# Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение «Хужирская основная общеобразовательная школа»

«Рассмотрено» на заседании МО учителей естественноматематического цикла Руководитель МО:/Р.Д.Убушеева/. Протокол № 1_ от «30»августа_2023 г.	Согласовано Зам. дир. по УВР:
	* 3 N H 3 O

### ОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ПРОГРАММА

дополнительного образования детей

«Химический эксперимент»

Направленность: естественно-научная

для 5-7 классов

Количество часов: 34 часа.

Таряшинова Оксана Доржеевна Учитель химии и биологии

### Пояснительная записка

Образовательная программа дополнительного образования детей по Точке роста «Химический эксперимент» составлена наоснове:

•ФЗ «Об образовании в Российской Федерации» от 29.12.2014г.№273.

Примерной программы основного общего образования по химии, разработанной О.С. Габриеляном 2020 г. Данный курс предназначен для учащихся 5-7 х классов. Программа имеет естественно — научную направленность. На реализацию учебного курса выделено 34 учебных часов (из расчёта 1 ч/нед.).

## Основные идеи курса:

- интеграции учебных предметов (экология, биология, химия, история);
- соответствия содержания образования возрастным закономерностям развития школьников;
- личностной ориентации содержания образования;
- пробуждение у учащихся 5-7 класса интереса и развития доверия к самому себе, на понимание своих возможностей, способностей, особенностей характера;
- формирование у учащихся нового отношения к своему здоровью на уровне установок, навыков и умений;
- формирование у учащихся готовности использовать усвоенные знания, умения и способы деятельности в реальной жизни для решения практических задач.

Ребенок с рождения окружен различными веществами и должен уметь обращаться с ними. Знакомство учащихся с веществами, из которых состоит окружающий мир, позволяет раскрыть важнейшие взаимосвязи человека и веществ и среде его обитания. Знакомство детей с веществами, химическими явлениями начинается еще в раннем детстве. Каждый ребенок знаком с названиями применяемых в быту веществ, некоторыми полезными ископаемыми. Однако к началу изучения химии в 8-м классе познавательные интересы школьников в значительной мере ослабевают. Последующее изучение химии на уроках для многих учащихся протекает не очень успешно. Это обусловлено сложностью материала, нерационально спроектированными программами и формально написанными учебниками по химии. С целью формирования основ химического мировоззрения предназначена программа внеурочной деятельности «Юный химик». Программа составлена с учётом возрастных особенностей и возможностей детей; в то же время содержит большой развивающий потенциал. На занятиях ребята знакомятся с лабораторным оборудованием, приобретают навыки работы с химической посудой и учатся проводить простейшие эксперименты с соблюдением правил техники безопасности. В качестве реактивов используются вещества, знакомые детям: поваренная соль, питьевая сода, сахар, активированный уголь и т.д.

Цель: развивать личность ребенка, формируя и поддерживая интерес к химии; удовлетворить познавательные запросы детей, развивать исследовательский подход к изучению окружающего мира и умение применять свои знания на практике, расширить знания учащихся о применении компонент; реализовать общекультурный веществ в повседневной жизни, знаний. умений самостоятельной экспериментальной формирование И навыков исследовательской деятельности и развитие индивидуальности творческого потенциала ученика Задачи.

## Познавательные:

- Сформировать навыки элементарной исследовательской работы;
- Расширить знания учащихся по естественнонаучным дисциплинам;
- Научить применять коммуникативные и презентационные навыки;
- Научить оформлять результаты своей работы.

#### Развивающие:

- Развить умение проектирования своей деятельности;
- Способствовать развитию логического мышления, внимания;
- Продолжить формирование навыков самостоятельной работы с различными источниками информации;
- Продолжить развивать творческие способности.

