

УПРАВЛЕНИЕ ОБРАЗОВАНИЕМ АДМИНИСТРАЦИИ
МУНИЦИПАЛЬНОГО ОБРАЗОВАНИЯ ПАВЛОВСКИЙ РАЙОН

МУНИЦИПАЛЬНОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ
УЧРЕЖДЕНИЕ СРЕДНЯЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ШКОЛА №5
ИМЕНИ НИКОЛАЯ СТЕПАНОВИЧА ИВАНОВА СТАНИЦЫ ВЕСЁЛОЙ

Принята на заседании
Педагогического совета
От «31»августа 2022г
Протокол №1

Утверждаю
Директор МБОУ СОШ №5
_____Остапенко С.И.
«31»августа 2022 г

**ДОПОЛНИТЕЛЬНАЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ
ОБЩЕРАЗВИВАЮЩАЯ ПРОГРАММА**

ЕСТЕСТВЕННО-НАУЧНОЙ НАПРАВЛЕННОСТИ

«Занимательная химия»

Уровень программы: ознакомительный

(ознакомительный, базовый, углубленный)

Срок реализации программы: 1 год (76 часа)

(общее количество часов, количество часов по годам обучения)

Возрастная категория: от 13 до 18 лет

Состав группы: до 15 человек

(количество учащихся)

Форма обучения: очная, дистанционная

Вид программы: авторская

(модифицированная, или авторская)

Программа реализуется на бюджетной основе

ID – номер программы в Навигаторе _____

Автор-составитель

Судакова Лидия Владимировна,
Учитель химии и биологии

ст. Веселая, 2022 год

Раздел 1. Комплекс основных характеристик образования

1.1. Пояснительная записка.

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 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.

Программу отличает и эстетический аспект, чрезвычайно важный для формирования интеллектуального потенциала обучающихся, развития их познавательных интересов и творческой активности, поскольку грамотно поставленные химические эксперименты могут быть оценены и с эстетической точки зрения. В содержании программы отражена история химии биографии великих учёных, с деятельностью которых связаны те или иные открытия. На занятиях широко используется наглядный материал, возможности и новых информационных технологий и технических средств обучения в показе фрагментов истории становления и развития химии как науки. Содержание занятий направлено на освоение химической терминологии, которая используется для решения занимательных задач, которые впоследствии помогут ребятам принимать участие в играх, конкурсах, олимпиадах. Данный курс осуществляет учебно-практическое знакомство со многими разделами химии, удовлетворяет познавательный интерес к проблемам данной точной науки, развивает кругозор, углубляет знания в данной научной дисциплине.

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.

Педагогическая целесообразность. Как известно, химия считается в школе одним из самых сложных предметов и вызывает у многих школьников недопонимание и неприятие с первого года обучения.

Среди причин такого восприятия предмета можно назвать неоправданно большой объём и эклектичность учебного материала в школьных программах, а также недостаточную мотивированность детей к изучению химии.

Кроме того, в последние годы наблюдается сокращение часов, отводимых на химию. Далеко не для всех детей химия станет будущей профессией, поэтому интерес к предмету падает, как только возникают сложности в понимании тех

или иных тем, трудности в решении задач, проблемы при проведении лабораторных работ. Школьники часто считают, что химическая теория суха и запутана.

Совершенно иная позиция формируется у ребёнка при возникновении собственной заинтересованности в изучении предмета.

Данная образовательная программа ориентирована на то, чтобы интерес к химии возник и закрепился благодаря использованию в обучении исследовательского подхода, при котором дети постигают предмет химии через собственное учебное исследование. Такой подход позволяет обучающимся не только освоить понятийный аппарат и запомнить некоторые важные факты, но и получить навыки проведения самостоятельного исследования, которые могут быть полезны для последующей самореализации в любой другой области учебной и в будущем профессиональной деятельности.

Программа выстроена так, что в дальнейшем внимание детей на занятиях направлено на выполнение опыта, изучение, наблюдение и фиксацию его результатов во всех подробностях. В этом случае приёмы и действия воспринимаются обучающимися не как волшебные манипуляции, а как занимательная необходимость, без которой невозможно осуществить столь привлекательные для них химические превращения.

Отличительной особенностью программы «Занимательной химии» является то, что данная образовательная программа имеет естественнонаучную направленность с историческими элементами 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.

