JOKYMEHT IOJUIRCAH IIROCTOR

JIEKTROHHOR IIOJUIRCAM

GUNGUIRCORE AND THE CONTROL OF T

МУНИЦИПАЛЬНОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ «ДОНСКАЯ ШКОЛА ИМЕНИ ВЕТЕРАНА ВЕЛИКОЙ ОТЕЧЕСТВЕННОЙ ВОЙНЫ, КАВАЛЕРА ОРДЕНА "КРАСНОЙ ЗВЕЗДЫ" ДАВИДЕНКО ВАСИЛИЯ ПРОКОФЬЕВИЧА" СИМФЕРОПОЛЬСКОГО РАЙОНА РЕСПУБЛИКИ КРЫМ (МБОУ «ДОНСКАЯ ШКОЛА ИМЕНИ В.П.ДАВИДЕНКО»)

ПРИНЯТА Протокол заседания педагогического совета от 29.08.2025 г. № 16

УТВЕРЖДЕНА Директор МБОУ «Донская школа имени В.П. Давиденко» _____ Н.В.Мельник «29» августа 2025 г.

ДОПОЛНИТЕЛЬНАЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ОБЩЕРАЗВИВАЮЩАЯ ПРОГРАММА «ХИМИЧЕСКИЙ КАЛЕЙДОСКОП»

Направленность: естественнонаучная Срок реализации программы: 1 год

Уровень: базовый

Возраст обучающихся: 11-17 лет

Составитель: Лихач Анастасия Владимировна Должность: педагог дополнительного образования

СОДЕРЖАНИЕ

Раздел № 1. Комплекс основных характеристик программы

- 1.1. Пояснительная записка
- 1.2. Цель и задачи программы
- 1.3. Воспитательный потенциал программы
- 1.4. Содержание программы
- 1.5. Планируемые результаты

Раздел № 2. Комплекс организационно-педагогических условий

- 2.1. Календарный учебный график
- 2.2. Условия реализации программы
- 2.3. Формы аттестации
- 2.4. Список литературы

Раздел № 3. Приложения

- 3.1. Оценочные материалы
- 3.2. Методические материалы
- 3.3 Календарно-тематическое планирование
- 3.4. Лист корректировки
- 3.5. План воспитательной работы

Раздел 1. Комплекс основных характеристик дополнительной общеобразовательной общеразвивающей программы

1.1. Пояснительная записка

Дополнительная общеобразовательная общеразвивающая программа «Химический калейдоскоп» (далее — Программа) составлена в соответствии с нормативными локальными актами, регламентирующими порядок организации и осуществления образовательной деятельности по дополнительным общеобразовательным программам:

- Федеральный закон Российской Федерации от 29.12.2012 г. № 273-ФЗ «Об образовании в Российской Федерации» (в действующей редакции);
- Федеральный закон Российской Федерации от 24.07.1998 г. № 124-ФЗ «Об основных гарантиях прав ребенка в Российской Федерации» (в действующей редакции);
- Указ Президента Российской Федерации от 24.12.2014 г. № 808 «Об утверждении Основ государственной культурной политики» (в действующей редакции);
- Стратегия развития воспитания в Российской Федерации на период до 2025 года, утверждена распоряжением Правительства Российской Федерации от 29.05.2015 г. № 996-р;
- Стратегия научно-технологического развития Российской Федерации, утверждённая Указом Президента Российской Федерации от 01.12.2016 г. № 642 (в действующей редакции);
- Федеральный проект «Успех каждого ребенка» ПРИЛОЖЕНИЕ к протоколу заседания проектного комитета по национальному проекту «Образование» от 07.12.2018 г. № 3;
- Указ Президента Российской Федерации от 7 мая 2024 г. № 309 «О национальных целях развития Российской Федерации на период до 2030 года и на перспективу до 2036 года»;
- Национальный проект «Образование» ПАСПОРТ утвержден президиумом Совета при Президенте Российской Федерации по стратегическому развитию и национальным проектам (протокол от 24.12.2018 г. № 16);
- Приказ Министерства просвещения Российской Федерации от 13.03.2019 г. № 114 «Об утверждении показателей, характеризующих общие критерии оценки качества условий осуществления образовательной деятельности организациями, осуществляющими образовательную деятельность по основным общеобразовательным программам, об-

разовательным программам среднего профессионального образования, основным программам профессионального обучения, дополнительным общеобразовательным программам»;

- тельного образования детей» (в действующей редакции); Приказ Минпросвещения России от 03.09.2019 г. № 467 г. Об утверждении Целевой модели развития региональных систем развития дополнительного образования детей» (в действующей редакции);
- Приказ Минобрнауки России и Минпросвещения России от 05.08.2020 г. № 882/391 «Об организации и осуществлении образовательной деятельности при сетевой форме реализации образовательных программ» (в действующей редакции);
- Указ Президента Российской Федерации от 21.07.2020 г. № 474
 «О национальных целях развития России до 2030 года»;
- Федеральный закон Российской Федерации от 13.07.2020 г. № 189-ФЗ «О государственном (муниципальном) социальном заказе на оказание государственных (муниципальных) услуг в социальной сфере» (в действующей редакции);
- Тостановление Главного государственного санитарного врача Российской Федерации от 28.09.2020 г. № 28 Об утверждении санитарных правил СП 2.4.3648-20 «Санитарно-эпидемиологические требования к организациям воспитания и обучения, отдыха и оздоровления детей и молодежи»;
- Приказ Министерства труда и социальной защиты Российской Федерации от 22.09.2021 г. № 652н «Об утверждении профессионального стандарта «Педагог дополнительного образования детей и взрослых»;
- Постановление Главного государственного санитарного врача Российской Федерации от 28.01.2021 г. № 2 «Об утверждении санитарных правил и норм СанПиН 1.2.3685-21 «Гигиенические нормативы и требования к обеспечению безопасности и (или) безвредности для человека факторов среды обитания» (в действующей редакции);
- Указ Президента Российской Федерации от 9 ноября 2022 г. № 809 «Об утверждении Основ государственной политики по сохранению и укреплению традиционных российских духовно-нравственных ценностей»;
- Распоряжение Правительства Российской Федерации от 31.03.2022 г. № 678-р «Об утверждении Концепции развития дополнительного образования детей до 2030 года» (в действующей редакции);

Приказ Министерства просвещения Российской Федерации от 27.07.2022 г. № 629 «Об утверждении Порядка организации и осуществления образовательной деятельности по дополнительным общеобразовательным программам;

Об образовании в Республике Крым: закон Республики Крым от 06.07.2015 г.
 № 131-3РК/2015 (в действующей редакции);

Приказ Министерства образования, науки и молодежи Республики Крым от 03.09.2021 г. № 1394 «Об утверждении моделей обеспечения доступности дополнительного образования для детей Республики Крым»;

Приказ Министерства образования, науки и молодежи Республики Крым от 09.12.2021 г. № 1948 «О методических рекомендациях «Проектирование дополнительных общеобразовательных общеразвивающих программ»;

Распоряжение Совета министров Республики Крым от 11.08.2022 г.
 № 1179-р «О реализации Концепции дополнительного образования детей до 2030 года в Республике Крым»;

Постановление Совета министров Республики Крым от 20.07.2023 г. № 510 «Об организации оказания государственных услуг в социальной сфере при формировании государственного социального заказа на оказание государственных услуг в социальной сфере на территории Республики Крым»;

Постановление Совета министров Республики Крым от 17.08.2023 г. № 593 «Об утверждении Порядка формирования государственных социальных заказов на оказание государственных услуг в социальной сфере, отнесенных к полномочиям исполнительных органов Республики Крым, и Формы отчета об исполнении государственного социального заказа на оказание государственных услуг в социальной сфере, отнесенных к полномочиям исполнительных органов Республики Крым»;

Постановление Совета министров Республики Крым от 31.08.2023 г. № 639 «О вопросах оказания государственной услуги в социальной сфере «Реализация дополнительных образовательных программ» в соответствии с социальными сертификатами»;

Письмо Минпросвещения России от 19.03.2020 г. № ГД-39/04 «О направлении методических рекомендаций по реализации образовательных программ начального общего, основного общего, среднего общего образования, образовательных программ среднего профессионального образования и дополнительных общеобразовательных программ с применением электронного обучения и дистанционных образовательных технологий»;

Письмо Министерства Просвещения Российской Федерации от 31.07.2023 г. № 04-423 «О направлении методических рекомендаций для педагогических работников образовательных организаций общего образования, образовательных организаций среднего профессионального образования, образовательных организаций дополнительного образования по использованию российского программного обеспечения при взаимодействии с обучающимися и их родителями (законными представителями)»;

Письмо Минпросвещения России от 01.06.2023 г. № АБ-2324/05 «О внедрении Единой модели профессиональной ориентации» (вместе с «Методическими рекомендациями по реализации профориентационного минимума для образовательных организаций Российской Федерации, реализующих образовательные программы основного общего и среднего общего образования», «Инструкцией по подготовке к реализации профориентационного минимума в образовательных организациях субъекта Российской Федерации»);

Письмо Министерства Просвещения Российской Федерации от 29.09.2023 г. № АБ-3935/06 «Методические рекомендации по формированию механизмов обновления содержания, методов и технологий обучения в системе дополнительного образования детей, направленных на повышение качества дополнительного образования детей, в том числе включение компонентов, обеспечивающих формирование функциональной грамотности и компетентностей, связанных с эмоциональным, физическим, интеллектуальным, духовным развитием человека, значимых для вхождения Российской Федерации в число десяти ведущих стран мира по качеству общего образования, для реализации приоритетных направлений научно технологического и культурного развития страны»;

- Устав МБОУ «Донская школа имени В.П. Давиденко», 2024 г.
- Локальные акты МБОУ «Донская школа имени В.П. Давиденко».

