

МИНИСТЕРСТВО ПРОСВЕЩЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

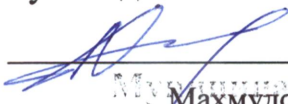
Министерство образования РД

Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение

МБОУ "СОШ №15"


РАССМОТРЕНО

Руководитель ШМО


Махмудова С.А.
от «28» 08 23 г.


СОГЛАСОВАНО

**с зам. директора по
УВР**


Алимагомедова С.Н.
от «29» 08 23 г.

УТВЕРЖДЕНО

приказом директора ☐


Магомедова З.А.
от «30» 09 23 г.



РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

(ID 3418129)

учебного предмета «Химия. Профильный.»

для обучающихся 10 кл

г.Дербент 2023-2024

Пояснительная записка

Настоящая рабочая программа разработана применительно к учебной программе курса органической химии для 10 класса (профильный уровень) общеобразовательных учреждений О.С.Габриеляна (Дрофа 2005 г) с использованием рекомендаций: «Примерной программы основного общего образования по химии для VIII-XI классов общеобразовательных учреждений», составленной на основе федерального компонента государственного стандарта основного общего образования, 2006 год.

Рабочая программа ориентирована на использование учебника «Химия.10кл. Профильный уровень» авторов О. С. Габриеляна, Ф.Н. Маскаева, С. Ю. Пономарева, В. И. Теренина (Москва.: Дрофа, 2005.), а также дополнительных пособий:

для учителя:

1. О.С Габриелян. «Программа курса химии для 8-11 классов общеобразовательных учреждений». М.: Дрофа, 2005.
2. О. С. Габриелян, И. Г. Остроумов «Химия. Методическое пособие. Профильный уровень. (М.: Дрофа, 2006.)
3. Н. С. Павлова. Дидактические карточки-задания по химии: 10-й кл.: к учебнику О. С. Габриеляна и др. «Химия 10 кл.». (М.: Экзамен, 2006.)
4. И. Г. Хомченко. Сборник задач и упражнений по химии» (для поступающих в вузы) Москва.: Новая волна, 1999.
5. Ю. В. Холин, Л. А. Слета Репетитор по химии: Для школьников и абитуриентов. Харьков: Фолио, 1998.
6. Ю. В. Холин, Л. А. Слета. 2002 задачи по химии: Для выпускников и абитуриентов. Харьков: Фолио, 2003.

для учащихся:

Энциклопедический словарь юного химика (Сост. В.А.Крицман, В.В.Станцо.)-М.:Педагогика , 1990.

И.Г.Хомченко «Сборник задач и упражнений по химии» (для поступающих в вузы) Москва.: Новая волна, 1999.

Школьное образование в современных условиях призвано обеспечить функциональную грамотность и социальную адаптацию обучающихся на основе приобретения ими компетентного опыта в сфере учения, познания, профессионально-трудового выбора, личностного развития, ценностных ориентаций и смыслотворчества. Это предопределяет направленность целей обучения на формирование компетентной личности, способной к жизнедеятельности и самоопределению в информационном обществе, ясно представляющей свои потенциальные возможности, ресурсы и способы реализации выбранного жизненного пути.

Главной целью школьного образования является развитие ребенка как компетентной личности путем включения его в различные виды ценностной человеческой деятельности: учеба, познания, коммуникация, профессионально-трудовой выбор, личностное саморазвитие, ценностные ориентации, поиск смыслов жизнедеятельности. С этих позиций обучение рассматривается как процесс овладения не только определенной суммой знаний и системой соответствующих умений и навыков, но и как процесс овладения компетенциями. Это определило **цель обучения химии:**

- **освоение знаний** о химической составляющей естественнонаучной картины мира, важнейших химических понятиях, законах и теориях органической химии;
- **овладение умениями** применять полученные знания для объяснения разнообразных химических явлений и свойств органических веществ, оценки роли органической химии в развитии современных технологий и получении новых материалов;

1. **развитие** познавательных интересов и интеллектуальных способностей в процессе самостоятельного приобретения химических знаний с использованием различных источников информации, в том числе компьютерных;
2. **воспитание** убежденности в позитивной роли органической химии в жизни современного общества, необходимости химически грамотного отношения к своему здоровью и окружающей среде;
3. **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.

