

Муниципальное казенное общеобразовательное учреждение  
средняя общеобразовательная школа № 17 р.п. Юрты

РАССМОТРЕНО

на заседании МО  
учителей русского  
языка, литературы,  
естествознания МКОУ  
СОШ №17 р.п.Юрты

  
Павлоченко В.Ю.  
Протокол №1 от «30»  
августа 2024 г.

СОГЛАСОВАНО

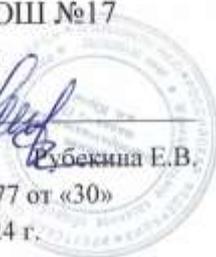
зам.директора по УВР  
МКОУ СОШ №17  
р.п.Юрты

  
Кочергина И.Г.  
от «30» августа 2024 г.

УТВЕРЖДЕНО

приказом директора  
МКОУ СОШ №17  
р.п.Юрты

  
Рубекина Е.В.  
Приказ № 77 от «30»  
августа 2024 г.



Рабочая программа внеурочной  
деятельности по естественно-научному  
направлению  
«Юный химик»  
8-9 классы  
МКОУ СОШ № 17 р.п.Юрты

Разработчик программы: Кривогуз О.В.,  
Учитель биологии

2024 год

## 1. Пояснительная записка

Ребенок с рождения окружен различными веществами и должен уметь обращаться с ними. Знакомство учащихся с веществами, из которых состоит окружающий мир, позволяет раскрыть важнейшие взаимосвязи человека и веществ в среде его обитания. Знакомство детей с веществами, химическими явлениями начинается еще в раннем детстве. Каждый ребенок знаком с названиями применяемых в быту веществ, некоторыми полезными ископаемыми. Однако к началу изучения химии в 8-м классе познавательные интересы школьников в значительной мере ослабевают. Последующее изучение химии на уроках для многих учащихся протекает не очень успешно. Это обусловлено сложностью материала, нерационально спроектированными программами и формально написанными учебниками по химии. С целью формирования основ химического мировоззрения предназначена программа внеурочной деятельности «Юный химик».

При реализации данной программы будет задействовано оборудование центра «Точка роста».

**Цель:** удовлетворить познавательные запросы детей, развивать исследовательский подход к изучению окружающего мира и умение применять свои знания на практике, расширить знания учащихся о применении веществ в повседневной жизни, реализовать общекультурный компонент.

### **Задачи:**

#### *Предметные:*

- | Сформировать навыки элементарной исследовательской работы;
- | Расширить знания учащихся по химии, экологии;
- | Научить применять коммуникативные и презентационные навыки;
- | Научить оформлять результаты своей работы.

#### *Метапредметные:*

- Развить умение проектирования своей деятельности;
- || Продолжить формирование навыков самостоятельной работы с различными источниками информации;
- Продолжить развивать творческие способности.

#### *Личностные:*

- Продолжить воспитание навыков экологической культуры, ответственного отношения к людям и к природе;
- || Совершенствовать навыки коллективной работы;
- Способствовать пониманию современных проблем экологии и сознанию их актуальности.

### **Принципы, лежащие в основе работы по программе:**

**Принцип добровольности.** К занятиям допускаются все желающие, соответствующие данному возрасту, на добровольной основе и бесплатно.

**Принцип взаимоуважения.** Ребята уважают интересы друг друга, поддерживают и помогают друг другу во всех начинаниях;

**Принцип научности.** Весь материал, используемый на занятиях, имеет под собой научную основу.

**Принцип доступности материала и соответствия возрасту.** Ребята могут выбирать темы работ в зависимости от своих возможностей и возраста.

**Принцип практической значимости тех или иных навыков и знаний в повседневной жизни учащегося.**

**Принцип вариативности.** Материал и темы для изучения можно менять в зависимости от интересов и потребностей ребят. Учащиеся сами выбирают объем и качество работ, будь то учебное исследование, или теоретическая информация, или творческие задания и т.д.

**Принцип соответствия содержания запросам ребенка.** В работе мы опираемся на те аргументы, которые значимы для подростка сейчас, которые сегодня дадут ему те или иные преимущества для социальной адаптации.

Принцип дифференциации и индивидуализации. Ребята выбирают задания в соответствии с запросами и индивидуальными способностями.

В соответствии с возрастом применяются разнообразные формы деятельности: беседа, игра, практическая работа, эксперимент, наблюдение, экспресс-исследование, коллективные и индивидуальные исследования, самостоятельная работа, защита исследовательских работ, мини-конференция, консультация.

Коллективные формы используются при изучении теоретических сведений, оформлении выставок, проведении экскурсий. Групповые формы применяются при проведении практических работ, выполнении творческих, исследовательских заданий.

Индивидуальные формы работы применяются при работе с отдельными ребятами, обладающими низким или высоким уровнем развития.

Итогом проведения лабораторных или практических работ являются отчеты с выводами, рисунками. На занятиях курса учащиеся учатся говорить, отстаивать свою точку зрения, защищать творческие работы, отвечать на вопросы.

