

Муниципальное автономное общеобразовательное учреждение
«Средняя общеобразовательная школа № 4» г. Гая Оренбургской области

Принято на заседании
методического (педагогического совета)
Протокол № 1 от «31» 08 2023 г.



УТВЕРЖДАЮ

Директор MAOU «СОШ № 4»
Касимова Касимова О. В.
Приказ № 249 от 31.08.23



ДОПОЛНИТЕЛЬНАЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ
ОБЩЕРАЗВИВАЮЩАЯ ПРОГРАММА

«Удивительная химия»

(с использованием оборудования «Точка роста»)

Направленность: естественно- научное

Уровень: базовый

Возраст учащихся: 13-15

Срок реализации: 1 год

Разработчик:
Абдуллина Ольга Николаевна
учитель химии

Гайский городской округ,
2023-2024 учебный год

Пояснительная записка

Рабочая программа «Удивительная химия» в рамках «Точка роста» для обучающихся 8 класса разработана на основе:

1. Федеральный закон от 29.12.2012 № 273-ФЗ (ред. от 31.07.2020) «Об образовании в Российской Федерации» (с изм. и доп., вступ. в силу с 01.09.2020).

2. Методические рекомендации по созданию и функционированию в общеобразовательных организациях, расположенных в сельской местности и малых городах, центров образования естественно-научной и технологической направленностей («Точка роста») (утверждены распоряжением Министерства просвещения Российской Федерации от 12 января 2021 г. № Р-6). — URL: http://www.consultant.ru/document/cons_doc_LAW_374694/ (дата обращения: 10.03.2021)

Образовательная программа позволяет интегрировать реализуемые подходы, структуру и содержание при организации обучения химии в 8 классах, выстроенном на базе любого из доступных учебно-методических комплексов (УМК)

Программа способствует формированию предметных и универсальных способов действий, самоорганизации, саморегуляции, развитию познавательной и эмоциональной сферы личности ребёнка, обеспечивающих возможность продолжения образования в основной школе.

Актуальность разработки и создания данной программы обусловлена тем, что программа предусматривает создание учащимися малых и больших проектов, основанных на интересах и потребностях ребят, направленных на вовлечение эксперимента, позволяющего получать достоверную информацию о протекании тех или иных химических процессов, о свойствах веществ. На основе полученных экспериментальных данных обучаемые смогут самостоятельно делать выводы, обобщать результаты, выявлять закономерности, что однозначно будет способствовать повышению мотивации школьников на вовлечение в динамичную учебно-познавательную и исследовательскую деятельность, на развитие интеллекта, приобретение практических навыков самостоятельной деятельности.

Программа «Удивительная химия» предназначена для обучающихся, интересующихся исследовательской деятельностью, и направлена на формирование у учащихся умения поставить цель и организовать её достижение, а также креативных качеств – гибкость ума, терпимость к противоречиям, критичность, наличие своего мнения, коммуникативных качеств.

Главная цель: развитие способностей каждого ученика и выявление наиболее способных к химической деятельности учащихся.

Задачи:

- реализация основных общеобразовательных программ по учебным предметам естественно- научной направленности, в том числе в рамках дополнительного образования обучающихся;
- разработка и реализация разноуровневых дополнительных общеобразовательных программ естественно- научной направленности, а также иных программ, в том числе в каникулярный период;
- вовлечение учащихся и педагогических работников в проектную деятельность;
- повышение профессионального мастерства педагогических работников, реализующих основные и дополнительные общеобразовательные программы.

Деятельностный подход – основной способ получения знаний.

Решение задач – главный способ осмысления мира. При этом разнообразные знания, которые могут запомнить и понять школьники, не являются единственной целью обучения. А вот познакомиться с целостной (с учётом возраста) картиной мира позже ребята не смогут, так как будут изучать мир отдельно на занятиях по разным предметам. Примеры проектов: учебно- познавательные и исследовательские работы (Биологические и пищевые добавки, Борьба с вредителями, Вода, которую мы пьем и др.).

Во время работы над темой дети учатся находить интересующую их информацию, систематизировано хранить и использовать ее. Основная задача учителя на этапе сбора сведений по теме – это направлять деятельность детей на самостоятельный поиск

информации. В качестве источников информации могут выступать: отдельные предметы (книги, библиотеки, фильмы); организации (музеи, библиотеки, предприятия); мероприятия (экскурсии); отдельные люди (родители, специалисты, учителя). Завершается сбор сведений размещением всей найденной информации в одном информационном проекте – в картотеке или в тематической энциклопедии.

