

**Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение  
«Средняя общеобразовательная школа № 32»  
имени Владимира Артемьевича Капитонова**

РАССМОТРЕНО  
на заседании ШМО  
естественнонаучных и  
математических дисциплин  
Руководитель:  
\_\_\_\_\_Кулагина Е.А.  
Протокол № 1  
от 30.08.2023 г.

СОГЛАСОВАНО  
на заседании  
педагогического совета  
\_\_\_\_\_ Жбырь С.М.  
Протокол №1 от 31.08.2023 г.

УТВЕРЖДЕНО  
Директор  
МБОУ "СОШ № 32"  
им. В.А. Капитонова  
\_\_\_\_\_ Баранова О.Б.  
Приказ № 122  
от 31.08.2023 г.

**Рабочая программа учебного предмета  
"ХИМИЯ"  
8-9 класс**

## Пояснительная записка

Рабочая программа учебного предмета “Химия” разработана в соответствии с ФГОС 2009/2010 года с учетом ФОП ООО. При этом, содержание и планируемые результаты данной программы не ниже соответствующих содержания и планируемых результатов ФОП ООО по учебному предмету “Химия”.

Программа по химии разработана с целью оказания методической помощи учителю в создании рабочей программы по учебному предмету.

Программа по химии даёт представление о целях, общей стратегии обучения, воспитания и развития обучающихся средствами учебного предмета, устанавливает обязательное предметное содержание, предусматривает распределение его по классам и структурирование по разделам и темам программы по химии, определяет количественные и качественные характеристики содержания, рекомендуемую последовательность изучения химии с учётом межпредметных и внутрипредметных связей, логики учебного процесса, возрастных особенностей обучающихся, определяет возможности предмета для реализации требований к результатам освоения основной образовательной программы на уровне основного общего образования, а также требований к результатам обучения химии на уровне целей изучения предмета и основных видов учебно-познавательной деятельности обучающегося по освоению учебного содержания.

Знание химии служит основой для формирования мировоззрения обучающегося, его представлений о материальном единстве мира, важную роль играют формируемые химией представления о взаимопревращениях энергии и об эволюции веществ в природе, о путях решения глобальных проблем устойчивого развития человечества – сырьевой, энергетической, пищевой и экологической безопасности, проблем здравоохранения.

### **Изучение химии:**

способствует реализации возможностей для саморазвития и формирования культуры личности, её общей и функциональной грамотности;

вносит вклад в формирование мышления и творческих способностей обучающихся, навыков их самостоятельной учебной деятельности,

экспериментальных и исследовательских умений, необходимых как в повседневной жизни, так и в профессиональной деятельности;

знакомит со спецификой научного мышления, закладывает основы целостного взгляда на единство природы и человека, является ответственным этапом в формировании естественнонаучной грамотности обучающихся;

способствует формированию ценностного отношения к естественно-научным знаниям, к природе, к человеку, вносит свой вклад в экологическое образование обучающихся.

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

Курс химии на уровне основного общего образования ориентирован на освоение обучающимися системы первоначальных понятий химии, основ неорганической химии и некоторых отдельных значимых понятий органической химии.

Структура содержания программы по химии сформирована на основе системного подхода к её 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;

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.

Освоение программы по химии способствует формированию представления о химической составляющей научной картины мира в логике её системной природы, ценностного отношения к научному знанию и методам познания в науке.

Изучение химии происходит с привлечением знаний из ранее изученных учебных предметов: «Окружающий мир», «Биология. 5–7 классы» и «Физика. 7 класс».

При изучении химии происходит формирование знаний основ химической науки как области современного естествознания, практической деятельности человека и как одного из компонентов мировой культуры. Задача учебного предмета состоит в формировании системы химических знаний – важнейших фактов, понятий, законов и теоретических положений, доступных обобщений мировоззренческого характера, языка науки, в приобщении к научным методам познания при изучении веществ и химических реакций, в формировании и развитии познавательных умений и их применении в учебно-познавательной и учебно-исследовательской деятельности, освоении правил безопасного обращения с веществами в повседневной жизни.

