

МИНИСТЕРСТВО ПРОСВЕЩЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ
Муниципальное автономное общеобразовательное учреждение «Лицей №14 имени
Заслуженного учителя Российской Федерации А.М. Кузьмина»

УТВЕРЖДЕНО

Директор

_____ Любич Г.Р.

Приказ №226

От 20.06.2022 г.

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

Учебного предмета

«Химия»

БАЗОВЫЙ УРОВЕНЬ

Для 8 - 9 класса основного общего образования

На 2022-2023 учебный год

Составители:

Искендерова Ольга Анатольевна, Попова Светлана Ивановна, Черемисина Ирина Владимировна

Учителя химии

Тамбов 2022 год

Примерная рабочая программа по химии на уровне основного общего образования 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).

ПОЯСНИТЕЛЬНАЯ ЗАПИСКА

Согласно своему назначению примерная рабочая программа является ориентиром для составления рабочих авторских программ: она даёт представление о целях, общей стратегии обучения, воспитания и развития обучающихся средствами учебного предмета «Химия»; устанавливает обязательное предметное содержание, предусматривает распределение его по классам и структурирование его по разделам и темам курса, определяет количественные и качественные характеристики содержания; даёт примерное распределение учебных часов по тематическим разделам курса и рекомендуемую (примерную) последовательность их изучения 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/учебных действий ученика по освоению учебного содержания.

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.

МЕСТО УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА «ХИМИЯ» В УЧЕБНОМ ПЛАНЕ

В системе общего образования «Химия» признана обязательным учебным предметом, который входит в состав предметной области «Естественно-научные предметы».

Учебным планом на её изучение отведено 136 учебных часов — по 2 ч в неделю в 8 и 9 классах соответственно.

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.

В структуре примерной рабочей программы наряду с пояснительной запиской выделены следующие разделы:

- планируемые результаты освоения учебного предмета «Химия» — личностные, метапредметные, предметные;
- содержание учебного предмета «Химия» по годам обучения;

- примерное тематическое планирование, в котором детализировано содержание каждой конкретной темы, указаны количество часов, отводимых на её изучение, и основные виды учебной деятельности ученика, формируемые при изучении темы, приведён перечень демонстраций, выполняемых учителем, и перечень рекомендуемых лабораторных опытов и практических работ, выполняемых учащимися.

СОДЕРЖАНИЕ УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА «ХИМИЯ»

8 КЛАСС

Введение. Первоначальные химические понятия.

Предмет и задачи химии. Место химии среди естественных наук. Роль химии в жизни человека. Познавательное и народно-хозяйственное значение химии. Вещества. Свойства веществ. Простые и сложные вещества. Химические элементы. Знаки химических элементов. Происхождение названий химических элементов. Химические формулы. Индекс. Коэффициент, запись и чтение формул. Явления физические и химические. Химические реакции. Признаки химических реакций. Условия возникновения и течения реакций. Понятие о чистых веществах и смесях. Отличие смесей от химических соединений. Однородные и неоднородные смеси. Способы разделения смесей.

Практическая работа №1: «Правила техники безопасности при работе в химической лаборатории. Знакомство с лабораторным оборудованием. Приёмы работы со спиртовкой и лабораторным штативом».

Практическая работа №2: «Овладение навыками разделения неоднородных и однородных смесей».

Строение атома

Атомно-молекулярное учение. Роль М. В. Ломоносова и Д. Дальтона в создании основ атомно-молекулярного учения. Краткое знакомство с жизнью и деятельностью великих учёных. Уровни организации веществ. Доказательства сложного строения атома. опыты Резерфорда. Планетарная модель строения атома. Открытие элементарных частиц. Состав атомных ядер: протон, нейтрон, массовое число. Относительная атомная масса. Изотопы, изобары. Современные представления об электронном строении атома. Квантовые числа. Распределение электронов по энергетическим уровням и подуровням. Понятие об s-, p-, d-, f- элементах. Ряд наименьшего запаса энергии электронов. Правило Гунда. Запрет Паули. Электронные и электронно-графические схемы строения атомов. Невозбуждённое и возбуждённое состояние атомов, валентность. Понятие иона. Образование ионов из атомов.

Периодический закон и периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева

Доменделеевские классификации химических элементов. Открытие закона Д. И. Менделеевым. Формулировки периодического закона. Структура периодической системы. Физический смысл порядкового номера, номера периода, номера группы. Изменение свойств атомов элементов (относительной атомной массы, заряда ядра, радиуса атома, электроотрицательности) и свойств простых веществ, образованных

элементами, в группах и периодах. Значение Периодического закона для понимания научной картины мира, развития науки и техники. Научный подвиг Д. И. Менделеева. Биография великого учёного.

Химическая связь

Причины образования химических связей между атомами элементов. Типы химических связей: ионная, ковалентная, водородная, металлическая. Влияние типа химической связи на свойства веществ. Понятие о кристаллическом строении вещества, кристаллические решётки. Ионная связь. Понятие об электроотрицательности. Схемы образования ионных соединений. Ковалентная неполярная и полярная химическая связь. Составление схем образования веществ с ковалентной связью. Степень ионности ковалентной связи. Понятие о металлической связи.

