

РАБОЧИЕ ПРОГРАММЫ ПО ХИМИИ
8-9 КЛАССЫ

УМК
(Информация об учебниках)

Класс	Учебник
8	Химия. 8 класс: учеб. для общеобразоват. учреждений/О.С. Габриелян.- 2-е изд., стереотип.-М.:Дрофа, 2013.-286с.
9	Химия. 9 класс: учеб. для общеобразоват. учреждений/О.С. Габриелян.- 6-е изд., стереотип.-М.:Дрофа, 2018.-319с.

8-9 КЛАСС

1. Планируемые результаты освоения учебного предмета

1.1. Личностные планируемые результаты

Критерии сформированности	Личностные результаты
Самоопределение (личностное, профессиональное, жизненное)	<p>1.5. Сформированность ответственного отношения к осознанному выбору и построению дальнейшей индивидуальной траектории образования на базе ориентировки в мире профессий и профессиональных предпочтений, с учётом устойчивых познавательных интересов и потребностей региона, а также на основе формирования уважительного отношения к труду, развития опыта участия в социально значимом труде</p> <p>1.6. Сформированность целостного мировоззрения, соответствующего современному уровню развития науки и общественной практики, учитывающего социальное, культурное, языковое, духовное многообразие современного мира</p>
Смыслообразование	<p>2.1. Сформированность ответственного отношения к учению, готовности и способности обучающихся к саморазвитию и самообразованию на основе мотивации к обучению и познанию</p> <p>2.2. Сформированность коммуникативной компетентности при взаимодействии со сверстниками, детьми старшего и младшего возраста, взрослыми в процессе образовательной, общественно полезной, учебно-исследовательской, творческой и других видов деятельности</p> <p>2.3. Готовность и способность вести диалог с другими людьми и достигать в нём взаимопонимания</p> <p>2.6. Участие в школьном самоуправлении и общественной жизни в пределах возрастных компетенций с учётом региональных, этнокультурных, социальных и экономических особенностей</p> <p>2.4. Сформированность ценности здорового и безопасного образа жизни</p> <p>2.5. Готовность к соблюдению правил индивидуального и коллективного безопасного поведения в чрезвычайных ситуациях, обусловленных спецификой промышленного региона, угрожающих жизни и здоровью людей, правил поведения на</p>

Критерии сформированности	Личностные результаты
	транспорте и на дорогах
Нравственно-этическая ориентация	3.1. Сформированность осознанного, уважительного и доброжелательного отношения к другому человеку, его мнению, мировоззрению, культуре, языку, вере, гражданской позиции, к истории, культуре, религии, традициям, языкам, ценностям народов родного края, России и народов мира 3.2. Освоение социальных норм, правил поведения, ролей и форм социальной жизни в группах и сообществах, включая взрослые и социальные сообщества 3.3. Сформированность морального сознания и компетентности в решении моральных проблем на основе личностного выбора, нравственных чувств и нравственного поведения, осознанного и ответственного отношения к собственным поступкам
	3.4. Сформированность основ современной экологической культуры, развитие опыта экологически ориентированной рефлексивно-оценочной и практической деятельности в жизненных ситуациях

1.2. Метапредметные планируемые результаты

Универсальные учебные действия	Метапредметные результаты	Типовые задачи применения УУД
Регулятивные универсальные учебные действия		
<i>P₁</i> Умение самостоятельно определять цели обучения, ставить и формулировать для себя новые задачи в учебе и познавательной деятельности, развивать мотивы и интересы своей познавательной деятельности (целеполагание)	<i>P_{1.1}</i> Анализировать существующие и планировать будущие образовательные результаты <i>P_{1.2}</i> Идентифицировать собственные проблемы и определять главную проблему <i>P_{1.3}</i> Выдвигать версии решения проблемы, формулировать гипотезы, предвосхищать конечный результат <i>P_{1.4}</i> Ставить цель деятельности на основе определенной проблемы и существующих возможностей <i>P_{1.5}</i> Формулировать учебные задачи как шаги достижения поставленной цели деятельности <i>P_{1.6}</i> Обосновывать целевые ориентиры и приоритеты ссылаясь на ценности, указывая и обосновывая логическую последовательность шагов	Постановка и решение учебных задач Учебное сотрудничество Технология формирующего (безотметочного) оценивания Эколого-образовательная деятельность Метод проектов Учебно-исследовательская деятельность Кейс-метод
<i>P₂</i> Умение самостоятельно планировать пути достижения целей, в том числе альтернативные, осознанно	<i>P_{2.1}</i> Определять необходимые действие(я) в соответствии с учебной и познавательной задачей и составлять алгоритм их выполнения <i>P_{2.2}</i> Обосновывать и осуществлять выбор наиболее эффективных способов решения учебных и познавательных задач	Постановка и решение учебных задач Организация учебного сотрудничества Метод проектов

Универсальные учебные действия	Метапредметные результаты	Типовые задачи применения УУД
<p>выбирать наиболее эффективные способы решения учебных и познавательных задач (планирование)</p>	<p><i>P_{2.3}</i> Определять/находить, в том числе из предложенных вариантов, условия для выполнения учебной и познавательной задачи</p> <p><i>P_{2.4}</i> Выстраивать жизненные планы на краткосрочное будущее (заявлять целевые ориентиры, ставить адекватные им задачи и предлагать действия, указывая и обосновывая логическую последовательность шагов)</p> <p><i>P_{2.5}</i> Выбирать из предложенных вариантов и самостоятельно искать средства/ресурсы для решения задачи/достижения цели</p> <p><i>P_{2.6}</i> Составлять план решения проблемы (выполнения проекта, проведения исследования)</p> <p><i>P_{2.7}</i> Определять потенциальные затруднения при решении учебной и познавательной задачи и находить средства для их устранения</p> <p><i>P_{2.8}</i> Описывать свой опыт, оформляя его для передачи другим людям в виде технологии решения практических задач определенного класса</p> <p><i>P_{2.9}</i> Планировать и корректировать свою индивидуальную образовательную траекторию</p>	<p>Учебно-исследовательская деятельность</p> <p>Кейс-метод</p>
<p><i>P₃</i> Умение соотносить свои действия с планируемыми результатами, осуществлять контроль своей деятельности в процессе достижения результата, определять способы действий в рамках предложенных условий и требований, корректировать свои действия в соответствии с изменяющейся ситуацией (контроль и коррекция)</p>	<p><i>P_{3.1}</i> Определять совместно с педагогом и сверстниками критерии планируемых результатов и критерии оценки своей учебной деятельности</p> <p><i>P_{3.2}</i> Систематизировать (в том числе выбирать приоритетные) критерии планируемых результатов и оценки своей деятельности</p> <p><i>P_{3.3}</i> Отбирать инструменты для оценивания своей деятельности, осуществлять самоконтроль своей деятельности в рамках предложенных условий и требований</p> <p><i>P_{3.4}</i> Оценивать свою деятельность, аргументируя причины достижения или отсутствия планируемого результата</p> <p><i>P_{3.5}</i> Находить достаточные средства для выполнения учебных действий в изменяющейся ситуации и/или при отсутствии планируемого результата</p> <p><i>P_{3.6}</i> Работая по своему плану, вносить коррективы в текущую деятельность на основе анализа изменений ситуации для получения запланированных характеристик продукта/результата</p> <p><i>P_{3.7}</i> Устанавливать связь между полученными характеристиками продукта и характеристиками процесса деятельности и по завершении деятельности предлагать изменение характеристик процесса для получения улучшенных характеристик продукта</p> <p><i>P_{3.8}</i> Сверять свои действия с целью и, при необходимости, исправлять ошибки самостоятельно</p>	<p>Постановка и решение учебных задач</p> <p>Поэтапное формирование умственных действий</p> <p>Организация учебного сотрудничества</p> <p>Технология формирующего (безотметочного) оценивания</p> <p>Учебно-познавательные (учебно-практические) задачи на саморегуляцию и самоорганизацию</p> <p>Метод проектов</p> <p>Учебно-исследовательская деятельность</p>

Универсальные учебные действия	Метапредметные результаты	Типовые задачи применения УУД
<p>P₄ Умение оценивать правильность выполнения учебной задачи, собственные возможности ее решения (оценка)</p>	<p>P_{4.1} Определять критерии правильности (корректности) выполнения учебной задачи P_{4.2} Анализировать и обосновывать применение соответствующего инструментария для выполнения учебной задачи P_{4.3} Свободно пользоваться выработанными критериями оценки и самооценки, исходя из цели и имеющихся средств, различая результат и способы действий P_{4.4} Оценивать продукт своей деятельности по заданным и/или самостоятельно определенным критериям в соответствии с целью деятельности P_{4.5} Обосновывать достижимость цели выбранным способом на основе оценки своих внутренних ресурсов и доступных внешних ресурсов P_{4.6} Фиксировать и анализировать динамику собственных образовательных результатов</p>	<p>Организация учебного сотрудничества Технология формирующего (безотметочного) оценивания Учебно-познавательные (учебно-практические) задачи на саморегуляцию и самоорганизацию Метод проектов Учебно-исследовательская деятельность</p>
<p>P₅ Владение основами самоконтроля, самооценки, принятия решений и осуществления осознанного выбора в учебной и познавательной (познавательная рефлексия, саморегуляция)</p>	<p>P_{5.1} Наблюдать и анализировать собственную учебную и познавательную деятельность и деятельность других обучающихся в процессе взаимопроверки P_{5.2} Соотносить реальные и планируемые результаты индивидуальной образовательной деятельности и делать выводы P_{5.3} Принимать решение в учебной ситуации и нести за него ответственность P_{5.4} Самостоятельно определять причины своего успеха или неуспеха и находить способы выхода из ситуации неуспеха P_{5.5} Ретроспективно определять, какие действия по решению учебной задачи или параметры этих действий привели к получению имеющегося продукта учебной деятельности P_{5.6} Демонстрировать приемы регуляции психофизиологических/ эмоциональных состояний для достижения эффекта успокоения (устранения эмоциональной напряженности), эффекта восстановления (ослабления проявлений утомления), эффекта активизации (повышения психофизиологической реактивности)</p>	<p>Постановка и решение учебных задач Организация учебного сотрудничества Технология формирующего (безотметочного) оценивания Эколого-образовательная деятельность Учебно-познавательные (учебно-практические) задачи на формирование рефлексии Метод проектов Учебно-исследовательская деятельность</p>
Познавательные универсальные учебные действия		
<p>П₆ Умение определять понятия, создавать обобщения, устанавливать аналогии, классифицирова</p>	<p>П_{6.1} Подбирать слова, соподчиненные ключевому слову, определяющие его признаки и свойства П_{6.2} Выстраивать логическую цепочку, состоящую из ключевого слова и соподчиненных ему слов П_{6.3} Выделять общий признак двух или нескольких предметов или явлений и объяснять их сходство</p>	<p>Учебные задания, обеспечивающие формирование логических универсальных учебных действий Стратегии смыслового чтения</p>

