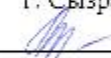


**Государственное бюджетное общеобразовательное учреждение
Самарской области гимназия города Сызрани городского округа
Сызрань Самарской области**

Рассмотрено
на заседании кафедры
естественно-научных и
развивающих дисциплин
Протокол № 1
от «30» 08 2018 г.

Согласовано
Заместитель
директора по УВР
ГБОУ гимназии
г. Сызрани

М.В. Фролова

Утверждаю
Директор
ГБОУ гимназии г.
Сызрани

Ж.М. Назаретко
Приказ № 01-49 от
«30» августа 2018 г.



**РАБОЧАЯ ПРОГРАММА
ПО ХИМИИ
ЗА КУРС СРЕДНЕГО
ОБЩЕГО ОБРАЗОВАНИЯ
(базовый уровень)**

10-11 классы

2018-2019 учебный год

Рабочая программа ГБОУ гимназии г. Сызрани по химии на уровне среднего общего образования (10-11 классы) составлена с учетом требований Федерального государственного образовательного стандарта среднего общего образования (утвержден приказом министерства образования и науки Российской Федерации № 413 от 17.05.2012 в редакции приказов Минобрнауки № 1644 от 29.12.2014, № 1577 от 31.12.2015 и от 29.06.2017), в соответствии с основной образовательной программой среднего общего образования ГБОУ гимназии г. Сызрани, с Примерной программой по химии, на основе авторской программы – **Гара Н.Н. Программа курса химии для 10 – 11 классов общеобразовательных учреждений.** М.: Просвещение, 2011 с использованием учебника авторов **Г.Е. Рудзитис, Ф.Г.Фельдман ХИМИЯ-10** (органическая химия), М., Просвещение, 2017.

В Учебном плане ГБОУ гимназии г. Сызрани на изучение учебного предмета химии на базовом уровне отводится в 10 классе – 1 час в неделю, что составляет 34 часа в год, в 11 классе – 1 час в неделю, что составляет 34 часа в год. Итого на уровне среднего общего образования – 68 часа.

1. Планируемые результаты освоения учебного предмета химии

Личностные результаты освоения химии

Личностные результаты в сфере отношений обучающихся к себе, к своему здоровью, к познанию себя:

- ориентация обучающихся на достижение личного счастья, реализацию позитивных жизненных перспектив, инициативность, креативность, готовность и способность к личностному самоопределению, способность ставить цели и строить жизненные планы;
- готовность и способность обеспечить себе и своим близким достойную жизнь в процессе самостоятельной, творческой и ответственной деятельности;

- готовность и способность обучающихся к отстаиванию личного достоинства, собственного мнения, готовность и способность вырабатывать собственную позицию по отношению к общественно-политическим событиям прошлого и настоящего на основе осознания и осмысления истории, духовных ценностей и достижений нашей страны;
- готовность и способность обучающихся к саморазвитию и самовоспитанию в соответствии с общечеловеческими ценностями и идеалами гражданского общества, потребность в физическом самосовершенствовании, занятиях спортивно-оздоровительной деятельностью;
- принятие и реализация ценностей здорового и безопасного образа жизни, бережное, ответственное и компетентное отношение к собственному физическому и психологическому здоровью;
- неприятие вредных привычек: курения, употребления алкоголя, наркотиков.

Личностные результаты в сфере отношений обучающихся к России как к Родине (Отечеству):

- российская идентичность, способность к осознанию российской идентичности в поликультурном социуме, чувство причастности к историко-культурной общности российского народа и судьбе России, патриотизм, готовность к служению Отечеству, его защите;
- уважение к своему народу, чувство ответственности перед Родиной, гордости за свой край, свою Родину, прошлое и настоящее многонационального народа России, уважение к государственным символам (герб, флаг, гимн);
- формирование уважения к русскому языку как государственному языку Российской Федерации, являющемуся основой российской идентичности и главным фактором национального самоопределения;
- воспитание уважения к культуре, языкам, традициям и обычаям народов, проживающих в Российской Федерации.

