

# МИНИСТЕРСТВО ПРОСВЕЩЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

Министерство образования и науки Алтайского края

МКУ "Управление образования Администрации города Бийска"

МБОУ "Средняя общеобразовательная школа №31 имени Героя Советского Союза А. В. Спекова"

РАССМОТРЕНО  
МО естественно-научного цикла

Руководитель МО

Яценко А.С. \_\_\_\_\_

Протокол №5

от "30" мая 2022 г.

СОГЛАСОВАНО  
Заместитель директора по УВР

Марычева В.М. \_\_\_\_\_

Протокол №7

от "31" мая 2022 г.

УТВЕРЖДЕНО  
Директор

Малинова Е.И. \_\_\_\_\_

Приказ № 50

от "31" мая 2022 г.

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА  
(ID 154093)

учебного предмета

«Химия»

для 8 класса основного общего образования

на 2022 - 2023 учебный год

Составитель: Спиридонова Елена Борисовна  
учитель химии

## ПОЯСНИТЕЛЬНАЯ ЗАПИСКА

Рабочая программа по химии для обучающихся 8 классов составлена на основе Требований к результатам освоения основной образовательной программы основного общего образования, представленных в Федеральном государственном образовательном стандарте основного общего образования, с учётом распределённых по классам проверяемых требований к результатам освоения основной образовательной программы основного общего образования и элементов содержания, представленных в Универсальном кодификаторе по химии, а также на основе Примерной программы воспитания обучающихся при получении основного общего образования и с учётом Концепции преподавания учебного предмета «Химия» в образовательных организациях Российской Федерации, реализующих основные общеобразовательные программы (утв. Решением Коллегии Минпросвещения России, протокол от 03.12. 2019 N ПК-4вн).

### ОБЩАЯ ХАРАКТЕРИСТИКА УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА «ХИМИЯ»

Вклад учебного предмета «Химия» в достижение целей основного общего образования обусловлен во многом значением химической науки в познании законов природы, в развитии производительных сил общества и создании новой базы материальной культуры.

Химия как элемент системы естественных наук распространила своё влияние на все области человеческого существования, задала новое видение мира, стала неотъемлемым компонентом мировой культуры, необходимым условием жизни общества: знание химии служит основой для формирования мировоззрения человека, его представлений о материальном единстве мира; важную роль играют формируемые химией представления о взаимопревращениях энергии и об эволюции веществ в природе; современная химия направлена на решение глобальных проблем устойчивого развития человечества — сырьевой, энергетической, пищевой и экологической безопасности, проблем здравоохранения.

В условиях возрастающего значения химии в жизни общества существенно повысилась роль химического образования. В плане социализации оно является одним из условий формирования интеллекта личности и гармоничного её развития.

Современному человеку химические знания необходимы для приобретения общекультурного уровня, позволяющего уверенно трудиться в социуме и ответственно участвовать в многообразной жизни общества, для осознания важности разумного отношения к своему здоровью и здоровью других, к окружающей природной среде, для грамотного поведения при использовании различных материалов и химических веществ в повседневной жизни.

Химическое образование в основной школе является базовым по отношению к системе общего химического образования. Поэтому на соответствующем ему уровне оно реализует присущие общему химическому образованию ключевые ценности, которые отражают государственные, общественные и индивидуальные потребности. Этим определяется сущность общей стратегии обучения, воспитания и развития обучающихся средствами учебного предмета «Химия».

Изучение предмета: 1) способствует реализации возможностей для саморазвития и формирования культуры личности, её общей и функциональной грамотности; 2) вносит вклад в формирование мышления и творческих способностей подростков, навыков их самостоятельной учебной деятельности, экспериментальных и исследовательских умений, необходимых как в повседневной жизни, так и в профессиональной деятельности; 3) знакомит со спецификой научного мышления, закладывает основы целостного взгляда на единство природы и человека, является ответственным этапом в формировании естественно-научной грамотности подростков; 4) способствует формированию ценностного отношения к естественно-научным знаниям, к природе, к человеку, вносит свой вклад в экологическое образование школьников.

Названные направления в обучении химии обеспечиваются спецификой содержания предмета, который является педагогически адаптированным отражением базовой науки химии на определённом этапе её развития.

Курс химии основной школы ориентирован на освоение обучающимися основ неорганической химии и некоторых понятий и сведений об отдельных объектах органической химии.

Структура содержания предмета сформирована на основе системного подхода к его изучению. Содержание складывается из системы понятий о химическом элементе и веществе и системы понятий о химической реакции. Обе эти системы структурно организованы по принципу последовательного развития знаний на основе теоретических представлений разного уровня: атомно-молекулярного учения как основы всего естествознания, уровня Периодического закона Д. И. Менделеева как основного закона химии, учения о строении атома и химической связи, представлений об электролитической диссоциации веществ в растворах. Теоретические знания рассматриваются на основе эмпирически полученных и осмысленных фактов, развиваются последовательно от одного уровня к другому, выполняя функции объяснения и прогнозирования свойств, строения и возможностей практического применения и получения изучаемых веществ.

Такая организация содержания курса способствует представлению химической составляющей научной картины мира в логике её системной природы. Тем самым обеспечивается возможность формирования у обучающихся ценностного отношения к научному знанию и методам познания в науке. Важно также заметить, что освоение содержания курса происходит с привлечением знаний из ранее изученных курсов: «Окружающий мир», «Биология. 5—7 классы» и «Физика. 7 класс».

### ЦЕЛИ ИЗУЧЕНИЯ УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА «ХИМИЯ»

К направлению первостепенной значимости при реализации образовательных функций предмета «Химия» традиционно относят формирование знаний основ химической науки как области современного естествознания, практической деятельности человека и как одного из компонентов мировой культуры. Задача предмета состоит в формировании системы химических знаний — важнейших фактов, понятий, законов и теоретических положений, доступных обобщений мировоззренческого характера, языка науки, знаний о научных методах изучения веществ и химических реакций, а также в формировании и развитии умений и способов деятельности, связанных с планированием, наблюдением и проведением химического эксперимента, соблюдением правил безопасного обращения с веществами в повседневной жизни.

Наряду с этим цели изучения предмета в программе уточнены и скорректированы с учётом новых приоритетов в системе основного общего образования. Сегодня в образовании особо значимой признаётся направленность обучения на развитие и саморазвитие личности, формирование её интеллекта и общей культуры. Обучение умению учиться и продолжать своё образование самостоятельно становится одной из важнейших функций учебных предметов.

В связи с этим при изучении предмета в основной школе доминирующее значение приобрели такие цели, как:

формирование интеллектуально развитой личности, готовой к самообразованию, сотрудничеству, самостоятельному принятию решений, способной адаптироваться к быстро меняющимся условиям жизни;

направленность обучения на систематическое приобщение учащихся к самостоятельной познавательной деятельности, научным методам познания, формирующим мотивацию и развитие способностей к химии;

обеспечение условий, способствующих приобретению обучающимися опыта разнообразной деятельности, познания и самопознания, ключевых навыков (ключевых компетенций), имеющих универсальное значение для различных видов деятельности;

формирование умений объяснять и оценивать явления окружающего мира на основании знаний и опыта, полученных при изучении химии;

формирование у обучающихся гуманистических отношений, понимания ценности химических знаний для выработки экологически целесообразного поведения в быту и трудовой деятельности в целях сохранения своего здоровья и окружающей природной среды;

развитие мотивации к обучению, способностей к самоконтролю и самовоспитанию на основе усвоения общечеловеческих ценностей, готовности к осознанному выбору профиля и направленности дальнейшего обучения.

### СОДЕРЖАНИЕ УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА

Первоначальные химические понятия

Предмет химии. Роль химии в жизни человека. Тела и вещества. Физические свойства веществ. Агрегатное состояние веществ. Понятие о методах познания в химии. Химия в системе наук. Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей.

Атомы и молекулы. Химические элементы. Символы химических элементов. Простые и сложные вещества. Атомно-молекулярное учение.

Химическая формула. Валентность атомов химических элементов. Закон постоянства состава веществ. Относительная атомная масса. Относительная молекулярная масса. Массовая доля химического элемента в соединении.

Физические и химические явления. Химическая реакция и её признаки. Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения. Классификация химических реакций (соединения, разложения, замещения, обмена).

Химический эксперимент: знакомство с химической посудой, с правилами работы в лаборатории и приёмами обращения с лабораторным оборудованием; изучение и описание физических свойств образцов неорганических веществ; наблюдение физических (плавление воска, таяние льда, растирание сахара в ступке, кипение и конденсация воды) и химических (горение свечи, прокаливание медной проволоки, взаимодействие мела с кислотой) явлений, наблюдение и описание признаков протекания химических реакций (разложение сахара, взаимодействие серной кислоты с хлоридом бария, разложение гидроксида меди(II) при нагревании, взаимодействие железа с раствором соли меди(II)); изучение способов разделения смесей (с помощью магнита, фильтрование, выпаривание, дистилляция, хроматография), проведение очистки поваренной соли; наблюдение и описание результатов проведения опыта, иллюстрирующего закон сохранения массы; создание моделей молекул (шаростержневых).

