

МОУ Кадомская СШ им. С.Я.Батышева

РАССМОТРЕНО
На заседании МО
Руководитель МО
С.Н.Наместникова
Протокол № 1
От «26» августа 2021г.

СОГЛАСОВАНО
Заместителя директора по
ВР О.И.Никулина
О.И.Никулина
От «26» августа 2021г.

УТВЕРЖДАЮ
Директор МОУ Кадомская
СШ Н.А.Кислякова
Приказ № 126
От «26» августа 2021г.



Рабочая программа курса внеурочной деятельности
«Химия и жизнь»
«Точка роста»

Составил
Герман В.В.
учитель химии.

2021 г.

Пояснительная записка.

Дополнительная общеразвивающая программа общеинтеллектуальной направленности: «Химия и жизнь» для 8-9 классов составлена в соответствии с «Законом об образовании в Российской Федерации» от 21.12. 2012г. № 273-ФЗ, федеральным компонентом государственного стандарта общего образования (2004г.), программой «Химия для 8-11 классов» (автор Н.Н.Гара.), на основе программы элективного курса «Химия и повседневная жизнь человека», под редакцией Н.В. Ширшиной.

Предлагаемая программа химического кружка ориентирована на учащихся 8-х и 9-х классов, т.е. того возраста, в котором интерес к окружающему миру особенно велик, а специальных знаний еще не хватает. Каждое занятие связано с овладением какого-либо практического навыка безопасной работы с веществом и приобретением новых полезных в жизни сведений о веществах, а также занятие ориентировано на научное обоснование сохранения среды обитания и здоровья человека, как самых важных категорий в системе ценностей общества.

Она имеет прикладную направленность и служит для удовлетворения индивидуального интереса учащихся к изучению и применению знаний по химии в повседневной жизни. Структура курса позволяет в полной мере использовать в обучении логические операции мышления: анализ и синтез, сравнение и аналогию, обобщение. В ходе занятий учащиеся проводят лабораторные и практические работы и самостоятельные домашние исследования, составляют «копилку полезных советов». Химический эксперимент даёт возможность формировать у учащихся специальные, предметные умения: работать с химическими веществами, выполнять химические опыты, учить школьников безопасному и экологически грамотному обращению с веществами в быту, повышает творческую активность, позволяет расширить кругозор учащихся.

Курс предполагает ознакомление с некоторыми аспектами деятельности работников ряда профессий, требующих знаний и умений в области прикладной химии (фармацевт, лаборант, работник химчистки, специалист в области пищевых технологий) с целью допрофессиональной ориентации учащихся, что является актуальным в условиях выбора дальнейшего профиля обучения в старшей школе.

Содержание программы знакомит обучающихся с характеристикой веществ окружающих нас в быту: вода, поваренная соль, веществами, из которых изготовлена посуда, спички, карандаши, бумага и т. п. Эти вещества, несмотря на свою тривиальность, имеют интересную историю и необычные свойства. Темы «Вода», «Поваренная соль», «Спички», «Бумага» дают возможность актуализации экологического просвещения школьников. Лабораторные и практические занятия способствуют формированию специальных умений и навыков работы с веществами и оборудованием. Проектные работы, тематика которых приводится в программе, позволят формировать у обучающихся умение самостоятельно приобретать знания и применять их на практике, а также развивают их творческие способности.

Цель рабочей программы: Создание условий для поддержания интереса к изучению естественнонаучных дисциплин.

Задачи программы:

- Ознакомить учащихся со средствами бытовой химии, медицинскими препаратами, входящими в домашнюю аптечку, их назначением и правилами рационального использования и хранения, основанными на свойствах веществ, входящих в их состав;
- Расширить знания учащихся о растворах, смесях и их свойствах, процессе растворения, способах очистки веществ и отработать навык приготовления растворов нужной концентрации;
- Актуализировать и расширить знания учащихся об истории изобретения спичек, бумаги, стекла, керамики, карандашей и акварельных красок.
- Содействовать осознанному выбору элективных учебных предметов в 10-11 классах.

Срок реализации программы

1 год: 35 занятий 1 час в неделю.

Основные методы:

Проведение химических опытов, чтение научно - популярной литературы, подготовка рефератов, создание презентаций.

