


МИНИСТЕРСТВО ПРОСВЕЩЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ
Министерство образования и науки Алтайского края
Комитет Администрации Новичихинского района по образованию
МБОУ "Новичихинская СОШ"

<p>РАССМОТРЕНО Педагогическим советом</p> <p>протокол № 14 от «30» 08 2024 г.</p>	<p>СОГЛАСОВАНО на заседании ММО _____ Левшина Е.Ю.</p> <p>УТВЕРЖДЕНО Директор _____ Левшина Е.Ю.</p> <p>протокол №1 от «30» 08 2024 г. приказ от «251-р» от 30.08.2024 г.</p> 
---	--

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА
курса внеурочной деятельности
«Химический калейдоскоп»
для обучающихся 8 классов

с. Новичиха 2024 год

ПОЯСНИТЕЛЬНАЯ ЗАПИСКА

Программа курса «Химический калейдоскоп» с использованием оборудования
«Точка роста»

Рабочая программа курса «Химический калейдоскоп» предназначена для учащихся динамических групп естественнонаучного профиля (в том числе с для детей с ограниченными возможностями здоровья, обучающимися в инклюзивном режиме) 8 класса основной школы. Составлена на основе фундаментального ядра содержания общего образования, требований к результатам основного общего образования, представленных в Федеральном государственном стандарте общего образования второго поколения и дифференциации содержания с учетом образовательных потребностей, индивидуальных возможностей и способностей учащихся (при необходимости с учетом коррекции нарушений развития учащихся с ОВЗ и социальной адаптации данных учащихся).

Данный курс является пропедевтическим (предпрофильным) и выполняет задачи практико-ориентированной помощи в приобретении личностного опыта выбора собственного содержания образования, ориентируя на естественнонаучный профиль обучения. Как отмечается в концепции школьного химического образования, «основной задачей пропедевтических (предпрофильных) курсов является формирование у школьников первоначального целостного представления о мире на основе сообщения им некоторых химических знаний».

Основная цель программы: создание условий для реализации задачи предпрофильной подготовки, ориентации и оценки возможности продолжения образования в естественнонаучном направлении, развитие у школьников навыков экспериментальной деятельности.

Задачи программы:

- создать условия для повышения теоретических знаний по химии;
- совершенствовать технику химического эксперимента;
- применять полученные знания для изучения объектов повседневной жизни;
- формировать осознанную мотивацию на выбор естественнонаучной профессии;
- формировать коммуникативные навыки, которые способствуют развитию умений работать в группе, вести дискуссию, отстаивать точку зрения;
- создать условия для развития познавательной активности, самостоятельности, аккуратности.

Общая характеристика курса

Освоение приёмов техники лабораторной работы, навыков использования химической посуды и оборудования, нагревательных приборов в сочетании с соблюдением требований техники безопасности требует особенно много времени. Программа курса построена таким образом, что практически каждое занятие включает в себя демонстрационный эксперимент или практикум. В рамках предложенного курса можно осуществить выполнение тех опытов, которые на уроке по тем или иным причинам не были поставлены, осуществление дополнительных с целью повторения и углубления знаний, постановка новых опытов, иллюстрирующих химический процесс, применение химии в жизни. Такая работа в большей степени удовлетворяет интерес учащихся, поскольку она опирается на знания, получаемые в классе, и отвечает на запросы, возникающие в процессе изучения химии. Все темы дополняют, расширяют знания учащихся; реализуют возможность межпредметных связей; полученные знания позволяют учащимся видеть роль химических знаний в развитии материальной культуры человечества. Для некоторых опытов отобраны знакомые для школьников вещества, применяемые в быту, что позволяет выявлять и развивать способности учащихся к экспериментированию с веществами.

Программа курса построена на материале базового курса неорганической химии 8 класса. Курс помогает ученику сориентироваться в естественнонаучном профиле обучения, показать типичные для данного профиля виды деятельности, дает возможность ученику

проявить себя, является помощником для подготовки практической части экзамена по химии за курс 9 класса.

Основными видами деятельности является практическая и экспериментальная работа учащихся: наблюдение, анализ, синтез, качественное и количественное описание объекта и его компонентов, выявление причинно-следственных связей, существенных признаков, обобщение и классификация, сотрудничество, презентация результатов. Экспериментальная работа помогает углубить знания по химии, научить учащихся наблюдению многообразных химических явлений, приучить к самостоятельной работе в лаборатории и правильному выполнению многообразных лабораторных операций. При проведении данного курса возможны разнообразные виды деятельности учащихся: устные сообщения, составление схем-таблиц по узловым теоретическим вопросам, выполнение практических работ с элементами исследования, выполнение демонстрационных опытов, а также полноценных проектов и исследований, презентаций, викторин, подборок экспериментальных задач и др.

Контроль за освоением программы курса проходит в виде текущего контроля (проверка сформированности практических навыков, ведения тетради лабораторных работ, беседы по изучаемому материалу) и итогового контроля (презентация результатов практической деятельности в виде отчетов, проектов, экспериментальных исследований).

