

**МИНИСТЕРСТВО ОБРАЗОВАНИЯ И НАУКИ САМАРСКОЙ ОБЛАСТИ
ГОСУДАРСТВЕННОЕ АВТОНОМНОЕ ПРОФЕССИОНАЛЬНОЕ
ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ САМАРСКОЙ ОБЛАСТИ
«НОВОКУЙБЫШЕВСКИЙ НЕФТЕХИМИЧЕСКИЙ ТЕХНИКУМ»**

УТВЕРЖДЕНО

Приказ директора
ГАПОУ СО «ННХТ»
От 14.06.2022г. №62-у

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА

ОУП10. ХИМИЯ

общеобразовательного цикла
основной образовательной программы

18.02.06 Химическая технология органических веществ

профиль обучения: естественно-научный

г. Новокуйбышевск, 2022 г.

РАССМОТРЕНО НА ЗАСЕДАНИИ

Предметно-цикловой комиссии
общеобразовательных дисциплин
Председатель

Председатель ПЦК Комисарова Н. П.
Приказ №10 от 14.06. 2022г.

СОГЛАСОВАНО

Заместитель директора
по научно-методической работе

_____ О.Д. Щелкова
14.06. 2022г.

ОДОБРЕНО

Методистом Абрашкина О. А.
10.06.2022г.

Составитель: Бандреева И.А., преподаватель специальных дисциплин

Содержание программы реализуется в процессе освоения студентами основной образовательной программы с получением среднего общего образования, разработанной в соответствии с требованиями ФГОС СОО, а также с учётом требований ФГОС СПО 18.02.06 Химическая технология органических веществ.

СОДЕРЖАНИЕ

1. ПОЯСНИТЕЛЬНАЯ ЗАПИСКА.....	4
2. ОБЪЕМ УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА И ВИДЫ УЧЕБНОЙ РАБОТЫ.....	10
3. СОДЕРЖАНИЕ И ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА ХИМИЯ.....	11
4. УСЛОВИЯ РЕАЛИЗАЦИИ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА.....	35
5. КОНТРОЛЬ И ОЦЕНКА РЕЗУЛЬТАТОВ ОСВОЕНИЯ УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА.....	37
Приложение 2.....	39
Синхронизация образовательных результатов ФГОС СОО и ФГОС СПО.....	39
Приложение 3.....	40
Преемственность образовательных результатов ФГОС СОО (предметных) с образовательными результатами ФГОС СПО.....	40

1. ПОЯСНИТЕЛЬНАЯ ЗАПИСКА

Программа учебного предмета «Химия» разработана на основе:
федерального государственного образовательного стандарта среднего общего образования (далее – ФГОС СОО);

примерной основной образовательной программы среднего общего образования (далее – ПООП СОО);

федерального государственного образовательного стандарта среднего профессионального образования (далее – ФГОС СПО) 18.02.06 Химическая технология органических веществ;

примерной рабочей программы общеобразовательной учебной дисциплины «Химия» (для профессиональных образовательных организаций);

учебного плана по специальности 18.02.06 Химическая технология органических веществ;

рабочей программы воспитания по специальности 18.02.06 Химическая технология органических веществ.

Программа учебного предмета «Химия» разработана в соответствии с Концепцией преподавания общеобразовательных дисциплин с учетом профессиональной направленности программ среднего профессионального образования, реализуемых на базе основного общего образования, утвержденной распоряжением Министерства просвещения Российской Федерации от 30.04.2021 № Р-98, на основании письма Департамента государственной политики в сфере среднего профессионального образования и профессионального обучения Министерства просвещения Российской Федерации от 30.08.2021 № 05-1136 «О направлении методик преподавания».

Содержание рабочей программы по предмету «Химия» разработано на основе:

синхронизации образовательных результатов ФГОС СОО (личностных, предметных, мета предметных) и ФГОС СПО (ОК, ПК) с учетом профильной направленности специальности;

интеграции и преемственности содержания по предмету «Химия» и содержания учебных дисциплин, профессиональных модулей ФГОС СПО.

1.1. Место учебного предмета в структуре основной образовательной программы:

Учебный предмет «Химия» изучается в общеобразовательном цикле основной образовательной программы среднего профессионального образования (далее – ООП СПО) по специальности 18.02.06 Химическая технология органических веществ на базе основного общего образования с получением среднего общего образования.

На изучение предмета «Химия» по специальности 18.02.06 Химическая технология органических веществ отводится 309 часов в соответствии с учебным планом по специальности 18.02.06 Химическая технология органических веществ.

В программе теоретические сведения дополняются лабораторными и практическими занятиями в соответствии с учебным планом по специальности 18.02.06 Химическая технология органических веществ.

Программа содержит тематический план, отражающий количество часов, выделяемое на изучение разделов и тем в рамках предмета «Химия».

Контроль качества освоения предмета «Химия» проводится в процессе текущего контроля и промежуточной аттестации.

Текущий контроль проводится в пределах учебного времени, отведенного на предмет, как традиционными, так и инновационными методами, включая компьютерное тестирование. Результаты контроля учитываются при подведении итогов по предмету.

Промежуточная аттестация проводится в форме дифференцированного зачета по итогам изучения предмета.

1.2. Цели и задачи учебного предмета

Реализация программы учебного предмета «Химия» в структуре ООП СПО направлена на достижение цели по:

освоению образовательных результатов ФГОС СОО: личностные (ЛР), мета предметные (МР), предметные углубленного уровня (ПРб и ПРу),

подготовке обучающихся к освоению общих и профессиональных компетенций (далее – ОК, ПК) в соответствии с ФГОС СПО по специальности 18.02.06 Химическая технология органических веществ.

В соответствии с ПООП СОО содержание программы направлено на достижение следующих задач:

- формировать у обучающихся умение оценивать значимость химического знания для каждого человека;
- формировать у обучающихся целостное представление о мире и роли химии в создании современной естественно-научной картины мира; умение объяснять объекты и процессы окружающей действительности: природной, социальной, культурной, технической среды, используя для этого химические знания;
- развивать у обучающихся умения различать факты и оценки, сравнивать оценочные выводы, видеть их связь с критериями оценок и связь критериев с определенной системой ценностей, формулировать и обосновывать собственную позицию;
- приобретать обучающимся опыт разнообразной деятельности, познания и самопознания; ключевых навыков, имеющих универсальное значение для различных видов деятельности (навыков решения проблем, принятия решений, поиска, анализа и обработки информации, коммуникативных навыков, навыков измерений, сотрудничества, безопасного обращения с веществами в повседневной жизни).

В процессе освоения предмета «Химия» у обучающихся целенаправленно формируются универсальные учебные действия (далее – УУД), включая формирование компетенций в области учебно-исследовательской и проектной

деятельности, которые в свою очередь обеспечивают преемственность формирования общих компетенций ФГОС СПО.

Формирование УУД ориентировано на профессиональное самоопределение обучающихся, развитие базовых управленческих умений по планированию и проектированию своего профессионального будущего.

1.3. Общая характеристика учебного предмета

Предмет «Химия» изучается на углубленном уровне.

Предмет «Химия» имеет междисциплинарную связь с дисциплинами общепрофессионального цикла ОП 03 «Органическая химия», ОП 04 «Аналитическая химия», ОП 05 «Физическая и коллоидная химия», ОП 06 «Теоретические основы химической технологии», ОП 13 «Химическая технология органических веществ», а также профессиональными модулями ПМ.02 Ведение технологического процесса с автоматическим регулированием параметров и режимов, ПМ.03 Контроль ресурсов и обеспечение качества продукции.

Предмет «Химия» имеет междисциплинарную связь с учебной дисциплиной «Общие компетенции профессионала» общепрофессионального цикла в части развития читательской, естественнонаучной грамотности, а также формирования общих компетенций в сфере работы с информацией, самоорганизации и самоуправления, коммуникации.

Содержание предмета направлено на достижение личностных, метапредметных и предметных результатов обучения, регламентированных ФГОС СОО.

В профильную составляющую по предмету входит профессионально ориентированное содержание, необходимое для формирования у обучающихся общих и профессиональных компетенций.

В целях подготовки обучающихся к будущей профессиональной деятельности при изучении учебного предмета «Химия» особое внимание уделяется умению использовать достижения современной химической науки и химических технологий применительно к выбранной профессиональной деятельности, соблюдению требований безопасного выполнения работ и экологической безопасности.

