МИНИСТЕРСТВО ПРОСВЕЩЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

Министерство образования и науки Республика Мордовия Ковылкипский муниципальный райоп

МБОУ "Троицкая СОШ имени героя Советского Союза А.Г.Котова"

PACCMOTPEHO

COLTACOBARO.

УТВЕРЖДЕНО

Руководитель МО

Заведующий филиала 2 Thoreway

Директор николы,

Киржаева И. Н. 1 ar 6305 03 | 2024).

Уодмачева Е. А., 1 от а30ы 08 - 2024 г.

Заугольнов И. А.

1 or «30» 08 2024 г. Tyricay N 191-0D

Дополнительная общеобразовательная (общеразвивающая) программа

«Nunx quM»

Направленность – естественно-научная

Уровень программы - базовый

Возраст обучающихся: 14-15 лет

Срок реализации программы: 1 год

Составитель:

Сечева

Ольга

Юрьевла податог

образования

дополнительного

Структура программы

N₂		
п/п	Наименование раздела/темы	Страница
1	Пояснительная записка программы	
2	Цели и задачи программы	
3	Учебно-тематический план программы	
4	Содержание программы	
5	Календарно-тематический план	
6	Планируемые результаты	
7	Материально-техническое обеспечение	
8	Информационно-методические материалы	

Пояснительная записка

Направленность образовательной программы: Естественно-научная.

Новизна программы состоит в личностно-ориентированном обучении. Роль учителя состоит в том, чтобы создать каждому обучающемуся все условия, для наиболее полного раскрытия и реализации его способностей. Создать такие ситуации с использованием различных методов обучения, при которых каждый обучающийся прилагает собственные творческие усилия и интеллектуальные способности при решении поставленных задач.

Актуальность программы «Мир химии» создан с целью формирования интереса к химии, расширения кругозора учащихся. Он ориентирован на учащихся 8 класса, то есть такого возраста, когда ребятам становится интересен мир, который их окружает и то, что они не могут объяснить, а специальных знаний еще не хватает. Дети с рождения окружены различными веществами и должны уметь обращаться с ними.

Педагогическая целесообразность программы связана с возрастными особенностями детей данного возраста 13-14 лет: любознательность, наблюдательность; интерес к химическим процессам; желанием работать с лабораторным оборудованием; быстрое овладение умениями и навыками. Курс носит развивающую, деятельностную и практическую направленность.

Цель программы: Формирование у учащихся глубокого и устойчивого интереса к миру веществ и химических превращений, приобретение необходимых практических умений и навыков по лабораторной технике.

Задачи химического кружка

- 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;

Отличительной особенностью данной программы является то, что занятия предполагают не только изучение теоретического материала, они также ориентированы на развитие практических умений и навыков самостоятельной экспериментальной и исследовательской деятельности учащихся. Ребята научатся ставить простейшие опыты, работать с реактивами, планировать самостоятельную работу над выбранной темой, оформлять практические работы.

Программа курса «Мир химии» предназначена для учащихся 14-15 лет.

По продолжительности программа является краткосрочной, то есть реализуется в течение учебного года.

Формы занятий:

-Групповая - Индивидуальная

Режим занятий: занятия проводятся 1 раз в неделю

Учебно-тематический план

№	Название раздела, темы	Количество часов			Формы
п.п.		Всего	Теория	Практик	аттестации/контрол
				a	Я
1	Вводное занятие	1	1	-	лекция.
2	Ознакомление с кабинетом химии и	1	1	-	лекция
	изучение правил техники безопасности				
3	Знакомство с лабораторным	1	1	-	Лекция.
	оборудованием				
4	Приготовление растворов в химической	7	4	3	Лекция. практикум
	лаборатории и в быту				
5	Ядовитые соли и работа с ними	2	1	1	Лекция. практикум
6.	Химия и пища	6	4	2	Беседа
					практикум
7	Химия в быту	8	6	2	Лекция. практикум
8	Химия лекарств	4	3	1	Лекция. практикум
9	Влияние вредных привычек на	4	3	1	Беседа
	организм человека				практикум
10	Итоговое занятие.	1	1	-	решение задач
					Создание
					кроссвордов
					Проекты учащихся
					проский у шщихся
	Итого:	35 ч	25ч	10ч	беседа

Вводное занятие (1ч.)

Цели и назначение кружка, знакомство с оборудованием рабочего места.