Место курса в учебном плане

Курс внеурочной деятельности «Химический калейдоскоп» изучается в 8 классе и рассчитан на 68 часов в год.

Метапредметные и личностные результаты освоения курса

Программа курса «Химический калейдоскоп» позволяет в совокупности с другими учебными предметами и курсами помочь обучающимся достичь результатов освоения основной образовательной программы основного общего образования, а именно:

личностные, включающие готовность и способность обучающихся к саморазвитию и личностному самоопределению, сформированность их мотивации к обучению и целенаправленной познавательной деятельности;

метапредметные, включающие освоение обучающимися универсальных учебных действий (регулятивные, познавательные, коммуникативные), способность их использования в учебной, познавательной практике, самостоятельность планирования и осуществления учебной деятельности и организации учебного сотрудничества с педагогами и сверстниками.

Метапредметные результаты курса выражены в:

1) умение самостоятельно определять цели своего обучения, ставить и формулировать для себя новые задачи в учёбе и познавательной деятельности, развивать мотивы и интересы своей познавательной деятельности;

2) умение самостоятельно планировать пути достижения целей;

3) умение соотносить свои действия с планируемыми результатами, осуществлять контроль своей деятельности в процессе достижения результата, определять способы действий в рамках предложенных условий и требований, корректировать свои действия в соответствии с изменяющейся ситуацией;

4) умение оценивать правильность выполнения учебной задачи;

5) владеть основами самоконтроля, самооценки, принятия решений и осуществления осознанного выбора в учебной и познавательной деятельности;

6) умение определять понятия, создавать обобщения, классифицировать, самостоятельно выбирать основания и критерии для классификации, устанавливать причинно-следственные связи, строить логическое рассуждение, умозаключение и делать выводы;

7) умение создавать, применять и преобразовывать знаки и символы, модели и схемы для решения учебных и познавательных задач;

8) смысловое чтение;

9) умение организовывать учебное сотрудничество и совместную деятельность с учителем и сверстниками; работать индивидуально и в группе: находить общее решение и разрешать конфликты на основе согласования позиций и учёта интересов; формулировать, аргументировать и отстаивать своё мнение;

10) умение осознанно использовать речевые средства в соответствии с задачей коммуникации для выражения своих чувств, мыслей и потребностей; планирования и регуляции своей деятельности; владение устной и письменной речью, монологической контекстной речью;

11) формирование и развитие компетентности в области использования информационно-коммуникационных технологий (далее ИКТ– компетенции).

Личностные результаты курса выражены в:

1) формирование ответственного отношения к учению, готовности и способности обучающихся к саморазвитию и самообразованию на основе мотивации к обучению и познанию, осознанному выбору и построению дальнейшей индивидуальной траектории, с учётом устойчивых познавательных интересов;

2) формирование целостного мировоззрения, соответствующего современному уровню развития науки и общественной практики;

3) формирование осознанного, уважительного и доброжелательного отношения к другому человеку, его мнению, мировоззрению; готовности и способности вести диалог с другими людьми и достигать в нём взаимопонимания;

4) освоение норм, правил поведения в группах и сообществах;

5) формирование коммуникативной компетентности в общении и сотрудничестве со сверстниками, детьми старшего и младшего возраста, взрослыми в процессе образовательной, общественно полезной, учебно-исследовательской, творческой и других видов деятельности;

6) формирование безопасного образа жизни; усвоение правил индивидуального и коллективного безопасного поведения.

Программа «Химический калейдоскоп» позволяет в совокупности с другими учебными предметами и курсами помочь обучающимся достичь результатов освоения у выпускников регулятивных, познавательных и коммуникативных универсальных учебных действий как основы умения учиться в общении.

Познавательные УУД

-осуществлять расширенный поиск информации с использованием библиотек и Интернета;

-осуществлять сравнение, сериацию и классификацию, самостоятельно выбирая основания и критерии для указанных логических операций;

-устанавливать причинно-следственные связи;

-проводить наблюдение и эксперимент под руководством учителя;

-ставить проблему, аргументировать её актуальность;

- проводить исследование на основе применения методов наблюдения и эксперимента;

-выдвигать гипотезы о связях и закономерностях событий, процессов, объектов;

-организовывать исследование с целью проверки гипотез;

-делать умозаключения (индуктивное и по аналогии) и выводы на основе аргументации.

Регулятивные УУД

-планировать пути достижения целей;

-адекватно самостоятельно оценивать правильность выполнения действия и вносить необходимые коррективы в исполнение как в конце действия, так и по ходу его реализации;

-осуществлять познавательную рефлексию в отношении действий по решению учебных и познавательных задач.