На основании требований Государственного образовательного стандарта 2006 г. в содержании рабочей программы предполагается реализовать актуальные в настоящее время компетентностный, личностно-ориентированный, деятельностный подходы, которые определяют **задачи обучения**:

- формирование знаний основ органической химии - важнейших фактов, понятий, законов и теорий, языка науки, доступных обобщений мировоззренческого характера;
- развитие умений наблюдать и объяснять химические явления, соблюдать правила техники безопасности при работе с веществами в химической лаборатории и в повседневной жизни;
- развитие интереса к органической химии как возможной области будущей практической деятельности;
- развитие интеллектуальных способностей и гуманистических качеств личности;
- формирование экологического мышления, убежденности в необходимости охраны окружающей среды.

Компетентностный подход определяет следующие особенности предъявления содержания образования: оно представлено в виде трех тематических блоков, обеспечивающих формирование компетенций. Они предусматривают воспроизведение учащимися определенных сведений об органических веществах и химических процессах, применение теоретических знаний (понятий, законов, теорий химии) - это обеспечивает развитие учебно-познавательной и рефлексивной компетенций. Использование различных способов деятельности (составление формул и уравнений, решение расчетных задач и др.), а также проверку практических умений проводить химический эксперимент, соблюдая при этом правила техники безопасности - это обеспечивает развитие коммуникативной компетенции учащихся. Таким образом, рабочая программа обеспечивает взаимосвязанное развитие и совершенствование ключевых, общепредметных и предметных компетенций. Принципы отбора содержания связаны с преемственностью целей образования на различных ступенях и уровнях обучения, логикой внутрипредметных связей, а также с возрастными особенностями развития учащихся.

Личностная ориентация образовательного процесса выявляет приоритет воспитательных и развивающих целей обучения. Способность учащихся понимать причины и логику развития химических процессов открывает возможность для осмысленного восприятия всего, что происходит вокруг. Система учебных занятий призвана способствовать развитию личностной самоидентификации, гуманитарной культуры школьников, усилению мотивации к социальному познанию и творчеству, воспитанию личностно и общественно востребованных качеств, в том числе гражданственности, толерантности.

Деятельностный подход отражает стратегию современной образовательной политики: необходимость воспитания человека и гражданина,

интегрированного в современное ему общество, нацеленного на совершенствование этого общества. Система уроков сориентирована не столько на передачу «готовых знаний», сколько на формирование активной личности, мотивированной к самообразованию, обладающей достаточными навыками и психологическими установками к самостоятельному поиску, отбору, анализу и использованию информации. Это поможет выпускнику адаптироваться в мире, где объем информации, растет в геометрической прогрессии, где социальная и профессиональная успешность напрямую зависят от позитивного отношения к новациям, самостоятельности мышления и инициативности, от готовности проявлять творческий подход к делу, искать нестандартные способы решения проблем, от готовности к конструктивному взаимодействию с людьми.

Настоящая рабочая программа учитывает направленность класса, в котором будет осуществляться учебный процесс, и органична по отношению к психолого-педагогическим особенностям возраста. Учащиеся 10 «Б» класса естественно-математического профиля обладают достаточными знаниями и навыками, для изучения курса органической химии, мотивированы к самообразованию, готовы проявлять творческий подход к делу, искать нестандартные способы решения проблем.

Согласно действующему в школе учебному плану и с учетом направленности класса, рабочая программа предусматривает следующие варианты организации процесса обучения:

- в 10 «Б» классе химико-биологического профиля предполагается обучение в объеме 105 час. (3 ч. в неделю)

Плановые контрольные работы – 5 час

Практические работы - 10 час

Практическая работа №1 «Обнаружение углерода, водорода и хлора в органических веществах»

Практическая работа №2 «Получение этилена и изучение его свойств».

Практическая работа №3 «Гидроксильные и карбонильные производные углеводов»

Практическая работа №4 «Карбоновые кислоты».

Практическая работа №5 «Углеводы».