### **Методы и приемы**

Программа предусматривает применение различных методов и приемов, что позволяет сделать обучение эффективным и интересным:

- сенсорного восприятия (лекции, просмотр видеофильмов, СД);
- практические (лабораторные работы, эксперименты);
- коммуникативные (дискуссии, беседы, ролевые игры);
- комбинированные (самостоятельная работа учащихся, экскурсии, инсценировки);
- проблемный (создание на уроке проблемной ситуации).

## **2. Результаты освоения курса внеурочной деятельности**

Прогнозируемые результаты освоения воспитанниками образовательной программы в обучении:

- знание правил техники безопасности при работе с веществами в химическом кабинете;
- умение ставить химические эксперименты;
- умение выполнять исследовательские работы и защищать их;
- сложившиеся представления о будущем профессиональном выборе. в воспитании:

Прогнозируемые результаты освоения воспитанниками образовательной программы в воспитании:

- воспитание трудолюбия, умения работать в коллективе и самостоятельно;
- воспитание воли, характера;
- воспитание бережного отношения к окружающей среде.

### **Личностные:**

- осознавать себя ценной частью большого разнообразного мира (природы и общества);
- испытывать чувство гордости за красоту родной природы, свою малую Родину, страну;
- формулировать самому простые правила поведения в природе;
- осознавать себя гражданином России;
- объяснять, что связывает тебя с историей, культурой, судьбой твоего народа и всей России;
- искать свою позицию в многообразии общественных и мировоззренческих позиций, эстетических и культурных предпочтений;
- уважать иное мнение;
- выработать в противоречивых конфликтных ситуациях правила поведения.

### **Метапредметные:**

*В области коммуникативных УУД:*

- организовывать взаимодействие в группе (распределять роли, договариваться друг с другом и т.д.);
- предвидеть (прогнозировать) последствия коллективных решений;

- оформлять свои мысли в устной и письменной речи с учётом своих учебных и жизненных речевых ситуаций, в том числе с применением средств ИКТ;

при необходимости отстаивать свою точку зрения, аргументируя ее. Учиться подтверждать аргументы фактами;

- слушать других, пытаться принимать другую точку зрения, быть готовым изменить свою точку зрения.

*В области регулятивных УУД:*

- определять цель учебной деятельности с помощью учителя и самостоятельно, искать средства её осуществления;
- учиться обнаруживать и формулировать учебную проблему, выбирать тему проекта;
- составлять план выполнения задач, решения проблем творческого и поискового характера, выполнения проекта совместно с учителем;
- работая по плану, сверять свои действия с целью и, при необходимости, исправлять ошибки;
- работая по составленному плану, использовать, наряду с основными, и дополнительные средства (справочная литература, сложные приборы, средства ИКТ);
- предполагать, какая информация нужна;
- отбирать необходимые словари, энциклопедии, справочники, электронные диски;
- сопоставлять и отбирать информацию, полученную из различных источников (словари, энциклопедии, справочники, электронные диски, сеть Интернет);
- выбирать основания для сравнения, классификации объектов;
- устанавливать аналогии и причинно-следственные связи;
- выстраивать логическую цепь рассуждений;
- представлять информацию в виде таблиц, схем, опорного конспекта, в том числе с применением средств ИКТ.
- организовывать взаимодействие в группе (распределять роли, договариваться друг с другом и т.д.);
- предвидеть (прогнозировать) последствия коллективных решений;
- оформлять свои мысли в устной и письменной речи с учётом своих учебных и жизненных речевых ситуаций, в том числе с применением средств ИКТ;
- при необходимости отстаивать свою точку зрения, аргументируя ее. Учиться подтверждать аргументы фактами;
- слушать других, пытаться принимать другую точку зрения, быть готовым изменить свою точку зрения;
- в ходе представления проекта учиться давать оценку его результатов;
- понимать причины своего неуспеха и находить способы выхода из этой ситуации.

### **Предметные**

- предполагать, какая информация нужна;
- отбирать необходимые словари, энциклопедии, справочники, электронные диски;
- сопоставлять и отбирать информацию, полученную из различных источников (словари, энциклопедии, справочники, электронные диски, сеть Интернет);
- выбирать основания для сравнения, классификации объектов;
- устанавливать аналогии и причинно-следственные связи;
- выстраивать логическую цепь рассуждений;
- представлять информацию в виде таблиц, схем, опорного конспекта, в том числе с применением средств ИКТ.

Педагогические технологии, используемые в обучении:

|| **Личностно-ориентированные** технологии позволяют найти индивидуальный подход к каждому ребенку, создать для него необходимые условия комфорта и успеха в обучении. Они предусматривают выбор темы, объем материала с учетом сил, способностей и интересов ребенка, создают ситуацию сотрудничества для общения с другими членами коллектива.

