

**Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
«Александровская средняя общеобразовательная школа»**

СОГЛАСОВАНО:

Зам. директора по ВР

_____ А.Н. Гусева

«___» августа 2025

РАССМОТРЕННО

Методическим советом

_____ О.А. Лысенко

Протокол № _____

«___» _____ 2025г.

УТВЕРЖДАЮ:

И.о. директора

МБОУ «Александровская СОШ»

_____ О.А. Лысенко

«___» сентября 2025 г.

**Дополнительная общеобразовательная общеразвивающая
программа
«Химия в опытах»**

Направленность программы-естественнонаучная

Уровень программы-стартовый

Возраст обучающихся -14-16 лет

Срок реализации -1 год

Составитель: Жильцова Валентина Олеговна,
учитель химии.

с. Александровское
2025г.

1. Пояснительная записка

Дополнительная общеобразовательная программа «Химия в опытах» составлена на основе нормативных документов:

- Федеральный Закон РФ от 29.12.2012 г. № 273-ФЗ «Об образовании в Российской Федерации»;
- Приказ Министерства образования и науки Российской Федерации от 09.11.2018 г. № 196 «Об утверждении Порядка организации и осуществления образовательной деятельности по дополнительным общеобразовательным программам»;
- Постановление Главного государственного санитарного врача Российской Федерации от 04.07.2014г. № 41 «Об утверждении СанПиН 2.4.4.3172-14 «Санитарно-эпидемиологические требования к устройству, содержанию и организации режима работы образовательных организаций дополнительного образования детей»;
- Распоряжение Правительства Российской Федерации от 04.09.2014 № 1726-р «Об утверждении Концепции развития дополнительного образования детей»
- Распоряжение Правительства Российской Федерации от 24 апреля 2015 г. N 729-р, «Разработка предложений о сроках реализации дополнительных общеразвивающих программ»

Программа «Химия в опытах» является **модифицированной**

Направленность программы – естественнонаучная

Новизна заключается в том, что многие вопросы химии неразрывно связаны с физикой, биологией и экологией, и образованному человеку, чем бы он не занимался в будущем, полезно их знать. Поэтому в данной образовательной программе реализуется синтетический подход к естественнонаучному образованию, который позволяет, с одной стороны, сформировать целостное представление о мире, а, с другой стороны, облегчить понимание сложных химических проблем.

Актуальность программы. Химия – научная дисциплина, развивающая умение логически мыслить, видеть количественную сторону предмета (вещества) и явлений, делать выводы и обобщения. Особенностью данной программы является то, что в ней осуществляется пропедевтическая подготовка для изучения химии в перспективе на повышенном или углублённом уровнях, возможность познакомиться с вводными разделами; обучающиеся, которые проявили повышенный интерес к тем или иным темам, могут при помощи индивидуальной учебно-исследовательской работы ознакомиться с материалом, который вообще не изучается в школьной программе.

Цель программы - обучение практической химии, развитие естественнонаучного мировоззрения и личностной мотивации к познанию через исследовательскую деятельность в процессе изучения химии.

Задачи:

Обучающие:

- дать представление об основных понятиях неорганической химии – атомах, ионах и молекулах; о классификации неорганических соединений на кислоты, основания и соли;
- обучить основам практической химии: анализу и синтезу;
- научить принципам и методике проведения исследовательской работы;
- обучить работе с химическими реактивами и приборами, проведению простейших лабораторных операций: нагрев, перегонка, экстракция, фильтрование, взвешивание и т.д.;
- ознакомить с происхождением и развитием химии, историей происхождения химических символов, терминов, понятий;
- познакомить со старинными экспериментами;

- научить самостоятельно намечать задачу, ставить эксперимент и объяснять его результат.
- подготовить к изучению химии на повышенном или углублённом уровне.

Развивающие:

- развить наблюдательность и исследовательский интерес к природным явлениям;
- развить у обучающихся интерес к познанию, к проведению самостоятельных исследований;
- развить аккуратность, внимательность, строгость в соблюдении требований техники безопасности;
- выработать первоначальные навыки работы со специальной литературой;
- сформировать и развить положительную мотивацию к дальнейшему изучению естественных наук;
- развить познавательную и творческую активность;
- развить эстетическое восприятие структуры, формул химических элементов, результата собственной деятельности.

Воспитательные:

- воспитать коллективизм;
- воспитать правильный подход к организации своего досуга ;
- воспитать убежденность в познаваемости окружающего мира и необходимости экологически грамотного отношения к среде обитания.

Отличительной особенностью программы «Химия в опытах» является то, что данная образовательная программа имеет естественнонаучную направленность с элементами художественно-эстетической направленностей, так как знакомит с историческими аспектами становления и развития химии, а также развивает посредством предмета химии эстетическое восприятие окружающего мира, что играет важную роль в повышении внутренней мотивации к освоению этого предмета и формировании общей культуры обучающихся.

Возраст. Программа ориентирована на возраст обучающихся 14-15 лет. Для обучения принимаются все желающие, что дает возможность заниматься с разнообразными категориями детей: одаренными, детьми из групп социального риска, детьми из семей с низким социально-экономическим статусом.

Объем и срок освоения программы, режим занятий. Продолжительность учебного года – 34 учебных недель, нагрузка 2 часа в неделю (всего 68 часов в год). Занятия проводятся с постоянной сменой деятельности.

Происходит углубление полученных знаний по химии с акцентом на получение навыков самостоятельной исследовательской работы. Форма занятий предусматривает сочетание теоретической части с последующей практической проверкой и закреплением полученных знаний путём проведения различных опытов на базе химической лаборатории.

