Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение «Средняя общеобразовательная школа №2 им. героя Советского Союза Шамаева П. С. г. Петровска Саратовской области» (МБОУ «СОШ №2 г. Петровска»)

«Принято» На заседании педагогического совета

Протокол № 1 от 24 августа 2021г.

«Утверждаю» директор МБОУ СОШ № 2 Зябликова И.В. Приказ от 24-08.2021г. №105-ОД

Дополнительная общеобразовательная общеразвивающая программа естественно – научной направленности

«Хочу все знать»

(с использованием технологии наставничества)

Срок реализации программы: 54 часа Возраст детей: 14-17 лет

Автор-составитель: Федотова Лидия Павловна педагог дополнительного образования I. Комплекс основных характеристик дополнительной общеобразовательной общеразвивающей программы.

1.1.Пояснительная записка

Программа «Занимательная лаборатория» имеет естественно – научную направленность Программа разработана в соответствии:

- 1. ФЗ от 29.12.2012 г. № 273 «Об образовании в Российской Федерации»;
- 2. «Порядком организации и осуществления образовательной деятельности по дополнительным общеобразовательным программам» (утв. приказом Министерства Просвещения Российской Федерации от 9 ноября 2018 г. № 196, с изменениями от 30.09.2020 года).
- 3. «Правил персонифицированного финансирования дополнительного образования в Саратовской области» (утв. приказом Министерства образования Саратовской области от 21.05.2019г.
- №1077, с изменениями от 14.02.2020 года, от 12.08.2020 года).
- 4. «Санитарных правил 2.4. 3648-20 «Санитарно-эпидемиологические требования к организациям воспитания и обучения, отдыха и оздоровления детей и молодежи» (утв. Постановлением Главного государственного санитарного врача Российской Федерации от 28.09.2020 г. № 28).
- 5. Распоряжением Министерства Просвещения Российской Федерации от 25.12.2019 года «Об утверждении методологии (целевой модели) наставничества обучающихся организации, ДЛЯ общеобразовательным, осуществляющих деятельность ПО дополнительным общеобразовательным программам среднего И профессионального образования, в том числе с применением лучших практик обмена опытом между обучающимися».

Актуальность данной программы заключается в том, что она соответствует социальному заказу родителей на организованный досуг детей в МБОУ СОШ № 2 и удовлетворяет потребность детей в возрасте 14-17 лет, в расширении кругозора в области естественных наук.

Отличительные особенности программы.

Программа является краткосрочной. Решает проблему организации доступности дополнительного образования детей, проживающих в сельской местности.

В программе предусмотрена работа по наставничеству.

В данной форме наставничества предполагается взаимодействие обучающихся («ученик-ученик») в группе, где старший, обладающий организаторскими и лидерскими качествами оказывает позитивное влияние на наставляемого ученика, младшего по возрасту.

Адресат программы: программа разработана для детей 14-17 лет. **Возрастные особенности** обучающихся:

При выборе форм и методов работы с детьми, педагогических технологий при реализации программы учитывались следующие возрастные особенности:

1. В возрасте 14-17 лет складываются собственные моральные установки и требования, которые определяют характер взаимоотношений со старшими и сверстниками. Они способны сознательно добиваться поставленной цели, готовы к сложной деятельности, включающей в себя и малоинтересную подготовительную работу, упорно преодолевая препятствия.

Обьем и срок освоения программы: в течение учебного года, 54 часа. **Форма обучения:** очная.

Особенности организации образовательного процесса: Набор в объединение свободный. Необходим сертификат дополнительного образования.

Режим занятий, периодичность и продолжительность занятий: 54 часа, занятия проводятся в соответствии с расписанием 1,5 раза в неделю по 1 часу. Время занятий и количество часов нормировано СанПиН.

1.2. Цели и задачи программы

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

Задачи:

Предметные:

- Способствовать пониманию современных проблем химии и экологии и сознанию их актуальности
- Сформировать навыки элементарной исследовательской работы;

Метапредметные:

- Научить оформлять результаты своей работы
- Развить умение проектирования своей деятельности;
- •Продолжить формирование навыков самостоятельной работы с различными источниками информации;

Личностные:

- Расширить знания учащихся по химии
- Научить применять коммуникативные и презентационные навыки;
- Продолжить воспитание навыков химической. экологической культуры, ответственного отношения к людям и к природе;
- Совершенствовать навыки коллективной работы;

Сроки реализации программы. Программа рассчитана на 1 год и разбита на модули, общее количество часов - 54

1.3. Содержание программы.