- Игровые технологии помогают ребенку в форме игры усвоить необходимые знания и приобрести нужные навыки. Они повышают активность и интерес детей к выполняемой работе.
- Технология творческой деятельности используется для повышения творческой активности детей.
- Технология исследовательской деятельности позволяет развивать у детей наблюдательность, логику, большую самостоятельность в выборе целей и постановке задач, проведении опытов и наблюдений, анализе и обработке полученных результатов. В результате происходит активное овладение знаниями, умениями и навыками.
- Технология методов проекта. В основе этого метода лежит развитие познавательных интересов учащихся, умение самостоятельно конструировать свои знания, ориентироваться в информационном пространстве, развитие критического мышления, формирование коммуникативных и презентационных навыков.

Средства:

- программное обеспечение;
- Интернет технологии;
- оборудование центра «Точки роста».

Методы контроля: консультация, доклад, защита исследовательских работ, выступление, выставка, презентация, мини-конференция, научно-исследовательская конференция.

## 2. Содержание

8класс

### 1 Модуль «Химия – наука о веществах и их превращениях» - 2 часа

Химия или магия? Немного из истории химии. Алхимия. Химия вчера, сегодня, завтра. Техника безопасности в кабинете химии.

Лабораторное оборудование. Знакомство с раздаточным оборудованием для практических и лабораторных работ. Посуда, её виды и назначение. Реактивы и их классы. Обращение с кислотами, щелочами, ядовитыми веществами. Меры первой помощи при химических ожогах и отравлениях. Выработка навыков безопасной работы.

Демонстрация. Удивительные опыты.

Лабораторная работа. Знакомство с оборудованием для практических и лабораторных работ.

### 2 Модуль «Вещества вокруг тебя, оглянись!» – 15 часов

Вещество, физические свойства веществ. Отличие чистых веществ от смесей. Способы разделения смесей.

Вода – многое ли мы о ней знаем? Вода и её свойства. Что необычного в воде? Вода пресная и морская. Способы очистки воды: отстаивание, фильтрование, обеззараживание.

Столовый уксус и уксусная эссенция. Свойства уксусной кислоты и её физиологическое воздействие.

Питьевая сода. Свойства и применение.

Чай, состав, свойства, физиологическое действие на организм человека.

Мыло или мыла? Отличие хозяйственного мыла от туалетного. Щелочной характер хозяйственного мыла.

Стиральные порошки и другие моющие средства. Какие порошки самые опасные. Надо ли опасаться жидких моющих средств.

Лосьоны, духи, кремы и прочая парфюмерия. Могут ли представлять опасность косметические препараты? Можно ли самому изготовить духи?

Многообразие лекарственных веществ. Какие лекарства мы обычно можем встретить в своей домашней аптечке?

Аптечный йод и его свойства. Почему йод надо держать в плотно закупоренной склянке. «Зелёнка» или раствор бриллиантового зелёного. Перекись водорода и гидроперит. Свойства перекиси водорода.

Аспирин или ацетилсалициловая кислота и его свойства. Опасность при применении аспирина.

Крахмал, его свойства и применение. Образование крахмала в листьях растений. Глюкоза, ее свойства и применение.

Маргарин, сливочное и растительное масло, сало. Чего мы о них не знаем? Растительные и животные масла.

Лабораторная работа 1. Знакомство с оборудованием для практических и лабораторных работ.

Лабораторная работа 2. Свойства веществ. Разделение смеси красителей.

Лабораторная работа 3. Свойства воды.

Практическая работа 1. Очистка воды.

Лабораторная работа 4. Свойства уксусной кислоты.

Лабораторная работа 5. Свойства питьевой соды.

Лабораторная работа 6. Свойства чая.

Лабораторная работа 7. Свойства мыла.

Лабораторная работа 8. Сравнение моющих свойств мыла и СМС.

Лабораторная работа 9. Изготовим духи сами.

Лабораторная работа 10. Необычные свойства таких обычных зеленки и йода.

Лабораторная работа 11. Получение кислорода из перекиси водорода.

Лабораторная работа 12. Свойства аспирина.

Лабораторная работа 13. Свойства крахмала.

Лабораторная работа 14. Свойства глюкозы.

Лабораторная работа 15. Свойства растительного и сливочного масел.

**3 Модуль «Увлекательная химия для экспериментаторов» -13 часов.**

Симпатические чернила: назначение, простейшие рецепты. Состав акварельных красок.

Правила обращения с ними.

История мыльных пузырей. Физика мыльных пузырей. Состав школьного мела.

Индикаторы. Изменение окраски индикаторов в различных средах.

Лабораторная работа 16. «Секретные чернила».

Лабораторная работа 17. «Получение акварельных красок».

Лабораторная работа 18. «Мыльные опыты».

Лабораторная работа 19. «Как выбрать школьный мел».

Лабораторная работа 20. «Изготовление школьных мелков».

Лабораторная работа 21. «Определение среды раствора с помощью индикаторов».

Лабораторная работа 22. «Приготовление растительных индикаторов и определение с помощью них рН раствора».