Практическая работа №6 «Азотсодержащие органические соединения»

Практическая работа №7 «Биологически активные вещества»

Практическая работа № 8. «Идентификация органических соединений»

Практическая работа № 9 «Действие ферментов на различные вещества»

Практическая работа № 10 «Анализ лекарственных препаратов»

Создание проектов - 22

Форма промежуточной аттестации - тестирование

В соответствии с этим реализуется:

модифицированная программа курса химии для 8-11 классов общеобразовательных учреждений О.С.Габриеляна (Дрофа 2005).

На основании примерных программ Минобрнауки РФ, содержащих требования к минимальному объему содержания образования по химии

и с учетом направленности класса реализуются программа профильного уровня в 10 Б классе.

С учетом уровневой специфики класса выстроена система учебных занятий (уроков), спроектированы цели, задачи, ожидаемые результаты обучения (планируемые результаты), что представлено в схематической форме ниже. Основой целеполагания является обновление требований к уровню подготовки выпускников в системе естественнонаучного образования, отражающее важнейшую особенность педагогической концепции государственного стандарта переход от суммы «предметных результатов» (то есть образовательных результатов, достигаемых в рамках отдельных учебных предметов) к межпредметным и интегративным результатам. Такие результаты представляют собой обобщенные способы деятельности, которые отражают специфику не отдельных предметов, а ступеней общего образования. В государственном стандарте они зафиксированы как *общие учебные умения, навыки и способы человеческой деятельности*, что предполагает повышенное внимание к развитию межпредметных связей курса химии.

Дидактическая модель обучения и педагогические средства отражают модернизацию основ учебного процесса, их переориентацию на достижение конкретных результатов в виде сформированных умений и навыков учащихся, обобщенных способов деятельности.

Формирование целостных представлений о химии будет осуществляться в ходе творческой деятельности учащихся на основе личностного осмысления химических фактов и явлений. Особое внимание уделяется познавательной активности учащихся, их мотивированности к самостоятельной учебной работе. Это предполагает все более широкое использование нетрадиционных форм уроков, в том числе методики деловых и ролевых игр, проблемных дискуссий, проектной деятельности и т.д.

Для химического образования приоритетным можно считать развитие *умений* самостоятельно и мотивированно организовывать свою познавательную деятельность (от постановки цели до получения и оценки результата); использовать элементы причинно-следственного и структурно-функционального анализа; определять сущностные характеристики изучаемого объекта; самостоятельно выбирать критерии для сравнения, сопоставления, оценки и классификации объектов. В плане это является основой для целеполагания

На ступени основной школы задачи учебных занятий (в схеме - планируемый результат) определены как закрепление *умений* разделять процессы на этапы, звенья, выделять характерные причинно-следственные связи, определять структуру объекта познания, значимые функциональные связи и отношения между частями целого, сравнивать, сопоставлять, классифицировать, ранжировать объекты по одному или нескольким предложенным основаниям, критериям. Принципиальное знание в рамках курса приобретает *умение* различать факты, мнения, доказательства, гипотезы, аксиомы.

При выполнении творческих работ формируется *умение* определять адекватные способы решения учебной задачи на основе заданных алгоритмов, комбинировать известные алгоритмы деятельности в ситуациях, не предполагающих стандартного применения одного из них, мотивированно отказываться от образца деятельности, искать оригинальные решения.

Учащиеся должны приобрести *умения* по формированию собственного алгоритма решения познавательных задач формулировать проблему и цели своей работы, определять адекватные способы и методы решения задачи, прогнозировать ожидаемый результат и сопоставлять его с собственными химическими знаниями. Учащиеся должны научиться представлять результаты индивидуальной и групповой познавательной деятельности в формах конспекта, реферата, рецензии, публичной презентации.

Большую значимость на этой ступени образования сохраняет *информационно-коммуникативная деятельность учащихся*, в рамках которой развиваются *умения и навыки* поиска нужной информации по заданной теме в источниках различного типа, извлечения

необходимой информации из источников, созданных в различных знаковых системах (текст, таблица, график, диаграмма, аудиовизуальный ряд и др.), перевода информации из одной знаковой системы в другую (из текста в таблицу, из аудиовизуального ряда в текст и др.), выбора знаковых систем адекватно познавательной и коммуникативной ситуации, отделения основной информации от второстепенной, критического оценивания достоверности полученной информации, передачи содержания информации адекватно поставленной цели (сжато, полно, выборочно). Учащиеся должны уметь развернуто обосновывать суждения, давать определения, приводить доказательства (в том числе от противного), объяснять изученные положения на самостоятельно подобранных конкретных примерах, владеть основными видами публичных выступлений (высказывания, монолог, дискуссия, полемика), следовать этическим нормам и правилам ведения диалога, диспута. Предполагается уверенное использование учащимися мультимедийных ресурсов и компьютерных технологий для обработки, передачи, систематизации информации, создания баз данных, презентации результатов познавательной и практической деятельности.

