

**РЕСПУБЛИКА КРЫМ
АДМИНИСТРАЦИЯ БЕЛОГОРСКОГО РАЙОНА
УПРАВЛЕНИЕ ОБРАЗОВАНИЯ, МОЛОДЕЖИ И СПОРТА
МУНИЦИПАЛЬНОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ
УЧРЕЖДЕНИЕ «ЧЕРНОПОЛЬСКАЯ СРЕДНЯЯ ШКОЛА»
БЕЛОГОРСКОГО РАЙОНА РЕСПУБЛИКИ КРЫМ**

ОДОБРЕНО

Педагогическим советом

МБОУ «Чернопольская СШ»

Протокол № 9 от «18» августа 2023 г.

УТВЕРЖДЕНО

Директор МБОУ «Чернопольская СШ»

Я. А. Гороховский

Приказ от «18» августа 2023 г. № 157

**ДОПОЛНИТЕЛЬНАЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ
ОБЩЕРАЗВИВАЮЩАЯ ПРОГРАММА
«УВЛЕКАТЕЛЬНЫЙ МИР ХИМИИ»**

Направленность: естественнонаучная

Сроки реализации программы: 34 часа (1 год)

Вид программы: модифицированная

Уровень: базовый

Возраст обучающихся: от 13 до 15 лет (8-9 классы)

Составители: Чолах Лена Сейдаметовна – учитель химии и биологии.

с. Чернополье

2023

Содержание программы

Раздел 1. Комплекс основных характеристик программы

1.1. Пояснительная записка	3
1.2. Цель и задачи Программы.....	8
1.3. Воспитательный потенциал программы.....	9
1.4. Содержание программы.....	10
1.5 Планируемые результаты	13

Раздел 2. Комплекс организационно-педагогических условий

2.1. Календарный учебный график.....	19
2.2. Условия реализации программы.....	21
2.3. Формы аттестации.....	24
2.4. Список литературы.....	25

Раздел 3. Приложения

3.1. Оценочные материалы.....	26
3.2. Методические материалы.....	27
3.3. Календарно-тематическое планирование.....	32
3.4. Лист корректировки.....	34
3.5. План воспитательной работы.....	35

Раздел 1. Комплекс основных характеристик программы

1.1. Пояснительная записка

Программа разработана на основании следующих нормативно-правовых документов:

1. Федерального закона Российской Федерации от 29.12.2012 г. № 273-ФЗ «Об образовании в Российской Федерации» (с изменениями и дополнениями, вступившими в силу с 01.03.2022 года);
2. Федерального закона Российской Федерации от 24.07.1998 № 124-ФЗ «Об основных гарантиях прав ребенка в Российской Федерации» (с изменениями на 31 июля 2020 года);
3. Указа Президента Российской Федерации от 7 мая 2018 г. № 204 «О национальных целях и стратегических задачах развития Российской Федерации на период до 2024 года»;
4. Указа Президента Российской Федерации от 21.07.2020 г. №474 «О национальных целях развития России до 2030 года»;
5. Национального проекта «Образование» - утвержден президиумом Совета при Президенте Российской Федерации по стратегическому развитию и национальным проектам (протокол от 24 декабря 2018 г. № 16);
6. Федерального проекта «Патриотическое воспитание» (от 01.01.2021) Стратегии развития воспитания в Российской Федерации на период до 2025 года, утвержден распоряжением Правительства Российской Федерации от 29 мая 2015 г. № 996-р;
7. Концепции развития дополнительного образования детей, утверждена распоряжением Правительства Российской Федерации от 4 сентября 2014 г. № 1726-р;
8. Федерального проекта «Успех каждого ребенка» - приложение к протоколу заседания проектного комитета по национальному проекту «Образование» от 07 декабря 2018 г. № 3;
9. Постановления Главного государственного санитарного врача

- Российской Федерации от 28 сентября 2020 года № 28 «Об утверждении санитарных правил СП 2.4.3648-20 «Санитарно-эпидемиологические требования к организациям воспитания и обучения, отдыха и оздоровления детей и молодежи»;
10. Приказа Министерства просвещения Российской Федерации от 09.11.2018 № 196 «Об утверждении Порядка организации и осуществления образовательной деятельности по дополнительным общеобразовательным программам»;
 11. Приказа Министерства просвещения Российской Федерации от 03.09.2019 г. №467 «Об утверждении Целевой модели развития региональных систем развития дополнительного образования детей»;
 12. Приказа Министерства труда и социальной защиты Российской Федерации от 22.09.2021 № 652н «Об утверждении профессионального стандарта «Педагог дополнительного образования детей и взрослых»;
 13. Письма Министерства образования и науки Российской Федерации от 18.11.2015 № 09- 3242 «О направлении информации» (вместе с «Методическими рекомендациями по проектированию дополнительных общеразвивающих программ (включая разноуровневые программы)»);
 14. Письма Министерства образования и науки Российской Федерации от 29 марта 2016 г.
 15. № ВК-641/09 «О направлении методических рекомендаций» (вместе с «Методическими рекомендациями по реализации адаптированных дополнительных общеобразовательных программ, способствующих социально-психологической реабилитации, профессиональному самоопределению детей с ограниченными возможностями здоровья, включая детей-инвалидов, с учетом их особых образовательных потребностей»;
 16. Письма Министерства Просвещения Российской Федерации от

20.02.2019 г. № ТС – 551/07«О сопровождении образования обучающихся с ОВЗ и инвалидностью»;

17. Закона об образовании в Республике Крым от 6 июля 2015 года № 131-ЗРК/2015 (с изменениями на 10 сентября 2019 года);

18. Устав Муниципальное бюджетное образовательное учреждение «Чернопольская средняя школа» Белогорского района Республики Крым от 01.12.2015 г.

19. Положение о дополнительных общеобразовательных общеразвивающих программах в МБОУ «Чернопольская СШ» Белогорского района Республики Крым (Приказ от 24.03.2023 г. №64).

Программа «Увлекательный мир химии» является модифицированной, так как составлена на основе Авторской программы Н.Н. Гарык «Химия. Рабочие программы. Предметная линия учебников Г. Е. Рудзитиса, Ф. Г. Фельдмана. 8—9 классы» : пособие для учителей общеобразовательных организаций / Н. Н. Гара. — 2-е изд., доп. — М. : Просвещение, 2014.

Направленность программы – естественнонаучная.

Программа обеспечивает создание междисциплинарных связей; позволяет глубоко изучить химию; обучает улавливать и осознавать причинно-следственные связи; способствует развитию интереса обучающихся к процессам, идущим в химических явлениях, осмыслению и активному применению знаний, полученных в ходе обучения. Отдельные занятия, предусмотренные программой, направлены на повышение концентрации внимания, быстроты мышления и запоминания, что немаловажно при решении заданий теоретического этапа олимпиад по химии.