Универсальные учебные действия	Метапредметные результаты	Типовые задачи применения УУД
<p>ть, самостоятельно выбирать основания и критерии для классификации, устанавливать причинно-следственные связи, строить логическое рассуждение, умозаключение (индуктивное, дедуктивное, по аналогии) и делать выводы (логические УУД)</p>	<p>П_{6.4} Объединять предметы и явления в группы по определенным признакам, сравнивать, классифицировать и обобщать факты и явления</p> <p>П_{6.5} Выделять явление из общего ряда других явлений</p> <p>П_{6.6} Определять обстоятельства, которые предшествовали возникновению связи между явлениями, из этих обстоятельств выделять определяющие, способные быть причиной данного явления, выявлять причины и следствия явлений</p> <p>П_{6.7} Строить рассуждение от общих закономерностей к частным явлениям и от частных явлений к общим закономерностям</p> <p>П_{6.8} Строить рассуждение на основе сравнения предметов и явлений, выделяя при этом общие признаки</p> <p>П_{6.9} Излагать полученную информацию, интерпретируя ее в контексте решаемой задачи</p> <p>П_{6.10} Самостоятельно указывать на информацию, нуждающуюся в проверке, предлагать и применять способ проверки достоверности информации</p> <p>П_{6.11} Вербализовать эмоциональное впечатление, оказанное на него источником</p> <p>П_{6.12} Объяснять явления, процессы, связи и отношения, выявляемые в ходе познавательной и исследовательской деятельности (приводить объяснение с изменением формы представления; объяснять, детализируя или обобщая; объяснять с заданной точки зрения)</p> <p>П_{6.13} Выявлять и называть причины события, явления, в том числе возможные / наиболее вероятные причины, возможные последствия заданной причины, самостоятельно осуществляя причинно-следственный анализ</p> <p>П_{6.14} Делать вывод на основе критического анализа разных точек зрения, подтверждать вывод собственной аргументацией или самостоятельно полученными данными</p>	<p>Дискуссия Метод ментальных карт Эколого-образовательная деятельность Метод проектов Учебно-исследовательская деятельность Дебаты Кейс-метод</p>
<p>П₇ Умение создавать, применять и преобразовывать знаки и символы, модели и схемы для решения учебных и познавательных задач (знаково-</p>	<p>П_{7.1} Обозначать символом и знаком предмет и/или явление</p> <p>П_{7.2} Определять логические связи между предметами и/или явлениями, обозначать данные логические связи с помощью знаков в схеме</p> <p>П_{7.3} Создавать абстрактный или реальный образ предмета и/или явления</p> <p>П_{7.4} Строить модель/схему на основе условий задачи и/или способа ее решения</p> <p>П_{7.5} Создавать вербальные, вещественные и информационные модели с выделением</p>	<p>Постановка и решение учебных задач, включающая моделирование Поэтапное формирование умственных действий Метод ментальных карт Кейс-метод Метод проектов</p>

Универсальные учебные действия	Метапредметные результаты	Типовые задачи применения УУД
символические / моделирование)	<p>существенных характеристик объекта для определения способа решения задачи в соответствии с ситуацией</p> <p>П7.6 Преобразовывать модели с целью выявления общих законов, определяющих данную предметную область</p> <p>П7.7 Переводить сложную по составу (многоаспектную) информацию из графического или формализованного (символьного) представления в текстовое, и наоборот</p> <p>П7.8 Строить схему, алгоритм действия, исправлять или восстанавливать неизвестный ранее алгоритм на основе имеющегося знания об объекте, к которому применяется алгоритм</p> <p>П7.9 Строить доказательство: прямое, косвенное, от противного</p> <p>П7.10 Анализировать/рефлексировать опыт разработки и реализации учебного проекта, исследования (теоретического, эмпирического) на основе предложенной проблемной ситуации, поставленной цели и/или заданных критериев оценки продукта/результата</p>	Учебно-исследовательская деятельность
П8 Смысловое чтение	<p>П8.1 Находить в тексте требуемую информацию (в соответствии с целями своей деятельности);</p> <p>П8.2 Ориентироваться в содержании текста, понимать целостный смысл текста, структурировать текст;</p> <p>П8.3 Устанавливать взаимосвязь описанных в тексте событий, явлений, процессов;</p> <p>П8.4 Резюмировать главную идею текста;</p> <p>П8.5 Преобразовывать текст, «переводя» его в другую модальность, интерпретировать текст (художественный и нехудожественный – учебный, научно-популярный, информационный, текст non-fiction);</p> <p>П8.6 Критически оценивать содержание и форму текста.</p> <p>П8.7 Систематизировать, сопоставлять, анализировать, обобщать и интерпретировать информацию, содержащуюся в готовых информационных объектах</p> <p>П8.8 Выделять главную и избыточную информацию, выполнять смысловое свертывание выделенных фактов, мыслей; представлять информацию в сжатой словесной форме (в виде плана или тезисов) и в наглядно-символической форме (в виде таблиц, графических схем и диаграмм, карт понятий – концептуальных диаграмм, опорных конспектов)</p>	<p>Стратегии смыслового чтения</p> <p>Дискуссия</p> <p>Метод ментальных карт</p> <p>Кейс-метод</p> <p>Дебаты</p> <p>Метод проектов</p> <p>Учебно-исследовательская деятельность</p>

Универсальные учебные действия	Метапредметные результаты	Типовые задачи применения УУД
	<i>П8.9</i> Заполнять и дополнять таблицы, схемы, диаграммы, тексты	
П9 Формирование и развитие экологического мышления, умение применять его в познавательной, коммуникативной, социальной практике и профессиональной ориентации	<i>П9.1</i> Определять свое отношение к природной среде <i>П9.2</i> Анализировать влияние экологических факторов на среду обитания живых организмов <i>П9.3</i> Проводить причинный и вероятностный анализ экологических ситуаций <i>П9.4</i> Прогнозировать изменения ситуации при смене действия одного фактора на действие другого фактора <i>П9.5</i> Распространять экологические знания и участвовать в практических делах по защите окружающей среды <i>П9.6</i> Выражать свое отношение к природе через рисунки, сочинения, модели, проектные работы	Эколого-образовательная деятельность
П10 Развитие мотивации к овладению культурой активного использования словарей и других поисковых систем	<i>П10.1</i> Определять необходимые ключевые поисковые слова и запросы <i>П10.2</i> Осуществлять взаимодействие с электронными поисковыми системами, словарями <i>П10.3</i> Формировать множественную выборку из поисковых источников для объективизации результатов поиска <i>П10.4</i> Соотносить полученные результаты поиска со своей деятельностью	Применение ИКТ Учебно-познавательные (учебно-практические) задачи на, использование Метод проектов Учебно-исследовательская деятельность
Коммуникативные универсальные учебные действия		
К11 Умение организовывать учебное сотрудничество и совместную деятельность с учителем и сверстниками; работать индивидуально и в группе: находить общее решение и разрешать конфликты на основе согласования позиций и учета интересов; формулировать, аргументировать и отстаивать свое мнение	<i>К11.1</i> Определять возможные роли в совместной деятельности <i>К11.2</i> Играть определенную роль в совместной деятельности <i>К11.3</i> Принимать позицию собеседника, понимая позицию другого, различать в его речи: мнение (точку зрения), доказательство (аргументы), факты; гипотезы, аксиомы, теории <i>К11.4</i> Определять свои действия и действия партнера, которые способствовали или препятствовали продуктивной коммуникации <i>К11.5</i> Строить позитивные отношения в процессе учебной и познавательной деятельности <i>К11.6</i> Корректно и аргументированно отстаивать свою точку зрения, в дискуссии уметь выдвигать контраргументы, перефразировать свою мысль (владение механизмом эквивалентных замен) <i>К11.7</i> Критически относиться к собственному мнению, с достоинством признавать ошибочность своего мнения (если оно таково) и корректировать его <i>К11.8</i> Предлагать альтернативное решение в конфликтной ситуации	Организация учебного сотрудничества Технология формирующего (безотметочного) оценивания Дискуссия Эколого-образовательная деятельность Кейс-метод Метод проектов (групповые) Дебаты

Универсальные учебные действия	Метапредметные результаты	Типовые задачи применения УУД
(учебное сотрудничество)	<p><i>К11.9</i> Выделять общую точку зрения в дискуссии</p> <p><i>К11.10</i> Договариваться о правилах и вопросах для обсуждения в соответствии с поставленной перед группой задачей</p> <p><i>К11.11</i> Организовывать учебное взаимодействие в группе (определять общие цели, распределять роли, договариваться друг с другом и т. д.)</p> <p><i>К11.12</i> Устранять в рамках диалога разрывы в коммуникации, обусловленные непониманием/неприятием со стороны собеседника задачи, формы или содержания диалога</p>	
<p>К12 Умение осознанно использовать речевые средства в соответствии с задачей коммуникации для выражения своих чувств, мыслей и потребностей для планирования и регуляции своей деятельности; владение устной и письменной речью, монологической контекстной речью (коммуникация)</p>	<p><i>К12.1</i> Определять задачу коммуникации и в соответствии с ней отбирать речевые средства</p> <p><i>К12.2</i> Отбирать и использовать речевые средства в процессе коммуникации с другими людьми (диалог в паре, в малой группе и т. д.)</p> <p><i>К12.3</i> Представлять в устной или письменной форме развернутый план собственной деятельности</p> <p><i>К12.4</i> Соблюдать нормы публичной речи, регламент в монологе и дискуссии в соответствии с коммуникативной задачей</p> <p><i>К12.5</i> Высказывать и обосновывать мнение (суждение) и запрашивать мнение партнера в рамках диалога</p> <p><i>К12.6</i> Принимать решение в ходе диалога и согласовывать его с собеседником</p> <p><i>К12.7</i> Создавать письменные «клишированные» и оригинальные тексты с использованием необходимых речевых средств</p> <p><i>К12.8</i> Использовать вербальные средства (средства логической связи) для выделения смысловых блоков своего выступления</p> <p><i>К12.9</i> Использовать невербальные средства или наглядные материалы, подготовленные/отобранные под руководством учителя</p> <p><i>К12.10</i> Делать оценочный вывод о достижении цели коммуникации непосредственно после завершения коммуникативного контакта и обосновывать его</p>	<p>Организация учебного сотрудничества</p> <p>Дискуссия</p> <p>Кейс-метод</p> <p>Дебаты</p> <p>Учебно-познавательные (учебно-практические) задачи на коммуникацию</p> <p>Учебно-исследовательская деятельность</p>
<p>К13 Формирование и развитие компетентности в области использования информационно-коммуникационных технологий (ИКТ-компетентность)</p>	<p><i>К13.1</i> Целенаправленно искать и использовать информационные ресурсы, необходимые для решения учебных и практических задач с помощью средств ИКТ</p> <p><i>К13.2</i> Выбирать, строить и использовать адекватную информационную модель для передачи своих мыслей средствами естественных и формальных языков в соответствии с условиями коммуникации</p> <p><i>К13.3</i> Выделять информационный аспект задачи, оперировать данными, использовать модель решения задачи</p>	<p>Применение ИКТ</p> <p>Учебно-познавательные (учебно-практические) задачи на использование ИКТ для обучения</p> <p>Метод проектов</p> <p>Учебно-исследовательская деятельность</p>