Значимость химических знаний в повседневной жизни человека, представление об основном методе науки – эксперименте.

Тема 1. Ознакомление с кабинетом химии и изучение правил техники безопасности (1ч.)

Основные требования к учащимся (ТБ). Правила безопасной работы в кабинете химии, изучение правил техники безопасности и оказания первой помощи, использование противопожарных средств защиты.

Базовые понятия: правила техники безопасности.

Базовые умения: оказание первой помощи, использование противопожарных средств защиты.

Тема 2. Знакомство с лабораторным оборудованием (1 ч.)

Знакомство с раздаточным оборудованием для практических и лабораторных работ.

Базовые понятия: лабораторное оборудование.

Базовые умения: навыки работы с химическими реактивами и лабораторным оборудованием, использование по назначению химического лабораторного оборудования.

Тема 3. Приготовление растворов в химической лаборатории и в быту (7 ч.)

Вода в масштабе планеты. Физические свойства, парадоксы воды. Строение молекулы. Круговорот воды в природе. Экологическая проблема чистой воды. Ознакомление учащихся с процессом растворения веществ. Насыщенные и пересыщенные растворы. Приготовление растворов и использование их в жизни.

Базовые понятия: раствор, насыщенные и перенасыщенные растворы.

Базовые умения: приготовление растворов и использование их в жизни.

Демонстрации: 1.образцы солей. 2. Просмотр фрагмента фильма BBC «Тайна живой воды».

- Практическая работа №1. Приготовление насыщенных и перенасыщенных растворов. Составление и использование графиков растворимости.
- Практическая работа №2. Растворение оконного стекла в воде.

Тема 4. Ядовитые соли и работа с ними (2ч.)

Ядовитые вещества в жизни человека. Как можно себе помочь при отравлении солями тяжелых металлов.

Базовые понятия: ядовитые соли (цианид, соли кадмия и т.д.).

Базовые умения: первая помощь при отравлениях ядовитыми солями.

Демонстрации: образцы солей.

• Практическая работа №3. Осаждение тяжелых ионов с помощью химических реактивов.

Тема5. Химия и пища (6 ч.)

Поваренная соль. Роль NaCl в обмене веществ, солевой баланс. Очистка NaCl от примесей. «Продуктовая этикетка», пищевые добавки, нитраты в пище человека. Значение возможных загрязнителей пищи. Как правильно соблюдать диету? Влияние на организм белков, жиров, углеводов. Витамины: как грамотно их принимать. «В здоровом теле – здоровый дух».

Базовые понятия: краситель, консерванты, антиоксиданты, эмульгаторы, ароматизаторы, актифламинги; обмен веществ в организме, диета.

Базовые умения: расшифровывать коды веществ, классифицировать их, записать формулы; выявлять продукты с запрещенными в РФ добавками; определять безопасность продуктов (по нитратам); выбрать полезный витаминный комплекс в аптеке; рассчитать суточный рацион питания, познакомить с мерами профилактики загрязнения пищевых продуктов.

Демонстрации: образцы солей, употребляемых в пищевой промышленности, разложение карбоната аммония, денатурация белка.

- Практическая работа №4. Гашение соды.
- Практическая работа №5.Очистка загрязненной поваренной соли. Выращивание кристаллов поваренной соли.

Тема 6. Химия в быту(8 ч.)

Ознакомление с видами бытовых химикатов. Использование химических материалов для ремонта квартир. Разновидности моющих средств. Влияние вредных факторов на зубную эмаль. Вещества, используемые для окрашивания волос, дезодорантов и косметических средств. Современные лаки.

Спички. История изобретения спичек.

Бумага. От пергамента и шёлковых книг до наших дней.

Стекло. Из истории стеклоделия. Виды декоративной обработки стекла.

Керамика. Виды керамики. История фарфора.

Базовые понятия: детергенты, гидрофильная и гидрофобная части ПАВ, оптические отбеливатели, парфюмерная добавка.

Базовые умения: расшифровка международных символов, обозначающих условия по уходу за текстильными изделиями; экспертиза зубной пасты «Бленд-а-мед», чистящего порошка «Комет», чистящего средства «Окноль».

Демонстрация: образцы средств ухода за зубами, декоративной косметики.

• Практическая работа №6. Выведение пятен ржавчины, чернил, жира.

Тема 7. Химия лекарств (4 ч.)