С точки зрения развития умений и навыков *рефлексивной деятельности*, особое внимание уделено способности учащихся самостоятельно организовывать свою учебную деятельность (постановка цели, планирование, определение оптимального соотношения цели и средств и др.), оценивать ее результаты, определять причины возникших трудностей и пути их устранения, осознавать сферы своих интересов и соотносить их со своими учебными достижениями, чертами своей личности.

Стандарт ориентирован на *воспитание* школьника гражданина и патриота России, развитие духовно-нравственного мира школьника, его национального самосознания. Эти положения нашли отражение в содержании уроков. В процессе обучения должно быть сформировано *умение формулировать свои мировоззренческие взгляды* и на этой основе - воспитание гражданственности и патриотизма.

Рабочая программа предусматривает разные варианты дидактико-технологического обеспечения учебного процесса.

В частности:

- в 10 «Б» классе дидактико-технологическое оснащение включает кроме демонстрационных печатных пособий также раздаточные таблицы, карты-инструкции для практических занятий по химии, различные рабочие тетради и дидактические материалы, сборники тестов и т.д. (в расчёте на каждого ученика) Эти печатные материалы могут значительно облегчить работу преподавателя химии, их можно использовать для опроса на уроке и в качестве заданий на дом.

Для информационной компьютерной поддержки учебного процесса предлагается **использование компьютерных программ:**

- «Образовательная коллекция. Химия для всех - XXI: Решение задач. Самоучитель»;
- «Закономерности протекания химических реакций»;
- Электронный справочник «Кирилла и Мефодия».
- Презентации, созданные учителем и учениками:
 - «Классификация органических соединений и химических реакций»,
 - «Углеводороды предельные и непредельные»,
 - «Кислородсодержащие органические соединения»,
 - «Азотсодержащие органические соединения»,
 - «Белки, жиры и углеводы» и др.

- учебно-познавательной,
- коммуникативной,
- информационной,
- рефлексивной,
- личностного саморазвития,
- смыслопоисковой,
- профессионально-трудового выбора.

Информационно – методическое обеспечение

Основная литература:

1. Габриелян О.С. Программа курса химии для 8-11 классов общеобразовательных учреждений. – М.: Дрофа, 2006.
2. Химия. 10 класс. Профильный уровень: учебник для общеобразовательных учреждений / О.С. Габриелян. – М.: «Дрофа», 2009. – 191, [1] с. : ил.
3. Габриелян О.С. Настольная книга для учителя. М.: Блик и К, 2008.

Дополнительная литература:

1. Органическая химия в тестах, задачах, упражнениях. 10 класс: учеб. пособие для общеобразоват. учреждений / О.С. Габриелян, И.Г. Остроумов, Е.Е. Остроумова. – 3-е изд., стереотип. – М.: Дрофа, 2005. – 399, [1] с.
2. Репетитор по химии / под ред. А.С. Егорова. – Изд. 30-е. – Ростов н/Д: Феникс, 2010. – 762, [1] с.: ил. – (Абитуриент).
3. ЕГЭ 2010. Химия. Типовые тестовые задания / Ю.Н. Медведев. – М.: Издательство «Экзамен», 2010. – 111, [1] с.
4. Химия. Тематические тесты для подготовки к ЕГЭ. Задания высокого уровня сложности (С1- С5): учебно – методическое пособие / Под ред. В.Н. Доронькина. – Ростов н/Д: Легион, 2010. – 128с. – (Готовимся к ЕГЭ).
5. Отличник ЕГЭ. Химия. Решение сложных задач. Под редакцией А.А. Кавериной / ФИПИ. – М.: Интеллект-Центр, 2010. – 200с.
6. Единый государственный экзамен 2009. Химия. Универсальные материалы для подготовки учащихся / ФИПИ. – М.: Интеллект-Центр, 2009. – 272с.
7. Химия. ЕГЭ – 2009. Тематические тесты. Базовый и повышенный уровни (А1-А30; В1-В10): учебно – методическое пособие / Под ред. В.Н. Доронькина. – Ростов н/Д: Легион, 2008. – 411, [2] с. – (Готовимся к ЕГЭ).
8. Химия. Подготовка к ЕГЭ – 2009. Вступительные испытания: учебно – методическое пособие / Под ред. В.Н. Доронькина. – Ростов н/Д: Легион, 2008. – 333 с. – (Готовимся к ЕГЭ).
9. Хомченко И.Г. Решение задач по химии. – М.: ООО «Издательство Новая Волна», 2005. – 256с.
10. Хомченко Г.П. Химия для поступающих в вузы: Учеб. пособие. – М.: Высш.шк., 1985. – 367 с., ил.
11. Глинка Н.Л. Общая химия. Издательство «Химия», 1979