Универсальные учебные действия	Метапредметные результаты	Типовые задачи применения УУД
	<p>K_{13.4} Использовать компьютерные технологии (включая выбор адекватных задаче инструментальных программно-аппаратных средств и сервисов) для решения информационных и коммуникационных учебных задач, в том числе: вычисление, написание писем, сочинений, докладов, рефератов, создание презентаций и др.</p> <p>K_{13.5} Использовать информацию с учетом этических и правовых норм</p> <p>K_{13.6} Создавать информационные ресурсы разного типа и для разных аудиторий, соблюдать информационную гигиену и правила информационной безопасности</p>	

8 класс

1.3. Предметные планируемые результаты

Раздел (тема) программы	Предметные результаты	Формы контроля текущего контроля успеваемости
Введение		
Введение 8 класс	Обучающийся научится	
	характеризовать основные методы познания: наблюдение, измерение, эксперимент, моделирование	Диагностическая контрольная работа
	раскрывать смысл основных химических понятий «атом», «молекула», «химический элемент», «простое вещество», «сложное вещество», используя знаковую систему химии	Терминологический диктант
	различать химические и физические явления	
	называть химические элементы и характеризовать их на основе положения в Периодической системе	
	определять состав веществ по их формулам	
	разъяснять информацию, которую несут химические знаки, формулы и уравнения	
	вычислять относительную молекулярную и молярную массы веществ	Самостоятельная работа
	вычислять массовую долю химического элемента по формуле соединения	
	объяснять физический смысл атомного (порядкового) номера химического элемента, номеров группы и периода в периодической системе Д. И. Менделеева	
	устанавливать взаимосвязь между факторами живой и неживой природы, деятельностью	

Раздел (тема) программы	Предметные результаты	Формы контроля текущего контроля успеваемости	
	человека и состоянием окружающей среды, показывать роль антропогенного фактора в загрязнении окружающей среды предприятиями черной и цветной металлургии Урала		
	Обучающийся получит возможность научиться		
	объективно оценивать информацию о веществах и химических процессах		
	осознавать значение теоретических знаний по химии для практической деятельности человека		
Атомы химических элементов			
Атомы химических элементов 8 класс	Обучающийся научится		Терминологический диктант
	раскрывать смысл основного химического понятия «валентность», используя знаковую систему химии		
	формулировать Периодический закон, объяснять структуру и информацию, которую несет Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева		
	раскрывать смысл закона атомно-молекулярной теории		
	раскрывать смысл Периодического закона Д. И. Менделеева		
	составлять схемы строения атомов первых 20 в Периодической системе Д. И. Менделеева		
	описывать строение атомов химических элементов № 1-20 и 26 и отображать их с помощью схем		
	объяснять закономерности изменения строения атомов, свойств элементов в пределах малых периодов и главных подгрупп		
	характеризовать химические элементы (от водорода до кальция) на основе их положения в периодической системе Д.И. Менделеева и особенностей строения их атомов		
	раскрывать смысл понятий: «химическая связь», «электроотрицательность»		
	определять вид химической связи в неорганических соединениях		Самостоятельная работа Контрольная работа
	изображать схемы строения молекул веществ, образованных разными видами химических связей		
	определять валентность атома элемента в соединениях		
	составлять формулы бинарных соединений		
	Обучающийся получит возможность научиться		

Раздел (тема) программы	Предметные результаты	Формы контроля текущего контроля успеваемости
	характеризовать вещества по составу, строению и свойствам, устанавливать причинно-следственные связи между данными характеристиками вещества	
	осознавать значение теоретических знаний по химии для практической деятельности человека	
	приводить примеры влияния радиоактивных излучений на живые организмы на примере Челябинской области	
Простые вещества		
Простые вещества 8 класс	Обучающийся научится	
	характеризовать положение металлов и неметаллов в Периодической системе элементов, строение их атомов и кристаллов, общие физические и химические свойства	Терминологический диктант
	определять принадлежность веществ к определенному классу соединений	
	описывать свойства твердых, жидких, газообразных веществ, выделяя их существенные признаки	
	классифицировать простые (металлы, неметаллы, благородные газы)	
	объяснять многообразие простых веществ явлением аллотропии и указывать ее причины	
	раскрывать смысл закона Авогадро	Самостоятельная работа
	вычислять количество, объем или массу вещества по количеству, объему, массе реагентов или продуктов реакции	
	приводить примеры месторождений полезных ископаемых в регионе, показывать роль антропогенного фактора в загрязнении окружающей среды предприятиями Урала	
	Обучающийся получит возможность научиться	
	характеризовать вещества по составу, строению и свойствам, устанавливать причинно-следственные связи между данными характеристиками вещества	
	использовать приобретенные знания для экологически грамотного поведения в окружающей среде	
	объективно оценивать информацию о веществах и химических процессах	
	осознавать значение теоретических знаний по химии для практической деятельности человека	
	сравнивать природные особенности Южного Урала и условия формирования и сохранения полезных ископаемых на Южном Урале	

Раздел (тема) программы	Предметные результаты	Формы контроля текущего контроля успеваемости
	проводить расчеты по химическим формулам и уравнениям: <ul style="list-style-type: none"> – с использованием правила Гей-Люссака об объемных отношениях газов – с использованием понятий «кмоль», «ммоль», «число Авогадро» 	
Соединения химических элементов		
Соединения химических элементов 8 класс	Обучающийся научится	
	называть соединения изученных классов неорганических веществ	Терминологический диктант Контрольная работа
	характеризовать физические и химические свойства основных классов неорганических веществ: оксидов, кислот, оснований, солей	
	определять принадлежность веществ к определенному классу соединений	
	классифицировать сложные вещества (бинарные соединения, в том числе и оксиды, а также гидроксиды — кислоты, основания, амфотерные гидроксиды и соли)	
	составлять формулы неорганических соединений изученных классов	
	характеризовать физические и химические свойства воды	
	составлять формулы бинарных соединений	
	характеризовать взаимосвязь между классами неорганических соединений	
	составлять формулы оксидов химических элементов и соответствующих им гидроксидов	
	определять степень окисления атома элемента в соединении	
	определять валентность атома элемента в соединениях	
	записывать структурные формулы молекулярных соединений и формульные единицы ионных соединений по валентности, степеням окисления или зарядам ионов	
	характеризовать зависимость физических свойств веществ от типа кристаллической решетки	
	характеризовать взаимосвязь между классами неорганических соединений	
	раскрывать смысл понятия «раствор»	
	производить химические расчеты с использованием понятий «массовая доля вещества в смеси», «количество вещества», «молярный объем» по формулам и уравнениям реакций	
	приводить примеры месторождений руд черных и цветных металлов в Челябинской области	

Раздел (тема) программы	Предметные результаты	Формы контроля текущего контроля успеваемости
	вычислять массовую долю растворенного вещества в растворе	Лабораторная работа «Определение рН растворов кислоты, щелочи и воды» Лабораторная работа «Качественная реакция на углекислый газ»
	распознавать опытным путем растворы кислот и щелочей по изменению окраски индикатора	
	проводить опыты, подтверждающие химические свойства изученных классов неорганических веществ	
	соблюдать правила безопасной работы при проведении опытов	
	пользоваться лабораторным оборудованием и посудой	
	Обучающийся получит возможность научиться	
	выдвигать и проверять экспериментально гипотезы о химических свойствах веществ на основе их состава и строения, их способности вступать в химические реакции, о характере и продуктах различных химических реакций	
	характеризовать вещества по составу, строению и свойствам, устанавливать причинно-следственные связи между данными характеристиками вещества	
	различать химические объекты (в статике): <ul style="list-style-type: none">– химические элементы и простые вещества– металлы и неметаллы и характеризовать относительность принадлежности таких объектов к той или иной группе– органические и неорганические соединения– гидроксиды (кислородсодержащие кислоты, основания, амфотерные гидроксиды)– оксиды несолеобразующие и солеобразующие (кислотные, основные, амфотерные)– систематические и тривиальные термины химической номенклатуры– знаковую систему в химии (знаки и формулы, индексы и коэффициенты, структурные и молекулярные формулы, молекулярные уравнения реакций, обозначения степени окисления в формуле химического соединения)	
	использовать приобретенные знания для экологически грамотного поведения в окружающей среде	
соотносить: <ul style="list-style-type: none">– металл, основной оксид, основание, соль– неметалл, кислотный оксид, кислота, соль		

Раздел (тема) программы	Предметные результаты	Формы контроля текущего контроля успеваемости
	<ul style="list-style-type: none"> – строение атома, вид химической связи, тип кристаллической решетки и физические свойства вещества – нахождение элементов в природе и промышленные способы их получения – необходимость химического производства и требований к охране окружающей среды – необходимость применения современных веществ и материалов и требования к сбережению здоровья <p>использовать приобретенные ключевые компетенции при выполнении проектов и учебно-исследовательских задач по изучению свойств, способов получения и распознавания веществ</p> <p>объективно оценивать информацию о веществах и химических процессах</p> <p>критически относиться к псевдонаучной информации, недобросовестной рекламе в средствах массовой информации</p> <p>осознавать значение теоретических знаний по химии для практической деятельности человека</p> <p>создавать модели и схемы для решения учебных и познавательных задач</p>	
Изменения, происходящие с веществами		
Изменения, происходящие с веществами 8 класс	Обучающийся научится	
	раскрывать смысл законов сохранения массы веществ, постоянства состава, атомно-молекулярной теории	Самостоятельная работа
	составлять уравнения химических реакций	
	формулировать основные положения атомно-молекулярного учения	
	раскрывать смысл основных химических понятий «валентность», «химическая реакция», используя знаковую систему химии	
	определять тип химических реакций	
	называть признаки и условия протекания и прекращения химических реакций	
	классифицировать химические реакции по различным признакам	
	выявлять признаки, свидетельствующие о протекании химической реакции при выполнении химического опыта	
	составлять уравнения химических реакций	
	раскрывать смысл понятий «тепловой эффект реакции», «молярный объем»	
	приводить примеры практического использования химических знаний о химических явлениях и	