Личностные результаты в сфере отношений обучающихся к закону, государству и к гражданскому обществу:

- гражданственность, гражданская позиция активного и ответственного члена российского общества, осознающего свои конституционные права и обязанности, уважающего закон и правопорядок, осознанно принимающего традиционные национальные и общечеловеческие гуманистические и демократические ценности, готового к участию в общественной жизни;
- признание неотчуждаемости основных прав и свобод человека, которые принадлежат каждому от рождения, готовность к осуществлению собственных прав и свобод без нарушения прав и свобод других лиц, готовность отстаивать собственные права и свободы человека и гражданина согласно общепризнанным принципам и нормам международного права и в соответствии с Конституцией Российской Федерации, правовая и политическая грамотность;
- мировоззрение, соответствующее современному уровню развития науки и общественной практики, основанное на диалоге культур, а также различных форм общественного сознания, осознание своего места в поликультурном мире;
- интериоризация ценностей демократии и социальной солидарности, готовность к договорному регулированию отношений в группе или социальной организации;
- готовность обучающихся к конструктивному участию в принятии решений, затрагивающих их права и интересы, в том числе в различных формах общественной самоорганизации, самоуправления, общественно значимой деятельности;
- приверженность идеям интернационализма, дружбы, равенства, взаимопомощи народов; воспитание уважительного отношения к национальному достоинству людей, их чувствам, религиозным убеждениям;
- готовность обучающихся противостоять идеологии экстремизма, национализма, ксенофобии, коррупции, дискриминации по социальным, религиозным, расовым, национальным признакам и другим негативным социальным явлениям.

Личностные результаты в сфере отношений обучающихся с окружающими людьми:

- нравственное сознание и поведение на основе усвоения общечеловеческих ценностей, толерантного сознания и поведения в поликультурном мире, готовности и способности вести диалог с другими людьми, достигать в нем взаимопонимания, находить общие цели и сотрудничать для их достижения; – принятие гуманистических ценностей, осознанное, уважительное и доброжелательное отношение к другому человеку, его мнению, мировоззрению;
- способность к сопереживанию и формирование позитивного отношения к людям, в том числе к лицам с ограниченными возможностями здоровья и инвалидам; бережное, ответственное и компетентное отношение к физическому и психологическому здоровью других людей, умение оказывать первую помощь;
- формирование выраженной в поведении нравственной позиции, в том числе способности к сознательному выбору добра, нравственного сознания и поведения на основе усвоения общечеловеческих ценностей и нравственных чувств (чести, долга, справедливости, милосердия и дружелюбия);
- развитие компетенций сотрудничества со сверстниками, детьми младшего возраста, взрослыми в образовательной, общественно полезной, учебно-исследовательской, проектной и других видах деятельности.

Личностные результаты в сфере отношений обучающихся к окружающему миру, живой природе, художественной культуре:

- мировоззрение, соответствующее современному уровню развития науки, значимости науки, готовность к научно-техническому творчеству, владение достоверной информацией о передовых достижениях и открытиях мировой и отечественной науки, заинтересованность в научных знаниях об устройстве мира и общества;
- готовность и способность к образованию, в том числе самообразованию, на протяжении всей жизни; сознательное отношение к непрерывному

образованию как условию успешной профессиональной и общественной деятельности;

- экологическая культура, бережные отношения к родной земле, природным богатствам России и мира; понимание влияния социально-экономических процессов на состояние природной и социальной среды, ответственность за состояние природных ресурсов; умения и навыки разумного природопользования, нетерпимое отношение к действиям, приносящим вред экологии; приобретение опыта эколого-направленной деятельности;
- эстетические отношения к миру, готовность к эстетическому обустройству собственного быта.

Личностные результаты в сфере отношений обучающихся к семье и родителям, в том числе подготовка к семейной жизни:

- ответственное отношение к созданию семьи на основе осознанного принятия ценностей семейной жизни;
- положительный образ семьи, родительства (отцовства и материнства), интериоризация традиционных семейных ценностей.