#### Воспитательные:

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

#### Общая характеристика учебного предмета

Исходя из задач обучения, курс с одной стороны должен способствовать формированию химической культуры, с другой стороны – заложить фундамент для дальнейшего изучения химия в системном курсе 8-11 классов, независимо от выбранной школой программы. С учетом возрастных психологических особенностей учащихся курс насыщен действиями, работой с различными объектами, предметами: он строится на основе простейших экспериментов и наблюдений. Курс состоит из 8 разделов. Первые два раздела «Химия как часть естествознания» и «Путешествие в алхимию» позволяют познакомиться учащимся с ролью химии в жизни человека, великими алхимиками, с их трюками и знаменитым «философским камнем». Третий раздел отправляет школьников познакомиться с веществами, которые нас окружают: металлы, кристаллы, алмазы, сахар, соль, крахмал, мыло и т.д. При изучении четвёртого раздела «Человек, продли свой век» у ребят формируются знания и умения, которые пригодятся в повседневной жизни (знания о способах сохранения здоровья, об опасностях некоторых химических веществ), после этого раздела идёт раздел пятый «Здоровье воды-здоровье человека», который способствует формированию активной жизненной позиции в природоохранных вопросах. Раздел шестой «Увлекательная химия» научит пятиклассников выполнять операции наливания, взвешивания, очистки воды: фильтрование, выпаривание, отстаивание.

проделать качественный анализ продуктов питания и изготовить экологически чистые краски своими руками. Седьмой раздел «Минеральные вещества» расширит знания обучающихся о жемчуге и кораллах, познакомит ребят с обитателями пещер: сталактитами и сталагмитами. И завершает курс раздел «Химическая ярмарка», где учащиеся подводят итоги, защищают свои творческие проекты.

В соответствии с возрастом применяются разнообразные формы деятельности: беседа, игра, практическая работа, эксперимент, наблюдение, коллективные и индивидуальные исследования, самостоятельная работа, защита исследовательских работ, мини-конференция. Коллективные формы используются при изучении теоретических сведений. Групповые формы применяются при проведении практических работ, выполнении творческих, исследовательских заданий. Индивидуальные формы работы применяются при работе с отдельными ребятами, обладающими низким или высоким уровнем развития. Итогом проведения лабораторных или практических работ являются отчеты с выводами, рисунками.

# Планируемый результат освоения обучающимися учебного курса «Химический эксперимент» Достижение личностных, метапредметных и предметных результатов освоения программы:

### Достижение личностных результатов освоения программы среднего общего образования.

Программа предусматривает положительное отношение к учению, к познавательной деятельности; желание приобретать новые знания, умения, совершенствовать имеющиеся; использование собственного жизненного опыта; готовность и способность к саморазвитию, сформированности мотивации к обучению и познанию.

# Достижение метапредметных результатов освоения программы основного общего образования.

Возможность достижения метапредметных результатов образования, определенных ФГОС, обеспечивается в данном курсе в процессе формирования познавательных, регулятивных и коммуникативных УУД на основе технологии и системы дидактических принципов деятельностного метода обучения и соответствующих им содержания, методик и методического обеспечения.

В соответствии с требованиями ФГОС, структура и содержание курса направлены на достижение следующих метапредметных результатов освоения программы:

- 1. Овладение способностью принимать и сохранять цели и задачи учебной деятельности, поиска средств ее осуществления.
- 2. Освоение способов решения проблем творческого и поискового характера.
- 3. Формирование умения планировать, контролировать и оценивать учебные действия в соответствии с поставленной задачей и условиями ее реализации; определять наиболее эффективные способы достижения результата.