Срок реализации программы-1 год

Форма обучения – очная, аудиторные, внеаудиторные (экскурсии, практические работы), теоретические и практические занятия.

Форма организации занятий. В программе эффективно сочетаются индивидуальные, групповые и коллективные формы работы.

. 2. Планируемые результаты

Программа обеспечивает достижение следующих результатов освоения программы дополнительного образования:

Личностные:

- сформированность ответственного отношения к учению, готовность и способности обучающихся к саморазвитию и самообразованию на основе мотивации к обучению и познанию, выбору дальнейшего образования на базе

ориентировки в мире профессий и профессиональных предпочтений, осознанному построению индивидуальной образовательной траектории с учётом устойчивых познавательных интересов;

- сформированность целостного мировоззрения, соответствующего современному уровню развития науки и общественной практики;
- сформированность коммуникативной компетентности в общении и сотрудничестве со сверстниками, старшими и младшими, в образовательной, общественно полезной, учебно- исследовательской, творческой и других видах деятельности;
- умение ясно, точно, грамотно излагать свои мысли в устной и письменной речи, понимать смысл поставленной задачи, выстраивать аргументацию, приводить примеры и контрпримеры;
- представление о химической науке как сфере человеческой деятельности, об этапах её развития, о её значимости для развития цивилизации;
- критичность мышления, умение распознавать логически некорректные высказывания, отличать гипотезу от факта;
- креативность мышления, инициатива, находчивость, активность при решении экспериментальных и расчетных задач;
- умение контролировать процесс и результат учебной исследовательской деятельности;
- способность к эмоциональному восприятию химических объектов, задач, решений, рассуждений.

Метапредметные:

- умение самостоятельно планировать альтернативные пути достижения целей, осознанно выбирать наиболее эффективные способы решения учебных и познавательных задач;
- умение осуществлять контроль по результату и по способу действия на уровне произвольного внимания и вносить необходимые коррективы;
- умение адекватно оценивать правильность или ошибочность выполнения учебной задачи, её объективную трудность и собственные возможности её решения;
- осознанное владение логическими действиями определения понятий, обобщения, установления аналогий, классификации на основе самостоятельного выбора оснований и критериев, установления родовидовых связей;
- умение устанавливать причинно-следственные связи; строить логическое рассуждение, умозаключение (индуктивное, дедуктивное и по аналогии) и выводы;
- умение создавать, применять и преобразовывать знаково-символические средства, модели и схемы для решения учебных и познавательных задач;
- умение организовывать учебное сотрудничество и совместную деятельность с учителем и сверстниками: определять цели, распределение функций и ролей участников, взаимодействие и общие способы работы; умение работать в группе: находить общее решение и разрешать конфликты на основе согласования позиций и учёта интересов; слушать партнёра; формулировать, аргументировать и отстаивать своё мнение;
- сформированность учебной и общепользовательской компетентности в области использования информационно-коммуникационных технологий (ИКТ-компетентности);
- первоначальные представления об идеях и о методах химии как об универсальном языке науки и техники, о средстве моделирования явлений и процессов;
- умение видеть химическую задачу в контексте проблемной ситуации в других дисциплинах, в окружающей жизни;
- умение находить в различных источниках информацию, необходимую для

решения химических проблем, и представлять её в понятной форме; принимать решение в условиях неполной и избыточной, точной и вероятностной информации;

- умение понимать и использовать химические средства наглядности (модели, чертежи, схемы и др.) для иллюстрации, интерпретации, аргументации;
- умение выдвигать гипотезы при решении учебных задач и понимать необходимость их проверки;
- умение применять индуктивные и дедуктивные способы рассуждений, видеть различные стратегии решения задач;
- понимание сущности алгоритмических предписаний и умение действовать в соответствии с предложенным алгоритмом;
- умение самостоятельно ставить цели, выбирать и создавать алгоритмы для решения учебных химических проблем;
- умение планировать и осуществлять деятельность, направленную на решение задач исследовательского характера.

Предметные:

- умение работать с химическим текстом (структурирование, извлечение необходимой информации), точно и грамотно выражать свои мысли в устной и письменной речи, применяя химическую терминологию и символику, использовать различные языки химии (словесный, символический, графический), обосновывать суждения, проводить классификацию, доказывать химические утверждения;
- владение базовым понятийным аппаратом: иметь представление о химическом элементе, владение символьным языком химии, знание химических формул;
- умение выполнять расчетные преобразования формул, применять их для решения учебных химических задач и задач, возникающих в смежных учебных предметах;
- умение пользоваться химическими формулами и самостоятельно составлять формулы зависимостей между величинами на основе обобщения частных случаев и эксперимента;
- умение решать задачи по уравнениям и формулам, применять полученные умения для решения задач из химии, смежных предметов, практики;
- овладение системой функциональных понятий, функциональным языком и символикой, умение строить графики зависимости величин, описывать их свойства, использовать функционально-графические представления для описания и анализа химических задач и реальных зависимостей;
- овладение основными способами представления и анализа статистических данных; умение прогнозировать открытие новых веществ;
- умение применять изученные понятия, результаты и методы при решении задач из различных разделов курса, в том числе задач, не сводящихся к непосредственному применению известных алгоритмов.

Структура и содержание планируемых результатов освоения основной образовательной программы основного общего образования адекватно отражают требования Стандарта, передают специфику образовательного процесса, соответствуют возрастным возможностям обучающихся.