Основные законы химии. Количественные отношения в химии

Химические формулы. Составление формул бинарных соединений по валентности. Определение валентности по формулам. Закон постоянства состава веществ. Химические уравнения. Закон сохранения массы веществ. Составление химических уравнений и расстановка коэффициентов в соответствии с законом сохранения массы веществ. Моль - единица количества вещества. Молярная масса. Относительная молекулярная масса. Вычисление молярной массы веществ. Определение количества вещества по массе и массы вещества по количеству. Вычисление массовой доли элементов в веществе и соотношения масс элементов в веществе. Расчёты по химическим уравнениям. Газовые законы. Закон Авогадро. Молярный объём газов. Относительная плотность газов. Закон объёмных отношений газов в химических реакциях. Расчётные задачи с использованием законов. Определение молекулярных масс газообразных веществ: а) по относительной плотности газа; б) по молярному объёму;

Типы химических реакций

Понятие о типах химических реакций. Реакции соединения, разложения, замещения и обмена. Взаимодействие щелочных металлов с водой, взаимодействие цинка и алюминия с растворами соляной и серной кислот, взаимодействие металлов с растворами солей, взаимодействие растворов щелочей, окрашенных фенолфталеином, с растворами кислот, взаимодействие серной кислоты с хлоридом бария, соляной кислоты с нитратом серебра и т.д.

Основные классы неорганических соединений

Оксиды. Классификация. Солеобразующие и несолеобразующие оксиды. Основные, кислотные, амфотерные оксиды. Химические свойства. Знакомство с понятиями пероксидов и надпероксидов. Решение задач по теме.

Кислоты. Состав кислот. Классификация кислот. Основность. Химические свойства кислот. Реакция нейтрализации. Условия протекания необратимых реакций обмена между растворами кислот, щелочей и солей с использованием таблицы растворимости. Техника безопасности при работе с кислотами. Решение задач по теме.

Лабораторная работа №1: «Действие растворов кислот на индикаторы».

Лабораторная работа №2: «Отношение растворов кислот к металлам».

Лабораторная работа №3: «Взаимодействие кислот с основными оксидами».

Лабораторная работа №4: «Взаимодействие кислот со щелочами (реакция нейтрализации)»

Лабораторная работа №5: «Взаимодействие соляной кислоты с карбонатом кальция».

Основания. Состав оснований. Классификация: щёлочи, нерастворимые основания, амфотерные основания. Кислотность оснований. Химические свойства. Техника безопасности при работе со щелочами. Решение задач по теме.

Лабораторная работа №6: «Действие растворов щелочей на индикаторы».

Лабораторная работа №7: «Получение и свойства нерастворимых оснований».

Лабораторная работа №8: «Доказательство амфотерности гидроксидов цинка и алюминия».

Соли. Состав солей. Составление формул солей по валентности металла и кислотного остатка. Классификация солей. Соли средние, кислые, основные. Химические свойства солей. Использование таблицы растворимости для характеристики химических свойств солей. Получение солей.

Лабораторная работа №9: «Взаимодействие железа с раствором сульфата меди(II)»

Лабораторная работа №10: «Реакции обмена между растворами солей».

Генетическая связь между основными классами неорганических соединений. Понятие о генетической связи и генетических рядах металлов и неметаллов. Осуществление превращений между основными классами неорганических соединений.

Практическая работа №3: «Генетическая взаимосвязь веществ».

<u>Тема урока</u>	<u>Количество часов</u>
Тема 1. Введение. Первоначальные химические понятия	11 часов
Тема 2. Строение атома	9 часов
Тема 3. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева	11 часов
Тема 4. Химическая связь	7 часов
Тема 5. Основные законы химии. Количественные отношения в химии	10 часов
Тема 6. Типы химических реакций	4 часа
Тема 7. Основные классы неорганических соединений	14 часов
Резервное время	2 часа
ВСЕГО:	68 часов

9 КЛАСС

Повторение некоторых вопросов курса химии 8 класса

Повторение Периодического закона и системы Д.И.Менделеева. Повторение основных типов химической связи. Повторение основных классов неорганических соединений.

Растворы. Электролитическая диссоциация. ОВР

Чистые вещества и смеси веществ. Способы разделения смесей: отстаивание, фильтрование, выпаривание.

Понятие о растворах. Процесс растворения. Гидраты и кристаллогидраты. Массовая доля растворенного вещества в растворе. Значение растворов в природе, промышленности, сельском хозяйстве, быту.

Понятие об электролитической диссоциации. Электролиты и неэлектролиты. Механизм электролитической диссоциации электролитов с ионной и ковалентной полярной связью. Гидратация ионов. Основные положения теории электролитической диссоциации. Свойства ионов. Степень диссоциации. Сильные и слабые электролиты. Составление уравнений диссоциации. Кислоты, основания и соли в свете представлений об электролитической диссоциации. Общие свойства растворов электролитов.

Среда водных растворов электролитов. Окраска индикаторов (лакмус, фенолфталеин, метилоранж) в воде, растворах кислот и щелочей. Понятие о водородном показателе pH.

Реакции ионного обмена и условия их протекания. Ионно-молекулярные уравнения реакций и правила их составления. Отличие краткого ионно-молекулярного уравнения от молекулярного уравнения реакции. Реакции обмена, протекающие практически необратимо.