В программе по предмету «Химия», реализуемой при подготовке обучающихся по специальности 18.02.06 Химическая технология органических веществ, профильно-ориентированное содержание находит отражение в темах разделов «Основы органической химии», «Химия и жизнь», а также «Химические реакции», «Дисперсные системы. Растворы. Электролитическая диссоциация», «Неметаллы».

1.4. Планируемые результаты освоения учебного предмета

В рамках программы учебного предмета «Химия» обучающимися осваиваются личностные, метапредметные и предметные результаты в соответствии с требованиями ФГОС среднего общего образования: личностные (ЛР), метапредметные (МР), предметные для углубленного уровня изучения (ПРБ и ПРУ):

Коды результата в	Планируемые результаты освоения учебного предмета включают:
Личностные результаты (ЛР)	
ЛР 04	Сформированность мировоззрения, соответствующего современному уровню развития науки и общественной практики, основанного на диалоге культур, а также различных форм общественного сознания, осознание своего места в поликультурном мире;
ЛР 09	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;
ЛР 13	Осознанный выбор будущей профессии и возможностей реализации собственных жизненных планов; отношение к профессиональной деятельности как возможности участия в решении личных, общественных, государственных, общенациональных проблем;
ЛР 14	Сформированность экологического мышления, понимания влияния социально-экономических процессов на состояние природной и социальной среды; приобретение опыта эколого-направленной деятельности;
Личностные результаты программы воспитания (ЛРВП)	
ЛРВП 10.1	Заботящийся о защите окружающей среды.
ЛРВП 10.2	Заботящийся о собственной и чужой безопасности, в том числе цифровой
ЛРВП 15	Стремящийся к саморазвитию и самосовершенствованию, мотивированный к обучению, к социальной и профессиональной мобильности на основе выстраивания жизненной и профессиональной траектории. Демонстрирующий интерес и стремление к профессиональной деятельности в соответствии с требованиями социально-экономического развития Самарской области.
Метапредметные результаты (МР)	
МР 01	Умение самостоятельно определять цели деятельности и составлять планы деятельности; самостоятельно осуществлять, контролировать и корректировать деятельность; использовать все возможные ресурсы для достижения поставленных целей и реализации планов деятельности; выбирать успешные стратегии в различных ситуациях;
МР 02	Умение продуктивно общаться и взаимодействовать в процессе совместной деятельности, учитывать позиции других участников деятельности, эффективно разрешать конфликты;
МП 04	Готовность и способность к самостоятельной информационно-познавательной деятельности, владение навыками получения необходимой информации из словарей разных типов, умение ориентироваться в различных

Коды результата в	Планируемые результаты освоения учебного предмета включают:
	источниках информации, критически оценивать и интерпретировать информацию, получаемую из различных источников;
Предметные результаты углубленный уровень (ПР)	
ПРб 01	Сформированность представлений о месте химии в современной научной картине мира; понимание роли химии в формировании кругозора и функциональной грамотности человека для решения практических задач
ПРб 02	Владение основополагающими химическими понятиями, теориями, законами и закономерностями; уверенное пользование химической терминологией и символикой;
ПРб 03	Владение основными методами научного познания, используемыми в химии: наблюдение, описание, измерение, эксперимент; умение обрабатывать, объяснять результаты проведенных опытов и делать выводы; готовность и способность применять методы познания при решении практических задач;
ПРб 04	Сформированность умения давать количественные оценки и проводить расчеты по химическим формулам и уравнениям;
ПРб 05	Владение правилами техники безопасности при использовании химических веществ;
ПРб 06	Сформированность собственной позиции по отношению к химической информации, получаемой из разных источников
ПРу 01	Сформированность системы знаний об общих химических закономерностях, законах, теориях;
ПРу 02	Сформированность умений исследовать свойства неорганических и органических веществ, объяснять закономерности протекания химических реакций, прогнозировать возможность их осуществления;
ПРу 03	Владение умениями выдвигать гипотезы на основе знаний о составе, строении вещества и основных химических законах, проверять их экспериментально, формулируя цель исследования;
ПРу 04	Владение методами самостоятельного планирования и проведения химических экспериментов с соблюдением правил безопасной работы с веществами и лабораторным оборудованием; сформированность умений описания, анализа и оценки достоверности полученного результата;
ПРу 05	Сформированность умений прогнозировать, анализировать и оценивать с позиций экологической безопасности последствия бытовой и производственной деятельности человека, связанной с переработкой веществ

В процессе освоения предмета «Химия» у обучающихся целенаправленно формируются универсальные учебные действия, включая формирование компетенций, обучающихся в области учебно-исследовательской деятельности, которые в свою очередь обеспечивают преемственность формирования общих компетенций ФГОС СПО.

Виды универсальных учебных действий ФГОС СОО	Коды ОК	Наименование ОК (в соответствии с ФГОС СПО по 18.02.06 Химическая технология органических веществ)
Регулятивные универсальные учебные действия (целеполагание, планирование, руководство, контроль, коррекция, построение индивидуальной образовательной траектории)	ОК 01	Понимать сущность и социальную значимость своей будущей профессии, проявлять к ней устойчивый интерес.
Познавательные универсальные учебные действия (формирование собственной образовательной стратегии, сознательное формирование образовательного запроса)	ОК 02	Организовывать собственную деятельность, выбирать типовые методы и способы выполнения профессиональных задач, оценивать их эффективность и качество
Коммуникативные универсальные учебные действия (коллективная и индивидуальная деятельность для решения учебных, познавательных, исследовательских, проектных, профессиональных задач)	ОК 03 ОК 06	Принимать решения в стандартных и нестандартных ситуациях и нести за них ответственность. Работать в коллективе и команде, эффективно общаться с коллегами, руководством, потребителями.

В целях подготовки обучающихся к будущей профессиональной деятельности при изучении учебного предмета «Химия» закладывается основа для формирования ПК в рамках реализации ООП СПО по специальности 18.02.06 Химическая технология органических веществ

Коды ПК	Наименование ПК (в соответствии с ФГОС СПО по специальности 18.02.06 Химическая технология органических веществ)
Ведение технологического процесса с автоматическим регулированием параметров и режимов	
ПК 2.1	Подготавливать исходное сырье и материалы
ПК 2.3	Выполнять требования промышленной и экологической безопасности и охраны труда
Контроль ресурсов и обеспечение качества продукции	
ПК 3.2	Контролировать качество сырья, полуфабрикатов (полупродуктов) и готовой продукции

2. ОБЪЕМ УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА И ВИДЫ УЧЕБНОЙ РАБОТЫ

Вид учебной работы	Объем в часах
Объем образовательной программы учебного предмета	309
Основное содержание	206
в т. ч.:	
теоретическое обучение	37
лабораторные/практические занятия	42
самостоятельная работа обучающихся	103
Профессионально ориентированное содержание	127
в т. ч.:	
теоретическое обучение	45
лабораторные/практические занятия	82
самостоятельная работа обучающихся	-
Промежуточная аттестация (дифференцированный зачет)	2

3. СОДЕРЖАНИЕ И ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА ХИМИЯ

Наименование разделов и тем	Содержание учебного материала и формы организации деятельности обучающихся	Объем в часах	Код образовательного результата ФГОС СОО	Код образовательного результата ФГОС СПО	Код личностных результатов реализации программы воспитания/направления воспитания
1	2	3	4	5	6
Раздел 1. Основы органической химии		144			
	Профессионально ориентированное содержание	96			
Тема 1.1. Основные понятия органической химии и теория строения органических соединений (теория А.М. Бутлерова)	<p>Содержание учебного материала</p> <p>Введение в органическую химию. <i>Появление и развитие органической химии как науки. Предмет органической химии. Место и значение органической химии в системе естественных наук. Взаимосвязь неорганических и органических веществ. Химическое строение как порядок соединения атомов в молекуле согласно их валентности.</i></p> <p>Основные положения теории химического строения органических соединений А.М. Бутлерова. <i>Углеродный скелет органической молекулы. Кратность химической связи. Зависимость свойств веществ от химического строения молекул. Изомерия и изомеры. Понятие о функциональной группе.</i></p> <p>Принципы классификации органических соединений. <i>Международная номенклатура и принципы образования названий органических соединений. Классификация и особенности органических реакций. Реакционные центры. Первоначальные понятия о типах и механизмах органических реакций. Гомолитический и гетеролитический разрыв ковалентной химической связи. Свободно радикальный и ионный механизмы реакции. Понятие о нуклеофиле и электрофиле.</i></p>	96			
		4	ЛР 04, 09, 13; МР 01-02; ПРб 01-02, 04, 06, ПРу 01, 02.	ОК 01, 02, 03, 06 ПК 2.1; 3.2	ЭкН/ЛРВР 10.1; ГН/ЛРВР 10.02; ПозН/ЛРВР 15