Коммуникативные УУД

-учитывать разные мнения и стремиться к координации различных позиций в сотрудничестве;

-формулировать собственное мнение и позицию, аргументировать и координировать её с позициями партнёров в сотрудничестве при выработке общего решения в совместной деятельности;

-осуществлять взаимный контроль и оказывать в сотрудничестве необходимую взаимопомощь;

-адекватно использовать речевые средства для решения различных коммуникативных задач; владеть устной и письменной речью; строить монологическое контекстное высказывание;

-организовывать и планировать учебное сотрудничество с учителем и сверстниками, определять цели и функции участников, способы взаимодействия; планировать общие способы работы;

-работать в группе — устанавливать рабочие отношения, эффективно сотрудничать и способствовать продуктивной кооперации; интегрироваться в группу сверстников и строить продуктивное взаимодействие со сверстниками и взрослыми;

-оказывать поддержку и содействие тем, от кого зависит достижение цели в совместной деятельности;

-в процессе коммуникации достаточно точно, последовательно и полно передавать партнёру необходимую информацию как ориентир для построения действия;

-следовать морально-этическим принципам общения и сотрудничества на основе уважительного отношения к партнёрам, внимания к личности другого, оказывать помощь и эмоциональную поддержку партнёрам в процессе достижения общей цели совместной деятельности;

-устраивать эффективные групповые обсуждения и обеспечивать обмен знаниями между членами группы для принятия эффективных совместных решений.

СОДЕРЖАНИЕ ЭЛЕКТИВНОГО КУРСА «ХИМИЧЕСКИЙ КАЛЕЙДОСКОП»

Тема 1. Задачи на вывод формул соединений (4 часа)

Знакомство с целями и задачами курса, его структурой. Основные законы и понятия химии. Нахождение массовой доли элемента в соединении. Нахождение химической формулы вещества по массовым долям элементов. Нахождение химической формулы вещества по массе исходного вещества или его компонентов.

Тема 2. Очистка веществ (4 часа)

Понятия чистого вещества и смеси. Чистые вещества, их характеристика. Приготовление смеси. Способы очистки веществ: отстаивание, фильтрование, выпаривание, перегонка и др. Очистка веществ: разделение смеси твердых веществ, выделение твердого вещества из жидкости; разделение нерастворимых друг в друге жидкостей.

Массовая доля вещества в смеси.

ПР. №1. Приготовление смесей и очистка веществ. Разделение твердых веществ. Разделение воды и бензина с помощью делительной воронки.

Тема 3. Физические и химические явления (4 часа)

Различия физических и химических явлений. Признаки и условия протекания химических реакций. Классификация химических реакций с точки зрения различных классификационных признаков: а) реакции соединения, разложения, замещения, обмена; б) эндо- и экзотермические реакции; в) окислительно-восстановительные реакции.

ЛР №1. Получение кислорода реакцией разложения. Горение в кислороде угля, серы, железа и т.д.

ЛР №2. Получение водорода реакцией замещения. Наполнение водородом мыльных пузырей. Взрыв гремучего газа – смеси водорода с кислородом.

ЛР №3. Получение аммиака реакцией обмена. Свойства гидроксида аммония и опыты с ним.

ЛР №4. Получение оксида меди реакцией соединения и опыты с ним.

Тема 4. Вычисления по готовым формулам (2 часа)

Вычисления, связанные с понятиями: количество вещества, молярная масса, число структурных частиц. Нахождение массы и объема газа по заданному количеству вещества.

Тема 5. Вода и растворы (6 часов)

Изучение свойств воды и способов ее очистки. Вода – эликсир жизни. Вода в природе. Круговорот воды в природе. Минеральные воды. Вода - катализатор. Вода – универсальный растворитель. Источники загрязнения воды. Методы, применяемые для очистки воды, их эффективность. Растворы. Взвеси и истинные растворы. Растворы в жизни человека и природы. Растворимость веществ. Растворы насыщенные и перенасыщенные. Кристаллизация веществ: явление кристаллизации; моментальная кристаллизация; кристаллогидраты.

Массовая доля вещества в растворе. Вычисления массовой доли вещества в растворе, нахождение массы раствора по известной массовой доле. Вычисления при смешивании двух растворов. Молярная концентрация. Вычисление при приготовлении раствора разных веществ заданного состава и заданной концентрации.

ЛР №5. Тепловые явления при растворении. Испытание растворов различных веществ по электропроводности.

ЛР №6. Анализ водопроводной, технической воды.

ПР №2. Приготовление растворов веществ определенной концентрации.

Тема 6. Решение задач с использованием уравнения химической реакции (5 часов)

Задачи по уравнению химической реакции. Вычисление массы (объема, количества вещества) одного из участников реакции по известной массе (объему, количеству вещества) другого участника реакции. Вычисление выхода продукта (в %) реакции от теоретически возможного. Вычисление массы (объема) продукта реакции по известной массе (объему) исходного вещества, содержащего определенную долю примесей. Определение количества (массы, объема) продукта реакции, если один из реагентов взят для реакции в избытке.