3. Учебный план

№ п/п	Название разделов и тем	Количество часов			Формы аттестации
		Теория	Практика	Всего	
1	Введение в программу	1	1	2	Устный опрос
1.1	Собеседование с детьми. Вводное	1	1	2	Устный опрос

	занятие.				
2	Предмет химии	4	4	8	
2.1	Понятия: атом, молекула, элемент	1	1	2	Химический диктант
2.2	Физические и химические явления	1	1	2	Решение тренировочных упражнений
2.3	Чистые вещества и смеси. Разделение смесей	1	1	2	Решение тренировочных упражнений
2.4	Закон сохранения массы	1	1	2	Устный опрос
3	Химические реакции	2	1	3	
3.1	Понятие о химическом взаимодействии веществ	1	1	2	Выполнение практических заданий
3.2	Принципы графического отображения реакций	1	-	1	Решение тренировочных упражнений
4	Современное лабораторное оборудование	1	1	2	Тестирование
5	Работа с газами	2	3	5	
5.1	Развитие химии. Опыты Дж. Пристли, К.-В. Шееле	1	-	1	Устный опрос
5.2	Водород, кислород и аммиак	1	3	4	Решение практических заданий
6	История химии. Этапы в изучении газов и растворов	1	3	4	Тестирование
7	Работа с растворами. Вода	4	5	9	
7.1	Понятия: раствор и растворение	1	1	2	Устный опрос
7.2	Кристаллы	1	1	2	Устный опрос
7.3	Щёлочи и кислоты	1	2	3	Решение тренировочных упражнений
7.4	Соли	1	1	2	Решение тренировочных упражнений
8	Химия вокруг нас. Праздничная химия	1	-	1	Устный опрос
9	Металлы и их соединения	3	2	5	
9.1	Металлы и их соединения – стойкие и активные, твёрдые и мягкие, драгоценные	1	-	1	Устный опрос
9.2	Металлы основных групп	1	2	3	Решение практических заданий
9.3	Металлы побочных групп	1	-	1	Решение практических заданий
10	Электрохимия	3	1	4	

10.1	Гальванические элементы	1	-	1	Устный опрос
10.2	Устройство батарейки	1	-	1	Устный опрос
10.3	Коррозия металлов. Защита от коррозии	1	1	2	Выполнение практических заданий
11	Железо. Свойства железа	1	3	4	
11.1	Особенности железа и соединений железа. Магнетизм	1	-	1	Выполнение тренировочных упражнений
11.2	Реакции соединений железа. Химическая радуга	-	3	3	Выполнение практических заданий
12	Неметаллы	2	5	7	
12.1	Сера и фосфор – типичные представители неметаллов	1	2	3	Выполнение практических заданий
12.2	Галогены. Сходство и различия	1	1	2	Тестирование
12.3	Окислительно-восстановительные реакции в быту и в лаборатории	-	2	2	Выполнение практических заданий
13	Генетическая связь неорганических соединений	2	1	3	
13.1	Многообразие неорганических химических веществ и реакций	1	-	1	Решение тренировочных упражнений
13.2	Оксиды металлов и неметаллов	1	1	2	Выполнение практических заданий
14	Многообразие органических соединений	4	3	7	
14.1	Многообразие соединений углерода	1	1	1	Устный опрос
14.2	Моющие вещества	1	1	2	Выполнение практических заданий
14.3	Крахмал и глюкоза	1	1	2	Выполнение практических заданий
14.4	Органические вещества в природе	1	-	1	Решение тренировочных упражнений

					ний
15	Анализ и очистка веществ	2	2	4	
15.1	Индикаторы. Получение и изучение свойств	1	1	2	Выполнение практических заданий
15.2	Способы обнаружения катионов и анионов. Цветные реакции. Анализ смеси солей	1	1	2	Выполнение практических заданий
	Итого	33	35	68	

4. Содержание программы

Раздел 1. Введение.

Тема 1.1. Собеседование с детьми. Вводное занятие.

Выяснение исходных представлений о предмете химии и области её применения.

Техника безопасности. Знакомство с группой. Рассказ о содержании программы первого года обучения. Правила поведения в лаборатории.

Практическая часть. Техника безопасности в работе с химическими реактивами, электроприборами и нагревательными приборами.

Раздел 2. Предмет химии.

Тема 2.1. Понятия: атом, молекула, элемент.

Шаростержневая модель молекулы. Вещества вокруг нас. Возникновение и развитие теоретических представлений о веществе. Стихии Аристотеля и атомистика Демокрита. Развитие атомистических представлений в трудах Р. Бойля и Дж. Дальтона. Закон постоянства состава веществ.

Практическая часть. Знакомство с коллекцией химических веществ. Построение моделей молекул разных веществ.

Тема 2.2. Физические и химические явления.

Явления физические и химические. Горение свечи. Изучение реакции горения.

Практическая часть. Плавление парафина. Изготовление свечи из парафина или мыла. Алхимия («золотой дождь» и пириты).

Тема 2.3. Чистые вещества и смеси.

Природные смеси – воздух, нефть, минералы. Изучение коллекций.

Практическая часть. Правила работы с весами. Взвешивание, приготовление смесей металла и неметалла.

Разделение смесей.

Очистка веществ, перекристаллизация.

Практическая часть. Опыты по разделению смесей.

Тема 2.4. Закон сохранения массы.

Химическая реакция как отражение закона сохранения массы.

Практическая часть. Приготовление смеси Лемери.

Раздел 3. Химические реакции.

Тема 3.1. Понятие о химическом взаимодействии веществ. Признаки химических реакций. Наблюдение признаков химической реакции.

Тема 3.2. Принципы графического отображения реакций. Химические уравнения.