Актуальность вызвана значимостью рассматриваемых экологических и валеологических проблем, которые перед нами ставит жизнь. Изучение курса будет способствовать развитию экологической культуры учащихся, ответственного отношения к природе, обосновывает необходимость

ведения здорового образа жизни для сохранения здоровья.

Новизна программы заключается в отборе и новом структурировании содержания, использовании новых методов обучения, а также в сочетании различных форм работы с опорой на практическую деятельность.

Отличительной особенностью программы. Программа отражает содержание предметных тем образовательного стандарта, дает распределение учебных часов по разделам курса и последовательность изучения разделов химии с учетом межпредметных и внутрипредметных связей, логики учебного процесса, возрастных особенностей обучающихся, определяет минимальный набор опытов, демонстрируемых учителем в классе, лабораторных работ и опытов, выполняемых обучающимися. В рамках данного курса запланированы практические работы. Программа курса внеурочной деятельности «Мир химии» должна не только сформировать базовые знания и умения, необходимые ученику в изучении основных разделов химии, но и помочь в становлении устойчивого познавательного интереса к предмету.

Педагогическая целесообразность программы. Курс знакомит обучающихся с характеристикой некоторых веществ, расширяет представление о свойствах веществ, используемых в быту, окружающих нас постоянно – дома и на улице. Они имеют интересную историю и необычные свойства. В программу включены научные знания и ценный опыт практической деятельности человека. Тематика курса вооружает обучающихся знаниями, необходимыми в повседневной жизни, расширяет их кругозор, имеет большое прикладное значение.

Адресат. Учащиеся в возрасте от 13 до 15 лет. Количество обучающихся в группе составляет 15 человек.

Количество групп - 1 – учащиеся 8 и 9 классов.

Программа подготовлена по принципу доступности учебного материала и соответствия его объема возрастным особенностям. Создаются условия для дифференциации и индивидуализации обучения в

соответствии с творческими способностями, одаренностью, возрастом, психофизическими особенностями. Зачисление учащихся в группы обучения проходит независимо от их способностей и начального уровня знаний, умений и навыков.

Объем и срок освоения программы – Занятия проводятся один час в неделю, 34 недели, 34 часа в год. Между ступенями и годами обучения должны соблюдаться преемственность и уровни освоения.

Уровень программы – базовый.

Форма обучения - основная форма реализации программы – очная. Предусмотрена возможность очно-заочного обучения, очно – дистанционного обучения, а также электронной реализации программы с применением дистанционных технологий при возникновении обоснованной необходимости.

Особенности организации образовательного процесса. Организация образовательного процесса происходит в группах. Группы разновозрастные. Состав группы: постоянный; занятия: групповые. Наполняемость учебной группы – не менее 15 человек. Виды занятий определяются содержанием Программы и могут предусматривать лекции, практические и творческие занятия, выполнение самостоятельной работы и другие виды учебных занятий и учебных работ.

Режим занятий - в течение учебного года занятия проводятся в каждой группе по 1 занятию в неделю по 1 академическому часу (1 академический час 45 минут) согласно расписанию. Обучение осуществляется при поддержке Центра образования естественно- научной направленности «Точка роста», который создан для развития у обучающихся естественнонаучной грамотности, формирования критического и креативного мышления, совершенствования навыков естественнонаучной направленности, а также для практической отработки учебного материала по учебному предмету «Химия».

1.2. Цель и задачи программы

Цель: развитие познавательных интересов и интеллектуальных способностей в процессе самостоятельного приобретения химических знаний с использованием различных источников информации, в том числе компьютерных.

Задачи:

Образовательные (обучающие, предметные):

- развить в обоснованном выборе профиль дальнейшего обучения;
- расширить и углубить знаний учащихся о строении, свойствах, применении средств бытовой химии, лекарств, косметики и др. веществ и методах получения новых материалов;

Личностные (воспитательные):

- сформировать общественную активность личности, воспитать гражданскую ответственность, трудолюбие, аккуратность, внимательность, бережное отношение к материальным ценностям, сформировать навыки здорового образа жизни;
- поддержать мотивацию и стремление к достижению успеха у обучающихся, сформировать высокую психологическую устойчивость и концентрацию внимания при выполнении олимпиадных заданий;

Метапредметные (развивающие):

- развить познавательный интерес к предмету, включение в познавательную деятельность, подготовка учащихся к олимпиадам, конкурсам, научно-практическим конференциям.
- выработать умение свободно пользоваться критериями оценки и самооценки, исходя из цели и имеющихся критериев, различая результат и способы действий.

1.3. Воспитательный потенциал программы

Цель воспитательной работы: создание благоприятных условий для развития социально значимых отношений школьников, и, прежде всего, ценностных отношений.

Задачи:

- воспитать патриотизм и чувство гордости за российскую науку;
- формировать идею познаваемости мира, научно- материалистического мировоззрения школьников, а также решение диалектических задач;
- выявить организаторские способности детей и подростков, удовлетворение потребности детей;
- развить профессиональные интересы и профессиональную ориентацию обучающихся в области естествознания;
- формировать положительную атмосферу внутри классного коллектива;
- формировать у обучающихся умение видеть и понимать ценность образования, значимость химического знания для каждого человека независимо от его профессиональной деятельности;
- формировать у учащихся целостное представление о мире и роли химии в создании современной естественнонаучной картины мира; умение объяснять объекты и процессы окружающей действительности: природной, социальной, культурной, технической среды, используя для этого химические знания;
- приобретать обучающимися опыта разнообразной деятельности, познания и самопознания, ключевых навыков, имеющих универсальное значение для различных видов деятельности; решения проблем, принятия решений, поиска, анализа и обработки информации, сотрудничества, безопасного обращения с веществами в повседневной жизни.

Ожидаемые результаты:

- у учащихся будут сформированы представления о базовых национальных ценностях российского общества;

- учащиеся активно включены в коллективную творческую деятельность, ориентированную на общечеловеческие и национальные ценности;
- повышена педагогическая культура родителей, система работы способствует раскрытию творческого потенциала родителей, совершенствованию семейного воспитания на примерах традиций семьи, усилению роли семьи в воспитании детей;
- развито уважение к семье как главной опоре в жизни человека и источнику его счастья; к своему отечеству, своей малой и большой Родине как месту, в котором человек вырос и познал первые радости и неудачи, которая завещана ему предками и которую нужно оберегать.

Формы проведения: фронтальная, групповая, парная, индивидуальная.

Реализация данной программы будет способствовать увеличению количества победителей на олимпиадах. Это дополнительная подготовка для сдачи ОГЭ и ЕГЭ, «надстройка» профильного учебного предмета, когда такой дополнительный профильный учебный предмет становится в полной мере углублённым, повышение уровня функциональной естественнонаучной грамотности - через реализацию курсов практико-ориентированной направленности (в том числе с использованием современного оборудования и цифровых технологий), удовлетворение познавательных интересов обучающихся в различных сферах человеческой деятельности.

