## Муниципальное казенное общеобразовательное учреждение

«Ачинеровская средняя общеобразовательная школа»

«Рассмотрено»

«Согласовано»

«Утверждено»

Руководитель МО

<u> $V_{MY}$  –</u> Хулхачиева Г.Х. Протокол № <u>1</u>

От «27» ОВ 2021 г.

Заместитель директора по УВР МКОУ «Ачинеровская СОШ»

Оршаева Ц.Н.

em 31.08.21.

Директор МКОУ «Дчинеровская СОШ»

Лукшанова Н.Г.
пр. Мот «ез» об 2021г.

# РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

по химии в 10 классе

2021-2022 учебный год

Санджи-Горяевой Ирины Эрдниевны

п. Ачинеры

2021г.

#### ПОЯСНИТЕЛЬНАЯ ЗАПИСКА

Рабочая программа по химии для основной школы составлена на основе Фундаментального ядра содержания общего образования и Требований к результатам основного общего образования, представленных в Федеральным государственном образовательном стандарте общего образования второго поколения. В ней учитываются основные идеи положения программы развития и формирования универсальных учебных действий для основного общего образования.

Преподавание учебного курса «Химии» в основной школе осуществляется в соответствии с основными нормативными документами и инструктивно методическими материалами:

- ✓ Закон Российской Федерации «Об образовании в Российской Федерации» от 29.12.2012г. №273-ФЗ;
- ✓ Федеральный государственный образовательный стандарт основного общего образования, утвержденный приказом Минобрнауки России от 17.12.2010 № 1897 «Об утверждении и введении в действие федерального государственного образовательного стандарта основного общего образования» (в ред. приказа Минобрнауки России от 29.12.2014 № 1644)
- ✓ Химия. Рабочие программы. Предметная линия учебников О. С. Габриеляна. 10 класс: учебное пособие для общеобразовательных организаций / О. С. Габриелян М.: Просвещение, 2020.
- ✓ В соответствии с учебным планом МКОУ «Ачинеровская СОШ»

## Общая характеристика учебного предмета

Химия, как одна из основополагающих областей естествознания, является неотъемлемой частью образования школьников. Каждый человек живет в мире веществ, поэтому он должен иметь основы фундаментальных знаний по химии (химическая символика, химические понятия, факты, основные законы и теории), позволяющие выработать представления о составе веществ, их строении, превращениях, практическом использовании, а также об опасности, которую они могут представлять. Изучая химию, учащиеся узнают о материальном единстве всех веществ окружающего мира, обусловленности свойств веществ их составом и строением, познаваемости и предсказуемости химических явлений. Изучение свойств веществ и их превращений способствует развитию логического мышления, а практическая работа с веществами (лабораторные опыты) — трудолюбию, аккуратности и собранности. На примере химии учащиеся получают представления о методах познания, характерных для естественных наук (экспериментальном и теоретическом).

## Место предмета в учебном плане

Рабочая программа учебного курса по химии для 10 класса разработана на основе ФГОС второго поколения, на базе программы основного общего образования по химии (базовый уровень) и авторской программы О.С. Габриеляна. Программа основного общего образования по химии.10 класс. М: Просвещение, 2020 г.

#### Учебник:

Габриелян О.С. Химия 10 класс: учеб. для общеобразовательных организаций/О.С. Габриелян – М.: Просвещение, 2020.

**Программа рассчитана на 35 часов (1 час в неделю).** Данная программа конкретизирует содержание стандарта, даёт распределение учебных часов по разделам курса, последовательность изучения тем и разделов с учётом межпредметных и предметных связей, логики учебного процесса, возрастных особенностей учащихся.

#### Цели и задачи

В основу курса положены следующие идеи:

- Материальное единство и взаимосвязь объектов и явлений природы;
- Ведущая роль теоретических знаний для объяснения и прогнозирования химических явлений, оценки их практической значимости;
- Взаимосвязь качественной и количественной сторон химических объектов материального мира;
- Развитие химической науки и производство химических веществ и материалов для удовлетворения насущных потребностей человека и общества, решения глобальных проблем современности;
- Генетическая связь между веществами.

Эти идеи реализуются путем достижения следующих целей:

- освоение знаний о химической составляющей естественнонаучной картины мира, важнейших химических понятиях, законах и теориях;
- овладение умениями применять полученные знания для объяснения разнообразных химических явлений и свойств веществ, оценки роли химии в развитии современных технологий и получении новых материалов;
- развитие познавательных интересов и интеллектуальных способностей в процессе самостоятельного приобретения химических знаний с использованием различных источников информации, в том числе компьютерных;
- воспитание убежденности в позитивной роли химии в жизни современного общества, необходимости химически грамотного отношения к своему здоровью и окружающей среде;
- применение полученных знаний и умений для безопасного использования веществ и материалов в быту, сельском хозяйстве и на производстве, решения практических задач в повседневной жизни, предупреждения явлений, наносящих вред здоровью человека и окружающей среде.