Тема 7. Удивительный мир химических соединений (8 часов)

Практическое ознакомление с основными классами неорганических соединений и их наиболее типичными представителями. Знакомство с оксидами и кислотами. Оксиды в нашей жизни. Основные и амфотерные оксиды – родители гидроксидов (оснований). Кислотные оксиды – источники кислот. Значение неорганических и органических кислот в природе и жизни человека. Знакомство с основаниями и солями. Основания – антиподы кислот. Соли в жизни, науке, искусстве.

ЛР №7. Свойства оксидов. Получение оксида углерода. Изучение его свойств.

ЛР №8. Свойства гидроксидов. Получение гидроксида меди (II), изучение его свойств.

ЛР №9. Свойства кислот. Реакция нейтрализации. Кислотно-основное титрование. Цвет индикаторов в различных средах.

ЛР №10. Свойства солей на примере карбонатов, хлоридов, сульфатов.

ЛР №11. Получение веществ различных классов.

ПР №3. Генетическая связь между классами неорганических соединений.

ПР №4. Решение экспериментальных задач.

Тема 8. Расчеты по химическим уравнениям (9 часов)

Вычисление массы (объема, количества вещества) одного из участников реакции по известной массе (объему, количеству вещества) другого участника реакции. Определение количества (массы, объема) продукта реакции, если один из сореагентов взят для реакции в растворе. Определение количества (массы, объема) продукта реакции, если один из сореагентов взят для реакции в избытке. Вычисление выхода продукта (в %) реакции от теоретически возможного. Вычисление массы (объема) продукта реакции по известной массе (объему) исходного вещества, содержащего определенную долю примесей. Определение состава 2 компонентной смеси по массам веществ, образующихся в ходе одной или нескольких реакций.

Тема 9. Расчеты состава растворов (3 часа)

Концентрация растворов. Массовая доля растворенного вещества. Молярная концентрация растворенного вещества. Правила креста или квадрат Пирсона.

ЛР №5. Приготовление раствора заданной концентрации и молярности.

Тема 10. Металлы (9 часов)

ЛР №12. Щелочные металлы. Распознавание металлов по окрашиванию пламени солями щелочных и щелочно-земельных металлов.

ЛР №13. Взаимодействие магния с водой. Взаимодействие оксида кальция с водой. Качественные реакции на ионы Ca^{2+} и Ba^{2+} .

ЛР №14. Устранение жесткости воды.

ЛР №15. Взаимодействие алюминия с водой. Растворение алюминия в щелочи. Аллюминотермия.

ЛР №16. Получение оксида хрома (III) из дихромата аммония. Превращение хроматов в дихроматы. Окислительные свойства дихромат-иона.

ЛР №17. Горение железа в кислороде. Качественные реакции на ионы Fe^{2+} и Fe^{3+} . Отношение железа к кислотам.

ЛР №18. Коррозия при контакте различных металлов.

ЛР №19. Соединения марганца. Качественные реакции.

ЛР №6. Распознавание катионов в смеси веществ: Ca^{2+} , Ba^{2+} , Cu^{2+} , Fe^{2+} , Fe^{3+} , Mg^{2+} , Ni^{2+} .

Тема 11. Неметаллы (8 часов)

“Сера и ее соединения”

ЛР №20. Плавление серы. Получение пластической (аморфной) серы. Взаимодействие серы с металлами.

ЛР №21. Получение сероводорода. Горение сероводорода и его кислотные свойства. Растворение сероводорода в воде. Почернение серебряных и медных пластинок при погружении их в сероводородную воду.

ЛР №22. Получение оксида серы (IV) и сернистой кислоты действием концентрированной серной кислоты на медь. Обесцвечивание живых цветов оксидом серы (IV). Свойства сернистой кислоты.

ЛР №23. Гигроскопические свойства серной кислоты. Обугливание сахарной пудры.

“Азот и фосфор”

ЛР №24. Получение азота из нитрита аммония. Возгонка хлорида и карбоната аммония.

Каталитическое окисление аммиака в присутствии оксида хрома (III).

ЛР №25. Получение азотной кислоты из селитры. Горение скипидара в азотной кислоте.

Получение оксида фосфора и фосфорной кислоты.

“Углерод и кремний”

ЛР №26. Адсорбция активированным углем газов, красящих жидкостей и пахучих веществ. Получение углекислого газа. Гашение оксидом углерода (IV) горящей свечи.

ЛР №27. Взаимодействие оксида кремния с гидроксидом натрия. Получение геля кремниевой кислоты.

Тема 12. Основы химической кинетики (2 часа)

Химическое уравнение, термохимическое уравнение. Выход продукта реакции. Скорость химической реакции. Химическое равновесие. Расчеты по термохимическим уравнениям.

ЛР №28. Зависимость скорости реакции от температуры. Правило Вант-Гоффа. Теплота сгорания. Закон Гесса.

Тема 13. Решение задач повышенного уровня сложности (4 часа)

Решение задач повышенной трудности, творческих задач, задач по материалам ГИА, нестандартных задач.

ПЛАНИРУЕМЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ ОСВОЕНИЯ ЭЛЕКТИВНОГО КУРСА предметные результаты:

учащиеся приобретут следующие знания:

- о роли химии в понимании законов окружающего мира;
- о телах и веществах, свойствах различных веществ, о физических явлениях в химии, признаки протекания химических реакций, простые и сложные вещества, смесь, способы разделения смесей;

- относительная атомная и молекулярная масса, массовая доля химического элемента в соединении, массовая доля вещества в растворе, количество вещества, молярная масса, число структурных частиц, закон Авогадро, молярный объем газов, молярная концентрация;

- способы получения кислорода и водорода, горение в кислороде веществ;

- свойства воды, растворимость, значение растворов, типы растворов, процесс кристаллизации, способ получения дистиллированной воды, электролиты и неэлектролиты;

- основные классы соединений: кислоты, основания, оксиды, соли в быту, классификацию соединений, реакция нейтрализации, титрование, окраска индикатора в различных средах, генетическая связь;

- способы распознавания металлов и их соединений, качественные реакции некоторых металлов и их соединений, виды коррозии металлов, алюминотермия, жесткость воды и способы ее устранения;

- способы получения и распознавания неметаллов и их соединений, свойства соединений неметаллов;

- скорость химической реакции, химическое равновесие, зависимость скорости реакции от различных факторов, правило Вант-Гоффа, закон Гесса.

- профессии, связанные с химией.

учащиеся приобретут следующие умения:

- работать с простейшим лабораторным оборудованием;

- проводить и описывать наблюдение и эксперимент под руководством учителя;

- этапы проведения практической работы по химии и оформления результатов;

- составлять и объяснять уравнения химических реакций;

- получать некоторые газы, сложные, простые вещества, описывать их состав и свойства;

- распознавать металлы по окраски пламени, качественным реакциям, определять жесткость воды, получать металлы и их соединения, описывать их состав и свойства;

- распознавать и получать соединения неметаллов, описывать их состав и свойства;

- проводить вычисления, связанные с понятиями: количество вещества, молярная масса, число структурных частиц, закон Авогадро, молярный объем газов, находить массу и объема газа по заданному количеству вещества;

- вычислять массовую долю вещества в растворе, проводить вычисления, связанные с молярной концентрацией;

- находить массовую долю элемента в соединении, химическую формулу вещества по массовым долям элементов, по массе исходного вещества или его компонентов;

- вычислять массу (объема, количества вещества) одного из участников реакции по известной массе (объему, количеству вещества) другого участника реакции;
- определять количество (массу, объем) продукта реакции, если один из сореагентов взят для реакции в растворе;
- определять количество (массы, объема) продукта реакции, если один из сореагентов взят для реакции в избытке;
- вычислять выхода продукта (в %) реакции от теоретически возможного;
- вычислять массу (объем) продукта реакции по известной массе (объему) исходного вещества, содержащего определенную долю примесей;
- определять состав 2 компонентной смеси по массам веществ, образующихся в ходе одной или нескольких реакций;
- рассчитывать концентрацию растворов, массовую долю растворенного вещества, молярную концентрацию растворенного вещества;
- проводить расчеты по термохимическим уравнениям, устанавливать закономерность между факторами влияющими на скорость химической реакции, химическим равновесием и химическим процессом и явлением.

Метапредметные результаты:

учащийся научится:

- составлять сравнительные таблицы и схемы, строить графики полученных результатов, наблюдений и исследований, делать выводы;
- объяснять явления, процессы, связи и отношения, выявляемые в ходе исследования;
- использовать такие методы и приёмы, как доказательство, опровержение, рассуждения, построение и исполнение алгоритма и т.д.;
- целеполаганию;
- ставить вопросы и выдвигать проблему;
- анализировать условия и средства для достижения цели на основе учёта выделенных учителем ориентиров действия;
- осуществлять сравнение, обобщение и классификацию;
- планировать пути достижения целей;
- строить логическое рассуждение, включающее установление причинно-следственных связей;
- оценивать правильность выполнения действия и вносить необходимые коррективы в исполнение как в конце действия, так и по ходу его реализации;
- основам прогнозирования как предвидения будущих событий и развития процесса;
- осуществлять расширенный поиск информации с использованием ресурсов библиотек и Интернета;
- формулировать собственное мнение и позицию, аргументировать и координировать её с позициями партнёров в сотрудничестве при выработке общего решения в совместной деятельности;
- осуществлять взаимный контроль и оказывать в сотрудничестве необходимую взаимопомощь;
- адекватно использовать речевые средства для решения различных коммуникативных задач; владеть устной и письменной речью; строить монологическое контекстное высказывание;
- организовывать и планировать учебное сотрудничество с учителем и сверстниками, определять цели и функции участников, способы взаимодействия; планировать общие способы работы;
- отображать в речи (описание, объяснение) содержание совершаемых действий как в форме громкой социализированной речи, так и в форме внутренней речи.