Личностные результаты в сфере отношения обучающихся к труду, в сфере социально-экономических отношений:

- уважение ко всем формам собственности, готовность к защите своей собственности;
- осознанный выбор будущей профессии как путь и способ реализации собственных жизненных планов;
- готовность обучающихся к трудовой профессиональной деятельности как к возможности участия в решении личных, общественных, государственных, общенациональных проблем;
- потребность трудиться, уважение к труду и людям труда, трудовым достижениям, добросовестное, ответственное и творческое отношение к разным видам трудовой деятельности;
- готовность к самообслуживанию, включая обучение и выполнение домашних обязанностей.

Личностные результаты в сфере физического, психологического, социального и академического благополучия обучающихся:

– физическое, эмоционально-психологическое, социальное благополучие обучающихся в жизни образовательной организации, ощущение детьми безопасности и психологического комфорта, информационной безопасности.

Метапредметные результаты освоения химии

Метапредметные результаты освоения основной образовательной программы представлены тремя группами универсальных учебных действий (УУД).

1. Регулятивные универсальные учебные действия

Выпускник научится:

- самостоятельно определять цели, задавать параметры и критерии, по которым можно определить, что цель достигнута;
- оценивать возможные последствия достижения поставленной цели в деятельности, собственной жизни и жизни окружающих людей, основываясь на соображениях этики и морали;
- ставить и формулировать собственные задачи в образовательной деятельности и жизненных ситуациях;
- оценивать ресурсы, в том числе время и другие нематериальные ресурсы, необходимые для достижения поставленной цели;
- выбирать путь достижения цели, планировать решение поставленных задач, оптимизируя материальные и нематериальные затраты;
- организовывать эффективный поиск ресурсов, необходимых для достижения поставленной цели;
- сопоставлять полученный результат деятельности с поставленной заранее целью.

2. Познавательные универсальные учебные действия

Выпускник научится:

- искать и находить обобщенные способы решения задач, в том числе, осуществлять развернутый информационный поиск и ставить на его основе новые (учебные и познавательные) задачи;

- критически оценивать и интерпретировать информацию с разных позиций, распознавать и фиксировать противоречия в информационных источниках;
- использовать различные модельно-схематические средства для представления существенных связей и отношений, а также противоречий, выявленных в информационных источниках;
- находить и приводить критические аргументы в отношении действий и суждений другого; спокойно и разумно относиться к критическим замечаниям в отношении собственного суждения, рассматривать их как ресурс собственного развития;
- выходить за рамки учебного предмета и осуществлять целенаправленный поиск возможностей для широкого переноса средств и способов действия;
- выстраивать индивидуальную образовательную траекторию, учитывая ограничения со стороны других участников и ресурсные ограничения;
- менять и удерживать разные позиции в познавательной деятельности.

3. Коммуникативные универсальные учебные действия

Выпускник научится:

- осуществлять деловую коммуникацию как со сверстниками, так и со взрослыми (как внутри образовательной организации, так и за ее пределами), подбирать партнеров для деловой коммуникации исходя из соображений результативности взаимодействия, а не личных симпатий;
- при осуществлении групповой работы быть как руководителем, так и членом команды в разных ролях (генератор идей, критик, исполнитель, выступающий, эксперт и т.д.);
- координировать и выполнять работу в условиях реального, виртуального и комбинированного взаимодействия;
- развернуто, логично и точно излагать свою точку зрения с использованием адекватных (устных и письменных) языковых средств;
- распознавать конфликтогенные ситуации и предотвращать конфликты до их активной фазы, выстраивать деловую и образовательную коммуникацию, избегая личностных оценочных суждений.

Предметные результаты освоения химии

В результате изучения учебного предмета «Химия» на уровне среднего общего образования:

Требования к предметным результатам освоения базового курса химии

1. Сформированность представлений о месте химии в современной научной картине мира;

понимание роли химии в формировании кругозора и функциональной грамотности человека для решения практических задач;

2. Владение основополагающими химическими понятиями, теориями, законами и

закономерностями; уверенное пользование химической терминологией и символикой;

3. Владение основными методами научного познания, используемыми в химии:

наблюдение, описание, измерение, эксперимент; умение обрабатывать, объяснять

результаты проведённых опытов и делать выводы; готовность и способность применять

методы познания при решении практических задач;

4. Сформированность умения давать количественные оценки и проводить расчёты по

химическим формулам и уравнениям;

5. Владение правилами техники безопасности при использовании химических веществ;

6. Сформированность собственной позиции по отношению к химической информации,

получаемой из разных источников.