При изучении химии на уровне основного общего образования важное 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 обучающихся 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 общей функциональной и естественно-научной грамотности, в том числе умений объяснять и оценивать явления окружающего мира, используя знания и опыт, полученные при изучении химии, применять их при решении проблем в повседневной жизни и трудовой деятельности;

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.

Общее число часов, рекомендованных для изучения химии, – 136 часов:

в 8 классе – 68 часов (2 часа в неделю), в 9 классе – 68 часов (2 часа в неделю).

Для каждого класса предусмотрено резервное учебное время, которое может быть использовано участниками образовательного процесса в целях формирования вариативной составляющей содержания конкретной рабочей программы. При этом обязательная (инвариантная) часть содержания предмета, установленная примерной рабочей программой, и время, отводимое на её изучение, должны быть сохранены полностью.

## **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, собирание, 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, собирание, 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 и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Строение атомов. Химическая 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 8-9 классах 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 РЕЗУЛЬТАТЫ ОСВОЕНИЯ ПРОГРАММЫ ПО ХИМИИ НА УРОВНЕ ОСНОВНОГО ОБЩЕГО ОБРАЗОВАНИЯ**

Личностные, метапредметные и предметные результаты освоения обучающимися с программы учебного предмета «Химия» соответствует ФГОС ООО. При этом, планируемые результаты программы учебного курса «Химия» не ниже соответствующих результатов ФГОС ООО по данному учебному предмету.

Личностные результаты освоения программы основного общего образования достигаются в ходе обучения химии в единстве учебной и воспитательной деятельности 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 готовность обучающихся руководствоваться системой позитивных ценностных ориентаций и расширение опыта деятельности на её основе, в том числе в части:

1) патриотического воспитания:

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;

2) гражданского воспитания:

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;

### 3) ценности научного познания:

мировоззренческие представления о веществе и химической реакции, соответствующие современному уровню развития науки и составляющие основу для понимания сущности научной картины мира, представления об основных закономерностях развития природы, взаимосвязях человека с природной средой, о роли химии в познании этих закономерностей;

познавательные мотивы, направленные на получение новых знаний по химии, необходимые для объяснения наблюдаемых процессов и явлений, познавательной, информационной и читательской культуры, в том числе навыков самостоятельной работы с учебными текстами, справочной литературой, доступными техническими средствами информационных технологий; интерес к обучению и познанию, любознательность, готовность и способность к самообразованию, проектной и исследовательской деятельности, к осознанному выбору направленности и уровня обучения в дальнейшем;

### 4) формирования культуры здоровья:

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

### 5) трудового воспитания:

интерес 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, осознанный выбор 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;

б) экологического воспитания: экологически целесообразное отношение к природе как источнику жизни на Земле, основе её существования, понимание ценности здорового и безопасного образа жизни, ответственное отношение к собственному физическому и психическому здоровью, осознание ценности соблюдения правил безопасного поведения при работе с веществами, а также в ситуациях, угрожающих здоровью и жизни людей;

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

Познавательные универсальные учебные действия

Базовые логические действия:

умения 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;

умение 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.

Базовые исследовательские действия:

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

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.

Работа с информацией:

умение 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;

умение 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;

умение использовать и анализировать в процессе учебной и исследовательской деятельности информацию о влиянии промышленности, сельского хозяйства и транспорта на состояние окружающей природной среды.

Коммуникативные универсальные учебные действия:

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

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

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 другие);

Регулятивные универсальные учебные действия:

умение 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, умение 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.).

**КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ**  
**8 КЛАСС, 68 часов**

№ п/п	Название темы урока	Кол-во часов	Сроки изучения темы	Сроки контрольных/ лабораторных /практических работ
<b>1 ЧЕТВЕРТЬ - 16 часов (1 неделя ноября – каникулы)</b>				
<b>I</b>	<b>Введение. Предмет химии. Вещества.</b>	<b>6</b>	<b>1 – 4 неделя сентября</b>	
1.	Введение. Предмет химии, вещества. Значение знаний о химических процессах. Методы изучения химии.	1	1-2 неделя сентября	
2.	Превращение веществ. Роль химии в жизни человека.	1	2 неделя сентября	
3.	История развития химии. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева.	1	2 -3 неделя сентября	
4.	<b>Практическая работа №1.</b> Правила техники безопасности и приемы обращения с лабораторным оборудованием.	1	3 неделя сентября	<b>3 неделя сентября</b>
5.	Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Знаки химических элементов.	1	3-4 неделя сентября	
6.	Химические формулы. Относительные атомная и молекулярная массы.	1	4 неделя сентября	
<b>II.</b>	<b>Атомы химических элементов.</b>	<b>8</b>	<b>1-4 неделя октября</b>	
7.	Основные сведения о строении атомов.	1	4 неделя сентября -1 неделя октября	
8.	Изменения в составе ядер атомов химических элементов. Изотопы.	1	1-2 неделя октября	
9.	Строение электронных оболочек	1	2 неделя октября	
10.	Изменение числа электронов на внешнем энергетическом уровне атомов химических элементов.	1	2-3 неделя октября	
11.	Взаимодействие атомов элементов- неметаллов между собой.	1	3 неделя октября	
12.	<b>Практическая работа №2.</b>	1	3 неделя октября	<b>3 неделя</b>

	Наблюдение за изменениями, происходящими с горящей свечой.			<i>октября</i>
13.	Ковалентная полярная химическая связь.	1	3-4 неделя октября	
14.	Металлическая химическая связь.	1	3-4 неделя октября	
<b>III.</b>	<b>Простые вещества.</b>	<b>5</b>	<b>4 неделя октября- 3 неделя ноября</b>	
15.	Простые вещества – металлы.	1	4 неделя октября	
16.	Простые вещества – неметаллы.	1	4 неделя октября	
<b>2 ЧЕТВЕРТЬ - 16 часов (1-2 неделя января - каникулы)</b>				
17.	<b>Практическая работа №3 «Анализ почвы и воды.»</b>	1	2 неделя ноября	<b>2 неделя ноября</b>
18.	Количество вещества.	1	2 неделя ноября	
19.	Молярный объем газов.	1	3 неделя ноября	
<b>IV.</b>	<b>Соединения химических элементов.</b>	<b>15</b>	<b>3 неделя ноября - 4 неделя декабря</b>	
20.	Степень окисления.	1	3 неделя ноября	
21.	Правила расчёта степени окисления по химической формуле вещества.	1	3-4 неделя ноября	
22.	Важнейшие классы бинарных соединений – оксиды и летучие водородные соединения.	1	4 неделя ноября	
23.	Углекислый газ. Вода.	1	4 неделя ноября - 1 неделя декабря	
24.	Основания. Свойства.	1	1 неделя декабря	
25.	Взаимодействия оснований с другими веществами.	1	1-2 неделя декабря	
26.	Кислоты.	1	2 неделя декабря	
27.	Взаимодействия кислот с другими веществами.	1	2-3 неделя декабря	
28.	Соли.	1	3 неделя декабря	
29.	Виды солей. Свойства солей.	1	3 неделя декабря	