Учащийся получит возможность научиться:

- ставить проблему, аргументировать её актуальность;*

- самостоятельно проводить исследование на основе применения методов наблюдения и эксперимента;
- делать умозаключения (индуктивное и по аналогии) и выводы на основе аргументации.
- осуществлять познавательную рефлексию в отношении действий по решению учебных и познавательных задач;
- учитывать разные мнения и интересы и обосновывать собственную позицию;
- брать на себя инициативу в организации совместного действия (деловое лидерство);
- оказывать поддержку и содействие тем, от кого зависит достижение цели в совместной деятельности;
- в процессе коммуникации достаточно точно, последовательно и полно передавать партнёру необходимую информацию как ориентир для построения действия;
- вступать в диалог, а также участвовать в коллективном обсуждении проблем, участвовать в дискуссии и аргументировать свою позицию, владеть монологической и диалогической формами речи в соответствии с грамматическими и синтаксическими нормами родного языка.

Характеристика основных видов деятельности ученика

- составлять сравнительные таблицы и схемы, строить графики полученных результатов, наблюдений и исследований, делать выводы;
- объяснять явления, процессы, связи и отношения, выявляемые в ходе исследования;
- использовать такие методы и приёмы, как доказательство, опровержение, рассуждения, построение и исполнение алгоритма и т.д.;
- ставить цель;
- ставить вопросы и выдвигать проблему;
- анализировать условия и средства для достижения цели на основе учёта выделенных учителем ориентиров действия;
- осуществлять сравнение, обобщение и классификацию;
- планировать пути достижения целей;
- строить логическое рассуждение, включающее установление причинно-следственных связей;
- оценивать правильность выполнения действия и вносить необходимые коррективы в исполнение как в конце действия, так и по ходу его реализации;
- основам прогнозирования как предвидения будущих событий и развития процесса;
- осуществлять расширенный поиск информации с использованием ресурсов библиотек и Интернета;
- формулировать собственное мнение и позицию, аргументировать и координировать её с позициями партнёров в сотрудничестве при выработке общего решения в совместной деятельности;
- осуществлять взаимный контроль и оказывать в сотрудничестве необходимую взаимопомощь;
- адекватно использовать речевые средства для решения различных коммуникативных задач; владеть устной и письменной речью; строить монологическое контекстное высказывание;
- организовывать и планировать учебное сотрудничество с учителем и сверстниками, определять цели и функции участников, способы взаимодействия; планировать общие способы работы;
- отображать в речи (описание, объяснение) содержание совершаемых действий как в форме громкой социализированной речи, так и в форме внутренней речи.

ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

№ п/п	<i>Наименование разделов и тем</i>	<i>Кол-во часов</i>	<i>Практические работы</i>	<i>Лабораторные работы</i>	<i>Электронные цифровые образователь- ные ресурсы</i>
1	Задачи на вывод формул соединений	4	-	-	-
2	Очистка веществ	4	1	-	-
3	Физические и химические явления	4	-	4	-
4	Вычисления по готовым формулам	2	-	-	-
5	Вода и растворы	5	1	2	-
6	Решение задач с использованием уравнений химической реакции	6	-	-	-
7	Удивительный мир химических соединений	8	2	5	-
8	Расчеты по химическим уравнениям	9			-
9	Расчеты состава растворов	3	1		
10	Металлы	9	1	8	
11	Неметаллы	8		8	
12	Основы химической кинетики	2		1	
13	Решение задач повышенного уровня сложности	4			
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		68	6	28	0

ПОУРОЧНОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

13	Тема урока	Количество часов			Оборудование	Дата изучения	Электронные цифровые образовательные ресурсы
		Всего	Контрольные работы	практические работы			
Тема 1. Задачи на вывод формул соединений (4 часа)							
1	Основные законы и понятия химии.	1	0	0	Датчик температуры (платиновый)		
2	Нахождение массовой доли элемента в соединении.	1	0	0			
3	Нахождение химической формулы вещества по массовым долям элементов.	1	0	0			
4	Нахождение химической формулы вещества по массе исходного вещества или его компонентов.	1	0	0			
Тема 2. Очистка веществ (4 часа)							
5	Понятия чистого вещества и смеси. Чистые вещества, их характеристика.	1	0	0	Датчик электропроводности, цифровой микроскоп		
6	Приготовление смеси. Способы очистки веществ: отстаивание, фильтрование, выпаривание, перегонка и др.	1	0	0			

7	Очистка веществ: разделение смеси твердых веществ, выделение твердого вещества из жидкости; разделение нерастворимых друг в друге жидкостей. Массовая доля вещества в смеси.	1	0	0			
8	<u>Практическая работа №1.</u> Приготовление смесей и очистка веществ. Разделение твердых веществ. Разделение воды и бензина с помощью делительной воронки.	1	0	1			
Тема 3. Физические и химические явления (4 часа)							
9	Различия физических и химических явлений. Признаки и условия протекания химических реакций. Лабораторная работа №1. Получение кислорода реакцией разложения. Горение в кислороде угля, серы, железа и т.д.	1	0	1	Прибор для получения газов		
10	Классификация химических реакций с точки зрения различных классификационных признаков: а) реакции соединения, разложения, замещения, обмена; б) эндо- и экзотермические реакции; в) окислительно-восстановительные реакции. Лабораторная работа №2. Получение водорода реакцией замещения. Наполнение	1	0	1	Прибор для получения газов		