2. Содержание учебного предмета

В системе естественно-научного образования химия как учебный предмет занимает важное место в познании законов природы, формировании научной

картины мира, химической грамотности, необходимой для повседневной жизни, навыков здорового и безопасного для человека и окружающей его среды образа жизни, а также в воспитании экологической культуры, формировании собственной позиции по отношению к химической информации, получаемой из разных источников. Успешность изучения учебного предмета связана с овладением основными понятиями химии, научными фактами, законами, теориями, применением полученных знаний при решении практических задач. В соответствии с ФГОС СОО химия может изучаться на базовом и углубленном уровнях. Изучение химии на базовом уровне ориентировано на обеспечение общеобразовательной и общекультурной подготовки выпускников. Содержание базового курса позволяет раскрыть ведущие идеи и отдельные положения, важные в познавательном и мировоззренческом отношении: зависимость свойств веществ от состава и строения; обусловленность применения веществ их свойствами; материальное единство неорганических и органических веществ; возрастающая роль химии в создании новых лекарств и материалов, в экономии сырья, охране окружающей среды. Изучение химии на углубленном уровне предполагает полное освоение базового курса и включает расширение предметных результатов и содержания, ориентированное на подготовку к последующему профессиональному образованию; развитие индивидуальных способностей обучающихся путем более глубокого, чем это предусматривается базовым курсом, освоения основ наук, систематических знаний; умение применять полученные знания для решения практических и учебно-исследовательских задач в измененной, нестандартной ситуации; умение систематизировать и обобщать полученные знания. Изучение предмета на углубленном уровне позволяет сформировать у обучающихся умение анализировать, прогнозировать и оценивать с позиции экологической безопасности последствия бытовой и производственной деятельности человека, связанной с получением, применением и переработкой веществ. Изучение предмета «Химия» в части формирования у обучающихся научного мировоззрения, освоения общенаучных методов познания, а также

практического применения научных знаний основано на межпредметных связях с предметами областей естественных, математических и гуманитарных наук. Примерная программа учебного предмета «Химия» составлена на основе модульного принципа построения учебного материала, не определяет количество часов на изучение учебного предмета и классы, в которых предмет может изучаться. Курсивом в примерных учебных программах выделены элементы содержания, относящиеся к результатам, которым обучающиеся «получают возможность научиться». Примерная программа учитывает возможность получения знаний в том числе через практическую деятельность. В программе содержится примерный перечень практических работ. При составлении рабочей программы учитель вправе выбрать из перечня работы, которые считает наиболее целесообразными, с учетом необходимости достижения предметных результатов.

Базовый уровень

Основы органической химии

Появление и развитие органической химии как науки. Предмет органической химии. Место и значение органической химии в системе естественных наук.

Химическое строение как порядок соединения атомов в молекуле согласно их валентности. Основные положения теории химического строения органических соединений А.М. Бутлерова. Углеродный скелет органической молекулы. Кратность химической связи. Зависимость свойств веществ от химического строения молекул. Изомерия и изомеры. Понятие о функциональной группе. Принципы классификации органических соединений. Систематическая международная номенклатура и принципы образования названий органических соединений.

Алканы. Строение молекулы метана. Гомологический ряд алканов. Гомологи. Номенклатура. Изомерия углеродного скелета. Закономерности изменения физических свойств. Химические свойства (на примере метана и этана): реакции замещения (галогенирование), дегидрирования как способы получения

важнейших соединений в органическом синтезе. Горение метана как один из основных источников тепла в промышленности и быту. Нахождение в природе и применение алканов. Понятие о циклоалканах.

Алкены. Строение молекулы этилена. Гомологический ряд алкенов. Номенклатура. Изомерия углеродного скелета и положения кратной связи в молекуле. Химические свойства (на примере этилена): реакции присоединения (галогенирование, гидрирование, гидратация, гидрогалогенирование) как способ получения функциональных производных углеводородов, горения. Полимеризация этилена как основное направление его использования. Полиэтилен как крупнотоннажный продукт химического производства. Применение этилена.