Направленность – естественнонаучная, так как она способствует совершенствованию интеллектуальных качеств, и активно развивает сознание, мышление, творческие способности и самостоятельность, навыки работать с дополнительной литературой, источниками в интернете, практическими и лабораторными работами.

Актуальность программы заключается в комплексном подходе при изучении химии. Развитие интереса к предмету, повысить творческую активность, расширить кругозор обучающихся, научно обосновать важность ведения здорового образа жизни, а так же расширение знаний обучающихся о применении и нахождении химических веществ в повседневной жизни.

Новизна программы заключается в изучение незнакомых для школьника разделов химии. Углубление базовых знаний на занятиях, постановка с ними опытов активизируют познавательную деятельность школьников, развивают практические умения, углубляют связь теории с практикой, помогает подготовиться к олимпиадам и конкурсам.

Отличительной особенностью программы является то, что дополнительная общеобразовательная программа является практико-ориентированной. Значительная роль в программе отводится химическому эксперименту. На занятиях выполняются занимательные и исследовательские лабораторные опыты, которые не всегда могут провести учащиеся в рамках школьной программы. Химический эксперимент применяется учащимися для усвоения новых знаний, постановки перед ними познавательных проблем. Решение их с использованием эксперимента ставит учащихся в положение исследователей, что, как показывает практика, оказывает положительное влияние на мотивацию изучения химии.

Важной особенностью программы является учебно-исследовательская деятельность учащихся, организованная через индивидуальные образовательные маршруты или в рамках научного общества учащихся. Результатом такой деятельности являются выполненные учащимися исследовательские работы, проекты, доклады, рефераты, которые учащиеся представляют на научно-практических конференциях, круглых столах и других мероприятиях различных уровней. Предлагаемый курс носит обучающий, развивающий и социальный характер, позволяет ориентироваться на выбор будущей профессии врача, генетика, биолога, эколога.

Педагогическая целесообразность Программы заключается в том, что программа «Химический калейдоскоп» даёт учащимся возможность выбрать профиль обучения, пополнить знания о профессиях, расширить знания предмета химии, необходимые для получения дальнейшего образования. Идея личностно-ориентированного подхода, заложенная в основу программы, допускает возможность широкого варьирования учебного материала педагогом при его конкретизации, создание индивидуальных образовательных маршрутов.

Формирование гуманистических и экологических представлений является важнейшей задачей химического образования. Предметом изучения в предложенной программе является не просто химия, а химия по отношению к человеку и природе, значение различных веществ в природных закономерностях и в жизни человека. В программе большое значение имеют межпредметные связи с другими учебными дисциплинами: биологией, географией, экологией, физикой. Таким образом, предлагаемая программа «Химический калейдоскоп» направлена на реализацию основных идей новой концепции химического образования: а) оживление эксперимента: формирование умений обращаться с веществами, биологическими и химическим лабораторным оборудование, простейшими пробами; б) приобщение и развитие у учащихся исследовательских умений; в) отход от чрезмерной абстрактности химии, усиление прикладной направленности; г) показ тенденции интеграции смежных наук: биология, химии, географии, физики и др. с целью создания целостной картины окружающего мира. Предлагаемая программа «Химический калейдоскоп» развивает систему знаний о мире, прививает практические умения и навыки по проведению экспериментов. Программа дает возможность развивать творческие способности учащихся, заниматься научно-исследовательской деятельностью, повысить общественно-полезную направленность деятельности объединения дополнительного образования.

Адресат. Обучающиеся 11-17 лет, с разным уровнем развития, проявляющие повышенный интерес к химии. Данная программа может быть адаптирована для учащихся с ОВЗ (с нарушением зрения, слуха, речи и опорно-двигательного аппарата). Количество обучающихся в группе составляет не менее 20 человек. Учитываются возрастные и индивидуальные особенности каждого ребенка. Для обучения по программе комплектуются разновозрастные группы. 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.

Объем и срок освоения. Программа включает 36 учебных часов, срок освоения Программы – 1 год.

Уровень Программы -базовый.

Форма обучения - 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 группе. Группа разновозрастная. Состав группы: постоянный; занятия: групповые. Наполняемость учебной группы – не менее 20 человек. Виды занятий, применяемые в работе по реализации программы: лекция, исследование, практические и лабораторные работы.

Родитель (законный представитель) обязан подать заявку для зачисления на обучение по дополнительной общеобразовательной общеразвивающей программе через АИС «Навигатор дополнительного образования детей Республики Крым (Приказ МОНМ РК от 16.07.2021г. №1204 «Об автоматической информационной системе Республики Крым

«Навигатор дополнительного образования детей Республики Крым») с последующим предоставлением заявления родителем (законным представителем) или самим ребенком, достигшим 14-ти лет, и согласия на обработку персональных данных в письменном виде.

Режим занятийв течение учебного года занятия проводятся в группе по 1 занятию в неделю по 1 академическому часу (1 академический час- 45 минут) согласно расписанию. Занятия проводятся в кабинете химии.

1.2. Цель и задачи программы

Цель: развитие интеллектуального и творческого потенциала детей на основе формирования операционных способов умственных действий по решению теоретических и практических задач в области химии.

Залачи:

Образовательные:

- совершенствовать знания учащихся о типах расчетных задач и алгоритмах их решения;
- формировать практическое умение при решении экспериментальных задач на распознавание веществ;
- повторять, закреплять основные понятия, законы, теории, а также научные факты, образующих химическую науку;
- совершенствовать умения решать задачи интегрированного типа;

развивающие:

- развивать логическое мышление учащихся при решении задач с нестандартными формулировками;
- развивать самостоятельность, умение преодолевать трудности в учении;
- развивать практические умения учащихся при выполнении практических экспериментальных задач;
- развивать навыки самостоятельной работы и учебно-коммуникативные умения.

воспитательные:

- создавать педагогических ситуаций успешности для повышения собственной самооценки и статуса учащихся в глазах сверстников, педагогов и родителей;
- формировать познавательные способностей в соответствии с логикой развития химической науки;
- содействовать в профориентации школьников.

1.3. Воспитательный потенциал программы

Программный материал предлагает учащимся:

- изучать правила безопасности работы в лаборатории и обращении с веществами;
- изучать правила безопасности и оказании первой помощи;
- изучать правила обращения с веществами;
- изучать пордок организации рабочего места;
- изучать правила работы с лабораторным оборудованием;
- осуществлять с соблюдением техники безопасности демонстрационный и лабораторный эксперимент;
 - оформлять результаты наблюдений и проведенного эксперимента;
 - иметь необходимые умения и навыки в мытье и сушке химической посуды;
 - определять цели выделять объект исследования;
 - овладеть способами регистрации обработки о оформления информации;
 - работать индивидуально, в парах, в группах, используя полученные знания;
- писать рефераты, исследовательские работы, доклады, придерживаясь определенных правил;
 - вести дискуссию, отстаивать свою точку зрения;
 - уверенно держать себя во время выступления.

Цель воспитания — создание условий для воспитания высоконравсвенной, гармонично развитой и социально ответственной личности.

Задачи:

- приобщать обучающихся к культурному и природному наследию народов проживающих в Крыму и России;
 - формировать социокультурные, духовно-нравственные ценности;
 - прививать культуру общения и поведения;
- воспитывать чувство любви к родному краю, к родной природе, к местным традициям, развитие чувственного восприятия мира;
- формировать осознанное понимание общечеловеческих ценностей, утверждение морально-этических и нравственных ориентиров;
- формировать активную гражданскую позицию, готовность приносить пользу обществу и государству.

Формы воспитательной работы

- -Встречи, мастер-классы с выпускниками МБОУ «Донская школа имени В.П. Давиденко»;
 - Посвящения в кружковцы, студийцы;
 - Тематические мероприятия по профильности деятельности;
 - Церемония награждения обучающихся по итогам года;
 - Акции (социальные, экологические, благотворительные и др.)
 - Другие мероприятия, актуальные в рамках реализации программы.