- 4. Формирование умения понимать причины успеха / неуспеха учебной деятельности и способности конструктивно действовать даже в ситуациях неуспеха.
- 5. Освоение начальных форм познавательной и личностной рефлексии.
- 6. Активное использование речевых средств и средств информационно-коммуникационных технологий (далее ИКТ) для решения коммуникативных и познавательных задач.
- 7. Использование различных способов поиска (в справочных источниках и открытом учебном информационном пространстве сети Интернет), сбора, обработки, анализа, организации, передачи и информации в соответствии с коммуникативными и познавательными задачами и технологиями учебного предмета
- 8 Овладение логическими действиями сравнения, анализа, обобщения, построения рассуждений
- 9. Готовность слушать собеседника и вести диалог; готовность признавать возможность существования различных точек зрения и права каждого иметь свою; излагать свое мнение и аргументировать свою точку зрения и оценку событий.
- 10. Определение общей цели и путей ее достижения; умение

договариваться о распределении функций и ролей в совместной деятельности; осуществлять взаимный контроль в совместной деятельности, адекватно оценивать собственное поведение и поведение окружающих. Готовность конструктивно разрешать конфликты посредством учета интересов сторон и сотрудничества.

#### Достижение предметных результатов освоения программы основного общего образования.

Программа предусматривает овладение учащимися интеллектуальной и практической деятельности; овладения знаниями и умениями, востребованными в повседневной жизни, позволяющими ориентироваться в окружающем мире, значимыми для сохранения собственного здоровья. Осуществление здорового образа жизни предполагает формирование зрелой личности, которая характеризуется дисциплиной ума, эмоций и поступков.

Правильная организация занятий внеурочной деятельности включает применение химического эксперимента, что подразумевает исследовательский подход в изучении химии. Исследовательская деятельность обучающихся играет большую роль в формировании УУД:

В регулятивных — умение ставить цель, определять задачу; соотносить поставленную цель и условия её достижения; планировать действия в соответствии с собственными возможностями;

*В познавательных* - умение использовать предметные знания для реализации цели; добывать, перерабатывать и представлять информацию; оформлять результаты исследования и представлять его;

*В коммуникативных* - планировать учебное сотрудничество и согласовывать свои действия с партнёрами; строить речевые высказывания и ставить вопросы;

В личностивых - различать виды ответственности внутри своей и коллективной работы. осознавать себя ценной частью большого разнообразного мира (природы и общества); испытывать чувство гордости за красоту родной природы, свою малую Родину, страну; формулировать самому простые правила поведения в природе; искать свою позицию в многообразии общественных и мировоззренческих позиций, эстетических и культурных предпочтений; уважать иное мнение; вырабатывать в противоречивых конфликтных ситуациях правила поведения.

В основе формирования исследовательских умений и навыков лежит коллективно-распределительная деятельность учащихся, позволяющая создавать атмосферу совместного исследования. Наблюдается выраженное стремление к доказательности актуальности своих действий, целесообразности использования результатов исследования на практике. Вся работа осуществляется в процессе свободного владения экспериментом, общения, открытого обмена мнениями, в творческой дискуссии. Такая деятельность дает результат необходимой новизны с элементами открытия. Естественно, что результат новый для исследователей, но не новый для науки. Сочетание групповых и коллективных форм работы повышает эффективность образовательного процесса и поддерживает мотивацию обучающихся на высоком уровне.

**Основные виды контроля** осуществляются в устной, письменной, творческой, проектной формах.

Рабочая программа содержит календарно-тематическое планирование, требования к уровню подготовки обучающихся.

#### Требования к уровню подготовки обучающихся:

В результате изучения учебного курса по химии «Юный химик» обучающиеся должны:

- 1. Составлять отчеты по практическим работам,
- 2. Выполнять творческие работы,
- 3. Готовить презентации по теме в программе MS Power Point и т. д.

**Уметь** использовать приобретённые знания и умения в практической деятельности и повседневной жизни для:

- 1. безопасного обращения с веществами и материалами;
- 2. экологически грамотного поведения в окружающей среде;
- 3. оценки влияния химического загрязнения окружающей среды на организм человека;
- 4. критической оценки информации о веществах, используемых в быту
- 5. определения качества некоторых продуктов питания
- 6. применения полученных знаний при объяснении хим. явлений в быту, в промышленности, в живой природе;
- 7. выявления и описания причин и последствий хим.загрязнения окружающей среды;
- 8. осуществления переноса знаний для их использования в новых нестандартных ситуациях.