Алкадиены и каучуки. Понятие об алкадиенах как углеводородах с двумя двойными связями. Полимеризация дивинила (бутадиена-1,3) как способ получения синтетического каучука. Натуральный и синтетический каучуки. Вулканизация каучука. Резина. Применение каучука и резины.

Алкины. Строение молекулы ацетилен. Гомологический ряд алкинов. Номенклатура. Изомерия углеродного скелета и положения кратной связи в молекуле. Химические свойства (на примере ацетилен): реакции присоединения (галогенирование, гидрирование, гидратация, гидрогалогенирование) как способ получения полимеров и других полезных продуктов. Горение ацетилен как источник высокотемпературного пламени для сварки и резки металлов. Применение ацетилен.

Арены. Бензол как представитель ароматических углеводородов. Строение молекулы бензола. Химические свойства: реакции замещения (галогенирование) как способ получения химических средств защиты растений, присоединения (гидрирование) как доказательство непредельного характера бензола. Реакция горения. Применение бензола.

Спирты. Классификация, номенклатура, изомерия спиртов. Метанол и этанол как представители предельных одноатомных спиртов. Химические свойства (на примере метанола и этанола): взаимодействие с натрием как способ

установления наличия гидроксогруппы, реакция с галогеноводородами как способ получения растворителей, дегидратация как способ получения этилена. Реакция горения: спирты как топливо. Применение метанола и этанола. Физиологическое действие метанола и этанола на организм человека. Этиленгликоль и глицерин как представители предельных многоатомных спиртов. Качественная реакция на многоатомные спирты и ее применение для распознавания глицерина в составе косметических средств. Практическое применение этиленгликоля и глицерина.

Фенол. Строение молекулы фенола. Взаимное влияние атомов в молекуле фенола. Химические свойства: взаимодействие с натрием, гидроксидом натрия, бромом. Применение фенола.

Альдегиды. Метаналь (формальдегид) и этаналь (ацетальдегид) как представители предельных альдегидов. Качественные реакции на карбонильную группу (реакция «серебряного зеркала», взаимодействие с гидроксидом меди (II) и их применение для обнаружения предельных альдегидов в промышленных сточных водах. Токсичность альдегидов. Применение формальдегида и ацетальдегида.

Карбоновые кислоты. Уксусная кислота как представитель предельных одноосновных карбоновых кислот. Химические свойства (на примере уксусной кислоты): реакции с металлами, основными оксидами, основаниями и солями как подтверждение сходства с неорганическими кислотами. Реакция этерификации как способ получения сложных эфиров. Применение уксусной кислоты. Представление о высших карбоновых кислотах.

Сложные эфиры и жиры. Сложные эфиры как продукты взаимодействия карбоновых кислот со спиртами. Применение сложных эфиров в пищевой и парфюмерной промышленности. Жиры как сложные эфиры глицерина и высших карбоновых кислот. Растительные и животные жиры, их состав. Распознавание растительных жиров на основании их неопределенного характера. Применение жиров. Гидролиз или омыление жиров как способ промышленного

получения солей высших карбоновых кислот. Мыла́ как соли высших карбоновых кислот. Моющие свойства мыла.

Углеводы. Классификация углеводов. Нахождение углеводов в природе. Глюкоза как альдегидоспирт. Брожение глюкозы. Сахароза. Гидролиз сахарозы. Крахмал и целлюлоза как биологические полимеры. Химические свойства крахмала и целлюлозы (гидролиз, качественная реакция с йодом на крахмал и ее применение для обнаружения крахмала в продуктах питания). Применение и биологическая роль углеводов. Понятие об искусственных волокнах на примере ацетатного волокна. Идентификация органических соединений. Генетическая связь между классами органических соединений. Типы химических реакций в органической химии.

Аминокислоты и белки. Состав и номенклатура. Аминокислоты как амфотерные органические соединения. Пептидная связь. Биологическое значение α -аминокислот. Области применения аминокислот. Белки как природные биополимеры. Состав и строение белков. Химические свойства белков: гидролиз, денатурация. Обнаружение белков при помощи качественных (цветных) реакций. Превращения белков пищи в организме. Биологические функции белков.