Учебный план

No	Наименование раздела, тема	Количество часов		ОВ	Форма аттестации/контроля
	• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	Теория	Практика	Всего	
1	Вводное занятие. Химическая лаборатория. Нагревательные приборы	1,5	1,5	3	Устный опрос/педагогическое наблюдение
2	Изучение химического состава пищевых продуктов	13	13	26	Педагогическое наблюдение/ Лабораторная работа
3.	Изучение химического состава средств бытовой химии	10	11	21	Педагогическое наблюдение/ Лабораторная работа
4	Итоговое занятие. Защита творческого проекта	2	2	4	Выступление в социуме/ защита творческого проекта/ награждение грамотами ОУ
	ИТОГО:			54	

Содержание учебного плана.

1. Вводное занятие. Химическая лаборатория. Нагревательные приборы. 3 часа.

Теория: правила поведения и техника безопасности на занятиях.

Знакомство с лабораторным оборудованием. Ознакомление учащихся с классификацией и требованиями, предъявляемыми к хранению лабораторного оборудования, изучение технических средств обучения, предметов лабораторного оборудования.

Практика: нагревательные приборы (спиртовка, газовая горелка) и пользование ими. Знакомство с правилами пользования нагревательных приборов. Нагревание и прокаливание.

2.Изучение химического состава продуктов. 26 часа.

Теория: Изучение продуктов питания: соли, сахара, уксусной кислоты, подсолнечного масла, крахмала, шоколада, зефира, йогурта, лимонада, картофельных чипсов, яблока, моркови. Химический состав.

Практика: Лабораторные работы:

- очистка загрязненной поваренной соли;
- выпаривание сахара из водного раствора;
- изготовление лимонада из воды, уксусной кислоты и пищевой соды;
- обнаружение жира в семенах подсолнечника;
- получение крахмала из картофеля.
- обнаружение жира в шоколаде;
- -обнаружение крахмала в яблоках и зефире;
- выделение яблочной кислоты в яблоках;
- обнаружение белка и сахара в йогурте;
- доказательства углекислого газа в лимонаде;
- химический состав моркови;

3. Изучение химического состава средств бытовой химии 21 часов

Изучение бытовой химии: мыло жидкое и твердое, средства для мытья посуды и стекол, влажные салфетки, и средства обработки мониторов. Изучение состава одноразовой посуды и пищевых упаковок.

Практика: Лабораторные работы:

- Сравнение состава жидкого и твердого мыла;
- выделение глицерина в средстве для мытья посуды;
- химический состав влажных салфеток- обнаружение спирта;
- выделение хлороводорода из одноразовой посуды и пищевых упаковок.

Самостоятельная работа: подготовка творческого проекта «Моё исследование»

3.Защита творческих проектов. 4час.

Практика: Защита творческого проекта «Моё исследование». Предоставление результаты исследований самостоятельно выбранных тем

Ожидаемые результаты программы:

<u>Личностные:</u>

- осознавать себя ценной частью большого разнообразного мира (природы и общества
- уважать иное мнение;
- вырабатывать в противоречивых конфликтных ситуациях правила поведения.

Метапредметные: В области коммуникативных УУД:

- организовывать взаимодействие в группе (распределять роли, договариваться друг с другом и т.д.);
- оформлять свои мысли в устной и письменной речи с учѐтом своих учебных и жизненных речевых ситуаций, в том числе с применением средств ИКТ;

В области регулятивных УУД:

- определять цель учебной деятельности с помощью учителя и самостоятельно, искать средства еè осуществления;
- учиться обнаруживать и формулировать учебную проблему, выбирать тему проекта;
- составлять план выполнения задач, решения проблем творческого и поискового характера, выполнения проекта совместно с учителем;

Предметные

- предполагать, какая информация нужна;
- отбирать необходимые словари, энциклопедии, справочники, электронные диски;
- устанавливать аналогии и причинно-следственные связи;
- выстраивать логическую цепь рассуждений; представлять информацию в виде таблиц, схем, опорного конспекта, в том числе с применением средств ИКТ.

II. Комплекс организационно-педагогических условий.

Календарный учебный график представлен в Приложении 1.

2.1. Условия реализации программы

Для успешной реализации программы имеются:

материально-техническое обеспечение:

- кабинет для занятий, оснащенной типовой мебелью;
- лабораторное оборудование;
- мультимедийная презентация.