**4 Модуль «Что мы узнали о химии?» – 4 часа**

Подготовка и защита мини-проектов.

9 класс

**Введение - 1 час**

Техника безопасности в кабинете химии. Лабораторное оборудование. Лабораторное оборудование. Знакомство с раздаточным оборудованием для практических и лабораторных работ. Посуда, её виды и назначение. Реактивы и их классы. Обращение с кислотами, щелочами, ядовитыми веществами. Меры первой помощи при химических ожогах и отравлениях. Выработка навыков безопасной работы.

*Лабораторная работа.* Знакомство с оборудованием для практических и лабораторных работ.

**Модуль 1. Вступление в мир веществ - 4 часа**

Вещество. Молекула. Атом. Химический элемент. ПСХЭ Д.И. Менделеева. Химическая формула.

Физические и химические явления. Признаки химических реакций.

Скорость химической реакции. Факторы, влияющие на скорость химической реакции.

*Лабораторная работа 2.* Опыты, доказывающие движение и взаимодействие частиц вещества.

1. Наблюдение за каплями воды.
2. Наблюдения за настойкой валерианы.
3. Растворение перманганата калия в воде.

4. Растворение поваренной соли в воде.

*Лабораторная работа 3. Физические и химические явления.*

*Лабораторная работа 4. Факторы, влияющие на скорость химической реакции.*

1. Влияние температуры на скорость химических реакций.

2. Влияние площади поверхности реагирующих веществ на скорость химических реакций.

3. Влияние кислот разной силы на скорость химических реакций.

4. Катализаторы- ускорители химических реакций

## **Модуль 2. Мир неорганических веществ - 16 часов**

Вода. Уникальность воды. Вода - растворитель. Цветность. Мутность. Запах. Жесткость воды, ее определение и устранение. Ионы. Влияние минерального состава воды на здоровье человека. СМС, их влияние на свойства и качество воды. Очистка воды от СМС, нерастворимых веществ. Фильтрование. Выпаривание. Отстаивание.

Кислоты. Обнаружение кислот в растворе. Кислота в желудке человека. Кислотные дожди.

Понятие о солях. Питательная сода. Ее свойства. Хлорид натрия, его свойства.

Кислород. Свойства кислорода. Значение для живых организмов.

Металлы. Физические свойства металлов. Свойства и применение железа. Ржавчина. Биологическая роль железа.

Уголь, графит и углекислый газ - дети углерода. Их свойства и применение.

Спирт, его свойства. Влияние этилового спирта на живые организмы.

Глюкоза, сахар, крахмал, целлюлоза - углеводы сладкие и не очень. Их свойства и значение для живых организмов.

Белки в мясе, молоке, яйцах и других продуктах Их свойства и значение для живых организмов.

Жиры в семечках, орехах, апельсине и молоке. Их свойства и значение для живых организмов.

Пластмассы. Полиэтилен. Польза и вред полиэтилена.

*Лабораторная работа 5. Вода - растворитель.*

1. Вода растворяет газы.

2. Вода растворяет минеральные соли.

3. Как устранить накипь в чайнике?

*Лабораторная работа 6. Органолептические показатели воды.*

*Лабораторная работа 7. Определение и устранение жесткости воды.*

*Лабораторная работа 8. Обнаружение ионов в воде.*

*Лабораторная работа 9. Влияние синтетических моющих средств на зеленые водные растения.*

*Практическая работа 1. Очистка воды*

*Лабораторная работа 10. Обнаружение кислот в продуктах питания.*

*Лабораторная работа 11. Действие кислотного загрязнения воздуха на растения*

Карбонат кальция.

1. Опыт с кусочком мела.

2. Мрамор и гипс.

3. Раковина улитки.

4. Что содержится в зубной пасте?

*Лабораторная работа 12.*

1. Как сода способствует выпечке хлеба?

2. Приготовим лимонад!

*Лабораторная работа 13.*

1. Мы получаем поваренную соль.

2. Фокус с картофелем, или почему картофель плавает в воде?

*Лабораторная работа 14. Получение кислорода.*

*Лабораторная работа 15. Металлы создают цвета, цветы, огни.*

*Лабораторная работа 16.*

1. Растворяем железо.

2. Как обнаружить железо?

3. Невидимые чернила из железных стружек.

4. обнаружение железа в продуктах питания.
  5. Удаление пятен ржавчины.
- Лабораторная работа 17.*
1. Уголь как адсорбент.
  2. Кукурузные палочки тоже адсорбент.
  3. Получение углекислого газа и изучение его свойств.
  4. Обнаружение углекислого газа в газировке.
  5. «Ныряющее яйцо»: еще один фокус

### **Модуль 3. Мир органических веществ - 7 часов**

Лабораторная работа 18.

1. Влияние этилового спирта на живые организмы.
2. Спирт-растворитель.
3. Извлекаем зеленый пигмент листа- хлорофилл.
4. Разделяем хлорофилл на фракции хроматографией.