Основные формы: Лекции, презентации, беседы, дискуссии, лабораторные работы, викторины, игры, химические вечера.

Критериями успешности освоения курса служит качество отчетов учащихся по результатам предлагаемых самостоятельных исследований, творческих работ и выступлений по обсуждаемым темам. Итоговое зачетное занятие проводится в форме деловой игры.

Содержание программы.

Раздел 1. Введение - 3 ч.

Химия-творение природы и рук человека. Химия вокруг нас. Химические вещества в повседневной жизни человека.

Правила работы в кабинете химии. Лабораторное оборудование, химические вещества.

Лабораторная работа №1: «Работа с нагревательными приборами».

Экскурсия в лабораторию.

Раздел 2. Вода - 3 ч.

Вода в масштабе планеты. Круговорот воды. Вода в организме человека. Пресная вода и ее запасы. Экологические проблемы чистой воды.

Лабораторная работа №2: «Анализ воды из природных источников».

Раздел 3. Поваренная соль - 3 ч.

Роль поваренной соли в обмене веществ человека и животных. Солевой баланс в организме человека. Использование хлорида натрия в химической промышленности.

Практическая работа №1: «Получение поваренной соли и ее очистка, выращивание кристаллов».

Раздел 4. Химия и пища - 7 ч.

Из чего состоит пища. Основные компоненты пищи: жиры, белки, углеводы, витамины, соли. Химия продуктов растительного и животного происхождения. Физиология пищеварения. Продукты быстрого приготовления и особенности их производства.

Лабораторная работа №3: «Определение содержания жиров в семенах растений».

Лабораторная работа №4: Определение нитратов в продуктах.

Лабораторная работа №5: Качественные реакции на присутствие углеводов.

Лабораторная работа №6: «Определение витаминов А, С, Е в растительном масле».

Лабораторная работа №7: «Анализ прохладительных напитков».

Лабораторная работа №8: «Химические опыты с жевательной резинкой».

Раздел 5. Химические вещества в повседневной жизни - 5 ч.

Пирофоры. История изобретения спичек. Красный и белый фосфор. Виды спичек. Спичечное производство в России. От пергамента и шелковых книг до наших дней. Целлюлоза. Связующие: каолин, карбонат кальция, пигменты.

Хлопчатобумажные ткани. Виды бумаги и их практическое использование. Графит. Состав цветных карандашей.

Пигменты. Виды красок. Процесс изготовления красок. Воски и масла, применяющиеся в живописи. История стеклоделия. Получение стекол. Изделия из стекла. Виды декоративной обработки стекол. Виды и химический состав глины. Разновидности керамических материалов. Изделия из керамики.

Лабораторная работа №9: «Изучение свойств различных видов спичек (бытовых, охотничьих, термических, сигнальных, каминных, фотографических)».

Лабораторная работа №10: «Изучение свойств различных видов бумаги».

Лабораторная работа №11: «Изготовление минеральных пигментов разных цветов».

Лабораторная работа №12: «Изучение физических свойств различных стекол».

Лабораторная работа №13: «Исследование физико-химических свойств глины».

Раздел 6. Химия и медицина - 4 ч.

Лекарственные препараты, их виды и назначение. Многогранный йод. Перманганат калия. Свойства перекиси водорода. Активированный уголь. Лекарства от простуды. Витамины. Самодельные лекарства.

Лабораторная работа №14: «Определение витаминов в препаратах поливитаминов».

Лабораторная работа №15: «Действие кристаллов перманганата калия на кожу курицы».

Практическая работа №3: «Приготовление простейших растворов».

Раздел 7. Химические средства гигиены. 5 часов

Синтетические моющие средства и поверхностно-активные вещества. Порошок, паста, загустители, стабилизаторы. Косметические моющие средства. Косметические моющие средства, гели, шампуни, хозяйственное и туалетное мыло. Средства бытовой химии, применяемые для выведения пятен. Разновидности смесей, области их использования в повседневной жизни человека.

Лабораторная работа №16: «Сравнение моющих свойств мыла и СМС».

Лабораторная работа №17: «Определение среды в мылах и шампунях».

Лабораторная работа №18: «Самодельные духи»

Практическая работа №4: «Выведение пятен с ткани».

Раздел 8. Работа над проектами - 5 ч.