1	2	3	4	5	6
Тема 1.1. Основные понятия органической химии и теория строения органических соединений (теория А.М. Бутлерова)	Практические занятия	8			
	Практическое занятие № 1. Составление структурных формул органических веществ Практическое занятие №2. Составление структурных формул изомеров и гомологов алканов		ЛР 04, 09, 13; МР 01, 02, 04 ПР6 01-04, 06; ПРу 01.	ОК 01, 02, 03, 06 ПК 2.1; 3.2	ЭкН/ЛРВР 10.1; ГН/ЛРВР 10.02; ПозН/ЛРВР 15
	Самостоятельная работа обучающихся	6			
	Гомологический ряд алканов и радикалов. Выучить таблицу Сравнение классификации соединений и реакций в органической и неорганической химии. Подготовить сообщение Изучить методические указания по практическому занятию № 1 Подготовить отчёт по практическому занятию № 1 Изучить методические указания по практическому занятию № 2 Подготовить отчёт по практическому занятию № 2				
Тема 1.2. Углеводороды	Содержание учебного материала	16			
	Алканы. <i>Электронное и пространственное строение молекулы метана. sp³-гибридизация орбиталей атомов углерода. Гомологический ряд и общая формула алканов. Систематическая номенклатура алканов и радикалов. Изомерия углеродного скелета. Физические свойства алканов. Закономерности изменения физических свойств. Химические свойства алканов: галогенирование, дегидрирование, термическое разложение, крекинг как способы получения важнейших соединений в органическом синтезе. Горение алканов как один из основных источников тепла в промышленности и быту. Изомеризация как способ получения высокосортного бензина. Механизм реакции свободнорадикального замещения. Получение алканов. Реакция Вюрца. Нахождение в природе и применение алканов.</i>		ЛР 04, 09, 13; МР 01, 02, 04; ПР6 01-04, 06.	ОК 01, 02, 03, 06 ПК 2.1; 3.2	ЭкН/ЛРВР 10.1; ГН/ЛРВР 10.02; ПозН/ЛРВР 15

1	2	3	4	5	6
<p>Тема 1.2. Углеводороды</p>	<p>Циклоалканы. Строение молекул циклоалканов. Общая формула циклоалканов. Номенклатура циклоалканов. Изомерия циклоалканов: углеродного скелета, межклассовая, пространственная (цис-транс-изомерия). Специфика свойств циклоалканов с малым размером цикла. Реакции присоединения и радикального замещения.</p> <p>Алкены. Электронное и пространственное строение молекулы этилена. <i>sp</i>²-гибридизация орбиталей атомов углерода. σ- и π-связи. Гомологический ряд и общая формула алкенов. Номенклатура алкенов. Изомерия алкенов: углеродного скелета, положения кратной связи, пространственная (цис-транс-изомерия), межклассовая. Физические свойства алкенов. Реакции электрофильного присоединения как способ получения функциональных производных углеводородов. Правило Марковникова, его электронное обоснование. Реакции окисления и полимеризации. Полиэтилен как крупнотоннажный продукт химического производства. Промышленные и лабораторные способы получения алкенов. Правило Зайцева. Применение алкенов.</p> <p>Алкадиены. Классификация алкадиенов по взаимному расположению кратных связей в молекуле. Особенности электронного и пространственного строения сопряженных алкадиенов. Общая формула алкадиенов. Номенклатура и изомерия алкадиенов. Физические свойства алкадиенов. Химические свойства алкадиенов: реакции присоединения (гидрирование, галогенирование), горения и полимеризации. Вклад С.В. Лебедева в получение синтетического каучука. Вулканизация каучука. Резина. Многообразие видов синтетических каучуков, их свойства и применение. Получение алкадиенов.</p>		<p>ЛР 04, 09, 13; МР 01, 02, 04; ПРБ 01-04, 06.</p>	<p>ОК 01, 02, 03, 06 ПК 2.1; 3.2</p>	<p>ЭкН/ЛРВР 10.1; ГН/ЛРВР 10.02; ПозН/ЛРВР 15</p>

1	2	3	4	5	6
<p>Тема 1.2. Углеводороды</p>	<p>Алкины. Электронное и пространственное строение молекулы ацетилена. <i>sp</i>-гибридизация орбиталей атомов углерода. Гомологический ряд и общая формула алкинов. Номенклатура. Изомерия: углеродного скелета, положения кратной связи, межклассовая. Физические свойства алкинов. Химические свойства алкинов: реакции присоединения как способ получения полимеров и других полезных продуктов. Реакции замещения. Горение ацетилена как источник высокотемпературного пламени для сварки и резки металлов. Получение ацетилена пиролизом метана и карбидным методом. Применение ацетилена.</p> <p>Арены. История открытия бензола. Современные представления об электронном и пространственном строении бензола. Изомерия и номенклатура гомологов бензола. Общая формула аренов. Физические свойства бензола. Химические свойства бензола: реакции электрофильного замещения (нитрование, галогенирование) как способ получения химических средств защиты растений; присоединения (гидрирование, галогенирование) как доказательство непредельного характера бензола. Реакция горения. Получение бензола. Особенности химических свойств толуола. Взаимное влияние атомов в молекуле толуола. Ориентационные эффекты заместителей. Применение гомологов бензола.</p>		<p>ЛР 04, 09, 13; МР 01, 02, 04; ПРБ 01-04, 06.</p>	<p>ОК 01, 02, 03, 06 ПК 2.1; 3.2</p>	<p>ЭкН/ЛРВР 10.1; ГН/ЛРВР 10.02; ПозН/ЛРВР 15</p>

1	2	3	4	5	6
Тема 1.2. Углеводороды	Практические занятия	16			
	Практическое занятие № 3. Написание реакций, характерных для алканов. Практическое занятие № 4. Выполнение заданий по теме «Свойства непредельных углеводородов» Практическое занятие № 5. Решение типовых задач Практическое занятие № 6. Решение заданий по теме «Генетическая связь между классами углеводородов»		ЛР 04, 09, 13; МР 01, 02, 04; ПРБ 01-04, 06; ПРy 02.	ОК 01, 02, 03, 06 ПК 2.1; 3.2	ЭкН/ЛРВР 10.1; ГН/ЛРВР 10.02; ПозН/ЛРВР 15
	Лабораторные работы	4			
	Лабораторная работа № 1. Качественное определение углерода и водорода в органических соединениях		ЛР 04, 09, 13, 14; МР 01, 02, 04; ПРБ 01-06; ПРy 03.	ОК 01, 02, 03, 06 ПК 2.1, 2.3, 3.2	ЭкН/ЛРВР 10.1; ГН/ЛРВР 10.02; ПозН/ЛРВР 15
	Самостоятельная работа обучающихся	18			
Алканы. Составить опорный конспект Циклоалканы. Ответить на контрольные вопросы Алкены. Составить опорный конспект Реакции полимеризации. Подготовить сообщение Алкадиены. Составить опорный конспект Каучуки. Ответить на контрольные вопросы Алкины. Составить опорный конспект Арены. Составить опорный конспект Изучить методические указания по лабораторной работе № 1 Подготовить отчёт по лабораторной работе № 1 Изучить методические указания по практическому занятию № 3 Подготовить отчёт по практическому занятию № 3 Изучить методические указания по практическому занятию №4 Подготовить отчёт по практическому занятию №4 Изучить методические указания по практическому занятию № 5 Подготовить отчёт по практическому занятию № 5 Изучить методические указания по практическому занятию №6 Подготовить отчёт по практическому занятию №6					

1	2	3	4	5	6
<p>Тема 1.3. Кислородсодержащие органические соединения</p>	<p>Содержание учебного материала</p> <p>Спирты. Классификация, номенклатура спиртов. Гомологический ряд и общая формула предельных одноатомных спиртов. Изомерия. Физические свойства предельных одноатомных спиртов. Водородная связь между молекулами и ее влияние на физические свойства спиртов. Химические свойства: взаимодействие с натрием как способ установления наличия гидрокс группы, с галогенводородами как способ получения растворителей, внутри- и межмолекулярная дегидратация. Реакция горения: спирты как топливо. Получение этанола: реакция брожения глюкозы, гидратация этилена. 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. Физические свойства фенола. Химические свойства (реакции с натрием, гидроксидом натрия, бромом). Получение фенола. Применение фенола.</p>	12	<p>ЛР 04, 09, 13; МР 01, 02, 04; ПР6 01-06</p>	<p>ОК 01, 02, 03, 06 ПК 2.1; 3.2</p>	<p>ЭкН/ЛРВР 10.1; ГН/ЛРВР 10.02; ПозН/ЛРВР 15</p>