*Лабораторная работа 19.*

1. Углерод в сахаре.
2. Обнаружение крахмала в продуктах питания и косметической пудре.
3. Обнаружение глюкозы в продуктах питания.
4. Неспелое и спелое яблоко.

*Лабораторная работа 20.*

1. Исследуем яйцо.
2. Обнаружение белка.

*Лабораторная работа 21.*

1. Масляная капля.
2. Какие плоды содержат жир?

*Лабораторная работа 22.* Польза и вред полиэтилена.

### **Модуль 4. Экологический взгляд на вещества вокруг нас-6 часов**

Пыль - загрязнитель воздуха. Анализ воды. Алгоритм проведения первичной экологической экспертизы продуктов питания. Химическое загрязнение окружающей среды и здоровье человека.

*Лабораторная работа 23. Изучение запыленности воздуха*

*Лабораторная работа 24. Анализ воды.*

*Практическая работа 2. Экологическая экспертиза продуктов питания.*

## **4. Тематическое планирование**

8

класс

№	Название раздела	Количество часов
1.	Модуль 1 «Химия – наука о веществах и их превращениях»	2
2.	Модуль 2 «Вещества вокруг тебя, оглянись!»	15
3.	Модуль 3 «Увлекательная химия для экспериментаторов»	13
4.	Модуль 4 «Что мы узнали о химии?»	4
	Итого	34

9

класс

№	Название раздела	Количество часов
	Введение	1
1.	Модуль 1. Вступление в мир веществ	4
2.	Модуль 2. Мир неорганических веществ	16
3.	Модуль 3. Мир органических веществ	7
4.	Модуль 4. Экологический взгляд на вещества вокруг нас	6
	Итого	34

## 5. Календарно - тематическое планирование

8 класс

№	Раздел, тема занятия	Кол -во часов	Дата проведения		Форм проведения
			план	факт	
	<b>Модуль 1. «Химия – наука о веществах и их превращениях» (2 часа)</b>				
1.	Вводный инструктаж по ТБ. Химия – наука о веществах	1			Беседа. Работа в группах
2.	Лабораторное оборудование	1			Лабораторный практикум
	<b>Модуль 2. «Вещества вокруг тебя, оглянись!» (15 часов)</b>				
3.	Чистые вещества и смеси	1			Практическая работа
4.	Вода	1			Практическая работа
5.	Очистка воды	1			Практическая работа
6.	Уксусная кислота	1			Практическая работа
7.	Пищевая сода	1			Практическая работа
8.	Чай	1			Практическая работа
9.	Мыло	1			Практическая работа
10.	СМС	1			Практическая работа
11.	Косметические средства	1			Практическая работа
12.	Аптечный йод и зеленка	1			Практическая работа
13.	Перекись водорода	1			Практическая работа
14.	Аспирин	1			Практическая работа
15.	Крахмал	1			Практическая работа
16.	Глюкоза	1			Практическая работа
17.	Жиры и масла	1			Практическая работа
	<b>Модуль 3.«Увлекательная химия для экспериментаторов» (13 часов)</b>				
18.	Понятие о симпатических чернилах	1			Работа в группах
19.	Секретные чернила	1			Лабораторный практикум
20.	Состав акварельных красок				Творческое задание

21.	Мыльные пузыри	1			Лабораторный практикум
22.	Понятие о мыльных пузырях	1			Работа в группах
23.	Изучение влияния внешних факторов на мыльные пузыри	1			Творческое задание
24.	Обычный и необычный школьный мел	1			Работа в группах
25.	Изготовление школьных мелков	1			Лабораторный практикум
26.	Изготовление школьных мелков	1			Лабораторный практикум
27.	Понятие об индикаторах	1			Беседа
28.	Понятие об индикаторах	1			Творческое задание
29.	Изготовление растительных индикаторов	1			Лабораторный практикум
30.	Изготовление растительных индикаторов	1			Лабораторный практикум
	<b>Модуль 4. «Что мы узнали о химии?» (4 часа)</b>				
1.	Подготовка мини-проектов	1			Создание презентаций, докладов
32.	Подготовка мини-проектов	1			Создание презентаций, докладов
33.	Конференция «Увлекательная химия»	1			Презентация работ
34.	Конференция «Увлекательная химия»	1			Презентация работ
	Итого:	34			

9 класс

№	Раздел, тема занятия	Кол -во часов	Дата проведения		Форм проведения
			план	факт	
	<b>Введение</b>	1			
1	Введение	1			<i>Лабораторная работа 1. Знакомство с оборудованием для практических и лабораторных работ.</i>
	<b>Модуль 1. Вступление в мир веществ</b>	4			
2 3	Как устроены вещества?	2			<i>Лабораторная работа 2. Опыты, доказывающие движение и</i>