Важнейшие представители неорганических веществ

Воздух — смесь газов. Состав воздуха. Кислород — элемент и простое вещество. Нахождение кислорода в природе, физические и химические свойства (реакции горения). Оксиды. Применение кислорода. Способы получения кислорода в лаборатории и промышленности. Круговорот кислорода в природе. Озон — аллотропная модификация кислорода.

Тепловой эффект химической реакции, термохимические уравнения, экзо- и эндотермические реакции. Топливо: уголь и метан. Загрязнение воздуха, усиление парникового эффекта, разрушение озонового слоя.

Водород — элемент и простое вещество. Нахождение водорода в природе, физические и химические свойства, применение, способы получения. Кислоты и соли.

Количество вещества. Моль. Молярная масса. Закон Авогадро. Молярный объём газов. Расчёты по химическим уравнениям.

Физические свойства воды. Вода как растворитель. Растворы. Насыщенные и ненасыщенные растворы. Растворимость веществ в воде. Массовая доля вещества в растворе. Химические свойства воды. Основания. Роль растворов в природе и в жизни человека. Круговорот воды в природе. Загрязнение природных вод. Охрана и очистка природных вод.

Классификация неорганических соединений. Оксиды. Классификация оксидов: солеобразующие (основные, кислотные, амфотерные) и несолеобразующие. Номенклатура оксидов (международная и тривиальная). Физические и химические свойства оксидов. Получение оксидов.

Основания. Классификация оснований: щёлочи и нерастворимые основания. Номенклатура оснований (международная и тривиальная). Физические и химические свойства оснований. Получение оснований.

Кислоты. Классификация кислот. Номенклатура кислот (международная и тривиальная). Физические и химические свойства кислот. Ряд активности металлов Н. Н. Бекетова. Получение кислот.

Соли. Номенклатура солей (международная и тривиальная). Физические и химические свойства солей. Получение солей.

Генетическая связь между классами неорганических соединений.

Химический эксперимент: качественное определение содержания кислорода в воздухе; получение, сбор, распознавание и изучение свойств кислорода; наблюдение взаимодействия веществ с кислородом и условия возникновения и прекращения горения (пожара); ознакомление с образцами оксидов и описание их свойств; получение, сбор, распознавание и изучение свойств водорода (горение); взаимодействие водорода с оксидом меди(II) (возможно использование видеоматериалов); наблюдение образцов веществ количеством 1 моль; исследование особенностей растворения веществ с различной растворимостью; приготовление растворов с определённой массовой долей растворённого вещества; взаимодействие воды с металлами (натрием и кальцием) (возможно использование видеоматериалов); определение растворов кислот и щелочей с помощью индикаторов; исследование образцов неорганических веществ различных классов; наблюдение изменения окраски индикаторов в растворах кислот и щелочей; изучение взаимодействия оксида меди(II) с раствором серной кислоты, кислот с металлами, реакций нейтрализации; получение нерастворимых оснований, вытеснение одного металла другим из раствора соли; решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие классы неорганических соединений».

Периодический закон ии Периодическая Периодическая система система химических химических элементов элементов Д. Д. И. И. Менделеева. Менделеева. Строение Строение атомов. атомов. Химическая Химическая связь. связь. Окислительно восстановительные реакции

Первые попытки классификации химических элементов. Понятие о группах сходных элементов (щелочные и щелочноземельные металлы, галогены, инертные газы). Элементы, которые образуют амфотерные оксиды и гидроксиды.

Периодический закон. Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Короткопериодная и длиннопериодная формы Периодической системы химических элементов Д. И. Менделеева. Периоды и группы. Физический смысл порядкового номера, номеров периода и группы элемента.

Строение атомов. Состав атомных ядер. Изотопы. Электроны. Строение электронных оболочек атомов первых 20 химических элементов Периодической системы Д. И. Менделеева. Характеристика химического элемента по его положению в Периодической системе Д. И. Менделеева.

Закономерности изменения радиуса атомов химических элементов, металлических и неметаллических свойств по группам и периодам. Значение Периодического закона и Периодической системы химических элементов для развития науки и практики. Д. И. Менделеев — учёный и гражданин.

Химическая связь. Ковалентная (полярная и неполярная) связь. Электроотрицательность химических элементов. Ионная связь.

Степень окисления. Окислительно-восстановительные реакции. Процессы окисления и восстановления. Окислители и восстановители.

Химический эксперимент: изучение образцов веществ металлов и неметаллов; взаимодействие гидроксида цинка с растворами кислот и щелочей; проведение опытов, иллюстрирующих примеры окислительно-восстановительных реакций (горение, реакции разложения, соединения).

Межпредметные связи

Реализация межпредметных связей при изучении химии в 8 классе осуществляется через использование как общих естественно-научных понятий, так и понятий, являющихся системными для отдельных предметов естественно-научного цикла.

Общие естественно-научные понятия: научный факт, гипотеза, теория, закон, анализ, синтез, классификация, периодичность, наблюдение, эксперимент, моделирование, измерение, модель, явление.

Физика: материя, атом, электрон, протон, нейтрон, ион, нуклид, изотопы, радиоактивность, молекула, электрический заряд, вещество, тело, объём, агрегатное состояние вещества, газ, физические величины, единицы измерения, космос, планеты, звёзды, Солнце.

Биология: фотосинтез, дыхание, биосфера.

География: атмосфера, гидросфера, минералы, горные породы, полезные ископаемые, топливо, водные ресурсы.

## ПЛАНИРУЕМЫЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ

Изучение химии в 8 классе направлено на достижение обучающимися личностных, метапредметных и предметных результатов освоения учебного предмета.

### ЛИЧНОСТНЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ

Личностные результаты освоения программы основного общего образования достигаются в ходе обучения химии в единстве учебной и воспитательной деятельности Организации в соответствии с традиционными российскими социокультурными и духовно-нравственными ценностями, принятыми в обществе правилами и нормами поведения и способствуют процессам самопознания, саморазвития и социализации обучающихся.

Личностные результаты отражают сформированность, в том числе в части:

Патриотического воспитания

1) ценностного отношения к отечественному культурному, историческому и научному наследию, понимания значения химической науки в жизни современного общества, способности владеть достоверной информацией о передовых достижениях и открытиях мировой и отечественной химии, заинтересованности в научных знаниях об устройстве мира и общества;

Гражданского воспитания

2) представления о социальных нормах и правилах межличностных отношений в коллективе, коммуникативной компетентности в общественно полезной, учебно-исследовательской, творческой и других видах деятельности; готовности к разнообразной совместной деятельности при выполнении учебных, познавательных задач, выполнении химических экспериментов, создании учебных проектов, стремления к взаимопониманию и взаимопомощи в процессе этой учебной деятельности; готовности оценивать своё поведение и поступки своих товарищей с позиции нравственных и правовых норм с учётом осознания последствий поступков;

Ценности научного познания

3) мировоззренческих представлений о веществе и химической реакции, соответствующих современному уровню развития науки и составляющих основу для понимания сущности научной картины мира; представлений об основных закономерностях развития природы, взаимосвязях человека с природной средой, о роли химии в познании этих закономерностей;

4) познавательных мотивов, направленных на получение новых знаний по химии, необходимых для объяснения наблюдаемых процессов и явлений;

5) познавательной, информационной и читательской культуры, в том числе навыков самостоятельной работы с учебными текстами, справочной литературой, доступными техническими средствами информационных технологий;

6) интереса к обучению и познанию, любознательности, готовности и способности к самообразованию, проектной и исследовательской деятельности, к осознанному выбору направленности и уровня обучения в дальнейшем;

Формирования культуры здоровья

7) осознания ценности жизни, ответственного отношения к своему здоровью, установки на здоровый образ жизни, осознания последствий и неприятия вредных привычек (употребления алкоголя, наркотиков, курения), необходимости соблюдения правил безопасности при обращении с химическими веществами в быту и реальной жизни;

Трудового воспитания

8) интереса к практическому изучению профессий и труда различного рода, уважение к труду и результатам трудовой деятельности, в том числе на основе применения предметных знаний по химии, осознанного выбора индивидуальной траектории продолжения образования с учётом личностных интересов и способности к химии, общественных интересов и потребностей; успешной профессиональной деятельности и развития необходимых умений; готовность адаптироваться в профессиональной среде;

Экологического воспитания

9) экологически целесообразного отношения к природе как источнику жизни на Земле, основе её существования, понимания ценности здорового и безопасного образа жизни, ответственного отношения к собственному физическому и психическому здоровью, осознания ценности соблюдения правил безопасного поведения при работе с веществами, а также в ситуациях, угрожающих здоровью и жизни людей;

10) способности применять знания, получаемые при изучении химии, для решения задач, связанных с окружающей природной средой, повышения уровня экологической культуры, осознания глобального характера экологических проблем и путей их решения посредством методов химии;

11) экологического мышления, умения руководствоваться им в познавательной, коммуникативной и социальной практике.

## МЕТАПРЕДМЕТНЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ

В составе метапредметных результатов выделяют значимые для формирования мировоззрения общенаучные понятия (закон, теория, принцип, гипотеза, факт, система, процесс, эксперимент и др.), которые используются в естественно-научных учебных предметах и позволяют на основе знаний из этих предметов формировать представление о целостной научной картине мира, и универсальные учебные действия (познавательные, коммуникативные, регулятивные), которые обеспечивают формирование готовности к самостоятельному планированию и осуществлению учебной деятельности.

Метапредметные результаты освоения образовательной программы по химии отражают овладение универсальными познавательными действиями, в том числе:

Базовыми логическими действиями

1) умением использовать приёмы логического мышления при освоении знаний: раскрывать смысл химических понятий (выделять их характерные признаки, устанавливать взаимосвязь с другими понятиями), использовать понятия для объяснения отдельных фактов и явлений; выбирать основания и критерии для классификации химических веществ и химических реакций; устанавливать причинно-следственные связи между объектами изучения; строить логические рассуждения (индуктивные, дедуктивные, по аналогии); делать выводы и заключения;

2) умением применять в процессе познания понятия (предметные и метапредметные), символические (знаковые) модели, используемые в химии, преобразовывать широко применяемые в химии модельные представления — химический знак (символ элемента), химическая формула и уравнение химической реакции — при решении учебно-познавательных задач; с учётом этих модельных представлений выявлять и характеризовать существенные признаки изучаемых объектов — химических веществ и химических реакций; выявлять общие закономерности, причинно-следственные связи и противоречия в изучаемых процессах и явлениях; предлагать критерии для выявления этих закономерностей и противоречий; самостоятельно выбирать способ решения учебной задачи (сравнивать несколько вариантов решения, выбирать наиболее подходящий с учётом самостоятельно выделенных критериев);

Базовыми исследовательскими действиями

3) умением использовать поставленные вопросы в качестве инструмента познания, а также в качестве основы для формирования гипотезы по проверке правильности высказываемых суждений;

4) приобретение опыта по планированию, организации и проведению ученических экспериментов: умение наблюдать за ходом процесса, самостоятельно прогнозировать его результат, формулировать обобщения и выводы по результатам проведённого опыта, исследования, составлять отчёт о проделанной работе;

Работой с информацией

5) умением выбирать, анализировать и интерпретировать информацию различных видов и форм представления, получаемую из разных источников (научно-популярная литература химического содержания, справочные пособия, ресурсы Интернета); критически оценивать противоречивую и недостоверную информацию;

6) умением применять различные методы и запросы при поиске и отборе информации и соответствующих данных, необходимых для выполнения учебных и познавательных задач определённого типа; приобретение опыта в области использования информационно-коммуникативных технологий, овладение культурой активного использования различных поисковых систем; самостоятельно выбирать оптимальную форму представления информации и иллюстрировать решаемые задачи несложными схемами, диаграммами, другими формами графики и их комбинациями;

7) умением использовать и анализировать в процессе учебной и исследовательской деятельности информацию о влиянии промышленности, сельского хозяйства и транспорта на состояние окружающей природной среды;

Универсальными коммуникативными действиями

8) умением задавать вопросы (в ходе диалога и/или дискуссии) по существу обсуждаемой темы, формулировать свои предложения относительно выполнения предложенной задачи;

9) приобретение опыта презентации результатов выполнения химического эксперимента (лабораторного опыта, лабораторной работы по исследованию свойств веществ, учебного проекта);

10) заинтересованность в совместной со сверстниками познавательной и исследовательской деятельности при решении возникающих проблем на основе учёта общих интересов и согласования позиций (обсуждения, обмен мнениями, «мозговые штурмы», координация совместных действий, определение критериев по оценке качества выполненной работы и др.);

Универсальными регулятивными действиями

11) умением самостоятельно определять цели деятельности, планировать, осуществлять, контролировать и при необходимости корректировать свою деятельность, выбирать наиболее эффективные способы решения учебных и познавательных задач, самостоятельно составлять или корректировать предложенный алгоритм действий при выполнении заданий с учётом получения новых знаний об изучаемых объектах — веществах и реакциях; оценивать соответствие полученного результата заявленной цели;

12) умением использовать и анализировать контексты, предлагаемые в условии заданий.

## ПРЕДМЕТНЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ

В составе предметных результатов по освоению обязательного содержания, установленного данной примерной рабочей программой, выделяют: освоенные обучающимися научные знания, умения и способы действий, специфические для предметной области «Химия», виды деятельности по получению нового знания, его интерпретации, преобразованию и применению в различных учебных и новых ситуациях.

Предметные результаты отражают сформированность у обучающихся следующих умений:

1) раскрывать смысл основных химических понятий: атом, молекула, химический элемент, простое вещество, сложное вещество, смесь (однородная и неоднородная), валентность, относительная атомная и молекулярная масса, количество вещества, моль, молярная масса, массовая доля химического элемента в соединении, молярный объём, оксид, кислота, основание, соль, электроотрицательность, степень окисления, химическая реакция, классификация реакций: реакции соединения, реакции разложения, реакции замещения, реакции обмена, экзо- и эндотермические реакции; тепловой эффект реакции; ядро атома,

электронный слой атома, атомная орбиталь, радиус атома, химическая связь, полярная и неполярная ковалентная связь, ионная связь, ион, катион, анион, раствор, массовая доля вещества (процентная концентрация) в растворе;

- 2) иллюстрировать взаимосвязь основных химических понятий (см. п. 1) и применять эти понятия при описании веществ и их превращений;
- 3) использовать химическую символику для составления формул веществ и уравнений химических реакций;
- 4) определять валентность атомов элементов в бинарных соединениях; степень окисления элементов в бинарных соединениях; принадлежность веществ к определённому классу соединений по формулам; вид химической связи (ковалентная и ионная) в неорганических соединениях;
- 5) раскрывать смысл Периодического закона Д. И. Менделеева: демонстрировать понимание периодической зависимости свойств химических элементов от их положения в Периодической системе; законов сохранения массы веществ, постоянства состава, атомно-молекулярного учения, закона Авогадро; описывать и характеризовать табличную форму Периодической системы химических элементов: различать понятия «главная подгруппа (А-группа)» и «побочная подгруппа (Б-группа)», малые и большие периоды; соотносить обозначения, которые имеются в таблице «Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева» с числовыми характеристиками строения атомов химических элементов (состав и заряд ядра, общее число электронов и распределение их по электронным слоям);
- 6) классифицировать химические элементы; неорганические вещества; химические реакции (по числу и составу участвующих в реакции веществ, по тепловому эффекту);
- 7) характеризовать (описывать) общие химические свойства веществ различных классов, подтверждая описание примерами молекулярных уравнений соответствующих химических реакций;
- 8) прогнозировать свойства веществ в зависимости от их качественного состава; возможности протекания химических превращений в различных условиях;
- 9) вычислять относительную молекулярную и молярную массы веществ; массовую долю химического элемента по формуле соединения; массовую долю вещества в растворе; проводить расчёты по уравнению химической реакции;
- 10) применять основные операции мыслительной деятельности — анализ и синтез, сравнение, обобщение, систематизацию, классификацию, выявление причинно-следственных связей — для изучения свойств веществ и химических реакций; естественно-научные методы познания — наблюдение, измерение, моделирование, эксперимент (реальный и мысленный);
- 11) следовать правилам пользования химической посудой и лабораторным оборудованием, а также правилам обращения с веществами в соответствии с инструкциями по выполнению лабораторных химических опытов по получению и собиранию газообразных веществ (водорода и кислорода), приготовлению растворов с определённой массовой долей растворённого вещества; планировать и проводить химические эксперименты по распознаванию растворов щелочей и кислот с помощью индикаторов (лакмус, фенолфталеин, метилоранж и др.).

ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

№ п/п	Наименование разделов и тем программы	Количество часов			Дата изучения	Виды деятельности	Виды, формы контроля	Электронные (цифровые) образовательные ресурсы
		всего	контрольные работы	практические работы				
Раздел 1. Первоначальные химические понятия								
1.1.	Химия — важная область естествознания и практической деятельности человека	5	0	2	05.09.2022 21.09.2022	<p>Раскрывать смысл изучаемых понятий.;</p> <p>Раскрывать роль химии в природе и жизни человека; её связь с другими науками.;</p> <p>Различать чистые вещества и смеси; однородные и неоднородные смеси.;</p> <p>Различать физические и химические явления.;</p> <p>Определять признаки химических реакций и условия их протекания.;</p> <p>Следовать правилам пользования химической посудой и лабораторным оборудованием;</p> <p>а также правилам обращения с химическими веществами в соответствии с инструкциями по выполнению практических работ.;</p> <p>Планировать и проводить химический эксперимент по изучению и описанию физических свойств веществ;</p> <p>способов разделения смесей веществ.;</p> <p>Использовать при выполнении учебных заданий и в процессе исследовательской деятельности научно-популярную литературу химического содержания;</p> <p>справочные материалы;</p> <p>ресурсы Интернета.;</p> <p>Выстраивать развернутые письменные и устные ответы с опорой на информацию из учебника и справочных материалов;</p> <p>грамотно использовать изученный понятийный аппарат курса химии. ;</p> <p>;</p>	Письменный контроль;	Уроки химии Кирилла и Мефодия. 8-9 классы (CDpc) Издательство: Кирилл и Мефодий, 2007 г.

1.2.	Вещества и химические реакции	15	1	0	26.09.2022 28.11.2022	<p>Применять естественно-научные методы познания (в том числе наблюдение; моделирование; эксперимент) и основные операции мыслительной деятельности (сравнение; классификация) для изучения веществ и химических реакций.;          Раскрывать смысл изучаемых понятий и законов и применять эти понятия при описании свойств веществ и их превращений.;          Различать физические и химические явления;          объяснять их сущность с точки зрения атомно-молекулярного учения.;          Определять признаки химических реакций;          условия их протекания.;          Объяснять сущность физических и химических явлений с точки зрения атомно-молекулярного учения.;          Классифицировать химические реакции (по числу и составу реагирующих и образующихся веществ).;          Составлять формулы бинарных веществ по валентности и определять валентность по формулам веществ.;          Расставлять коэффициенты в уравнениях химических реакций.;          Следовать правилам пользования химической посудой и лабораторным оборудованием;          а также правилам обращения с веществами в соответствии с инструкциями по выполнению лабораторных химических опытов.;          Использовать при выполнении учебных заданий и в процессе исследовательской деятельности;          научно-популярную литературу химического содержания;          справочные материалы;          ресурсы Интернета.;          Выстраивать развернутые письменные и устные ответы с опорой на информацию из учебника и справочных материалов;          грамотно использовать изученный понятийный аппарат курса химии; ;</p>	Контрольная работа;	Электронные уроки и тесты «ПросвещениеМЕДИА» Диск « Виртуальная химическая лаборатория.» Электронные уроки РЭШ
Итого по разделу		20						
Раздел 2. Важнейшие представители неорганических веществ								

2.1.	Воздух. Кислород. Понятие об оксидах	5	0	1	30.11.2022 14.12.2022	<p>Раскрывать смысл изучаемых понятий и применять эти понятия при описании свойств веществ и их превращений.;          Характеризовать (описывать) состав воздуха;          физические и химические свойства кислорода;          способы его получения;          применение и значение в природе и жизни человека.;          Сравнить реакции горения и медленного окисления.;          Собирать приборы для получения кислорода (вытеснением воды и воздуха).;</p> <p>Распознавать опытным путём кислород.;          Использовать химическую символику для составления формул веществ;          молекулярных уравнений химических реакций с участием кислорода.;          Объяснять сущность экологических проблем;          связанных с загрязнением воздуха.;</p> <p>Следовать правилам безопасной работы в лаборатории при использовании химической посуды и оборудования;          а также правилам обращения с горючими веществами в быту.;</p> <p>Планировать и осуществлять на практике химические эксперименты;          проводить наблюдения;          делать выводы по результатам эксперимента.;</p> <p>Участвовать в совместной работе в группе.;</p> <p>Использовать при выполнении учебных заданий и в процессе исследовательской деятельности;          научно-популярную литературу химического содержания;          справочные материалы;          ресурсы Интернета.;</p> <p>Выстраивать развёрнутые письменные и устные ответы с опорой на информацию из учебника и справочных материалов;          грамотно использовать изученный понятийный аппарат курса химии. ;</p>	Практическая работа;	Электронные уроки РЭШ Диск « Виртуальная химическая лаборатория.»
2.2.	Водород. Понятие о кислотах и солях	5	0	1	19.12.2022 26.12.2022	<p>Раскрывать смысл изучаемых понятий и применять эти понятия при описании свойств веществ и их превращений.;          Характеризовать (описывать) физические и химические свойства водорода;          способы его получения;          применение.;</p> <p>Собирать прибор для получения водорода.;</p> <p>Использовать химическую символику для составления формул веществ;          молекулярных уравнений химических реакций с участием водорода.;</p> <p>Следовать правилам безопасной работы в лаборатории при использовании химической посуды и оборудования;          а также правилам обращения с горючими веществами в быту.;</p> <p>Планировать и осуществлять на практике химические эксперименты;          проводить наблюдения;          делать выводы по результатам эксперимента.;</p> <p>Участвовать в совместной работе в группе;          ;</p>	Практическая работа;	Электронные уроки РЭШ Диск « Виртуальная химическая лаборатория.»



2.3.	Количественные отношения в химии	4	0	0	28.12.2022 16.01.2023	<p>Раскрывать смысл изучаемых понятий и применять эти понятия; а также изученные законы и теории для решения расчётных задач.;</p> <p>Вычислять молярную массу веществ; количество вещества; объём газа; массу вещества;</p> <p>Проводить расчёты по уравнениям химических реакций: количества; объёма; массы вещества по известному количеству; объёму; массе реагентов или продуктов реакции.;</p> <p>Выстраивать развёрнутые письменные и устные ответы с опорой на информацию из учебника и справочных материалов;</p> <p>грамотно использовать изученный понятийный аппарат курса химии; ;</p>	Тестирование;	Электронные уроки и тесты «Просвещение МЕДИА» Электронные уроки РЭШ
2.4.	Вода. Растворы. Понятие об основаниях	5	0	1	18.01.2023 01.02.2023	<p>Раскрывать смысл изучаемых понятий и применять эти понятия при описании свойств веществ и их превращений.;</p> <p>Характеризовать физические и химические свойства воды; её роль как растворителя в природных процессах.;</p> <p>Составлять уравнения химических реакций с участием воды.;</p> <p>Объяснять сущность экологических проблем; связанных с загрязнением природных вод; способы очистки воды от примесей;</p> <p>меры по охране вод от загрязнения.;</p> <p>Планировать и осуществлять на практике химические эксперименты; проводить наблюдения;</p> <p>делать выводы по результатам эксперимента.;</p> <p>Следовать правилам безопасной работы в лаборатории при использовании химической посуды и оборудования.;</p> <p>Проводить вычисления с применением понятия «массовая доля вещества в растворе».;</p> <p>Использовать при выполнении учебных заданий и в процессе исследовательской деятельности научно-популярную литературу химического содержания;</p> <p>справочные материалы;</p> <p>ресурсы Интернета;</p> <p>Выстраивать развёрнутые письменные и устные ответы с опорой на информацию из учебника и справочных материалов;</p> <p>грамотно использовать изученный понятийный аппарат курса химии ;</p>	Практическая работа;	Диск «Водные растворы.» Электронные уроки и тесты «Просвещение-МЕДИА»

2.5.	Основные классы неорганических соединений	11	1	1	06.02.2023 12.04.2023	<p>Классифицировать изучаемые вещества по составу и свойствам.; Составлять формулы оксидов, кислот, оснований; солей и называть их по международной номенклатуре.; Прогнозировать свойства веществ на основе общих химических свойств изученных классов/групп веществ, к которым они относятся.; Составлять молекулярные уравнения реакций, иллюстрирующих химические свойства и способы получения веществ изученных классов/групп, а также подтверждающих генетическую взаимосвязь между ними.; Производить вычисления по уравнениям химических реакций.; Планировать и осуществлять на практике химические эксперименты; проводить наблюдения; делать выводы по результатам эксперимента.; Следовать правилам безопасной работы в лаборатории при использовании химической посуды и оборудования.; Использовать при выполнении учебных заданий и в процессе исследовательской деятельности научно-популярную литературу химического содержания; справочные материалы; ресурсы Интернета.; Выстраивать развернутые письменные и устные ответы с опорой на информацию из учебника и справочных материалов; грамотно использовать изученный понятийный аппарат курса химии; ;</p>	Контрольная работа;	Электронные уроки РЭШ Диск « Виртуальная химическая лаборатория.»
Итого по разделу		30						
Раздел 3. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атомов. Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции								