1	2	3	4	5	6
<p>Тема 1.3. Кислородсодержащие органические соединения</p>	<p>Альдегиды и кетоны. Классификация альдегидов и кетонов. Строение предельных альдегидов. Электронное и пространственное строение карбонильной группы. Гомологический ряд, общая формула, номенклатура и изомерия предельных альдегидов. Физические свойства предельных альдегидов. Химические свойства предельных альдегидов: гидрирование; качественные реакции на карбонильную группу (реакция «серебряного зеркала», взаимодействие с гидроксидом меди (II)) и их применение для обнаружения предельных альдегидов в промышленных сточных водах. Получение предельных альдегидов: окисление спиртов, гидратация ацетилена (реакция Кучерова). Токсичность альдегидов. Применение формальдегида и ацетальдегида. Ацетон как представитель кетонов. Строение молекулы ацетона. Особенности реакции окисления ацетона. Применение ацетона.</p> <p>Карбоновые кислоты. Классификация и номенклатура карбоновых кислот. Строение предельных одноосновных карбоновых кислот. Электронное и пространственное строение карбоксильной группы. Гомологический ряд и общая формула предельных одноосновных карбоновых кислот. Физические свойства предельных одноосновных карбоновых кислот. Химические свойства предельных одноосновных карбоновых кислот (реакции с металлами, основными оксидами, основаниями и солями) как подтверждение сходства с неорганическими кислотами.</p>		<p>ЛР 04, 09, 13; МР 01, 02, 04; ПРБ 01-06</p>	<p>ОК 01, 02, 03, 06 ПК 2.1; 3.2</p>	<p>ЭжН/ЛРВР 10.1; ГН/ЛРВР 10.02; ПозН/ЛРВР 15</p>

1	2	3	4	5	6
<p>Тема 1.3. Кислородсодержащие органические соединения</p>	<p><i>Реакция этерификации и ее обратимость. Влияние заместителей в углеводородном радикале на силу карбоновых кислот. Особенности химических свойств муравьиной кислоты. Получение предельных одноосновных карбоновых кислот: окисление алканов, алкенов, первичных спиртов, альдегидов. Важнейшие представители карбоновых кислот: муравьиная, уксусная и бензойная. Высшие предельные и непредельные карбоновые кислоты. Оптическая изомерия. Асимметрический атом углерода. Применение карбоновых кислот.</i></p> <p><i>Сложные эфиры и жиры. Строение и номенклатура сложных эфиров. Межклассовая изомерия с карбоновыми кислотами. Способы получения сложных эфиров. Обратимость реакции этерификации. Применение сложных эфиров в пищевой и парфюмерной промышленности. Жиры как сложные эфиры глицерина и высших карбоновых кислот. Растительные и животные жиры, их состав. Физические свойства жиров. Химические свойства жиров: гидрирование, окисление. Гидролиз или омыление жиров как способ промышленного получения солей высших карбоновых кислот. Применение жиров. Мыла как соли высших карбоновых кислот. Моющие свойства мыла.</i></p> <p><i>Углеводы. Классификация углеводов. Физические свойства и нахождение углеводов в природе. Глюкоза как альдегидоспирт. Химические свойства глюкозы: ацилирование, алкилирование, спиртовое и молочнокислое брожение. Экспериментальные доказательства наличия альдегидной и спиртовых групп в глюкозе. Получение глюкозы. Фруктоза как изомер глюкозы. Рибоза и дезоксирибоза. Важнейшие дисахариды (сахароза, лактоза, мальтоза), их строение и физические свойства.</i></p>		<p>ЛР 04, 09, 13; МР 01, 02, 04; ПРБ 01-06</p>	<p>ОК 01, 02, 03, 06 ПК 2.1; 3.2</p>	<p>ЭкН/ЛРВР 10.1; ГН/ЛРВР 10.02; ПозН/ЛРВР 15</p>

1	2	3	4	5	6
<p>Тема 1.3. Кислородсодержащие органические соединения</p>	<p><i>Гидролиз сахарозы, лактозы, мальтозы. Крахмал и целлюлоза как биологические полимеры. Химические свойства крахмала (гидролиз, качественная реакция с йодом на крахмал и ее применение для обнаружения крахмала в продуктах питания). Химические свойства целлюлозы: гидролиз, образование сложных эфиров. Применение и биологическая роль углеводов. Окисление углеводов – источник энергии живых организмов. Искусственные волокна. Понятие об искусственных волокнах на примере ацетатного волокна. Идентификация органических соединений. Генетическая связь между классами органических соединений.</i></p>		<p>ЛР 04, 09, 13; МР 01, 02, 04; ПРБ 01-04, 06; ПРy 02.</p>	<p>ОК 01, 02, 03, 06 ПК 2.1; 3.2</p>	<p>ЭкН/ЛРВР 10.1; ГН/ЛРВР 10.02; ПозН/ЛРВР 15</p>
	<p>Практические занятия</p>	<p>8</p>			
	<p>Практическое занятие № 7. Решение задач по теме «Жиры» Практическое занятие № 8. Решение задач по теме «Углеводы» Практическое занятие № 9. Решение задач по теме «Генетическая связь между классами органических соединений».</p>				
	<p>Лабораторные работы</p>	<p>12</p>			
	<p>Лабораторная работа № 2. Изучение свойств спиртов Лабораторная работа № 3. Изучение свойств альдегидов и кетонов Лабораторная работа № 4. Изучение свойств одноосновных карбоновых кислот</p>		<p>ЛР 04, 09, 13, 14; МР 01, 02, 04; ПРБ 01-06; ПРy 02, 03, 04.</p>	<p>ОК 01, 02, 03, 06 ПК 2.1, 2.3, 3.2</p>	<p>ЭкН/ЛРВР 10.1; ГН/ЛРВР 10.02; ПозН/ЛРВР 15</p>

1	2	3	4	5	6
<p>Тема 1.3. Кислородсодержащие органические соединения</p>	<p>Самостоятельная работа обучающихся</p> <p>Спирты. Составить опорный конспект Альдегиды и кетоны. Ответить на контрольные вопросы Карбоновые кислоты. Составить опорный конспект Сложные эфиры. Ответить на контрольные вопросы Углеводы. Составить опорный конспект Генетическая связь между классами органических соединений. Составить схему Изучить методические указания по лабораторной работе № 2 Подготовить отчёт по лабораторной работе № 2 Изучить методические указания по лабораторной работе № 3 Подготовить отчёт по лабораторной работе № 3 Изучить методические указания по лабораторной работе №4 Подготовить отчёт по лабораторной работе №4 Подготовить отчёт по практическому занятию № 7 Подготовить отчёт по практическому занятию № 8 Изучить методические указания по практическому занятию № 8 Подготовить отчёт по практическому занятию № 9</p>	<p>16</p>			

1	2	3	4	5	6
<p>Тема 1.4. Азотсодержащие органические соединения. Высокомолекулярные соединения.</p>	<p>Содержание учебного материала</p> <p>Амины. Первичные, вторичные, третичные амины. Классификация аминов по типу углеводородного радикала и числу аминогрупп в молекуле. Электронное и пространственное строение предельных аминов. Физические свойства аминов. Амины как органические основания: реакции с водой, кислотами. Реакция горения. Анилин как представитель ароматических аминов. Строение анилина. Причины ослабления основных свойств анилина в сравнении с аминами предельного ряда. Химические свойства анилина: взаимодействие с кислотами, бромной водой, окисление. Получение аминов алкилирование аммиака и восстановлением нитропроизводных углеводородов. Реакция Зинина. Применение аминов в фармацевтической промышленности. Анилин как сырье для производства анилиновых красителей. Синтезы на основе анилина.</p> <p>Аминокислоты и белки. Состав и номенклатура. Строение аминокислот. Гомологический ряд предельных аминокислот. Изомерия предельных аминокислот. Физические свойства предельных аминокислот. Аминокислоты как амфотерные органические соединения. Синтез пептидов. Пептидная связь. Биологическое значение α-аминокислот. Области применения аминокислот. Белки как природные биополимеры. Состав и строение белков. Основные аминокислоты, образующие белки. Химические свойства белков: гидролиз, денатурация, качественные (цветные) реакции на белки. Превращения белков пищи в организме. Биологические функции белков. Достижения в изучении строения и синтеза белков.</p>	6	ЛР 04, 09, 13; МР 01, 02, 04; ПРБ 01-04, 06.	ОК 01, 02, 03, 06 ПК 2.1; 3.2	ЭкН/ЛРВР 10.1; ГН/ЛРВР 10.02; ПозН/ЛРВР 15