					<p>взаимодействие частиц вещества.</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Наблюдение за каплями воды.</li> <li>2. Наблюдения за настойкой валерианы.</li> <li>3. Растворение перманганата калия в воде.</li> <li>4. Растворение поваренной соли в воде.</li> </ol>
4	Физические и химические явления.	1			<i>Лабораторная работа 3.</i> Физические и химические явления.
5	Условия, влияющие на скорость химических реакций.	1			<i>Лабораторная работа 4.</i> Факторы, влияющие на скорость химической реакции. <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Влияние температуры на скорость химических реакций.</li> <li>2. Влияние площади поверхности реагирующих веществ на скорость химических реакций.</li> <li>3. Влияние кислот разной силы на скорость химических реакций.</li> <li>4. Катализаторы-ускорители химических реакций</li> </ol>
	<b>Модуль 2. Мир неорганических веществ</b>	16			
6	Самое необыкновенное вещество	1			
7	Органолептические показатели воды.	1			
8	Жесткость воды, ее определение и устранение.	1			
9	Минеральный состав воды.	1			<i>Лабораторная работа 8.</i> Обнаружение ионов в воде.
10	Влияние синтетических моющих средств на живые организмы.	1			<i>Лабораторная работа 9.</i> Влияние синтетических моющих средств на зеленые водные растения.
11	<i>Практическая работа 1.</i> «Очистка воды»	1			<i>Практическая работа 1.</i> Очистка воды
12	Понятие о кислотах.	1			<i>Лабораторная</i>

					<i>работа 10.</i> Обнаружение кислот в продуктах питания.
13	Понятие о кислотах	1			<i>Лабораторная работа 15.</i> Действие кислотного загрязнения воздуха на растения
14	Соли, но не все соленые	1			<i>Лабораторная работа 11.</i> Карбонат кальция. 1. Опыт с кусочком мела. 2. Мрамор и гипс. 3. Раковина улитки. 4. Что содержится в зубной пасте?
15	Что такое сода?	1			<i>Лабораторная работа 12.</i> 1. Как сода способствует выпечке хлеба? 2. Приготовим лимонад!
16	Поваренная соль.	1			<i>Лабораторная работа 13.</i> 1. Мы получаем поваренную соль. 2. Фокус с картофелем, или почему картофель плавает в воде?
17	Газ, поддерживающий горение.	1			<i>Лабораторная работа 14.</i> Получение кислорода.
18	Металлы.	1			<i>Лабораторная работа 15.</i> Металлы создают цвета, цветы, огни.
19	Железо.	1			<i>Лабораторная работа 16.</i> 1. Растворяем железо. 2. Как обнаружить железо? 3. Невидимые чернила из железных стружек. 4. обнаружение железа в продуктах питания. 5. Удаление пятен ржавчины.
20 21	Уголь, графит и углекислый газ - дети углерода				<i>Лабораторная работа 17.</i> 1. Уголь как адсорбент.

					2. Кукурузные палочки тоже адсорбент. 3. Получение углекислого газа и изучение его свойств. 4. Обнаружение углекислого газа в газировке. 5. «Ныряющее яйцо»: еще один фокус
	<b>Модуль 3. Мир органических веществ</b>	<b>7</b>			
22 23	Спирт как объект изучения	2			<i>Лабораторная работа 18.</i> 1. Влияние этилового спирта на живые организмы. 2. Спирт-растворитель. 3. Извлекаем зеленый пигмент из листа-хлорофилл. 4. Разделяем хлорофилл на фракции хроматографией.
24 25	Углеводы.	2			<i>Лабораторная работа 19.</i> 1. Углерод в сахаре. 2. Обнаружение крахмала в продуктах питания и косметической пудре. 3. Обнаружение глюкозы в продуктах питания. 4. Неспелое и спелое яблоко.
26	Белки.	1			<i>Лабораторная работа 20.</i> 1. Исследуем яйцо. 2. Обнаружение белка.
27	Жиры.	1			<i>Лабораторная работа 21.</i> 1. Масляная капля. 2. Какие плоды содержат жир?
28	Пластмассы.	1			<i>Лабораторная работа 22.</i> Польза и вред полиэтилена.
	<b>Модуль 4. Экологический взгляд на вещества вокруг нас</b>	<b>6</b>			
29	Изучаем ПЫЛЬ	1			<i>Лабораторная работа 23.</i> Изучение

					запыленности воздуха
30	Ставим баллы воде	1			<i>Лабораторная работа 24. Анализ воды.</i>
31 32	<i>Практическая работа 2. Экологическая экспертиза продуктов питания.</i>	2			<i>Практическая работа 2. Экологическая экспертиза продуктов питания.</i>
33	Изучение воздействия вредных химических факторов на здоровье человека	1			
34	Итоговое занятие	1			

## УСЛОВИЯ РЕАЛИЗАЦИИ ПРОГРАММЫ

### *Материально-техническое обеспечение программы*

Организационные условия, позволяющие реализовать содержание дополнительной образовательной программы «Химия в жизни человека» предполагают наличие: - помещения, укомплектованного стандартным учебным оборудованием и мебелью (доска, парты, стулья, шкафы, электрообеспечение, вытяжной шкаф, раковина с холодной водопроводной водой). - необходимых для экспериментов оборудования и реактивов. - мультимедийного оборудования (компьютер, ноутбук, проектор, флэшкарты, экран, средства телекоммуникации (локальные школьные сети, выход в интернет). Дидактическое обеспечение предполагает наличие текстов разноуровневых заданий, тематических тестов по каждому разделу темы, инструкций для выполнения практических работ, таблицы химических элементов Д.И. Менделеева, таблицы растворимости оснований, кислот, солей.