3.1.	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. Д. И. И. Менделеева. Строение атома	7	0	0	17.04.2023; 10.05.2023	<p>Раскрывать смысл периодического закона;</p> <p>Понимать существование периодической зависимости свойств химических элементов (изменение радиусов атомов и электроотрицательности);</p> <p>и их соединений от положения в периодической системе и строения атома;</p> <p>Устанавливать связь между положением элемента в периодической системе и строением его атома (состав и заряд ядра; общее число электронов и распределение их по электронным слоям);</p> <p>Прогнозировать характер изменения свойств элементов и их соединений по группам и периодам Периодической системы;</p> <p>Характеризовать химические элементы первых трёх периодов; кальция по их положению в Периодической системе Д. И. Менделеева;</p> <p>6 Следовать правилам безопасной работы в лаборатории при использовании химической посуды и оборудования;</p> <p>6 Выстраивать развернутые письменные и устные ответы с опорой на информацию из учебника и справочных материалов;</p> <p>грамотно использовать изученный понятийный аппарат курса химии;</p> <p>Использовать при выполнении учебных заданий тексты учебника; справочные материалы (Периодическую систему химических элементов Д. И. Менделеева; таблицу растворимости кислот; оснований и солей в воде; электрохимический ряд напряжений металлов);</p> <p>Использовать при выполнении учебных заданий и в процессе исследовательской деятельности научно-популярную литературу химического содержания; справочные материалы; ресурсы Интернета;</p> <p>лия;</p> <p>;</p> <p>;</p>	Письменный контроль;	Электронные уроки и тесты «Просвещение МЕДИА» Электронные уроки РЭШ
3.2.	Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции	8	1	0	15.05.2023 27.05.2023	<p>Раскрывать смысл изучаемых понятий;</p> <p>Определять вид химической связи в соединении;</p> <p>Определять степень окисления химического элемента по формуле его соединения;</p> <p>Определять элемент (вещество) — окислитель и элемент (вещество) — восстановитель;</p> <p>Объяснять сущность процессов окисления и восстановления;</p> <p>Составлять электронный баланс с учётом числа отданных и принятых электронов;</p> <p>Составлять уравнение окислительно-восстановительной реакции;</p> <p>Использовать при выполнении учебных заданий тексты учебника; справочные материалы (периодическую систему химических элементов Д. И. Менделеева; таблицу растворимости кислот; оснований и солей в воде; электрохимический ряд напряжений металлов);</p> <p>;</p>	Контрольная работа;	Электронные уроки и тесты «Просвещение МЕДИА» Электронные уроки РЭШ
Итого по разделу:		15						
Резервное время		3						

ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ	68	3	6	
-------------------------------------	----	---	---	--

## ПОУРОЧНОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

№ п/п	Тема урока	Количество часов			Дата изучения	Контролируемые элементы содержания	Проверяемые элементы содержания	Виды, формы контроля
		всего	контрольные работы	практические работы				
1	Предмет химии. Роль химии в жизни человека	1	0	0	05.09.2022	Проблема безопасного использования веществ и химических реакций в повседневной жизни. Бытовая химическая грамотность	Химия в системе наук. Роль химии в жизни человека. Новые материалы и технологии. Вещества и материалы в повседневной жизни человека. Химия и здоровье. Безопасное использование веществ и химических реакций в быту	Устный опрос ;
2	Химия в системе наук. Методы познания в химии	1	0	0	07.09.2022	Проблема безопасного использования веществ и химических реакций в повседневной жизни. Бытовая химическая грамотность	Химия в системе наук. Понятие о методах познания в химии. Роль химии в жизни человека. Новые материалы и технологии. Вещества и материалы в повседневной жизни человека. Химия и здоровье. Безопасное использование веществ и химических реакций в быту	Устный опрос ;
3	Знакомство с правилами безопасности и приёмами работы в химической лаборатории. Практическая работа № 1. Правила работы в лаборатории и приёмы обращения с лабораторным оборудованием	1	0	1	12.09.2022	Лабораторное оборудование и приёмы обращения с ним. Правила безопасной работы в химической лаборатории Проблема безопасного использования веществ и химических реакций в повседневной жизни. Бытовая химическая грамотность Токсичные, горючие и взрывоопасные вещества	Химия в системе наук. Роль химии в жизни человека. Физические свойства веществ. Правила безопасного обращения с веществами и лабораторным оборудованием. Чистые вещества и смеси. Понятие о методах познания в химии. Химический эксперимент: знакомство с химической посудой, с правилами работы в лаборатории и приёмами обращения с лабораторным оборудованием	Практическая работа ;
4	Тела и вещества. Физические свойства веществ. Агрегатное состояние веществ	1	0	0	14.09.2022	Токсичные, горючие и взрывоопасные вещества Физические и химические явления	Химия в системе наук. Роль химии в жизни человека. Тела и вещества. Физические свойства веществ. Агрегатное состояние веществ. Понятие о методах познания в химии. Химический эксперимент: изучение и описание физических свойств образцов неорганических веществ. Понятие о методах познания в химии	Устный опрос ;
5	Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей	1	0	0	19.09.2022	Чистые вещества и смеси	Химия в системе наук. Роль химии в жизни человека. Физические свойства веществ. Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей. Понятие о методах познания в химии	Тестирование;
6	Практическая работа: № 2. Разделение смесей (на примере очистки поваренной соли)	1	0	1	21.09.2022	Лабораторное оборудование и приёмы обращения с ним. Правила безопасной работы в химической лаборатории Чистые вещества и смеси	Химия в системе наук. Роль химии в жизни человека. Физические свойства веществ. Правила безопасного обращения с веществами и лабораторным оборудованием. Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей. Понятие о методах познания в химии	Практическая работа ;
7	Атомы и молекулы. Простые и сложные вещества	1	0	0	26.09.2022	Атом. Молекула. Простые и сложные вещества	Атомы и молекулы. Простые и сложные вещества. Атомно-молекулярное учение	Устный опрос ;

8	Химические элементы. Знаки (символы) химических элементов	1	0	0	28.09.2022	Атом. Химический элемент. Знаки химических элементов	Атомы и молекулы. Химические элементы. Символы химических элементов	Письменный контроль ;
9	Атомно-молекулярное учение. Закон постоянства состава веществ	1	0	0	03.10.2022	Атом. Молекула. Химический элемент. Знаки химических элементов. Простые и сложные вещества	Атомы и молекулы. Химические элементы. Символы химических элементов. Атомно-молекулярное учение	Устный опрос ;
10	Химическая формула. Валентность атомов химических элементов	1	0	0	05.10.2022	Химические формулы. Индексы. Валентность	Химическая формула. Валентность атомов химических элементов. Закон постоянства состава веществ	Письменный контроль ;
11	Составление химических формул по валентности. Нахождение валентности химических элементов по формуле	1	0	0	10.10.2022	Химические формулы. Индексы. Валентность	Химическая формула. Валентность атомов химических элементов. Закон постоянства состава веществ	Письменный контроль ;
12	Относительная атомная масса. Относительная молекулярная масса	1	0	0	12.10.2022	Атом. Молекула. Химический элемент. Относительная атомная и молекулярная массы	Химическая формула. Валентность атомов химических элементов. Закон постоянства состава веществ. Относительная атомная масса. Относительная молекулярная масса	Письменный контроль ;
13	Решение задач на вычисление относительной молекулярной массы веществ	1	0	0	17.10.2022	Проведение расчётов на основе формул	Химическая формула. Валентность атомов химических элементов. Закон постоянства состава веществ. Относительная атомная масса. Относительная молекулярная масса. Расчёты по химической формуле	Письменный контроль ;
14	Массовая доля химического элемента в соединении	1	0	0	19.10.2022	Вычисление массовой доли химического элемента в соединении	Химическая формула. Валентность атомов химических элементов. Закон постоянства состава веществ. Относительная атомная масса. Относительная молекулярная масса. Массовая доля химического элемента в соединении	Письменный контроль ;
15	Решение задач на вычисление массовой доли химического элемента по формуле соединения	1	0	0	24.10.2022	Вычисление массовой доли химического элемента в соединении	Химическая формула. Валентность атомов химических элементов. Закон постоянства состава веществ. Относительная атомная масса. Относительная молекулярная масса. Массовая доля химического элемента в соединении	Письменный контроль ;
16	Физические и химические явления. Химическая реакция	1	0	0	26.10.2022	Физические и химические явления	Физические и химические явления. Химический эксперимент: наблюдение физических (плавление воска, таяние льда, растирание сахара в ступке, кипение и конденсация воды) и химических (горение свечи, прокаливание медной проволоки, взаимодействие мела с кислотой) явлений	Тестирование;
17	Признаки и условия протекания химических реакций	1	0	0	09.11.2022	Физические и химические явления. Условия и признаки протекания химических реакций	Физические и химические явления. Химическая реакция и её признаки. Наблюдение и описание признаков протекания химических реакций (разложение сахара, взаимодействие серной кислоты с хлоридом бария, разложение гидроксида меди (II) при нагревании, взаимодействие железа с раствором соли меди(II))	Устный опрос ;
18	Закон сохранения массы веществ. М.В. Ломоносов— учёный-энциклопедист	1	0	0	14.11.2022	Физические и химические явления. Закон сохранения массы веществ	Физические и химические явления. Химическая реакция. Признаки химических реакций. Закон сохранения массы веществ	Устный опрос ;

