовать в совместном обсуждении результатов опытов. Проводить домашний эксперимент. Оценивать жизненные ситуации с точки зрения безопасного образа жизни и сохранения здоровья
23	2.Особые свойства органических веществ. Обнаружение крахмала в органических веществах при помощи раствора йода. Домашний эксперимент.	
24	3. Индикаторы. Изменение окраски индикаторов в различных средах.	
25	4.Исследование водной среды растворов соды, уксусной кислоты, моющих средств.	
26	5.Проблема безопасного использования веществ и химических реакций в повседневной жизни.	
27	6.Токсичные, горючие и взрывоопасные вещества. Бытовая химическая грамотность.	
28	7. Итоговое занятие по теме «Вещества вокруг нас»	
Тема 4. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева (8 часов)		
29	1.История открытия Периодического закона.	Формулировать периодический закон Д. И. Менделеева и раскрывать его смысл. Описывать и характеризовать структуру таблицы «Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Пользоваться библиотечными каталогами, специальными справочниками, универсальными энциклопедиями для поиска учебной информации. Воспитание российской гражданской идентичности: патриотизма, любви и уважению к Отечеству, чувства гордости за российскую химическую науку. Оформлять и представлять в различных формах результаты проектов и исследований. Участвовать в обсуждении работ товарищей. Защищать свою проектно-исследовательскую работу, анализируя цели и задачи работы,
30	2.Жизнь и деятельность Д.И.Менделеева.	
31-33	4-5.Мини-проекты «Паспорт химического элемента».	
34	Итоговое занятие.	

		достигнутые результаты, отвечать на вопросы учителя и товарищей.
--	--	--

Тематическое планирование. 8-9 класс

Тема 1. Химические реакции (8 часов)		
1	1. Скорость химической реакции. Исследование влияния различных факторов на скорость химических реакций.	Исследовать условия, влияющие на скорость химической реакции. Проводить групповые наблюдения во время проведения лабораторных опытов.
2	2. Катализаторы и ингибиторы.	Участвовать в обсуждении результатов опытов.
3	3. Электролитическая диссоциация. Электролиты и неэлектролиты. Исследование электропроводности веществ.	Давать определения понятий «электролит», «неэлектролит», «электролитическая диссоциация». Исследовать свойства растворов электролитов.
4	4. Зависимость степени диссоциации от различных факторов (концентрации электролита, температуры).	Соблюдать правила ТБ. Характеризовать условия течения реакций в растворах электролитов до конца. Определять возможность протекания реакций ионного обмена. Объяснять сущность реакций ионного обмена.
5	5. Реакции ионного обмена и условия их протекания до конца.	Составлять ионные уравнения реакций. Составлять сокращённые ионные уравнения реакций. Обнаруживать важнейшие катионы и анионы в растворах электролитов.
6	6. Качественные реакции на важнейшие катионы и анионы.	Оформлять и представлять в различных формах результаты проектов. Участвовать в обсуждении работ
7	7. Решение экспериментальных задач на обнаружение важнейших катионов и анионов в растворах.	
8	8. Итоговое занятие по теме «Химические реакции»	
Тема 2. Неметаллы и их соединения (13 часов)		
9	1. Явление аллотропии. Аллотропные модификации серы, кислорода, фосфора, углерода и кремния.	Характеризовать неметаллы на основе их положения в периодической системе и особенностей строения их атомов. Объяснять закономерности изменения свойств неметаллов в группах и подгруппах.
10	2. Галогены. Биологическая роль соединений галогенов. Токсичность галогенов.	Описывать свойства веществ в ходе демонстрационного и лабораторного эксперимента.
11	3. Применение галогенов и их соединений в быту и промышленности.	Распознавать опытным путём соляную кислоту и её соли, а также бромиды и йодиды.
12	4. Исследование свойств серной и азотной кислот.	Характеризовать аллотропию кислорода, серы и фосфора как одну из причин многообразия веществ.
13	5. Аммиак: способы получения, исследование физических и химических свойств.	Сопоставлять свойства разбавленной и концентрированной серной и азотной кислот.
14	6. Области применения аммиака.	