информационное обеспечение:

- использование фото, видео ресурсов.

кадровое обеспечение:

- программу реализует педагог дополнительного образования, который имеет высшее педагогическое образование и прошел курсы повышения квалификации.

2.3. Формы аттестации

В ходе реализации программы предусмотрен текущий контроль и итоговая аттестация. Текущий контроль необходим для определения скорости усвоения детьми предлагаемого материала и выполнения соответствующей корректировки и проводится на каждом занятии в форме педагогического наблюдения.

Формы отслеживания и фиксации образовательных результатов: награждение грамотами ОУ.

Формы предъявления и демонстрации образовательных **результатов:** аналитический материал по итогам проведения методик.

2.4. Оценочные материалы. Мониторинг результатов. 2.4.Оценочные материалы Предметные:

Оцениваются в рамках итоговой защиты проектов

Перечень методик позволяющих определить достижение учащимися планируемых результатов:

по окончанию реализации программы проводится защита проектов, которая позволяет оценить предметные, метапредметные и личностные результаты

Критерии оценки проектов.

- 1. Экстерьер первое впечатление от внешнего вида проекта. Обучающиеся должны постараться создать проект приятный взгляду (0-10 баллов)
- 2. Командная работа каждый член команды должен внести свою лепту в проект, всячески помогать в его создании. Также будет оцениваться способность команды распределить нагрузку на каждого её члена (0-20 баллов).
- 3. Ораторские способности умение преподнести свой проект, рассказать о его лучших сторонах, заинтересовать слушателей (0-10 баллов).
- 4. Профессионализм правильно подготовлен проект, все нюансы учтены и объяснены, построена правильная модель проекта, с профессиональной точки зрения (0-20 баллов).
- 5. Работоспособность реализованный проект выполняет те задачи, для которых он был создан. Работа происходит быстро, без задержек и без лишних вычислений (0-20 баллов).
- 6. Устный тест все члены команды ответили на дополнительные вопросы касательно своего проекта и тем самым показали, что каждый участник имеет полное представление о своём конечном продукте (0-20 баллов)

Оценочный лист экспертной оценки проектной работы «Качество выполнения и представления итоговой проектной работы»

Критерий	Оценка	Оценка	Средний балл
	педагога	экспертной	

	группы	
1. Экстерьер		
(0-10 баллов)		
2. Командная работа		
(0-20 баллов)		
3. Ораторские		
способности		
(0-10 баллов)		
4. Профессионализм		
(0-20 баллов)		
5. Работоспособность		
(0-20 баллов)		
6. Устный тест		
(0-20 баллов)		
Итог		

Личностные:

«Оценка уровня общительности» модифицированная методика В.Ф. Ряховского (Приложение 3).

2.1.Методическое обеспечение

Особенности организации образовательного процесса: занятия проводятся в очной форме.

Выбор **форм и методов** проведения занятий определяется задачами каждого занятия и корректируется в соответствии с психофизическими особенностями обучающихся.

Методы обучения, используемые на занятиях: словесный, наглядный практический; игровой, дискуссионный.

Методы воспитания, используемые на занятиях: убеждение, поощрение, упражнение, стимулирование, мотивация.

Формы организации образовательного процесса: групповая.

Формы организации учебного занятия: защита проектов, лекция, открытое занятие, практическое занятие, мастер-класс.

Педагогические технологии, используемые при реализации программы: технология группового обучения, технология коллективного взаимообучения, технология дифференцированного обучения, технология игровой деятельности, коммуникативная технология обучения, технология коллективной творческой деятельности, здоровьесберегающая технология.

При привлечении к участию в программе старшеклассников используются технологии наставничества.

В процессе работы в форме наставничества «ученик-ученик» выбираются пары по желанию самих обучающихся или по

усмотрению педагога.

Наставник. Активный обучающийся старшей ступени, обладающий организаторскими качествами, нетривиальностью лидерскими мышления, демонстрирующий высокие образовательные результаты, победитель различных конкурсов, лидер группы, принимающий активное участие в жизни образовательной организации.

Наставляемый:

Вариант 1. Пассивный. Социально или ценностно дезориентированный обучающийся более низкой по отношению к наставнику ступени, демонстрирующий неудовлетворительные образовательные результаты или проблемы с поведением, не принимающий участия в жизни группы, отстраненный от коллектива.