30.	Кристаллические решетки.	1	3-4 неделя декабря	
31.	Чистые вещества и смеси.	1	4 неделя декабря	
<b>32</b>	<b>Контрольная работа за 2 четверть.</b>	<b>1</b>	<b>4 неделя декабря</b>	<b>4 неделя декабря</b>
<b>3 ЧЕТВЕРТЬ - 18 часов (4 неделя марта – каникулы)</b>				
33.	Массовая и объемная доли компонентов смеси (раствора).	1	3 неделя января	
34.	<i>Практическая работа №4 «Приготовление раствора сахара и расчет его массовой доли в растворе».</i>	<b>1</b>	3 неделя января	<b>3 неделя января</b>
<b>V.</b>	<b>Изменения, происходящие с веществами.</b>	<b>12</b>	<b>4 неделя января – 2 неделя февраля</b>	
35.	Физические явления в химии.	1	4 неделя января	
36.	Химические реакции.	1	4 неделя января	
37.	<i>Практическая работа №5 «Признаки химических реакций».</i>	1	1 неделя февраля	<b>1 неделя февраля</b>
38.	Химические уравнения.	1	1 неделя февраля	
39.	Расчеты по химическим уравнениям.	1	2 неделя февраля	
40.	Расчеты по химическим уравнениям.	1	2 неделя февраля	
41.	Реакции разложения.	1	3 неделя февраля	
42.	Реакции соединения.	1	3 неделя февраля	
43.	Реакции замещения.	1	4 неделя февраля	
44.	Реакции обмена.	1	4 неделя февраля	
45.	<i>Самостоятельная работа по теме «Типы химических реакций».</i>	1	1 неделя марта	<b>1 неделя марта</b>
46.	Типы химических реакций на примере свойств воды.	1	1 неделя марта	
<b>VI.</b>	<b>Изменения, происходящие с веществами.</b>	<b>20</b>	<b>4 неделя января – 2 неделя февраля</b>	
47.	Растворение. Растворимость веществ в воде.	1	2 неделя марта	
48.	<i>Практическая работа №6 «Ионные реакции».</i>	1	2 неделя марта	<b>2 неделя марта</b>
<b>49.</b>	<b>Контрольная работа за 3 четверть.</b>	<b>1</b>	<b>3 неделя марта</b>	<b>3 неделя</b>

				<b>марта</b>
50.	Электролитическая диссоциация.	1	3 неделя марта	
<b>4 ЧЕТВЕРТЬ – 16 часов</b>				
51.	Основные положения теории электролитической диссоциации.	1	1 неделя апреля	
52.	Ионные уравнения.	1	1 неделя апреля	
53.	<i>Практическая работа №7 «Условия протекания химических реакций между растворами электролитов до конца».</i>	1	2 неделя апреля	<b>2 неделя апреля</b>
54.	Кислоты, их классификация и свойства.	1	2 неделя апреля	
55.	Химические реакции, характерные для кислот.	1	3 неделя апреля	
56.	Основания, их классификация и свойства.	1	3 неделя апреля	
57.	Химические реакции, характерные для оснований	1	4 неделя апреля	
58.	Оксиды, их классификация и свойства.	1	4 неделя апреля	
59.	Химические реакции, характерные для оксидов.	1	1 неделя мая	
60.	Соли, их классификация и свойства.	1	1 неделя мая	
61.	Химические реакции, характерные для солей.	1	2 неделя мая	
62.	<i>Практическая работа №8 «Свойства кислот, оснований, оксидов и солей».</i>	1	2 неделя мая	<b>2 неделя мая</b>
63.	Генетическая связь между классами веществ.	1	3 неделя мая	
64.	Окислительно-восстановительные реакции.	1	3 неделя мая	
<b>65</b>	<b>Контрольная работа за 4 четверть.</b>	<b>1</b>	<b>4 неделя мая</b>	<b>4 неделя мая</b>
66.	Определение коэффициентов в химических уравнениях окислительно-восстановительных реакций.	1	4 неделя мая	
<b>ИТОГО: 66 часа</b>				<b>Резерв: 2 часа</b>

**КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ****9 КЛАСС, 68 часов**

<b>№ п/п</b>	<b>Наименование разделов и тем</b>	<b>КОЛ-ВО часов</b>
	<b>Введение в курс 9 класса</b>	<b>3</b>
1	Характеристика химического элемента на основании его положения в ПСХЭ Д.И. Менделеева.	1
2	Характеристика химического элемента по кислотно-основным свойствам.	1
3	Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева в свете учения о строении атома.	1
	<b>Металлы</b>	<b>17</b>
4	История в металлах. Металлы в истории.	1
5	Положение металлов в периодической системе химических элементов.	1
6	Физические свойства металлов.	1
7	Сплавы, их свойства и значение.	1
8	Химические свойства металлов. Электрохимический ряд напряжений металлов.	1
9	Химические свойства металлов. Выполнение упражнений.	1
10	Получение металлов.	1
11	Коррозии металлов и меры борьбы с ней.	1
12	Щелочные металлы.	1
13	Элементы 2 группы, главной подгруппы.	1
14	Алюминий.	1
15	Соединения алюминия.	1

16	Железо. Строение атома, физические и химические свойства.	1
17	Соединения железа. Выполнение упражнений.	1
18	Обобщение и систематизация знаний по теме «Металлы».	1
19	Контрольная работа по теме металлы «Металлы».	1
20	Анализ контрольной работы.	1
	<b>Неметаллы</b>	<b>24</b>
21	Общая характеристика неметаллов. Аллотропия. Физические свойства неметаллов.	1
22	Водород	1
23	Сравнительная характеристика галогенов.	1
24	Соединения галогенов	1
25	Кислород	1

26	Сера	1
27	Соединения серы	1
28	Серная кислота и ее соли, их применение	1
29	Соединения серы. Выполнение упражнений.	1
30	Азот	1
31	Аммиак	1
32	Соли аммония	1
33	Техника безопасности и организация рабочего места. Соединения азота. Выполнение упражнений.	1
34	Кислородные соединения азота.	1
35	Фосфор, строение атома, аллотропия, свойства белого и красного фосфора, их применение.	1



36	Основные соединения фосфора.	1
37	Углерод	1
38	Оксиды углерода (II) и (IV), их свойства и применение.	1
39	Карбонаты, их значение в природе и жизни человека.	1
40	Кремний, строение атома. Кристаллический кремний, его свойства и применение.	1
41	Оксид кремния (IV), его свойства и применение.	1
42	Силикаты. Силикатная промышленность.	1
43	Контрольная работа №2 по теме «Неметаллы».	1
44	Анализ контрольной работы	1
	<b>Получение, свойства и распознавание неорганических веществ. Практикум №1.</b>	<b>6</b>
45	Определение выхода продукта реакции.	1
46	Получение амфотерного гидроксида и распознавание его свойств.	1
47	Получение аммиака и изучение его свойств.	1
48	Решение экспериментальных задач на распознавание катионов.	1
49	Практическое осуществление переходов.	1
50	Получение оксида углерода и изучение его свойств. Распознавание карбонатов.	1
	<b>Органические вещества</b>	<b>15</b>
51	Предмет органической химии.	1
52	Предельные углеводы: метан и этан.	1
53	Свойства и применение предельных углеводородов.	1
54	Непредельные углеводороды: этилен.	1

55	Непредельные углеводороды: ацетилен.	1
----	--------------------------------------	---

56	Спирты: метанол, этанол и глицерин.	1
57	Альдегиды: уксусный альдегид.	1
58	Предельные одноосновные карбоновые кислоты: уксусная и стеариновая кислоты	1
59	Сложные эфиры.	1
60	Жиры.	1
61	Понятие об аминокислотах. Белки, их строение и биологическая роль.	1
62	Понятие об углеводах. Глюкоза, крахмал, сахароза и их биологическая роль.	1
63	Полимеры	1
64	Обобщение и систематизация знаний по теме «Органические соединения».	1
65	Контрольная работа №3 по теме «Органические соединения».	1
	<b>Получение, свойства и распознавание органических веществ</b>	<b>3</b>
66	Получение этилена и изучение его свойств.	1
67	Экспериментальные задачи по распознаванию и получению веществ.	1
68	Распознавание пластмасс и волокон.	1
	<b>итого</b>	<b>68</b>