Лекарства и яды в древности. Антибиотики и сильнодействующие лекарственные препараты. Классификация и спектр действия на организм человека. Аспирин: за и против. Исследование лекарственных препаратов (антидепрессанты). Понятие о фитотерапии.

Базовые понятия: лекарственный препарат, антибиотики; антидепрессанты и их влияние на организм человека; дозировка, показания, противопоказания, качественная реакция, профилактика гриппа и OP3.

Базовые умения: экспериментально определять качественный состав седативных препаратов. Демонстрации: образцы лекарственных препаратов, в том числе сильнодействующих и седативных.

• Практическая работа №7. Исследование лекарственных препаратов методом «пятна» (вязкость).

Тема 8. Влияние вредных привычек на организм человека (4 ч.)

Токсическое действие этанола на организм человека. Курить – здоровью вредить! Наркомания – опасное пристрастие.

Базовые понятия: наркомания, токсикомания, алкоголизм, табакокурение, отравления, разрушение организма, денатурация белка.

Базовые умения: поставить лабораторный эксперимент по токсическому действию этанола на белок; моделировать последствия токсического действия веществ на организм, орган, ткань, клетку.

• Практическая работа №8. Действие этанола на белок.

Итоговое занятие (1ч.)

Календарно-тематический план программы

№ n/n	Дата	Тема занятия	Количество часов	Форма контроля	
Вводное занятие (2 ч.)					
1		Химические знания в повседневной жизни человека	1		
Te	ма 1. О зна	комление с кабинетом химии и изучен	ие правил тех	ники безопасности (2 ч.)	
2		Изучение правил техники безопасности	1	сообщения	
		Тема 2. Знакомство с лабораторнь	1 1м оборудовані	ием (2 ч.)	
3		Знакомство с раздаточным оборудованием для практических и лабораторных работ.	1	сообщение	
Тема 3. Приготовление растворов в химической лаборатории и в быту (14 ч.)					
4		Вода в масштабе планеты.	1	Творческий отчет	
5		Экологическая проблема чистой воды.	1	.Презентация	
6		Растворение	1	Творческая работа	
7		Роль растворов в природе и жизни человека	1	сообщение	
8		Практическая работа №1. Приготовление насыщенных и перенасыщенных растворов. Составление и использование графиков растворимости.	2	Отчет о практической работе	
9		Практическая работа №2. Растворение оконного стекла в воде.	1	Отчет о практической работе	
		Тема 4. Ядовитые соли и раб	бота с ними (4	(u.)	
10		Ядовитые вещества в жизни человека. Оказание первой помощи при отравлении солями тяжелых металлов.	1	презентация	

11	Практическая работа №3.	1	Отчет о практической
	Occay towns Taylor IV Novo Do		работе
	Осаждение тяжелых ионов с помощью химических реактивов.		
	Тема5. Химия и пища	(12 ч.)	
12	Поваренная соль, ее роль в обмене	1	сообщение
	веществ; солевой баланс.		
13	Влияние на организм белков, жиров,	1	Творческая работа
	углеводов.		
14	Витамины: как грамотно их	1	презентация
	принимать		
	Витамины: классификация,		
	физиологическое действие.		
	Понятие «гиповитаминоз» и		
	«гипервитаминоз»		
15	Практическая работа №4.	1	Отчет о практической
	Гашение соды.		работе
16	Практическая работа №5.	1	Отчет о практической
	Очистка загрязненной поваренной		работе
	соли. Выращивание кристаллов		
	поваренной соли.		
17	Зачет №1 (по темам 1-5)	1	
<u> </u>	Тема 6. Химия в быту	(16 ч.)	
18	Виды бытовых химикатов	1	сообщение
19	Разновидности моющих средств	1	презентация
20	Спички и бумага: от истории	1	Творческий отчет
	изобретения до наших дней		
21	История стеклоделия.	1	сообщение.
22	Керамика: от истории изобретения до	1	презентация
	наших дней		
23	Химия и косметические средства	1	конференция
24	Практическая работа №6.	1	Отчет о практической
	Выведение пятен ржавчины, чернил,		работе
	жира		