1	2	3	4	5	6
<p>Тема 1.4. Азотсодержащие органические соединения. Высокомолекулярные соединения.</p>	<p>Высокомолекулярные соединения. Основные понятия высокомолекулярных соединений: мономер, полимер, структурное звено, степень полимеризации. Классификация полимеров. Основные способы получения высокомолекулярных соединений: реакции полимеризации и поликонденсации. Строение и структура полимеров. Зависимость свойств полимеров от строения молекул. Термопластичные и термореактивные полимеры. Химические волокна. Классификация волокон. Синтетические волокна. Полиэфирные и полиамидные волокна, их строение, свойства. Практическое использование волокон.</p>		<p>ЛР 04, 09, 13; МР 01, 02, 04; ПРб 01-04, 06; ПРу 02.</p>	<p>ОК 01, 02, 03, 06 ПК 2.1; 3.2</p>	<p>ЭкН/ЛРВР 10.1; ГН/ЛРВР 10.02; ПозН/ЛРВР 15</p>
	<p>Практические занятия</p>	4			
	<p>Практическое занятие № 10. Сравнение строения и химических свойств предельных и ароматических аминов Практическое занятие № 11. Итоговое занятие по разделу «Основы органической химии»</p>				
	<p>Лабораторные работы</p>	6			
	<p>Лабораторная работа № 5. Распознавание пластмасс и волокон Лабораторная работа № 6. Решение экспериментальных задач на распознавание органических соединений.</p>		<p>ЛР 04, 09, 13, 14; МР 01, 02, 04; ПРб 01-06; ПРу 02, 03, 04.</p>	<p>ОК 01, 02, 03, 06 ПК 2.1, 2.3, 3.2</p>	<p>ЭкН/ЛРВР 10.1; ГН/ЛРВР 10.02; ПозН/ЛРВР 15</p>
	<p>Самостоятельная работа обучающихся</p>	8			
	<p>Амины. Составить опорный конспект Подготовить отчёт по практическому занятию № 10 Аминокислоты. Ответить на контрольные вопросы Химические волокна. Составить опорный конспект Подготовить отчёт по лабораторной работе № 5 Изучить методические указания по лабораторной работе № 6 Подготовить отчёт по лабораторной работе № 6 Подготовить отчёт по практическому занятию № 11</p>				

1	2	3	4	5	6
Раздел 2. Теоретические основы химии		75			
Тема 2.1. Строение атома. Периодический закон Д.И. Менделеева	Содержание учебного материала	2			
	Строение вещества. Современная модель строения атома. Дуализм электрона. Квантовые числа. Распределение электронов по энергетическим уровням в соответствии с принципом наименьшей энергии, правилом Хунда и принципом Паули. Особенности строения энергетических уровней атомов d-элементов. Электронная конфигурация атома. Классификация химических элементов (s-, p-, d-элементы). Основное и возбужденные состояния атомов. Валентные электроны. Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева. Физический смысл Периодического закона Д.И. Менделеева. Причины и закономерности изменения свойств элементов и их соединений по периодам и группам. Мировоззренческое и научное значение Периодического закона Д.И. Менделеева. Прогнозы Д.И. Менделеева. Открытие новых химических элементов.		ЛР 04, 09, 13; МР 01, 02, 04; ПРБ 01-04, 06; ПРу 01, 02.	ОК 01, 02, 03, 06	ЭкН/ЛРВР 10.1; ГН/ЛРВР 10.02; ПозН/ЛРВР 15
	Практические занятия	2			
	Практическое занятие № 12. Составление схем электронных оболочек атома.				
	Самостоятельная работа обучающихся	2			
	Периодический закон. Ответить на контрольные вопросы Подготовить отчёт по практическому занятию № 12				

1	2	3	4	5	6
Тема 2.2. Строение вещества	Содержание учебного материала	2			
	Виды химической связи. <i>Электронная природа химической связи. Электроотрицательность. Ковалентная связь, ее разновидности и механизмы образования (обменный и донорно-акцепторный). Ионная связь. Металлическая связь. Водородная связь. Межмолекулярные взаимодействия. Кристаллические и аморфные вещества. Типы кристаллических решеток (атомная, молекулярная, ионная, металлическая). Зависимость физических свойств вещества от типа кристаллической решетки. Причины многообразия веществ. Современные представления о строении твердых, жидких и газообразных веществ.</i>		ЛР 04, 09, 13; МР 01, 02, 04; ПРб 01-02, 04, 06; ПРу 01, 02, 03.	ОК 01, 02, 03, 06	ЭкН/ЛРВР 10.1; ГН/ЛРВР 10.02; ПозН/ЛРВР 15
	Практические занятия	2			
	Практическое занятие № 13. Решение типовых задач				
	Лабораторные работы	4			
	Лабораторная работа № 7. Изготовление моделей веществ и определение видов химической связи в них				
Самостоятельная работа обучающихся	4				
Типы кристаллических решеток. Составить таблицу Подготовить отчёт по практическому занятию № 13 Изучить методические указания по лабораторной работе № 7 Подготовить отчёт по лабораторной работе № 7					

1	2	3	4	5	6
	Профессионально ориентированное содержание	8			
Тема 2.3. Химические реакции	Содержание учебного материала	4	ЛР 04, 09, 13; МР 01, 02, 04; ПРБ 01-04, 06; ПРу 01, 02.	ОК 01, 02, 03, 06 ПК 2.1; 3.2	ЭкН/ЛРВР 10.1; ГН/ЛРВР 10.02; ПозН/ЛРВР 15
	Химические реакции. Гомогенные и гетерогенные реакции. Скорость реакции, ее зависимость от различных факторов: природы реагирующих веществ, концентрации реагирующих веществ, температуры (правило Вант Гоффа), площади реакционной поверхности, наличия катализатора. Энергия активации. Активированный комплекс. Катализаторы и катализ. Роль катализаторов в природе и промышленном производстве. Понятие об энтальпии и энтропии. Энергия Гиббса. Закон Гесса и следствия из него. Тепловые эффекты химических реакций. Термохимические уравнения.				
	Обратимость реакций. Химическое равновесие. Смещение химического равновесия под действием различных факторов: концентрации реагентов или продуктов реакции, давления, температуры. Роль смещения равновесия в технологических процессах.				
	Практические занятия	4			
	Практическое занятие № 14. Решение задач на смещение равновесия химических реакций Практическое занятие № 15. Нахождение тепловых эффектов химических реакций.				
Самостоятельная работа обучающихся	4				
Химические реакции. Составить таблицу Смещение химического равновесия. Составить схему Подготовить отчёт по практическому занятию № 14 Подготовить отчёт по практическому занятию № 15					

1	2	3	4	5	6
Тема 2.4. Дисперсные системы. Растворы. Электролитическая диссоциация	Содержание учебного материала <i>Дисперсные системы. Коллоидные системы. Истинные растворы. Растворение как физико-химический процесс. Способы выражения концентрации растворов: массовая доля растворенного вещества, молярная и моляльная концентрации. Титр раствора и титрование. Реакции в растворах электролитов. Качественные реакции на ионы в растворе. Кислотно-основные взаимодействия в растворах. Амфотерность. Ионное произведение воды. Водородный показатель (рН) раствора. Гидролиз солей. Значение гидролиза в биологических обменных процессах. Применение гидролиза в промышленности.</i>	4			
	Практические занятия	6			
	Практическое занятие № 16. Решение задач по теме «Способы выражения концентрации растворов» Практическое занятие № 17. Составление реакций ионного обмена Практическое занятие № 18. Составление реакций гидролиза солей		ЛР 04, 09, 13; МР 01, 02, 04; ПР6 01-04, 06; ПРу 01, 02.	ОК 01, 02, 03, 06 ПК 2.1 ПК 3.2	ЭкН/ЛРВР 10.1; ГН/ЛРВР 10.02; ПозН/ЛРВР 15
	Профессионально ориентированное содержание	8			
	Лабораторные работы	8			
	Лабораторная работа №8. Приготовление растворов с заданной массовой долей Лабораторная работа № 9. Приготовление растворов с заданной молярной концентрацией		ЛР 04, 09, 13; МР 01, 02, 04; ПР6 01-04, 06; ПРу 01, 02.	ОК 01, 02, 03, 06 ПК 2.1 ПК 3.2	