Адресат программы. Программа ориентирована на возраст обучающихся 14-17 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. При разработке данной программы учитывались возрастные психологические особенности детей данного возраста.

Уровень освоения программы – базовый.

Объем и срок освоения программы, режим занятий. Продолжительность учебного года – 38 учебные недели, нагрузка 2 часа в неделю (всего 76 часа в год). Занятия проводятся с постоянной сменой деятельности.

Форма обучения – очная, аудиторная, теоретические и практические занятия.

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

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.

1.2. Цели и задачи программы

Цель программы- обучение практической химии, развитие естественно-научного 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.

1.3. Содержание программы

1.3.1. Учебный план

№ п/п	Название разделов и тем	Количе- ство часов			Формы атте- стации
		Тео- рия	Прак- тика	Всего	
1	Введение в программу	2	-	2	Устный опрос
1.1	Собеседование с детьми. Вводное занятие.	2	-	2	Устный опрос
2	Предмет химии	4	4	8	
2.1	Понятия: атом, молекула, эле- мент	1	1	2	Химический диктант
2.2	Физические и химические яв- ления	1	1	2	Решение трени- ровочных упражнений
2.3	Чистые вещества и смеси. Раз- деление смесей	1	1	2	Решение трени- ровочных упражнений
2.4	Закон сохранения массы	1	1	2	Устный опрос
3	Химические реакции	2	2	4	
3.1	Понятие о химическом взаи- модействии веществ	1	1	2	Выполнение практических заданий
3.2	Принципы графического отображения реакций	1	1	2	Решение трени- ровочных упражнений
4	Современное лабораторное оборудование	1	1	2	Тестирование
5	Работа с газами	2	2	4	
5.1	Развитие химии. Опыты Дж. Пристли, К.-В. Шееле	1	-	1	Устный опрос
5.2	Водород. Кислород и аммиак	1	2	3	Решение прак- тических зада- ний
6	История химии. Этапы в изучении газов и растворов	3	3	6	
6.1	История трансформации пред- ставлений учёных о структуре газов	1	1	2	Решение прак- тических зада- ний
6.2	Развитие теории горения. Опровержение теории флоги- стона.	1	1	2	Решение прак- тических зада- ний
6.3	Изучение состава воздуха. От- крытие Д. Резерфорда, А. Лаву- азье и Г. Кавендиша.	1	1	2	Решение трени- ровочных упражнений
7	Работа с растворами. Вода	5	5	10	

7.1	Понятия: раствор и растворение	1	1	2	Устный опрос
7.2	Кристаллы	1	1	2	Устный опрос
7.3	Щёлочи.	1	1	2	Решение тренировочных упражнений
7.4	Кислоты	1	1	2	
7.5	Соли	1	1	2	Решение тренировочных упражнений
8	Химия вокруг нас.	2	-	2	Устный опрос
9	Металлы и их соединения	3	3	6	
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	2	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	3	3	6	
12.1	Сера и фосфор – типичные представители неметаллов	1	1	2	Выполнение практических заданий
12.2	Галогены. Сходство и различия	1	1	2	Тестирование
12.3	Окислительно-восстановительные реакции в быту и в лаборатории	1	1	2	Выполнение практических заданий

13	Генетическая связь неорганических соединений	3	3	6	
13.1	Многообразие неорганических химических веществ и реакций	1	1	2	Решение тренировочных упражнений
13.2	Оксиды металлов.	1	1	2	Выполнение практических заданий
13.3	Оксиды неметаллов	1	1	2	
14	Многообразие органических соединений	4	2	6	
14.1	Многообразие соединений углерода	1	-	1	Устный опрос
14.2	Органические вещества в природе	1	-	1	Решение тренировочных упражнений
14.3	Моющие вещества	1	1	2	Выполнение практических заданий
14.4	Крахмал и глюкоза	1	1	2	Выполнение практических заданий
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
16	Итоговое занятие	2	-	2	
	Итого	42	34	76	

1.3.2. Содержание учебного плана

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 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.

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. Развитие теории горения. Опровержение теории флогистона. Теории растворов С. Аррениуса и Д. И. Менделеева. Изучение состава воздуха. Открытия Д. Резерфорда, А. Лавуазье и Г. Кавендиша.