Вариант 2. Активный. Обучающийся с особыми образовательными потребностями — например, увлеченный определенным предметом, нуждающийся в профессиональной поддержке или ресурсах для обмена мнениями и реализации собственных проектов.

Возможные варианты программы.

Вариации ролевых моделей внутри формы «ученик – ученик» могут различаться в зависимости от потребностей наставляемого и ресурсов наставника.

Основными вариантами могут быть:

- а) взаимодействие «успевающий неуспевающий», классический вариант поддержки для достижения лучших образовательных результатов;
- б) взаимодействие «лидер пассивный», психоэмоциональная поддержка с адаптацией в коллективе или развитием коммуникационных, творческих, лидерских навыков;
- в) взаимодействие «равный равному», в процессе которого происходит обмен навыками, например, когда наставник обладает критическим мышлением, а наставляемый креативным;
- г) взаимная поддержка, совместная работа над проектом.

Алгоритм учебного занятия

- 1. Актуализация.
- 2. Постановка целей и задач.
- 3. Подача нового материала.
- 4. Отработка теоретических знаний на практике/ Лабораторные исследования.
- 5. Рефлексия
- 6. Подведение итогов занятия/ самостоятельная работа

Дидактические материалы: инструктивные карточки для выполнения лабораторных работ.

Раздаточные материалы: лабораторное оборудование.

II.5. Список литературы для педагога

Для педагога:

- 1. Воскресенский В.И., Неймарк А.М. Основы химического анализа..М.: «Просвещение», 1971.
 - 2. Степин БД., Аликброва Л.Ю. Занимательные задания и эффективны опыты по химии. Москва. Дрофа.
 - 3. 2006 Юный химик, или занимательные опыты с веществами вокруг нас: иллюстрированное пособие для школьников, изучающи х естествознание, химию, экологию. Авт.-сост.: Н.В. Груздева, В.Н. Лаврова, А.Г. Муравьев Изд. 2-е,перераб. и доп. СПб: Крисмас+, 2016. 105 с. 2. Муравьев А.Г., Пугал Н.А., Лаврова В.Н.
 - 4. Экологический практикум: учебное пособие с комп лектом карт-инструкций/ Под ред. к.х.н. А.Г. Муравьева. –2-е изд., испр. –СПб.: Крисмас+, 2014. 176 с. 3. Алексинский В.
 - 5. Занимательные опыты по химии. М.: Просвещение, 2018. 4. Гольдфельд М.Г. Внеклассная работа по химии. М.: Просвещение, 2016.-191с. 5. Гроссе Э., Вайсмантель X.
 - 6. Химия для любознательных. Л.: Химия, 2018. 6. Конарев Б.А.
 - 7. Любознательным о химии. М.: Химия, 2015. 7. Степин Б.Д., Аликберова Л.Ю..
 - 8. Занимательные задания и эффектные опыты по химии. «ДРОФА», М., 2014 8. Степин Б.Д., Аликберова Л.Ю..
 - 9. Книга по химии для домашнего чтения. «ХИМИЯ» М., 2015 9.
 - 10. Комплект оборудования центра «Точка роста».

Интернет-ресурсы:

- 1.<u>http://him.1september.ru/</u> Газета "Химия"
- 2.<u>http://www.openclass.ru/</u> сайт образовательный Открытый класс
- 3.http://pedsovet.su/ сайт Педсовет.ру (презентации, разработки...)
- 4.<u>http://www.zavuch.info/</u> сайт Завуч.инфо

Для учащихся и родителей:

- 1.Степин БД., Аликброва Л.Ю. Занимательные задания и эффективны опыты по химии. Москва. Дрофа. 2006.
- 2.Воскресенский В.И., Неймарк А.М. Основы химического анализа..М.: «Просвещение», 1971.

- 3. Любознательным о химии. М.: Химия, 2015. 7. Степин Б.Д., Аликберова Л.Ю..
- 4. Книга по химии для домашнего чтения. «ХИМИЯ» М., 2015 9.

Интернет-ресурсы:

http://www.en.edu.ru/ Естественнонаучный образовательный портал.

http://www.alhimik.ru/ - АЛХИМИК - ваш помощник, лоцман в море химических веществ и явлений.

http://grokhovs.chat.ru/chemhist.html Всеобщая история химии. Возникновение и развитие химии с древнейших времен до XVII века.