Раздел (тема) программы	Предметные результаты	Формы контроля текущего контроля успеваемости
	законах (с учетом НРЭО Челябинской области)	
	пользоваться лабораторным оборудованием и посудой	Лабораторная работа «Замещение меди в растворе хлорида меди(II) железом»
	соблюдать правила безопасной работы при проведении опытов	
	вычислять количество, объем или массу вещества по количеству, объему, массе реагентов или продуктов реакции	Контрольная работа
	Обучающийся получит возможность научиться	
	осознавать значение теоретических знаний по химии для практической деятельности человека	
	определять возможность протекания химических реакций на основе электрохимического ряда напряжений металлов, ряда электроотрицательности неметаллов, таблицы растворимости и с учетом условий их проведения	
	соотносить: – экзотермические реакции и реакции горения – каталитические и ферментативные реакции	
	объяснять и оценивать роль катализаторов в термической обработке металлов и сплавов на предприятиях Челябинской области	
	проводить расчеты по химическим формулам и уравнениям: – по приготовлению раствора с использованием кристаллогидратов; – по нахождению доли выхода продукта реакции по отношению к теоретически возможному; – с использованием правила Гей-Люссака об объемных отношениях газов; – с использованием понятий «кмоль», «ммоль», «число Авогадро»; – по термохимическим уравнениям реакции	
Практикум 1. «Простейшие операции с веществом»		
Практикум 1. «Простейшие операции с веществом» 8 класс	Обучающийся научится	
	соблюдать правила безопасной работы при проведении опытов	Практическая работа № 1 «Лабораторное оборудование и приемы обращения с ним. Правила безопасной работы в
	пользоваться лабораторным оборудованием и посудой	
	раскрывать смысл понятия «раствор»	
	проводить химический эксперимент с неукоснительным соблюдением правил техники безопасности:	

Раздел (тема) программы	Предметные результаты	Формы контроля текущего контроля успеваемости
	<ul style="list-style-type: none">– по установлению качественного и количественного состава соединения– при выполнении исследовательского проекта– в домашних условиях	химической лаборатории» Практическая работа № 2 Очистка загрязненной поваренной соли Практическая работа № 3 Признаки протекания химических реакций Практическая работа № 4 Приготовление растворов с определенной массовой долей растворенного вещества
	приготавливать растворы с определенной массовой долей растворенного вещества	
	Обучающийся получит возможность научиться	
	характеризовать вещества по составу, строению и свойствам, устанавливая причинно-следственные связи между данными характеристиками вещества	
	осознавать значение теоретических знаний по химии для практической деятельности человека	
Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов		
Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов 8 класс	Обучающийся научится	
	раскрывать смысл понятий «ион», «катион», «анион», «электролиты», «неэлектролиты», «электролитическая диссоциация», «окислитель», «степень окисления» «восстановитель», «окисление», «восстановление»	Самостоятельная работа Диагностическая контрольная работа
	раскрывать смысл теории электролитической диссоциации	
	формулировать основные положения теории электролитической диссоциации	
	объяснять сущность процесса электролитической диссоциации и реакций ионного обмена	
	составлять уравнения электролитической диссоциации кислот, щелочей, солей	
	составлять уравнения реакций с участием электролитов в молекулярном и ионном видах	
	определять окислитель и восстановитель	
	составлять уравнения окислительно-	

Раздел (тема) программы	Предметные результаты	Формы контроля текущего контроля успеваемости	
	восстановительных реакций с помощью метода электронного баланса		
	составлять полные и сокращенные ионные уравнения реакции обмена		
	определять возможность протекания реакций ионного обмена		
	показывать роль антропогенного фактора в загрязнении окружающей среды предприятиями Южного Урала		
	классифицировать химические реакции по различным признакам		
	пользоваться лабораторным оборудованием и посудой	Лабораторная работа «Взаимодействие солей с солями»	
	соблюдать правила безопасной работы при проведении опытов		
	Обучающийся получит возможность научиться		
	выдвигать и проверять экспериментально гипотезы о химических свойствах веществ на основе их состава и строения, их способности вступать в химические реакции, о характере и продуктах различных химических реакций		
	характеризовать вещества по составу, строению и свойствам, устанавливать причинно-следственные связи между данными характеристиками вещества		
составлять молекулярные и полные ионные уравнения по сокращенным ионным уравнениям			
выделять существенные бальнеологические свойства водных ресурсов на Южном Урале			
различать химические объекты (в динамике): – физические и химические стороны процессов растворения и диссоциации – окислительно-восстановительные реакции и реакции обмена – схемы и уравнения химических реакций			
соотносить: – экзотермические реакции и реакции горения – каталитические и ферментативные реакции			
различать химические объекты (в статике): – знаковую систему в химии (знаки и формулы, индексы и коэффициенты, структурные и молекулярные формулы, молекулярные и ионные уравнения реакций, полные и сокращенные ионные уравнения реакций, обозначения заряда иона в формуле химического соединения)			
прогнозировать способность вещества проявлять окислительные или восстановительные свойства с учетом степеней окисления элементов, входящих в его состав			

Раздел (тема) программы	Предметные результаты	Формы контроля текущего контроля успеваемости
	<div>составлять уравнения реакций, соответствующих последовательности превращений неорганических веществ различных классов</div> <div>использовать приобретенные ключевые компетенции при выполнении проектов и учебно-исследовательских задач по изучению свойств, способов получения и распознавания веществ</div> <div>анализировать состав водных ресурсов региона и основные техногенные загрязнители на территории Челябинской области</div> <div> <div>проводить расчеты по химическим формулам и уравнениям:</div> <div>– по приготовлению раствора с использованием кристаллогидратов</div> </div>	
Практикум свойств электролитов		
Практикум свойств электролитов 8 класс	Обучающийся научится	
	соблюдать правила безопасной работы при проведении опытов	<div>Практическая работа № 5</div> <div>Реакции ионного обмена</div> <div>Практическая работа № 6</div> <div>Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений»</div>
	пользоваться лабораторным оборудованием и посудой	
	выполнять обозначенные в программе эксперименты, распознавать неорганические вещества по соответствующим признакам	
	Обучающийся получит возможность научиться	
	использовать приобретенные знания для экологически грамотного поведения в окружающей среде	
	<div>проводить химический эксперимент с неукоснительным соблюдением правил техники безопасности:</div> <div>– по установлению качественного и количественного состава соединения</div> <div>– при выполнении исследовательского проекта</div> <div>– в домашних условиях</div>	
	использовать приобретенные ключевые компетенции при выполнении проектов и учебно-исследовательских задач по изучению свойств, способов получения и распознавания веществ	
выдвигать и проверять экспериментально гипотезы о химических свойствах веществ на основе их состава и строения, их способности		

Раздел (тема) программы	Предметные результаты	Формы контроля текущего контроля успеваемости
	вступать в химические реакции, о характере и продуктах различных химических реакций	

2. 2. Содержание учебного предмета, 8 класс

Раздел	Содержание	Количество часов
1. Введение	Предмет химии. Тела и вещества. Основные методы познания: наблюдение, измерение, эксперимент, моделирование. Источники химической информации, ее получение, анализ и представление его результатов. Физические и химические явления. Роль химии в жизни человека. Хемофилия и хемофобия. Краткие сведения из истории возникновения и развития химии. Роль отечественных ученых в становлении химической науки — работы М. В. Ломоносова, А. М. Бутлерова, Д. И. Менделеева. История создания химической промышленности на Южном Урале. Значение химии в жизни региона.	4
2. Атомы химических элементов	Атом. Молекула. Химический элемент, происхождение названий. Знаки химических элементов. Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева, ее структура: малые и большие периоды, группы и подгруппы. Периодическая система как справочное пособие для получения сведений о химических элементах. Изотопная продукция ПО «Маяк»	9
3. Простые вещества	Простые и сложные вещества. Валентность. Закон постоянства состава вещества. Химические формулы. Индексы. Относительная атомная и молекулярная массы. Массовая доля химического элемента в со-единении. Простые и сложные химические вещества в атмосфере региона, в быту.	6
4. Соединения химических элементов	Электроотрицательность атомов химических элементов, ряд ЭО. Ковалентная химическая связь: неполярная и полярная. Понятие о водородной связи и ее влиянии на физические свойства веществ на примере воды. Ионная связь. Металлическая связь. Аморфные и кристаллические вещества. Межмолекулярные взаимодействия. Электронные и структурные формулы. Степень окисления. Определение степени окисления атомов химических элементов	14

	<p>в соединениях. Сравнение степени окисления и валентности. Составление формул бинарных соединений, общий способ их названий. Примеры применения оксидов, оснований, кислот, солей в быту и на предприятиях области.</p> <p>Типы кристаллических решеток (атомная, молекулярная, ионная, металлическая).</p> <p>Зависимость физических свойств веществ от типа кристаллической решетки. Оксиды.</p> <p>Классификация. Номенклатура. Физические свойства оксидов. Химические свойства оксидов.</p> <p>Получение и применение оксидов. Летучие водородные соединения, хлориды, сульфиды и пр. Оксидные руды региона (железняки), глина, кварц их значение. Оксиды – вредные выбросы промышленных предприятий, транспорта.</p> <p>Аммиак, сероводород в окружающей среде региона</p> <p>Основания. Классификация. Номенклатура. Физические свойства оснований. Получение оснований. Химические свойства оснований.</p> <p>Реакция нейтрализации. Примеры применения оснований в быту и на промышленных предприятиях.</p> <p>Кислоты. Классификация. Номенклатура. Физические свойства кислот.</p> <p>Получение и применение кислот. Химические свойства кислот. Понятие о шкале кислотности (шкале pH). Индикаторы. Изменение окраски индикаторов в различных средах. Кислотные дожди и их происхождение (на примере деятельности предприятий Челябинской области). Примеры применения кислот в быту и на промышленных предприятиях</p> <p>Соли. Классификация. Номенклатура. Физические свойства солей. Получение и применение солей. Химические свойства солей.</p> <p>Генетическая связь между классами неорганических соединений. Месторождения мрамора, известняка в Челябинской области (Коелгинское, Баландинское, Миасское). Соли в составе минеральной воды. Источники минеральной воды в Челябинской области.</p> <p>Проблема безопасного использования веществ и химических реакций в повседневной жизни.</p> <p>Токсичные, горючие и взрывоопасные вещества. Бытовая химическая грамотность. Состав воздуха Уральского региона, основные загрязнители атмосферы.</p>	
5. Изменения, происходящие с веществами	<p>Классификация химических реакций по различным признакам: числу и составу исходных и полученных веществ; изменению степеней окисления атомов химических элементов;</p>	12