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. 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.

Принципы действия фейерверков, химических змей, драконов, хлопучек.

Практическая часть. 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.

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 пирофорного 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.

Раздел 16. Подведение итогов и защита проектов.

Защита проектов. Конференция. Итоговая диагностика. Подведение итогов работы за учебный год. Выбор индивидуальных тем для изучения летом.

1.4. Планируемые результаты

Программа обеспечивает достижение следующих результатов освоения программы дополнительного образования:

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

Личностные:

Включают готовность и способность учащихся к познавательной, коммуникативной и социальной практике.

- 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.

Раздел 2. Комплекс организационно-педагогических условий, включающий формы аттестации

2.1. Календарный учебный график

№ п/п	Дата	Тема занятия	Количество часов	Форма занятия	Форма контроля

1.	01.09-03.09	Собеседование с детьми. Вводное занятие.	2	Беседа, презентация	Опрос.
2.	05.09-10.09	Понятия: атом, молекула, элемент.	2	Беседа, Презентация Практическая работа	Химический диктант. Практическое задание
3.	12.09-17.09	Физические и химические явления.	2	Теоретическое занятие, презентация, демонстрационные опыты Практическая работа	Тестирование Практическое задание
4.	19.09-24.09	Чистые вещества и смеси. Разделение смесей.	2	Теоретическое занятие, презентация Практическая работа	Тренировочные упражнения Практическое задание
5.	26.09-01.10	Закон сохранения массы	2	Теоретическое занятие, презентация Практическая работа	Опрос. Практическое задание
6.	03.10-08.10	Понятие о химическом взаимодействии веществ.	2	Теоретическое занятие, презентация, демонстрационные опыты	Тренировочные упражнения Практическое задание
7.	10.10-15.10	Принципы графического отображения реакций	2	Теоретическое занятие, презентация. Практическая работа	Тренировочные упражнения Практическое задание
8.	17.10-22.10	Современное лабораторное оборудование.	2	Теоретическое занятие, презентация	Практическое задание
9.	24.10-29.10	Развитие химии. Опыты Дж. Пристли, К.-В. Шееле. Водород	2	Теоретическое занятие, презентация, демонстрационный опыт	Практическое задание
10.	01.11-05.11	Кислород и аммиак.	2	Практическая работа	Практическое задание
11.	07.11-12.11	История трансформации представлений ученых о структуре газов	2	Теоретическое занятие, презентация. Практическая работа	Опрос Тестирование

12.	14.11-19.11	Развитие теории горения. Опровержение теории флогистона	2	Теоретическое занятие, презентация, демонстрационный опыт. Практическая работа	Тренировочные задания. Практическое задание
13.	21.11-26.11	Изучение состав воздуха. Открытия Д. Резерфорда, А Лавуазье, и Г.Кавендиша.	2	Теоретическое занятие, презентация, демонстрационный опыт. Практическая работа	Тренировочные задания. Практическое задание
14.	28.11-03.12	Понятия: раствор и растворение	2	Теоретическое занятие, презентация, демонстрационный опыт. Практическая работа	Практическое задание
15.	05.12-10.12	Кристаллы.	2	Теоретическое занятие. Практическая работа	Практическое задание
16.	12.12-17.12	Щёлочи	2	Теоретическое занятие, презентация. Практическая работа	Тренировочные задания. Практическое задание
17.	19.12-24.12	Кислоты	2	Теоретическое занятие, презентация. Практическая работа	Тренировочные задания. Практическое задание
18.	26.12-31.12	Соли.	2	Теоретическое занятие. Практическая работа	Тренировочные задания. Практическое задание
19.	10.01-14.01	Химия вокруг нас.	2	Теоретическое занятие.	Тренировочные задания.
20.	16.01-21.01	Металлы и их соединения – стойкие и активные, твёрдые и мягкие, драгоценные. Металлы основных групп	2	Теоретическое занятие, презентация, демонстрационный опыт.	Тренировочные задания.
21.	23.01-28.01	Металлы основных групп.	2	Теоретическое занятие, презентация, демонстрационный опыт. Практическая работа	Тренировочные задания. Практическое задание
22.	30.01-04.02	Металлы побочных групп	2	Теоретическое занятие,	Тренировочные задания.