Приложение 1

Календарный учебный график

Nº	дата	Тема занятия	Кол-во часов	Место проведения	Форма проведения	Форма контроля
1.		Вводное занятие. Химическая лаборатория. Нагревательные приборы	3	МБОУ СОШ № 2 г. Петровска Саратовской	Лекция, практическое занятие	Устный опрос/педагогическое наблюдение
2.		Изучение химического состава пищевых продуктов. Соль	2	области	Мастер-класс, практическое занятие	Педагогическое наблюдение/ Лабораторная работа
3.	Q	Изучение химического состава пищевых продуктов. Сахар	2		Мастер – класс, практическое занятие	Педагогическое наблюдение/ Лабораторная работа
4.	Согласно расписанию	Изучение химического состава пищевых продуктов. Уксусная кислота	2		Мастер – класс, практическое занятие	Педагогическое наблюдение/ Лабораторная работа
5.	тасно ра	Изучение химического состава пищевых продуктов. Подсолнечное масло	2		Мастер – класс, практическое занятие	Педагогическое наблюдение/ Лабораторная работа
6.	Согу	Изучение химического состава пищевых продуктов. Крахмал	2		Мастер – класс, практическое занятие	Педагогическое наблюдение/ Лабораторная работа
7.		Изучение химического состава пищевых продуктов.Картофельные чипсы	3		Мастер – класс, практическое занятие	Педагогическое наблюдение/ Лабораторная работа
8.		Изучение химического состава пищевых продуктов. Лимонад	3		Мастер – класс, практическое занятие	Педагогическое наблюдение/ Лабораторная работа

9.	Изучение химического состава пищевых продуктов. Зефир	2	Мастер – класс, Педагогическое наблюдение/ практическое Лабораторная работа занятие
10.	Изучение химического состава пищевых продуктов. Шоколад	2	Мастер — класс, Педагогическое наблюдение/ практическое Лабораторная работа занятие
11.	Изучение химического состава пищевых продуктов. Яблоко	2	Мастер — класс, Педагогическое наблюдение/ практическое Лабораторная работа занятие
12.	Изучение химического состава пищевых продуктов. Морковь	2	Мастер – класс, Педагогическое наблюдение/ практическое Лабораторная работа занятие
13.	Изучение химического состава пищевых продуктов. Йогурт	2	Мастер — класс, Педагогическое наблюдение/ практическое Лабораторная работа занятие
14.	Изучение химического состава средств бытовой химии. Жидкое мыло.	2	Мастер — класс, Педагогическое наблюдение/ практическое Лабораторная работа занятие
15.	Изучение химического состава средств бытовой химии. Твердое мыло.	2	Мастер — класс, Педагогическое наблюдение/ практическое Лабораторная работа занятие
16.	Изучение химического состава средств бытовой химии. Средство для мытья посуды.	2	Мастер — класс, Педагогическое наблюдение/ практическое Лабораторная работа занятие
17.	Изучение химического состава бытовой химии. Средство для мытья стекол .	2	Мастер — класс, Педагогическое наблюдение/ практическое Лабораторная работа занятие
18.	Изучение химического состава бытовой химии. Средство для обработки монитора.	3	Мастер – класс, Педагогическое наблюдение/ практическое Лабораторная работа занятие
19.	Изучение химического состава бытовой химии. Состав влажных салфеток	3	Мастер — класс, Педагогическое наблюдение/ практическое Лабораторная работа занятие

20.	Изучение химического состава	3	Мастер – класс, Педагогическое наблюдение/
	одноразовой посуды.		практическое Лабораторная работа
			занятие
21.	Изучение химического	2	Мастер – класс, Педагогическое наблюдение/
	пищевых упаковок		практическое Лабораторная работа
			занятие
22.	Изучение химического состава	2	Мастер – класс, Педагогическое наблюдение/
	пищевых упаковок		практическое Лабораторная работа
			занятие
23.	Защита творческих проектов	4	Открытые Выступление в социуме/ защита
			занятия/ защита творческого проекта/ награждение
			проектов грамотами ОУ

_Модуль «Дистанционное обучение»

Вводится при возникновении форс-мажорных обстоятельств, по согласованию с родителями, на основании приказа руководителя OY

№п/п	Месяц	Число	Время	Форма занятия	Количество	Тема занятия	Место проведения	Форма контроля
			проведе		часов			
			ния					
				Беседа	3	Введение		Анкетирование