Основные этапы проектной деятельности в рамках «Увлекательной химии»:

1. Выбор темы.
2. Сбор сведений.
3. Выбор проектов.
4. Реализация проектов.
5. Презентации.

Выбор темы.

На первом этапе, не озадачивая детей придумыванием своих проектов, предлагаются им на выбор доступные, реально выполнимые проекты. Допускается одновременное выполнение в классе нескольких проектов. Составляя список проектов, рекомендуется ориентироваться на местные условия и предоставлять детям разнообразные виды деятельности.

Занятия разделены на теоретические и практические. Причём проектная деятельность может носить как групповой, так и индивидуальный характер. Реализация проектов - на этом этапе дети готовят выбранные ими проекты, сочетая действия в школе (возможно, на некоторых уроках и после уроков) и вне школы.

Каждый ребенок имеет право:

- не участвовать ни в одном из проектов;
- участвовать одновременно в разных проектах в разных ролях;
- выйти в любой момент из любого проекта;
- в любой момент начать свой, новый проект.

Связь с предметной деятельностью

Работа над темой и проектная деятельность позволяют связывать урочную и внеурочную деятельность детей в единое целое.

В современной школе акцент переносится на воспитание подлинно свободной личности, формирование у детей способности самостоятельно мыслить, добывать и применять знания, чётко планировать действия, быть открытыми для новых контактов и связей.

Основные принципы программы:

- Принцип системности
- Реализация задач через связь дополнительного образования с учебным процессом.
- Принцип гуманизации
- Уважение к личности ребёнка. Создание благоприятных условий для развития способностей детей.
- Принцип опоры
- Учёт интересов и потребностей учащихся, опора на них.
- Принцип совместной деятельности детей и взрослых.
- Привлечение родителей на всех этапах исследовательской деятельности – планировании, обсуждении, проведении.

Принцип обратной связи

Каждое занятие должно заканчиваться рефлексией. Совместно с учащимися необходимо обсудить, что получилось и что не получилось, изучить их мнение, определить их настроение и перспективу.

Принцип успешности

Степень успешности определяет самочувствие человека, его отношение к окружающим его людям, окружающему миру. Если ученик будет видеть, что его вклад в общее дело оценен, то в последующих делах он будет еще более активен и успешен. Очень важно, чтобы

оценка успешности ученика была искренней и неформальной, она должна отмечать реальный успех и реальное достижение.

Описание места кружковой деятельности в учебно-познавательной работе. Программа «Удивительная химия» рассчитана на 34 часа, 1 час в неделю. (8 класс). В основе практической работы лежит осуществление различных заданий по выполнению учебно-познавательных, исследовательских проектов.

Планируемые результаты изучения курса

В результате работы по программе курса учащиеся научатся

- объяснять суть химических процессов;
- называть признаки и условия протекания химических реакций;
- устанавливать принадлежность химической реакции к определенному типу по одному из классификационных признаков:
 - 1) по числу и составу исходных веществ и продуктов реакции (реакции соединения, разложения, замещения и обмена);
 - 2) по выделению или поглощению теплоты (реакции экзотермические и эндотермические);
 - 3) по изменению степеней окисления химических элементов (реакции окислительно-восстановительные);
 - 4) по обратимости процесса (реакции обратимые и необратимые);
- прогнозировать продукты химических реакций по формулам/названиям исходных веществ; определять исходные вещества по формулам/названиям продуктов реакции;
- составлять уравнения реакций, соответствующих последовательности («цепочке») превращений неорганических веществ различных классов;
- выявлять в процессе эксперимента признаки, свидетельствующие о протекании химической реакции;
- приготавливать растворы с определённой массовой долей растворённого вещества;
- определять характер среды водных растворов кислот и щелочей по изменению окраски индикаторов;
- проводить качественные реакции, подтверждающие наличие в водных растворах веществ отдельных ионов.

Содержание программы связано с несколькими учебными предметами, в частности, математика, биология, физика, география.

Личностные универсальные учебные действия

У выпускника будут сформированы:

- учебно-познавательный интерес к новому учебному материалу и способам решения новой задачи;
- ориентация на понимание причин успеха в кружковой деятельности, в том числе на самоанализ и самоконтроль результата, на анализ соответствия результатов требованиям конкретной задачи;
- способность к самооценке на основе критериев успешности в дополнительном образовании;
- основы гражданской идентичности личности в форме осознания «Я» как гражданина России, чувства сопричастности и гордости за свою Родину, народ и историю, осознание ответственности человека за общее благополучие, осознание своей этнической принадлежности.