				презентация, демонстрационный опыт. Практическая работа	Практическое задание
23.	06.02-11.02	Гальванические элементы. Устройство батарейки	2	Теоретическое знание, презентация	Опрос
24.	13.02-18.02	Коррозия металлов. Защита от коррозии	2	Теоретическое знание, презентация, демонстрационный опыт. Практическая работа	Тренировочные задания. Практическое задание
25.	20.02-25.02	Особенности железа и соединений железа Магнетизм. Реакции соединений железа.	2	Теоретическое знание, презентация, демонстрационный опыт. Практическая работа	Тренировочные задания. Практическое задание
26.	27.02-04.03	Реакции соединений железа. Химическая радуга	2	Практическая работа	Тренировочные упражнения Практическое задание
27.	06.03-11.03	Сера и фосфор – типичные представители неметаллов	2	Теоретическое знание, демонстрационный опыт. Практическая работа	Тренировочные задания. Практическое задание
28.	13.03-18.03	Галогены. Сходство и различия	2	Теоретическое знание, презентация, демонстрационный опыт. Практическая работа	Тестирование. Практическое задание
29.	20.03-25.03	Окислительно-восстановительные реакции в быту и в лаборатории	2	Теоретическое знание, презентация, демонстрационный опыт. Практическая работа	Тренировочные задания. Практическое задание
30.	27.03-01.04	Многообразие неорганических химических веществ и реакций	2	Теоретическое знание, презентация, демонстрационный опыт. Практическая работа	Тренировочные задания. Практическое задание
31.	03.04-08.04	Оксиды металлов	2	Теоретическое знание, презентация,	Тренировочные задания. Практическое задание

				демонстрационный опыт. Практическая работа	
32.	10.04-15.04	Оксиды неметаллов	2	Теоретическое занятие, презентация, демонстрационный опыт. Практическая работа	Тренировочные задания. Практическое задание
33.	17.04-22.04	Многообразие соединений углерода. Органические вещества в природе	2	Теоретическое занятие, презентация.	Тренировочные задания.
34.	24.04-29.04	Моющие вещества	2	Теоретическое занятие, Практическая работа	Практическое задание
35.	01.05-06.05	Крахмал и глюкоза	2	Теоретическое занятие, Практическая работа	Практическое задание
36.	08.05-13.05	Индикаторы. Получение и изучение свойств	2	Теоретическое занятие, Практическая работа	Тренировочные задания. Практическое задание
37.	15.05-20.05	Способы обнаружения катионов и анионов. Цветные реакции. Анализ смеси солей	2	Теоретическое занятие, презентация, демонстрационный опыт. Практическая работа	Тренировочные задания. Практическое задание
38.	21.05-27.05	Итоговое занятие	2	Беседа	Опрос Тестирование

2.2. Условия реализации программы

Материально-техническое обеспечение. 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 14-15 лет);

2. Перечень оборудования и материалов:

- ✓ 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.

Кадровое обеспечение. Дополнительную общеобразовательную общеразвивающую программу «Занимательная химия» реализует учитель химии.

2.3. Формы аттестации

- формы отслеживания и фиксации результатов:

В процессе обучения осуществляется контроль за уровнем знаний и умений обучающихся. Знания и умения проверяются посредством выполнения обучающимися практических работ в химической лаборатории, подготовки самостоятельных исследовательских работ. Уровень усвоения программного материала определяется по результатам выполнения практических работ. С каждым ребенком отрабатываются наиболее сложные эксперименты, здесь необходимо внимательное, чуткое и доброе отношение к каждому. Выбирается дифференцированный подход к обучающемуся, все удаchi поощряются, все недочеты тактично и мягко исправляются. Контролируется качество выполнения практических работ по всем разделам.

В течение учебного года обучающиеся участвуют в химических олимпиадах и конференциях.

Формами подведения итогов работы могут быть: открытые занятия, творческая защита, самооценка, коллективное обсуждение и др.

Итоговая оценка осуществляется в форме демонстрации лучших работ на занятиях кружка перед одноклассниками и родителями. Лучшие работы отмечаются грамотами, дипломами, подарками.

- формы предъявления и демонстрации результатов:

входной контроль – проводится в начале обучения, определяет уровень знаний ребенка (собеседование с обучающимися в начале года);

текущий контроль – проводится на каждом занятии: акцентирование внимания, просмотр работ;

промежуточный контроль – проводится по окончании изучения отдельных тем: дидактические игры, тестовые задания, викторины.