Азотсодержащие органические соединения. Амины. Анилин. Аминокислоты. химические свойства. Белки. Азотсодержащие гетероциклические соединения. Нуклеиновые кислоты.

Биологически активные вещества. Понятие о биологически активных веществах. Ферменты. Витамины. Гормоны. Лекарства.

Тематическое планирование

Химия. Базовый уровень

10-11 класс

Изучаемая тема	Количество часов, отводимых на изучение темы	Характеристика учебной деятельности учащихся
10 класс		
Тема 1. Теория химического строения органических соединений. Электронная природа химической связи	3 часа	Классифицировать химические реакции. Приводить примеры. Распознавать ОВР по уравнениям. Определять окислитель, восстановитель, процессы окисления, восстановления. Уметь комментировать химические реакции. Понимать условия, влияющие на скорость химических реакций. Участвовать в обсуждении результатов опытов. Составлять ТХУ и проводить по ним вычисления.
Тема 2. Предельные углеводороды (алканы или парафины)	3 часа	Обобщать знания о растворах. Наблюдать реакции в растворах. Давать определения понятиям: электролит, неэлектролит, электролитическая диссоциация, ион. Описывать свойства веществ в процессе опыта. Соблюдать правила техники безопасности. Характеризовать условия течения реакций в растворе до конца. Определять возможность течения реакций ионного обмена до конца. Обсуждать результаты опытов.
Тема 3. Непредельные углеводороды (алкены, алкадиены и алкины)	3 часа	Объяснять закономерности изменения свойств непредельных углеводородов. Характеризовать углеводороды на основе их положения в гомологическом ряду. Делать умозаключения о характере изменения свойств непредельных углеводородов с увеличением длины углеродного скелета. Готовить сообщения и презентации по теме.
Тема 4. Ароматические углеводороды (арены)	2 часа	Объяснять закономерности изменения свойств аренов. Характеризовать арены на основе их положения в гомологическом ряду. Делать умозаключения о характере изменения свойств аренов с увеличением длины углеродного скелета. Готовить сообщения и презентации по теме.
Тема 5. Природные источники углеводородов и их переработка	4 часа	Характеризовать природные источники углеводородов: нефть, газ, каменный уголь. Готовить сообщения и презентации по теме.

Тема 6. Спирты и фенолы	4 часа	Объяснять закономерности изменения свойств спиртов и фенолов. Характеризовать спирты и фенолы на основе их положения в гомологическом ряду. Готовить сообщения и презентации по теме.
Тема 7. Альдегиды, кетоны и карбоновые кислоты	4 часа	Объяснять закономерности изменения свойств альдегидов, кетонов и карбоновых кислот. Характеризовать альдегиды, кетоны и карбоновые кислоты на основе их положения в гомологическом ряду. Готовить сообщения и презентации по теме.
Тема 8. Сложные эфиры. Жиры	2 часа	Объяснять закономерности изменения свойств сложных эфиров и жиров. Готовить сообщения и презентации по теме.
Тема 9. Углеводы	3 часа	Объяснять закономерности изменения свойств углеводов. Характеризовать углеводы на основе их положения в гомологическом ряду. Готовить сообщения и презентации по теме.
Тема 10. Азотсодержащие органические соединения	3 часа	Объяснять закономерности изменения свойств азотсодержащих органических соединений. Готовить сообщения и презентации по теме.
Тема 11. Синтетические полимеры	3 часа	Объяснять закономерности изменения свойств синтетических полимеров. Готовить сообщения и презентации по теме.
Итого: 34 часа		
11 класс		
1. Важнейшие химические понятия и законы	2 часа	Объяснять важнейшие химические понятия и законы.
2. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева с точки зрения учения о строении атомов	4 часа	Характеризовать периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева с точки зрения учения о строении атомов
3. Строение вещества	5 часов	Характеризовать строение вещества
4. Химические реакции	8 часов	Обобщать знания о химических реакциях
5. Металлы	8 часов	Обобщать знания о металлах, характеризовать их химические свойства