## СОДЕРЖАНИЕ ИЗУЧАЕМОГО КУРСА

## Тема 1. Предмет органической химии. Теория строения органических соединений. (2 часа)

Углеродный скелет. Функциональная группа. Гомологи и гомологический ряд. Структурная и пространственная изомерия.

Реакции органических соединений. Типы реакций в органической химии.

Ученик должен знать и понимать:

• важнейшие вещества и материалы: уксусная кислота, метан, этилен, ацетилен, бензол, этанол, жиры, мыла, глюкоза, сахароза, крахмал, клетчатка, белки, искусственные и синтетические волокна, каучуки, пластмассы.

Уметь:

- называть изученные вещества по «тривиальной» или международной номенклатуре;
- определять принадлежность веществ к различным классам органических

## Тема 2. Углеводороды и их природные источники (13ч.)

Предельные углеводороды. Алканы. Алканы: гомологический ряд, изомерия и номенклатура алканов. Химические свойства алканов (на примере метана и этана): горение, замещение, разложение и дегидрирование. Применение алканов на основе свойств.

Непредельные углеводороды. Алкены. Этилен, его получение (дегидрированием этана и дегидратацией этанола). Химические свойства этилена (обесцвечивание бромной воды и раствора перманганата калия), гидратация, полимеризация. Полиэтилен, его свойства и применение. Применение этилена на основе свойств.

Алкадиены и каучуки. Понятие об алкадиенах как углеводородах с двумя двойными связями. Химические свойства бутадиена-1,3 и изопрена: обесцвечивание бромной воды и полимеризация в каучуки. Резина.

Алкины. Ацетилен, его получение пиролизом метана и карбидным способом. Химические свойства ацетилена: горение, обесцвечивание бромной воды, присоединение хлороводорода и гидратация. Применение ацетилена на основе свойств. Реакция полимеризации винилхлорида. Поливинилхлорид и его применение.

Ароматические углеводороды, или арены. Бензол. Получение бензола из циклогексана и ацетилена. Химические свойства бензола: горение, галогенирование, нитрование. Применение бензола на основе свойств.

Природный газ как топливо. Преимущество природного газа перед другими видами топлива. Состав природного газа.

Нефть. Состав и переработка нефти. Нефтепродукты. Бензин и понятие об октановом числе.

Каменный уголь и его переработка. Коксохимическое производство и его продукция.

**Демонстрации.** Горение метана, этилена, ацетилена. Отношение метана, этилена, ацетилена и бензола к раствору перманганата калия и бромной воде. Получение этилена реакцией дегидратации этанола и деполимеризации полиэтилена, ацетилена карбидным способом. Разложение каучука при нагревании, испытание продуктов разложения на непредельность. Коллекция образцов нефти и нефтепродуктов.

**Лабораторные эксперименты.** 1. Определение элементного состава органических соединений. 2. Изготовление моделей молекул углеводородов. 3. Исследование свойств каучука. 5. Ознакомление с коллекциями: «Нефть и продукты её переработки», «Каменный уголь и продукты его переработки»

Обобщение знаний по теме «Углеводороды и их природные источники».

**Контрольная работа №1 по теме** «Углеводороды и их природные источники»

## Тема 3. Кислород- и азотсодержащие органические соединения (14ч.)

Одноатомные спирты. Получение этанола брожением глюкозы и гидратацией этилена. Гидроксильная группа как функциональная. Представление о водородной связи. Химические свойства этанола: горение, взаимодействие с натрием, образование простых и сложных эфиров, окисление в альдегид. Применение этанола на основе свойств. Алкоголизм, его последствия и предупреждение.

Многоатомные спирты. Глицерин как представитель многоатомных спиртов. Качественная реакция на многоатомные спирты. Применение глицерина.

Фенол. Взаимное влияние атомов в молекуле фенола: взаимодействие с гидроксидом натрия и азотной кислотой. Поликонденсация фенола с формальдегидом в фенолформальдегидную смолу. Применение фенола на основе свойств.

Альдегиды и кетоны. Получение альдегидов окислением соответствующих спиртов. Химические свойства альдегидов: окисление в соответствующую кислоту и восстановление в соответствующий спирт. Применение формальдегида и ацетальдегида на основе свойств. Понятие о кетонах.

Карбоновые кислоты. Получение карбоновых кислот окислением альдегидов. Химические свойства уксусной кислоты: общие свойства с неорганическими кислотами и реакция этерификации. Применение уксусной кислоты на основе свойств.

Сложные эфиры и жиры. Получение сложных эфиров реакцией этерификации. Сложные эфиры в природе, их значение. Применение сложных эфиров на основе свойств.