19	Химические уравнения	1	0	0	16.11.2022	Физические и химические явления. Химические уравнения. Коэффициенты. Условия и признаки протекания химических реакций. Закон сохранения массы веществ	Физические и химические явления. Химическая реакция. Признаки химических реакций. Уравнения химических реакций. Закон сохранения массы веществ. Типы химических реакций (соединение, разложение, замещение, обмен)	Письменный контроль ;
20	Типы химических реакций (соединения, разложения, замещения, обмена)	1	0	0	21.11.2022	Классификация химических реакций по количеству и составу исходных и полученных веществ	Физические и химические явления. Химическая реакция. Признаки химических реакций. Уравнения химических реакций. Закон сохранения массы веществ. Типы химических реакций (соединение, разложение, замещение, обмен)	Письменный контроль ;
21	Урок обобщения и систематизации знаний	1	0	0	23.11.2022	Атом. Молекула. Химический элемент. Знаки химических элементов. Простые и сложные вещества. Относительная атомная и молекулярная массы Физические и химические явления. Химические уравнения. Коэффициенты. Условия и признаки протекания химических реакций. Закон сохранения массы веществ	Первоначальные химические понятия	Устный опрос ;
22	Урок контроля знаний	1	1	0	28.11.2022	Атом. Молекула. Химический элемент. Знаки химических элементов. Простые и сложные вещества. Относительная атомная и молекулярная массы Физические и химические явления. Химические уравнения. Коэффициенты. Условия и признаки протекания химических реакций. Закон сохранения массы веществ	Первоначальные химические понятия	Контрольная работа ;
23	Воздух — смесь газов. Состав воздуха	1	0	0	30.11.2022	Проблема безопасного использования веществ и химических реакций в повседневной жизни. Бытовая химическая грамотность	Воздух – смесь газов. Состав воздуха Качественное определение содержания кислорода в воздухе	Устный опрос ;
24	Тепловой эффект химической реакции, понятие о термохимическом уравнении, экзо- и эндотермических реакциях	1	0	0	05.12.2022	Классификация химических реакций по различным признакам: поглощению или выделению энергии	Химические свойства кислорода. Реакции горения простых и сложных веществ. Тепловой эффект химической реакции. Экзо- и эндотермические реакции, термохимические уравнения	Письменный контроль ;
25	Способы получения кислорода в лаборатории и промышленности. Применение кислорода	1	0	0	07.12.2022	Получение кислорода. Качественные реакции на газообразные вещества	Способы получения кислорода в лаборатории и промышленности. Применение кислорода	Устный опрос ;

26	Практическая работа № 3. Получение и соби́рание кислорода, изучение его свойств	1	0	1	12.12.2022	Лабораторное оборудование и приёмы обращения с ним. Правила безопасной работы в химической лаборатории Получение кислорода и изучение его свойств. Качественные реакции на газообразные вещества	Способы получения кислорода в лаборатории. Физические и химические свойства кислорода	Практическая работа ;
27	Круговорот кислорода в природе. Топливо (уголь и метан). Загрязнение воздуха, способы его предотвращения. Усиление парникового эффекта, разрушение озонового слоя	1	0	0	14.12.2022	Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия	Наблюдение взаимодействия веществ с кислородом и условия возникновения и прекращения горения (пожара) Нахождение кислорода в природе, физические и химические свойства. Реакции горения простых и сложных веществ. Тепловой эффект химической реакции. Экзо- и эндотермические реакции, термохимические уравнения. Понятие об оксидах. Применение кислорода. Круговорот кислорода в природе Озон Топливо (уголь и метан). Загрязнение воздуха, способы его предотвращения. Усиление парникового эффекта, разрушение озонового слоя	Устный опрос ;
28	Водород — химический элемент и простое вещество. Нахождение в природе, физические и химические свойства (на примере взаимодействия с неметаллами и оксидами металлов), применение, способы получения	1	0	0	19.12.2022	Атом. Молекула. Химический элемент. Знаки химических элементов. Простые и сложные вещества. Относительная атомная и молекулярная массы Химические свойства неметаллов: водорода	Водород – элемент и простое вещество. Нахождение в природе, физические и химические свойства (на примере взаимодействия с неметаллами и оксидами металлов), применение, способы получения. Понятие о кислотах Вычисления молекулярной массы вещества на основании атомной массы химических элементов	Устный опрос ;
29	Практическая работа № 4. Получение и соби́рание водорода, изучение его свойств	1	0	1	21.12.2022	Лабораторное оборудование и приёмы обращения с ним. Правила безопасной работы в химической лаборатории Получение водорода и изучение его свойств. Качественные реакции на газообразные вещества	Водород – элемент и простое вещество. Физические и химические свойства (на примере взаимодействия с оксидами металлов), способы получения. Понятие о кислотах	Практическая работа ;
30	Понятие о кислотах и солях	1	0	0	26.12.2022	Классификация и номенклатура неорганических веществ	Оксиды. Классификация оксидов: кислотные. Номенклатура оксидов (международная и тривиальная). Физические и химические свойства оксидов Состав кислот и солей	Устный опрос ;
31	Количество вещества. Моль. Молярная масса	1	0	0	28.12.2022	Проведение расчётов на основе формул	Количество вещества. Моль. Молярная масса. Наблюдение образцов веществ количеством 1 моль	Письменный контроль ;
32	Закон Авогадро. Молярный объём газов	1	0	0	09.01.2023	Проведение расчётов на основе формул	Количество вещества. Моль. Закон Авогадро. Молярный объём газов	Письменный контроль ;
33	Решение задач на взаимосвязь количества вещества, объёма и массы газов. Расчёты по химическим уравнениям	1	0	0	11.01.2023	Проведение расчётов на основе формул и уравнений реакций	Количество вещества. Моль. Молярная масса. Закон Авогадро. Молярный объём газов Расчёты по химическим уравнениям Расчёты по химической формуле. Расчёты количества вещества, молярной массы, молярного объёма газов	Письменный контроль ;

34	Расчёты по химическим уравнениям. Применение закона Авогадро	1	0	0	16.01.2023	Проведение расчётов на основе формул и уравнений реакций	Количество вещества. Моль. Молярная масса. Закон Авогадро. Молярный объём газов Расчёты по химическим уравнениям Расчёты по химической формуле. Расчёты количества вещества, молярной массы, молярного объёма газов	Письменный контроль ;
35	Физические свойства воды. Анализ и синтез — методы изучения состава воды. Химические свойства воды (реакции с металлами, оксидами металлов и неметаллов)	1	0	0	18.01.2023	Общие химические свойства металлов Химические свойства сложных веществ: оксидов	Физические свойства воды. Химические свойства воды (реакции с металлами, кислотными и основными оксидами). Взаимодействие воды с металлами (натрием и кальцием)	Устный опрос ;
36	Понятие об основаниях и индикаторах	1	0	0	23.01.2023	Изменение окраски индикаторов в различных средах. Качественные реакции на ионы в растворе	Понятие об основаниях. Определение растворов щелочей с помощью индикаторов. Наблюдение изменения окраски индикаторов в растворах щелочей	Устный опрос ;
37	Вода как растворитель. Растворы. Растворимость веществ в воде. Насыщенные и ненасыщенные растворы	1	0	0	25.01.2023	Проведение расчётов на основе формул	Физические свойства воды. Вода как растворитель. Растворы. Понятие о растворимости веществ в воде. Понятие о насыщенных и ненасыщенных растворах. Роль растворов в природе и жизни человека	Тестирование;
38	Концентрация растворов. Массовая доля вещества в растворе. Вычисления с использованием понятия «массовая доля вещества в растворе»	1	0	0	30.01.2023	Расчёт массовой доли растворённого вещества в растворе	Расчёт массовой доли вещества в растворе (процентная концентрация) Физические свойства воды. Вода как растворитель. Растворы. Понятие о растворимости веществ в воде. Понятие о насыщенных и ненасыщенных растворах. Массовая доля вещества в растворе. Роль растворов в природе и жизни человека	Письменный контроль ;
39	Практическая работа № 5. Приготовление растворов с определённой концентрацией	1	0	1	01.02.2023	Лабораторное оборудование и приёмы обращения с ним. Правила безопасной работы в химической лаборатории Приготовление растворов с определённой массовой долей растворённого вещества Расчёт массовой доли растворённого вещества в растворе	Расчёт массовой доли вещества в растворе (процентная концентрация) Физические свойства воды. Вода как растворитель. Растворы. Понятие о растворимости веществ в воде. Понятие о насыщенных и ненасыщенных растворах. Массовая доля вещества в растворе. Роль растворов в природе и жизни человека	Практическая работа ;
40	Роль растворов в природе и в жизни человека. Круговорот воды в природе. Загрязнение природных вод. Охрана и очистка природных вод	1	0	0	06.02.2023	Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия	Круговорот воды в природе. Загрязнение природных вод. Охрана и очистка природных вод Физические свойства воды. Вода как растворитель. Растворы. Понятие о растворимости веществ в воде. Роль растворов в природе и жизни человека	Устный опрос ;
41	Первые попытки классификации химических элементов. Понятие о группах сходных элементов (щелочные и щелочноземельные металлы, галогены, инертные газы). Элементы, которые образуют амфотерные оксиды и гидроксиды	1	0	0	08.02.2023	Атом. Молекула. Химический элемент Общие химические свойства металлов и неметаллов Химические свойства амфотерных гидроксидов алюминия и железа(III) Химические свойства сложных веществ	Взаимодействие гидроксида цинка с растворами кислот и щелочей Классификация химических элементов. Понятие о группах сходных элементов (щелочные и щелочноземельные металлы, галогены, инертные газы). Ознакомление с образцами металлов и неметаллов. Классификация химических элементов. Элементы, которые образуют амфотерные оксиды и гидроксиды	Устный опрос ;