25	Зачет №2 (по теме 6)	1	
	Тема 7. Химия лекарсп	пв (10 ч.)	
26	Лекарства и яды в древности	1	сообщение
27	Аспирин: за и против.	1	сообщение
28	Понятие о фитотерапии	1	презентация
29	Практическая работа №7. Исследование лекарственных препаратов методом «пятна» (вязкость).	1	Отчет о практической работе
30	Зачет №3 (по теме 7)	1	
	Тема 8. Влияние вредных привычек на	организм ч	еловека (8 ч.)
31	Курить – здоровью вредить!	1	сообщение
32	Наркомания – опасное пристрастие.	1	сообщение
33	Практическая работа №8. Действие этанола на белок.	1	Отчет о практической работе
34	Зачет №4 (по теме 8)	1	
	Итоговое занятие	(44.)	
35	Подведение итогов курса. Решение задач, составление кроссвордов.	1	Решение задач, составление кроссвордов
Ито	ого:	35 ч	

Планируемые результаты

Личностные результаты:

- сформированность познавательных интересов, интеллектуальных и творческих способностей учащихся;
- самостоятельность в приобретении новых знаний и практических умений;
- мотивация образовательной деятельности школьников на основе личностно ориентированного подхода;

Метапредметные:

Регулятивные УУД:

самостоятельно формулировать тему и цели урока;

составлять план решения учебной проблемы совместно с учителем;

работать по плану, сверяя свои действия с целью, корректировать свою деятельность;

в диалоге с учителем вырабатывать критерии оценки и определять степень успешности своей работы и работы других в соответствии с этими критериями.

Познавательные УУД:

перерабатывать и преобразовывать информацию из одной формы в другую (составлять план, таблицу, схему);

пользоваться словарями, справочниками;

осуществлять анализ и синтез;

устанавливать причинно-следственные связи;

строить рассуждения;

Коммуникативные УУД:

высказывать и обосновывать свою точку зрения;

слушать и слышать других, пытаться принимать иную точку зрения, быть готовым корректировать свою точку зрения;

докладывать о результатах своего исследования, участвовать в дискуссии, кратко и точно отвечать на вопросы, использовать справочную литературу и другие источники информации;

договариваться и приходить к общему решению в совместной деятельности; задавать вопросы.

Предметные результаты:

В познавательной сфере: – давать определения изученных понятий; – описывать демонстрационные и самостоятельно проведенные эксперименты, используя для этого

естественный (русский) язык и язык химии; — классифицировать изученные объекты и явления; — делать выводы и умозаключения из наблюдений, изученных химических закономерностей; — структурировать изученный материал и химическую информацию, полученную из других источников;

В ценностно-ориентационной сфере: — анализировать и оценивать последствия для окружающей среды бытовой и производственной деятельности человека; — разъяснять на примерах материальное единство и взаимосвязь компонентов живой и неживой природы и человека как важную часть этого единства; — строить свое поведение в соответствии с принципами бережного отношения к природе.

В трудовой сфере: — планировать и проводить химический эксперимент; — использовать вещества в соответствии с их предназначением и свойствами, описанными в инструкциях по применению.

В сфере безопасности жизнедеятельности: — оказывать первую помощь при отравлениях, ожогах и других травмах, связанных с веществами и лабораторным оборудованием.

Формами подведения итогов реализации программы кружка «Мир химии» являются: решение олимпиадных задач различного уровня;

• Создание интеллектуальных игр, кроссвордов

Материально техническое обеспечение программы

Цифровая (компьютерная) лаборатория (ЦЛ)

Датчик температуры платиновый

Датчик оптической плотности (колориметр)

Датчик рН Датчик электропроводности

Датчик хлорид-ионов

Датчик нитрат-ионов

Микроскоп цифровой

Аппарат для проведения химических реакций (АПХР)

Прибор для демонстрации зависимости скорости химических реакций от различных факторов используют при изучении темы

Пипетка-дозатор

Баня комбинированная

Прибор для получения газов

Электронное издание. Виртуальная химическая лаборатория.

Мультимедийный учебник «Химия. 8—9». Урок 15.Приложение

Информационно-метадические материалы

http://www.chem.msu.su/rus/books/2001-2010/eremin-chemprog.

1. . Сайт ФИПИ. Открытый банк заданий для формирования естественнонаучной грамотности

https://fipi.ru/otkrytyy-bank-zadaniy-dlya-otsenki-yestestvennonauchnoy-gramotnosti

1. . Сайт Единая коллекция цифровых образовательных ресурсов . http://school-collection.edu.ru/catalog . 23 . Сайт Федеральный центр информационно-образовательных ресурсов . http://fcior.edu.ru/

Модули электронных образовательных ресурсов «Химия» (http://fcior.edu.ru).