	водородом мыльных пузырей. Взрыв гремучего газа – смеси водорода с кислородом.						
11	Лабораторная работа №3. «Определение температуры плавления и кристаллизации олова»	1	0	1	Датчик температуры (термопарный)		
12	Лабораторная работа №4. Получение оксида меди реакцией соединения и опыты с ним.	1	0	1			
Тема 4. Вычисления по готовым формулам (2 часа)							
13	Вычисления, связанные с понятиями: количество вещества, молярная масса, число структурных частиц.	1	0	0			
14	Нахождение массы и объема газа по заданному количеству вещества.	1	0	0			
Тема 5. Вода и растворы (6 часов)							
15	Изучение свойств воды и способов ее очистки.	1	0	0	Датчик температуры платиновый		
16	Растворы. Растворимость веществ. Кристаллогидраты.	1	0	0	Цифровой микроскоп		
17	Массовая доля вещества в растворе. Молярная концентрация. Вычисление при приготовлении раствора разных веществ заданного состава и заданной концентрации.	1	0	0	Датчик оптической плотности		

18	Лабораторная работа №5. Тепловые явления при растворении. Испытание растворов различных веществ по электропроводности.	1	0	1	Датчик температуры платиновый, термометр, электрическая плитка		
19	Лабораторная работа №6. Анализ водопроводной, технической воды.	1	0	1	Датчик электропроводности, цифровой микроскоп		
20	Практическая работа №2. Приготовление растворов веществ определенной концентрации.	1	0	1	Датчик температуры платиновый		
Тема 6. Решение задач с использованием уравнений химической реакции (5 часов)							
21	Задачи по уравнению химической реакции.	1	0	0			
22	Вычисление массы (объема, количества вещества) одного из участников реакции по известной массе (объему, количеству вещества) другого участника реакции.	1	0	0			
23	Вычисление выхода продукта (в %) реакции от теоретически возможного.	1	0	0			
24	Вычисление массы (объема) продукта реакции по известной массе (объему) исходного вещества, содержащего определенную долю примесей.	1	0	0			
25	Определение количества (массы, объема) продукта реакции, если	1	0	0			

	один из сореагентов взят для реакции в избытке.						
Тема 7. Удивительный мир химических соединений (8 часов)							
26	Практическое ознакомление с основными классами неорганических соединений и их наиболее типичными представителями.	1	0	0	Датчик pH		
27	Лабораторная работа №7. Свойства оксидов. Получение оксида углерода. Изучение его свойств.	1	0	1	Датчик pH, дозатор объёма жидкости, бюретка, датчик температуры платиновый, датчик давления, магнитная мешалка		
28	Лабораторная работа №8. Свойства гидроксидов. Получение гидроксида меди (II), изучение его свойств.	1	0	1	Датчик pH, дозатор объёма жидкости, бюретка, датчик температуры платиновый, датчик давления, магнитная мешалка		
29	Лабораторная работа №9. Свойства кислот. Реакция нейтрализации. Кислотно-основное титрование. Цвет индикаторов в различных средах.	1	0	1	Датчик pH		

30	Лабораторная работа №10. Свойства солей на примере карбонатов, хлоридов, сульфатов.	1	0	1			
31	Лабораторная работа №11. Получение веществ различных классов.	1	0	1	Датчик pH		
32	<u>Практическая работа №3.</u> Генетическая связь между классами неорганических соединений.	1	0	1			
33	<u>Практическая работа №4.</u> Решение экспериментальных задач.	1	0	1			
Тема 8. Расчеты по химическим уравнениям (9 часов)							
34	Вычисление массы (объема, количества вещества) одного из участников реакции по известной массе (объему, количеству вещества) другого участника реакции.		0	0			
35	Определение количества (массы, объема) продукта реакции, если один из реагентов взят для реакции в растворе.	1	0	0			
36	Определение количества (массы, объема) продукта реакции, если один из реагентов взят для реакции в избытке.	1	0	0			

37	Вычисление выхода продукта (в %) реакции от теоретически возможного.	1	0	0			
38	Вычисление выхода продукта (в %) реакции от теоретически возможного.	1	0	0			
39	Вычисление массы (объема) продукта реакции по известной массе (объему) исходного вещества, содержащего определенную долю примесей.	1	0	0			
40	Вычисление массы (объема) продукта реакции по известной массе (объему) исходного вещества, содержащего определенную долю примесей.	1	0	0			
41	Определение состава 2 компонентной смеси по массам веществ, образующихся в ходе одной или нескольких реакций.	1	0	0			
42	Определение состава 2 компонентной смеси по массам веществ, образующихся в ходе одной или нескольких реакций.	1	0	0			
Тема 9. Расчеты состава растворов (3 часа)							
43	Концентрация растворов. Массовая доля растворенного вещества.	1	0	0			
44	Молярная концентрация растворенного вещества. Правила креста или квадрат Пирсона.	1	0	0			