Определение окислительно-восстановительных реакций. Окислители и восстановители. Окислительно-восстановительная двойственность. Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций методом электронного баланса.

Лабораторная работа №11: «Окислительно-восстановительные реакции».

Лабораторная работа №12: «Гидратация сульфата меди(II)».

Домашний эксперимент: «Выращивание кристалла».

Лабораторная работа №13: «Окраска индикаторов в различных средах».

Лабораторная работа №14: «Реакции ионного обмена».

Лабораторная работа № 15: «Условия протекания реакций ионного обмена в растворах».

Практическая работа №4: «Очистка поваренной соли».

Практическая работа №5: «Приготовление раствора и измерение его плотности».

Практическая работа №6: «Определение pH среды».

Важнейшие классы неорганических соединений, способы их получения и химические свойства

Оксиды. Способы получения: взаимодействие простых веществ с кислородом, горение и разложение сложных веществ. Классификация оксидов по химическим свойствам: несолеобразующие и солеобразующие (основные, кислотные и *амфотерные*). Отношение оксидов к воде, кислотам и щелочам.

Основания. Способы получения растворимых и нерастворимых оснований. Химические свойства: отношение к индикаторам, взаимодействие с кислотами, солями, кислотными и *амфотерными* оксидами. Реакция нейтрализации. Разложение нерастворимых оснований при нагревании.

Кислоты. Способы получения бескислородных и кислородсодержащих кислот. Химические свойства: отношение к индикаторам, взаимодействие с основаниями (реакция нейтрализации), основными и *амфотерными* оксидами, металлами. Ряд активности металлов. Взаимодействие кислот с солями. Летучие и неустойчивые кислоты.

Амфотерные гидроксиды. Способы получения и химические свойства: взаимодействие с растворами кислот и щелочей, кислотными и основными оксидами.

Положение химических элементов в Периодической системе и кислотно-основные свойства их оксидов и гидроксидов.

Соли. Основные способы получения и свойства. Взаимодействие солей с кислотами, щелочами, между собой, с металлами. Разложение некоторых солей при нагревании.

Генетическая связь между классами неорганических веществ. Генетические ряды металла и неметалла.

Лабораторная работа №16: «Взаимодействие оксида магния с кислотами».

Лабораторная работа №17: «Распознавание оксидов на основании их свойств».

Лабораторная работа №18: «Реакция нейтрализации».

Лабораторная работа №19: «Обнаружение кислот и оснований».

Лабораторная работа №20: «Получение и свойства амфотерного гидроксида».

Лабораторная работа №21: «Способы получения солей».

Водород и его важнейшие соединения

Водород — химический элемент. Строение атома, электроотрицательность и степени окисления. Положение водорода в Периодической системе. Водород — простое вещество. Молекула водорода. Нахождение в природе. Получение водорода и его физические свойства. Химические свойства (*окислительно-восстановительная двойственность*) водорода: взаимодействие с неметаллами, *активными металлами* и оксидами металлов. Водород — экологически чистое топливо. Применение водорода. Меры предосторожности при работе с водородом.

Молярный объем газа. Относительная плотность газов. Оксид водорода — вода. Состав, строение. Химические свойства воды: взаимодействие с активными металлами (щелочными и щелочно-земельными) и оксидами этих металлов, с кислотными оксидами. Кислотно-основные свойства воды. Круговорот воды в природе. Вода и здоровье. Охрана водных ресурсов. Очистка воды.

Галогены

Общая характеристика галогенов на основе положения химических элементов в Периодической системе. Сходства и различия в строении атомов элементов подгруппы. Молекулы простых веществ и галогеноводородов. Физические и химические свойства галогенов.

Хлор — химический элемент. Строение атома, электроотрицательность и степень окисления. Хлор — простое вещество. Нахождение в природе. Получение хлора и его физические свойства, растворимость в воде (хлорная вода), действие на организм. Химические (окислительные) свойства хлора: взаимодействие с металлами и водородом.

Применение хлора.

Хлороводород и соляная кислота: получение, свойства. Качественная реакция на хлорид-ион.

Фтор, бром, йод. Сравнительная характеристика окислительных свойств галогенов. Качественные реакции на бромид-, иодид-ионы и иод.

Применение галогенов и их соединений.

Подгруппа кислорода

Кислород — химический элемент. Строение атома, электроотрицательность и степени окисления. Кислород — простое вещество. Нахождение в природе. Получение кислорода, его физические и химические (окислительные) свойства: взаимодействие с металлами и неметаллами. Роль кислорода в природе и его применение.

Аллотропные видоизменения кислорода. Озон. Получение, свойства и применение. Действие озона на организм. Озоновый щит Земли.

Сера. Строение атома, степени окисления, аллотропия. Сера в природе. Физические и химические (окислительно-восстановительная двойственность) свойства серы: взаимодействие с металлами, водородом и кислородом.

Применение серы.

Сероводород. Нахождение в природе, получение, физические и химические свойства. Действие сероводорода на организм. Сероводородная кислота. Сульфиды. Качественная реакция на сульфид-ион. Применение сероводорода и сульфидов.