	<p>поглощению или выделению энергии, по направлению, по фазе, по использованию катализатора. Примеры реакций, протекающих на производстве (производство серной кислоты на ЧЭЦЗ) и в жизни человека. Производство чугуна и стали на ОАО «Мечел». Закисление почв. Реакции обмена - известкование, гипсование почв области.</p> <p>Типы химических реакций на примере свойств воды. Реакция разложения – электролиз воды. Реакции соединения – взаимодействие воды с оксидами металлов и неметаллов. Условие взаимодействия оксидов металлов и неметаллов с водой. Реакции замещения – взаимодействие воды с металлами. Реакции обмена – гидролиз веществ. Биогенная роль ионов калия, натрия, хлора и других, роль ионов водорода в питании растений. Использование оксидов металлов, как хромофоров на Челябинском лакокрасочном заводе. Оксиды азота и серы – загрязнители атмосферы г. Челябинска</p>	
6. Практикум 1. «Простейшие операции с веществом»	<p>соблюдать правила безопасной работы при проведении опытов</p> <p>пользоваться лабораторным оборудованием и посудой</p> <p>раскрывать смысл понятия «раствор»</p> <p>проводить химический эксперимент с неукоснительным соблюдением правил техники безопасности:</p> <ul style="list-style-type: none"> <input type="checkbox"/> по установлению качественного и количественного состава соединения <input type="checkbox"/> при выполнении исследовательского проекта <input type="checkbox"/> в домашних условиях <p>приготавливать растворы с определенной массовой долей растворенного вещества</p>	4
7. Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов	<p>Электролитическая диссоциация. Электролиты и неэлектролиты. Ионы. Свойства растворов электролитов.</p> <p>Катионы и анионы. Реакции ионного обмена. Условия протекания реакций ионного обмена. Электролитическая диссоциация кислот, щелочей и солей. Использование таблицы растворимости для характеристики химических свойств кислот, оснований, солей. Реакции ионного обмена, встречающиеся на химических производствах Челябинской области. Окислитель. Восстановитель. Сущность окислительно-восстановительных реакций. Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций методом электронного баланса. Свойства простых веществ – металлов и неметаллов,</p>	18

	кислот и солей в свете окислительно-восстановительных реакций.	
8.Практикум свойств электролитов	соблюдать правила безопасной работы при проведении опытов пользоваться лабораторным оборудованием и посудой выполнять обозначенные в программе эксперименты, распознавать неорганические вещества по соответствующим признакам	2
9. Обобщение знаний по химии за курс 8 класса		1

2.3. Тематическое планирование, 8 класс

№ п/п	Тема	Кол-во часов	Текущий контроль успеваемости	Содержание НРЭО
1. Введение (4 часа)				
1	Предмет химии. Тела и вещества. Краткие сведения из истории возникновения и развития химии.	1		История создания химической промышленности на Южном Урале. Значение химии в жизни региона
2	Физические и химические явления. Роль химии в жизни человека.	1	МРООП ООО Р1.3.3.11 Терминологический диктант № 1 по теме «Первоначальные химические понятия»	
3	Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Химический элемент. Простые и сложные вещества	1	МРООП ООО Р1.3.3.11 Самостоятельная работа № 1 по теме «Первоначальные химические понятия»	Простые и сложные химические вещества в атмосфере региона, в быту
4	Химические формулы. Валентность. Индексы. Относительная атомная и молекулярная массы	1		
2. Атомы химических элементов (9 часов)				
5	Основные сведения о строении атомов.	1		Изотопная продукция ПО «Маяк»
6	Строение электронных уровней атомов химических элементов	1		

№ п\п	Тема	Кол-во часов	Текущий контроль успеваемости	Содержание НРЭО
7	Закономерности изменения свойств атомов химических элементов и их соединений на основе положения в периодической системе Д. И. Менделеева и строения атома	1		
8	Взаимодействие атомов-элементов между собой. Электроотрицательность атомов химических элементов, <i>ряд ЭО</i>	1	МРООП ООО Р1.3.3.11 Самостоятельная работа № 2 по теме «Атомы химических элементов»	
9	Ковалентная химическая связь: неполярная и полярная	1		
10	Образование ионов. Ионная химическая связь	1		
11	Металлическая связь	1	МРООП ООО Р1.3.3.11 Терминологический диктант № 2 по теме «Атомы химических элементов»	
12	Химическая организация живой и неживой природы. Химические элементы в клетках живых организмов. Макро- и микроэлементы	1		
13	Обобщение и систематизация знаний об элементах-металлах и неметаллах, о видах химической связи	1	МРООП ООО Р1.3.3.11 Контрольная работа № 1 по теме «Атомы химических элементов»	
3. Простые вещества (6 часов)				
14	Простые вещества – металлы	1		Металлы, получаемые на предприятиях региона, области их применения (чугун, сталь ОАО «Мечел», ММК, Миасс, Златоуст, Сатка; медь-метал. заводы Карабаш, Кыштым, цинк,

№ п\п	Тема	Кол-во часов	Текущий контроль успеваемости	Содержание НРЭО
				кадмий, индий – ЧЭЦЗ и других
15	Простые вещества – неметаллы. Аллотропия	1		Минералы и горные породы, содержащие неметаллы на Южном Урале. Запасы графита в регионе. Использование кислорода на предприятиях Челябинской области
16	Количество вещества. Моль. Число Авогадро. Молярная масса вещества	1	МРООП ООО Р1.3.3.11 Терминологический диктант № 3 по теме «Простые вещества»	
17	Молярный объем газообразных веществ	1		
18	Решение задач с использованием понятий: количество вещества, постоянная Авогадро, молярная масса, молярный объем газов	1		
19	Обобщение и систематизация знаний по теме «Простые вещества»	1	МРООП ООО Р1.3.3.11 Самостоятельная работа № 3 по теме «Простые вещества»	
4.Соединения химических элементов (14 часов)				
20	Степень окисления. Бинарные соединения	1		
21	Важнейшие классы бинарных соединений. Оксиды	1	МРООП ООО Р1.3.3.11 Лабораторная работа № 1 «Качественная реакция на углекислый газ»	Оксидные руды региона (железняки), глина, кварц их значение. Оксиды – вредные выбросы промышленных предприятий, транспорта. Аммиак, сероводород в окружающей среде региона

№ п\п	Тема	Кол-во часов	Текущий контроль успеваемости	Содержание НРЭО
22	Основания	1		Примеры применения оснований в быту и на промышленных предприятиях
23	Гидриды металлов и неметаллов	1		
24	Кислоты	1		Кислотные дожди и их происхождение (на примере деятельности предприятий Челябинской области). Примеры применения кислот в быту и на промышленных предприятиях
25	Кислоты. Индикаторы. Изменение окраски индикаторов в различных средах	1	МРООП ООО Р1.3.3.11 Лабораторная работа № 2 «Определение pH растворов кислоты, щелочи и воды»	
26	Соли	1		
27	Соли. Генетическая связь между классами неорганических соединений	1		Месторождения мрамора, известняка в Челябинской области (Коелгинское, Баландинское, Миасское). Соли в составе минеральной воды. Источники минеральной воды в Челябинской области
28	Аморфные и кристаллические вещества	1		Примеры применения оксидов, оснований, кислот, солей в быту и на предприятиях области
29	Чистые вещества и смеси	1		Природные источники питьевой воды

№ п\п	Тема	Кол-во часов	Текущий контроль успеваемости	Содержание НРЭО
				Челябинской области
30	Способы разделения смесей, основанные на физических явлениях	1	МРООП ООО Р1.3.3.11 Терминологический диктант № 4 по теме «Соединения химических элементов»	Способы очистки воды и газообразных выбросов промышленных предприятий Челябинска и Челябинской области
31	Массовая и объемная доля компонента в смеси	1		Состав воздуха Уральского региона, основные загрязнители атмосферы
32	Решение задач с использованием понятия «доля»	1		
33	Обобщение и систематизация знаний по теме «Соединения химических элементов»	1	МРООП ООО Р1.3.3.11 Контрольная работа № 2 по теме «Соединения химических элементов»	
5. Изменения, происходящие с веществами (12 часов)				
34	Физические явления в химии	1		
35	Химические реакции. Признаки и условия протекания химических реакций	1		
36	Химические уравнения	1		
37	Расчеты по химическим уравнениям	1		
38	Расчеты по химическим уравнениям	1		
39	Реакции разложения	1		Примеры реакций, протекающих на производстве (производство серной кислоты на ЧЭЦЗ) и в жизни человека
40	Реакции соединения	1		
41	Реакции замещения	1	МРООП ООО Р1.3.3.11 Лабораторная работа № 3 «Замещение меди в растворе хлорида меди(II) железом»	Производство чугуна и стали на ОАО «Мечел»
42	Реакции обмена	1		Защелачивание почв. Реакции обмена -

№ п\п	Тема	Кол-во часов	Текущий контроль успеваемости	Содержание НРЭО
				известкование, гипсование почв области
43	Типы химических реакций на примере свойств воды	1		
44	Решение задач с использованием понятия «доля» по УХР	1		
45	Обобщающее повторение по теме «Изменения, происходящие с веществами»	1	МРООП ООО Р1.3.3.11 Самостоятельная работа № 4 по теме «Изменения, происходящие с веществами»	
6. Практикум 1. «Простейшие операции с веществом» (4 часа)				
46	Практическая работа № 1 «Лабораторное оборудование и приемы обращения с ним. Правила безопасной работы в химической лаборатории»	1	МРООП ООО Р1.3.3.11 Практическая работа № 1 «Лабораторное оборудование и приемы обращения с ним. Правила безопасной работы в химической лаборатории»	
47	Практическая работа № 2 «Очистка загрязненной поваренной соли»	1	МРООП ООО Р1.3.3.11 Практическая работа № 2 Очистка загрязненной поваренной соли	
48	Практическая работа № 3 «Признаки протекания химических реакций»	1	Практическая работа № 3 Признаки протекания химических реакций	
49	Практическая работа № 4 «Приготовление растворов с определенной массовой долей растворенного вещества»	1	Практическая работа № 4 Приготовление растворов с определенной массовой долей растворенного вещества	
7. Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов (18 часов)				
50	Растворение. Растворимость веществ в воде	1		
51	Электролитическая диссоциация	1		
52	Основные положения теории	1		Биогенная роль ионов калия, натрия, хлора и др.