Жиры как сложные эфиры. Химические свойства жиров: гидролиз (омыление) и гидрирование жидких жиров. Применение жиров на основе свойств.

Углеводы. Углеводы, их классификация: моносахариды (глюкоза), дисахариды (сахароза) и полисахариды (крахмал и целлюлоза). Значение углеводов в живой природе и в жизни человека.

Глюкоза – вещество с двойственной функцией – альдегидоспирт. Химические свойства глюкозы: окисление в глюконовую кислоту, восстановление в сорбит, брожение (молочнокислое и спиртовое). Применение глюкозы на основе свойств. Дисахариды и полисахариды. Понятие о реакциях поликонденсации и гидролиза на примере взаимопревращений: глюкоза ↔ полисахарид.

Пр.р.№1. «Решение экспериментальных задач на идентификацию органических соединений».

## Тема 4. Органическая химия и общество (6 часа)

Одноатомные и многоатомные спирты. Фенолы. Простые эфиры. Альдегиды. Карбоновые кислоты. Сложные эфиры. Жиры.

#### Ученик должен знать и понимать:

- химические понятия: функциональная группа;
- важнейшие вещества и материалы: этанол, уксусная кислота, жиры, мыла;

#### Уметь:

- называть изученные вещества по «тривиальной» или международной номенклатуре;
- определять принадлежность веществ к различным классам органических соединений;
- характеризовать общие химические свойства органических соединений;
- объяснять зависимость свойств веществ от их состава и строения;
- выполнять химический эксперимент по распознаванию веществ. Моносахариды. Дисахариды. Полисахариды.

#### Ученик должен знать и понимать:

• важнейшие вещества и материалы: глюкоза, сахароза, крахмал, клетчатка.

#### Уметь:

- называть изученные вещества по «тривиальной» или международной номенклатуре;
- определять принадлежность веществ к различным классам органических соединений;
- характеризовать общие химические свойства органических соединений;
- объяснять зависимость свойств веществ от их состава и строения;
- выполнять химический эксперимент по распознаванию веществ.

Практическая работа №2 «Распознавание пластмасс и волокон».

## Планируемые результаты изучения учебного предмета

#### Личностные:

- готовность и способность обучающихся к саморазвитию и самовоспитанию в соответствии с общечеловеческими ценностями и идеалами гражданского общества;
- 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.
- уважение к своему народу, чувство ответственности перед Родиной, гордости за свой край, свою Родину, прошлое и настоящее многонационального народа России;
- 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;
- развитие компетенций сотрудничества со сверстниками, детьми младшего возраста, взрослыми в образовательной, общественно полезной, учебно-исследовательской, проектной и других видах деятельности.
- 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, бережное отношения к родной земле, природным богатствам России и мира; понимание влияния социальноэкономических 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 экологонаправленной деятельности;
  - осознанный выбор будущей профессии как путь и способ реализации собственных жизненных планов;
- потребность трудиться, уважение к труду и людям труда, трудовым достижениям, добросовестное, ответственное и творческое отношение к разным видам трудовой деятельности.

#### Метапредметные:

## Регулятивные универсальные учебные действия

- самостоятельно определять цели, задавать параметры и критерии, по которым можно определить, что цель достигнута;
- ставить и формулировать собственные задачи в образовательной деятельности и жизненных ситуациях;
- 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.

### Познавательные универсальные учебные действия

- 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;
- выстраивать индивидуальную образовательную траекторию, учитывая ограничения со стороны других участников и ресурсные ограничения; менять и удерживать разные позиции в познавательной деятельности.

## Коммуникативные универсальные учебные действия

- 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.);
- развернуто, логично и точно излагать свою точку зрения с использованием адекватных (устных и письменных) языковых средств;

#### Предметные:

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

### Выпускник на базовом уровне научится:

- раскрывать на примерах роль химии в формировании современной научной картины мира и в практической деятельности человека;
- демонстрировать на примерах взаимосвязь между химией и другими естественными науками;
- раскрывать на примерах положения теории химического строения А.М. Бутлерова;
- понимать физический смысл Периодического закона Д.И. Менделеева и на его основе объяснять зависимость свойств химических элементов и образованных ими веществ от электронного строения атомов;
- объяснять причины многообразия веществ на основе общих представлений об их составе и строении;
- применять правила систематической международной номенклатуры как средства различения и идентификации веществ по их составу и строению;
- составлять молекулярные и структурные формулы органических веществ как носителей информации о строении вещества, его свойствах и принадлежности к определенному классу соединений;
- характеризовать органические вещества по составу, строению и свойствам, устанавливать причинно-следственные связи между данными характеристиками вещества;
- приводить примеры химических реакций, раскрывающих характерные свойства типичных представителей классов органических