1	2	3	4	5	6
Тема 2.4. Дисперсные системы. Растворы. Электролитическая диссоциация	Самостоятельная работа обучающихся Виды дисперсных систем. Составить таблицу Гидролиз солей. Составить кластер Изучить методические указания по лабораторной работе № 8 Подготовить отчёт по лабораторной работе № 8 Изучить методические указания по лабораторной работе № 9 Подготовить отчёт по лабораторной работе № 9 Подготовить отчёт по практическому занятию № 16 Подготовить отчёт по практическому занятию № 17 Подготовить отчёт по практическому занятию № 18	8			
Тема 2.5. Окислительно-восстановительные реакции	Содержание учебного материала Окислительно-восстановительные реакции в природе, производственных процессах и жизнедеятельности организмов. Окислительно-восстановительный потенциал среды. Поведение веществ в средах с разным значением рН. Методы электронного и электронно-ионного баланса. Гальванический элемент. Химические источники тока. Стандартный водородный электрод. Стандартный электродный потенциал системы. Ряд стандартных электродных потенциалов. Направление окислительно-восстановительных реакций. Электролиз растворов и расплавов солей. Практическое применение электролиза для получения щелочных, щелочноземельных металлов и алюминия. Коррозия металлов: виды коррозии, способы защиты металлов от коррозии.	4	ЛР 04, 09, 13; МР 01, 02, 04; ПР6 01-04, 06; ПРу 01, 02.	ОК 01, 02, 03, 06	ЭкН/ЛРВР 10.1; ГН/ЛРВР 10.02; ПозН/ЛРВР 15
	Практические занятия Практическое занятие № 19. Решение задач методом электронного баланса Практическое занятие № 20. Решение задач методом электронно-ионного баланса Практическое занятие № 21. Решение задач по теме «Электролиз» Практическое занятие № 22. Итоговое занятие по разделу «Теоретические основы химии»	8			

1	2	3	4	5	6
Тема 2.5. Окислительно-восстановительные реакции	Самостоятельная работа обучающихся Классификация окислительно-восстановительных реакции. Составить таблицу Электролиз растворов солей. Составить кластер Подготовить отчёт по практическому занятию № 19 Подготовить отчёт по практическому занятию № 20 Изучить методические указания по практическому занятию № 20 Подготовить отчёт по практическому занятию № 21 Подготовить отчёт по практическому занятию № 22	7			
Раздел 3. Основы неорганической химии		60			
Тема 3.1. Металлы	Содержание учебного материала Общая характеристика элементов IA–IIIA-групп. Оксиды и пероксиды натрия и калия. Распознавание катионов натрия и калия. Соли натрия, калия, кальция и магния, их значение в природе и жизни человека. Жесткость воды и способы ее устранения. Комплексные соединения алюминия. Алумосиликаты. Металлы IV–VIIВ-групп (медь, цинк, хром, марганец). Особенности строения атомов. Общие физические и химические свойства. Получение и применение. Оксиды и гидроксиды этих металлов, зависимость их свойств от степени окисления элемента. Важнейшие соли. Окислительные свойства солей хрома и марганца в высшей степени окисления. Комплексные соединения хрома.	8	ЛР 04, 09, 13; МР 01, 02, 04; ПРБ 01-04, 06; ПРу 02.	ОК 01, 02, 03, 06	ЭкН/ЛРВР 10.1; ГН/ЛРВР 10.02; ПозН/ЛРВР 15
	Практические занятия	8			
	Практическое занятие № 23. Решение задач по теме «Металлы подгрупп А» Практическое занятие № 24. Решение задач по теме «Металлы подгрупп В»				

1	2	3	4	5	6
	Самостоятельная работа обучающихся	8			
	<p>Металлы IA–IIIA-групп. Ответить на контрольные вопросы Жесткость воды и способы ее устранения. Подготовить сообщение</p> <p>Металлы IV–VIIA-групп. Ответить на контрольные вопросы Комплексные соединения металлов. Подготовить сообщение</p> <p>Изучить методические указания по практическому занятию № 23 Подготовить отчёт по практическому занятию № 23</p> <p>Изучить методические указания по практическому занятию № 24 Подготовить отчёт по практическому занятию № 24</p>				
Тема 3.1. Неметаллы	Содержание учебного материала	8			
	<p>Общая характеристика элементов IVA-группы. Свойства, получение и применение угля. Синтез-газ как основа современной промышленности. Активированный уголь как адсорбент. Нано структуры. Мировые достижения в области создания nano материалов. Электронное строение молекулы угарного газа. Получение и применение угарного газа. Биологическое действие угарного газа. Карбиды кальция, алюминия и железа. Карбонаты и гидрокарбонаты. Круговорот углерода в живой и неживой природе. Качественная реакция на карбонат-ион.</p>		<p>ЛР 04, 09, 13; МР 01, 02, 04; ПРБ 01-04, 06; ПРу 01, 02.</p>	<p>ОК 01, 02, 03, 06</p>	<p>ЭкН/ЛРВР 10.1; ГН/ЛРВР 10.02; ПозН/ЛРВР 15</p>

1	2	3	4	5	6
<p>Тема 3.1. Неметаллы</p>	<p><i>Физические и химические свойства кремния. Силаны и силициды. Оксид кремния (IV). Кремниевые кислоты и их соли. Силикатные минералы – основа земной коры.</i> <i>Общая характеристика элементов VA-группы. Нитриды. Качественная реакция на ион аммония. Азотная кислота как окислитель. Нитраты, их физические и химические свойства, применение. Свойства, получение и применение фосфора. Фосфин. Фосфорные и полифосфорные кислоты. Биологическая роль фосфатов.</i> <i>Общая характеристика элементов VIA-группы. Особые свойства концентрированной серной кислоты. Качественные реакции на сульфид-, сульфит-, и сульфат-ионы.</i> <i>Общая характеристика элементов VIIA-группы. Особенности химии фтора. Галогеноводороды и их получение. Галогеноводородные кислоты и их соли. Качественные реакции на галогенид-ионы. Кислородсодержащие соединения хлора. Применение галогенов и их важнейших соединений.</i> <i>Благородные газы. Применение благородных газов. Закономерности в изменении свойств простых веществ, водородных соединений, высших оксидов и гидроксидов. Идентификация неорганических веществ и ионов.</i></p>		<p>ЛР 04, 09, 13; МР 01, 02, 04; ПРб 01-04, 06; ПРу 02.</p>	<p>ОК 01, 02, 03, 06</p>	<p>ЭкН/ЛРВР 10.1; ГН/ЛРВР 10.02; ПозН/ЛРВР 15</p>
	<p>Практические занятия</p>	<p>8</p>			
	<p>Практическое занятие № 25. Решение задач по теме «Элементы IVA- группы» Практическое занятие № 26. Решение задач по теме «Элементы VA - VI A-групп» Практическое занятие № 27. Решение задач по теме «Элементы VIIA-группы» Практическое занятие № 28. Итоговая контрольная работа по неорганической химии</p>		<p>ЛР 04, 09, 13; МР 01, 02, 04; ПРб 01-04, 06; ПРу 02, 03, 04.</p>	<p>ОК 01, 02, 03, 06</p>	<p>ЭкН/ЛРВР 10.1; ГН/ЛРВР 10.02; ПозН/ЛРВР 15</p>
<p>Тема 3.1.</p>	<p>Профессионально ориентированное содержание</p>	<p>8</p>			