№ п\п	Тема	Кол-во часов	Текущий контроль успеваемости	Содержание НРЭО
	электролитической диссоциации			роль ионов водорода в питании растений
53	Ионные уравнения реакций	1		Реакции ионного обмена, встречающиеся на химических производствах Челябинской области
54	Кислоты, их классификация и свойства	1	МРООП ООО Р1.3.3.11 Самостоятельная работа № 5 по теме «Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов»	
55	Кислоты, их классификация и свойства	1		
56	Основания, их классификация и свойства	1		
57	Химические свойства щелочей	1		
58	Оксиды, их классификации и свойствах	1		Использование оксидов металлов, как хромофоров на Челябинском лакокрасочном заводе. Оксиды азота и серы – загрязнители атмосферы г. Челябинска
59	Оксиды, их классификации и свойствах	1		
60	Соли в свете ТЭД. Химические свойства солей	1		
61	Соли в свете ТЭД. Химические свойства солей	1	МРООП ООО Р1.3.3.11 Лабораторная работа № 4 «Взаимодействие солей с солями»	
62	Генетическая связь между классами веществ	1		
63	Окислительно- восстановительные реакции	1		

№ п\п	Тема	Кол-во часов	Текущий контроль успеваемости	Содержание НРЭО
64	Окислительно-восстановительные реакции	1		
65	Составление уравнений ОВР методом электронного баланса	1		
66	Обобщение и систематизация знаний по теме «Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов»	1	МРООП ООО Р1.3.3.11 Контрольная работа №3 по теме «Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов»	
67	Обобщение и систематизация знаний по теме «Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов»	1		
8. Практикум свойств электролитов (2 часа)				
68	Практическая работа № 5 «Реакции ионного обмена»		МРООП ООО Р1.3.3.11 Практическая работа № 5 Реакции ионного обмена	
69	Практическая работа № 6 «Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений»		МРООП ООО Р1.3.3.11 Практическая работа № 6 Решение экспериментальных задач по теме «Основные классы неорганических соединений»	
9. Обобщение знаний по химии за курс 8 класса (1 час)				

9 класс

1.3. Предметные планируемые результаты

Раздел (тема) программы	Предметные результаты	Формы контроля текущего контроля успеваемости
Введение. Общая характеристика химических элементов и химических реакций. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева		
Введение. Общая характеристика химических элементов и	Обучающийся научится	
	характеризовать химические элементы (от водорода до кальция) на основе их положения в периодической системе Д.И. Менделеева и особенностей строения их атомов	Диагностическая контрольная работа Контрольная работа

Раздел (тема) программы	Предметные результаты	Формы контроля текущего контроля успеваемости
химических реакций. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева 9 класс	характеризовать физические и химические свойства основных классов неорганических веществ: оксидов, кислот, оснований, солей	
	характеризовать взаимосвязь между классами неорганических соединений	
	называть факторы, влияющие на скорость химической реакции	
	объяснять и оценивать роль катализаторов в термической обработке металлов и сплавов на предприятиях Челябинской области	
	объяснять влияние различных факторов на скорость химических реакций	
	классифицировать химические реакции по различным признакам	
	выявлять признаки, свидетельствующие о протекании химической реакции при выполнении химического опыта	Лабораторная работа
	проводить опыты, подтверждающие химические свойства изученных классов неорганических веществ	
	Обучающийся получит возможность научиться	
	выдвигать и проверять экспериментально гипотезы о химических свойствах веществ на основе их состава и строения, их способности вступать в химические реакции, о характере и продуктах различных химических реакций	
	характеризовать вещества по составу, строению и свойствам, устанавливать причинно-следственные связи между данными характеристиками вещества	
	прогнозировать способность вещества проявлять окислительные или восстановительные свойства с учетом степеней окисления элементов, входящих в его состав	
составлять уравнения реакций, соответствующих последовательности превращений неорганических веществ различных классов		
выдвигать и проверять экспериментально гипотезы о результатах воздействия различных факторов на изменение скорости химической реакции		
различать химические объекты (в статике): – систематические и тривиальные термины химической номенклатуры; – знаковую систему в химии (знаки и формулы, индексы и коэффициенты, структурные и молекулярные формулы, молекулярные и ионные уравнения реакций, полные и сокращенные ионные уравнения реакций, термохимические		

Раздел (тема) программы	Предметные результаты	Формы контроля текущего контроля успеваемости
	уравнения, обозначения степени окисления и заряда иона в формуле химического соединения) осознавать значение теоретических знаний по химии для практической деятельности человека	
Металлы		
Металлы 9 класс	Обучающийся научится	
	характеризовать взаимосвязь между составом, строением и свойствами металлов	Терминологический диктант
	описывать свойства твердых веществ, выделяя их существенные признаки	
	приводить примеры месторождений руд черных и цветных металлов в области, производства чугуна и стали, цветной металлургии в Челябинской области	
	давать общую характеристику элементов I, II, A групп и образованных ими простых веществ и важнейших соединений (строение, нахождение в природе, получение, физические и химические свойства, применение)	
	описывать коррозию металлов и способы защиты от нее	
	различать гидро-, пиро- и электрометаллургию и иллюстрировать их примерами промышленных способов получения металлов	
	составлять уравнения химических реакций	Самостоятельная работа
	характеризовать зависимость физических свойств веществ от типа кристаллической решетки	
	составлять полные и сокращенные ионные уравнения реакции обмена	
	определять окислитель и восстановитель	
	составлять уравнения окислительно-восстановительных реакций	
	объяснять и оценивать роль ученых в развитие промышленности Челябинской области	
	объяснять и оценивать роль катализаторов в термической обработке металлов и сплавов на предприятиях Челябинской области	Лабораторная работа
	определять возможность протекания реакций ионного обмена	
	Обучающийся получит возможность научиться	
	выдвигать и проверять экспериментально гипотезы о химических свойствах веществ на основе их состава и строения, их способности вступать в химические реакции, о характере и продуктах различных химических реакций	
	характеризовать вещества по составу, строению и свойствам, устанавливать причинно-следственные	

Раздел (тема) программы	Предметные результаты	Формы контроля текущего контроля успеваемости
	связи между данными характеристиками вещества	Контрольная работа
	прогнозировать способность вещества проявлять окислительные или восстановительные свойства с учетом степеней окисления элементов, входящих в его состав	
	составлять уравнения реакций, соответствующих последовательности превращений неорганических веществ различных классов	
	использовать приобретенные ключевые компетенции при выполнении проектов и учебно-исследовательских задач по изучению свойств, способов получения и распознавания веществ	
	выявлять закономерности применения гидро- и пирометаллургических методов получения цветных металлов на предприятиях Челябинской области	
	объективно оценивать информацию о веществах и химических процессах	
	определять источники химической информации, представлять список информационных ресурсов, в том числе и на иностранном языке, готовить информационный продукт и презентовать его	
	осознавать значение теоретических знаний по химии для практической деятельности человека	
Практикум 1. Свойства металлов и их соединений		
Практикум 1. Свойства металлов и их соединений 9 класс	Обучающийся научится	
	проводить реакции, подтверждающие качественный состав различных веществ	Практическая работа №1 Практическая работа №2
	соблюдать правила безопасной работы при проведении опытов	
	пользоваться лабораторным оборудованием и посудой	
	выполнять обозначенные в программе эксперименты, распознавать неорганические вещества по соответствующим признакам	
	Обучающийся получит возможность научиться	
	использовать приобретенные знания для экологически грамотного поведения в окружающей среде	
	использовать приобретенные ключевые компетенции при выполнении проектов и учебно-исследовательских задач по изучению свойств, способов получения и распознавания веществ	
	проводить химический эксперимент с неукоснительным соблюдением правил техники безопасности:	

Раздел (тема) программы	Предметные результаты	Формы контроля текущего контроля успеваемости
	<ul style="list-style-type: none"> – по установлению качественного и количественного состава соединения – при выполнении исследовательского проекта – в домашних условиях 	
	выдвигать и проверять экспериментально гипотезы о химических свойствах веществ на основе их состава и строения, их способности вступать в химические реакции, о характере и продуктах различных химических реакций	
Неметаллы		
Неметаллы 9 класс	Обучающийся научится	
	характеризовать взаимосвязь между составом, строением и свойствами неметаллов	Терминологический диктант
	давать общую характеристику элементов VII А групп, а также водорода, кислорода, азота, серы, фосфора, углерода, кремния и образованных ими простых веществ и важнейших соединений (строение, нахождение в природе, получение, физические и химические свойства, применение)	
	составлять уравнения химических реакций	
	определять по химическим уравнениям принадлежность реакций к определенному типу или виду	
	описывать свойства твердых, жидких, газообразных веществ, выделяя их существенные признаки	
	рассматривать условия формирования и сохранения полезных ископаемых на Южном Урале	
	характеризовать зависимость физических свойств веществ от типа кристаллической решетки	
	составлять полные и сокращенные ионные уравнения реакции обмена	Практическая работа №3
	определять возможность протекания реакций ионного обмена	
	проводить реакции, подтверждающие качественный состав различных веществ	
	определять с помощью качественных реакций хлорид-, сульфат- и карбонат-анионы и катион аммония в растворе	Лабораторная работа
	определять окислитель и восстановитель	Контрольная работа
	составлять уравнения окислительно-восстановительных реакций	
	применять понятия «окисление» и «восстановление» для характеристики химических свойств веществ	

Раздел (тема) программы	Предметные результаты	Формы контроля текущего контроля успеваемости
	характеризовать физические и химические свойства простых веществ: кислорода и водорода изучить пути получения кислорода на предприятиях Челябинской области характеризовать физические и химические свойства воды различать основные техногенные источники загрязнения атмосферы Челябинской области, выделять существенные признаки видов загрязнителей (с учетом НРЭО Челябинской области) составлять уравнения электролитической диссоциации кислот, щелочей, солей вычислять количество, объем или массу вещества по количеству, объему, массе реагентов или продуктов реакции объяснять и оценивать роль ученых в развитие промышленности Челябинской области грамотно обращаться с веществами в повседневной жизни	
	<p style="text-align: center;"><i>Обучающийся получит возможность научиться</i></p> выдвигать и проверять экспериментально гипотезы о химических свойствах веществ на основе их состава и строения, их способности вступать в химические реакции, о характере и продуктах различных химических реакций характеризовать вещества по составу, строению и свойствам, устанавливать причинно-следственные связи между данными характеристиками вещества прогнозировать способность вещества проявлять окислительные или восстановительные свойства с учетом степеней окисления элементов, входящих в его состав составлять уравнения реакций, соответствующих последовательности превращений неорганических веществ различных классов выделять существенные бальнеологические свойства водных ресурсов на Южном Урале использовать приобретенные ключевые компетенции при выполнении проектов и учебно-исследовательских задач по изучению свойств, способов получения и распознавания веществ объективно оценивать информацию о веществах и химических процессах осознавать значение теоретических знаний по химии для практической деятельности человека выявлять природные особенности Челябинской области и условия формирования и сохранения природных объектов на Южном Урале	

Раздел (тема) программы	Предметные результаты	Формы контроля текущего контроля успеваемости
	<p>создавать модели и схемы для решения учебных и познавательных задач</p> <p>определять источники химической информации, представлять список информационных ресурсов, в том числе и на иностранном языке, готовить информационный продукт и презентовать его</p> <p>понимать необходимость соблюдения предписаний, предлагаемых в инструкциях по использованию лекарств, средств бытовой химии и др.</p>	
Практикум 2. Свойства соединений неметаллов		
Практикум 2. Свойства соединений неметаллов 9 класс <i>4 часа</i>	Обучающийся научится	
	соблюдать правила безопасной работы при проведении опытов	Практическая работа №4
	пользоваться лабораторным оборудованием и посудой	Практическая работа №5
	проводить опыты по получению, собиранию и изучению химических свойств газообразных веществ: углекислого газа, аммиака	Практическая работа №6
	получать, собирать кислород и водород	
	распознавать опытным путем газообразные вещества: кислород, водород	Практическая работа №7
	выполнять обозначенные в программе эксперименты, распознавать неорганические вещества по соответствующим признакам	
	Обучающийся получит возможность научиться	
	использовать приобретенные знания для экологически грамотного поведения в окружающей среде	
	использовать приобретенные ключевые компетенции при выполнении проектов и учебно-исследовательских задач по изучению свойств, способов получения и распознавания веществ	
	выдвигать и проверять экспериментально гипотезы о химических свойствах веществ на основе их состава и строения, их способности вступать в химические реакции, о характере и продуктах различных химических реакций	
	<p>проводить химический эксперимент с неукоснительным соблюдением правил техники безопасности:</p> <ul style="list-style-type: none"> – по установлению качественного и количественного состава соединения; – при выполнении исследовательского проекта – в домашних условиях 	