- веществ с целью их идентификации и объяснения области применения;
- прогнозировать возможность протекания химических реакций на основе знаний о типах химической связи в молекулах реагентов и их реакционной способности;
- использовать знания о составе, строении и химических свойствах веществ для безопасного применения в практической деятельности;
- приводить примеры практического использования продуктов переработки нефти и природного газа, высокомолекулярных соединений (полиэтилена, синтетического каучука, ацетатного волокна);
- проводить опыты по распознаванию органических веществ: глицерина, уксусной кислоты, непредельных жиров, глюкозы, крахмала, белков – в составе пищевых продуктов и косметических средств;
- владеть правилами и приемами безопасной работы с химическими веществами и лабораторным оборудованием;
- устанавливать зависимость скорости химической реакции и смещения химического равновесия от различных факторов с целью определения оптимальных условий протекания химических процессов;
- приводить примеры гидролиза солей в повседневной жизни человека;
- приводить примеры окислительно-восстановительных реакций в природе, производственных процессах и жизнедеятельности организмов;
- приводить примеры химических реакций, раскрывающих общие химические свойства простых веществ металлов и неметаллов;
- проводить расчеты на нахождение молекулярной формулы углеводорода по продуктам сгорания и по его относительной плотности и массовым долям элементов, входящих в его состав;
- владеть правилами безопасного обращения с едкими, горючими и токсичными веществами, средствами бытовой химии;
- осуществлять поиск химической информации по названиям, идентификаторам, структурным формулам веществ;
- критически оценивать и интерпретировать химическую информацию, содержащуюся в сообщениях средств массовой информации, ресурсах Интернета, научно-популярных статьях с точки зрения естественно-научной корректности в целях выявления ошибочных суждений и формирования собственной позиции;
- представлять пути решения глобальных проблем, стоящих перед человечеством: экологических, энергетических, сырьевых, и роль химии в решении этих проблем.

## Календарно-тематическое планирование

№		Ко		Планируемые рез	ультаты	Форма
		Л-	Личностные	Предметные	Метапредметные	контроля
	Тема урока	во				
	тема урока	ча				
		co				
		В				
		I	Іредмет органической химии.	Теория строения оргаг	нических соединений (2 часа)	
I	Предмет органической химии	1	Формирование интеллектуальных умений:	Объясняют роль химических знаний в	Регулятивные: планируют последовательность своих действий и прогнозируют их результат.	Урок формирова
			анализировать иллюстрации учебника. Испытывают учебнопознавательный интерес к	жизни человека умеют: использовать понятия при характеристике	Познавательные: выдвигают аргументы, устанавливая причинно-следственные связи между изучаемыми явлениями, извлекают	ния новых знаний
			новому учебному материалу и способам решения новой задачи	веществ.	необходимую информацию из прочитанного текста.	
					Коммуникативные: умеют формулировать собственное мнение, аргументировать свою	
					точку зрения, отстаивать её не враждебным для других образом; владеют монологической и диалогической формами речи.	
2	Основные положения теории химического строения	1	Формирование коммуникативных компетентности в общении и сотрудничестве со сверстниками. Формирование интеллектуальных умений: анализировать текст учебника	Различают виды изомерии. Знают химические понятия «валентность», «химическое строение», «гомологический ряд». Умеют пользоваться теорией строения органических соединений Бутлерова-Кекуле-Купера.	Регулятивные: планируют последовательность своих действий и прогнозируют их результат. Познавательные: выдвигают аргументы, устанавливая причинно-следственные связи между изучаемыми явлениями, извлекают необходимую информацию из прочитанного текста. Коммуникативные: умеют формулировать собственное мнение, аргументировать свою точку зрения, отстаивать её не враждебным для других образом; владеют монологической и диалогической формами речи.	Урок формирова ния новых знаний
			<u>Углеводороды и их</u>	 к природные источник	 и (13 часов)	