Ожидаемые результаты:

- высокий уровень сплоченности коллектива, путём вовлечения большего числа учащихся в досуговую деятельность;
 - активное участие родителей в работе объединения;
 - активизация интереса к творческим занятиям;
 - увеличение уровня личностных достижений учащихся (победы в конкурсах).

Методы воспитательного воздействия: словесные, практические и др.

1.4. Содержание программы

Учебный план

№	Названия раздела, темы	Общее	В том числе		Формы аттеста-
п/п		кол- во часов	Тео-	Прак- тика	ции/контроля.
1.	Вводный, первичный инструктаж по ОТ. Вводное занятие.	1	1	0	ПР «Знакомимся с химической лабораторией, ее оборудованием, с правилами безопасности в ней»
2.	Химические процессы на кухне.	6	1	5	Тесты
3.	Экологическая безопасность нашей кухни. Пища, которую мы едим.	5	1	4	Тесты, открытые во- просы
4.	Химические элементы в организме человека.	6	1	5	Тесты, открытые во- просы
5.	Химия -хозяйка домашней аптечки.	3	1	2	Тесты, открытые во- просы, мини проекты

6.	Химчистка на дому	4	1	3	Тесты, открытые во-	
					просы, мини проекты	
7.	Влияние вредных привычек	5	1	4	Мини проекты	
	на организм человека					
8.	Проектная деятельность обу-	6	6	0	Итоговые мероприятия	
	чающихся. Сбор информа-					
	ции. Выполнение проекта					
	ИТОГО	36	13	23		

Содержание учебного плана

1. Вводное занятие.

Подготовка к операциям химического анализа лабораторной посуды и оборудования. *Теоретическая часть*. Структура и содержание курса. Цели и задачи курса.

Инструктаж по охране труда и при проведении практических и лабораторных работ. Значимость химических знаний в повседневной жизни человека.

2. Химические процессы на кухне.

Теоретическая часть. Знакомство с составом и свойствами важнейших пищевых продуктов, с изменениями, которые происходят с этими веществами во время приготовления пищи. Микроорганизмы, вызывающие брожение. Искусственная пища. Пищевые добавки. Практическая часть. Изучение действия на алюминиевую посуду щелочей и кислот.

3. Экологическая безопасность нашей пищи. Пища, которую мы едим.

Теоретическая часть. Пищевые добавки. Пищевая ценность белков, углеводов, жиров. Процессы, происходящие при варке овощей. Содержание нитратов в растительной пище и советы по уменьшению их содержания в процессе приготовлении пищи. Почва, как источник загрязнения пищевых продуктов. Основные виды загрязнения почвы, а также воздействие этих веществ на организм человека. Химические загрязнители почвы: пестициды, тяжёлые металлы. Сравнительная характеристика различных поколений пестицидов. Удобрения и регуляторы роста и развития растений.

Практическая часть. Определение нитратов в плодах и овощах. Анализ состава продуктов питания (по этикеткам), расшифровка пищевых добавок.

4. Химические элементы в организме человека и окружающей среде.

Теоретическая часть. Содержание химических элементов в природной среде понятие макро-,микро- и ультра-микроэлементов. Биологическая активность отдельных химических

элементов. Содержание металлов в организме человека и их влияние. Наиболее известные яды (цианистый калий, синильная кислота, ртуть, свинец, таллий). Истории известных отравителей. Антидоты.

5. Химия – хозяйка домашней аптечки.

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

Практическая часть. Определение витаминов в препаратах поливитаминов.

6. Химчистка на дому.

Теоретическая часть .История моющих средств. Мыло. Отбеливатели. Образование и удаление накипи. Удаление ржавчины. Средства для удаления накипи и ржавчины. Пятновыводители и чистящие средства. Техника выведения пятен. Удаление пятен различного происхождения. Влияние растворителей на материалы.

Практическая часть. Удаление ржавчины, жирных пятен, пятен от кофе, чая, мазута. Изучение влияния на моющее действие мыла жесткой воды, воды с повышенной кислотностью щелочностью.

7. Влияние вредных привычек на организм человека.

Теоретическая часть. Вредные привычки: как их избежать. Токсическое действие этанола на организм человека. Курить – здоровью вредить. Наркотические вещества и их характеристика. Здоровый образ жизни - важнейшие условия предотвращения различных заболеваний, сохранения высокой работоспособности и долголетия.

8. Проектная деятельность обучающихся .Сбор информации. Выполнение проекта.

Теоретическая часть. Проектная деятельность – способ организации познавательно-трудовой деятельности обучающихся для проектирования, создания и изготовления реального объекта (продукта труда).

Практическая часть .Выбор темы проекта .Сбор информации для разработки проекта, работа обучающихся с различными источниками информации. Выполнение проектов.

1.5. Планируемые результаты программы

К концу обучения по программе учащиеся будут знать:

•важнейшие химические элементы и их роль в природной среде;

- •основные источники и причины загрязнения окружающей среды химическими загрязнителями:
- •роль химии в решении экологических проблем;
- •основные методики решения задач.

К концу обучения по программе учащиеся будут уметь:

- •оказать первую помощь при бытовых отравлениях;
- •решать расчётные задачи разного уровня сложности с использованием массовой доли вещества в растворе;
- •составлять схему круговорота воды в природе, обосновывать его роль в сохранении природного равновесия, анализировать причины и последствия его нарушения;
- •применять простейшие методы анализа воды и атмосферного воздуха;
- •анализировать информацию на торговых этикетках и определять безопасность продуктов питания;
- •прогнозировать последствия загрязнения окружающей среды некоторыми соединениями, приводить примеры воздействия тяжёлых металлов на здоровье человека;
- •записывать уравнения реакций протекающих процессов;
- •выполнять простейшие исследования и делать выводы на их основе.

К концу обучения у учащихся будут формироваться и развиваться такие **личностные** качества, как:

- -Уверенность в себе, общительность, самостоятельность и ответственность.
- Открытость и доброжелательность
- Отсутствие тревожности и агрессивности, раздражительности.
- Умение планировать свою деятельность, анализировать, сравнивать, ставить цели, искать и использовать необходимые средства и способы их достижения. р66.навигатор.дети.
- Мотивация к изобретательству, стремление к достижению цели.

Раздел 2. Комплекс организационно-педагогических условий

2.1. Календарный учебный график

Продолжительность образовательного процесса — 36 учебных недель: начало занятий – 1 сентября, завершение - 31 мая.

График занятий: 1 раз в неделю по 1 академическому часу, согласно расписанию. **Сроки контрольных процедур**:

- входной контроль: сентябрь;
- промежуточный контроль: декабрь;
- итоговый контроль: май.

2.2. Условия реализации дополнительной общеразвивающей программы

Материально-техническое обеспечение программы: помещение для занятий — кабинет химии, на базе которого функционирует Центр образования естественнонаучной и технологической направленностей «Точка роста».

Для занятий используется оборудованный кабинет химии, компьютер, мультимедийная доска, проектор, МФУ, цифровые лаборатории по химии.

- 1. Учебный кабинет, соответствующий требованиям СанПиН, оборудованный ученическими столами и стульями, столом для учителя, вытяжным шкафом.
- 2. Лаборатория, оборудованная шкафами для реактивов, шкафами для инструментов и приборов.

Технические средства обучения:

- 1. Ноутбук с выходом в Интернет.
- 2. Интерактивная доска.

Оборудование:

- 1. Весы равноплечные, ручные с пределами взвешивания в граммах: от $0.02~\Gamma$. до $1~\Gamma$.; от $0.1~\Gamma$. до $5~\Gamma$.; от $1~\Gamma$. до $20~\Gamma$; от $5~\Gamma$. до $10~\Gamma$.
- 2. Штатив металлический с набором колец и лапок.
- 3. Штатив для пробирок.
- 4. Спиртовка(горелка).
- 5. Пробирки.
- 6. Воронка лабораторная.
- 7. Колба коническая разной емкости.
- 8. Палочки стеклянные.
- 9. Пипетки.
- 10. Стаканы химические разной емкости.

- 11. Стекла предметные.
- 12. Цилиндры мерные.
- 13. Чашки выпарительные (фарфоровые).
- 14. Бумага фильтровальная.
- 15. Таблицы постоянного экспонирования:
- "Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева".
- "Таблица растворимости кислот, оснований, солей в воде и среда растворов".
- "Электрохимический ряд напряжений металлов".
- "Правила ОТ в кабинете химии".
- 16. Химические реактивы и материалы:
- Наборы кислот для химического эксперимента.
- Наборы щелочей для химического эксперимента.
- Необходимые наборы солей для проведения химического эксперимента.
- Набор индикаторов для определения среды веществ.
- Набор металлов и оксидов металлов для химического эксперимента.
- Другие вещества: пероксид водорода, аммиак, крахмал.

Методическое обеспечение образовательной программы:

Принципы построения работы:

- -от простого к сложному;
- -связь знаний, умений с жизнью, с практикой;
- -доступность;
- -системность знаний;
- -воспитывающая и развивающая направленность;
- -активность и самостоятельность;
- -учет возрастных и индивидуальных особенностей.