15	7. Соли аммония.	<p>Распознавать опытным путём аммиак, растворы кислот, нитраты, фосфаты, ион аммония, сульфиды, сульфиты, сульфаты. Сопоставлять свойства оксидов углерода и кремния, объяснять причину их различия. Доказывать кислотный характер высших оксидов углерода и кремния. Распознавать опытным путём углекислый газ, карбонаты, силикаты.</p> <p>Соблюдать технику безопасности. Оказывать первую помощь при отравлениях, ожогах и травмах, связанных с реактивами и оборудованием.</p> <p>Использовать приобретённые знания и умения в практической деятельности и повседневной жизни с целью безопасного обращения с веществами и материалами и экологически грамотного поведения в окружающей среде.</p>
16	8. Азотные и фосфорные удобрения.	
17	9. Аллотропия углерода: алмаз и графит.	
18	10. Кремний и его соединения.	
19	11. Силикатная промышленность: производство стекла, керамики, цемента.	
20-21	12-13. Проекты по индивидуальной теме	
Тема 3. Металлы и их соединения (9 часов)		
22	1. Исследование физических свойств металлов.	<p>Характеризовать металлы на основе их положения в периодической системе и особенностей строения их атомов. Исследовать свойства веществ.</p> <p>Объяснять зависимость физических свойств металлов от вида химической связи между их атомами. Наблюдать демонстрируемые и самостоятельно проводимые опыты.</p> <p>Доказывать амфотерный характер оксидов и гидроксидов алюминия и железа.</p> <p>Распознавать опытным путём гидроксид-ионы, ионы Fe^{2+} и Fe^{3+}. Соблюдать ТБ, правильно обращаться с химической посудой и лабораторным оборудованием.</p> <p>Прогнозировать свойства неизученных элементов и их соединений на основе знаний о периодическом законе. Использовать приобретённые знания и умения в практической деятельности и повседневной жизни с целью безопасного обращения с веществами и материалами и экологически грамотного поведения в окружающей среде.</p> <p>Делать выводы из результатов проведённых химических опытов. Участвовать в совместном обсуждении результатов.</p> <p>Использовать различные источники поиска информации. Использовать средства ИКТ для оформления работы.</p>
23	2. Щелочные и щелочноземельные металлы – особенности физических свойств, высокая химическая активность. Взаимодействие с водой с образованием щелочей. Области применения.	
24	3. Алюминий. Доказательство амфотерности оксида и гидроксида алюминия. Причина малой активности алюминия.	
25	4. Способы получения алюминия и области применения в промышленности.	
26	5. Железо и его сплавы (сталь, чугун).	
27	6. Медь и её сплавы (бронза, латунь, мельхиор).	
28	7. Коррозия металлов. Исследование влияния на скорость коррозии железа различных факторов среды.	
29	8. Защита металлов от коррозии.	
30-34	9-13. Работа над итоговым проектом	

