

Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
средняя общеобразовательная школа № 20 г. Минеральные Воды
детский технопарк «Кванториум»»



Утверждаю:
Директор МБОУ СОШ № 20
г. Минеральные Воды
Н. М. Дегтярева
приказ № 104/1-О от 30.08.2024

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА УЧЕБНОГО КУРСА
«В химической лаборатории»
по внеурочной деятельности

Направленность: естественнонаучная
Возраст обучающихся: 14 - 17 лет
Уровень: базовый
Срок реализации: 1 год

Пояснительная записка

На базе «Школьного кванториума» обеспечивается реализация образовательных программ естественно-научной и технологической направленности, разработанных в соответствии с требованиями законодательства в сфере образования и с учётом рекомендаций Федерального оператора учебного предмета «Химия». Образовательная программа позволяет интегрировать реализуемые подходы, структуру и содержание при организации обучения химии, выстроенном на базе любого из доступных учебно-методических комплексов (УМК).

Использование оборудования «Школьного кванториума» при реализации данной образовательной программы позволяет создать условия:

- для расширения содержания школьного химического образования;
- для повышения познавательной активности обучающихся в естественно-научной области;
- для развития личности ребёнка в процессе обучения химии, его способностей, формирования и удовлетворения социально значимых интересов и потребностей;
- для работы с одарёнными школьниками, организации их развития в различных областях образовательной, творческой деятельности.

Актуальность программы:

Определяется формированием ключевых компетенций и развитием познавательного интереса школьников по предмету химия, а также формирование в сознании учащихся комплексного представления о научно-предметной и ценностной картинах мира и обучение их способам применения приобретённых знаний в практической жизни.

Содержание программы знакомит учеников с характеристикой веществ, окружающих нас в быту. Данный курс не только существенно расширяет кругозор учащихся, но и представляет возможность интеграции знаний, позволяя создать положительную мотивацию обучению. Раскрывает материальные основы окружающего мира, даёт химическую картину природы.

Каждое занятие связано с овладением какого-либо практического навыка безопасной работы с веществом и приобретением новых полезных в жизни сведений о веществах. В этом отношении работа кружка будет частью общей работы школы по профессиональной ориентации учащихся.

Педагогическая целесообразность, новизна и отличительные особенности программы

Предлагаемая программа носит обучающий, развивающий характер. Она является необходимой для учащихся основной ступени, так как способствует формированию гражданской позиции в области окружающей среды, раскрывает материальные основы окружающего мира, даёт химическую картину природы.

Новизна программы состоит в том, что она позволяет учащимся полнее и успешнее усвоить базовый курс такой учебной дисциплины, как химия. Она также позволяет выработать интерес у учащихся к особенностям химических процессов, проходящих в окружающей среде. Реализуется в рамках Федерального проекта «Успех каждого ребёнка» Национального проекта «Образование»

Отличительной особенностью данной программы являются:

- Насыщенность и разнообразие лабораторного эксперимента.
- Проведение опытов не требует богатства и разнообразия химических реактивов. Недостающие реагенты можно приобрести в аптеке или хозяйственном магазине.
- Простота и доступность лабораторного эксперимента данного кружка.

Адресат: программа рассчитана на обучающихся 14-17 лет

Объём и срок освоения: продолжительность освоения программы - 1 год

Количество часов: 34 часа

Режим занятий: 1 раз в неделю, 1 часа

Цель программы - формирование познавательного интереса, экологического мышления учащихся через знакомство с научным методом познания, организацию исследовательской деятельности в рамках химического практикума, при решении практикоориентированных задач.

Задачи:

- развить познавательные интересы и интеллектуальные способности в процессе проведения химического эксперимента, самостоятельность приобретения знаний в соответствии с возникающими жизненными потребностями;
- развить учебно-коммуникативные умения;
- формирование умения наблюдать и объяснять химические явления, происходящие в природе, быту, демонстрируемые учителем;
- формировать умение работать с веществами, выполнять несложные химические опыты, соблюдать правила техники безопасности;
- воспитывать элементы экологической культуры;

Формы контроля - тестирование, защита проектов, презентаций.

Ожидаемые результаты освоения учебного предмета химии с описанием универсальных учебных действий, достигаемых обучающимися.

Личностные результаты.