3	Предельные углеводороды. Алканы	1	Формируются ответственное отношение к учению, готовность и способность к саморазвитию и самообразованию на основе мотивации к обучению и познанию; коммуникативная компетентность в общении и сотрудничестве со сверстниками в процессе образовательной деятельности.	Знают классификацию алканов и их общую формулу, химические и физические свойства.	Регулятивные: планируют последовательность своих действий и прогнозируют их результат. Познавательные: выдвигают аргументы, устанавливая причинно-следственные связи между изучаемыми явлениями, извлекают необходимую информацию из прочитанного текста. Коммуникативные: умеют формулировать собственное мнение, аргументировать свою точку зрения, отстаивать её не враждебным для других образом; владеют монологической и диалогической формами речи.	Урок формирован ия новых знаний
4	Решение задач. Алканы	1	Формирования коммуникативных компетентности в общении и сотрудничестве со сверстниками.	Умеют применять знания, умения и навыки при выполнении тренировочных упражнений и заданий	Регулятивные: преобразуют практическую задачу в познавательную, осуществляют познавательную рефлексию в отношении действий по решению познавательных задач. Познавательные: дают определения понятиям, могут найти способ решения проблемной задачи Коммуникативные: участвуют в диалоге, коллективном обсуждении проблемы, владеют монологической и диалогической формами речи.	Решение тренировочн ых упражнений
5	Непредельные углеводороды. Алкены	1	Формируются ответственное отношение к учению, готовность и способность к саморазвитию и самообразованию на основе мотивации к обучению и познанию; коммуникативная компетентность в общении и сотрудничестве со сверстниками в процессе образовательной деятельности.	Знают физические и химические свойства алкенов. Различают качественные реакции алкенов.	Регулятивные: ставят учебную задачу на основе соотнесения того, что уже известно, и того, что ещё неизвестно; прогнозируют результат усвоения знаний, оценивают результаты работы.  Познавательные: характеризуют информацию, которую несут формулы веществ.  Коммуникативные: участвуют в диалоге, слушают и понимают других, высказывают свою точку зрения по поводу рассматриваемого вопроса.	Урок формирован ия новых знаний
6	Алкадиены. Каучуки	1	Формирование познавательного интереса. Формирование	Знают классификацию алкадиенов, их	Регулятивные: ставят учебную задачу под руководством учителя, планируют свою	Урок формирован

			коммуникативной компетентности в общении и сотрудничестве с одноклассниками в процессе учебно –исследовательской деятельности.	физические и химические свойства.	деятельность под руководством учителя. Познавательные: грамотно записывают формулы диенов, умеют их называть. Коммуникативные: умеют с достаточной полнотой и точностью выражать свои мысли.	ия новых знаний
7	Алкины. Ацетилен	1	Формирование способности учащихся к саморазвитию и самообразованию на основе мотивации к обучению и познанию.	Знают химическое понятие «алкины» их общую формулу, физические и химические свойства.	Регулятивные: ставят учебную задачу под руководством учителя, планируют свою деятельность под руководством учителя. Познавательные: грамотно записывают формулы алкинов, умеют их называть. Коммуникативные: умеют с достаточной полнотой и точностью выражать свои мысли.	Урок формирован ия новых знаний
8	Ароматические углеводороды, или арены	1	Формирование способности учащихся к саморазвитию и самообразованию на основе мотивации к обучению и познанию.	Умеют правильно решать цепочки химических уравнений. Знают их химические свойства.	Регулятивные: ставят учебную задачу на основе соотнесения того, что уже известно, и того, что ещё неизвестно; прогнозируют результат усвоения знаний, оценивают результаты работы.  Познавательные: характеризуют информацию, которую несут формулы веществ.  Коммуникативные: участвуют в диалоге, слушают и понимают других, высказывают свою точку зрения по поводу рассматриваемого вопроса.	Урок формирован ия новых знаний
9	Решение задач. Непредельные углеводороды	1	Формирования коммуникативных компетентности в общении и сотрудничестве со сверстниками.	Умеют применять знания, умения и навыки при выполнении тренировочных упражнений и заданий.	Регулятивные: преобразуют практическую задачу в познавательную, осуществляют познавательную рефлексию в отношении действий по решению познавательных задач. Познавательные: дают определения понятиям, могут найти способ решения проблемной задачи Коммуникативные: участвуют в диалоге, коллективном обсуждении проблемы.	Решение тренировочн ых упражнений
10	Природный газ	1	Формирования коммуникативных компетентности в общении и сотрудничестве со	<b>Имеют</b> представление природном газе. Знают физические и химические свойства.	Регулятивные: преобразуют практическую задачу в познавательную, осуществляют познавательную рефлексию в отношении действий по решению познавательных задач.	Урок формирован ия новых знаний

			сверстниками.		Познавательные: дают определения понятиям, могут найти способ решения проблемной задачи Коммуникативные: участвуют в диалоге, коллективном обсуждении проблемы, владеют монологической и диалогической формами речи.	
11	Нефть и способы её переработки	1	Формирование способности учащихся к саморазвитию и самообразованию на основе мотивации к обучению и познанию.	Знают способы переработки нефти. Имеют представление о схеме установки для непрерывной перегонки нефти и области применения нефтепродуктов.	Регулятивные: преобразуют практическую задачу в познавательную, осуществляют познавательную рефлексию в отношении действий по решению познавательных задач. Познавательные: дают определения понятиям, могут найти способ решения проблемной задачи Коммуникативные: участвуют в диалоге, коллективном обсуждении проблемы, владеют монологической и диалогической формами речи.	Урок формирован ия новых знаний
12	Каменный уголь и его переработки	1	Формирование способности учащихся к саморазвитию и самообразованию на основе мотивации к обучению и познанию.	Имеют представление о каменном угле и его переработке.	Регулятивные: преобразуют практическую задачу в познавательную, осуществляют познавательную рефлексию в отношении действий по решению познавательных задач. Познавательные: дают определения понятиям, могут найти способ решения проблемной задачи. Коммуникативные: участвуют в диалоге, коллективном обсуждении проблемы, владеют монологической и диалогической формами речи.	Урок формирован ия новых знаний
13	Решение задач на нахождение молекулярной формулы органических веществ	1	Формирование способности учащихся к саморазвитию и самообразованию на основе мотивации к обучению и познанию.	Применяют полученные знания и навыки для решения задач.	Регулятивные: планируют учебную деятельность, оценивают правильность выполнения учебных действий. Познавательные: воспринимают информацию визуально, дают определения понятиям, сравнивают и группируют объекты, находят закономерности. Коммуникативные: оформляют свои мысли в письменной форме.	Решение тренировочн ых упражнений