Определение темы проекта. Составление плана работы над проектом. Подбор литературы. Разбор материала по проекту. Обработка результатов исследования. Написание проекта. Оформление работы. Выступление с проектами. Защита проектов.

Итоговое занятие. Деловая игра.

Планируемые результаты обучения

В результате изучения содержания программы обучающийся должен:

1. повысить свой общеинтеллектуальный уровень;
2. научиться находить необходимый материал в различных источниках (книги, справочники, Интернет и др.);
3. создавать и представлять доклады в форме презентаций;
4. пользоваться химической посудой, реактивами и проводить простейшие химические опыты, соблюдать правила техники безопасности при проведении химического эксперимента;
5. быть готовым к осознанному выбору элективных учебных предметов в 9-11 классах.

Календарно-тематический план занятий.

Тема занятия

Основные понятия

Формы и методы организации работы

Раздел 1. Введение – 3 ч.

1. Вводное занятие.

Цели и задачи курса, его структура, форма организации работы.

Лекция с элементами беседы.

2. Ознакомление с кабинетом химии и изучение правил техники безопасности.

Техника безопасности при работе в кабинете химии. Правила работы с химическими веществами.

Экскурсия

3. Знакомство с лабораторным

оборудованием. Лабораторная работа №1: «Работа с нагревательными приборами».

Лабораторное оборудование, химические вещества, работа с нагревательными приборами.

Лабораторная работа

Раздел 2. Вода - 3 ч.

4. Вода.

Физические свойства воды. Строение молекулы воды. Парадоксы и аномалии в свойствах воды.

Лекция, демонстрационный опыт

5. Вода - основа жизни на земле.

Содержание, состояние и роль воды в организме человека. Вода в масштабе планеты. Круговорот воды в природе.

Составление презентации, работа с интернет источниками.

6. Экологическая проблема чистой воды.

Лабораторная работа №2. «Анализ воды из различных природных источников».

Проблемы чистой воды. Загрязнение воды. Анализ воды из различных природных источников

Лекция. Лабораторная работа

Раздел 3. Поваренная соль - 3 ч.

7. Химия и человек. Химические вещества в повседневной жизни человека.

Классификация веществ в быту.

Презентация

8. Поваренная соль.

Роль NaCl в обмене веществ, солевой баланс. Использование хлорида натрия в химической промышленности.

Лекция.

9. Практическая работа №1: «Очистка

загрязненной поваренной соли.

Выращивание кристаллов поваренной соли»

Чистые вещества, смеси, очистка NaCl от примесей.

Практическая работа

Раздел 4. Химия и пища - 7ч.

10. Химия пищи.

Из чего состоит пища. Основные компоненты пищи: жиры, белки, углеводы, витамины, соли.

Лекция.

11. Жиры. Лабораторная работа №3: «Определение содержания жиров в семенах растений».

Химия продуктов растительного и животного происхождения.

Практическая работа

12. Белки. Лабораторная работа №4: «Определение нитратов в продуктах».

Содержание белков в продуктах питания. Значение белков для подросткового организма.

Практическая работа

13. Углеводы. Лабораторная работа №5: «Качественные реакции на присутствие углеводов».

Сахар. Крахмал. Содержание в продуктах и умение определять углеводы.

Практическая работа

14. Витамины. Лабораторная работа №6: «Определение витаминов А, С, Е в растительном масле».

Водорастворимые и жирорастворимые витамины. Значение витаминов для нормального процесса обмена веществ.

Практическая работа

15. Качество продуктов питания. Лабораторная работа №7: «Анализ прохладительных напитков».

Продукты быстрого приготовления и особенности их производства. Газированные напитки их польза и вред.

Практическая работа

16. Качество продуктов питания. Лабораторная работа №8: «Химические опыты с жевательной резинкой».

Жевательная резинка, чипсы и кириешки.

Практическая работа

Раздел 5. Химические вещества в повседневной жизни - 5 ч.17. Спички. История изобретения спичек. Лабораторная работа №9: «Изучение свойств различных видов спичек

(бытовых, охотничьих, термических, сигнальных, каминных, фотографических)».

Пирофоры. История изобретения спичек. Красный и белый фосфор. Виды спичек. Спичечное производство в России.

Лекция. Лабораторная работа.