Оксид серы (IV). Получение, свойства и применение. Сернистая кислота. Качественная реакция на сульфит-ион.

Оксид серы(VI). Получение и свойства.

Серная кислота, ее физические и химические свойства. Свойства разбавленной и концентрированной серной кислоты. Действие концентрированной серной кислоты на организм. Сульфаты. Качественная реакция на сульфат-ион. Значение серной кислоты в народном хозяйстве.

Лабораторная работа №22: «Качественная реакция на сульфат-ион».

Практическая работа №7: «Решение экспериментальных задач по теме «Подгруппа кислорода».

Скорость химических реакций

Понятие о скорости химической реакции. Реакции гомогенные и гетерогенные. Факторы, влияющие на скорость химических реакций: природа, концентрация веществ, площадь поверхности соприкосновения реагирующих веществ, температура и катализатор.

Необратимые и обратимые реакции. Классификация химических реакций.

Лабораторная работа №23: «Влияние площади поверхности твердого вещества на скорость растворения мела в соляной кислоте».

Подгруппа азота

Азот — химический элемент. Строение атома, электроотрицательность и степени окисления. Азот — простое вещество. Нахождение в природе, получение и физические свойства. Химические свойства (окислительно-восстановительная двойственность) азота: взаимодействие с металлами, водородом и кислородом. Применение азота.

Аммиак. Строение молекулы, получение, физические и химические свойства: горение, взаимодействие с водой, кислотами и оксидами металлов. Соли аммония, их получение и свойства. Качественная реакция на ион аммония. Применение аммиака и солей аммония.

Оксиды азота. Получение, свойства, действие на организм и окружающую среду оксидов азота(II) и (IV).

Азотная кислота, ее получение, физические и химические (окислительные) свойства: взаимодействие с металлами, стоящими в ряду активности после водорода. Применение. Нитраты. Качественная реакция на нитрат-ион.

Фосфор. Строение атома, электроотрицательность и степени окисления. Аллотропия (белый, красный, *черный фосфор*). Химические свойства фосфора: взаимодействие с металлами и кислородом. Важнейшие соединения фосфора: оксид фосфора(V) и ортофосфорная кислота, фосфаты и гидрофосфаты. Качественная реакция на фосфат-ион.

Применение фосфора и его соединений.

Лабораторная работа №24: «Качественная реакция на соли аммония».

Лабораторная работа №25: «Качественная реакция на фосфат-ион».

Практическая работа №8: «Получение аммиака и изучение его свойств. Соли аммония».

Подгруппа углерода

Углерод — химический элемент. Строение атома, электроотрицательность и степени окисления. Углерод — простое вещество. Аллотропные модификации (алмаз, графит) и их свойства. Химические свойства (окислительно-восстановительная двойственность) углерода: горение, восстановление оксидов металлов, взаимодействие с металлами и водородом. Оксиды углерода(II) и (IV), получение, свойства и применение. Действие оксида углерода(II) на организм. Угольная кислота, карбонаты и гидрокарбонаты. Качественная реакция на карбонаты и гидрокарбонаты. Углерод — основа живой (органической) природы. Охрана атмосферного воздуха от загрязнений. Парниковый эффект. Круговорот углерода в природе.

Кремний — химический элемент. Строение атома, электроотрицательность и степени окисления. Кремний — простое вещество. Нахождение в природе, получение и физические свойства. Химические свойства (окислительно-восстановительная двойственность) кремния: взаимодействие с неметаллами и металлами. Оксид кремния(IV) и кремниевая кислота, силикаты. Кремний — основа неживой (неорганической) природы. Применение кремния.

Понятие о силикатной промышленности (производство керамики, стекла, цемента, бетона, железобетона).

Лабораторная работа №26: «Адсорбционные свойства угля».

Лабораторная работа №27: «Распознавание карбонатов».

Лабораторная работа №28: «Свойства водных растворов водородных соединений неметаллов».

Практическая работа №9: «Получение оксида углерода(1У) и изучение его свойств. Свойства карбонатов».

Металлы и их соединения

Положение элементов, образующих простые вещества — металлы, в Периодической системе, особенности строения их атомов, радиусы атомов, электроотрицательность, степени окисления.

Простые вещества — металлы. Металлическая химическая связь и металлическая кристаллическая решетка. Характерные физические свойства металлов.

Металлы в природе. Общие способы получения металлов (пирометаллургия, гидрометаллургия, электрометаллургия). Химические (восстановительные) свойства металлов. Ряд активности металлов. Отношение металлов к неметаллам, растворам солей, кислот и воде.

Лабораторная работа №29: «Жесткость воды и ее устранение».

Лабораторная работа №30: «Качественные реакции на ионы железа».

Практическая работа №10: «Решение экспериментальных задач по теме «Металлы и их соединения».

Органические соединения

Взаимосвязь неорганических и органических веществ. Особенности органических веществ.

Предельные углеводороды — алканы. Общая характеристика предельных углеводородов. Нахождение в природе, физические и химические свойства: горение, реакция замещения (на примере метана). Применение алканов.

Непредельные углеводороды — алкены. Состав и физические свойства алкенов. Химические свойства: горение, реакции присоединения водорода, галогенов и *полимеризации* (на примере этилена). *Представление о полимерах*. Применение этилена в быту и народном хозяйстве.