1.4. Содержание программы

Таблица 1

Учебный план

№ п/п	Название раздела, темы	Количество часов			Формы аттестации/ контроля
		Все го	Тео рия	Практи ка	
1	Химия – экспери- ментальная наука	2	2	-	Входной контроль
2	Важнейшие классы соединений, используемых человеком	2	2	-	Тесты, решение задач и упражнений

3	Вода удивительная и удивляющая	12	9	3	Практическая работа
4	Химия пищи	11	9	2	Защита рефератов
5	Дом, в котором мы живем	5	5	-	Решение экологических задач
6	Итоговое занятие	2	2	-	
Итого:		34	29	5	

Содержание учебного плана

Раздел 1 (2 часа). Химия – экспериментальная наука.

Теория (2 часа): История развития химии, как науки. Цели и задачи современной химии. Разделы и отрасли химии. Методы химии. Роль химии в жизни человека и развитии человечества. Перспективы развития химии.

Раздел 2 (2 часа). Важнейшие классы соединений, используемых человеком.

Теория (2 часа): Обзор важнейших классов соединений, используемых человеком. Химические вещества в повседневной жизни, их классификация. Оксиды. Основания (в том числе щелочи). Кислоты (органические и неорганические). Соли.

Раздел 3 (12 часов). Вода удивительная и удивляющая.

Теория (9 часов): Вода в природе. Природная вода и ее разновидности. Содержание воды в природе. Характеристика вод по составу и свойствам. Минеральные воды: их месторождения, состав, целебные свойства, применение. Физические свойства воды. Аномалии физических свойств. Химические свойства воды. Чистые вещества и смеси. Растворенные в воде газы. Гидрохимический состав. Химия аквариума. Жесткость воды, способы ее устранения. Запасы пресной воды. Проблемы питьевой воды. Охрана водоемов.

Практика (3 часа):

Практическая работа № 1. Химические свойства воды. Практическая работа № 2. Чистые вещества и смеси. Практическая работа № 3. Очистка воды.

Раздел 4 (11 часов). Химия пищи.

Теория (9 часов): Пищевая ценность продуктов питания. Пищевые добавки. Синтетическая пища и ее влияние на организм. Содержание нитратов в растениях и пути уменьшения их содержания при приготовлении пищи. Качество пищи и сроки хранения пищевых продуктов. Физиология пищеварения; некоторые химические реакции, протекающие в процессе пищеварения. Продукты быстрого приготовления. Пищевые добавки, их классификация. Биологически активные добавки. Минералы, необходимые человеку. Химия прохладительных, тонизирующих напитков, соков. Посуда: металлическая, стеклянная, фаянсовая, фарфоровая, для микроволновых печей. Правильное использование посуды из различных материалов. Особенности приготовления пищи в микроволновой печи.

Практика (2 часа):

Практическая работа №4. Анализ состава продукта по указанным данным на этикетке.

Практическая работа №5. Анализ состава прохладительных напитков.

Раздел 5 (5 часов). Дом, в котором мы живем.

Теория (5 часов): Химические вещества – строительные материалы, их свойства и условия хранения. Токсичность органических растворителей, правила хранения их в быту. Признаки отравления, оказание первой помощи при отравлении. Материалы, из которых построены дома, сделана мебель, покрытия и их влияние на здоровье людей. Загрязнения и их влияние на жизнедеятельность людей. Вопросы экологии в современных квартирах. Приемы разумного ведения домашнего хозяйства.

Практика. Решение задач с экологическим содержанием.

Раздел 6 (2 часа). Итоговое занятие.

1.5.Планируемые результаты

В ходе изучения данного курса в основном формируются и получают развитие следующие результаты:

Личностными результатами изучения предмета являются следующие умения: Осознавать единство и целостность окружающего мира, возможности его познаваемости и объяснимости на основе достижений науки.

Постепенно выстраивать собственное целостное мировоззрение:

- вырабатывать свои собственные ответы на основные жизненные вопросы, которые ставит личный жизненный опыт;
- учиться признавать противоречивость и незавершённость своих взглядов на мир, возможность их изменения.

Учиться использовать свои взгляды на мир для объяснения различных ситуаций, решения возникающих проблем и извлечения жизненных уроков.

Осознавать свои интересы, находить и изучать в учебниках по разным предметам материал (из максимума), имеющий отношение к своим интересам. Использовать свои интересы для выбора индивидуальной образовательной траектории, потенциальной будущей профессии и соответствующего профильного образования.

Приобретать опыт участия в делах, приносящих пользу людям. Оценивать жизненные ситуации с точки зрения безопасного образа жизни и сохранения здоровья. Учиться выбирать стиль поведения, привычки, обеспечивающие безопасный образ жизни и сохранение своего здоровья, а также близких людей и окружающих.

Оценивать экологический риск взаимоотношений человека и природы. Формировать экологическое мышление: умение оценивать свою деятельность и поступки других людей с точки зрения сохранения окружающей среды.

Средством развития личностных результатов служит учебный материал и,

прежде всего, продуктивные задания учебника, нацеленные на:

- формирование основ научного мировоззрения и физического мышления;
- воспитание убежденности в возможности диалектического познания природы;
- развитие интеллектуальных и творческих способностей.

Метапредметными результатами является формирование универсальных учебных действий (УУД).

Регулятивные УУД:

Самостоятельно обнаруживать и формулировать проблему в классной и индивидуальной учебной деятельности.

Выдвигать версии решения проблемы, осознавать конечный результат, выбирать из предложенных средств и искать самостоятельно средства достижения цели.

Составлять (индивидуально или в группе) план решения проблемы.

Работая по предложенному и (или) самостоятельно составленному плану, использовать наряду с основными средствами и дополнительные: справочная литература, физические приборы, компьютер.

Планировать свою индивидуальную образовательную траекторию.

Работать по самостоятельно составленному плану, сверяясь с ним и целью деятельности, исправляя ошибки, используя самостоятельно подобранные средства.

Самостоятельно осознавать причины своего успеха или неуспеха и находить способы выхода из ситуации неуспеха.

Уметь оценивать степень успешности своей индивидуальной образовательной деятельности. Давать оценку своим личностным качествам и чертам характера («каков я»), определять направления своего развития («каким я хочу стать», «что мне для этого надо сделать»).

Средством формирования регулятивных УУД служит соблюдение технологии проблемного диалога на этапе изучения нового материала и технология оценивания образовательных достижений (учебных успехов).

Познавательные УУД:

Анализировать, сравнивать, классифицировать и обобщать изученные понятия.

Строить логичное рассуждение, включающее установление причинно-следственных связей. Представлять информацию в виде конспектов, таблиц, схем, графиков.

Преобразовывать информацию из одного вида в другой и выбирать удобную для себя форму фиксации и представления информации.

Использовать различные виды чтения (изучающее, просмотровое, ознакомительное, поисковое), приемы слушания.

Самому создавать источники информации разного типа и для разных аудиторий, соблюдать правила информационной безопасности.

Уметь использовать компьютерные и коммуникационные технологии как инструмент для достижения своих целей. Уметь выбирать адекватные задаче программно-аппаратные средства и сервисы.