Методы обучения:

- -Словесные методы;
- -Наглядные методы;
- -Практические методы.

Методы воспитания: убеждение, поощрение, упражнение, стимулирование, мотивация и др.

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

Информационное обеспечение:

- 1. Государственные информационные ресурсы
- Официальный сайт Министерства просвещения Российской Федерации https://edu.gov.ru/ (Дата обращения: 01.08.2023 г.)
- Официальный сайт Министерства образования, науки и молодежи Республики Крымhttps://monm.rk.gov.ru/ru/index (Дата обращения: 01.08.2023 г.)
- Официальный сайт ГБОУ ДО РК «ДДЮТ» http://ddyt.ru/ (Дата обращения: 01.08.2023 г.)
- 2. Информационно-коммуникационные педагогические платформы:
- «Сферум» https://sferum.ru/?p=start (Дата обращения: 01.08.2023 г.)
- Навигатор дополнительного образования Республики Крым https://xn--82-kmc.xn--80aafey1amqq.xn--d1acj3b/(Дата обращения: 01.08.2023 г.)
- 3. Образовательные порталы:
- Российское образование http://www.edu.ru (Дата обращения: 01.08.2023 г.)
- Инфоурок https://infourok.ru/ (Дата обращения: 01.08.2023 г.)
- Сайт «Занимательная химия: Интересные химические опыты и факты» http://www.alto-lab.ru/
 - <u>Химия для всех</u> иллюстрированные материалы для школьников по общей, органической и неорганической химии.
 - <u>ChemNet</u> электронная библиотека учебных материалов по химии. Материалы для средней школы и абитуриентов.

- Таблица Менделеева онлайн. (Flash)
- Таблица Менделеева онлайн. (HTML)

Игры и приложения для изучения химии

Кадровое обеспечение. Педагог, работающий по данной программе, должен иметь высшее профессиональное педагогическое образование, знать специфику дополнительного образования. Педагог должен владеть базовыми навыками работы с компьютерной техникой и программным обеспечением, базовыми навыками работы со средствами телекоммуникаций (системами навигаций в сети Интернет, навыками поиска в сети Интернет, электронной почтой и т.д., иметь навыки и опыт обучения и самообучения с использованием цифровых образовательных ресурсов. Педагог дополнительного образования должен обладать компетенциями в соответствии с требованиями профессионального стандарта «Педагог дополнительного образования детей и взрослых».

Методическое обеспечение образовательной программы:

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.

Методы обучения:

Словесные методы.

- Наглядные методы.
- Практические методы.

Методы контроля: опрос и тестирование.

*Методы воспитания:*убеждение, поощрение, упражнение, стимулирование, мотивация и др.

Педагогические технологии:

Личностно-ориентированные технологии:

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

- формирование у обучающихся разнообразных способов деятельности и развитие творческих 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)

Игровые технологии:

Чтобы дети не уставали, а полученные результаты радовали и вызывали ощущение успеха, программа обеспечена специальным набором игровых приёмов.

Информационно – коммуникационные технологии:

- проектор,
- ноутбук.
- колонки

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, пластические разминки)

Рекомендуемые типы занятий: комбинированные и практические занятия, контрольные занятия учета и оценки знаний, умений и навыков.

Дидактические материалы:

- использование карточек (с заданиями, с описаниями упражнений);
- использование наглядности (слайды, фотографии, видео).

Алгоритм занятия.

План проведения занятия предполагает следующие этапы:

Приветствие,

Разминка,

Определение темы занятий,

Информация о теме,

Тренинг (игра),

Усвоение темы,

Закрепление материала, подведение итогов.

2.3. Формы аттестации

Контроль усвоения знаний осуществляется в следующих формах:

- педагогическое наблюдение;
- устный опрос;
- письменное тестирование;
- участие в мероприятиях.

Входная диагностика проводится по итогам набора учебных групп в начале учебного года. Цель входной диагностики: познакомиться с учащимися и определить

уровень их общего интеллектуального развития, умения общаться на родном языке.

Текущий контроль осуществляется в соответствии с предусмотренными программой занятиями, повторениями и закреплениями пройденного материала и письменными тестами.

Промежуточный контроль осуществляется в конце первого полугодия в форме письменного тестирования, включающего задания на прослушивание материала, и устной беседы в виде вопросов-ответов, содержащих изученные лексические и структурные единицы.

Итоговый контроль осуществляется в конце II полугодия, имеет ту же структуру, что и промежуточный, включая в себя весь изученный материал.

2.4. Список литературы

Список литературы для учащихся:

- 1. Алексинский, В.Н. Занимательные опыты по химии. / В.Н. Алексинский. М.: Просвещение, 1999.
- 2. Герасимова Я.И. Химия нашими глазами. М.: Просвещение, 1981.
- 3. Дыбина О.В. Из чего сделаны предметы. Сфера. М.,2010
- 4. Конарев Б.А. Любознательным о химии. М.: Химия, 2011. 54 с.
- 5. Крицман В.А. Книга для чтения по неорганической химии. М.: Просвещение, 1993.
- 6. Леенсон И.А. Удивительная химия. М.: Изд-во НЦ ЭНАС, 2006. 176 с.Плужников М.С., Рязанцев С.В. Среди запахов и звуков. М.: Просвещение, 1991.
- 7. Романцева Л.М., Лещинская З.Л. Общая химия. 2-е изд. М.: Высшая школа, 1991.

- 8. Сомин Л. Увлекательная химия. М.: Просвещение, 2013. 32 с
- 9. Штемплер Г.И. Химия на досуге. М.: Просвещение, 1993.
- 10. Энциклопедия для детей. Том 17. Химия / Глав. ред. В.А. Володин, вед. науч. ред. И. Леенсон. М.: Аванта+, 2003. 640 с.

Список литературы для родителей:

- 1. Качур Е. Увлекательная химия. М.: Манн, Иванов, Фербер, 2020
- 2. Ольгин О. Чудеса на выбор. Забавная химия для детей. М.: ИД Мещерякова, 2017
- 3. Степин Б.Д., Аликберова Л.Ю.. Книга по химии для домашнего чтения. «ХИМИЯ», М., 1995.- 34 с.
- 4. Шкурко, Д.И. Забавная химия: Занимательные, безопасные и простые химические опыты / Д.И. Шкурко. М.: Детская литература, 1976. 96 с. (Знай и умей).

Список литературы для педагога:

- 1. Аликберова Л.Ю. Занимательная химия Москва. : «АСТ ПРЕСС», 2002 год
- 2. Габрусева Н.И. Программно-методические материалы. М.Дрофа, 1999.
- 3. Гузей Л.С. Суровцева Р.П. Химия: вопросы, задачи, упражнения Москва. : «Дрофа», 2002 год
- 4. Гузей Л.С. Сорокин В.В. Суровцева Р.П. Химия 8 класс Москва. : «Дрофа», 2002 год
- 5. Жебентяев, А.И. Аналитическая химия. Хроматографические методы анализа: Учебное пособие / А.И. Жебентяев. М.: НИЦ ИНФРА-М, Нов. знание, 2017. 206 с.
- 6. Крицман В.А. Книга для чтения по неорганической химии, М.: Просвещение, 1993.
- 7. Кузьменко Н.Е. Еремин В.В. Сборник задач по химии Москва « Оникс 21 век», 2003 год
- 8. Кузнецова Н.Е. Титова И.М. Гара Н.Н. Жегин А.Ю. «Химия 8 класс» Москва. : Издательский центр» Вентана-Граф», 2002 год
- 9. Минченков Е.Е. Зазнобина Л.С. Смирнова Т.В. Химия 8 класс. Москва.: «Школьная Пресса», 2002 год
- 10. Ольгин О.М. Опыты без взрывов. /- 2-е изд.- М.: Химия, 1986.
- 11. Ольгин О. Занимательные опыты по химии Москва. : «Детская литература», 2001 год
- 12. Радецкий Е.Н. Дидактические материалы по химии. 8-9 кл. М.: Просвещение, 2005.
- 13. Селевко Г. К. Педагогические технологии на основе активизации, интенсификации и эффективного управления учебно-воспитательного процесса. М.: НИИ школьных технологий, 2005. (Серия «Энциклопедия образовательных технологий»).
- 14. Степин Б. Д. Занимательные задания и эффектные опыты по химии. М.: Дрофа, 2002. 432 с.