### **Учебно-методическое обеспечение программы**

Методика обучения по программе «Химия в жизни человека» состоит из сочетания лекционного изложения теоретического материала с наглядным показом иллюстрирующего материала и приемов решения практических задач. Обучающиеся закрепляют полученные знания путем самостоятельного выполнения практических работ. Для развития творческого химического мышления и навыков аналитической деятельности педагог проводит семинары, занятия по презентации творческих и практических работ, мозговые штурмы, интеллектуальные игры.

### *Информационное обеспечение*

справочники, учебные плакаты, дополнительная литература по химии, раздаточный материал, подборка компьютерных презентаций и видеоматериалов

## ФОРМЫ АТТЕСТАЦИИ И ОЦЕНОЧНЫЕ МАТЕРИАЛЫ

**Формы проведения аттестации:** опрос, тестирование, анкетирование, контрольное задание, педагогическое наблюдение.

Для отслеживания результативности образовательного процесса по программе «Химия в жизни человека» используются следующие виды контроля: - предварительный контроль (проверка знаний учащихся на начальном этапе освоения программы) – входное тестирование; - текущий контроль (в течение всего срока реализации программы); - итоговый контроль (заключительная проверка знаний, умений, навыков по итогам реализации Программы).

Формы аттестации: - самостоятельная работа;

- тестирование;
- творческие отчеты;
- участие в творческих конкурсах и предметной олимпиаде по химии;
- презентация и защита проекта.

Текущий контроль: Формами контроля усвоения учебного материала программы являются отчеты по практическим работам, творческие работы, выступления на семинарах, создание презентации по теме и т. д. Обучающиеся выполняют задания в индивидуальном темпе, сотрудничая с педагогом. Выполнение проектов создает ситуацию, позволяющую реализовать творческие силы, обеспечить выработку личностного знания, собственного мнения, своего стиля деятельности. Включение обучающихся в реальную творческую деятельность, привлекающую новизной и необычностью является стимулом развития познавательного интереса. Одновременно развиваются способности выявлять проблемы и разрешать возникающие противоречия. По окончании каждой темы проводится итоговое занятие в виде тематического тестирования. Итоговая аттестация предусматривает выполнение индивидуального проекта.

### **Система отслеживания и оценивания результатов обучения детей данной программе.**

Процесс обучения предусматривает следующие виды контроля:

<b>Время проведения</b>	<b>Цель проведения</b>	<b>Формы контроля</b>
<b>Входной контроль</b>		
В начале учебного года	Определение уровня развития детей, их творческих способностей	Тест
<b>Текущий контроль</b>		
В течение всего учебного года	Определение степени усвоения обучающимися учебного материала. Определение готовности детей к восприятию нового материала. Повышение ответственности и заинтересованности детей в обучении. Подбор наиболее эффективных методов и средств обучения.	практическая работа; собеседование; викторина, зачет по задачам
<b>Итоговый контроль</b>		
В конце учебного года по окончании обучения по программе	Определение изменения уровня развития детей, их творческих способностей. Определение результатов обучения. Ориентирование учащихся на дальнейшее (в том числе самостоятельное) обучение. Получение сведений для совершенствования общеобразовательной программы и методов обучения.	Защита проектно-исследовательской работы

### **Критерии оценки знаний, умений и навыков.**

Низкий уровень: удовлетворительное владение теоретической информацией по темам курса, умение пользоваться литературой при подготовке сообщений, участие в организации

выставок, элементарные представления об исследовательской деятельности, пассивное участие в семинарах.

Средний уровень: достаточно хорошее владение теоретической информацией по курсу, умение систематизировать и подбирать необходимую литературу, проводить исследования и опросы, иметь представление о учебно– исследовательской деятельности, участие в конкурсах, выставках, организации и проведении мероприятий.

Высокий уровень: свободное владение теоретической информацией по курсу, умение анализировать литературные источники и данные исследований и опросов, выявлять причины, подбирать методы исследования, проводить учебно–исследовательскую деятельность, активно принимать участие в мероприятиях, конкурсах, применять полученную информацию на практике.

Оценка эффективности работы:

- Входящий контроль – определение уровня знаний, умений, навыков в виде бесед, практических работ, викторин, игр.
- Промежуточный контроль: коллективный анализ каждой выполненной работы и самоанализ; проверка знаний, умений, навыков в ходе беседы.
- Итоговый контроль: презентации творческих и исследовательских работ, участие в выставках и мероприятиях, участие в конкурсах исследовательских работ в школьном научном обществе, экологическом обществе.