итоговый контроль – проводится в конце учебного года, определяет уровень освоения программы (защита исследовательской работы, собеседование в конце года).

В программе используется гибкая рейтинговая система оценки достижений обучающихся по определенным критериям:

- выполнение определённого количества практических работ, когда каждая практическая работа оценивается определенным количеством баллов;
- подведение итогов в конце каждого полугодия (январь, май);
- система награждения и поощрения обучающихся, лучшие обучающиеся, набравшие наибольшее количество баллов, награждаются грамотами и призами;
- организация контроля знаний происходит на основе саморефлексии обучающегося.

Рефлексия помогает определить степень достижения поставленной цели, причины их достижения или наоборот, действенность тех или иных способов и методов, а также провести самооценку.

2.4. Оценочные материалы

При оценивании учебных достижений учащихся по дополнительной общеобразовательной общеразвивающей программе «Занимательная химия» используются:

Диагностика усвоения материала, в процессе обучения по общеобразовательной общеразвивающей программе «Занимательная химия».

Индивидуальная карта учета результатов интеллектуальных способностей.

Информационная карта учета результатов обучающихся участия в мероприятиях разного уровня.

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

2.5. Методические материалы

Методика обучения предполагает доступность излагаемой информации для возраста обучающихся, что достигается за счёт наглядности и неразрывной связи с практическими занятиями. В период обучения для проведения образовательной деятельности используются следующие **методы**:

- объяснительно-иллюстративный (обязательная теоретическая часть, работа с иллюстративными материалами, составление практических заданий);
- проблемный (проблемное изложение материала при изучении вопросов экологии, научной этики, при анализе перспективных направлений развития науки);
- практический (обязательные практические работы на каждом занятии);
- деятельностный (введение индивидуальных заданий и самостоятельной работы с литературой, участие обучающихся в конференциях).

Для достижения цели и задач программы предусматриваются современные педагогические и информационные **технологии**:

- игровые технологии;
- проектная технология;
- технология проблемного обучения;
- здоровьесберегающие технологии;

- ИКТ-технологии;
- технология развития критического мышления;
- технология развивающего обучения;
- групповые технологии;
- технологии уровневой дифференциации.

Формы занятий определяются направленностями программы и её особенностями.

Методические и дидактические материалы:

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

Алгоритм учебного занятия определяется формой урока и методом, который используется на уроке.

3. СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

Литература для обучающихся

- 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 с.

Литература для педагога

- Ахметов Н. С. Общая и неорганическая химия. – М.: Высш. школа, 1987. – 630 с. Бердонос С. С., Менделеева Е. А. Химия. Новейший справочник. – М.: Махаон, 2006. – 367 с.
 Браунт Лемей Г. Ю. Химия в центре наук. В 2-х ч. – М.: Мир, 1983. – 520 с.
 Бусев А. И., Ефимов И. П. Определения, понятия и термины в химии. 2-е изд. – М.: Просвещение, 2014. – 224 с.

Леонтович А. В. К проблеме исследований в науке и в образовании // Развитие исследовательской деятельности учащихся: Методический сборник. – М.: Народное образование, 2001. – С. 33-37.

Леонтович А. В. Учебно-исследовательская деятельность школьников как модель педагогической технологии // Народное образование. – 1999. – № 10. – С. 152-158.

Органикум для студентов / Пер. с нем. – М.: Мир, 2009. – 208 с.

Перчаткин С. Н., Зайцев А. А., Дорофеев М. В. Химические олимпиады в Москве. – М.: МИПКРО, 2012. – 326 с.

Популярная библиотека химических элементов. В 2 кн. 2-е изд. – М.: Наука, 2008. – Кн. 1. – 566 с.; Кн. 2. – 572 с.

Рэмсден Э. Н. Начала современной химии. – Л.: Химия, 2005. – 784 с.

Литература для родителей

Бердоносков С. С., Менделеева Е. А. Химия. Новейший справочник. – М.: Махаон, 2006. – 367 с.

Браунт Лемей Г. Ю. Химия в центре наук. В 2-х ч. – М.: Мир, 1983. – 520 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 с.