Календарно-тематическое планирование 7 класс

№ урока	Тема урока	Вид деятельности (практические)	Сроки проведения	Использование ресурсов центра «Точка роста»
Введение в проектно-исследовательскую деятельность (4)				
1.	Методы познания: наблюдение, исследование, эксперимент. Правила ТБ в химической лаборатории		1 неделя (01.09-10.09)	
2.	Типы проектов. Этапы выполнения проекта и исследования.		2 неделя (12.09-17.09)	
3.	Лабораторная посуда и лабораторное оборудование.	Практическая работа	3 неделя (19.09-24.09)	Набор для подготовки к ОГЭ
Тема 1. Чистые вещества и смеси. Растворы (12)				
4.	Исследование физических свойств веществ	Практическая работа	4 неделя (26.09-01.10)	
5.	Чистые вещества и смеси. Однородные и неоднородные смеси. Способы разделения смесей.	Практическая работа	5 неделя (03.10-08.10)	
6.	Растворы – однородные смеси. Растворимость веществ. Насыщенные растворы.	Практическая работа	6 неделя (10.10-15.10)	Набор для подготовки к ОГЭ
7.	Растворение – физико-химический процесс		7 неделя (17.10-22.10)	
8.	Кристаллогидраты		8 неделя (24.10-28.10)	
9.	Выращивание кристаллов из насыщенных растворов	Практическая работа	9 неделя (07.11-12.11)	Набор для подготовки к ОГЭ
10.	Получение кристаллов соли методом выпаривания раствора	Практическая работа	10 неделя (14.11-19.11)	Набор для подготовки к ОГЭ
11.	Кристаллы в природе и технике		11 неделя (21.11-26.11)	
12.	Очистка загрязненных веществ фильтрованием, выпариванием, возгонкой, перекристаллизацией, дистилляцией	Практическая работа	12 неделя (28.11-03.12)	Набор для подготовки к ОГЭ
13.	Вода в природе. Проблема пресной воды. Охрана водных ресурсов.		13 неделя (05.12-10.12)	
14.	Сравнительный анализ воды из различных источников	Практическая работа	14 неделя (12.11-17.12)	Набор для подготовки к ОГЭ
15.	Итоговое занятие по теме «Чистые вещества и смеси. Растворы».		15 неделя (19.12-28.12)	
Тема 2. Газообразное состояние вещества. Кислород. Водород (6)				

16.	Газообразное состояние вещества. Относительная плотность газов. Способы собирания газов.		15 неделя (19.12-28.12)	
17.	Кислород – химический элемент и простое вещество. Получение кислорода разложением перманганата калия, пероксида водорода	Практическая работа	16 неделя (9.01-14.01)	
18.	Исследование физических и химических свойств кислорода. Распознавание кислорода	Практическая работа	17 неделя (16.01-21.01)	Набор для подготовки к ОГЭ
19.	Водород – химический элемент и простое вещество. Получение водорода в лаборатории и исследование его свойств. Распознавание водорода.	Практическая работа	18 неделя (23.01-28.01)	Набор для подготовки к ОГЭ
20.	Способы получения водорода в промышленности. Водород – топливо будущего.	Практическая работа	19 неделя (30.01-04.02)	Набор для подготовки к ОГЭ
21.	Итоговое занятие по теме «Газообразное состояние вещества».		20 неделя (06.02-11.02)	
Тема 3. Вещества вокруг нас (7)				
22.	Классификация веществ: простые и сложные вещества, неорганические и органические вещества		21 неделя (13.02-18.02)	
23.	Особые свойства органических веществ. Обнаружение крахмала в органических веществах при помощи раствора йода.	Практическая работа	22 неделя (20.02-25.02)	Набор для подготовки к ОГЭ
24.	Индикаторы. Изменение окраски индикаторов в разных средах.	Практическая работа	23 неделя (27.02-04.03)	Набор для подготовки к ОГЭ
25.	Исследование среды растворов соды, уксусной кислоты, моющих средств.	Практическая работа	24 неделя (06.03-11.03)	Набор для подготовки к ОГЭ, цифровая лаборатория
26.	Проблема безопасного использования веществ и химических реакций в повседневной жизни		25 неделя (13.03-18.03)	
27.	Токсичные, горючие, взрывоопасные вещества. Бытовая химическая грамотность		26 неделя (20.03-23.03)	
28.	Итоговое занятие по теме «Вещества вокруг нас».		27 неделя (03.04-08.04)	
Тема 4. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева (6)				

29.	История открытия Периодического закона		28 неделя (10.04-15.04)	
30.	Жизнь и деятельность Д.И. Менделеева		29 неделя (17.04-22.04)	
31.	Мини-проект «Паспорт химического элемента»		30 неделя (24.04-29.04)	
32.	Мини-проект «Паспорт химического элемента»		33 неделя (15.05-20.05)	
33.	Мини-проект «Паспорт химического элемента»		34 неделя (22.05-27.05)	
34.	Подведение итогов. Заключительное занятие.		35 неделя (29.05-31.05)	