- 15. Химия нашими глазами. /Под ред. Я.И.Герасимова. М.: Просвещение, 1981.
- 16. Хомченко Г.П. Хомченко И.Г. Сборник задач по химии для поступающих в вузы Москва. : «Новая волна», 2010 год

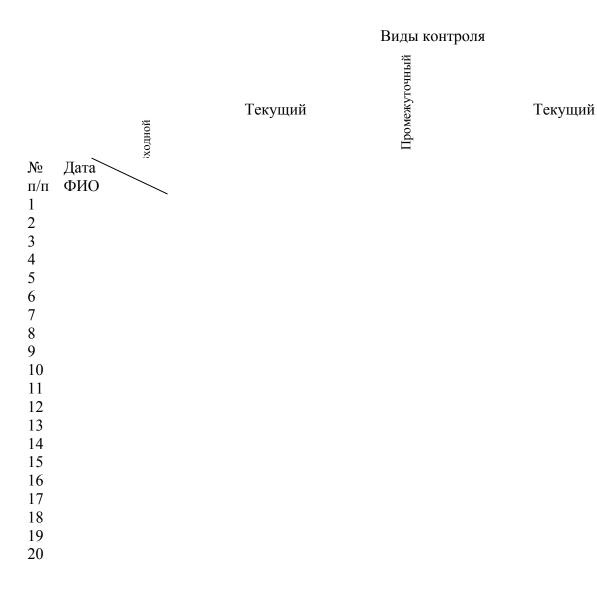
* литература не переиздавалась.

С 2019 года в России начал действовать новый ГОСТ Р 7.0.100-2018 «Библиографическая запись. Библиографическое описание. Общие требования и правила составления». Этот стандарт унифицирован с международными правилами. С 1 июня 2020 г. данный стандарт стал единственным действующим на территории Российской Федерации.

Раздел 3. Приложения

3.1. Оценочные материалы

Успешность усвоения содержания программы контролируется с помощью таблицы мониторинга результатов, где результаты отмечаются в виде уровней.



Уровни освоения программы:

Н – низкий

С – средний

В – высокий

Характеристика уровней оценивания таблицы мониторинга:

Низкий уровень: Усвоил основное содержание материала, имеет пробелы в усвоении материала, не препятствующие дальнейшему усвоению программного материала; материал излагает не систематизировано, фрагментарно, не всегда последовательно. По-

казывает недостаточную сформированность отдельных знаний и умений; выводы и обобщения аргументирует слабо, допускает в них ошибки.

Средний уровень: Показывает знания всего изученного программного материала. Дает полный и правильный ответ на основе изученных теорий; допускает незначительные ошибки и недочеты при воспроизведении изученного материала, определения понятий, неточности при использовании научных терминов или в выводах и обобщениях из наблюдений и опытов; материал излагает в определенной логической последовательности, при этом допускает одну негрубую ошибку или не более двух недочетов и может их исправить самостоятельно при требовании или при небольшой помощи преподавателя; в основном усвоил учебный материал; подтверждает ответ конкретными примерами; правильно отвечает на дополнительные вопросы учителя.

Высокий уровень: Показывает глубокое и полное знание и понимание всего объема программного материала; полное понимание сущности рассматриваемых понятий, явлений и закономерностей, теорий, взаимосвязей. Умеет составить полный и правильный ответ на основе изученного материала; выделять главные положения, самостоятельно подтверждать ответ конкретными примерами, фактами; самостоятельно и аргументировано делать анализ, обобщать, выводы. Устанавливает межпредметные (на основе ранее приобретенных знаний) и внутрипредметные связи, творчески применяет полученные знания в незнакомой ситуации. Последовательно, четко, связно, обоснованно и безошибочно излагает учебный материал: дает ответ в логической последовательности с использованием принятой терминологии; делает собственные выводы.

Критерии оценивания, анализ выполненных работ учащихся

№	Критерии оценивания
1.	Грамотность представления
2.	Аккуратность и значимость
3.	Практическая значимость
4.	Замысел решения
5.	Использование наглядности
6.	Творческий характер работы
7.	Уровень изложения
8.	Умение вести дискуссию
9.	Самостоятельность работы
10.	Использование наглядности и ИКТ

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.

Образец плана-конспекта занятия

Инструктаж по ОТ.

Учитель зачитывает инструктаж, учащиеся расписываются в журнале инструктажа по OT.

Цели занятия:

Образовательная. Дать первоначальное понятие о химии, как естественной науке, установить предмет изучения химии; закрепить понятие «вещество», «тело», «свойства вещества». Ознакомить учащихся с правилами техники безопасности на уроках химии.

Воспитатия. Начать процесс воспитания интереса к новому предмету посредством познавательных фактов и занимательных опытов. Начать воспитание чувства ответственности и особой осторожности при работе в химическом кабинете при обращении с химическими веществами.

Развивающая. Совершенствовать умения работать с учебником, использовать текст в качестве источника знаний; сравнивать и описывать свои наблюдения, делать выводы.

Тип занятия: Усвоение новых знаний.

Оборудование. Таблица «Техника безопасности на уроках химии».

Ход занятия

- І. Организационный момент.
- II. Изучение нового материала.
- 1. Вступительная беседа.
- 1) вспоминание предметов изучения географии, биологии, физики.
- 2) краткие сведения о материи, веществе, поле.

МАТЕРИЯ	
Вещество	Поле

- 2. Химия это наука о веществах, их свойствах, превращениях веществ и о явлениях, сопровождающие эти превращения.
- 3.Вещество это, то из чего состоят все физические тела.

Все тела обладают определёнными свойствами.

- 4. Свойства веществ это признаки, по которым вещества отличаются друг от друга или сходны между собой.
- 5. Важнейшие физические свойства веществ.

Агрегатное состояние	Теплопроводность
Цвет	Электропроводность
Блеск	Плотность
Запах	Температура плавления
Прочность	Температура кипения
Ковкость и пластичность	

6. Сравнение свойств некоторых веществ.

Вещества	Алюминий	Вода	Воздух
Свойства			
Агрегатное состояние			
Цвет			
Блеск			
Запах			
Прочность			
Ковкость и пластич-			
ность			
Теплопроводность			
Электропроводность			
Плотность			
Температура плавления			
Температура кипения			

III. Закрепление

Вывод о свойствах веществ:

Многие вещества, используемые на уроках химии, могут оказаться ядовитыми, едкими или взрывоопасными. Поэтому при работе в кабинете химии нужно соблюдать правила техники безопасности.

Внеклассное мероприятие

Интеллектуальная игра «ХимикУм»

Цель: расширение кругозора учащихся, стимулирование мотивации к изучению химии через занимательные опыты, викторину, загадки, которые, в свою очередь, способствуют развитию творческих способностей учащихся.

Задачи:

Образовательная: обобщить и систематизировать знания учащихся по курсу 8 класса.

Развивающая: развивать познавательную активность учащихся, совершенствовать навыки и умение учащихся при выполнении лабораторных опытов, вырабатывать умение наблюдать; развивать умение работать в группах и индивидуально.

Воспитательная: воспитывать способность к сотрудничеству, взаимопомощи, групповой, творческой деятельности, прививать интерес и любовь к химии.

Оборудование для мероприятия: мультимедийный проектор, воздушные шарики, карточки с заданиями, химическая посуда для конкурса, реактивы и лабораторное оборудование для занимательных опытов.

Тип мероприятия: по дидактической цели – совершенствования знаний; по способу организации – обобщающий

Используемые образовательные технологии:

- Информационные технологии
- Игровые технологии
- Технология развития креативного мышления

Форма проведения: интеллектуальная игра.

Игра проводится для учащихся 8-х классов, класс заранее делится на 2 команды, каждая команда готовит название.

Оценивают работу команд и определяют победителя члены жюри. Игру проводит ведущий (учитель).

Девиз мероприятия: «Химии никоим образом научиться невозможно, не видав самой практики и не принимаясь за химические операции»

(М.В. Ломоносов).

ХОД МЕРОПРИЯТИЯ

5. Организационный момент (5 мин)

Здравствуйте! Я рада Вас приветствовать в химическом мире, мире древней и интересной науки.

Сегодня наше мероприятие посвящено удивительной науке химии. Мы повторим изученный материал, будем проводить химические эксперименты, анализировать и де-

лать выводы. А оценивать вашу игру будет уважаемое жюри (представляем состав жюри). Отвечая на вопросы, вы будете получать баллы, которые будут выставлять члены жюри в оценочный лист, после каждого конкурса.

В интеллектуальной игре принимают участие две команды. Приветствие команд (знакомство с капитанами, название).

6. Проведение конкурсов

4. Конкурс 1 Разминка - «Назови химический элемент» (5 мин)

На слайде презентации показаны химические знаки химических элементов, которые по очереди называют члены команды и говорят русское название элемента.

Команда 1 Команда 2 Н – водород О – кислород Не - гелий Zn – пинк К – калий Са – кальций Mg – магний Ве – бериллий Li – литий Al – алюминий Р – фосфор S – cepa С – углерод N — азот Ва – барий I – йод Си -медь Hg – ртуть Au – золото Fe – железо

Жюри подводят итоги первого конкурса, выставляют баллы.

5. Конкурс 2 «Загадочный» (5 мин)

Ведущий загадывает загадки, а команды по очереди отвечают. Если команда не знает ответа, ход передаётся следующей команде. За правильный ответ даётся по 1 баллу (3 загадки для каждой команды).

6. Иду на медную монету,

В колокола люблю звенеть,

Мне ставят памятник за это

И знают имя моè -.....