Природные источники углеводородов. Природные и попутные нефтяные газы, их состав и использование. Нефть. Каменный уголь.

Функциональные группы (гидроксильная, карбоксильная группы, аминогруппа).

Спирты. Общая характеристика спиртов. Метилловый и этиловый спирты. Химические свойства спиртов: горение, взаимодействие с кислотами. Действие спиртов на организм. Трехатомный спирт глицерин. Применение спиртов.

Карбоновые кислоты на примере уксусной кислоты. Ее свойства и применение. Реакция этерификации. Понятие о сложных эфирах.

Жиры — сложные эфиры глицерина и высших карбоновых кислот. Физические свойства, применение и биологическая роль жиров.

Понятие об углеводах. Глюкоза, сахароза, крахмал, целлюлоза, их нахождение в природе и биологическая роль.

Азотсодержащие соединения. Понятие об аминокислотах. Белки, их биологическая роль. Качественные реакции на белки.

<u>Тема урока</u>	<u>Количество часов</u>
Повторение некоторых вопросов курса химии 8 класса	6 часов
Тема 1. Растворы. Электролитическая диссоциация. ОВР	15 часов
Тема 2. Важнейшие классы неорганических соединений, способы их получения и химические свойства	12 часов
Тема 3. Водород и его важнейшие соединения	3 часа
Тема 4. Галогены	6 часов
Тема 5. Подгруппа кислорода	5 часов
Тема 6. Скорость химической реакции	2 часа
Тема 7. Подгруппа азота	5 часов
Тема 8. Подгруппа углерода	5 часов
Тема 9. Металлы и их соединения	5 часов
Тема 10. Органические соединения	2 часа
Резервное время	2 часа
ВСЕГО:	68 часов

ПЛАНИРУЕМЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ ОСВОЕНИЯ УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА «ХИМИЯ» НА УРОВНЕ ОСНОВНОГО ОБЩЕГО ОБРАЗОВАНИЯ

Изучение химии в основной школе 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, о владение 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 представлены по годам обучения и 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;

Примерная рабочая программа

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.).

9 КЛАСС

1) *раскрывать смысл* основных химических понятий: химический элемент, атом, молекула, ион, катион, анион, простое вещество, сложное вещество, валентность, электроотрицательность, степень окисления, химическая реакция, химическая связь, тепловой эффект реакции, моль, молярный объём, раствор; электролиты, неэлектролиты, электролитическая диссоциация, реакции ионного обмена, катализатор, химическое равновесие, обратимые и необратимые реакции, окислительно-восстановительные реакции, окислитель, восстановитель, окисление и восстановление, аллотропия, амфотерность, химическая связь (ковалентная, ионная, металлическая), кристаллическая решётка, коррозия металлов, сплавы; скорость химической реакции, предельно допустимая концентрация (ПДК) вещества;

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 и степень окисления химических элементов в соединениях различного состава; принадлежность веществ к определённому классу соединений по формулам; вид химической связи (ковалентная, ионная, металлическая) в неорганических соединениях; заряд иона по химической формуле; характер среды в водных растворах неорганических соединений, тип кристаллической решётки конкретного вещества;

5) *раскрывать смысл* Периодического закона Д. И. Менделеева и демонстрировать его понимание: *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 периодической таблице, с числовыми характеристиками строения атомов химических элементов (состав и заряд ядра, общее число электронов и распределение их по электронным слоям); *объяснять* общие закономерности в изменении свойств элементов и их соединений в пределах малых периодов и главных подгрупп с учётом строения их атомов;

6) *классифицировать* химические элементы; неорганические вещества; химические реакции (по числу и составу участвующих в реакции веществ, по тепловому эффекту, по изменению степеней окисления химических элементов);

7) *характеризовать (описывать)* общие и специфические химические свойства простых и сложных веществ, подтверждая описание примерами молекулярных и ионных уравнений соответствующих химических реакций;

8) *составлять* уравнения электролитической диссоциации кислот, щелочей и солей; полные и сокращённые уравнения реакций ионного обмена; уравнения реакций, подтверждающих существование генетической связи между веществами различных классов;

9) *раскрывать* сущность окислительно-восстановительных реакций посредством составления электронного баланса этих реакций;

10) *прогнозировать* свойства веществ в зависимости от их строения; возможности протекания химических превращений в различных условиях;

11) *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;

12) *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 (аммиака и углекислого газа);

13) *проводить* реакции, подтверждающие качественный состав различных веществ: распознавать опытным путём хлорид-бромид-, иодид-, карбонат-, фосфат-, силикат-, сульфат-, гидроксид-ионы, катионы аммония и ионы изученных металлов, присутствующие в водных растворах неорганических веществ;

14) *применять* основные операции мыслительной деятельности — анализ и синтез, сравнение, обобщение, систематизацию, выявление причинно-следственных связей — для изучения свойств веществ и химических реакций; естественно-научные методы познания — наблюдение, измерение, моделирование, эксперимент (реальный и мысленный).