Обучающийся получит возможность для формирования следующих личностных УУД:

- определение мотивации изучения учебного материала;
- оценивание усваиваемого учебного материала, исходя из социальных и личностных ценностей;
- повышение своего образовательного уровня и уровня готовности к изучению основных исторических событий, связанных с историей развития химии и общества;
- знание правил поведения в чрезвычайных ситуациях;
- оценивание социальной значимости профессий, связанных с химией;
- владение правилами безопасного обращения с химическими веществами и оборудованием, проявление экологической культуры.

Метапредметные результаты.

Регулятивные.

Обучающийся получит возможность для формирования следующих регулятивных УУД:

- целеполагание, включая постановку новых целей, преобразование практической задачи в познавательную, самостоятельный анализ условий достижения цели на основе учёта выделенных учителем ориентиров действия в новом учебном материале;
- планирование пути достижения целей;
- устанавливание целевых приоритетов, выделение альтернативных способов достижения цели и выбор наиболее эффективного способа;
- умение самостоятельно контролировать своё время и управлять им;
- умение принимать решения в проблемной ситуации;
- постановка учебных задач, составление плана и последовательности действий;
- организация рабочего места при выполнении химического эксперимента;
- прогнозирование результатов обучения, оценивание усвоенного материала, оценка

качества и уровня полученных знаний, коррекция плана и способа действия при необходимости.

Познавательные.

Обучающийся получит возможность для формирования следующих познавательных УУД:

- поиск и выделение информации;
- анализ условий и требований задачи, выбор, сопоставление и обоснование способа решения задачи;
- выбор наиболее эффективных способов решения задачи в зависимости от конкретных условий;
- выдвижение и обоснование гипотезы, выбор способа её проверки;
- самостоятельное создание алгоритма деятельности при решении проблем творческого и поискового характера;
- умения характеризовать вещества по составу, строению и свойствам;
- описывание свойств: твёрдых, жидких, газообразных веществ, выделение их существенных признаков;
- изображение состава простейших веществ с помощью химических формул и сущности химических реакций с помощью химических уравнений;
- проведение наблюдений, описание признаков и условий течения химических реакций, выполнение химического эксперимента, выводы на основе анализа наблюдений за экспериментом, решение задач, получение химической информации из различных источников;
- умение организовывать исследование с целью проверки гипотез;
- умение делать умозаключения (индуктивное и по аналогии) и выводы;
- умение объективно оценивать информацию о веществах и химических процессах, критически относиться к псевдонаучной информации

Коммуникативные.

Обучающийся получит возможность для формирования следующих коммуникативных УУД:

- полное и точное выражение своих мыслей в соответствии с задачами и условиями коммуникации;
- адекватное использование речевых средств для участия в дискуссии и аргументации своей позиции, умение представлять конкретное содержание с сообщением его в письменной и устной форме, определение способов взаимодействия, сотрудничество в поиске и сборе информации;
- участие в диалоге, планирование общих способов работы, проявление уважительного отношения к другим учащимся;
- описание содержания выполняемых действий с целью ориентировки в предметно-практической деятельности;
- умения учитывать разные мнения и стремиться к координации различных позиций в сотрудничестве;
- формулировать собственное мнение и позицию, аргументировать и координировать её с позициями партнёров в сотрудничестве при выработке общего решения в совместной деятельности;
- осуществлять взаимный контроль и оказывать в сотрудничестве необходимую взаимопомощь;
- планировать общие способы работы; осуществлять контроль, коррекцию, оценку действий партнёра, уметь убеждать;
- использовать адекватные языковые средства для отображения своих чувств, мыслей,

мотивов и потребностей; отображать в речи (описание, объяснение) содержание совершаемых действий, как в форме громкой социализированной речи, так и в форме внутренней речи;

- развивать коммуникативную компетентность, используя средства устной и письменной коммуникации при работе с текстами учебника и дополнительной литературой, справочными таблицами, проявлять готовность к уважению иной точки зрения при обсуждении результатов выполненной работы.

Предметные результаты.