14	Обобщение и систематизация знаний по теме «УВ»	1	Формирование способности учащихся к саморазвитию и самообразованию на основе мотивации к обучению и познанию.	Повторение изученных тем, подготовка к к.р.	Регулятивные: планируют учебную деятельность, оценивают правильность выполнения учебных действий. Познавательные: воспринимают информацию визуально, дают определения понятиям, сравнивают и группируют объекты, находят закономерности. Коммуникативные: оформляют свои мысли в письменной форме.	
15	Контрольная работа №1 «Углеводороды»	1	Формирование способности учащихся к саморазвитию и самообразованию на основе мотивации к обучению и познанию.	Уметь применять знания, умения, навыки при изучении темы «УВ и их природные источники»	Регулятивные: планируют учебную деятельность, оценивают правильность выполнения учебных действий. Познавательные: воспринимают информацию визуально, дают определения понятиям, сравнивают и группируют объекты, находят закономерности. Коммуникативные: оформляют свои мысли в письменной форме.	
			Тема 2. Кислородсодержащие	органические соедине	ния (14 часов)	
16	Одноатомные спирты	1	Формирование способности учащихся к саморазвитию и самообразованию на основе мотивации к обучению и познанию.	Знают химические понятия «функциональная группа», «гидроксильная группа», «одноатомные спирты».	Регулятивные: осознают то, что уже усвоено и то, что ещё нужно усвоить, на основе этого самостоятельно ставят учебные задачи. Познавательные: воспринимают информацию на слух и визуально, структурируют текст, выделяя в нём второстепенную и главную информацию, дают определение понятиям, сравнивают и группируют объекты. Коммуникативные: участвуют в диалоге, слушают и понимают других, высказывают свою точку зрения по поводу рассматриваемого вопроса.	Урок формирован ия новых знаний
17	Многоатомные спирты	1	Формирование способности учащихся к саморазвитию и самообразованию на основе мотивации к обучению и	Знают классификацию многоатомных спиртов их изомерию, физические и	Регулятивные: самостоятельно определяют цель учебной деятельности, план выполнения заданий, оценивают правильность выполнения заданий.	Урок формирован ия новых знаний

			познанию.	химические свойства.	Познавательные: воспринимают информацию на слух и визуально, структурируют текст, выделяя в нём второстепенную и главную информацию, дают определение понятиям, сравнивают и группируют объекты Коммуникативные: составляют схемы строения электронных оболочек атомов ХЭ и записывают электронные формулы.	
18	Решение задач. Спирты	1	Формирование ответственного отношения к учению, готовности к саморазвитию. Формирование интеллектуальных умений, строить рассуждения, анализировать, делать выводы.	Применяют полученные знания и навыки для решения задач.	Регулятивные: самостоятельно определяют цель учебной деятельности, план выполнения заданий, оценивают правильность выполнения заданий. Познавательные: структурируют текст, выделяя в нём второстепенную и главную информацию, дают определение понятиям, устанавливают причинно-следственные связи. Коммуникативные: умеют правильно составлять уравнения реакций, решать цепочки химических реакций	Решение тренировочн ых упражнений
19	Фенол	1	Формирование познавательного интереса и мотивов. Формирование способности учащихся к саморазвитию и самообразованию на основе мотивации к обучению и познанию.	Имеют представление о феноле. Знают физические и химические свойства фенола.	Регулятивные: ставят учебные задачи, планируют учебную деятельность, оценивают правильность выполнения действий и вносят в них коррективы. Познавательные: структурируют текст, выделяя в нём второстепенную и главную информацию, дают определение понятиям, устанавливают причинно-следственные связи. Коммуникативные: выводят формулы элементов с постоянной и переменной валентностью, записывают электронную и структурную формулы образования молекул.	Урок формирован ия новых знаний
20	Альдегиды и кетоны	1	Формирование познавательного интереса и мотивов. Формирование способности учащихся к саморазвитию и самообразованию на основе мотивации к обучению и познанию.	Знают понятие «альдегиды», их классификацию. Могут грамотно оформлять уравнения.	Регулятивные: планируют учебную деятельность, оценивают правильность выполнения учебных действий. Познавательные: дают определение понятиям, осуществляют сравнение химических связей. Коммуникативные: участвуют в диалоге,	Урок формирован ия новых знаний