1.	09.21		1.5	Химическая лаборатория.	
2	09.21	Онлайн лаборатория	1,5	Нагревательные приборы	Дистанционная защита исследовательских работ
			26	Изучение химического состава пищевых продуктов	
3.	10.21	Лекция, видео лаборатория	2	Изучение химического состава пищевых продуктов. Соль	Тестирование, творческие задания по теории
4.	10.21	Беседа ,видео лааборатория	2	Изучение химического состава пищевых продуктов. Сахар	Наблюдение, практическая работа
5	1021	Круглый стол	2	Изучение химического состава пищевых продуктов.	Тестирование, наблюдение, исследовательская

				Уксусная кислота	работа
6.	11.21	Дискуссия	2	Изучение химического состава пищевых продуктов. Подсолнечное масло	Исследовательская работа, опрос Творческое задание (задание с ответом в виде файла)
7.	11.21	Лекция	2	Изучение химического состава пищевых продуктов. Крахма л	Исследователькая работа, наблюдение
8.	11.21	Лекция, круглый стол	3	Изучение химического состава пищевых продуктов. Картофельные чипсы	Опрос, самостоятельная работа, творческая работа
9.	12.21	Лекция	3	Изучение химического состава пищевых продуктов. Лимонад	Опрос, самостоятельная работа, творческая работа

10.	12.21	Дискуссия	2	Изучение химического состава пищевых продуктов. Зефир	Исследователькая работа, наблюдение
11.	12.21ь	Лекция, коллоквиум	2	Изучение химического состава пищевых продуктов. Шоколад	Тестирование, творческая работа, беседа
12.	01.22	Лекция	2	Изучение химического состава пищевых продуктов. Яблоко	Тестирование, творческая работа, беседа
13.	01.22	Мозговая атака	2	Изучение химического состава пищевых продуктов. Морковь	Творческое задание (задание с ответом в виде файла)
14.	01.22	Презентация, защита проекта	2	Изучение химического состава пищевых продуктов. Йогурт	Дистанционная защита проектов, практическая работа
15.	02.22		21	Изучение	

				химического состава средств бытовой химии.	
16.	02.22	Обучающая игра	2	Изучение химического состава средств бытовой химии. Жидкое мыло.	Творческое задание (задание с ответом в виде файла)
17.	02.22	Круглый стол	2	Изучение химического состава средств бытовой химии. Твердое мыло.	Творческое задание (задание с ответом в виде файла)
18.	03.22	Заседание клуба	2	Изучение химического состава средств бытовой химии. Средство для мытья посуды.	Дистанционная защита проектов
19.	03.22		2	Изучение химического состава бытовой химии. Средство для мытья стекол	Творческое задание (задание с ответом в виде файла)
20.	03.22	Конференция	3	Изучение химического состава средств	Опрос в дистанционном формате, заочная

				бытовой химии. Для обработки мониторов.	презентация творческих работ
21	04.22	Интерактивная игра	3	Изучение химического состава средств бытовой химии. Состав влажных салфеток.	Творческое задание (задание с ответом в виде файла)
22.	04.22	Дискуссия	3	Изучение химического состава одноразовой посуды.	Заочная презентация творческих работ
23.	04.22	Научная экспедиция	2	Изучение химического пищевых упаковок	Творческое задание (задание с ответом в виде файла)
24.	05.22		2	Изучение химического пищевых упаковок	Творческое задание (задание с ответом в виде файла)
25.	05.22	Презентация, защита проекта	4	Защита итоговых	Заочная защита

			проектов	итоговых проектов
		36	Всего	

Итоговый опрос.

- 1. Какие Вы знаете нагревательные приборы, как их использовать?
- 2. Что Вы узнали о химическом составе продуктов питания?
- 3. Опишите химический состав продуктов питания, которые Вы самостоятельно исследовали?
- 4. Что нового узнали о средствах бытовой химии?
- 5. Чем опасна одноразовая посуда?
- 6. Что нужно знать о пищевых упаковках?
- 4. Будете ли Вы в дальнейшем применять знания, полученные в ходе обучения по программе, на практике?

Приложение 3

«Оценка уровня общительности» модифицированная методика В.Ф. Ряховского

Инструкция по применению методики:

Обучающимся предлагается ответить на 20 вопросов, поставив в графе «Да» знак (+); в графе «Нет» знак (–).

На обдумывание каждого вопроса отводится не более 1 минуты.