8 КЛАСС

ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ (68 часов)

№ п/п	Тема урока	Количество часов			Дата изучения	Виды, формы контроля	Дом. задание
		Всего	Контрольные работы	Практические работы			
Тема 1. Введение. Первоначальные химические понятия.		9 часов	0	2			
1.	1. Химия – часть естествознания. Предмет химии. Вещества.	1				УО	Учить конспект
2.	2. Превращение веществ. Роль химии в жизни человека.	1				УО	Учить конспект
3.	3. Физические и химические явления. Условия течения и возникновения химической реакции.	1				УО	Учить конспект
4.	4. Краткий очерк истории развития химии.	1				УО	Учить конспект
5.	5. Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева. Знаки химических элементов.	1				УО	Учить конспект
6.	6. Химические элементы. Знаки химических элементов. Происхождение названий химических элементов.	1				УО	Учить конспект
7.	7. Химические формулы. Относительные атомные и молекулярные массы.	1				УО	Учить конспект
8.	8. Практическая работа №1. «Правила техники безопасности при работе в	1				ПР	Не задано

	химической лаборатории. Знакомство с лабораторным оборудованием».						
9.	9. Практическая работа №2. «Приёмы работы со спиртовкой и лабораторным штативом».	1				ПР	Не задано
Тема 2. Атомы химических элементов.		10 часов	1	0			
10.	1 – 2. Основные сведения о строении атомов.	2				УО	Учить конспект
11.	3. Изменения в составе ядер атомов химических элементов. Изотопы.	1				УО	Учить конспект
12.	4. Строение электронных оболочек атомов.	1				УО	Учить конспект
13.	5. Изменение числа электронов на внешнем энергетическом уровне атомов химических элементов.	1				УО	Учить конспект
14.	6. Взаимодействие атомов элементов-неметаллов между собой.	1				УО	Учить конспект
15.	7. Ковалентная полярная химическая связь.	1				УО	Учить конспект
16.	8. Металлическая химическая связь.	1				УО	Учить конспект
17.	9. Обобщение и систематизация знаний по теме: «Атомы химических элементов».	1				УО	Учить конспект
18.	10. Контрольная работа №1 по теме: «Атомы химических элементов».	1				КР	Не задано

Тема 3. Простые вещества.		10 часов	1	0			
19.	1. Простые вещества – металлы.	1				УО	Учить конспект
20.	2. Простые вещества – неметаллы.	1				УО	Учить конспект
21.	3 – 4. Количество вещества.	2				УО	Учить конспект
22.	5 – 6. Молярный объем газов.	2				УО	Учить конспект
23.	7 – 8. Решение задач с использованием понятий «количество вещества», «постоянная Авогадро», «молярная масса», «молярный объем газов».	2				РЗ	Учить конспект
24.	9. Обобщение и систематизация знаний по теме: «простые вещества».	1				РЗ	Учить конспект
25.	10. Контрольная работа №2 по теме: «Простые вещества».	1				КР	Не задано
Тема 4. Соединения химических элементов		18 часов	1	2			
26.	1 – 2. Степень окисления.	2				УО	Учить конспект
27.	3 – 4. Важнейшие классы бинарных соединений – оксиды и летучие водородные соединения.	2				УО	Учить конспект
28.	5. Основания.	1				УО	Учить конспект
29.	6. Кислоты.	1				УО	Учить конспект
30.	7. Соли.	1				УО	Учить

							конспект
31.	8 – 9. Обобщение знаний о классификации сложных неорганических веществ.	2					УО Учить конспект
32.	10. Кристаллические решетки.	1					УО Учить конспект
33.	11. Чистые вещества и смеси.	1					УО Учить конспект
34.	12. Практическая работа №3: «Очистка загрязненной поваренной соли».	1					ПР Не задано
35.	13. Массовая и объемная доли компонентов в смеси (раствора).	1					УО Учить конспект
36.	14. Решение задач на тему: «Массовая и Объемная доля смеси». Самостоятельная работа.	1					РЗ Учить конспект
37.	15. Практическая работа №4: «Приготовление раствора сахара и расчет его массовой доли в растворе».	1					ПР Не задано
38.	16 – 17. Обобщение и систематизация знаний по теме: «Соединения химических элементов».	2					УО Учить конспект
39.	18. Контрольная работа №3: «Соединения химических элементов».	1					КР Не задано
Тема 5. Изменения, происходящие с веществами.		19 часов	1	1			
40.	1. Физические явления в химии.	1					УО Учить конспект
41.	2 - 3. Химические реакции.	2					УО Учить конспект

42.	4. Практическая работа №5: Признаки химической реакции».	1				ПР	Не задано
43.	5 - 6. Химические уравнения.	2				УО	Учить конспект
44.	7. Составление уравнений химических реакций.	1				УО	Учить конспект
45.	8 - 9. Расчеты по химическим уравнениям.	2				УО	Учить конспект
46.	10. Реакции разложения.	1				УО	Учить конспект
47.	11. Реакции соединения.	1				УО	Учить конспект
48.	12 - 13. Реакции замещения.	2				УО	Учить конспект
49.	14 - 15. Реакции обмена.	2				УО	Учить конспект
50.	16. Типы химических реакций на примере свойств воды.	1				УО	Учить конспект
51.	17 - 18. Обобщение и систематизация знаний по теме: «Изменения, происходящие с веществами».	2				РЗ	Учить конспект
52.	19. Контрольная работа №4 по теме: «Изменения, происходящие с веществами».	1				КР	Не задано
53.	Резервное время	2 часа					