Обучающийся научится:

- применять основные методы познания: наблюдение, измерение, эксперимент;
- описывать свойства твёрдых, жидких, газообразных веществ, выделяя их существенные признаки;
- раскрывать смысл закона сохранения массы веществ, атомно-молекулярной теории;
- различать химические и физические явления, называть признаки и условия протекания химических реакций;
- соблюдать правила безопасной работы при проведении опытов;
- пользоваться лабораторным оборудованием и посудой;
- получать, собирать газообразные вещества и распознавать их;
- характеризовать физические и химические свойства основных классов неорганических соединений, проводить опыты, подтверждающие химические свойства изученных классов неорганических веществ;
- раскрывать смысл понятия «раствор», вычислять массовую долю растворённого вещества в растворе, готовить растворы с определённой массовой долей растворённого вещества;
- характеризовать зависимость физических свойств веществ от типа кристаллической решётки, определять вид химической связи в неорганических соединениях;
- раскрывать основные положения теории электролитической диссоциации, составлять уравнения электролитической диссоциации кислот, щелочей, солей и реакций ионного обмена;
- раскрывать сущность окислительно-восстановительных реакций, определять окислитель и восстановитель, составлять уравнения окислительно-восстановительных реакций.
- называть факторы, влияющие на скорость химической реакции;
- характеризовать взаимосвязь между составом, строением и свойствами неметаллов и металлов;
- проводить опыты по получению и изучению химических свойств различных веществ;
- грамотно обращаться с веществами в повседневной жизни.

Обучающийся 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;
- составлять молекулярные и полные ионные уравнения по сокращённым ионным уравнениям;
- прогнозировать способность вещества проявлять окислительные или восстановительные свойства с учётом степеней окисления элементов, входящих в его состав;
- выдвигать и проверять экспериментально гипотезы о результатах воздействия

- использовать приобретённые знания для экологически грамотного поведения в окружающей среде;
- использовать приобретённые ключевые компетенции при выполнении проектов и решении учебно-исследовательских задач по изучению свойств, способов получения и распознавания веществ;
- объективно оценивать информацию о веществах и химических процессах;
- осознавать значение теоретических знаний по химии для практической деятельности человека;
- создавать модели и схемы для решения учебных и познавательных задач.

Календарно-тематическое планирование

№ п/п	Тема	Результаты	Кол-во часов	Используемое оборудование
1	Понятие вещества.	Умение взвешивать сухие вещества с применение аналитических весов	1	Аналитические весы
2	До какой температуры можно нагреть вещество?	Определение возможности проведения реакций и процессов, требующих нагревания. Умение выбирать приборы для проведения измерений, требующих точности	1	Датчик температуры
3	Определение температуры кристаллизации вещества	Иметь представление об обратимости плавления и кристаллизации веществ на примере парафина	1	Датчик температуры
4	Экспериментальное определение водопроводной и дистиллированной воды	Умение отличать водопроводную воду от дистиллированной, знать, почему для проведения экспериментов используют дистиллированную воду	1	Датчик электропроводности, цифровой микроскоп
5	Растворы. Среда раствора. Водородный показатель	Умение определять рН растворов кислот и щелочей.	1	Датчик рН
6	Определение рН в средствах личной гигиены	Умение применять полученные навыки при определении рН в различных растворах	1	Датчик рН
7	Растворы. Определение концентрации веществ в растворе	Определение концентрации веществ колориметрическим методом по калибровочному графику	1	Датчик оптической плотности

8	Растворы. Наблюдение за ростом кристаллов. Зависимость растворимости от температуры	Умение использовать цифровой микроскоп для изучения формы кристаллов	1	Цифровой микроскоп
9	Кристаллогидраты. Определение температуры разложения кристаллогидрата.	Знать способность кристаллогидратов разрушаться при нагревании	1	Датчик температуры
10	Выделение и поглощение тепла - признак химической реакции	Умение отличать физические процессы от химических реакций	1	Датчик температуры
11	Классы неорганических соединений Свойства кислот. Получение мелкого купороса	Умение проводить простейшие синтезы неорганических веществ с использованием инструкции	1	Цифровой микроскоп
12	Изучение зависимости растворимости вещества от температуры	Иметь представление о разной зависимости растворимости веществ от температуры	1	Датчик температуры
13	Изучение зависимости растворимости вещества от температуры. Пересыщенный раствор.	Уметь использовать цифровой микроскоп для изучения формы кристаллов. Иметь представление о различной насыщенности раствора растворимым веществом.	1	Цифровой микроскоп Датчик температуры
14	Классы неорганических соединений Химические свойства оснований. Реакция нейтрализации.	Понимать сущность процесса нейтрализации и применять процесс нейтрализации на практике	1	Датчик рН
15	Химическая связь. Температура плавления веществ с разными типами кристаллических	Умение определять тип кристаллических решёток по температуре плавления	1	Датчик температуры
16	Теория электролитической диссоциации. Электролиты и не электролиты	Умение экспериментально определять электролит и не электролиты	1	Датчик электропроводности