Раздел 4. Химия и жизнь		30			
	Содержание учебного материала	12			
	<p>Научные методы познания в химии.</p> <p><i>Источники химической информации. Поиск информации по названиям, идентификаторам, структурным формулам. Химический анализ, синтез, моделирование химических процессов и явлений как методы научного познания. Математическое моделирование пространственного строения молекул органических веществ. Современные физико-химические методы установления состава и структуры веществ.</i></p> <p><i>Химия и здоровье. Лекарства, ферменты, витамины, гормоны, минеральные воды. Проблемы, связанные с применением лекарственных препаратов. Вредные привычки и факторы, разрушающие здоровье (курение, употребление алкоголя, наркомания). Рациональное питание. Пищевые добавки. Основы пищевой химии.</i></p> <p><i>Химия в медицине. Разработка лекарств. Химические сенсоры.</i></p> <p><i>Химия в повседневной жизни. Моющие и чистящие средства. Репелленты, инсектициды. Средства личной гигиены и косметики. Правила безопасной работы с едкими, горючими и токсичными веществами, средствами бытовой химии.</i></p> <p><i>Химия и сельское хозяйство. Минеральные и органические удобрения. Средства защиты растений.</i></p> <p><i>Химия в промышленности. Общие представления о промышленных способах получения химических веществ (на примере производства аммиака, серной кислоты).</i></p>		<p>ЛР 04, 09, 13, 14; МР 01, 02, 04; ПР6 01, 04, 06; ПРу 01, 02, 05.</p>	<p>ОК 01, 02, 03, 06</p>	<p>ЭкН/ЛРВР 10.1; ГН/ЛРВР 10.02; ПозН/ЛРВР 15</p>

1	2	3	4	5	6
Раздел 4. Химия и жизнь	<i>Черная и цветная металлургия. Стекло и силикатная промышленность. Химия в строительстве. Цемент. Бетон. Подбор оптимальных строительных материалов в практической деятельности человека Химия и экология. Химическое загрязнение окружающей среды и его последствия. Охрана гидросферы, почвы, атмосферы, флоры и фауны от химического загрязнения.</i>		ЛР 04, 09, 13; МР 01, 02, 04; ПРБ 01, 04, 06; ПРу 01, 02, 05		
	Профессионально ориентированное содержание	3			
	<i>Промышленная органическая химия. Сырье для органической промышленности. Проблема отходов и побочных продуктов. Наиболее крупнотоннажные производства органических соединений. Химия и энергетика. Природные источники углеводородов. Природный и попутный нефтяной газы, их состав и использование. Состав нефти и ее переработка. Нефтепродукты. Октановое число бензина. Охрана окружающей среды при нефтепереработке и транспортировке нефтепродуктов. Альтернативные источники энергии.</i>		ЛР 04, 09, 13, 14; МР 01, 02, 04; ПРБ 01, 04, 06; ПРу 01, 02, 05.	ОК 01, 02, 03, 06 ПК 2.1; 3.2	ЭкН/ЛРВР 10.1; ГН/ЛРВР 10.02; ПозН/ЛРВР 15
	Практические занятия	8			
	Профессионально ориентированное содержание	4			
	Практическое занятие № 29. Выполнение заданий по теме «Природный газ и попутные нефтяные газы» Практическое занятие № 30. Выполнение заданий по теме «Нефть. Нефтепродукты»				
	Практическое занятие № 31. Выполнение контрольной работы по предмету «Химия» Практическое занятие № 32. Итоговый дифференцированный зачет				

1	2	3	4	5	6
	Самостоятельная работа обучающихся	10			
	<p>Правила безопасной работы с едкими, горючими и токсичными веществами, средствами бытовой химии. Подготовить сообщение</p> <p>Сырье для органической промышленности. Подготовить сообщение</p> <p>Переработка нефти. Составить кластер</p> <p>Охрана окружающей среды при нефтепереработке и транспортировке нефтепродуктов. Подготовить сообщение</p> <p>Химия и экология. Подготовить реферат</p>				
	<p>Вредные привычки и факторы, разрушающие здоровье. Подготовить сообщение</p> <p>Минеральные и органические удобрения. Составить кластер</p> <p>Подготовить отчёт по практическому занятию № 29</p> <p>Подготовить отчёт по практическому занятию № 30</p> <p>Подготовить отчёт по практическому занятию № 31</p>	6			
	Всего	309			

4. УСЛОВИЯ РЕАЛИЗАЦИИ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА

Требования к минимальному материально-техническому обеспечению

Реализация программы предмета требует наличия учебного кабинета Химии.

Оборудование учебного кабинета:

- посадочные места студентов;
- рабочее место преподавателя;
- наглядные пособия (учебники, опорные конспекты-плакаты, стенды, карточки, раздаточный материал, комплекты практических и лабораторных работ, инструкции по технике безопасности в кабинете химии);
- средства пожаротушения;
- вытяжной шкаф;
- химическая посуда и реактивы.

Технические средства обучения:

- компьютер;
- мультимедийный проектор;
- экран;
- доступ к сети Интернет.

Информационное обеспечение обучения

Основные источники

Для преподавателей

1. Федеральный закон от 29.11.2012 № 273-ФЗ «Об образовании в Российской Федерации». Приказ Министерства образования и науки РФ от 17.05.2012 № 413 «Об утверждении федерального государственного образовательного стандарта среднего (полного) общего образования».
2. Приказ Министерства образования и науки РФ от 29.12.2014 № 1645 «О внесении изменений в Приказ Министерства образования и науки РФ от 17.05.2012 № 413 “Об утверждении федерального государственного образовательного стандарта среднего (полного) общего образования”».
3. Письмо Департамента государственной политики в сфере подготовки рабочих кадров и ДПО Минобрнауки России от 17.03.2015 № 06-259 «Рекомендации по организации получения среднего общего образования в пределах освоения образовательных программ среднего профессионального образования на базе основного общего образования с учетом требований федеральных государственных образовательных стандартов и получаемой профессии или специальности среднего профессионального образования».

Для студентов

1. Габриелян О. С., Остроумов И. Г. Химия для профессий и специальностей технического профиля: учебник для студ. учреждений сред. проф. образования. — М., 2019.
2. Габриелян О. С., Остроумов И. Г., Остроумова Е. Е. и др. Химия для профессий и специальностей естественно-научного профиля: учебник для студ. учреждений сред. проф. образования. — М., 2019.
3. Габриелян О. С., Остроумов И. Г. Химия для профессий и специальностей социально-экономического и гуманитарного профилей: учебник для студ. учреждений сред. проф. образования. — М., 2019.

Дополнительные источники

Для преподавателей

1. Габриелян О.С., Лысова Г.Г. Химия: книга для преподавателя: учеб.-метод. пособие. — М., 2019.
2. Габриелян О.С. и др. Химия для профессий и специальностей технического профиля (электронное приложение).

Для студентов

1. Габриелян О. С., Остроумов И. Г., Сладков С. А., Дорофеева Н.М. Практикум: учеб. пособие для студ. учреждений сред. проф. образования. — М., 2019.
2. Габриелян О. С., Остроумов И. Г., Сладков С. А. Химия: пособие для подготовки к ЕГЭ: учеб. пособие для студ. учреждений сред. проф. образования. — М., 2019.
3. Габриелян О. С., Лысова Г. Г. Химия. Тесты, задачи и упражнения: учеб. пособие для студ. учреждений сред. проф. образования. — М., 2019.
4. Ерохин Ю. М., Ковалева И. Б. Химия для профессий и специальностей технического и естественно-научного профилей: учебник для студ. учреждений сред. проф. образования. — М., 2019.
5. Ерохин Ю. М. Химия: Задачи и упражнения: учеб. пособие для студ. учреждений сред. проф. образования. — М., 2019.
6. Ерохин Ю.М. Сборник тестовых заданий по химии: учеб. пособие для студ. Учреждений сред. проф. образования. — М., 2019.
7. Ерохин Ю. М., Ковалева И. Б. Химия для профессий и специальностей технического профиля. Электронный учебно-методический комплекс. — М., 2019.
8. Сладков С. А., Остроумов И. Г., Габриелян О. С., Лукьянова Н. Н. Химия для профессий и специальностей технического профиля. Электронное приложение (электронное учебное издание) для студ. учреждений сред. проф. образования. — М., 2019.
9. Хомченко Г.П. Пособие по химии для поступающих в ВУЗы – М., 2017.

Перечень Интернет-ресурсов

1. www.pvg.mk.ru (олимпиада «Покори Воробьевы горы»).
2. www.hemi.wallst.ru (Образовательный сайт для школьников «Химия»).
3. www.alhimikov.net (Образовательный сайт для школьников).
4. www.chem.msu.su (Электронная библиотека по химии).
5. www.enauki.ru (интернет-издание для учителей «Естественные науки»).
6. www.1september.ru (методическая газета «Первое сентября»).
7. www.hvsh.ru (журнал «Химия в школе»).
8. www.hij.ru (журнал «Химия и жизнь»).