Практическая часть. Проведение простейших опытов, выявление и описание особенностей протекания различных реакций.

Раздел 4. Современное лабораторное оборудование.

Принципы работы оборудования химической лаборатории: магнитные мешалки; весы

механические лабораторные, торсионные, аналитические; вытяжной шкаф; муфельная печь.

Практическая часть. Использование оборудования для проведения лабораторных работ. Работа с центрифугой, микроскопом, магнитной мешалкой.

Раздел 5. Работа с газами.

Тема 5.1. Развитие химии. Опыты Дж. Пристли, К.-В. Шееле.

«Лесной газ» и способы «улучшения» воздуха.

Практическая часть. Опыты с CO_2 и O_2 . Техника безопасности при работе с газами.

Тема 5.2. Водород, кислород, аммиак.

Понятие чистоты газа. Гремучий газ. Плотность газа.

Практическая часть. Получение водорода, кислорода и аммиака. Измерение плотности газа.

Раздел 6. История химии. Этапы в изучении газов и растворов.

История трансформации представлений учёных о структуре газообразных веществ и теории растворов. Изучение состава воздуха. Открытия Д. Резерфорда, А. Лавуазье и Г. Кавендиша. Развитие теории горения. Опровержение теории флогистона. Теории растворов С. Аррениуса и Д. И. Менделеева.

Раздел 7. Работа с растворами. Вода.

Тема 7.1. Понятия раствор и растворение.

Твёрдые, жидкие, газообразные растворы. Насыщенный раствор. Ненасыщенный раствор. Пересыщенный раствор. Растворимость.

Практическая часть. Приготовление растворов из жидкого стекла «Неорганический лес – загадочный и прекрасный».

Тема 7.2. Кристаллы.

Кристаллизация из пересыщенных растворов.

Практическая часть. Выращивание монокристаллов из насыщенного раствора.

Получаем и рисуем кристаллы разной формы.

Тема 7.3. Щёлочи и кислоты.

Растворы щелочей и кислот. Вода в физике, химии и биологии. Природные осмотические явления.

Практическая часть. Устранение жёсткости воды. Электролиты. Диссоциация.

Тема 7.4. Соли.

Многообразие солей. Соли вокруг нас, их реакции. Красота химических реакций.

Практическая часть. Кристаллизация солей из желатиновых плёнок.

Раздел 8. Химия вокруг нас. Праздничная химия.

Принципы действия фейерверков, химических змей, драконов, хлопушек.

Практическая часть. Химические змеи и драконы. Фокусы, основанные на изменении цвета раствора при химической реакции. Фейерверки. Мыльные пузыри, о чём они могут рассказать?

Раздел 9. Металлы и их соединения.

Тема 9.1. Металлы и их соединения – стойкие и активные, твёрдые и мягкие, драгоценные.

Металлы в таблице Менделеева. Строение атома на примере атома металла.

Практическая часть. Физические и химические свойства металлов.

Тема 9.2. Металлы основных групп.

Свойства, строение атома.

Практическая часть. Опыты с Sn и Al.

Тема 9.3. Металлы побочных групп.

Медь, серебро, золото, цинк. Свойства, строение атома.

Практическая часть. Какие металлы есть в лампе накаливания (W, Mo, N). Драгоценные металлы. Выделение Au и Ag. «Кассиев пурпур». Выращивание монокристаллов Si. «Деревья» Парацельса и Юпитера.

Раздел 10. Электрохимия.

Тема 10.1. Гальванические элементы.

История открытия. Понятие о гальванике. Состав и принципы работы гальванических элементов.

Практическая часть. Изучение состава и принципа работы различных элементов питания.

Тема 10.2. Устройство батарейки.

Разложение воды на водород и кислород.

Практическая часть. Опыты с батарейками.

Тема 10.3. Коррозия металлов. Защита от коррозии.

Причины и последствия коррозии металлов. Защита от коррозии.

Практическая часть. Опыты по изучению коррозии металлов и защиты от неё.

Раздел 11. Железо. Свойства железа.

Тема 11.1. Особенности железа и соединений железа. Магнетизм.

Железный век. Железо вокруг нас. Степени окисления железа. Понятие магнетизма.

Практическая часть. Качественные реакции на ионы железа. Получение пиррофорного железа. Опыты, демонстрирующие магнетизм.

Тема 11.2. Реакции соединений железа. Химическая радуга.

Особенности соединений железа и их реакций.

Практическая часть. Опыты по получению разноцветных соединений железа.

Химическая радуга и химический светофор.

Раздел 12. Неметаллы.

Тема 12.1. Сера и фосфор – типичные представители неметаллов.

Соединения S и P. Химические свойства соединений S и P. Аллотропия.

Окислительно-восстановительные свойства соединений серы и фосфора.

Практическая часть. Фейерверки как пример типичной окислительно-восстановительной реакции.

Тема 12.2. Галогены. Сходства и различия.

История открытия некоторых галогенов. Галогены – опасные и полезные. Чем пахнет море? Зачем организму йод?

Практическая часть. Опыты по получению галогенов.

Тема 12.3. Окислительно-восстановительные реакции в быту и в лаборатории. ОВР.

Практическая часть. Выведение пятен и получение красок. Химические вулканы.

Раздел 13. Генетическая связь неорганических соединений.

Тема 13.1. Многообразие неорганических химических веществ и реакций.

Кольца Лизеганга.

Практическая часть. Проведение сложной цепи химических реакций для получения колец Лизеганга.

Тема 13.2. Оксиды металлов и неметаллов.