17	Теория электролитической диссоциации. Определение концентрации соли по электропроводности раствора	Умение экспериментально определять концентрацию соли в растворе	1	Датчик электропроводности
18	Теория электролитической диссоциации. Реакции ионного обмена. Взаимодействие гидроксида бария с серной кислотой	Уметь применять знания о реакции нейтрализации в иных условиях	1	Датчик электропроводности
19	Теория электролитической диссоциации. Определение концентрации соли по электропроводности раствора.	Уметь экспериментально определять концентрацию соли в растворе с помощью датчика электропроводности	1	Датчик электропроводности
20	Неметаллы. Аммиак. Основные свойства аммиака.	Знать, что раствор аммиака в воде — слабый электролит. Уметь определять это свойство с помощью датчика	1	Датчик электропроводности
21	Теория электролитической диссоциации. Образование солей аммония.	Знать, что все растворимые в воде соли являются сильными электролитами	1	Датчик электропроводности
22	Признаки химических реакций. Экзотермические реакции. Датчик температурный	Умение исследовать динамику экзотермических реакций, изменения температурных показателей	1	Датчик температурный
23	Признаки химических реакций. Эндотермические реакции.	Умение определять изменения температуры при протекании реакции	1	Датчик температурный
24	Химические свойства кислот. Синтез соли из кислоты и оксида металла. Получение медного купороса	Уметь проводить простейшие синтезы неорганических веществ с использованием инструкции	1	Цифровой микроскоп

25	Химические реакции. Окислительно-восстановительные реакции (ОВР)	«Изучение реакции взаимодействия сульфита натрия с пероксидом водорода»	1	Датчик температуры платиновый
26	Методы познания в химии. Экспериментальные основы химии	Умение пользоваться датчиками цифровой лаборатории, лабораторным оборудованием	1	Цифровые датчики, спиртовка, штатив, лабораторная посуда
27	Методы познания в химии. Экспериментальные основы химии	Умение проводить измерения температуры кипения воды с помощью датчика температуры и термометра	1	Датчик температуры, термометр
28	Первоначальные химические понятия. Простые и сложные вещества. Разложение воды электрическим током» Изучение явлений при разложении сложных веществ	Знать, что при протекании реакций молекулы веществ разрушаются, а атомы сохраняются	1	Прибор для опытов с электрическим током
29	Химические реакции. ОВР. Изменение рН в ходе окислительно-восстановительных реакций	Доказать, что в процессе протекания ОВР возможно образование кислоты или щелочи. Иметь представления о различных продуктах окислительно-восстановительных реакций	1	Датчик рН
30	Неметаллы. Галогены. Изучение физических и химических свойств хлора	Экспериментальное изучение физических и химических свойств хлора 1 Знать физические и химические свойства галогенов. Уметь записывать уравнения реакций галогенов с металлами, неметаллами, их различную окислительную	1	Аппарат для проведения химических процессов

31	Неметаллы. Оксиды серы. Сернистая кислота	Изучить свойств сернистого газа и сернистой кислоты Изучить свойства сернистого газа 1 Знать физические и химические свойства сернистого газа. Уметь записывать уравнения реакций газа с водой со щелочами	1	Аппарат для проведения химических реакций
32 33	Металлы. Кальций. Соединения кальция Взаимодействие известковой воды с углекислым газом Металлы. Железо Окисление железа во влажном воздухе	Экспериментально установить образование средней и кислой соли Знать свойства соединений кальция и его значение в природе и жизни человека Исследовать процесс электрохимической коррозии железа в воздухе Знать, что процесс коррозии металлов протекает в присутствии воды и кислорода. Знать факторы, ускоряющие процесс коррозии	2	Датчик электропроводности, магнитная мешалка, прибор для получения газов или аппарат Киппа Датчик влажности, датчик давления
33	Прикладная химия. Изучение химического состава красок, изготовление из в школьной лаборатории с использованием пигмента и связующего вещества	Изучить химический состав красок, изготовить их в школьной лаборатории, выполнить рисунок получившимися красками	1	Хлорид бария, сульфат натрия; раствор сульфата меди, раствор сульфида натрия; гидроксид натрия, сульфат железа трехвалентного, бихромат аммония (аммоний двуххромовокислый), желтая кровяная соль (гексацианоферрат (2) калия), хлорид кобальта, йодид калия, ацетат свинца. Связующие компоненты.
34	Итоговые занятия	Защита проектов	1	
	Всего		34 часа	