12. «Единая коллекция Цифровых Образовательных Ресурсов» (набор цифровых ресурсов к учебникам О.С. Gabrielyana) (<http://school-collection.edu.ru/>).
13. <http://him.1september.ru/index.php>– журнал «Химия».
14. <http://him.1september.ru/urok/>-Материалы к уроку. Все работы, на основе которых создан сайт, были опубликованы в журнале «Химия». Авторами сайта проделана большая работа по систематизированию газетных статей с учётом школьной учебной программы по предмету "Химия".
15. www.edios.ru – Эйдос – центр дистанционного образования
16. www.km.ru/education - учебные материалы и словари на сайте «Кирилл и Мефодий»
17. <http://djvu-inf.narod.ru/> - электронная библиотека

Материально-технические средства обучения

- Наглядные пособия: серии таблиц по неорганической, органической химии, химическим производствам, коллекции, модели молекул, наборы моделей атомов для составления моделей молекул, комплект кристаллических решеток, модели заводских аппаратов химических производств и металлургии, таблица химических элементов Д.И. Менделеева
- Приборы, наборы посуды, лабораторных принадлежностей для химического эксперимента, наборы реактивов. Наличие лабораторного оборудования и реактивов позволяет формировать культуру безопасного обращения с веществами, выполнять эксперимент по распознаванию важнейших неорганических и органических веществ, проводить экспериментальные работы исследовательского характера.
- Компьютер, мультимедийный проектор.

ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

10 КЛАСС

№ п/п	Наименование разделов и тем программы	Количество часов: электронные			Электронные (цифровые) образовательные ресурсы
		Всего	Контрольные работы (цифровые) образовательные ресурсы	Практические работы	
Раздел 1. Теоретические основы органической химии					
1.1	Предмет органической химии. Теория строения органических соединений А. М. Бутлерова	8			
Итого по разделу		8			
Раздел 2. Углеводороды					
2.1	Предельные углеводороды — алканы, циклоалканы	5			
2.2	Непредельные углеводороды: алкены, алкадиены, алкины	14		1	
2.3	Ароматические углеводороды (арены)	8			
2.4	Природные источники углеводородов и их переработка	4			
2.5	Галогенпроизводные углеводородов	4	1		
Итого по разделу		35			
Раздел 3. Кислородсодержащие органические соединения					
3.1	Спирты. Фенол	11		1	
3.2	Карбонильные соединения: альдегиды и кетоны. Карбоновые кислоты. Сложные	21		1	

	эфиры. Жиры				
3.3	Углеводы	9	1		
Итого по разделу		41			
Раздел 4. Азотсодержащие органические соединения					
4.1	Амины. Аминокислоты. Белки	12	1	2	
Итого по разделу		12			
Раздел 5. Высокомолекулярные соединения					
5.1	Высокомолекулярные соединения	6		1	
Итого по разделу		6			
ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ		102	3	6	

ПОУРОЧНОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ **10 КЛАСС**

№ п/п	Тема урока	Количество часов			Дата изучения	Электронные цифровые образовательные ресурсы
		Всего	Контрольные работы	Практические работы		
1	Предмет и значение органической химии, представление о многообразии органических соединений	1				
2	Электронное строение атома углерода (основное и возбуждённое состояния). Валентные возможности атома углерода	1				
3	Химическая связь в органических соединениях. Механизмы образования ковалентной связи, способы разрыва связей	1				
4	Теория строения органических соединений А. М. Бутлерова	1				
5	Виды изомерии: структурная, пространственная. Электронные эффекты в молекулах органических соединений	1				
6	Представление о классификации и систематическая номенклатура (IUPAC) органических веществ	1				
7	Классификация реакций в органической химии	1				

8	Систематизация и обобщение знаний по теме	1				
9	Алканы: гомологический ряд, общая формула, номенклатура и изомерия, электронное и пространственное строение молекул	1				
10	Физические и химические свойства алканов	1				
11	Нахождение алканов в природе. Способы получения и применение алканов	1				
12	Циклоалканы: общая формула, номенклатура и изомерия, особенности строения и химических свойств, способы получения и применение	1				
13	Решение расчётных задач на определение молекулярной формулы органического вещества по массовым долям атомов элементов, входящих в его состав. Систематизация и обобщение знаний по теме	1				
14	Алкены: гомологический ряд, общая формула, номенклатура, электронное и пространственное строение молекул. Структурная и цис-транс-изомерия алкенов	1				
15	Физические и химические свойства алкенов. Правило Марковникова	1				

16	Способы получения и применение алкенов	1				
17	Практическая работа № 1 по теме "Получение этилена и изучение его свойств"	1		1		
18	Решение расчётных задач на определение молекулярной формулы органического вещества	1				
19	Алкадиены: сопряжённые, изолированные, кумулированные. Особенности электронного строения	1				
20	Химические свойства сопряжённых диенов	1				
21	Способы получения и применение алкадиенов	1				
22	Алкины: гомологический ряд, общая формула, номенклатура, электронное и пространственное строение молекул, физические свойства	1				
23	Химические свойства алкинов	1				
24	Качественные реакции на тройную связь	1				
25	Способы получения и применение алкинов	1				
26	Решение задач: расчёты по уравнению химической реакции	1				
27	Систематизация и обобщение знаний по теме	1				
28	Арены: гомологический ряд, общая	1				

	формула, номенклатура. Электронное и пространственное строение молекул бензола и толуола, их физические свойства					
29	Химические свойства аренов: реакции замещения	1				
30	Химические свойства аренов: реакции присоединения, окисление гомологов бензола	1				
31	Особенности химических свойств стирола	1				
32	Решение расчётных задач на определение молекулярной формулы органического вещества	1				
33	Способы получения и применение аренов	1				
34	Генетическая связь между различными классами углеводородов	1				
35	Расчёты по уравнениям химических реакций. Систематизация и обобщение знаний по теме	1				
36	Природный газ. Попутные нефтяные газы	1				
37	Каменный уголь и продукты его переработки	1				
38	Нефть и способы её переработки. Применение продуктов переработки нефти	1				

39	Генетическая связь между различными классами углеводов	1				
40	Галогенопроизводные углеводов: электронное строение; реакции замещения галогена	1				
41	Действие щелочей на галогенпроизводные. Взаимодействие дигалогеналканов с магнием и цинком	1				
42	Систематизация и обобщение знаний по разделу "Углеводороды"	1				
43	Контрольная работа по теме "Углеводороды"	1	1			
44	Предельные одноатомные спирты: гомологический ряд, общая формула, строение молекул, изомерия, номенклатура, классификация, физические свойства	1				
45	Химические свойства предельных одноатомных спиртов	1				
46	Способы получения и применение одноатомных спиртов	1				
47	Простые эфиры: номенклатура и изомерия, особенности физических и химических свойств	1				
48	Многоатомные спирты: этиленгликоль и глицерин, их физические и химические свойства	1				
49	Способы получения и применение	1				