					оформляют свои мысли в устной и письменной форме.	
21	Карбоновые кислоты	1	Формирование познавательного интереса и мотивов. Формирование способности учащихся к саморазвитию и самообразованию на основе мотивации к обучению и познанию.	Знают классификацию карбоновых кислот. Приводят примеры из жизни, где встречаются карбоновые кислоты.	Регулятивные: планируют учебную деятельность, оценивают правильность выполнения учебных действий. Познавательные: дают определение понятиям, осуществляют сравнение химических связей. Коммуникативные: участвуют в диалоге, оформляют свои мысли в устной и письменной форме.	Урок формирован ия новых знаний
22	Сложные эфиры. Жиры	1	Формирование познавательного интереса и мотивов. Формирование способности учащихся к саморазвитию и самообразованию на основе мотивации к обучению и познанию.	Имеют представление о сложных эфирах, жирах. Знают их физические и химические свойства.	Регулятивные: планируют учебную деятельность, оценивают правильность выполнения учебных действий. Познавательные: дают определение понятиям, осуществляют сравнение химических связей. Коммуникативные: участвуют в диалоге, оформляют свои мысли в устной и письменной форме.	Урок формирован ия новых знаний
23	Углеводы	1	Формирование ответственного отношения к учению, готовности к саморазвитию. Формирование интеллектуальных умений, строить рассуждения, анализировать, делать выводы.	Знают классификацию углеводов, какую роль играют в жизни человека, их физические и химические свойства.	Регулятивные: планируют учебную деятельность, оценивают правильность выполнения учебных действий. Познавательные: воспринимают информацию визуально, дают определения понятиям, сравнивают и группируют объекты, находят закономерности. Коммуникативные: оформляют свои мысли в письменной форме.	Урок формирован ия новых знаний
24	Амины	1	Формирование ответственного отношения к учению, готовности к саморазвитию. Формирование интеллектуальных умений, строить рассуждения, анализировать, делать выводы.	Знают химическое определение «амины», что называют аминогруппа, их физические и химические свойства.	Регулятивные: планируют учебную деятельность, оценивают правильность выполнения учебных действий. Познавательные: воспринимают информацию визуально, дают определения понятиям, сравнивают и группируют объекты, находят закономерности. Коммуникативные: оформляют свои мысли в	Урок формирован ия новых знаний

					письменной форме.	
25	Аминокислоты. Белки	1	Формирование ответственного отношения к учению, готовности к саморазвитию. Формирование интеллектуальных умений, строить рассуждения, анализировать, делать выводы.	Имеют представление о важности и необходимости аминокислот и белков для живого организма.	Регулятивные: планируют учебную деятельность, оценивают правильность выполнения учебных действий. Познавательные: воспринимают информацию визуально, дают определения понятиям, сравнивают и группируют объекты, находят закономерности. Коммуникативные: оформляют свои мысли в письменной форме.	Урок формирован ия новых знаний
26	Генетическая связь между классами органических соединений	1	Формирование ответственного отношения к учению, готовности к саморазвитию. Формирование интеллектуальных умений, строить рассуждения, анализировать, делать выводы.	Различают генетические связи между классами органических соединений	Регулятивные: планируют учебную деятельность, оценивают правильность выполнения учебных действий. Познавательные: воспринимают информацию визуально, дают определения понятиям, сравнивают и группируют объекты, находят закономерности. Коммуникативные: оформляют свои мысли в письменной форме.	Урок формирован ия новых знаний
27	Практическая работа №1. Идентификация органических соединений	1	формирование познавательного интереса. Формирование коммуникативной компетентности в общении и сотрудничестве с одноклассниками в процессе учебно –исследовательской деятельности	Повторение пройденных тем, подготовка к к.р.	Регулятивные: планируют учебную деятельность, оценивают правильность выполнения учебных действий. Познавательные: воспринимают информацию визуально, дают определения понятиям, сравнивают и группируют объекты, находят закономерности. Коммуникативные: оформляют свои мысли в письменной форме.	Решение тренировочн ых упражнений
28	Обобщение и систематизация знаний по теме «Кислородсодержащие органические	1	Дальнейшее формирование познавательного интереса. Формирование коммуникативной компетентности в общении и сотрудничестве с	Уметь применять знания, умения и навыки при выполнении тренировочных упражнений и заданий	Регулятивные: самостоятельно формулируют задание: определяют его цель, планируют алгоритм его выполнения, корректируют работу по ходу его выполнения.  Познавательные: дают определения понятиям, осуществляют сравнение объектов,	