42	Ионная химическая связь	1	0	0	13.02.2023	Электроотрицательность. Ионная связь	Электроотрицательность атомов химических элементов. Химическая связь: ионная	Тестирование;
43	Классификация неорганических соединений	1	0	0	15.02.2023	Классификация и номенклатура неорганических веществ	Классификация неорганических соединений	Письменный контроль ;
44	Оксиды: состав, классификация (основные, кислотные, амфотерные, несолеобразующие), номенклатура (международная и тривиальная). Получение и химические свойства кислотных и основных оксидов	1	0	0	20.02.2023	Классификация и номенклатура неорганических веществ Получение и химические свойства оксидов (основных, кислотных) Химические свойства сложных веществ: оксидов	Оксиды: состав, классификация (кислотные, основные, амфотерные и несолеобразующие – на примере оксида углерода(II) и оксида азота(II)), номенклатура. Получение и химические свойства оксидов	Устный опрос ;
45	Основания: состав, классификация, номенклатура (международная и тривиальная), физические и химические свойства, способы получения	1	0	0	22.02.2023	Изменение окраски индикаторов в различных средах. Качественные реакции на ионы в растворе Классификация и номенклатура неорганических веществ Получение и химические свойства оснований Химические свойства сложных веществ: оснований	Основания: состав, классификация, номенклатура, физические и химические свойства, способы получения. Определение растворов щелочей с помощью индикаторов. Наблюдение изменения окраски индикаторов в растворах щелочей. Изучение реакций нейтрализации. Получение нерастворимых оснований	Устный опрос ;
46	Амфотерные оксиды и гидроксиды, их свойства и получение	1	0	0	27.02.2023	Классификация и номенклатура неорганических веществ Получение и химические свойства амфотерных оксидов Химические свойства амфотерных гидроксидов алюминия и железа(III)	Понятие об амфотерных гидроксидах (на примере цинка и алюминия): химические свойства (взаимодействие с кислотами и щелочами) и получение. Элементы, которые образуют амфотерные оксиды и гидроксиды. Взаимодействие гидроксида цинка с растворами кислот и щелочей	Устный опрос ;
47	Кислоты: состав, классификация, номенклатура, физические свойства	1	0	0	01.03.2023	Классификация и номенклатура неорганических веществ	Кислоты: состав, классификация, номенклатура, физические свойства	Устный опрос ;
48	Кислоты: химические свойства, способы получения. Ряд активности металлов	1	0	0	06.03.2023	Изменение окраски индикаторов в различных средах. Качественные реакции на ионы в растворе Получение, применение и химические свойства кислот Химические свойства сложных веществ: кислот	Кислоты. Химические свойства кислот. Ряд активности металлов Н. Н. Бекетова. Получение кислот. Определение растворов кислот с помощью индикаторов. Наблюдение изменения окраски индикаторов в растворах кислот. Изучение взаимодействия оксида меди(II) с раствором серной кислоты, кислот с металлами, реакций нейтрализации	Письменный контроль ;

49	Соли (средние): номенклатура, способы получения, взаимодействие солей с металлами, кислотами, щелочами и солями	1	0	0	13.03.2023	Классификация и номенклатура неорганических веществ Получение и химические свойства солей Химические свойства сложных веществ: солей	Соли. Номенклатура солей (международная и тривиальная). Физические и химические свойства солей. Способы получения солей. Вытеснение одного металла другим из раствора соли	Устный опрос ;
50	Вычисления по уравнениям химической реакции	1	0	0	15.03.2023	Проведение расчётов на основе формул и уравнений реакций	Количество вещества. Моль. Молярная масса. Закон Авогадро. Молярный объём газов Расчёты по химическим уравнениям Расчёты по химической формуле. Расчёты количества вещества, молярной массы, молярного объёма газов	Письменный контроль ;
51	Генетическая связь между классами неорганических соединений	1	0	0	20.03.2023	Генетическая связь между классами неорганических соединений	Генетическая связь между классами неорганических соединений	Письменный контроль ;
52	Практическая работа № 6. Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений»	1	0	1	22.03.2023	Генетическая связь между классами неорганических соединений Лабораторное оборудование и приёмы обращения с ним. Правила безопасной работы в химической лаборатории	Генетическая связь между классами неорганических соединений Исследование образцов неорганических веществ различных классов Решение экспериментальных задач по теме «Важнейшие классы неорганических соединений»	Практическая работа ;
53	Урок обобщения и систематизации знаний	1	0	0	05.04.2023	Генетическая связь между классами неорганических соединений Классификация и номенклатура неорганических веществ Химические свойства сложных веществ: оксидов, оснований, кислот, солей	Генетическая связь между классами неорганических соединений	Устный опрос ;
54	Урок контроля знаний	1	1	0	10.04.2023	Генетическая связь между классами неорганических соединений Классификация и номенклатура неорганических веществ Химические свойства сложных веществ: оксидов, оснований, кислот, солей	Генетическая связь между классами неорганических соединений	Контрольная работа ;

55	Урок обобщения и систематизации знаний	1	0	0	12.04.2023	Изменение окраски индикаторов в различных средах. Качественные реакции на ионы в растворе Качественные реакции на газообразные вещества Классификация химических реакций по различным признакам: поглощению или выделению энергии Проблема безопасного использования веществ и химических реакций в повседневной жизни. Бытовая химическая грамотность Проведение расчётов на основе формул и уравнений реакций Расчёт массовой доли растворённого вещества в растворе Химические свойства неметаллов: водорода и кислорода	Водород – элемент и простое вещество. Физические и химические свойства (на примере взаимодействия с оксидами металлов), способы получения. Понятие о кислотах Воздух - смесь газов. Состав воздуха. Кислород — элемент и простое вещество Количество вещества. Моль. Молярная масса. Закон Авогадро. Молярный объём газов Массовая доля вещества в растворе. Роль растворов в природе и жизни человека Нахождение кислорода в природе, физические и химические свойства. Реакции горения простых и сложных веществ. Понятие об оксидах Понятие об основаниях. Определение растворов щелочей с помощью индикаторов Расчёт массовой доли вещества в растворе (процентная концентрация) Расчёты по химическим уравнениям Расчёты по химической формуле. Расчёты количества вещества, молярной массы, молярного объёма газов Состав кислот и солей Физические свойства воды. Химические свойства воды (реакции с металлами, кислотными и основными оксидами). Взаимодействие воды с металлами (натрием и кальцием). Вода как растворитель. Растворы. Понятие о растворимости веществ в воде. Роль растворов в природе и жизни человека	Письменный контроль ;
56	Строение атомов. Состав атомных ядер. Изотопы. Электроны. Физический смысл порядкового номера элемента	1	0	0	17.04.2023	Физический смысл атомного (порядкового) номера химического элемента	Строение атомов. Состав атомных ядер. Изотопы. Электроны. Физический смысл порядкового номера элемента	Устный опрос ;
57	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Периоды, группы, подгруппы. Физический смысл номеров периода и группы	1	0	0	19.04.2023	Закономерности изменения свойств атомов химических элементов и их соединений на основе положения в Периодической системе Д.И. Менделеева и строения атома Периодический закон Д.И. Менделеева. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева Физический смысл атомного (порядкового) номера химического элемента, номера группы и периода Периодической системы	Закономерности изменения радиуса атомов химических элементов, металлических и неметаллических свойств по группам и периодам Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Виды таблицы «Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева». Периоды и группы. Физический смысл порядкового номера элемента, номеров периода и группы	Устный опрос ;