Вопросы

- 1. Много ли у Вас друзей, с которыми вы постоянно общаетесь?
- 2. Долго ли Вас беспокоит чувство обиды, причиненной вам кем-либо из ваших друзей?
- 3. Есть ли у Вам стремление к установлению новых знакомств с различными людьми?
- 4. Верно ли, что Вам приятнее и проще проводить время с книгами или за каким-либо занятием, чем с людьми?
- 5. Легко ли Вы устанавливаете контакт с людьми, которые старше Вас по возрасту?
- 6. Трудно ли Вам включиться в новые для вас компании?
- 7. Легко ли Вам устанавливать контакты с незнакомыми людьми?
- 8. Трудно ли Вы осваиваетесь в новом коллективе?
- 9. Стремитесь ли Вы при удобном случае познакомиться и побеседовать с новым человеком?
- 10. Раздражают ли Вас окружающие люди и хочется ли вам побыть одному?
- 11. Нравится ли Вам находиться среди людей?

- 12. Испытываете ли Вы чувство затруднения, неудобства или стеснения, если приходится проявлять инициативу, чтобы познакомиться с новым человеком?
- 13. Любите ли Вы участвовать в коллективных играх?
- 14. Правда ли, что Вы чувствуете себя неуверенно среди малознакомых вам людей?
- 15. Полагаете ли вы, что Вам не представляет особого труда внести оживление в малознакомую компанию?
- 16. Стремитесь ли Вы ограничить круг своих знакомых небольшим количеством людей?
- 17. Чувствуете ли Вы себя непринужденно, попав в незнакомую для вас компанию?
- 18. Правда ли, что Вы не чувствуете себя достаточно уверенно и спокойно, когда приходится говорить что-то большой группе людей?
- 19. Верно ли, что у Вас очень много друзей?
- 20. Часто ли Вы смущаетесь, чувствуете неловкость при общении с малознакомыми людьми?

Обработка результатов.

В таблицу проставляются ответы на вопросы, плюс или минус.

С помощью дешифратора подсчитать количество совпадающих с дешифратором ответов по каждому разделу методики.

Дешифратор.

+	-	+	-	+	-	+	-	+	-
+	-	+	-	+	ı	+	-	+	-

После этого следует определить оценочный коэффициент (K) по формуле K = C/B,

где

С – количество совпадающих с дешифратором ответов,

В – максимальное число ответов на вопросы

Пользуясь оценочной шкалой, педагог определяет у учащихся уровень общительности.

Уровень общительности	Оценочный коэффициент	Оценка
Низкий	0,1-0,56	
Средний	0,56-0,75	
Высокий	0,76-1,00	

Интерпретация результатов.

Низкий уровень общительности, если испытуемый получил оценку 1.

Такой обучающийся не стремится к общению, чувствует себя скованно в новой компании, предпочитает проводить время наедине с собой, ограничивает свои знакомства, испытывает трудности в установлении контактов с людьми и в выступлении перед аудиторией, плохо ориентируется в незнакомой ситуации, не отстаивает свое мнение, тяжело переживает обиды. Проявление инициативы в общественной деятельности крайне занижено, во многих делах он предпочитает избегать принятия самостоятельных решений.

Средний уровень общительности, если испытуемый получил оценку 3.

Обучающийся стремится к контактам с людьми, не ограничивает круг своих знакомств, отстаивает свое мнение, планирует свою работу. Он не теряется в

новой обстановке, быстро находит друзей, постоянно стремится расширить круг своих знакомств, занимается общественной деятельностью, помогает близким, друзьям, проявляет инициативу в общении, с удовольствием принимает участие в организации общественных мероприятий, способен принять самостоятельное решение в трудной ситуации. Однако потенциал этих склонностей не отличается высокой устойчивостью.

Высокий уровень общительности – испытуемый, получивший оценки 5. Он активно стремится к организаторской и коммуникативной деятельности, испытывает в ней потребность. Быстро ориентируется в ситуациях, непринужденно ведет себя в новом коллективе. В важном деле или создавшейся сложной ситуации предпочитает принимать самостоятельное решение, отстаивает свое мнение и добивается, чтобы оно было принято товарищами. Может внести оживление в незнакомую компанию, любит организовывать различные игры, мероприятия, настойчив в деятельности, которая его привлекает. Сам ищет такие дела, которые удовлетворяли бы его потребности в коммуникативной и организаторской деятельности.