Средством формирования познавательных УУД служит учебный материал и прежде всего продуктивные задания учебника, нацеленные на:

- проектирование и проведение наблюдения природных явлений с использованием необходимых измерительных приборов;
- воспитание убеждённости в возможности диалектического познания природы;
- применение полученных знаний и умений для решения практических задач повседневной жизни.

Коммуникативные УУД:

Отстаивая свою точку зрения, приводить аргументы, подтверждая их фактами.

В дискуссии уметь выдвинуть контраргументы, перефразировать свою мысль (владение механизмом эквивалентных замен).

Учиться критично относиться к своему мнению, уметь признавать ошибочность своего мнения (если оно таково) и корректировать его.

Различать в письменной и устной речи мнение (точку зрения), доказательства (аргументы, факты), гипотезы, аксиомы, теории.

Уметь взглянуть на ситуацию с иной позиции и договариваться с людьми иных позиций.

Средством формирования коммуникативных УУД служит соблюдение технологии проблемного диалога (побуждающий и подводящий диалог) и организация работы в малых группах, а также использование на уроках элементов технологии продуктивного чтения.

Предметными результатами изучения предмета являются следующие умения:

Формирование основ научного мировоззрения и химического мышления;

Диалектический метод познания природы;

Развитие интеллектуальных и творческих способностей;

Применение полученных знаний и умений для решения практических задач повседневной жизни.

Программа предусматривает формирование у школьников следующих общеучебных умений и навыков, универсальных способов деятельности и ключевых компетенций:

Познавательная деятельность:

- использование для познания окружающего мира различных естественно-научных методов: наблюдение, измерение, эксперимент, моделирование;
- формирование умений различать факты, гипотезы, причины, следствия, доказательства, законы, теории;
- овладение адекватными способами решения теоретических и экспериментальных задач;
- приобретение опыта выдвижения гипотез для объяснения известных фактов и экспериментальной проверки выдвигаемых гипотез.

Информационно-коммуникативная деятельность:

- владение монологической и диалогической речью, развитие

способности понимать точку зрения собеседника и признавать право на иное мнение;

- использование для решения познавательных и коммуникативных задач различных источников информации.

Рефлексивная деятельность:

- владение навыками контроля и оценки своей деятельности, умением предвидеть возможные результаты своих действий;

Содержание курса предполагает разнообразные виды деятельности учащихся: учебно- познавательная, практические работы и лабораторные опыты, а также самостоятельную работу с элементами творческой работы и самостоятельную работу с использованием различных источников информации.

Ожидаемые результаты. В результате изучения этого курса учащиеся должны знать:

важнейшие классы соединений, используемых человеком; наиболее часто используемые в быту вещества;

состав некоторых прохладительных и тонизирующих напитков; пищевые добавки, их классификация.

условия, влияющие на сохранение здоровья и жизни человека и природы; позитивное и негативное влияние деятельности человека в природе; способы сохранения окружающей природы;

уметь:

проводить расчёты необходимые для приготовления растворов, используемых в быту, готовить растворы;

расшифровывать закодированную информацию на этикетках;

грамотно выбирать продукты питания, в том числе и продукты быстрого приготовления; соблюдать правила безопасности при обращении с препаратами бытовой химии; оказывать помощь пострадавшим от неумелого обращения с химическими веществами; безопасно обращаться с химическими веществами и оборудованием; планировать и проводить несложные химические эксперименты; описывать наблюдения при проведении химических опытов,

измерять массу твёрдых веществ;

самостоятельно контролировать ход эксперимента, анализировать, сравнивать и делать выводы; заботиться о здоровом образе жизни;

предвидеть последствия деятельности людей в природе (конкретные примеры);

наблюдать предметы и явления по предложенному плану или схеме;

оформлять результаты наблюдений в виде простейших схем, знаков, рисунков, описаний, выводов;

использовать

приобретенные знания и умения в повседневной жизни.

Раздел 2. Комплекс организационно-педагогических условий

2.1. Календарный учебный график программы

Количество учебных недель – 34. Количество учебных дней – 34. Количество учебных часов – 34. Дата начала и окончание учебного периода – 01.09.2023 г. – 24.05.2024 г. Учебные занятия проводятся во вторник согласно расписанию, утвержденному директором МБОУ «Чернопольская СШ» Белогорского района Республики Крым, исключая каникулы. Осенние каникулы – с 28.10.2023 по 05.11.2023 г. Зимние каникулы– с 31.12.2023 по 08.01.2024 г. Весенние каникулы - с 23.03.2024 по 31.03.2024 г. Календарный учебный график может корректироваться в течении учебного года.

Таблица 2

Календарный учебный график

Уровень базовый

год обучения 2023-2024

группы 1

		1 полугодие																2 полугодие																		
Месяц		сентябрь				октябрь				ноябрь				декабрь				январь				февраль				март			апрель				май			
Кол-во учебных часов		1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	
Кол-во часов в неделю		1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1		
Кол-во часов в месяц (гр.)		4				4				4				4				4				4				3			4				3			
Аттестации/Формы контроля		Входная диагностика/ Опрос, тест «Правила поведения в компьютерном классе.				Демонстрация презентации, Обсуждение, практическое занятие.								Текущий контроль/Практическое задание				Промежуточный контроль/ Опрос, тестирование, зачет								Текущий контроль/Практическое задание								Итоговая аттестация/ Опрос, зачет		
	Объем учебной нагрузки на учебный год 34 часа на группу																																			

2.2. Условия реализации программы

Материально-техническое обеспечение программы:

Обучение осуществляется в отдельном светлом меблированном кабинете для занятий, соответствующему нормам СанПин, созданном при поддержке Центра образования естественнонаучной направленности «Точка роста», который создан для развития у обучающихся естественнонаучной грамотности, формирования критического и креативного мышления, совершенствования навыков естественнонаучной направленности, а также для практической отработки учебного материала по учебному предмету «Химия».

Материально-техническое оборудование:

- Цифровая лаборатория по химии (ученическая);
- Ноутбук;
- МФУ;
- Набор для выполнения ЕГЭ, ОГЭ по химии;
- Химпосуда и химреактивы;
- Оборудование общего назначения;
- Посуда общего назначения;
- Приборы для демэксперимента;
- Коллекции по химии;
- Модели, кристаллические решётки;
- Лабораторное оборудование;
- Химические реактивы в школе.

Информационное обеспечение:

1. <http://hemi.wallst.ru/> - Экспериментальный учебник по общей химии для 8-11 классов, предназначенный как для изучения химии "с нуля", так и для подготовки к экзаменам.
2. <http://www.alhimik.ru/> - АЛХИМИК - ваш помощник, лоцман в море химических веществ и явлений.
3. <http://chemistry.ru/> – Химия для школьников.

4. <http://www.sev-chem.narod.ru/opyt.files/krov.htm> Занимательные опыты по химии.