6.Неметаллы	7 часов	Обобщать знания о неметаллах, характеризовать их химические свойства
Итого: 34 часа		

Поурочное планирование-10 КЛАСС (базовый уровень)

(34 ЧАСА)

1 РАЗ В НЕДЕЛЮ

№/ п	Дата	Тема	Лаб. опыты	Домашнее задание	ЦОР
ТЕМА 1. Теория химического строения органических соединений.					
Электронная природа химической связи(3 часа).					
1.		Предмет органической химии.		п.1,2,учить	Химия 10 класс. Электронное приложение к учебнику Г.Е.
2.		Теория химического строения органических соединений и ее значение.		п.3,учить	
3.		Химическая связь в органических веществах и способы ее разрыва.		п.4,учить	
		Классификация органических соединений.			
ТЕМА 2. Предельные углеводороды(алканы, или парафины)(3 часа).					
1.		Химические свойства алканов, их получение и применение.	1	п.5,6,учить	
2.		Практическая работа №1:		п.6,7,учить	
		Качественное определение углерода, водорода и хлора в органических веществах.			
3.		Циклопарафины.		п.8,учить	
ТЕМА 3. Непредельные углеводороды(алкены,алкадиены и алкины)					
(3 часа)					

1.		Строение молекулы этилена. Химические свойства.		п.9,10,учить	
2.		Практическая работа №2: Получение этилена и опыты с ним.		п.10,учить	
3.		Понятие об алкадиенах. Алкины.		п.11,13,учить	
ТЕМА 4. Ароматические углеводороды(арены)(2 часа).					
1.		Химические свойства бензола.		п.14,учить	
2.		Получение и применение бензола.		п.15,учить	
ТЕМА 5. Природные источники углеводородов и их переработка(4 часа).					
1.		Природные и попутные нефтяные газы.		п.16,учить	
2.		Нефть и основные способы ее переработки.		п.18,учить	
3.		Коксохимическое производство.			
4.		Контрольная работа №1 по темам 1, 2, 3, 4 и 5.	2	п.19,учить	
ТЕМА 6. Спирты и фенолы(4 часа).					
1.		Изомерия и номенклатура спиртов.		п.20,учить	
		Химические свойства спиртов.			
2.		Получение и применение спиртов.	3	п.21,учить	
		Многоатомные спирты.	4		
3.		Фенол, его строение, свойства, применение.		п.22,учить	
4.				п.23,учить	

ТЕМА 7. Альдегиды, кетоны и карбоновые кислоты(4 часа).					
1.		Гомологический ряд альдегидов. Свойства, получение и применение альдегидов.	5, 6	п.25,учить	
2.		Гомологический ряд кислот. Физические и химические свойства.		п.26,учить	
3.		Практическая работа №3: Получение и свойства карбоновых кислот.		п.28,учить	
4.		Практическая работа №4: Решение экспериментальных задач на распознавание органических веществ.			
Тема 8. Сложные эфиры. Жиры(2 часа).					
1.		Сложные эфиры.	7, 8	п.30,учить	
2.		Физические и химические свойства жиров.		п.31,учить	
Тема 9. Углеводы(3 часа).					
1.		Химические свойства глюкозы.	9	п.32,учить	
		Сахароза (свекловичный сахар).	10		
2.		Крахмал и клетчатка.	11, 12	п.34,35,учить	
3.		Практическая работа №5: Решение экспериментальных задач на получение и распознавание органических веществ.			