Неорганический синтез. Генетическая связь неорганических соединений.

Практическая часть. Получение и свойства оксидов.

Раздел 14. Многообразие органических соединений.

Тема 14.1. Многообразие соединений углерода.

Нефть, нефтяные плёнки. Разрушение плёнок. Поверхностное натяжение. Вопросы загрязнения окружающей среды.

Практическая часть. Определение галогенопроизводных.

Горение сахара. Продукты питания.

Тема 14.2. Моющие вещества.

Мыла. Синтетические моющие вещества.

Практическая работа. Изготовление мыла.

Тема 14.3. Крахмал и глюкоза.

Строение, состав, использование. Цветные реакции. Определение глюкозы.

Серебрение.

Практическая часть. Качественные реакции на крахмал и глюкозу.

Тема 14.4. Органические вещества в природе.

Белки, жиры, углеводы, ферменты, гормоны, витамины и продукты их превращений.

Практическая часть. Простые опыты с органическими веществами.

Раздел 15. Анализ и очистка.

Индикаторы из природных материалов. Способы различения солей.

Практическая часть. Приготовление индикаторов из природного сырья.

Хроматография и экстракция. Анализ смеси солей.

5. Календарно-тематическое планирование

№ п/п	дата	раздел	Тема занятия	Содержание	Количество часов	Тип занятия	Основные методы и формы работы, технологии	ЗУН, ОУУН	УМК
1-2	3.09, 3.09	1	Собеседование с детьми. Вводное занятие.	Выяснение исходных представлений о предмете химии и области её применения. Техника безопасности. Знакомство с группой. Рассказ о содержании программы первого года обучения. Правила поведения в лаборатории. Техника безопасности в работе с химическими реактивами, электроприборами и нагревательными приборами	2	Ознакомительное	Беседа, презентация	Знать правила ТБ при нахождении в кабинете, работе с реактивами и нагревательными приборами, расписание объединения.	Методические и дидактические материалы. Учебно-практическое оборудование.
3-4	10.09, 10.09	2	Понятия: атом, молекула, элемент.	Знакомство с коллекцией химических веществ. Построение моделей молекул разных веществ.	2	Комбинированное	Практическая работа	Знать определение важнейших понятий: простые и сложные вещества, химический элемент, атом, молекула.	Методические и дидактические материалы. Учебно-практическое оборудование

								Различать понятия «вещество» и «тело», «простое вещество» и «химический элемент». Уметь изготавливать модели молекул.	
5-6	17.09, 17.09	2	Физические и химические явления.	Ознакомление с физическими и химическими явлениями. Изучение реакции горения. Изготовление свечи из парафина или мыла. Алхимия («золотой дождь» и пириты).	2	Изучение нового материала и первичное закрепление новых знаний.	Практическая работа.	Наблюдать, анализировать физические и химические явления. Уметь отличать химические реакции от физических явлений. Знать условия возникновения и прекращения горения.	Методические и дидактические материалы. Учебно-практическое оборудование
7-8	24.09, 24.09	2	Чистые вещества и смеси. Разделение	Природные смеси – воздух, нефть, минералы.	2	Изучение нового материала и	Практическая работа.	Знать определение	Методические и

			смесей.	Изучение коллекций. Правила работы с весами. Взвешивание, приготовление смесей металла и неметалла. Разделение смесей. Очистка веществ, перекристаллизация.		первичное закрепление новых знаний.		понятий «чистое вещество» и «смесь». Уметь работать с весами. Знать методы разделения смесей: отстаивание, фильтровани е, выпаривание . Уметь выделять чистое вещество из смеси, оформлять результаты работы.	дидактич еские материал ы. Учебно- практиче ское оборудов ание
9- 10	1.10, 1.10	2	Закон сохранения массы	Химическая реакция как отражение закона сохранения массы. Приготовление смеси Лемери.	2	Изучение нового материала и первичное закрепление новых знаний.	Практическая работа.	Умение характеризо вать закон сохранения массы веществ, понимать его сущность и значение для написания	Методич еские и дидактич еские материал ы. Учебно- практиче ское оборудов ание

								уравнений реакций.	
11-12	8.10, 8.10	3	Понятие о химическом взаимодействии веществ.	Изучение и наблюдение признаков химических реакций.	2	Изучение нового материала и первичное закрепление новых знаний.	Теоретическое занятие, презентация, демонстрационные опыты.	Знать признаки химических реакций.	Методические и дидактические материалы. Учебно-практическое оборудование
13	15.10 15.10	3	Принципы графического отображения реакций	Химические уравнения. Проведение простейших опытов, выявление и описание особенностей протекания различных реакций.	1	Комбинированное	Беседа, опрос, теоретическое занятие, презентация, демонстрационные опыты.	Уметь писать, читать уравнения реакций и характеризовать их.	Методические и дидактические материалы. Учебно-практическое оборудование
14-15	22.10, 22.10	4	Современное лабораторное оборудование.	Знакомство с современным лабораторным оборудованием.	2	Изучение нового материала и первичное закрепление новых знаний.	Теоретическое занятие, презентация.	Знать современное лабораторное оборудование и принципы его работы.	Методические и дидактические материалы. Учебно-практическое оборудование