9 КЛАСС (68 часов)

ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

№ п/п	Тема урока	Количество часов			Дата изучения	Виды, формы контроля	Дом. задание
		Всего	Контрольные работы	Практические работы			
Повторение некоторых вопросов курса химии 8 класса		6 часов	0	0			
1.	1. Периодический закон и система элементов Д. И. Менделеева. Вводный инструктаж по технике безопасности.	1				УО	Учить конспект
2.	2. Состав и строение атома.	1				УО	Учить конспект
3.	3. Основные типы химической связи. Типы химических реакций.	1				УО	Учить конспект
4.	4 – 5. Основные классы неорганических соединений (оксиды, основания, кислоты, соли).	1				УО	Учить конспект
5.	6. Решение задач (вычисление массовой доли элемента, растворенного вещества, расчет массы и объема по количеству, массе и объему).	1				СР	Не задано
Тема 1. Растворы. Электролитическая диссоциация. ОВР.		15 часов	1	2			
6.	1. Растворение. Растворимость в воде. Электролитическая диссоциация. Лабораторная работа №11: «Гидратация	1				УО, ЛР	Учить конспект

	сульфата меди(II)». Лабораторная работа №12: «Окраска индикаторов в различных средах».						
7.	2. Основные положения теории электролитической диссоциации. Электролиты и неэлектролиты.	1				УО	Учить конспект
8.	3. Ионные уравнения. Лабораторная работа №13: «Реакции ионного обмена». Лабораторная работа № 14: «Условия протекания реакций ионного обмена в растворах».	1				УО, ЛР	Учить конспект
9.	4. Кислоты, их классификация и свойства.	1				УО	Учить конспект
10.	5. Основания, их классификация и свойства.	1				УО	Учить конспект
11.	6. Оксиды, их классификация и свойства.	1				УО	Учить конспект
12.	7. Соли, их классификация и свойства	1				УО	Учить конспект
13.	8. Генетическая связь между классами веществ	1				УО	Не задано
14.	9. Практическая работа №5: «Приготовление раствора и измерение его плотности».	1				ПР	Не задано
15.	10. Практическая работа №6: «Определение рН среды».	1				ПР	Не задано
16.	11. Определение окислительно-восстановительных реакций.	1				УО	Учить конспект
17.	12. Окислители и восстановители. Окислительно-восстановительная	1				УО	Учить конспект

	двойственность.						
18.	13. Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций методом электронного баланса. Лабораторная работа №21: «Окислительно-восстановительные реакции».	1				УО, ЛР	Учить конспект
19.	14. Обобщение и систематизация знаний по теме: «Растворы. Электролитическая диссоциация. ОВР».	1				РЗ	Учить конспект
20.	15. Контрольная работа №1 по теме: «Растворы. Электролитическая диссоциация. ОВР».	1				КР	Не задано
Тема 2. Важнейшие классы неорганических соединений, способы их получения и химические свойства		12 часов	1	0			
21.	1. Оксиды. Классификация. Физические свойства. Способы получения. Лабораторная работа №16: «Распознавание оксидов на основании их свойств».	1				УО, ЛР	Учить конспект
22.	2. Химические свойства оксидов.	1				УО	Учить конспект
23.	3. Основания. Классификация. Физические свойства. Способы получения и применение.	1				УО	Учить конспект
24.	4. Химические свойства оснований. Лабораторная работа №17: «Реакция нейтрализации».	1				УО, ЛР	Учить конспект
25.	5. Амфотерные гидроксиды. Способы получения. Химические и физические свойства. Лабораторная работа №18: «Получение и	1				УО	Учить конспект

	свойства амфотерного гидроксида».						
26.	6 - 7. Кислоты. Классификация. Физические и химические свойства. Лабораторная работа №19: «Обнаружение кислот и оснований».	2				УО, ЛР	Учить конспект
27.	8 – 9. Соли. Классификация. Способы получения. Физические и химические свойства. Лабораторная работа №20: «Способы получения солей».	2				УО, ЛР	Учить конспект
28.	10. Генетическая связь между классами неорганических веществ. Генетические ряды металла и неметалла.	1				УО	Учить конспект
29.	11. Обобщение и систематизация знаний по теме: «Важнейшие классы неорганических соединений, способы их получения и химические свойства».	1				РЗ	Учить конспект
30.	12. Контрольная работа №2 по теме: «Важнейшие классы неорганических соединений, способы их получения и химические свойства».	1				КР	Не задано
Тема 3. Водород и его важнейшие соединения		3 часа	0	0			
31.	1. Водород. Строение атома. Положение в ПСХЭ. Нахождение в природе. Физические и химические свойства. Получение и применение.	1				УО	Учить конспект
32.	2. Вода. Состав и строение молекулы. Круговорот воды в природе. Охрана водных ресурсов. Очистка воды.	1				УО	Учить конспект
33.	3. Химические свойства воды.	1				УО	Учить конспект