Раздел (тема) программы	Предметные результаты	Формы контроля текущего контроля успеваемости
Краткие сведения об органических веществах		
Краткие сведения об органических веществах 9 класс	Обучающийся научится	
	называть органические вещества по их формуле: метан, этан, этилен, метанол, этанол, глицерин, уксусная кислота, аминокислота, стеариновая кислота, олеиновая кислота, глюкоза	Терминологический диктант
	описывать свойства и практическое значение изученных органических веществ	Самостоятельная работа
	оценивать влияние химического загрязнения окружающей среды на организм человека	
	грамотно обращаться с веществами в повседневной жизни	
	определять возможность протекания реакций некоторых представителей органических веществ с кислородом, водородом, металлами, основаниями, галогенами	
	Обучающийся получит возможность научиться	
	выдвигать и проверять экспериментально гипотезы о химических свойствах веществ на основе их состава и строения, их способности вступать в химические реакции, о характере и продуктах различных химических реакций	
	характеризовать вещества по составу, строению и свойствам, устанавливать причинно-следственные связи между данными характеристиками вещества	
	объективно оценивать информацию о веществах и химических процессах	
	определять источники химической информации, представлять список информационных ресурсов, в том числе и на иностранном языке, готовить информационный продукт и презентовать его	
	показывать значение объективного исследования химической промышленности для качественного мониторинга состояния окружающей среды и уровня воздействия человека на природу	
	осознавать значение теоретических знаний по химии для практической деятельности человека	
Обобщение знаний по химии за курс основной школы. Подготовка к ОГЭ		
Обобщение знаний по химии за курс основной школы. Подготовка к ОГЭ 9 класс	Обучающийся научится	
	характеризовать химические элементы (от водорода до кальция) на основе их положения в периодической системе Д.И. Менделеева и особенностей строения их атомов	Самостоятельная работа
характеризовать физические и химические свойства основных классов неорганических веществ: оксидов, кислот, оснований, солей		

Раздел (тема) программы	Предметные результаты	Формы контроля текущего контроля успеваемости
	характеризовать взаимосвязь между классами неорганических соединений	Самостоятельная работа
	называть факторы, влияющие на скорость химической реакции	
	объяснять влияние различных факторов на скорость химических реакций	
	классифицировать химические реакции по различным признакам	
	выявлять признаки, свидетельствующие о протекании химической реакции при выполнении химического опыта	
	проводить опыты, подтверждающие химические свойства изученных классов неорганических веществ	
	вычислять массовую долю химического элемента по формуле соединения	Самостоятельная работа
	вычислять массовую долю растворенного вещества в растворе	Диагностическая контрольная работа
	вычислять количество, объем или массу вещества по количеству, объему, массе реагентов или продуктов реакции	
	показывать роль антропогенного фактора в загрязнении окружающей среды предприятиями Урала	
	Обучающийся получит возможность научиться	
	выдвигать и проверять экспериментально гипотезы о химических свойствах веществ на основе их состава и строения, их способности вступать в химические реакции, о характере и продуктах различных химических реакций	
	характеризовать вещества по составу, строению и свойствам, устанавливать причинно-следственные связи между данными характеристиками вещества	
	составлять молекулярные и полные ионные уравнения по сокращенным ионным уравнениям	

Содержание учебного предмета, 9 класс

Раздел	Содержание	Количество часов
1. Введение. Общая характеристика химических элементов и химических реакций.	Периодический закон Д.И. Менделеева. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Физический смысл атомного (порядкового) номера химического элемента, номера группы и периода периодической системы. Строение энергетических уровней	11

<p>Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева</p>	<p>атомов первых 20 химических элементов периодической системы Д.И. Менделеева. Закономерности изменения свойств атомов химических элементов и их соединений на основе положения в периодической системе Д.И. Менделеева и строения атома. Понятие о переходных элементах. Амфотерность. Генетический ряд переходного элемента. Химическая организация живой и неживой природы. Химические элементы в клетках живых организмов. Макро- и микроэлементы. Значение Периодического закона Д.И. Менделеева. Понятие о скорости химической реакции. Факторы, влияющие на скорость химической реакции. Понятие о катализаторе. Ингибиторы. Антиоксиданты</p>	
<p>2. Металлы</p>	<p>Положение металлов в периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева. Месторождения руд черных и цветных металлов на территории области. Гидро- и пирометаллургические методы получения цветных металлов (меди, цинка, никеля) на предприятиях цветной металлургии Урала (Карабаш, Кыштым, В.Уфалей и др.). Металлы в природе и общие способы их получения. Общие физические свойства металлов. Общие химические свойства металлов: реакции с неметаллами, кислотами, солями. Электрохимический ряд напряжений металлов. Коррозия металлов и способы борьбы с ней. Сплавы, их свойства и значение. Термическая обработка и закалка металлов и сплавов на предприятиях региона. Цехи гальванических покрытий на предприятиях города («Теплоприбор») Щелочные металлы и их соединения, их свойства и применение в народном хозяйстве. Калийные удобрения. Щелочноземельные металлы и их соединения, их свойства и применение в народном хозяйстве. Применение щелочноземельных металлов в качестве флюсов, строительных материалов. Алюминий. Амфотерность оксида и гидроксида алюминия. Цинк – амфотерный металл, получаемый на ЧЭЦЗ. Применение алюминия в быту и промышленности. Бокситовые рудники в Челябинской области. Железо. Соединения железа и их свойства: оксиды, гидроксиды и соли железа (II и III). Производство чугуна и стали на металлургических заводах области.</p>	<p>14</p>

	Использование чугуна и стали в декоративно-прикладном искусстве Южного Урала. Избыток железа в окружающей среде. Значение железа и его соединений для природы и народного хозяйства. Металлы, получаемые на предприятиях региона, области их применения (чугун, сталь ОАО «Мечел», ММК, Миасс, Златоуст, Сатка; медь-метал. заводы Карабаш, Кыштым, цинк, кадмий, индий – ЧЭЦЗ и др.	
3. Практикум 1. Свойства металлов и их соединений	проводить реакции, подтверждающие качественный состав различных веществ соблюдать правила безопасной работы при проведении опытов пользоваться лабораторным оборудованием и посудой выполнять обозначенные в программе эксперименты, распознавать неорганические вещества по соответствующим признакам	2
4. Неметаллы	Кислород – химический элемент и простое вещество. Озон. Состав воздуха. Физические и химические свойства кислорода. Получение и применение кислорода. Получение кислорода на Челябинском кислородном заводе. Биологическая роль кислорода в живых организмах. Тепловой эффект химических реакций. Понятие об экзо- и эндотермических реакциях. Водород – химический элемент и простое вещество. Физические и химические свойства водорода. Получение водорода в лаборатории. Получение водорода в промышленности. Применение водорода. Качественные реакции на газообразные вещества (кислород, водород). Вода в природе. Круговорот воды в природе. Физические и химические свойства воды. Аномалии свойств воды. Гидрофильные и гидрофобные вещества. Водоочистка. Аэрация воды. Бытовые фильтры. Минеральные воды. Дистиллированная вода, ее получение и применение. Природные источники питьевой воды Челябинской области. Общие свойства неметаллов. Галогены: физические и химические свойства. Соединения галогенов: хлороводород, хлороводородная кислота и ее соли. Применение галогенов и их соединений в народном хозяйстве. Решение проблемы недостатка йода в Уральском регионе. Сера: физические и химические свойства, применение ромбической серы. Соединения серы: сероводород, сульфиды, оксиды серы. Серная, сернистая и сероводородная кислоты и их соли, их применение в народном хозяйстве.	25

	<p>Производство серной кислоты. Производство серной кислоты в Челябинской области. Охрана окружающей среды. Антропогенные источники оксида серы (IV) в атмосфере Урала. Азот: физические и химические свойства. Аммиак. Использование аммиака в холодильных установках ООО «Инмарко». Соли аммония. Оксиды азота. Азотная кислота и ее соли, проблема их содержания в сельскохозяйственной продукции. Азотные удобрения. Фосфор: физические и химические свойства. Соединения фосфора: оксид фосфора (V), ортофосфорная кислота и ее соли. Фосфорные удобрения. Применение азотных фосфорных удобрений в местном сельском хозяйстве.</p> <p>Углерод: физические и химические свойства. Аллотропия углерода: алмаз, графит, карбин, фуллерены. Основные виды топлива в регионе. Запасы угля в области. Природоохранные мероприятия при угледобыче. Соединения углерода: оксиды углерода (II) и (IV), угольная кислота и ее соли: кальцит, сода, поташ, их значение в природе и жизни человека. Состав воздуха Уральского региона, основные загрязнители атмосферы. Месторождения известняка, мрамора (Коелгинское, Баландинское).</p> <p>Кремний и его соединения, его природные разновидности. Силикаты. Значение соединений кремния в живой и неживой природе. Понятие о силикатной промышленности. Минералы и горные породы, содержащие неметаллы на Южном Урале. Запасы графита в регионе. Использование кислорода на предприятиях Челябинской области. Силикатная промышленность области (завод ЖБИ, «Кемма», Сысертский форфоровый завод) Способы очистки воды и газообразных выбросов промышленных предприятий Челябинска и Челябинской области</p>	
<p>5. Практикум 2. Свойства соединений неметаллов</p>	<p>соблюдать правила безопасной работы при проведении опытов пользоваться лабораторным оборудованием и посудой проводить опыты по получению, собиранию и изучению химических свойств газообразных веществ: углекислого газа, аммиака получать, собирать кислород и водород распознавать опытным путем газообразные вещества: кислород, водород</p>	4