Календарно-тематическое планирование 8-9 класс

№ урока	Тема урока	Вид деятельности (практические)	Сроки проведения	Использование ресурсов центра «Точка роста»
Тема 1. Химические реакции (8)				
1.	Скорость химической реакции. Исследования влияния различных факторов на скорость химической реакции		1 неделя (01.09-10.09)	Набор для подготовки к ОГЭ
2.	Катализаторы и ингибиторы		2 неделя (12.09-17.09)	
3.	Электролитическая диссоциация. Электролиты и неэлектролиты. Исследование электропроводности веществ	Практическая работа	3 неделя (19.09-24.09)	Набор для подготовки к ОГЭ, цифровая лаборатория по химии
4.	Зависимость степени диссоциации от различных факторов	Практическая работа	4 неделя (26.09-01.10)	Цифровая лаборатория по химии
5.	Реакции ионного обмена и условия их протекания до конца	Практическая работа	5 неделя (03.10-08.10)	Набор для подготовки к ОГЭ
6.	Качественные реакции на важнейшие катионы и анионы	Практическая работа	6 неделя (10.10-15.10)	Набор для подготовки к ОГЭ
7.	Решение экспериментальных задач на обнаружение важнейших катионов и анионов в растворах		7 неделя (17.10-22.10)	Набор для подготовки к ОГЭ
8.	Итоговое занятие по теме «Химические реакции»		8 неделя (24.10-28.10)	
Тема 2. Неметаллы и их соединения (13)				
9.	Явление аллотропии. Аллотропные модификации.	Практическая работа	9 неделя (07.11-12.11)	
10.	Галогены. Биологическая роль соединений галогенов. Токсичность галогенов	Практическая работа	10 неделя (14.11-19.11)	Набор для подготовки к ОГЭ
11.	Применение галогенов и их соединений в быту и промышленности		11 неделя (21.11-26.11)	
12.	Исследование свойств серной и азотной кислот	Практическая работа	12 неделя (28.11-03.12)	Набор для подготовки к ОГЭ
13.	Аммиак: способы получения, исследование физических и химических свойств		13 неделя (05.12-10.12)	Набор для подготовки к ОГЭ
14.	Области применения аммиака	Практическая работа	14 неделя (12.11-17.12)	

15.	Соли аммония		15 неделя (19.12-28.12)	Набор для подготовки к ОГЭ
16.	Азотные и фосфорные удобрения		15 неделя (19.12-28.12)	
17.	Аллотропия углерода: алмаз и графит	Практическая работа	16 неделя (9.01-14.01)	
18.	Кремний и его соединения	Практическая работа	17 неделя (16.01-21.01)	Набор для подготовки к ОГЭ
19.	Силикатная промышленность: производство стекла, керамики, цемента	Практическая работа	18 неделя (23.01-28.01)	
20.	Проекты по индивидуальной теме	Практическая работа	19 неделя (30.01-04.02)	
21.	Проекты по индивидуальной теме		20 неделя (06.02-11.02)	
Тема 3. Металлы и их соединения (13)				
22.	Исследование физических свойств металлов		21 неделя (13.02-18.02)	
23.	Щелочные и щелочноземельные металлы.	Практическая работа	22 неделя (20.02-25.02)	Набор для подготовки к ОГЭ
24.	Алюминий. Амфотерные оксид и гидроксид алюминия.	Практическая работа	23 неделя (27.02-04.03)	Набор для подготовки к ОГЭ
25.	Способы получения алюминия и область применения.	Практическая работа	24 неделя (06.03-11.03)	
26.	Железо и его сплавы		25 неделя (13.03-18.03)	
27.	Медь и её сплавы		26 неделя (20.03-23.03)	
28.	Коррозия металлов. Исследование влияния на скорость коррозии железа различных факторов.		27 неделя (03.04-08.04)	Набор для подготовки к ОГЭ
29.	Защита металлов от коррозии		28 неделя (10.04-15.04)	
30.	Работа над итоговым проектом		29 неделя (17.04-22.04)	
31.	Работа над итоговым проектом		30 неделя (24.04-29.04)	
32.	Работа над итоговым проектом		33 неделя (15.05-20.05)	
33.	Работа над итоговым проектом		34 неделя (22.05-27.05)	
34.	Работа над итоговым проектом		35 неделя (29.05-31.05)	