Кадровое обеспечение - Чолах Ленера Сейдаметовна – учитель биологии и химии. Образование – высшее, педагогический стаж – 3 года.

Методическое обеспечение образовательной программы представляет краткое описание методики работы по программе и включает в себя:

- ***особенности организации образовательного процесса:*** - очно;
- ***методы обучения:***

методы организации и осуществления учебно-познавательной деятельности:

1. словесный (диалог, рассказ и др.);
2. наглядный (опорные схемы, слайды и др.);
3. практический (упражнения, практические работы, решение задач и упражнений, и др.);
4. исследовательский;
5. самостоятельной работы;
6. работы под руководством преподавателя;

методы стимулирования и мотивации:

1. интереса к учению;
2. долга и ответственности в учении;
3. методы контроля и самоконтроля в обучении:
4. фронтальная устная проверка,
5. индивидуальный устный опрос,
6. письменный контроль (практические работы, тестирование, решение задач).

Ведущими методами обучения предмету являются: *объяснительно-иллюстративный и репродуктивный, частично-поисковый, проектно-исследовательский.*

Для достижения целей учитель сам выбирает учебники, методическое сопровождение, технологии, способы и методы обучения, виды контроля, а также компьютерное обеспечение урока.

- **методы воспитания:** убеждение, поощрение, упражнение, стимулирование, мотивация;

- **формы организации образовательного процесса:** индивидуально-групповая и групповая;

- **формы организации учебного занятия** - беседа, встреча с интересными людьми, защита проектов, игра, КВН, «мозговой штурм», наблюдение, открытое занятие, практическое занятие, презентация, рейд, соревнование;

- **педагогические технологии:**

Личностно-ориентированные технологии:

- введение обучающихся в мир ценностей и оказание им помощи в выборе личностно-значимой системы ценностных ориентаций;

- формирование у обучающихся разнообразных способов деятельности и развитие способностей;

- использование метода как «ситуации успеха»; использование методики разноуровневого подхода.

Технологии индивидуализации обучения:

- способ организации учебного процесса с учётом индивидуальных особенностей каждого ребенка;

- выявление потенциальных возможностей всех учащихся (поощрение индивидуальности);

Информационно – коммуникационные технологии: ноутбук, интерактивная доска.

Здоровьесберегающие технологии:

- психолого-педагогические (создание благоприятной психологической обстановки, соответствие содержания обучения возрастным особенностям детей, чередование занятий с высокой и низкой активностью)

- физкультурно-оздоровительные (использование физкультминуток, динамических пауз).

- **алгоритм занятия:**

План проведения занятия предполагает следующие этапы:

- Приветствие,
- определение темы занятий,
- информация о теме,
- практическая часть,
- закрепление материала,
- подведение итогов.
- **дидактические материалы:**
- использование наглядности; использование карточек (с заданиями, с описаниями упражнений).
- **принципы построения работы:** от простого к сложному, связь знаний, умений с жизнью, с практикой, научность, доступность, системность знаний, воспитывающая и развивающая направленность, активность и самостоятельность, учет возрастных и индивидуальных особенностей.

2.3. Формы аттестации

- **Формы отслеживания и фиксации образовательных результатов:**

готовая работа, журнал посещаемости, перечень готовых работ.

- **Формы предъявления и демонстрации образовательных результатов:**

поступление выпускников в профессиональные образовательные организации по профилю.

- **Формы проведения контроля:**

входной контроль – проводится с целью выявления умений и навыков учащихся (устный опрос);

промежуточный контроль – с целью определения изменения уровня умений и навыков обучающихся (тестирование);

итоговый контроль – с целью определения результатов обучения (итоговое тестирование).

2.4. Список литературы

Литература для учителя

1. Алексинский В.Н. Занимательные опыты по химии. – М.: Просвещение, 2005.
2. Аликберова Л.Ю. Занимательная химия. – М.: АСТ – Пресс, 2009.
3. Пичугина Г.В. Повторяем химию на примерах из повседневной жизни. – М.: АРКТИ, 2010.
4. Пичугина Г.В. Химия и повседневная жизнь человека. – М.: Дрофа, 2014.
5. Савина А.А. Я познаю мир. Химия. – М.: Детская энциклопедия, 2009.
6. Скурих Б.Г., Нечаев А.П. Всё о пище с точки зрения химика: Справочное издание. – М.: Высшая школа, 2001.
7. Шеметило И.Г., Воробьев М.Г. Лечебные минеральные воды. – Л.: Медицина, 2002.
8. Ширшина, Н.В. Химия. 8-9 классы. Сборник Элективных курсов. Волгоград. Учитель, 2012г.
9. Штремплер Г.И. Химия на досуге. – М.: Просвещение, 2006.
10. Элективные курсы по химии. 8-9 классы. Предпрофильное обучение /авт.-сост. Г.А. Шипарева. – М.: Дрофа, 2012.
11. Элективные курсы по химии для предпрофильной подготовки учащихся в 8-9 классах. – М.: Глобус, 2013.

Литература для обучающихся:

1. Алексинский В.Н. Занимательные опыты по химии. – М.: Просвещение, 2005.
2. Аликберова Л.Ю. Занимательная химия. – М.: АСТ – Пресс, 2009.
3. Пичугина Г.В. Повторяем химию на примерах из повседневной жизни. – М.: АРКТИ, 2010.
4. Савина А.А. Я познаю мир. Химия. – М.: Детская энциклопедия, 2009.

Литература для родителей:

1. Пичугина Г.В. Химия и повседневная жизнь человека. – М.: Дрофа, 2014.
2. Скурих Б.Г., Нечаев А.П. Всё о пище с точки зрения химика: Справочное издание. – М.: Высшая школа, 2001.

3. Приложения

Приложение 1

3.1. Оценочные материалы

Успешность усвоения содержания программы контролируется с помощью таблицы мониторинга результатов (приложение №1), где результаты отмечаются в виде уровней.

Характеристика уровней оценивания:

Низкий уровень достижений – уровень, определяющий достижение планируемых результатов ниже базового уровня. Ученик способен пересказать изученный материал, но не может отвечать на дополнительные вопросы по теме.

Средний уровень достижений– уровень достижения планируемых результатов свидетельствует об усвоении опорной системы знаний. Ученик способен пересказать изученный материал, ответить на вопросы по теме.

Высокий уровень достижений – уровень, демонстрирующий углубленное достижение планируемых результатов. Ученик не просто пересказывает изученный материал, а анализирует его, сравнивает известные факты, приводит примеры, ставит вопросы к изученной теме.

Уровни освоения программы: Н – низкий, С – средний, В – высокий.

№ п\п	Дата ФИО	Виды контроля			
		Входной	Промежу- точный	Итоговый	Примечания
1.					
2.					
3.					
4.					
5.					
6.					
7.					
8.					
9.					
10.					

3.2.Методические материалы

Методическая литература и методические разработки для обеспечения образовательного процесса являются образцом для разработки учебно-методического комплекса, оригиналы материалов хранятся у педагога дополнительного образования и используются в образовательном процессе.