	выполнять обозначенные в программе эксперименты, распознавать неорганические вещества по соответствующим признакам	
6.Краткие сведения об органических веществах	<p>Первоначальные сведения о строении органических веществ. Углеводороды: метан, этан, пропан, этилен и ацетилен. Горение углеводородов. Качественные реакции на непредельные соединения. Реакция дегидрирования. Алканы как топливо в регионе. природные источники углеводородов на территории области. Экологические последствия использования полиэтилена в быту, промышленности и сельском хозяйстве</p> <p>Источники углеводородов: природный газ, нефть, уголь. Спирты (метанол, этанол, глицерин), карбоновые кислоты (уксусная кислота, аминоксусная кислота, стеариновая и олеиновая кислоты). Производство алкогольной продукции. Токсичность спиртов. Этанол – социальный токсин. Производство уксусной кислоты в лесохимическом производстве (г. Аша). Качественная реакция на многоатомные спирты. Биологически важные вещества: жиры, мыла, глюкоза, белки. Получение жиров на предприятиях пищевой промышленности области. Производство кондитерских изделий в регионе.</p> <p>Азотсодержащие органические соединения. Аминогруппа. Аминокислоты. Качественные реакции на белки.</p> <p>Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия.</p>	4
7. Обобщение знаний по химии за курс основной школы. Подготовка к ОГЭ	<p>Периодическая система Д.И. Менделеева. Строение атома и вещества. Виды химических связей и типы кристаллических решеток. Классификация химических реакций по различным признакам. Скорость химической реакции. Неорганические вещества, их номенклатура и классификация. Простые и сложные вещества. Генетические ряды металлов и неметаллов</p> <p>Генетическая связь между классами неорганических веществ.</p>	8
8.Резерв		2

Тематическое планирование, 9 класс

№ п/п	Тема	Кол-во часов	Текущий контроль успеваемости	Содержание НРЭО
1. Введение. Общая характеристика химических элементов и химических реакций. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева (11 часов)				
1	Характеристика химического элемента на основании его положения в Периодической системе Д. И. Менделеева	1		
2	Характеристика химического элемента на основании его положения в Периодической системе Д. И. Менделеева	1		
3	Характеристика химического элемента по кислотно-основным свойствам образуемых им соединений. Амфотерные оксиды и гидроксиды. Понятие о переходных элементах	1	МРООП ООО Р1.3.3.11 Лабораторная работа № 1 «Получение гидроксида цинка и исследование его свойств»	Цинк - амфотерный металл, получаемый на ЧЭЦЗ
4	Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева	1		
5	Химическая организация природы. Химические элементы в клетках живых организмов. Макро- и микроэлементы	1		
6	Классификация химических реакций	1		
7	Скорость химической реакции	1		
8	Факторы, влияющие на скорость химической реакции	1		
9	Катализаторы и катализ	1		

№ п\п	Тема	Кол-во часов	Текущий контроль успеваемости	Содержание НРЭО
10	Значение Периодического закона Д.И. Менделеева	1		
11	Обобщение и систематизация знаний по теме «Введение. Общая характеристика химических элементов и химических реакций. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева»	1	МРООП ООО Р1.3.3.11 Контрольная работа № 1 по теме «Введение. Общая характеристика химических элементов и химических реакций. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева»	
2. Металлы (14 часов)				
12	Положение металлов в Периодической системе Д.И. Менделеева и особенности строения их атомов. Физические свойства металлов	1		
13	Химические свойства металлов	1	МРООП ООО Р1.3.3.11 Лабораторная работа №2 «Получение гидроксидов железа (II) и (III) и изучение их свойств»	
14	Сплавы	1		Термическая обработка и закалка металлов и сплавов на предприятиях региона.
15	Металлы в природе. Общие способы их получения	1		Месторождения руд черных и цветных металлов на территории области. Гидро- и пиromеталлургические методы получения цветных металлов (меди, цинка, никеля) на предприятиях

№ п\п	Тема	Кол-во часов	Текущий контроль успеваемости	Содержание НРЭО
				цветной металлургии Урала (Златоуст, Карабаш, Кыштым, В.Уфалей и др.)
16	Общие понятия о коррозии металлов	1		Цехи гальванических покрытий на предприятиях города («Теплоприбор»)
17	Общая характеристика щелочных металлов	1	МРООП ООО Р1.3.3.11 Терминологический диктант № 1 по теме «Металлы»	
18	Соединения щелочных металлов	1		
19	Общая характеристика элементов главной подгруппы II группы	1		
20	Соединения щелочноземельных металлов. Жесткость воды	1		Применение щелочноземельных металлов в качестве флюсов, строительных материалов
21	Алюминий, его физические и химические свойства	1	МРООП ООО Р1.3.3.11 Самостоятельная работа № 1 по теме «Металлы»	.
22	Соединения алюминия	1		Применение алюминия в быту и промышленности. Бокситовые рудники в Челябинской области.
23	Железо, его физические и химические свойства	1		Производство чугуна и стали на металлургических заводах области. Использование чугуна и стали в декоративно- прикладном искусстве Южного Урала
24	Генетические ряды Fe (II) и Fe (III)	1		
25	Обобщение и систематизация знаний по теме «Металлы»	1	МРООП ООО Р1.3.3.11 Контрольная работа № 2 по теме «Металлы»	

№ п\п	Тема	Кол-во часов	Текущий контроль успеваемости	Содержание НРЭО
3. Практикум 1. Свойства металлов и их соединений (2 часа)				
26	Практическая работа № 1 «Решение экспериментальных задач по теме «Получение соединений металлов и изучение их свойств»	1	МРООП ООО Р1.3.3.11 Практическая работа № 1 «Решение экспериментальных задач по теме «Получение соединений металлов и изучение их свойств»	
27	Практическая работа №2 «Качественные реакции на ионы в растворе»	1	МРООП ООО Р1.3.3.11 Практическая работа № 2 «Качественные реакции на ионы в растворе»	
4. Неметаллы (25 часов)				
28	Неметаллы: атомы и простые вещества. Кислород, озон, воздух	1		Состав воздуха Уральского региона, основные загрязнители атмосферы
29	Водород			
30	Вода. Вода в жизни человека	1	МРООП ООО Р1.3.3.11 Практическая работа № 3 «Получение водорода и изучение его свойств»	
31	Галогены	1		
32	Соединения галогенов: хлороводород, хлороводородная кислота и ее соли	1	МРООП ООО Р1.3.3.11 Лабораторная работа №3 «Качественная реакция на галогенид-ионы»	
33	Получение галогенов. Применение галогенов и их соединений в народном хозяйстве	1		Решение проблемы недостатка йода в Уральском регионе
34	Кислород	1		Получение кислорода на Челябинском кислородном заводе. Биологическая роль

№ п\п	Тема	Кол-во часов	Текущий контроль успеваемости	Содержание НРЭО
				кислорода в живых организмах
35	Сера, ее физические и химические свойства	1		Антропогенные источники оксида серы (IV) в атмосфере Урала
36	Соединения серы: сероводород и оксиды серы	1		
37	Серная кислота и ее соли	1		
38	Производство серной кислоты	1	МРООП ООО Р1.3.3.11 Терминологический диктант № 2 по теме «Неметаллы»	Производство серной кислоты в Челябинской области. Охрана окружающей среды
39	Азот и его свойства	1		
40	Аммиак и его свойства. Соли аммония	1		Использование аммиака в холодильных установках ООО «Инмарко»
41	Оксиды азота	1		
42	Азотная кислота и ее соли	1		
43	Проблема содержания солей азотной кислоты в сельскохозяйственной продукции. Азотные удобрения	1		
44	Фосфор и его соединения	1		Применение азотных фосфорных удобрений в местном сельском хозяйстве
45	Углерод	1		Основные виды топлива в регионе, запасы угля в области. Природоохранные мероприятия при угледобыче
46	Оксиды углерода	1		
47	Угольная кислота и ее соли	1		Месторождения известняка, мрамора (Коселгинское, Баландинское)
48	Кремний	1		
49	Соединения кремния	1		

№ п\п	Тема	Кол-во часов	Текущий контроль успеваемости	Содержание НРЭО
50	Силикатная промышленность	1		Силикатная промышленность области (завод ЖБИ, «Кемма», Сысертский фосфорный завод)
51	Обобщение по теме «Неметаллы»	1		
52	Контрольная работа № 3 по теме «Неметаллы»	1	МРООП ООО Р1.3.3.11 Контрольная работа № 3 по теме «Неметаллы»	
5. Практикум 2. Свойства соединений неметаллов (4 часа)				
53	Практическая работа № 4 Получение кислорода и изучение его свойств	1	МРООП ООО Р1.3.3.11 Практическая работа № 4 «Получение кислорода и изучение его свойств»	
54	Практическая работа № 5 Получение аммиака и изучение его свойств	1	МРООП ООО Р1.3.3.11 Практическая работа № 5 «Получение аммиака и изучение его свойств»	
55	Практическая работа № 6 Получение углекислого газа и изучение его свойств	1	МРООП ООО Р1.3.3.11 Практическая работа № 6 «Получение углекислого газа и изучение его свойств»	
56	Практическая работа № 7 Решение экспериментальных задач по теме «Неметаллы IV – VII групп и их соединений»	1	МРООП ООО Р1.3.3.11 Практическая работа № 7 «Решение экспериментальных задач по теме «Неметаллы IV – VII групп и их соединений»	
6. Краткие сведения об органических веществах (4 часа)				
57	Предмет органической химии. Предельные углеводороды	1		Алканы как топливо в регионе. природные источники

№ п\п	Тема	Кол-во часов	Текущий контроль успеваемости	Содержание НРЭО
				углеводородов на территории области
58	Непредельные углеводороды. Этилен и ацетилен	1		Экологические последствия использования полиэтилена в быту, промышленности и сельском хозяйстве
59	Спирты. Понятие об альдегидах на примере уксусного. Предельные одноосновные карбоновые кислоты	1	МРООП ООО Р1.3.3.11 Терминологический диктант № 3 по теме «Краткие сведения об органических веществах»	Производство алкогольной продукции. Токсичность спиртов. Этанол – социальный токсин. Производство уксусной кислоты в лесохимическом производстве (г. Аша)
60	Сложные эфиры. Жиры. Аминокислоты и белки. Углеводы	1	МРООП ООО Р1.3.3.11 Самостоятельная работа № 2 по теме «Краткие сведения об органических веществах»	Получение жиров на предприятиях пищевой промышленности области. Производство кондитерских изделий в регионе
7. Обобщение знаний по химии за курс основной школы. Подготовка к ОГЭ (8 часов)				
61	Периодическая система Д.И. Менделеева		МРООП ООО Р1.3.3.11 Самостоятельная работа № 3 по теме «Обобщение знаний по химии за курс основной школы. Подготовка к ОГЭ»	
62	Строение атома и вещества			
63	Виды химических связей и типы кристаллических решеток			
64	Классификация химических реакций по различным признакам. Скорость химической реакции		МРООП ООО Р1.3.3.11 Самостоятельная работа № 4 по теме «Обобщение знаний по химии за курс основной школы. Подготовка к ОГЭ»	
65	Неорганические вещества, их			

№ п\п	Тема	Кол-во часов	Текущий контроль успеваемости	Содержание НРЭО
	номенклатура и классификация			
66	Простые и сложные вещества			
67	Генетические ряды металлов и неметаллов		МРООП ООО Р1.3.3.11 Самостоятельная работа № 5 по теме «Обобщение знаний по химии за курс основной школы. Подготовка к ОГЭ»	
68	Генетическая связь между классами неорганических веществ			
8. Резерв (2 часа)				