Ответ: медь.

7. Не боюсь электротока,

На кухне я служу без срока,

Горжусь своим я именем,

Зовусь я

Ответ: алюминием.

8. Он с морской капустой дружит,

И лекарством людям служит,

Знает, млад и стар народ

– Коль ушиб, то нужен...

Ответ: йод.

9. Предупреждаю я заранее,

Что не пригоден для дыхания,

А все как будто бы не слышат

И постоянно мною дышат

Я главный в воздухе, так вот

Легко назвать меня...

Ответ: азот.

10. Где б ни встречался я в природе,

Но, сгорая, всякий раз,

Он образует тот же газ

Здесь речь идет об

Ответ: углероде.

11. Безбрежная ширь океана

И тихая заводь пруда

Каскад водопада и брызги фонтана,

И все это только ...

Ответ: вода.

) 1 **bc** 1 . 000 **u** .

Жюри подводят итоги второго конкурса, выставляют баллы.

2. Конкурс 3 «Путаница» (4 мин)

Следующее конкурсное задание называется «Путаница». Посмотрите на экран. В предложениях слова перепутались. Помогите предложениям вернуть первоначальный их вид, а для этого расставьте слова в нужном порядке. За каждый правильный ответ команда получает один балл.

Команда 1 Команда 2

1.Ядра, котором, нахождения, наибольшая, электронным, пространство, вероятность,

1. Нейтронов, ядро, и, состоит, атома, про-

тонов, из.

электрона, облаком, называется, вокруг, в.

Ответ: Ядро атома состоит из протонов и

Ответ: Пространство вокруг ядра, в кото-

нейтронов.

ром вероятность нахождения электрона наибольшая, называется электронным облаком.

2.Состоящее, из, вещество, атомов, кислотного остатка, металла, и, это, соли.

2.Вещества, кислород, состоящие, один, из, элементов, двух, оксиды, это, которых.

Ответ: Соли это вещество, состоящее из атомов металла и кислотного остатка.

Ответ: Оксиды эта вещества, состоящие их двух элементов один из которых кислород.

<u>Командиры передают жюри бланки ответов жюри. Жюри подводят итоги третьего</u> конкурса, выставляют баллы.

3. Конкурс 4 «Угадай – ка» (7-8 мин)

Командам раздаются карточки с заданиями, где необходимо на основе расчётов определить химический элемент.

За каждый правильный ответ – 1 балл.

Определите химический элемент:

- **1.** атомная масса = 32, чис- **2**. число протонов = 17. ло нейтронов = 16.
- 3. высшая степень окисления = +4, атомная масса =119.
- **4.** элемент 3 периода IIA **5.** элемент IV В группы, **6.** число электронов на погруппы атомная масса = 91. следнем уровне = 5, число протонов=15.
- **7.** атомная масса = 79 число **8.** число электронов = 24. нейтронов = 45.

Ответы: 1) S 2) Cl 3) Sn 4) Mg 5) Zr 6) P 7) Se 8) Cr.

<u>Командиры передают жюри бланки ответов жюри. Жюри подводят итоги четвертого конкурса, выставляют баллы.</u>

• **Конкурс химиков** (5 – 7 мин)

Для этого конкурса заранее готовятся лабораторное оборудование и реактивы для каждой команды отдельно. От команды выбирается 1 человек, который будет выполнять данный опыт.

Ученику выдается лабораторная карточка. Но на столе помимо указанных реактивов еще будут стоять «левые» реактивы, и все реактивы будут подписаны формулами, а не словами, для того чтобы проверить уровень знаний ученика. Необходимо быстро и качественно проделать опыт. Если опыт сделан правильно – 5 баллов.

Вариант опыта:

В пробирку насыпать 3-4 мл насыщенного раствора перманганата калия и 1 мл гидроксида натрия. К полученной смеси прилить 10 капель раствора сульфата натрия. Перемешивать данную смесь.

Ответ: Если ученик сделал все правильно, то визуально при взбалтывании раствор окрасится в тёмно-зелёный цвет, при дальнейшем перемешивании цвет раствора становится синим, затем — фиолетовым, а потом - малиновым.

Жюри подводят итоги четвертого конкурса, выставляют баллы.

7. Блиц - турнир капитанов «Дальше, Дальше...» (10 мин)

Ведущий. Сейчас я объявляю конкурс капитанов. Капитаны на сцену! Побеждает тот, кто ответит правильно на максимальное количество вопросов. Капитанам команд предстоит ответить на 15 вопросов. За каждый правильный ответ капитан команды получает 1 балл. Если не знают ответа, то говорят: «Дальше ...». Итак, конкурс начинается.

Вопросы І команды

- 1. Явление, при котором образуются новые вещества. (Химическое)
- 2. В каком году открыт Периодический закон Д.И. Менделеева. (1869)
- 3. Условная запись состава вещества. (Химическая формула)
- 4. Из чего состоит атом. (Ядро + электроны)
- 5. Сложные вещества, состоящие из 2-х элементов, один из которых кислород. (Оксиды)
 - 6. Элементы І Группы. (Щелочные металлы)
 - 7. Общая формула оксидов III группы. $(Эл_2O_3)$
 - 8. Изотоп водорода с массовым числом 1. (Протий)
 - 9. Заряд Протона. (1)
 - 10. Количество электронов в атоме соответствует ... (порядковый номер)
 - 11. Номер группы показывает. (Высшую валентность элемента)
 - 12. Элемент с порядковым номером 1. (водород)
 - 13. В периодах слева направо металлические свойства. (Ослабляются)
 - 14. Газ необходимый для дыхания. (Кислород)
 - 15. Реакция с образованием одного продукта реакции. (Соединение)

Вопросы II команды

- 1. Реакции, в которых из одного сложного вещества образуется несколько простых и сложных веществ. (Разложение)
 - 2. Автор Периодического закона. (Д. И. Менделеев)
 - 3. Условная запись химической реакции. (Химическое уравнение)
 - 4. Элементы седьмой группы. (Галогены)
 - 5. Количество периодов в Периодической системе. (7)
 - 6. Общая формула оксидов I группы. (Эл2О)
 - 7. Изотоп водорода с массовым числом 3. (Тритий)
 - 8. Количество протонов отвечает ... (порядковый номер)
 - 9. Заряд атома. (Атом не имеет заряда)
 - 10. Ядро атома составляют. (Протоны и нейтроны)
- 11. Какие меняются металлические свойства в группах. (С ростом относительной атомной массы усиливаются)
 - 12. Масса протона. (1)
 - 13. Горизонтальный ряд периодической системы. (Период)
 - 14. Атомы имеют одинаковый заряд, но разную массу. (Изотопы)
 - 15. Самая распространенная жидкость на Земле. (Вода)

Жюри подводят итоги четвертого конкурса, выставляют баллы.

Подведение итогов и награждение

Наша встреча - лишь игра,

И расставаться нам пора.

Будете с улыбкой вспоминать

Как пытались баллы добывать.

Но не важен в баллах результат,

Дружба побеждает - это факт.

А находчивость по жизни вас ведет,

Знатокам всегда, везде везет!

Спасибо за работу!

Оценочный лист

Команда	Конкурс «В стране химических загадок» (6 баллов)	Конкурс «Кто бы- стрее» (5 баллов)	Конкурс «Угадай – ка» (8 баллов)	Конкурс хи- миков (5 баллов)	Конкурс «Дальше, Дальше» (15 баллов)	ИТОГО
1						
2						

Карточки с заданиями (конкурс 2)

Вам необходимо принести: Вам необходимо принести: воронку, мерный цилиндр, круглодонная пробирка, плоскодонная колба, ступка, колба, фарфоровая чашка, пестик. мерный цилиндр, штатив.

Карточки с заданием (конкурс 3)

Определите химический элемент:

- атомная масса = 32, чис число протонов = 17.
 высшая степень окисления = +4, атомная масса = 119.
- **4**. элемент 3 периода IIA **5.** элемент IV В группы, **6.** число электронов на погруппы атомная масса = 91. следнем уровне = 5, число протонов=15.
- **7.** атомная масса = 79 число **8.** число электронов = 24. нейтронов = 45. *Ответы: 1) S 2) Cl 3) Sn 4) Mg 5) Zr 6) P 7) Se 8) Cr.*

Карточка с заданием (конкурс 4)

В пробирку налить 3-4 мл насыщенного раствора перманганата калия и 1 мл гидроксида натрия. К полученной смеси прилить 10 капель раствора сульфата натрия. Перемешивать данную смесь.

Ответ: Если ученик сделал все правильно, то визуально при взбалтывании раствор окрасится в тёмно-зелёный цвет, при дальнейшем перемешивании цвет раствора становится синим, затем — фиолетовым, а потом - малиновым.

Вам необходимо принести: Вам необходимо принести: пробирворонку, мерный цилиндр, круглодонная ку, плоскодонную колбу, ступку, мерный колба, фарфоровая чашка, пестик. цилиндр, штатив.