Методическое обеспечение программы:

1. мультимедийные презентации;
2. дидактический материалы;
3. пособия для групповой и индивидуальной работы;
4. таблицы

Список литературы

1. Алексинский В.Н. Занимательные опыты по химии. - М.: Химия, 1995.
2. Гроссе Э., Вайсмантель Х. Химия для любознательных. - Л.: Химия, 1985.
3. Левицкий М.М. Увлекательная химия: Просто о сложном, забавно о серьезном. - Воронеж: АСТ, 2008.
4. Девяткин В.В., Ю.М. Ляхова. Химия для любознательных, или о чём не узнаешь на уроке. - Ярославль: Академия холдинг, 2000.
5. Галичкина О.В. Занимательная химия: 8-11 классы: Тематические кроссворды. - Волгоград: Учитель, 2007.
6. Аликберова Л.Ю., Рукк Н.С. Полезная химия: Задачи и история. - М.: Дрофа, 2008.
7. Зеленин К.Н. Химия: учебник для мед.вузов.. - СПб, Спец.Литература, 1997.
8. Фримантл М. Химия в действии. М.: Мир, 2008. - В 2-х т.
9. Горбунова Т.С. Химия вокруг нас. - Омск: Издательство ОмГПУ, 2000.
10. Гольдфельд М. Г. Химия и общество. - М.: Мир, 2005.
11. Сергеев И. С. Как организовать проектную деятельность учащихся // практическое пособие для работников общеобразовательных учреждений М.: Аркти, 2005.
12. Воронков М.Г., Рулев А.Ю. О химии и химиках и в шутку и всерьез. - М.: Мнемозина, 2011.
13. Кузьменко Н.Е., Еремин В.В., Попков В.А. Начала химии. - М.: Лаборатория Знаний, 2018.
14. Тюкавкина Н.А., Бауков Ю.И. Биоорганическая химия. - М.: Медицина, 1991.
15. Ершов Ю.А., Попков В.А., Берлянд А.С., Книжник А.З., Михайличенко Н.И. Общая химия. Биофизическая химия. Химия биогенных элементов. М.: Высшая школа, 1989.
16. Лидин Р.А. и др. Химия. Для школьников старших классов и поступающих в вузы: Теоретические основы. Вопросы. Задачи. Тесты: Учеб. пособие / Р.А. Лидин, В.А. Молочко, Л.Л. Андреева; Под ред. проф. Р.А. Лидина. - 2-е изд., стереотип. - М.: Дрофа, 2002.
17. Гроссе Э., Вайсмантель Х. Химия для любознательных. Основы химии и занимательные опыты. Пер. с нем., 2-е русск. изд. - Л.: Химия, 1985.
18. Хомченко Г.П. Химия для поступающих в вузы: Учебное пособие. - М.: Высшая школа, 1993.
19. Ширшина Н.В. Химия: проектная деятельность. - Волгоград: «Учитель», 2007.
20. Гольбрайх З. Е. Сборник задач и упражнений по химии: Учеб. пособие для студентов. - М.: ООО «Издательство АСТ»; ООО «Издательство Астрель», 2004.
21. Штремплер Г.И. Химия на досуге - М.: Просвещение 1993.
22. Чертиков И.Н., Жуков П.Н. Химический Эксперимент. - М.: Просвещение, 1988.
23. Леенсон И.А. Занимательная химия. - М.: РОСМЭН, 1999.
24. Балаев И.И. Домашний эксперимент по химии.-М.: Просвещение, 1977.
25. Лисицын А.З., Аликберова Л.Ю. Занимательные задания и эффектные опыты по химии. - М.: Дрофа, 2006.
26. Пичугина Г.В. Химия и повседневная жизнь человека. - М: Дрофа, 2006.
27. Тарасов Л.В. В глубины вещества: Живые клетки, молекулы, атомы: книга для школьников... и не только. - М.: ЛКИ, 2013.

Интернет-ресурсы

1. <http://alhimik.ru/index.htm>
2. <http://him.1september.ru/urok/>
3. <http://www.chemworld.narod.ru/museum/index.html>
4. <http://www.informika.ru/text/database/chemy/START.html>
5. <http://n-t.ru/ri/ps/>
6. <http://www.chemistryenc.h11.m>
7. <http://www.krugosvet.ru/taxonomy/term/51>