Методическая разработка практической работы № 3» Очистка воды »

Цель: очистка образца воды из поверхностного водоема (пруда, реки, озера, болота и др.)

Оборудование и реактивы: электроплитка, штатив для пробирок, шпатель, химические воронки, два химических стакана на 100 мл, пробирки, фильтры, стеклянные палочки; сульфат алюминия, активированный уголь, мелкий гравий.

Теоретическая часть

Существуют различные способы очистки воды. Природная вода всегда содержит примеси. В зависимости от целей ее использования применяют различные приемы очистки. Питательная вода не должна содержать не растворимых примесей и болезнетворных микроорганизмов, которые обычно бывают в водоемах. Если воду для питья берут из озер и рек, то ей дают отстояться в специальных бассейнах и фильтруют через слой гравия и песка. Очищенную от нерастворимых веществ воду обрабатывают хлором, а затем озоном или ультрафиолетовыми лучами, которые убивают микроорганизмы. Чтобы очистить воду от растворимых в ней веществ при меняют перегонку или дистилляцию.

Сульфат алюминия является одним из самых распространенных коагулянтов, применяемых в химической очистке воды. Коагулянты – вещества, способные разрушать коллоидные растворы с выделением растворенного вещества в осадок. Сульфат алюминия при кипячении в воде подвергаются гидролизу. В результате в качестве гидролиза образуется $\text{Al}(\text{OH})_3$. Хлопья $\text{Al}(\text{OH})_3$ обладают способностью сорбировать

вещества, взаимно «слипаться» с коллоидными и взвешенными частицами. Происходит укрепление частиц, которые быстро оседают под действием силы тяжести.

Практическая часть

Методика

! Нагревание ускоряет процедуру очистки.

1. Первичное процеживание

Изготовьте естественный вводный фильтр. Положите несколько камней на дно химической воронки. На их поверхность положите мелкий гравий, а затем слой песка почти до конца воронки. Пропустите воду через фильтр с гравием. Соберите воду в стакан и сравните ее с контрольным образцом.

2. Удаление коллоидных и взвешенных частиц.

Налейте немного процеженной воды в пробирку и используйте ее для контроля. Добавьте один шпатель сульфата алюминия и обрабатываемой воде в стакане. Поставьте стакан на электроплитку. Кипятите воду в течение 3-5 минут при помешивании.

Вставьте фильтрованную бумагу в воронку и профильтруйте горячую воду в другой стакан. Сравните обработанную воду с контрольным образцом.

3. Обесцвечивание воды.

Налейте немного обрабатываемой воды в пробирку для контроля. Добавьте один шпатель активированного угля в воду. Поставьте стакан на электроплитку. Кипятите воду в течение 5-10 минут, изредка помешивая.

Профильтруйте горячую воду через чистый фильтр в другой стакан.

Сравните обработанную воду с контрольным образцом.

Вопросы для самоконтроля:

1. Какие вещества удаляются из воды при эксперименте?
2. Зачем воду кипятят с сульфатом алюминия и активированным углем?
3. Каково действие сульфата алюминия в воде?

Отчет по практической работе.

Тема: «Очистка воды»

Цель: очистка образца воды из поверхностного водоема (пруда, реки, озера, болота и др.).

Методы очистки	Результаты	Ответы на вопросы
1. Первичное		
2. Удаление коллоидных и взвешенных частиц		
3. Обесцвечивание воды		

Вывод: (какие методы очистки воды в лаборатории и промышленности наиболее эффективны?).

Методическая разработка внеклассного мероприятия Химический квест «Увлекательный мир химии»

Форма мероприятия: внеклассное мероприятие

Технология: игровая (квест)

Участники: четыре команды

Подготовительный этап

Для проведения внеклассного мероприятия:

- Предварительно обучающиеся получают задание повторить свойства неорганических веществ
- Преподаватель химии составляет сценарий мероприятия

Материально-техническое оснащение мероприятия: мультимедийный проектор, компьютер, презентация, конверты с заданиями, реактивы для проведения опытов, характеризующих химические свойства веществ.

Межпредметные связи: физика, биология.

Место проведения: кабинет и лаборатория химии, два дополнительных кабинета, столовая.

Организационный момент

Участники собираются в кабинете химии. Преподаватель химии объясняет цель мероприятия и правила проведения квеста. Класс делится на 4 команды.

Ищем задание № 1

Рассчитайте молярную массу CuSO_4 из полученного числа вычтите относительную атомную массу химического элемента

№ 64(это номер шкафа)

Номер полки степень окисления натрия

Номер книги порядковый номер кислорода. Команда, которая справляется с поисками быстрее получает дополнительно три балла.

В конверте задание №1

Задание №1

Что лишнее и почему.

Cl_2O	CuO	Na_2O
Cu_2O	K_2O	Li_2O

Ищем задание №2

Место нахождения второго задания вы определите по первым буквам, ответив на вопросы.

- Металл лучше других проводит тепло и электричество
- Первая буква в названии химического элемента № 43
- С этой буквы начинается название аллотропной модификации кислорода
- С этой буква начинается название самого легкого металла
- Эта буква вторая в названии самого распространенного оксида на земле
- Смесь газов. которой мы дышим
- С этой буквы начинается латинское название золота
- Последняя буква в названии кабинета, в котором мы находимся

В конверте задание №2

Задание № 2

Переведите с химического языка фразы:

1) Не все то аурум, что блестит.

- 2) Феррумный характер.
- 3) Слово аргентум, а молчание аурум.
- 4) Много оксида водорода утекло с тех пор.
- 5) Уходит как аш-два-о в оксид кремния.

Ищем задание № 3

Конверт находится в кабинете №

Номер из 2-х цифр

1.Первая цифра- из относительной массы алюминия вычитите порядковый номер неона

2.Вторая цифра- отгадайте загадку: Из меня состоит все живое

Я- графит, антрацит и алмаз

Я в деревьях и в каждом из вас

(№ этого элемента)

Задание № 3

Запишите формулы следующих веществ:

- 1)Гидроксид магния
- 2)Гидроксид хрома(III)
- 3)Гидроксид меди(I)

Ищем задание № 4

Запишите формулу гидроксида калия , найдите массовую долю водорода в веществе , округлите эту цифру до целого числа. Это номер ящика под которым лежит задание

Задание №4

Анаграмма-это слово, где порядок букв переставлен.

- 1)Ежелож- без этого элемента вы не отрежете и куска хлеба.
- 2)Сликодор- без этого вещества человек не проживет и 10 минут.
- 3)Мникрей- и в зажигалке и среди камней.
- 4)Додовор- самый легкий газ.

Подводим итоги мероприятия. За победу команда получает оценки (5).