18. Бумага. От пергамента и шелковых книг до наших дней. Лабораторная работа №10: «Изучение свойств различных видов бумаги».

От пергамента и шелковых книг до наших дней. Целлюлоза. Связующие: каолин, карбонат кальция, пигменты. Хлопчатобумажные ткани. Виды бумаги и их практическое использование.

Лекция. Лабораторная работа.

19. Карандаши и акварельные краски.

Графит, пигменты. Лабораторная работа №11: «Изготовление минеральных пигментов разных цветов».

Графит. Состав цветных карандашей. Пигменты. Виды красок. Процесс изготовления красок. Воски и масла, применяющиеся в живописи.

Лекция. Лабораторная работа.

20. Стекло. Из истории стеклоделия. Виды декоративной обработки стекла. Лабораторная работа №12: «Изучение физических свойств различных стекол».

История стеклоделия. Получение стекол. Изделия из стекла. Виды декоративной обработки стекол.

Лекция. Лабораторная работа.

21. Керамика. Виды керамики. История

фарфора. Лабораторная работа №13: «Исследование физико-химических свойств глины».

Виды и химический состав глин. Разновидности керамических материалов. Изделия из керамики.

Лекция. Лабораторная работа.

Раздел 6. Химия и медицина - 4 ч.

22. Химия и медицина. Лекарства и яды в древности.

Химическое обоснование основных правил хранения лекарств. Состав и формы выпуска лекарственных средств – твердые смеси (таблетки, порошки), растворы, суспензии и эмульсии, их устойчивость. Лекарственные препараты, их виды и назначение.

Лекция.

23. Антидоты. Антибиотики. Лабораторная работа №14: «Определение витаминов в препаратах поливитаминов».

Лекарства от простуды. Витамины. Значение антибиотиков.

Лекция. Лабораторная работа.

24. Домашняя аптечка. Средства первой

помощи. Лабораторная работа №15: «Действие кристаллов перманганата калия на кожу курицы».

Многогранный йод. Перманганат калия. Свойства перекиси водорода. Активированный уголь

Лекция. Лабораторная работа.

25. Практическая работа №3: «Приготовление простейших растворов».

Приготовление растворов различной концентрации. Профессия фармацевта.

Практическая работа

Раздел 7. Химические средства гигиены - 5 ч.

26. Химические средства гигиены. Средства ухода за зубами.

Порошок, паста, загустители, стабилизаторы.

Лекция.

27. Химические средства гигиены. Мыло и синтетические моющие средства. Лабораторная работа №16: «Сравнение моющих свойств мыла и СМС».

Синтетические моющие средства и поверхностно-активные вещества

Лекция. Лабораторная работа.

28. Практическая работа №4: «Выведение пятен препаратами бытовой химии».

Средства бытовой химии, применяемые для выведения пятен.

Практическая работа

29. Косметические средства. Лабораторная работа №17: «Определение среды в мылах и шампунях».

Косметические моющие средства, гели, шампуни, хозяйственное и туалетное мыло.

Лекция. Лабораторная работа.

30. Аэрозоли и дезодоранты. Лабораторная работа №18: «Самодельные духи»

Разновидности смесей, области их использования в повседневной жизни человека.

Лекция. Лабораторная работа.

Раздел 8. Работа над проектами - 5 ч.

31. Работа над проектами.

Определение темы проекта. Составление плана работы над проектом. Подбор литературы.

Беседа

32. Работа над проектами.

Разбор материала по проекту. Обработка результатов исследования.

Практическое занятие.

33. Работа над проектами.

Написание проекта. Оформление работы.

Практическое занятие.

34. Защита проектов.

Выступление с проектами. Защита проектов.

Защита проекта. Дискуссия.

35. Итоговое занятие.

Деловая игра.

Игра.

Организационно – педагогические условия

- Специализированный кабинет химии.

1. Информационно-коммуникативные средства

1. Компьютер.
2. Мультимедийный проектор.
3. Экран.
4. Сборник демонстрационных опытов для средней общеобразовательной школы «8 класс» в 3 частях.
5. Учебные диски: Химия – 8, Михайло Ломоносов, Дмитрий Менделеев, операция «Гелий», Химия вокруг нас.
6. Учебное электронное издание: Химия (8-11 класс) - Виртуальная лаборатория.