Формы подведения итогов реализации программы.

- Итоговые выставки творческих работ;
- Портфолио и презентации исследовательской деятельности;
- Участие в конкурсах исследовательских работ;
- Презентация итогов работы на заседании школьного научного общества.

## МЕТОДИЧЕСКИЕ МАТЕРИАЛЫ

Особенностью организации образовательного процесса является очное обучение.

Основными формами работы на занятии являются коллективные обсуждения, дискуссии, экскурсии, практические работы, исследование, наблюдение, работа с научной литературой.

Основные методы организации учебно-воспитательного процесса:

- Словесный метод - рассказ, беседа, обсуждение;
- Метод наглядности - наглядные пособия, фото- и видеоматериалы.
- Практический метод – наблюдение, практические работы, экскурсии.
- Объяснительно-иллюстративный - сообщение готовой информации.
- Частично-поисковый метод - выполнение практических работ.

В процессе обучения предусматриваются теоретические и практические занятия. Теоретическая часть обычно занимает не более 45 минут от занятия и часто идет параллельно с выполнением практического задания.

**Структура занятий состоит из нескольких этапов:**

1. Организация начала занятия (актуализация знаний)
2. Постановка цели и задач занятия (мотивация)
3. Теоретическая часть (ознакомление с новым материалом)
4. Практическая часть (первичное закрепление навыков)
5. Проверка первичного усвоения знаний
6. Рефлексия
7. Рекомендации для самостоятельной работы.

На занятиях применяются дидактические материалы:

- дидактические пособия (карточки, раздаточный материал, вопросы для устного и письменного опроса, практические задания);
- видеозаписи, видео уроки;
- презентации

## Список литературы

### Литература для педагогов

1. Артеменко А.И. Удивительный мир органической химии. - М.: Дрофа, 2005
2. Егоров А.С., Иванченко Н.М., Шацкая К.П. Химия внутри нас. - Ростов-наДону: Феникс, 2004
3. Макаров К.А. Химия и медицина. М.: Просвещение, 1981
4. Мир химии. СПб, М.: М-Экспресс, 1995
5. Новошинской И.И., Новошинская Н.С. Химия 10. - М.: Русское слово, 2008г.
6. Новошинской И.И., Новошинская Н.С., Химия 11. - М.: Русское слово, 2008г.
7. Органическая химия и человек. А.И. Артеменко. – М.: Просвещение, 2000
8. Скуднова Л.Г. Экология жилища и здоровья человека. Химия (ИД «Первое сентября»), 2009, №12, 15, 19 17. Скурихин И.М., Нечаев А.П. Всё о пище с точки зрения химика. – М.: Высш. шк. 1991. -288 с:
9. Модули электронных образовательных ресурсов «Химия» (<http://fcior.edu.ru>).
10. Юный химик, или занимательные опыты с веществами вокруг нас: иллюстрированное пособие для школьников, изучающих естествознание, химию, экологию. – Авт.-сост.: Н.В. Груздева, В.Н. Лаврова, А.Г. Муравьев – Изд. 2-е, перераб. и доп. – СПб: Крисмас+, 2016. — 105 с.
11. Алексинский В. Занимательные опыты по химии. – М.: Просвещение, 2018.
12. Гольдфельд М.Г. Внеклассная работа по химии. – М.: Просвещение, 2016.-191с.
13. Гроссе Э., Вайсмантель Х. Химия для любознательных. Л.: Химия, 2018.
14. Конарев Б.А. Любознательным о химии. – М.: Химия, 2015.
15. Степин Б.Д., Аликберова Л.Ю.. Занимательные задания и эффектные опыты по химии.  
«ДРОФА», М., 2014
16. Степин Б.Д., Аликберова Л.Ю.. Книга по химии для домашнего чтения. «ХИМИЯ» М., 2015
17. Комплект оборудования центра «Точка роста».

### Литература для учащихся

1. Аликберова Л.Ю. Полезная химия: задачи и истории. – М.: Дрофа, 2008.
2. Артамонова И.Г., Сагайдачная В.В. практические работы с исследованием лекарственных препаратов и средств бытовой химии.// Химия в школе.- 2002.-№ 9. с. 73-80
3. Девяткин В.В., Ляхова Ю.М. Химия для любознательных. – Ярославль: Академия К: академия холдинг, 2000. 3. Кукушкин Ю.Н. Химия вокруг нас. – М.: Высшая школа, 1992.
4. Запольских Г.Ю. Элективный курс "Химия в быту".// Химия в школе. -2005.-№ 5.- с. 25-26

5. Пичугина Г.В. Повторяем химию на примерах из повседневной жизни: Сборник заданий для старшеклассников и абитуриентов с решениями и ответами. М.: АРКТИ, 2000.
6. Энциклопедия для детей. Химия. М.: Аванта +, 2003.
7. Электронное издание. Виртуальная химическая лаборатория.
8. Мультимедийный учебник «Химия. 8—9».