3.3.Календарно-тематическое планирование

«Увлекательный мир химии»

Группа1- учащиеся 8-9 классов

Дни занятий: четверг

Количество часов в год- 34

№ п/п	Наименование разделов и тем	Форма аттестации/контроля	Дата проведения			Примечания
			Всего часов	План	Факт	
	Химия – экспериментальная наука		2			
1	Развитие химии как науки.	Лекция	1			
2	Роль химии в жизни человека.	Устный опрос	1			
	Важнейшие классы соединений, используемых человеком		2			
3	Обзор важнейших классов соединений, используемых человеком.	Устный опрос	1			
4	Химические вещества в повседневной жизни, их классификация	Практикум	1			
	Вода удивительная и удивляющая		13			
5	Вода в природе	Беседа	1			
6	Содержание воды в природе	Лекция	1			
7	Минеральные воды	Лекция	1			
8	Физические свойства воды	Лекция	1			
9	Химические свойства воды	Лекция	1			
10	Химические свойства воды	ПР №1	1			
11	Растворяющая способность воды	Лекция	1			
12	Чистые вещества и смеси	ПР №2	1			
13	Химия аквариума	Лекция	1			
14	Жесткость воды	Лекция	1			
15	Запасы пресной воды	Лекция	1			
16	Очистка воды	ПР №3	1			
17	Охрана водоемов	Тестировани е	1			
	Химия пищи		12			
18	Химия продуктов растительного и животного происхождения.	Лекция	1			
19	Физиология пищеварения.	Лекция	1			
20	Продукты быстрого приготовления.	Лекция	1			

21	Пищевые добавки, их классификация.	Лекция	1			
22	Биологически активные добавки.	Лекция	1			
23	Минералы, необходимые человеку.	Лекция	1			
24	Химия прохладительных, тонизирующих напитков, соков.	Беседа	1			
25	Посуда для пищевых продуктов.	Лекция	1			
26	Правильное использование посуды из различных материалов.	Лекция	1			
27	Особенности приготовления пищи в микроволновой печи.	Лекция	1			
28	Анализ состава продукта по указанным данным на этикетке.	ПР №4	1			
29	Анализ прохладительных напитков.	ПР №5	1			
	Дом, в котором мы живем					
30	Химические вещества – строительные материалы.	Лекция	1			
31	Мебель в нашем доме.	Лекция	1			
32	Токсичность органических растворителей, правила хранения их в быту.	Лекция	1			
33	Признаки отравления, оказание первой помощи при отравлении.	Тестирование	1			
34	Итоговое занятие. Роль химии в системе наук.	Итоговое тестирование	1			

**3.4. Лист корректировки дополнительной общеобразовательной
общеразвивающей программы «Увлекательный мир химии»**

№	Причина корректировки	Дата	Согласование с администрацией

3.5. План воспитательной работы

I полугодие(сентябрь-декабрь)			
№ п/п	Содержание работы	Сроки	Ответственные
1. Гражданское и патриотическое воспитание: формирование патриотических, ценностных представлений о любви к России, народам Российской Федерации, к своей малой родине, формирование представлений о ценностях культурно-исторического наследия России, уважительного отношения к национальным героям и культурным представлениям российского народа.			
1.1.	Беседа«Патриотические праздники России»	Сентябрь	Когутова Ю.В.
1.2.	Беседы «Моя Родина», «Государственные символы России», «Я гражданин своей страны»	Октябрь	Когутова Ю.В.
1.3.	Час общения «День Народного Единства», «День добрых дел», акция "Спешите делать добрые дела"	Ноябрь	Когутова Ю.В.
1.4	Беседа«Я – Крымчанин!»	Декабрь	Когутова Ю.В.
2. Духовно-нравственное воспитание: формирует ценностные представления о морали, об основных понятиях этики (добро и зло, истина и ложь, смысл жизни, справедливость, милосердие, проблема нравственного выбора, достоинство, любовь и др.), о духовных ценностях народов России, об уважительном отношении к традициям, культуре и языку своего народа и других народов России.			
2.1.	Беседы «Международный день грамотности», «Культура умственного труда», «Главные ценности жизни», «День Матери»	Сентябрь	Когутова Ю.В.
2.2.	Беседа«Профессия родителей. Трудовые семейные традиции», «Профессия, которая мне нравится»	Октябрь	Когутова Ю.В.
2.3.	Беседы «Здоровый образ жизни, спорт, правильное питание», «Вредные привычки и борьба с ними», «Учись быть Человеком»	Ноябрь	Когутова Ю.В.
2.4.	Беседа «Всемирный день борьбы со СПИДом», «Новогодние традиции»	Декабрь	Когутова Ю.В.
3. Эстетическое воспитание: эффективное использование уникального российского культурного наследия, в том числе литературного, музыкального, художественного, театрального и кинематографического; воспитание уважения к культуре, языкам, традициям и обычаям народов, проживающих в Российской Федерации; увеличение доступности детской литературы для семей, приобщение детей к классическим и современным высокохудожественным отечественным и мировым произведениям искусства и литературы; развитие музейной и театральной педагогики			
3.1.	Беседа «В человеке всё должно быть прекрасно...»	Сентябрь	Когутова Ю.В.
3.2.	беседа-диспут «О вкусах спорят?»	Октябрь	Когутова Ю.В.
3.3.	Беседа «Любите ли вы театр?»	Ноябрь	Когутова Ю.В.

3.4.	Акция «Создаем новогоднюю сказку своими руками»	Декабрь	Когутова Ю.В.
4. Экологическое воспитание: формирование ценностного отношения к природе, к окружающей среде, бережного отношения к процессу освоения природных ресурсов, осознания функций природы в жизни человека, чувстве личной причастности к сохранению природных богатств и активной исследовательской деятельности природы родного края, практической деятельности по охране природы полуострова, ознакомления учащихся, воспитанников с рекреационным потенциалом Крыма.			
4.1.	Беседа «Международный день защиты озонового слоя Неделя», Всемирная акция «Очисти планету от мусора».	Сентябрь	Когутова Ю.В.
4.2.	Провести акцию «Научимся использовать бумагу рационально!», конкурс рисунков «Международный День Черного моря»	Октябрь	Когутова Ю.В.
4.3.	Акция «Чистый школьный двор»	Апрель	Когутова Ю.В.
5. Физическое: укрепление и сохранение здоровья, профилактика негативных привычек, приобщение к физкультуре и спорту			
5.1.	Беседа «Режим дня, укрепляющий здоровье»	Сентябрь	Когутова Ю.В.
5.2.	Беседа «Профилактика ОРВИ и закаливание»	Октябрь	Когутова Ю.В.
5.3.	Беседа «Мои спортивные достижения»	Ноябрь	Когутова Ю.В.
5.4.	Акция «Нет вредным привычкам!»	Декабрь	Когутова Ю.В.
6. Трудовое реализуется посредством: воспитания у детей уважения к труду и людям труда, трудовым достижениям; формирования у детей умений и навыков самообслуживания, потребности трудиться, добросовестного, ответственного и творческого отношения к разным видам трудовой деятельности, включая обучение и выполнение домашних обязанностей; развития навыков совместной работы, умения работать самостоятельно, мобилизуя необходимые ресурсы, правильно оценивая смысл и последствия своих действий; содействия профессиональному самоопределению, приобщения детей к социально значимой деятельности для осмысленного выбора профессии.			
6.1.	Акция «Школьный двор»	Сентябрь	Когутова Ю.В.
6.2.	акция «Открытка для учителя»	Октябрь	Когутова Ю.В.
6.3.	Акция «Я помогаю в домашних делах»	Ноябрь	Когутова Ю.В.
6.4.	Беседа «Трудолюбие и упорство в достижении цели – залог высоких достижений»	Декабрь	Когутова Ю.В.
7. Познавательное: содействие повышению привлекательности науки для подрастающего поколения, поддержку научно-технического творчества детей; создание условий для получения детьми достоверной информации о передовых достижениях и открытиях мировой и отечественной науки, повышения заинтересованности подрастающего поколения в научных познаниях об устройстве мира и общества			
7.1.	Беседа «Культура умственного труда в школе и дома»	Сентябрь	Когутова Ю.В.
7.2.	Беседа «5 октября - День Учителя»	Октябрь	Когутова Ю.В.
7.3.	Беседа «Культура умственного труда в школе и дома»	Ноябрь	Когутова Ю.В.
II полугодие (январь - май)			
1. Гражданско-патриотическое воспитание.			
1.1.	Мероприятие, посвященное Дню Защитника Отечества, беседа «Дети – герои Великой Отечественной Войны»	февраль	Когутова Ю.В.
1.2.	Беседа «Достопримечательности Симферопольского района и родного села» - экскурсия по окрестностям села	март	Когутова Ю.В.
1.3.	Беседа «13 апреля – День освобождения Симферополя от захватчиков»	апрель	Когутова Ю.В.