Определите химический элемент:

- **1.** атомная масса = 32, число ней- **2**. число протонов = 17. **3**. высшая степень окислетронов = 16. μ ния = +4, атомная масса = 119.
- **4**. элемент 3 периода IIA группы **5.** элемент IV В груп- **6.** число электронов на попы, атомная масса = следнем уровне = 5, число 91. протонов=15.
- **7.** атомная масса = 79 число ней- **8.** число электронов = тронов = 45.

Ответ:

Определите химический элемент:

- 1. атомная масса = 32, число 2. число протонов = 17.
 3. высшая степень окисленей тронов = 16.
 ния = +4, атомная масса = 119.
- **4**. элемент 3 периода IIA груп- **5.** элемент IV В группы, **6.** число электронов на по- атомная масса = 91. следнем уровне = 5, число протонов=15.
- **7.** атомная масса = 79 число **8.** число электронов = 24. нейтронов = 45.

Ответ:

В пробирку налить 3-4 мл насыщенного раствора перманганата калия и 1 мл гидроксида натрия. К полученной смеси прилить 10 капель раствора сульфата натрия. Перемешивать данную смесь.

В пробирку налить 3-4 мл насыщенного раствора перманганата калия и 1 мл гидроксида натрия. К полученной смеси прилить 10 капель раствора сульфата натрия. Перемешивать данную смесь.

3.3. Календарно-тематическое планирование

№	Раздел программы.	Кол-во	Дата	Дата	Формы атте-
	Тема занятия. Содержание работы.	часов	по пла-	по	стации/
			ну	факту	контроля
Вво	дное занятие (1ч.)			l	
1	Вводное занятие. Инструктаж по технике	1			ПР
	безопасности. Что надо знать о товарах бы-				
	товой химии.				
Хим	ические процессы на кухне (6ч.)				
2	О мытье посуды.	1			
3	О мытье посуды. ПР	1			Тесты
4	Ваша мебель.ПР	1			
5	Ваша мебель. ПР				Тесты
6	Мытье и дезинфекция ванн, раковин и уни-	1			
	тазов. ПР				
7	Мытье и дезинфекция ванн, раковин и уни-	1			Тесты
	тазов. ПР				
Эко	логическая безопасность нашей кухни. Пи	ща, котор	ую мы еди	м (5ч.)	
8	Пища, которую мы едим.	1			
9	Накипь. Жесткость воды. ПР	1			
10	Химические элементы в организме. ПР	1			Тесты
11	Обнаружение химических элементов в	1			
	продуктах питанния. ПР				
12	Обнаружение химических элементов в не-	1			Тесты, откры-
	живой природе. ПР				тые вопросы
Хим	лические элементы в организме человека (б	уч.)			
13	Периодическая таблица в организме чело-	1			
	века.				
14	Периодическая таблица в организме чело-	1			Тесты, откры-
	века. ПР				тые вопросы
15	Натуральные и химические препараты.	1			
	ПР				
16	Натуральные и химические препараты.	1			Тесты, откры-

	ПР		тые вопросы
17	Натуральные и химические препараты.	1	Тесты, откры-
	ПР		тые вопросы
18	Химические элементы в организме чело-	1	
	века. ПР		
Хим	ия –хозяйка домашней аптечки (3ч.)		
19	Домашняя аптечка и ее состав.	1	
20	Основные элементы домашней аптечки.	1	
	ПР		
21	Особенности применения основных эле-	1	Тесты, откры-
	ментов аптечки. ПР		тые вопросы,
			мини проекты
Хим	ичистка на дому (4ч.)		
22	Особенности домашней химчистки.	1	
23	Удаление пятен с одежды. ПР	1	
24	Удаление пятен с мебели. ПР	1	
25	Химчистка и крашение. ПР	1	Тесты, откры-
			тые вопросы,
			мини проекты
Вли	яние вредных привычек на организм чело	века (5ч.)	
26	Вредные привычки и их влияние на здоро-	1	
	вье человека.		
27	Алкоголь. ПР	1	Мини проек-
			ты
28	Курение. ПР	1	Мини проек-
			ты
29	Наркотики. ПР	1	Мини проек-
			ты
30	Токсикомания. ПР	1	Мини проек-
			ТЫ
Про	ектная деятельность обучающихся. Сбор и	нформации. Вы	полнение проекта (6ч.)
31	Защита проектов «Химические процессы	1	Итоговое ме-
	на кухне».		роприятие

32	Защита проектов «Экологическая безопас-	1		Итоговое ме-
	ность нашей кухни. Пища,которую мы			роприятие
	едим».			
33	Защита проектов «Химия –хозяйка домаш-	1		Итоговое ме-
	ней аптечки».			роприятие
34	Защита проектов «Химчистка на дому».	1		Итоговое ме-
				роприятие
35	Защита проектов «Влияние вредных при-	1		Итоговое ме-
	вычек на организм человека».			роприятие
36	Итоговое занятие.	1		

3.4. Лист корректировки

№п/п	Причина корректировки	Дата	Согласование с заведующим подразделения (подпись)

3.5. План воспитательной работы

Цель: создание благоприятной среды для повышения личностного роста учащихся, их развития и самореализации.

Задачи: - формировать гражданскую и социальную позицию личности, патриотизм и национальное самосознание учащихся; - развивать творческий потенциал и лидерские качества учащихся; - создавать необходимые условия для сохранения, укрепления и развития духовного, эмоционального, интеллектуального, личностного и физического здоровья учащихся.

Ожидаемые результаты: - вовлечение большого числа учащихся в досуговую деятельность и повышение уровня сплоченности коллектива; - улучшение психического и физического здоровья учащихся; - сокращение детского и подросткового травматизма; - развитие разносторонних интересов и увлечений детей. Предполагается, что в результате проведения воспитательных мероприятий будет достигнут высокий уровень сплоченности коллектива, повышение интереса к творческим занятиям и уровня личностных достижений учащихся (победы в конкурсах), привлечение родителей к активному участию в работе объединения. Для решения поставленных воспитательных задач и достижения цели программы, учащиеся привлекаются к участию (подготовке, проведению) в мероприятиях города, учреждения, объединения: благотворительных акциях, творческих концертах, выставках, мастер-классах, лекциях, беседах и т.д. (по отдельному плану).

Формы проведения воспитательных мероприятий: беседа, игра, викторина, интеллектуальный аукцион, «Брейн-ринг», вахта памяти, гостиная (поэтическая, музыкальная, педагогическая...), дебаты, видеоэкскурс, защита проекта, конференция, лекция-рассуждение, ролевые игры, ток-шоу, диспуты, экскурсии, культпоходы, прогулки, обучающие занятия.

Воспитательные мероприятия по количеству участников: фронтальные, групповые, парные, индивидуальные. Воспитательные мероприятия по содержанию воспитания: социальные, интеллектуальные, художественные, валеологические, трудовые, социально-педагогической поддержки, досуговые.

Методы воспитательного воздействия: словесные, практические и др.

I пол	I полугодие						
(сен	(сентябрь-декабрь)						
No_	Содержание работы	Сроки	Ответственные				
Π/Π							
1. Гражданское и патриотическое воспитание: формирование патриотических, ценност-							

ных 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	Педагоги дополнительного
	(День Защитника Отечества, День Победы и		образования
	День Народного Единства). Работа с термина-		
	ми «патриот», «патриотизм», «патриотиче-		
	ский» познакомить учащихся с историей		
	праздников.		
1.2	беседы «Моя Родина», «Государственные сим-	Октябрь	Педагоги дополнительного
	волы России»		образования
	беседа «Я гражданин своей страны»		
1.3	4 ноября «День Народного Единства», а также	Ноябрь	Педагоги дополнительного
	«День добрых дел», проведение акцию "Спе-		образования
	шите делать добрые дела" (помощь престаре-		
	лым людям, инвалидам, ветеранам войны и		
	труда, больным, одиноким)		
1.4	беседа «Я – Крымчанин!» о патриотизме, то-	Декабрь	Педагоги дополнительного
	лерантности и уважительном отношении к на-		образования
	родам разных национальностей, проживаю-		
	щих в Крыму.		
Э П-			

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	беседа – 8 сентября «Международный день	Сентябрь	Педагоги дополнительного
	грамотности»		образования
	Культура умственного труда.		
	Главные ценности жизни. Беседа о человече-		
	ских пороках, о категориях добра и зла, о без-		
	нравственном и противоправном поведении		
	людей, о роли самого человека в их предотвра-		

	щении.		
2.2	беседа «Профессия родителей. Трудовые се-	Октябрь	Педагоги дополнительного
	мейные традиции»		образования
	Профессия, которая мне нравится. Чему я		
	учусь на занятиях в Центре.		
2.3	беседа «Здоровый образ жизни, спорт, пра-	Ноябрь	Педагоги дополнительного
	вильное питание»		образования
	беседа «Вредные привычки и борьба с ними»		
	беседа «День Матери», в России в последнее		
	воскресенье ноября		
	беседа «Учись быть Человеком»		
2.4	беседа 1 декабря Всемирный день борьбы со	Декабрь	Педагоги дополнительного
	СПИДом		образования
	беседа «Русские традиции» мероприятия, по-		
	свящённые Новому году.		