Тема10.Азотсодержащие органические соединения(3 часа).					
1.		Амины. Анилин.	13	п.36,учить	
2.		Аминокислоты, химические свойства. Белки.		п.37,учить	
3.		Азотсодержащие гетероциклические соединения. Нуклеиновые кислоты.		п.39,учить	
		Тема 11. Синтетические полимеры(4 часа).			
1.		Полимеры – высокомолекулярные соединения. Синтетические каучуки.	14,15 16	п.42,учить	
2.		Синтетические волокна.		п.43,учить	
3.		Практическая работа № 6: Распознавание пластмасс и волокон.			
4.		Контрольная работа № 2 по темам 6,7,8,9,10.11.			
	ИТ ОГ О:	34 часа В том числе: лаб. опытов – 16 практ. работ – 6 контр. работ – 2			

Поурочное планирование-11 класс (базовый уровень)

(34 часа)

1 раз в неделю

№ п/п	Дата	Тема урока	Лабораторные опыты	Домашнее задание	ЦОР
1. 2.	05/09 12/09	I.Важнейшие химические понятия и законы (2 часа). Химический элемент. Изотопы. Важнейшие химические законы.		п.1,учить п.2,учить	Химия 11 класс. Электронное приложение к учебнику Г.Е. Рудзитиса, Ф.Г.Фельдмана (1CD)
1. 2. 3. 4.	19/09 26/09 03/10 10/10	II.Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева с точки зрения учения о строении атомов (4 часа). Размещение электронов по орбиталям у d-элементов. S,P,D,F-элементы. Положение в периодической системе лантаноидов и актиноидов. Валентность и валентные возможности атомов.		п.3,учить п.4,учить п.5,учить	

		III.Строение вещества(6 часов).			
1.	17/1 0	Виды химической связи.		п.6,учить	
2.		Типы кристаллических решеток.		п.8,учить	
3.	24/1 0	Пространственное строение молекул неорганических и органических веществ.			
4.	07/1 1	Практическая работа №1.Приготовление растворов с заданной молярной концентрацией. Причины многообразия веществ.			
5.	14/1 1	Дисперсные системы.		п.9,учить	
6.				п.10,учить	
	21/1 1				
	28/1 1				

		IV.Химические реакции (8 часов).			
1.	05/1 2	Классификация химических реакций.		п.11,12,учи ть	
2.	12/1 2	Скорость химических реакций. Катализаторы и катализ.		п.12,учить	
3.		Практическая работа №2.Влияние различных факторов на скорость химической реакции.			
4.	19/1 2	Химическое равновесие и условия его смещения.		п.13,учить	
5.		Производство серной кислоты контактным способом.		п.14,учить	
6.	26/1 2	ТЭД. Степень и константа диссоциации. Гидролиз неорганических и органических веществ.		п.15,учить п.18,учить	
7.		Контрольная работа №1 по темам: «Важнейшие химические понятия и законы», «Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева с точки зрения учения о строении атомов», «Строение вещества», «Химические реакции».			
8.	10/0 1			п.11- 18,повт	
	16/0 1				
	23/0 1				
	30/0 1				

		V.Металлы (8 часов).			
1.	06/0 2	Общие способы получения металлов.		п.19,учить	
2.	13/0 2	Электролиз растворов солей.		п.19,повт	
3.	27/0 2	Коррозия металлов и её предупреждение.		п.20,учить	
4.	05/0 3	Обзор металлических элементов главных подгрупп I и II групп.		п.21,учить	
5.		Обзор металлических элементов главной подгруппы III группы.		п.21,учить	
6.		Обзор металлических элементов Б-групп.			
7.		Химические свойства железа.		п.22,учить	
8.	12/0 3	Практическая работа №3.Решение экспериментальных задач по неорганической химии.		п.27,учить	
	19/0 3				
	26/0 3				
	02/0 4				

		VI.Неметаллы(8 часов).			
1.	09/04	Строение простых веществ-неметаллов.		п.30,учить	
2.	16/04	Практическая работа №4.Решение экспериментальных задач по органической химии.		п.31,учить	
3.		Оксиды неметаллов. Кислородсодержащие кислоты.		п.31,учить	
		Водородные соединения неметаллов.			
4.	23/04	Практическая работа №5.Решение практических расчетных задач.		п.32,учить	
5.		Генетическая связь между классами неорганических соединений.			
6.	07/05	Практическая работа №6.Получение,собрание и распознавание газов.		п.33,учить	
7.	14/05	Контрольная работа №2 по темам «Металлы» и «Неметаллы».			
8.	21/05	Итого:34 часа			
		В том числе:			
	26/05	практических работ-6			
		контрольных работ-2.			
	28/05				