Выпускник 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;
- выраженной устойчивой учебно-познавательной мотивации учения;

- устойчивого учебно-познавательного интереса к новым общим способам решения задач;
- адекватного понимания причин успешности/неуспешности внеучебной деятельности;
- осознанных устойчивых эстетических предпочтений и ориентации на искусство как значимую сферу человеческой жизни;
- эмпатии как осознанного понимания чувств других людей и сопереживания им, выражающихся в поступках, направленных на помощь и обеспечение благополучия.

Регулятивные универсальные учебные действия

Выпускник научится:

- планировать свои действия в соответствии с поставленной задачей и условиями ее реализации, в том числе во внутреннем плане;
- учитывать установленные правила в планировании и контроле способа решения;
- осуществлять итоговый и пошаговый контроль по результату;
- оценивать правильность выполнения действия на уровне адекватной ретроспективной оценки соответствия результатов требованиям данной задачи и учебной области;
- адекватно воспринимать предложения и оценку учителей, товарищей, родителей и других людей;
- различать способ и результат действия. Выпускник 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 универсальные учебные действия

Выпускник научится:

- осуществлять поиск необходимой информации для выполнения учебных заданий с использованием учебной литературы, энциклопедий, справочников (включая электронные, цифровые), контролируемом пространстве Интернета;
- осуществлять запись (фиксацию) выборочной информации, в том числе с помощью инструментов ИКТ;
- строить сообщения, проекты 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 и связях;

Выпускник получит возможность научиться:

- осуществлять расширенный поиск информации с использованием ресурсов библиотек и сети Интернет;
- записывать, фиксировать информацию с помощью инструментов ИКТ; осознанно и произвольно строить сообщения в устной и письменной форме;
- 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;

осуществлять сравнение, сериацию и классификацию, самостоятельно выбирая основания и критерии для указанных логических операций;

строить логическое рассуждение, включающее установление причинно-следственных связей.

Коммуникативные универсальные учебные действия

Выпускник научится:

адекватно использовать коммуникативные, средства для решения различных коммуникативных задач, строить монологическое сообщение, владеть диалогической формой коммуникации, используя, в том числе средства и инструменты ИКТ и дистанционного общения;

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;

учитывать разные мнения и стремиться к координации различных позиций в сотрудничестве;

формулировать собственное мнение и позицию;

договариваться и приходить к общему решению в совместной деятельности, в том числе в ситуации столкновения интересов;

задавать вопросы;

использовать речь для регуляции своего действия;

адекватно использовать речевые средства для решения различных коммуникативных задач, строить монологическое высказывание, владеть диалогической формой речи.

Выпускник получит возможность научиться:

учитывать и координировать в сотрудничестве отличные от собственной позиции других людей;

учитывать разные мнения и интересы и обосновывать собственную позицию;

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;

задавать вопросы, необходимые для организации собственной деятельности и сотрудничества с партнером;

осуществлять взаимный контроль и оказывать в сотрудничестве необходимую взаимопомощь;

адекватно использовать речь для планирования и регуляции своей деятельности;

адекватно использовать речевые средства для эффективного решения разнообразных коммуникативных задач.

Формы контроля и выход на результат.

Промежуточная аттестация. Защита проектов. Результаты работы и контроль осуществляется как на занятиях дополнительного образования, так и на различных конкурсах, олимпиадах. Возможно представление наиболее успешных проектов среди учеников школы.

Содержание учебного курса

| № | Тема раздела | Кол-во часов |
|---|-------------------------------------------|--------------|
| 1 | Химия – наука о веществах и превращениях | 2 |
| 2 | Вещества вокруг тебя! Оглянись! | 16 |
| 3 | Увлекательная химия для экспериментаторов | 12 |
| 4 | Индивидуальные проекты | 2 |
| 5 | Промежуточная аттестация. Защита проектов | 2 |

Календарно - тематический план

| № п/п | Тема занятия | Дата проведения | | Используемое оборудование «Точки роста» |
|-------|---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-----------------|----------|-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| | | по плану | по факту | |
| 1 | Химия или магия? Немного из истории химии. Техника безопасности в кабинете химии. | | | Демонстрация оборудования |
| 2 | Алхимия. Химия вчера, сегодня, завтра. | | | |
| 3 | Вещество, физические свойства веществ. Отличие чистых веществ от смесей. | | | Датчик температуры Датчик определения рН раствора Датчик определения электропроводности вещества. Датчик определения рН раствора |
| 4 | Способы разделения смесей. | | | |
| 5 | Вода – многое ли мы о ней знаем? Вода и её свойства. Что необычного в воде? Вода пресная и морская. Способы очистки воды. | | | Датчик определения рН раствора |
| 6 | Столовый уксус и уксусная эссенция. Свойства уксусной кислоты и её физиологическое действие. | | | |
| 7 | Питьевая сода. Свойства и применение. | | | Датчик определения рН раствора |
| 8 | Чай, состав, свойства, физиологическое действие на организм человека. | | | Датчик определения рН раствора |
| 9 | Мыло или мыла? Отличие хозяйственного мыла от туалетного. Щелочной характер | | | |