									ание
16	5.11	5	Развитие химии. Опыты Дж. Пристли, К.-В. Шееле.	Опыты с CO ₂ и O ₂ . Техника безопасности при работе с газами.	1	Изучение нового материала и первичное закрепление новых знаний.	Теоретическое занятие, презентация, демонстрацион ные опыты.	Знать ТБ при работе с газами. Уметь проводить опыты с CO ₂ и O ₂ .	Методич еские и дидактич еские материал ы. Учебно- практиче ское оборудов ание
17- 20	5.11, 12.11, 12.11, 19.11	5	Водород, кислород и аммиак.	Понятие чистоты газа. Гремучий газ. Плотность газа. Получение водорода, кислорода и аммиака. Измерение плотности газа.	4	Комбинированное	Практическая работа	Знать определение понятия «плотность газа», уметь измерять плотность газа. Уметь получать водород, кислород, аммиак и распознавать их. Умение характеризо вать свойства, применение кислорода, объяснять сущность круговорота	Методич еские и дидактич еские материал ы. Учебно- практиче ское оборудов ание

								его в природе.	
21-24	19.11, 26.11, 26.11, 3.12	6	История химии. Этапы в изучении газов и растворов.	История трансформации представлений учёных о структуре газообразных веществ и теории растворов. Изучение состава воздуха. Открытия Д. Резерфорда, А. Лавуазье и Г. Кавендиша. Развитие теории горения. Опровержение теории флогистона. Теории растворов С. Аррениуса и Д. И. Менделеева.	4	Изучение нового материала и первичное закрепление новых знаний.	Теоретическое занятие, презентация.	Знать основные открытия А. Лавуазье и Г. Кавендиша, Д. Резерфорда, теории растворов С. Аррениуса и Д. И. Менделеева.	Методические и дидактические материалы. Учебно-практическое оборудование
25-26	10.12, 10.12	7	Понятия: раствор и растворение	Твёрдые, жидкие, газообразные растворы. Насыщенный раствор. Ненасыщенный раствор. Пересыщенный раствор. Растворимость. Приготовление растворов.	2	Комбинированное.	Практическая работа	Уметь определять растворы, их виды (насыщенные и ненасыщенные), растворимость веществ, а так же использовать оборудование и реактивы, расчётные задачи для	Методические и дидактические материалы. Учебно-практическое оборудование

								получения раствора соли с заданной концентрации.	
27-28	17.12, 17.12	7	Кристаллы.	Кристаллизация из пересыщенных растворов. Выращивание монокристаллов из насыщенного раствора. Получение и зарисовка кристаллов разной формы.	2	Комбинированное	Практическая работа	Уметь выращивать монокристаллы из насыщенных растворов.	Методические и дидактические материалы. Учебно-практическое оборудование
29-31	24.12, 24.12, 14.01	7	Щёлочи и кислоты.	Растворы щелочей и кислот. Вода в физике, химии и биологии. Природные осмотические явления. Устранение жёсткости воды. Электролиты. Диссоциация.	3	Комбинированное.	Практическая работа	Уметь характеризовать свойства щелочей и кислот, выражать их в графической форме. Знать способы устранения жёсткости воды.	Методические и дидактические материалы. Учебно-практическое оборудование
32-33	14.01, 21.01	7	Соли.	Многообразие солей. Соли вокруг нас, их реакции. Красота	2	Комбинированное	Практическая работа	Уметь называть соли, их	Методические и дидактические

				химических реакций. Кристаллизация солей из желатиновых плёнок.				классифицир овать по разным признакам, знать способы их получения. Уметь использоват ь лабораторно е оборудовани е и реактивы для кристаллиза ции солей из желатиновы х плёнок.	еские материал ы. Учебно- практиче ское оборудов ание
34	21.01	8	Химия вокруг нас. Праздничная химия.	Принципы действия фейерверков, химических змей, драконов, хлопушек. Фокусы, основанные на изменении цвета раствора при химической реакции.	1	Комбинированное	Теоретическое занятие, презентация, демонстрацион ные опыты	Знать принципы действия фейерверков , химических змей, драконов, хлопушек.	Методич еские и дидактич еские материал ы. Учебно- практиче ское оборудов ание
35	28.01	9	Металлы и их соединения – стойкие и	Металлы в таблице Менделеева. Строение атома на примере атома	1	Изучение нового материала и первичное	Теоретическое занятие, презентация,	Уметь характеризо вать	Методич еские и дидактич

			активные, твёрдые и мягкие, драгоценные.	металла. Физические и химические свойства металлов.		закрепление новых знаний.	демонстрационные опыты.	строение атома металла, физические и химические свойства металлов.	еские материалы. Учебно-практическое оборудование
36-38	28.01, 4.02, 4.02	9	Металлы основных групп.	Свойства, строение атома. Опыты с Sn и Al.	3	Комбинированное	Практическая работа	Знать свойства и строение атомов металлов основных групп. Уметь использовать лабораторное оборудование и реактивы для проведения опытов с Sn и Al.	Методические и дидактические материалы. Учебно-практическое оборудование
39	11.02	9	Металлы побочных групп	Медь, серебро, золото, цинк. Свойства, строение атома. Какие металлы есть в лампе накаливания (W, Mo, N). Драгоценные металлы. Выделение Au и Ag. «Кассиев пурпур».	1	Комбинированное	Теоретическое занятие, презентация.	Знать свойства и строение атомов меди, серебра, золота, цинка.	Конспект занятия.