#### Содержание тем учебного курса.

# Тема 1. Химия как часть естествознания (2 часа)

- 1. Введение. Свойства веществ.
- 2. Мини-проект «Роль химии в жизни человека»

#### Тема 2. Путешествие в алхимию (2 часа)

- 1. Алхимия практика златоделия.
- 2. Хроника загадок и авантюр с золотом.

# Тема 3. Вещества вокруг нас (13 часов)

- 1. Знакомые незнакомцы. (сахар, соль. История открытия. Применение.)
- 2. Путешествие в мир металлов. ( нахождение в природе, применение, значение, способы защиты от появления ржавчины)
- 3. Сказки о кристаллах. Алмазы и их применение(драгоценные камни, легенды об алмазах, знаменитые алмазы)
- 4. Мир стекла (история открытия, значение, применение)
- 6. Красота спасёт мир( история открытия красок, виды красок, применение)
- 7. Стиральные порошки и другие моющие средства. (какие порошки самые опасные. Надо ли опасаться жидких моющих средств . Синтетически моющие средства)
- 7. Мыло (мыло или мыла? Отличие хозяйственного мыла от туалетного, свойства мыла)
- 8. Косметические средства. (лосьоны, духи, кремы и прочая парфюмерия. Могут ли представлять опасность косметические препараты? Можно ли самому изготовить духи?)
- 9. Йод и зелёнка (аптечный йод и его свойства. Почему йод нужно держать в плотно закупоренной склянке. «Зелёнка» или раствор бриллиантового зелёного.)
- 10. Жиры и масла(маргарин, сливочное и растительное масло, сало. Чего мы о них не знаем? Растительные и животные масла.)
- 11. Школьный мел(состав школьного мела)

- 12. Крахмал (крахмал, его свойства и применение. Образование крахмала в листьях растений)
- 13. Мыльные пузыри(история мыльных пузырей. Физика мыльных пузырей.)

### Тема 4. Человек, продли свой век. (6 часов)

- 1. Правильное питание-залог долголетия( белки, жиры, углеводы, правильное питание, режим питания)
- 2. Витамины (история открытия. Витамины водо и жирорастворимые. .Витамины А, В.С, D, их значение, нахождение в продуктах. Витамины Севера. Авитаминоз)
- 3. Чипсы: вред или польза?(открытие, способы приготовления, влияние на организм человека)
- 4. Чудеса кока-колы (Опыты с кока колой: поглощение красителя активированным углём, обнаружение кислоты и углекислого газа.)
- 5. Знакомьтесь, чай (чай, состав, свойства, физиологическое действие на организм человека)
- 6. Пейте дети молоко(состав, свойства, роль молока для организма человека)

### Тема 5. Здоровье воды-здоровье человека (2 часа)

- 1. Тайны воды (вода, её свойства. Способы очистки воды в быту и её обеззараживание в туристическом походе. Растворы насыщенные и ненасыщенные. Минеральные воды.)
- 2. Загрязнение водных ресурсов (причины, последствия, способы очистки воды)

### Тема 6. Увлекательная химия (5 часов)

- 1. Практическая работа 1. «Простейшие операции с веществом.» ( выполнение операций наливания, взвешивания, очистки воды: фильтрование, выпаривание, отстаивание.)
- 2. Практическое работа 2 «Анализ питьевой воды» (определение пригодности воды для питья ( прозрачность воды, интенсивность запаха).
- 3. Практическое работа 3 «Определение качества чая»
- 4. Практическое работа 4 «Определение качества молока»
- 5. Практическое работа 5«Приготовление экологически чистых красок»

#### Тема 7. Минеральные вещества(3 часа)

- 1. Железо, кальций, натрий: содержание в продуктах, значение.
- 2. Жемчуг и кораллы (легенды и быль. Коралловый кальций. Жемчужное ожерелье)
- 3. Сталактиты и сталагмиты- обитатели пещер.