| | | | | |
|----|-------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|--|--|------------------------------------------------------------------|
| | хозяйственного мыла. | | | |
| 10 | Стиральные порошки и другие моющие средства. Какие порошки самые опасные. Надо ли опасаться жидких моющих средств | | | Датчик определения рН раствора |
| 11 | Лосьоны, духи, кремы и прочая парфюмерия. Могут ли представлять опасность косметические препараты? Можно ли самому изготовить духи? | | | Датчик определения электропроводности вещества |
| 12 | Многообразие лекарственных веществ. Какие лекарства мы обычно можем встретить в своей домашней аптечке? | | | Датчик определения рН раствора |
| 13 | Аптечный йод и его свойства. Почему йод надо держать в плотно закупоренной склянке | | | Датчик определения электропроводности вещества |
| 14 | «Зелёнка» или раствор бриллиантового зелёного | | | |
| 15 | Перекись водорода и гидроперит. Свойства перекиси водорода. | | | Датчик определения электропроводности вещества |
| 16 | Аспирин, или ацетилсалициловая кислота, и его свойства. Опасность при применении аспирина | | | Датчик определения рН раствора |
| 17 | Крахмал, его свойства и применение. Образование крахмала в листьях растений. Глюкоза, ее свойства и применение. | | | Датчик определения электропроводности вещества |
| 18 | Маргарин, сливочное и растительное масло, сало. Чего мы о них не знаем? | | | |
| 19 | Симпатические чернила: назначение, простейшие рецепты. | | | Датчик определения рН раствора |
| 20 | Состав акварельных красок. Правила обращения с ними. | | | Датчик определения рН раствора |
| 21 | История мыльных пузырей. Физика мыльных пузырей. | | | |
| 22 | Состав школьного мела. | | | |
| 23 | Индикаторы. Изменение окраски индикаторов в различных средах. | | | Реактивы из набора «Точка роста». Датчик определения рН раствора |
| 24 | Лабораторная работа №1 «Секретные чернила». | | | Реактивы из набора «Точка роста» |

| | | | | |
|----|-----------------------------------------------------------------------------------------------------------|--|--|------------------------------------------------------------------|
| 25 | Лабораторная работа №2 «Получение акварельных красок». | | | Реактивы из набора «Точка роста» |
| 26 | Лабораторная работа №3 «Мыльные опыты». | | | Реактивы из набора «Точка роста» |
| 27 | Лабораторная работа №4 «Как выбрать школьный мел». | | | Реактивы из набора «Точка роста» |
| 28 | Лабораторная работа №5 «Изготовление школьных мелков». | | | Реактивы из набора «Точка роста» |
| 29 | Лабораторная работа №6 «Определение среды раствора спомощью индикаторов». | | | Реактивы из набора «Точка роста». Датчик определения рН раствора |
| 30 | Лабораторная работа №7 «Приготовление растительных индикаторов и определение с их помощью рН раствора» | | | Реактивы из набора «Точка роста». Датчик определения рН раствора |
| 31 | Работа над проектом | | | Реактивы из набора «Точка роста» |
| 32 | Работа над проектом | | | Реактивы из набора «Точка роста» |
| 33 | Промежуточная аттестация. Защита проектов | | | Мультидатчик |
| 34 | Промежуточная аттестация. Защита проектов | | | Мультидатчик |

Темы проектов с использованием оборудования «Точки роста»

1. Экспериментальное изучение эффекта растворения веществ в воде
2. Определение типа среды водных растворов солей
3. Измерение температуры кипения воды с помощью температурного датчика и термометра
4. Выделение и поглощение тепла – признак протекания химической реакции
5. Определение величины водородного показателя различных сред
6. Изучение щёлочности различных сортов мыла и синтетических моющих средств
7. Определение качества кисломолочных продуктов
8. Определение зависимости рН цельного и пастеризованного молока от сроков хранения
9. Определение качества водопроводной воды
10. Определение характеристик водопроводной и дистиллированной воды
11. Изучение изменения температуры в процессе разложения кристаллогидрата
12. Определение кислотности почвы