2. Печатные пособия

- 2.1. Серия справочных таблиц по химии: «Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева», «Растворимость солей, кислот и оснований в воде», «Электрохимический ряд напряжений металлов», «Окраска индикаторов в различных средах».
- 2.2. Руководства для лабораторных опытов и практических занятий по химии, 8 кл.

4. Учебно-лабораторное оборудование

- 4.1. Набор моделей кристаллических решёток: алмаза, графита, поваренной соли, железа.
- 4.2. Коллекции: «Металлы и сплавы», «Минералы и горные породы», «Неметаллы».

5. Учебно-практическое оборудование

- 5.1. Набор № 1 и 2 ОС «Кислоты».
- 5.2. Набор № 3 ОС «Гидроксиды».
- 5.3. Набор № 4 ОС «Оксиды металлов».
- 5.4. Набор № 5 ОС «Металлы».
- 5.5. Набор № 6 ОС «Щелочные и щелочноземельные металлы».
- 5.6. Набор № 9 ОС «Галогениды».
- 5.7. Набор № 10 ОС «Сульфаты. Сульфиты. Сульфиды».
- 5.8. Набор № 11 ОС «Карбонаты».
- 5.9. Набор № 12 ОС «Фосфаты. Силикаты».
- 5.10. Набор № 17 ОС «Индикаторы».
- 5.11. Набор посуды и принадлежностей для ученического эксперимента, нагревательные приборы.

Оценочные материалы.

Проект

Конечный продукт, получаемый в результате планирования и выполнения комплекса учебных и исследовательских заданий. Позволяет оценить умения обучающихся самостоятельно конструировать свои знания в процессе решения практических задач и проблем, ориентироваться в информационном пространстве и уровень сформированности аналитических, исследовательских навыков, навыков практического и творческого мышления. Может выполняться в индивидуальном порядке или группой обучающихся.

Темы проектных работ

1. Анализ проб воды в различных водоемах Кадомского района.
2. Очистные сооружения городского водоканала (по материалам экскурсии).
3. История спички.
4. Экологические проблемы акватории страны.
6. Бумага - материальный носитель различных видов искусства.

Темы для сообщений

1. Чудесный мир бумаги.
2. Много ли соли в солонках страны?
3. «Соляные бунты» в России.
4. Физиологический раствор в медицинской практике.
5. Имеет ли вода память?
6. Влажность воздуха и самочувствие человека.
7. «Скользкая» и «мокрая» вода.
8. Выводим пятна со страниц книги.
9. Синтетическая бумага - альтернатива целлюлозной бумаге.
10. История бумажных денег.

11. Вода в космосе.

Методические материалы.

1. Ларина Н.С., Катанаева В.Г., Ларина Н.В. Практикум по химико-экологическому мониторингу окружающей среды. Учебное пособие. Шадринск: Издательство ОГУП «Шадринский Дом Печати», 2007.
2. Малышкина В. Занимательная химия. - Санкт-Петербург, «Тригон», 1998.
3. Оржековский П.А., Давыдов В.Н., Титов Н.А. Экспериментальные творческие задания и задачи по неорганической химии: Книга для учащихся – М.:АРКТИ,1998.
4. Стрельникова Л. Из чего всё сделано? Рассказы о веществе. Москва «Яуза-пресс», 2011.
5. Тяглова Е.В. Исследовательская деятельность учащихся по химии: методическое пособие - М.: Глобус,2007.
6. Химия 9 класс. Сборник Элективных курсов. Составитель Ширшина Н.В. Волгоград. Учитель, 2008.
7. Химия вне рамок урока/Сост.И.А. Костенчук. – М.: Центрхимпресс, 2008.
8. <http://www.mon.gov.ru> Министерство образования и науки
9. <http://www.fipi.ru> Портал ФИПИ – Федеральный институт педагогических измерений
10. <http://edu.ru/index.php> Федеральный портал «Российское образование»
11. <http://www.infomarker.ru/top8.html> RUSTEST.RU - федеральный центр тестирования.
12. <http://www.pedsovet.org> Всероссийский Интернет-Педсовет
13. <http://www.alhimik.ru/> сайт «Алхимик»
14. <http://www.xumuk.ru/> сайт о химии и для химиков.