	Беседа «Города-герои Великой отечественной войны»		
1.4.	Беседа «Никто не забыт, ничто не забыто»	май	Когутова Ю.В.
2. Духовно-нравственное воспитание: формирует ценностные представления о морали, об основных понятиях этики (добро и зло, истина и ложь, смысл жизни, справедливость, милосердие, проблема нравственного выбора, достоинство, любовь и др.), о духовных ценностях народов России, об уважительном отношении к традициям, культуре и языку своего народа и других народов России.			
2.1.	мероприятия «Рождество Христово» Беседа «Всемирный день религии» (христианство, мусульманство, иудаизм, буддизм)	Январь	Когутова Ю.В.
2.2.	Проекты «Семейные обряды. Моя семья – мое богатство», беседа о Любви (к семье, к Отечеству, к природе, к истине, добру, к своей деятельности, ко всему прекрасному и т.д.)	Февраль	Когутова Ю.В.
2.3.	Беседа «Праздники и обычаи народов Крыма»	Март	Когутова Ю.В.
2.4.	Беседы и диспуты: «Что такое самовоспитание? Что такое характер?», «Познай себя. Великие люди о воспитании»	Апрель	Когутова Ю.В.
3. Эстетическое Эффективное использование уникального российского культурного наследия, в том числе литературного, музыкального, художественного, театрального и кинематографического; воспитание уважения к культуре, языкам, традициям и обычаям народов, проживающих в Российской Федерации; увеличение доступности детской литературы для семей, приобщение детей к классическим и современным высокохудожественным отечественным и мировым произведениям искусства и литературы; развитие музейной и театральной педагогики			
3.1.	Беседа «Красота вокруг нас...»	Январь	Когутова Ю.В.
3.2.	беседа-диспут «Всегда ли модно – это красиво?»	Февраль	Когутова Ю.В.
3.3.	Акция «Открытка для мамы»	Март	Когутова Ю.В.
3.4.	Акция «Готовимся к Пасхе»	Апрель	Когутова Ю.В.
3.5.	Беседа «Театр и музей в нашей жизни»	Май	Когутова Ю.В.
4. Экологическое воспитание формирование ценностного отношения к природе, к окружающей среде, бережного отношения к процессу освоения природных ресурсов, осознания функций природы в жизни человека, чувстве личной причастности к сохранению природных богатств и активной исследовательской деятельности природы родного края, практической деятельности по охране природы полуострова, ознакомления учащихся, воспитанников с рекреационным потенциалом Крыма.			
4.1.	Провести заочную экскурсию «Крымские заповедники»	Январь	Когутова Ю.В.
4.2.	Час общения «Всемирный День Воды»	Март	Когутова Ю.В.
4.3.	Международный день земли экскурсия в Ботанический Сад КФУ им. Вернадского	Апрель	Когутова Ю.В.
5.Физическое укрепление и сохранение здоровья, профилактика негативных привычек, приобщение к физкультуре и спорту			
5.1.	Беседа «Как стать настойчивым в учении, труде, спорте»	Январь	Когутова Ю.В.
5.2.	Беседа «Молодежь – за здоровый образ жизни»	Февраль	Когутова Ю.В.
5.3.	Беседа «Как стать сильным и выносливым»	Март	Когутова Ю.В.
5.4.	Беседа «Лето с пользой для здоровья»	Май	Когутова Ю.В.
6.Трудовое реализуется посредством: воспитания у детей уважения к труду и людям труда, трудовым достижениям; формирования у детей умений и навыков самообслуживания, потребности трудиться, добросовестного, ответственного и творческого отношения к разным			

видам трудовой деятельности, включая обучение и выполнение домашних обязанностей; развития навыков совместной работы, умения работать самостоятельно, мобилизуя необходимые ресурсы, правильно оценивая смысл и последствия своих действий; содействия профессиональному самоопределению, приобщения детей к социально значимой деятельности для осмысленного выбора профессии.			
6.1.	Беседа «Культура учебного труда и организация свободного времени»	Январь	Когутова Ю.В.
6.2.	Беседа «Профессии моей семьи»	Февраль	Когутова Ю.В.
6.3.	Акция «Лучший подарок маме – помощь в домашних делах»	Март	Когутова Ю.В.
6.4.	Акция «Трудовой десант»	Апрель	Когутова Ю.В.
6.6.	Акция «Чистый и уютный школьный двор»	Май	Когутова Ю.В.
7. Познавательное Содействие повышению привлекательности науки для подрастающего поколения, поддержку научно-технического творчества детей; создание условий для получения детьми достоверной информации о передовых достижениях и открытиях мировой и отечественной науки, повышения заинтересованности подрастающего поколения в научных познаниях об устройстве мира и общества			
7.1.	Беседа «25 января - «Татьянин день». День студента. Куда пойти учиться после школы и как готовиться к поступлению»	Январь	Когутова Ю.В.
7.2.	Беседа «8 февраля - День русской науки»	Февраль	Когутова Ю.В.
7.3.	Беседа «21 февраля Международный день родного языка»	Февраль	Когутова Ю.В.
7.4.	Беседа «12 апреля День космонавтики»	Апрель	Когутова Ю.В.
7.5.	Беседа «Каникулы с пользой: познаём новое, увлекательное, интересное»	Май	Когутова Ю.В.