45	Практическая работа №5. Приготовление раствора заданной концентрации и молярности.	1	0	1	Цифровой микроскоп		
Тема 10. Металлы (9 часов)							
46	Лабораторная работа №12. Щелочные металлы. Распознавание металлов по окрашиванию пламени солями щелочных и щелочно-земельных металлов.	1	0	1	Датчик температуры платиновый		
47	Лабораторная работа №13. Взаимодействие магния с водой. Взаимодействие оксида кальция с водой. Качественные реакции на ионы Ca^{2+} и Ba^{2+} .	1	0	1	Датчик электропроводности, магнитная мешалка, прибор для получения газов		
48	Лабораторная работа №14. Устранение жесткости воды.	1	0	1			
49	Лабораторная работа №15. Взаимодействие алюминия с водой. Растворение алюминия в щелочи. Аллюминотермия.	1	0	1	Аппарат для проведения химических реакций (АПХР)		
50	Лабораторная работа №16. Получение оксида хрома (III) из дихромата аммония. Превращение хроматов в дихроматы. Окислительные свойства дихромат-иона.	1	0	1	Аппарат для проведения химических реакций (АПХР)		
51	Лабораторная работа №17. Горение железа в кислороде.	1	0	1	Датчик давления		

	Качественные реакции на ионы Fe^{2+} и Fe^{3+} . Отношение железа к кислотам.						
52	Лабораторная работа №18. Коррозия при контакте различных металлов.	1	0	1			
53	Лабораторная работа №19. Соединения марганца. Качественные реакции.	1	0	1	Аппарат для проведения химических реакций (АПХР)		
54	Практическая работа №6. Распознавание катионов в смеси веществ: Ca^{2+} , Ba^{2+} , Cu^{2+} , Fe^{2+} , Fe^{3+} , Mg^{2+} , Ni^{2+} .	1	0	1	Аппарат для проведения химических реакций (АПХР)		
Тема 11. Неметаллы (8 часов)							
55	Лабораторная работа №20. Плавление серы. Получение пластической (аморфной серы). Взаимодействие серы с металлами.	1	0	1	Аппарат для проведения химических реакций (АПХР)		
56	Лабораторная работа №21. Получение сероводорода. Горение сероводорода и его кислотные свойства. Растворение сероводорода в воде. Почернение серебряных и медных пластинок при погружении их в сероводородную воду.	1	0	1	Аппарат для проведения химических реакций (АПХР)		
57	Лабораторная работа №22. Получение оксида серы (IV) и	1	0	1	Аппарат для проведения		

	сернистой кислоты действием концентрированной серной кислоты на медь. Обесцвечивание живых цветов оксидом серы (IV). Свойства сернистой кислоты.				химических реакций (АПХР)		
58	Лабораторная работа №23. Гигроскопические свойства серной кислоты. Обугливание сахарной пудры.	1	0	1			
59	Лабораторная работа №24. Получение азота из нитрита аммония. Возгонка хлорида и карбоната аммония. Каталитическое окисление аммиака в присутствии оксида хрома (III).	1	0	1	Аппарат для проведения химических реакций (АПХР)		
60	Лабораторная работа №25. Получение азотной кислоты из селитры. Горение скипидара в азотной кислоте. Получение оксида фосфора и фосфорной кислоты.	1	0	1	Аппарат для проведения химических реакций (АПХР)		
61	Лабораторная работа №26. Адсорбция активированным углем газов, красящих жидкостей и пахучих веществ. Получение углекислого газа. Гашение оксидом углерода (IV) горячей свечи.	1	0	1	Аппарат для проведения химических реакций (АПХР)		
62	Лабораторная работа №27. Взаимодействие оксида кремния с	1	0	1	Аппарат для проведения химических		

	гидроксидом натрия. Получение геля кремниевой кислоты.				реакций (АПХР)		
Тема 12. Основы химической кинетики (2 часа)							
63	Термохимическое уравнение. Скорость химической реакции. Химическое равновесие.	1	0	0	Прибор для иллюстрации зависимости скорости химической реакции от условий.		
64	Лабораторная работа №28. Зависимость скорости реакции от температуры. Правило Вант-Гоффа. Теплота сгорания. Закон Гесса.	1	0	1	Прибор для иллюстрации зависимости скорости химической реакции от условий.		
Тема 13. Решение задач повышенного уровня сложности (4 часа)							
65	Решение задач повышенной трудности.	1	0	0			
66	Решение задач повышенной трудности.	1	0	0			
67	Решение творческих задач.	1	0	0			
68	Решение нестандартных задач.	1	0	0			
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		68	0	34			