	соединения».		одноклассниками в процессе учебно –исследовательской деятельности		самостоятельно выбирая критерии для этого, находят информацию с использованием ресурсов библиотек и сети Интернет. Коммуникативные: вступают в диалог, а также участвуют в коллективном обсуждении вопросов, участвуют в дискуссии, владеют монологической и диалогической формами речи.	
29	Контрольная работа № 2 «Кислородсодержащие органические соединения».	1	Осуществление анализа и синтеза, умение делать выводы и обобщения. Формирование личностных представлений о ценности природы.	Уметь применять знания, умения, навыки при изучении темы «Кислородсодержащие органические соединения»	Регулятивные: планируют учебную деятельность, оценивают правильность выполнения учебных действий. Познавательные: воспринимают информацию визуально, дают определения понятиям, сравнивают и группируют объекты, находят закономерности. Коммуникативные: оформляют свои мысли в письменной форме.	
			Органичес	сая химия и общество	(6 часов)	
30	Биотехнологии	1	Формирование интеллектуальных умений анализа, синтеза, умений делать выводы.	Имеют представление о биотехнологиях, в каких сферах применяются, какая польза от них. Приводят примеры.	Регулятивные: ставят учебные задачи (самостоятельно, при помощи учителя), планируют учебную деятельность, оценивают правильность выполнения действий и вносят в них коррективы.  Познавательные: структурируют текст, выделяя в нём второстепенную и главную информацию, дают определение понятиям, устанавливают причинно-следственные связи. Коммуникативные: умеют с достаточной полнотой и точностью выражать свои мысли.	Урок формирован ия новых знаний.
31	Классификация полимера. Искусственные полимеры	1	Формирование ответственного отношения к учению используя специально подобранные средства. Умение оценить степень успеха или неуспеха своей деятельности	Знают определение «искусственный полимер», «пластмассы», «волокна».	Регулятивные: ставят учебные цели, самостоятельно анализируют условия достижения цели, оценивают правильность выполнения действия.  Познавательные: выделяют необходимую информацию из прочитанного текста, структурируют свои знания, определяют критерии для сравнения фактов,	Урок формирован ия новых знаний.

					явлений. Коммуникативные: выслушивают и объективно оценивают другого, умеют вести диалог, вырабатывая общее решение.	
32	Синтетические полимеры	1	Формирование интеллектуальных умений анализа, синтеза, умений делать выводы.	Знают классификацию синтетических полимеров. Имеют представление о синтетических полимерах и волокнах.	Регулятивные: планируют свою работу, самостоятельно контролируют время выполнения различных заданий. Познавательные: дают определения понятиям, осуществляют сравнение, строят логические цепочки рассуждений, анализируют истинность утверждений. Коммуникативные: способны объективно оценивать другого.	Урок формирован ия новых знаний.
33	Обобщение и систематизация знаний по всему курсу «Органическая химия».	1	Формирование познавательных интересов, направленных на изучение законов химии, интеллектуальных умений анализировать информацию и делать выводы.	Уметь применять знания, умения и навыки при выполнении тренировочных упражнений и заданий	Регулятивные: планируют последовательность своих действий и прогнозируют их результат. Познавательные: выдвигают аргументы, устанавливая причинно-следственные связи между изучаемыми явлениями, извлекают необходимую информацию из прочитанного текста. Коммуникативные: умеют формулировать собственное мнение, аргументировать свою точку зрения, отстаивать её не враждебным для других образом; владеют монологической и диалогической формами речи.	
34	Итоговая контрольная работа «Органическая химия»	1	Формирование коммуникативных компетентности в общении и сотрудничестве со сверстниками. Формирование интеллектуальных умений: анализировать текст учебника, развивать наблюдательность	Уметь применять знания, умения, навыки при изучении темы «Органическая химия»	Регулятивные: преобразуют практическую задачу в познавательную, осуществляют познавательную рефлексию в отношении действий по решению познавательных задач. Познавательные: дают определения понятиям, могут найти способ решения проблемной задачи Коммуникативные: участвуют в диалоге, коллективном обсуждении проблемы, владеют монологической и диалогической	

				формами речи.	
35	Повторение пройденного	Формирования	Уметь применять	Регулятивные: планируют	
	курса за 10 класс	коммуникативных	знания, умения и	последовательность своих действий и	
	kypea sa 10 khace	компетентности в общении и	навыки при	прогнозируют их результат.	
		сотрудничестве со	выполнении	Познавательные: выдвигают аргументы,	
		сверстниками.	тренировочных	устанавливая причинно-следственные связи	
			упражнений и заданий	между изучаемыми явлениями, извлекают	
				необходимую информацию из прочитанного	
				текста.	
				Коммуникативные: умеют формулировать	
				собственное мнение, аргументировать свою	
				точку зрения, отстаивать её не враждебным	
				для других образом; владеют монологической	
				и диалогической формами речи.	