	многоатомных спиртов					
50	Фенол: строение молекулы, физические свойства. Токсичность фенола	1				
51	Химические свойства фенола	1				
52	Способы получения и применение фенола	1				
53	Практическая работа № 2. Решение экспериментальных задач по теме "Спирты и фенолы"	1		1		
54	Систематизация и обобщение знаний по теме	1				
55	Альдегиды и кетоны: электронное строение карбонильной группы; гомологические ряды, общая формула, изомерия и номенклатура	1				
56	Альдегиды и кетоны: физические свойства; реакции присоединения	1				
57	Реакции окисления и качественные реакции альдегидов и кетонов	1				
58	Способы получения альдегидов и кетонов	1				
59	Одноосновные предельные карбоновые кислоты, особенности строения их молекул	1				
60	Изомерия и номенклатура карбоновых кислот, их физические свойства	1				
61	Химические свойства предельных одноосновных карбоновых кислот	1				

62	Особенности свойств муравьиной кислоты. Многообразие карбоновых кислот	1				
63	Особенности свойств: непредельных и ароматических карбоновых, дикарбоновых, гидроксикарбоновых кислот. Представители высших карбоновых кислот	1				
64	Понятие о производных карбоновых кислот	1				
65	Способы получения и применение карбоновых кислот	1				
66	Сложные эфиры: гомологический ряд, общая формула, изомерия и номенклатура	1				
67	Физические и химические свойства эфиров	1				
68	Решение расчётных задач: по уравнению химической реакции, на определение молекулярной формулы органического вещества	1				
69	Практическая работа № 3. Решение экспериментальных задач по теме "Карбоновые кислоты. Сложные эфиры"	1		1		
70	Жиры: строение, физические и химические свойства (гидролиз)	1				
71	Особенности свойств жиров, содержащих остатки непредельных	1				

	жирных кислот. Жиры в природе					
72	Мыла как соли высших карбоновых кислот, их моющее действие. Понятие о синтетических моющих средствах (СМС)	1				
73	Генетическая связь углеводов и кислородсодержащих органических веществ	1				
74	Расчёты по уравнениям химических реакций	1				
75	Систематизация и обобщение знаний по теме	1				
76	Общая характеристика углеводов и классификация углеводов (моно-, ди- и полисахариды)	1				
77	Моносахариды: физические свойства и нахождение в природе	1				
78	Применение глюкозы, её значение в жизнедеятельности организма	1				
79	Дисахариды: сахароза, мальтоза и лактоза. Нахождение в природе и применение дисахаридов	1				
80	Полисахариды: строение макромолекул, физические и химические свойства, применение	1				
81	Понятие об искусственных волокнах	1				
82	Решение расчетных задач на определение доли выхода продукта	1				

	реакции от теоретически возможного					
83	Систематизация и обобщение знаний по разделу	1				
84	Контрольная работа по теме "Кислородсодержащие органические соединения"	1	1			
85	Амины: классификация, строение молекул, общая формула, изомерия, номенклатура и физические свойства	1				
86	Химические свойства алифатических аминов	1				
87	Анилин: строение анилина, особенности химических свойств анилина	1				
88	Способы получения и применение алифатических аминов	1				
89	Аминокислоты: номенклатура и изомерия, физические свойства. Отдельные представители α -аминокислот	1				
90	Химические свойства аминокислот, их биологическое значение аминокислот. Синтез и гидролиз пептидов	1				
91	Белки как природные полимеры; структуры белков	1				
92	Химические свойства белков	1				
93	Азотсодержащие гетероциклические соединения. Нуклеиновые кислоты: состав, строение и биологическая роль	1				

94	Практическая работа № 4. Решение экспериментальных задач по теме "Азотсодержащие органические соединения"	1			1		
95	Практическая работа № 5. Решение экспериментальных задач по теме "Распознавание органических соединений"	1			1		
96	Контрольная работа по теме "Азотсодержащие органические соединения"	1	1				
97	Основные понятия химии высокомолекулярных соединений и методы их синтеза — полимеризация и поликонденсация	1					
98	Пластмассы. Утилизация и переработка пластика	1					
99	Эластомеры: натуральный синтетические каучуки. Резина	1					
100	Волокна: натуральные, искусственные, синтетические. Полимеры специального назначения	1					
101	Практическая работа № 6. Решение экспериментальных задач по теме "Распознавание пластмасс и волокон"	1			1		
102	Обобщение и систематизация изученного материала по теме "Высокомолекулярные соединения"	1					

ОБЩЕЕ КОЛИЧЕСТВО ЧАСОВ ПО ПРОГРАММЕ	102	3	6	
-------------------------------------	-----	---	---	--