				Выращивание монокристаллов Си. «Деревья» Парацельса и Юпитера.					
40	11.02	10	Гальванические элементы	История открытия. Понятие о гальванике. Состав и принципы работы гальванических элементов. Изучение состава и принципа работы различных элементов питания.	1	Изучение нового материала и первичное закрепление новых знаний.	Теоретическое занятие, презентация	Знать принципы работы различных элементов питания.	Методические и дидактические материалы. Учебно-практическое оборудование
41	18.02	10	Устройство батарейки	Опыты с батарейками.	1	Комбинированное	Теоретическое занятие, презентация, демонстрационные опыты	Знать устройство батарейки и принцип её работы.	Методические и дидактические материалы. Учебно-практическое оборудование
42-43	18.02, 25.02	10	Коррозия металлов. Защита от коррозии	Причины и последствия коррозии металлов. Защита от коррозии. Опыты по изучению коррозии металлов и защиты от неё.	2	Комбинированное	Практическая работа	Знать причины, последствия и способы защиты от коррозии.	Методические и дидактические материалы. Учебно-практическое

									ское оборудов ание
44	25.02	10	Особенности железа и соединений железа. Магнетизм	Железо вокруг нас. Степени окисления железа. Понятие магнетизма. . Качественные реакции на ионы железа. Опыты, демонстрирующие магнетизм.	1	Комбинированное	Теоретическое занятие, презентация, демонстрационные опыты.	Уметь определять понятие «магнетизм» , знать качественные реакции на ионы железа.	Методические и дидактические материалы. Учебно-практическое оборудование
45-47	4.03, 4.03, 11.03	10	Реакции соединений железа. Химическая радуга	Особенности соединений железа и их реакций. Опыты по получению разноцветных соединений железа. Химическая радуга и химический светофор.	3	Комбинированное	Практическая работа	Знать особенности соединений железа, уметь пользоваться лабораторным оборудованием и реактивами для получения разноцветных соединений железа.	Методические и дидактические материалы. Учебно-практическое оборудование
48-50	11.03, 18.03, 18.03	11	Сера и фосфор – типичные представители	Соединения S и P. Химические свойства соединений S и P.	3	Изучение нового материала и первичное	Практическая работа	Знать определение понятия	Методические и дидактические

			неметаллов	Аллотропия. Окислительно-восстановительные свойства соединений серы и фосфора. Фейерверки как пример типичной окислительно-восстановительной реакции.		закрепление новых знаний.		«аллотропия», уметь характеризовать химические свойства соединений серы и фосфора.	еские материалы. Учебно-практическое оборудование
51-52	1.04, 1.04	11	Галогены. Сходство и различия	История открытия некоторых галогенов. Галогены – опасные и полезные. Чем пахнет море? Зачем организму йод? Опыты по получению галогенов.	2	Комбинированное	Практическая работа	Знать историю открытия галогенов, уметь проводить опыты по получению галогенов.	Методические и дидактические материалы. Учебно-практическое оборудование
53-54	8.04, 8.04	11	Окислительно-восстановительные реакции в быту и в лаборатории	ОВР. Выведение пятен и получение красок. Химические вулканы.	2	Комбинированное	Практическая работа	Уметь применять окислительно-восстановительные реакции в быту.	Методические и дидактические материалы. Учебно-практическое оборудование
55	15.04	12	Многообразие неорганических химических	Кольца Лизеганга. Проведение сложной цепи химических реакций для	1	Комбинированное.	Теоретическое занятие, презентация	Уметь осуществлять цепь	Методические и дидактические

			веществ и реакций	получения колец Лизеганга.				химических реакций для получения колец Лизеганга.	еские материал ы.
56-57	15.04, 22.04	12	Оксиды металлов и неметаллов	Неорганический синтез. Генетическая связь неорганических соединений. Получение и свойства оксидов.	2	Комбинированное	Практическая работа	Уметь применять понятия «Оксиды», «Классификация», «Номенклатура» в решении упражнений и характеризовать свойства основных и кислотных оксидов. Уметь использовать лабораторное оборудование и реактивы для получения и изучения свойств оксидов.	Методические и дидактические материалы. Учебно-практическое оборудование

58	22.04	114	Многообразие соединений углерода	Нефть, нефтяные плёнки. Разрушение плёнок. Поверхностное натяжение. Вопросы загрязнения окружающей среды. Определение галогенопроизводных. Горение сахара. Продукты питания.	1	Комбинированное	Теоретическое занятие, презентация, демонстрационные опыты	Знать правила природопользования, уметь применять полученные знания на практике.	Методические и дидактические материалы. Учебно-практическое оборудование
59-60	29.04, 29.04	14	Моющие вещества	Мыла. Синтетические моющие вещества. Изготовление мыла	2	Комбинированное	Практическая работа	Знать технологию изготовления мыла.	Методические и дидактические материалы. Учебно-практическое оборудование
61-62	6.05, 6.05	14	Крахмал и глюкоза	Строение, состав, использование. Цветные реакции. Определение глюкозы. Серебрение. Качественные реакции на крахмал и глюкозу.	2	Комбинированное	Практическая работа	Знать строение, состав и использование углеводов. Уметь проводить и записывать качественные реакции на крахмал и	Методические и дидактические материалы. Учебно-практическое оборудование

								глюкозу.	
63	13.05	14	Органические вещества в природе	Белки, жиры, углеводы, ферменты, гормоны, витамины и продукты их превращений. Простые опыты с органическими веществами.	1	Комбинированное	Теоретическое занятие, презентация, демонстрационные опыты	Уметь наблюдать, анализировать химические реакции. Знать продукты превращений белков, жиров, углеводов, уметь записывать соответствующие уравнения реакций.	Методические и дидактические материалы. Учебно-практическое оборудование
64-65	13.05, 20.05	15	Индикаторы. Получение и изучение свойств	Индикаторы из природных материалов. Способы различения солей. Приготовление индикаторов из природного сырья.	2	Изучение нового материала и первичное закрепление новых знаний.	Практическая работа	Знать определения понятия «индикатор», уметь приготовить индикатор из природного сырья.	Методические и дидактические материалы. Учебно-практическое оборудование
66-	20.05,	15	Способы обнаружения катионов и анионов.	Хроматография и экстракция. Анализ смеси солей.	2	Комбинированное	Практическая работа	Знать сущность хроматографии и	Методические и дидактические