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 прекрас-	Сентябрь	Педагоги дополнительного
	но»		образования
3.2	беседа-диспут «О вкусах спорят?»	Октябрь	Педагоги дополнительного
			образования
3.3	беседа «Любите ли вы театр?»	Ноябрь	Педагоги дополнительного
			образования
3.4	акция «Создаем новогоднюю сказку своими	Декабрь	Педагоги дополнительного
	руками»		образования

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.

восі	итанников с рекреационным потенциалом Кр	ьма.	
4.1	беседа 16 сентября – Международный день	Сентябрь	Педагоги дополнительного
	защиты озонового слоя		образования
	неделя 21-27 сентября – Всемирная акция очи-		
	сти планету от мусора. (акции: «Отходам нет		
	хода», «Парк вместо свалок», «Атака на пла-		
	стик»)		
	беседа Всемирный день морей		
4.2	22 октября Международный день без бумаги	Октябрь	Педагоги дополнительного
	Провести акцию «Научимся использовать бу-		образования
	магу рационально!» (как с помощью электрон-		
	ных и других технологий можно внести вклад		
	в сохранение природных ресурсов) 31 октября		
	Международный День Черного моря – прове-		
	сти конкурс рисунков		
4.3	12 ноября Синичкин день – конкурс кормушек	Ноябрь	Педагоги дополнительного
	- «Дом птицы»		образования
	29 ноября День создания Всероссийского об-		
	щества охраны окружающей среды (ВООП).		
4.4	3 декабря Международный день борьбы с пе-	Декабрь	Педагоги дополнительного
	стицидами беседа «Мир без пестицидов»		образования
5.Ф	изическое укрепление и сохранение здоровья,	профилакт	тика негативных привычек,
при	общение к физкультуре и спорту		
5.1	беседа «Режим дня, укрепляющий здоровье»	Сентябрь	Педагоги дополнительного
			образования
5.2	беседа «Профилактика ОРВИ и закаливание»	Октябрь	Педагоги дополнительного
			образования
5.3	беседа «Мои спортивные достижения»	Ноябрь	Педагоги дополнительного
			образования
5.4	акция «Нет вредным привычкам!»	Декабрь	Педагоги дополнительного
			образования
	I .	1	

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	Педагоги дополнительного
			образования
6.2	акция «Открытка для учителя»	Октябрь	Педагоги дополнительного
			образования
6.3	акция «Я помогаю в домашних делах»	Ноябрь	Педагоги дополнительного
			образования
6.4	беседа «Трудолюбие и упорство в достижении	Декабрь	Педагоги дополнительного
	цели – залог высоких достижений»		образования

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	Сентябрь	Педагоги дополнительного
	и дома»		образования
7.2	беседа «5 октября - День Учителя»	Октябрь	Педагоги дополнительного
			образования
7.3	беседа «Культура умственного труда в школе	Ноябрь	Педагоги дополнительного
	и дома»		образования
7.4	беседа «Культура умственного труда в школе	Декабрь	Педагоги дополнительного
	и дома»		образования

II полугодие

(январь - май)

1	Гражданско-патриотическое воспит	эние
	I DAM/IAHCKU-HATDHUTHYECKUE BUCHHT	инис.

1.1	беседа о мужестве, посвященная Дню Защит- ф	февраль Педагоги дополнительного)
-----	---	----------------------------------	---

	ника Отечества		образования	
	беседа «Дети – герои Великой Отечественной			
	Войны»			
1.2	беседа «Достопримечательности Симферо-	март	Педагоги дополнительного	
	польского района и родного села» - экс-		образования	
	курсия по окрестностям села			
1.3	беседа «13 апреля – День освобождения Сим-	апрель	Педагоги дополнительного	
	ферополя от захватчиков»		образования	
	беседа «Города-герои Великой отечественной			
	войны»			
1.4	беседа «Никто не забыт, ничто не забыто»	май	Педагоги дополнительного	
			образования	
2 Луховно-нравственное воспитание: формирует ценностные представления о морали, об				

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 в кружках «Рождество Христо-	Январь	Педагоги дополнительного
	во»		образования
	беседа – 11 января «Международный день спа-		
	сибо»		
	третье воскресенье января Всемирный день		
	религии, беседа о религии в нашей стране и о		
	существующих религиях в мире (христи-		
	анство, мусульманство, иудаизм, буддизм)		
2.2	Семейные обряды.	Февраль	Педагоги дополнительного
	Моя семья – мое богатство.		образования
	беседа о Любви (к семье, к отечеству, к приро-		
	де, к истине, добру, к своей деятельности, ко		
	всему прекрасному и т.д.)		
2.3	Беседа «Праздники и обычаи народов Крыма»	Март	Педагоги дополнительного
			образования

2.4	Беседы и диспуты:	Апрель	Педагоги дополнительного	
	Что такое самовоспитание? Что такое харак-		образования	
	тер?			
	Познай себя. Великие люди о воспитании.			
	принять участие в ежегодном Дне благотвори-			
	тельности и милосердия «Белый цветок» в Ял-			
	те, в Ливадии.			
3. Э	3. Эстетическое Эффективное использование уникального российского культурного на-			

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	Педагоги дополнительного
			образования
3.2	беседа-диспут «Всегда ли модно – это краси-	Февраль	Педагоги дополнительного
	во?»		образования
3.3	акция «Открытка для мамы»	Март	Педагоги дополнительного
			образования
3.4	акция «Готовимся к Пасхе»	Апрель	Педагоги дополнительного
			образования
3.5	беседа «Театр и музей в нашей жизни»	Май	Педагоги дополнительного
			образования

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	11 января День заповедников и национальных	Январь	Педагоги дополнительного
	парков		образования
	Провести заочную экскурсию «Крымские за-		

	поведники»			
4.2	Всемирный День защиты китов и морских	Февраль	Педагоги дополнительного	
	млекопитающих		образования	
	беседа «Что такое Видеоэкология?»			
4.3	Всемирный День Воды (Всемирный день охра-	Март	Педагоги дополнительного	
	ны водных ресурсов).		образования	
4.4	Международный день земли	Апрель	Педагоги дополнительного	
	экскурсия в Ботанический Сад КФУ им. Вер-		образования	
	надского			
4.5	День птиц: беседа о проблемах сохранения ис-	Апрель	Педагоги дополнительного	
	чезающих видов птиц, и создания для всех		образования	
	птиц приемлемых условий обитания рядом с			
	человеком			
	Беседа о милосердии			
	принять участие в ежегодном Дне благотвори-			
	тельности и милосердия «Белый цветок» в Ял-			
	те, в Ливадии.			
4.6	Всероссийский день посадки леса, провести	Май	Педагоги дополнительного	
	беседу «Защитим лес»		образования	
	беседа «Международный день климата»			
5. Физическое укрепление и сохранение здоровья, профилактика негативных привычек,				
при	общение к физкультуре и спорту			
5.1	беседа «Как стать настойчивым в учении, тру-	Январь	Педагоги дополнительного	
	де, спорте»		образования	
5.2	беседа «Молодежь – за здоровый образ жиз-	Февраль	Педагоги дополнительного	
	ни»		образования	
5.3	беседа «Как стать сильным и выносливым»	Март	Педагоги дополнительного	
			образования	
5.4	беседа «Папа, мама, я – спортивная семья»	Апрель	Педагоги дополнительного	
			образования	
5.5	беседа «Лето с пользой для здоровья»	Май	Педагоги дополнительного	
			образования	
6. Tp	6.Трудовое реализуется посредством: воспитания у детей уважения к труду и людям тру-			

да, 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 органи-	Январь	Педагоги дополнительного
	зация свободного времени»		образования
6.2	беседа «Профессии моей семьи»	Февраль	Педагоги дополнительного
			образования
6.3.	акция «Лучший подарок маме – помощь в до-	Март	Педагоги дополнительного
	машних делах»		образования
6.4.	акция «Трудовой десант»	Апрель	Педагоги дополнительного
			образования
6.6.	акция «Чистый и уютный школьный двор»	Май	Педагоги дополнительного
			образования

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	Январь	Педагоги дополнительного
	студента. Куда пойти учиться после школы и		образования
	как готовиться к поступлению»		
7.2	беседа «8 февраля - День русской науки»	Февраль	Педагоги дополнительного
			образования
7.3	беседа «21 февраля Международный день род-	Февраль	Педагоги дополнительного
	ного языка»		образования
7.4	беседа «12 апреля День космонавтики»	Апрель	Педагоги дополнительного
			образования
7.5	беседа «Каникулы с пользой: познаём новое,	Май	Педагоги дополнительного
	увлекательное, интересное»		образования