58	Строение электронных оболочек атомов первых 20 химических элементов периодической системы Д. И. Менделеева	1	0	0	24.04.2023	Закономерности изменения свойств атомов химических элементов и их соединений на основе положения в Периодической системе Д.И. Менделеева и строения атома Строение атома. Строение энергетических уровней атомов первых 20 химических элементов Периодической системы Д.И. Менделеева	Состав и строение атомов. Строение электронных оболочек атомов первых 20 химических элементов Периодической системы Д.И. Менделеева	Письменный контроль ;
59	Характеристика химического элемента по его положению в периодической системе Д. И. Менделеева	1	0	0	26.04.2023	Строение атома. Строение энергетических уровней атомов первых 20 химических элементов Периодической системы Д.И. Менделеева	Характеристика химического элемента по его положению в периодической системе Д. И. Менделеева	Устный опрос ;
60	Значение периодического закона и периодической системы химических элементов для развития науки и практики. Д. И. Менделеев — учёный, педагог и гражданин	1	0	0	03.05.2023	Закономерности изменения свойств атомов химических элементов и их соединений на основе положения в Периодической системе Д.И. Менделеева и строения атома	Закономерности изменения радиуса атомов химических элементов, металлических и неметаллических свойств по группам и периодам. Значение Периодического закона и Периодической системы химических элементов Д.И. Менделеева для развития науки и практики	Устный опрос ;
61	Урок контроля знаний	1	1	0	10.05.2023	Изменение окраски индикаторов в различных средах. Качественные реакции на ионы в растворе Качественные реакции на газообразные вещества Классификация химических реакций по различным признакам: поглощению или выделению энергии Проблема безопасного использования веществ и химических реакций в повседневной жизни. Бытовая химическая грамотность Проведение расчётов на основе формул и уравнений реакций Расчёт массовой доли растворённого вещества в растворе Химические свойства неметаллов: водорода и кислорода	Водород – элемент и простое вещество. Физические и химические свойства (на примере взаимодействия с оксидами металлов), способы получения. Понятие о кислотах Воздух - смесь газов. Состав воздуха. Кислород — элемент и простое вещество Количество вещества. Моль. Молярная масса. Закон Авогадро. Молярный объём газов Массовая доля вещества в растворе. Роль растворов в природе и жизни человека Нахождение кислорода в природе, физические и химические свойства. Реакции горения простых и сложных веществ. Понятие об оксидах Понятие об основаниях. Определение растворов щелочей с помощью индикаторов Расчёт массовой доли вещества в растворе (процентная концентрация) Расчёты по химическим уравнениям Расчёты по химической формуле. Расчёты количества вещества, молярной массы, молярного объёма газов Состав кислот и солей Физические свойства воды. Химические свойства воды (реакции с металлами, кислотными и основными оксидами). Взаимодействие воды с металлами (натрием и кальцием). Вода как растворитель. Растворы. Понятие о растворимости веществ в воде. Роль растворов в природе и жизни человека	Контрольная работа ;
62	Электроотрицательность атомов химических элементов. Химическая связь: ковалентная полярная и ковалентная неполярная	1	0	0	15.05.2023	Электроотрицательность. Ковалентная химическая связь: неполярная и полярная	Электроотрицательность атомов химических элементов. Химическая связь: ковалентная (полярная и неполярная)	Устный опрос ;

63	Степень окисления	1	0	0	17.05.2023	Химические формулы. Индексы. Валентность. Степень окисления	Степень окисления	Письменный контроль ;
64	Окислительно-восстановительные реакции (ОВР). Процессы окисления и восстановления. Окислители и восстановители	1	0	0	22.05.2023	Классификация химических реакций по различным признакам: изменению степеней окисления атомов химических элементов Окислитель. Восстановитель. Сущность окислительно-восстановительных реакций	Проведение опытов, иллюстрирующих примеры окислительно-восстановительных реакций (горение, реакции разложения, соединения) Степень окисления. Окислительно-восстановительные реакции. Процессы окисления и восстановления. Окислители и восстановители	Письменный контроль ;
65	Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций и схем электронного баланса	1	0	0	24.05.2023	Окислитель. Восстановитель. Сущность окислительно-восстановительных реакций	Степень окисления. Окислительно-восстановительные реакции. Процессы окисления и восстановления. Окислители и восстановители	Письменный контроль ;
66	Урок обобщения и систематизации знаний	1	0	0	29.05.2023	Окислитель. Восстановитель. Сущность окислительно-восстановительных реакций Периодический закон Д.И. Менделеева. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева Электроотрицательность. Ковалентная химическая связь: неполярная и полярная. Ионная связь	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атомов. Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции	Письменный контроль ;
67	Урок развивающего контроля знаний. Химия в действии	1	0	0	27.05.2023	Окислитель. Восстановитель. Сущность окислительно-восстановительных реакций Периодический закон Д.И. Менделеева. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева Проблема безопасного использования веществ и химических реакций в повседневной жизни. Бытовая химическая грамотность Электроотрицательность. Ковалентная химическая связь: неполярная и полярная. Ионная связь	Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атомов. Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции. Реализация межпредметных связей через использование общих естественно-научных понятий и понятий, являющихся системными для отдельных предметов естественно-научного цикла (физики, биологии, географии)	Тестирование;
68	Кислород — химический элемент и простое вещество. Озон. Нахождение кислорода в природе, физические и химические свойства (реакции окисления, горение). Понятие об оксидах	1	0	0	31.05.2023	Относительная атомная и молекулярная массы Химические свойства неметаллов: кислорода	Воздух – смесь газов. Состав воздуха. Кислород – элемент и простое вещество. Озон Вычисления молекулярной массы кислорода и озона на основании атомной массы химического элемента Нахождение кислорода в природе, физические и химические свойства. Реакции горения простых и сложных веществ. Понятие об оксидах	Устный опрос ;
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		68	3	6				

## УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОГО ПРОЦЕССА

### ОБЯЗАТЕЛЬНЫЕ УЧЕБНЫЕ МАТЕРИАЛЫ ДЛЯ УЧЕНИКА

Химия. 8 класс/Рудзитис Г.Е., Фельдман Ф.Г., Акционерное общество «Издательство «Просвещение»;

Введите свой вариант:

### МЕТОДИЧЕСКИЕ МАТЕРИАЛЫ ДЛЯ УЧИТЕЛЯ

Химия : уроки в 8 классе : пособие для учителя /

Н. Н. Гара. — 2-е изд., перераб. — М. : Просвещение, 2014

### ЦИФРОВЫЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫЕ РЕСУРСЫ И РЕСУРСЫ СЕТИ ИНТЕРНЕТ

<https://resh.edu.ru/>

<https://media.prosv.ru/?ysclid=10rvpsl8z1>

## МАТЕРИАЛЬНО-ТЕХНИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОГО ПРОЦЕССА

### УЧЕБНОЕ ОБОРУДОВАНИЕ

Оборудование для демонстрации: Образцы оксидов, кислот, оснований и солей.

Модели кристаллических решеток хлорида натрия, алмаза, оксида углерода (IV).

Примеры физических явлений: плавление парафина; растворение перманганата калия; диффузия душистых веществ с горящей лампочки накаливания.

Примеры химических явлений: взаимодействие соляной кислоты с мрамором или мелом; получение гидроксида меди (II); растворение полученного гидроксида в кислотах; взаимодействие оксида меди (II) с серной кислотой при нагревании; разложение перманганата калия; взаимодействие разбавленных кислот с металлами.

Взаимодействие цинка с серой, соляной кислотой, хлоридом меди (II). Горение магния

Образцы щелочных и щелочноземельных металлов. Образцы сплавов.

Взаимодействие натрия, лития и кальция с водой.

Получение гидроксидов железа (II) и (III).

### ОБОРУДОВАНИЕ ДЛЯ ПРОВЕДЕНИЯ ЛАБОРАТОРНЫХ, ПРАКТИЧЕСКИХ РАБОТ, ДЕМОНСТРАЦИЙ

Мультимедийный проектор, экран, компьютер