			Цветные реакции. Анализ смеси солей					экстракции. Уметь анализирова ть смеси солей, использоват ь лабораторно е оборудовани е и реактивы для проведения цветных реакций.	материал ы. Учебно- практиче ское оборудов ание
--	--	--	---	--	--	--	--	--	---

6. Методическое обеспечение программы:

Методика обучения предполагает доступность излагаемой информации для возраста обучающихся, что достигается за счёт наглядности и неразрывной связи с практическими занятиями. Формы занятий определяются направленностями программы и её особенностями. Программа включает как теоретические и практические занятия в учебных кабинетах, так и экскурсионные выходы на территорию учреждения и своей местности.

Методические и дидактические материалы:

- методические разработки по темам;
- наличие наглядного материала;
- наличие демонстрационного материала;
- видеофильмы;
- раздаточный материал;
- информационные карточки.
- дидактические материалы карточек

Материально-технические условия. Для эффективной реализации программы необходима материально-техническая база:

1. Учебный кабинет, соответствующий требованиям: -СанПиН 2.4.4.3172-14 «Санитарно-эпидемиологические требования к устройству, содержанию и организации режима работы образовательных организаций дополнительного образования детей» (температура 18-21 градус Цельсия; влажность воздуха в пределах 40-60 %, мебель, соответствующая возрастным особенностям детей 14-16 лет); Для реализации программы

- Оборудование и материалы:
- компьютер;
- медиапроектор.
- стандартный набор химических реактивов (кислоты, щёлочи, оксиды, соли);
- измерительные приборы;
- стеклянная и фарфоровая посуда;
- металлические штативы;
- нагревательные приборы;
- весы;
- микроскоп.

В качестве дидактических материалов используются наглядные пособия: таблица растворимости и периодическая таблица Д. И. Менделеева; коллекции полезных ископаемых, почв, нефти, шкала твёрдости и т.п.

В качестве методических материалов применяются различные публикации по химии (см. Список литературы), методических разработок и планов конспектов занятий; методических указаний и рекомендаций к практическим занятиям.

Информационное обеспечение: методические разработки по всем темам, сценарии проведения мероприятий, интернет-источники, схемы, опросные и технологические карты.

7. Оценочные материалы

При оценивании учебных достижений учащихся по дополнительной общеобразовательной общеразвивающей программе «Химия в опытах» используются:

- Диагностика усвоения материала, в процессе обучения по общеобразовательной общеразвивающей программе «Химия в опытах».
- Индивидуальная карта учета результатов интеллектуальных способностей.
- Информационная карта учета результатов обучающихся участия в мероприятиях разного уровня.

Оценочные материалы программы разработаны с учетом требований к стартовому уровню освоения учебного материала.

Ожидаемые результаты:

- получают представление о строении атома, ионах и молекулах, о классификации неорганических соединений на кислоты, основания и соли, об анализе и синтезе;
- приобретут основные навыки практической работы в лаборатории, будут выполнять простейшие лабораторные операции;
- проявят интерес к современным проблемам химии и к исследовательской работе в этой научной области;
- сформируют представление о красоте химического эксперимента;
- разовьют чувство ответственности при выполнении химического эксперимента
- систематизируют свои знания в области химии, создадут необходимую базу для перехода к углублённому изучению отдельных разделов химии;
- будут уметь самостоятельно проводить эксперименты и вести исследовательскую работу в лаборатории;
- осознают единство материального мира на основе химического подхода к строению вещества;
- освоят экологические аспекты влияния химии на повседневную жизнь;
- приобретут мотивацию на дальнейшее изучение естественных наук;
- научатся самостоятельно работать со специальной химической литературой;
- приобретут навыки подготовки докладов и выступлений на конференциях.

Критерии уровня освоения учебного материала:

- - **высокий уровень** – обучающий освоил практически весь объём знаний 100-79%, предусмотренных программой за конкретный период;
- - **средний уровень** – у обучающихся объём усвоенных знаний составляет 80-50%;
- - **низкий уровень** – обучающийся овладел менее чем 50% объёма знаний, предусмотренных программой.

8. Список литературы

- Бухарин Ю. В. Химия живой природы. – М.: Росмен, 2012. – 57 с.
- Зоммер К. Аккумулятор знаний по химии. – М.: Мир, 2010. – 293 с.
- Книга для чтения по неорганической химии / Сост. В. А. Крицман. 2-е изд. – М.: Просвещение, 1984. – 301 с.
- Конарев Б. Н. Любознательным о химии. – М.: Химия, 2000. – 219 с. Леенсон И. А. Занимательная химия. – М.: Росмен, 2000. – 101 с.
- Лейстнер Л., Буйтам П. Химия в криминалистике. – М.: Мир, 1990. – 300 с. Ольгин О. М. Опыты без взрывов. 3-е изд. – М.: Химия, 2013. – 138 с.
- Пигучина Г. В. Повторяем химию на примерах из повседневной жизни. – М.: Аркти, 2000. – 133 с.
- Степин Б. Д., Аликберова Л. Ю. Занимательные задания и эффектные опыты по химии. – М.: Дрофа, 2003. – 351 с.
- Химия (энциклопедический словарь школьника). – М.: Олма пресс, 2000. – 559