#### Тема 8. Химическая ярмарка (1 час)

1. Итоговое занятие, защита проектов, творческих работ (сочинение, сказки, рисунки).

#### Учебно-тематический план

№	Название разделов и тем	Лабораторные работы	Практические работы	Проектные работы	Всего часов
		(кол-во)	(кол-во)	(кол-во)	

1	Химия как часть естествознания			1	2
2	Путешествие в алхимию				2
3	Вещества вокруг нас	5			13
4	Человек, продли свой век	2			6
5	Здоровье воды- здоровье человека				2
6	Увлекательная химия		5		5
7	Минеральные вещества				3
8	Химическая ярмарка			1	1

# Количество часов по рабочему плану

Всего- 34 часов; 1 час в неделю.

#### Плановых:

- практических работ- 4
- лабораторных работ- 7
- проектных работ -2

# Темы проектных и творческих работ.

- Самое удивительное вещество на свете. Живая вода. Вода и здоровье человека.
- Как всё начиналось.
- Пищевые добавки. Диеты: питание и здоровье. «Сладкая» жизнь.
- Здоровье без лекарств.
- Календарь камней.
- Соль всему голова, без соли и жито-трава.
- Красители. Стекло. Фарфор.
- Наша кухня. Чистота для здоровья.
- Янтарь
- Малахитовая сказка

#### Перечень учебно-методического обеспечения

- 1. Набор посуды и принадлежности для ученического эксперимента
- 2. Весы лабораторные
- 3. Набор учебно-познавательной литературы
- 4. Компьютер
- 5. Интерактивная доска

### Список использованной литературы

- 1. Алексинский В.Н. Занимательные опыты по химии.- М.: Просвещение. 1990
- 2. Аликберова Л.Ю.. Книга по химии для домашнего чтения. «ХИМИЯ», М., 1995
- 3. Белик Э.В 1000 новых современных рефератов.- Москва: ЗАО «БАО- ПРЕСС». 2004
- 4. Л.Г. Волынова. Химия. Предметная неделя в школе: планы и конспекты мероприятий/ Волгоград: Учитель, 2007.
- 5. Гаврусейко Н.П.. Химические викторины 1980
- 6. Дмитриенко Э.Б. Предметная неделя химии в школе.: Феникс. 2006
- 7. Занимательные задания и эффектные опыты по химии. «ДРОФА», М., 2002 Степин Б.Д.,
- 8. Максименко О.О., химия. Пособие для поступающих.- М.:Эксмо. 2003
- 9. Мастер класс учителя химии: уроки с использованием ИКТ, лекции, сценарии внеклассных мероприятий. 8-11 классы. Методическое пособие с электронным приложением.- М.: Издательство «Глобус», 2010.
- 10. Макеев А.Ф., Осогосток Д.Н., Тюменцева Т.С./ Валеология в преподавании химии в школах Севера.- Якутск, 1999
- 11. Научно- методический журнал по химии «Химия в школе» №3(2005), №4(2003), №5(2001)
- 12. Сомин Л. Увлекательная химия. М.: Просвещение, 1978.
- 13. Степин Б.Д., Аликберова Л.Ю.. Тебиева Е.А. Химия для малышей / Химия в школе № 5, 2008
- 14. Энциклопедия для детей. Том 17. Химия. «АВАНТА», М., 2003

### Список литературы для учащихся

- 1. Конарев Б.А. Любознательным о химии. М.: Химия, 1978.
- 2. Ольгин О.М. Чудеса на выбор, или Химические опыты для новичков.
- 3. Сомин Л. Увлекательная химия. М.: Просвещение, 1978.
- 4. Тебиева Е.А. Химия для малышей / Химия в школе № 5, 2008
- 5. Энциклопедия для детей. Том 17. Химия. «АВАНТА», М., 2003