Тема 4. Галогены		6 часов	1	0			
34.	1. Положение галогенов в ПСХЭ. Строение атомов. Физические и химические свойства галогенов.	1				УО	Учить конспект
35.	2. Хлороводород и соляная кислота: получение, свойства и применение. Качественная реакция на хлорид-ион.	1				УО	Учить конспект
36.	3. Фтор, бром, йод. Сравнительная характеристика окислительных свойств галогенов. Качественные реакции на бромид-, йодид-ионы и йод.	1				УО	Учить конспект
37.	4. Применение галогенов и их соединений.	1				УО	Учить конспект
38.	5. Обобщение и систематизация знаний по темам: «Водород» и «Галогены».	1				РЗ	Учить конспект
39.	6. Контрольная работа №3 по темам: «Водород» и «Галогены»	1				КР	Не задано
Тема 5. Подгруппа кислорода		5 часов	0	1			
40.	1. Кислород. Строение атома. Нахождение в природе. Физические и химические свойства. Получение и применение. Аллотропные видоизменения кислорода.	1				УО	Учить конспект
41.	2. Сероводород. Нахождение в природе, получение, физические и химические свойства. Сероводородная кислота. Сульфиды. Применение сероводорода и сульфидов. Сернистая кислота.	1				УО	Учить конспект
42.	3. Оксид серы (IV). Получение, свойства и применение.	1				УО	Учить конспект

	Оксид серы(VI). Получение и свойства.						
43.	4. Серная кислота, ее физические и химические свойства. Свойства разбавленной и концентрированной серной кислоты. Лабораторная работа №22: «Качественная реакция на сульфат-ион».	1				УО, ЛР	Учить конспект
44.	5. Практическая работа №7: «Решение экспериментальных задач по теме «Подгруппа кислорода».	1				ЛР	Не задано
Тема 6. Скорость химических реакций		2 часа	0	0			
45.	1. Понятие о скорости химической реакции. Реакции гомогенные и гетерогенные. Необратимые и обратимые реакции. Классификация химических реакций.					УО	Учить конспект
46.	2. Факторы, влияющие на скорость химических реакций: природа, концентрация веществ, площадь поверхности соприкосновения реагирующих веществ, температура и катализатор. Лабораторная работа №21: «Влияние площади поверхности твердого вещества на скорость растворения мела в соляной кислоте».					УО, ЛР	Учить конспект
Тема 7. Подгруппа азота		5 часов	0	1			
47.	1. Азот. Строение атома. Нахождение в природе. Свойства. Получение и применение.	1				УО	Учить конспект
48.	2. Аммиак. Соли аммония. Лабораторная работа №23: «Качественная реакция на соли аммония».	1				УО, ЛР	Учить конспект

49.	3. Кислородосодержащие соединения азота. Азотная кислота. Нитраты.	1				УО	Учить конспект
50.	4. Фосфор. Аллотропия фосфора. Свойства. Важнейшие соединения фосфора. Лабораторная работа №24: «Качественная реакция на фосфат-ион».	1				УО, ЛР	Учить конспект
51.	5. Практическая работа №8: «Получение аммиака и изучение его свойств. Соли аммония».	1				ПР	Не задано
Тема 8. Подгруппа углерода		5 часов	1	1			
52.	1. Углерод. Аллотропия. Свойства. Получение и применение. Кислородосодержащие соединения углерода. Лабораторная работа №25: «Адсорбционные свойства угля». Лабораторная работа №26: «Распознавание карбонатов».	1				УО, ЛР	Учить конспект
53.	2. Кремний. Свойства. Получение и применение. Оксид кремния (IV) и кремниевая кислота. Лабораторная работа №27: «Свойства водных растворов водородных соединений неметаллов».	1				УО, ЛР	Учить конспект
54.	3. Практическая работа №9: «Получение оксида углерода(IV) и изучение его свойств. Свойства карбонатов».	1				ПР	Не задано
55.	4. Обобщение и систематизация по теме: «Подгруппа кислорода, азота и углерода».	1				РЗ	Учить конспект
56.	5. Контрольная работа №4 по теме: «Подгруппа кислорода, азота и углерода».	1				КР	Не задано

Тема 9. Металлы и их соединения		5 часов	0	1			
57.	1. Металлы. Положение в ПСХЭ. Нахождение в природе. Физические и химические свойства.	1				УО	Учить конспект
58.	2. Общие способы получения металлов (пирометаллургия, гидрометаллургия, электрометаллургия).	1				УО	Учить конспект
59.	3. Железы и его соединения. Лабораторная работа №29: «Качественные реакции на ионы железа».	1				УО, ЛР	Учить конспект
60.	4. Жесткость воды и ее устранение Лабораторная работа №30: «Жесткость воды и ее устранение».	1				УО, ЛР	Учить конспект
61.	5. Практическая работа №10: «Решение экспериментальных задач по теме «Металлы и их соединения».	1				ПР	Не задано
Тема 10. Органические соединения		2 часа	0	0			
62.	1. Предельные углеводороды. Алкены. Природные источники углеводородов. Природные и попутные нефтяные газы, их состав и использование. Нефть. Каменный уголь.	1				УО	Учить конспект
63.	2. Спирты. Карбоновые кислоты. Азотосодержащие соединения.	1				УО	Не задано
Резервное время		2 часа					