5. КОНТРОЛЬ И ОЦЕНКА РЕЗУЛЬТАТОВ ОСВОЕНИЯ УЧЕБНОГО ПРЕДМЕТА

Наименование образовательных результатов ФГОС СОО (предметные результаты – ПРб; ПРу)	Методы оценки
ПРб 01. Сформированность представлений о месте химии в современной научной картине мира; понимание роли химии в формировании кругозора и функциональной грамотности человека для решения практических задач;	Подготовка презентаций, сообщений. Подготовка отчетов по темам. Практические занятия. Лабораторные работы.
ПРб 02. Владение основополагающими химическими понятиями, теориями, законами и закономерностями; уверенное пользование химической терминологией и символикой;	Устный опрос. Тренинги. Практические занятия. Контрольные работы. Самостоятельные работы по индивидуальным карточкам-заданиям.
ПРб 03. Владение основными методами научного познания, используемыми в химии: наблюдение, описание, измерение, эксперимент; умение обрабатывать, объяснять результаты проведенных опытов и делать выводы; готовность и способность применять методы познания при решении практических задач;	Практические занятия. Тренинги. Тестирование. Контрольные работы. Лабораторные работы.
ПРб 04. Сформированность умения давать количественные оценки и проводить расчеты по химическим формулам и уравнениям;	Практические занятия. Тренинги. Тестирование. Контрольные работы. Самостоятельные работы по индивидуальным карточкам-заданиям. Лабораторные работы. Проверка домашних заданий.
ПРб 05. Владение правилами техники безопасности при использовании химических веществ;	Тренинги. Тестирование. Лабораторные работы.
ПРб 06. Сформированность собственной позиции по отношению к химической информации, получаемой из разных источников.	Презентации. Подготовка сообщений, презентаций. Самостоятельные работы по индивидуальным карточкам-заданиям. Подготовка отчетов по темам.
ПРу 01. Сформированность системы знаний об общих химических закономерностях, законах, теориях;	Подготовка презентаций, сообщений. Подготовка отчетов по темам.
ПРу 02. Сформированность умений исследовать свойства неорганических и органических веществ, объяснять закономерности протекания химических реакций, прогнозировать возможность их осуществления;	Подготовка презентаций, сообщений. Тренинги. Тестирование. Лабораторные работы. Подготовка отчетов по темам.
ПРу 03. Владение умениями выдвигать гипотезы на основе знаний о составе, строении вещества и основных химических законах, проверять их экспериментально, формулируя цель исследования;	Подготовка презентаций, сообщений. Тренинги. Тестирование. Лабораторные работы. Подготовка отчетов по темам.
ПРу 04. Владение методами самостоятельного планирования и проведения химических экспериментов с соблюдением правил безопасной работы с	Тренинги. Тестирование. Лабораторные работы.

Приложение 2

Синхронизация образовательных результатов ФГОС СОО и ФГОС СПО

Наименование ОК, ПК согласно ФГОС СПО	Наименование личностных результатов (ЛР) согласно ФГОС СОО	Наименование метапредметных (МР) результатов согласно ФГОС СОО
<p>ОК 1. Понимать сущность и социальную значимость своей будущей профессии, проявлять к ней устойчивый интерес.</p> <p>ОК 2. Организовывать собственную деятельность, выбирать типовые методы и способы выполнения профессиональных задач, оценивать их эффективность и качество.</p> <p>ОК 3. Принимать решения в стандартных и нестандартных ситуациях и нести за них ответственность.</p> <p>ОК 6. Работать в коллективе и команде, эффективно общаться с коллегами, руководством, потребителями.</p> <p>ПК 2.1. Подготавливать исходное сырье и материалы</p> <p>ПК 2.3. Выполнять требования промышленной и экологической безопасности и охраны труда.</p> <p>ПК 3.2. Контролировать качество сырья, полуфабрикатов (полупродуктов) и готовой продукции</p>	<p>ЛР 04. Сформированность мировоззрения, соответствующего современному уровню развития науки и общественной практики, основанного на диалоге культур, а также различных форм общественного сознания, осознание своего места в поликультурном мире;</p> <p>ЛР 09. 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;</p> <p>ЛР 13. Осознанный выбор будущей профессии и возможностей реализации собственных жизненных планов; отношение к профессиональной деятельности как возможности участия в решении личных, общественных, государственных, общенациональных проблем;</p> <p>ЛР 14. Сформированность экологического мышления, понимания влияния социально-экономических процессов на состояние природной и социальной среды; приобретение опыта эколого-направленной деятельности.</p>	<p>МР 01. Умение самостоятельно определять цели деятельности и составлять планы деятельности; самостоятельно осуществлять, контролировать и корректировать деятельность; использовать все возможные ресурсы для достижения поставленных целей и реализации планов деятельности; выбирать успешные стратегии в различных ситуациях;</p> <p>МР 02. Умение продуктивно общаться и взаимодействовать в процессе совместной деятельности, учитывать позиции других участников деятельности, эффективно разрешать конфликты;</p> <p>МР 04. Готовность и способность к самостоятельной информационно-познавательной деятельности, владение навыками получения необходимой информации из словарей разных типов, умение ориентироваться в различных источниках информации, критически оценивать и интерпретировать информацию, получаемую из различных источников.</p>

Приложение 3

Преемственность образовательных результатов ФГОС СОО (предметных) с образовательными результатами ФГОС СПО (профессионально-ориентированная взаимосвязь общеобразовательного предмета со специальностью)

Наименование общепрофессиональных дисциплин с образовательными результатами, имеющими взаимосвязь с предметными ОР	Наименование профессиональных модулей (МДК) с образовательными результатами, имеющими взаимосвязь с предметными ОР	Наименование предметных результатов ФГОС СОО, имеющих взаимосвязь с ОР ФГОС СПО	Наименование разделов/тем и рабочей программе по предмету
<p>ОП.03 Органическая химия Уметь: - составлять и изображать структурные полные и сокращенные формулы органических веществ и соединений; Знать: - особенности строения органических веществ, их молекулярное строение, валентное состояние атома углерода; - теоретические основы строения органических веществ, номенклатуру и классификацию органических соединений; - типы связей в молекулах органических веществ.</p> <p>ОП.04 Аналитическая химия Знать: значение химического анализа, методы качественного и количественного анализа химических соединений; Уметь: описывать механизм химических реакций количественного и качественного анализа;</p>	<p>ПМ.02 Ведение технологического процесса с автоматическим регулированием параметров и режимов Уметь: - применять знания теоретических основ химико-технологических процессов. Знать: - теоретические основы химико-технологических процессов; - состав и свойства промышленных отходов.</p> <p>ПМ.03 Контроль ресурсов и обеспечение качества продукции Знать: - физико-химические свойства сырья и готовой продукции.</p>	<p>ПРб 01 Сформированность представлений о месте химии в современной научной картине мира; понимание роли химии в формировании кругозора и функциональной грамотности человека для решения практических задач; ПРб 02 Владение основополагающим и химическими понятиями, теориями, законами и закономерностями; уверенное пользование химической терминологией и символикой; ПРб 03 Владение основными методами научного познания, используемыми в химии: наблюдение, описание, измерение, эксперимент; умение</p>	<p>Раздел 1. Основы органической химии Тема 1.1. Основные понятия органической химии и теория строения органических соединений (теория А.М. Бутлерова) Тема 1.2. Углеводороды Тема 1.3. Кислородсодержащие органические соединения Тема 1.4. Азотсодержащие органические соединения. Высокомолекулярные соединения. Раздел 2. Теоретические основы химии Тема 2.3. Химические реакции Тема 2.4. Дисперсные системы. Растворы. Электролитическая диссоциация Раздел 3. Основы неорганической химии Тема 3.1. Неметаллы Раздел 4. Химия и жизнь</p>

<p>и уравнениям реакций;</p> <p>ОП.05 Физическая и коллоидная химия Знать: - закономерности протекания химических и физико-химических процессов; - законы идеальных газов; - механизм действия катализаторов; - механизмы гомогенных и гетерогенных реакций; - сущность и механизм катализа; - условия химического равновесия; Уметь: - определять концентрацию реагирующих веществ и скорость реакций; - строить фазовые диаграммы; - производить расчеты параметров газовых смесей, кинетических параметров химических реакций, химического равновесия; - рассчитывать тепловые эффекты и скорость химических реакций.</p> <p>ОП 06. Теоретические основы химической технологии Знать: - основные положения теории химического строения веществ.</p> <p>ОП 13. Химическая технология органических веществ Знать: - основные положения теории химического строения веществ; - основные понятия и законы органической химии и химической технологии.</p>		<p>обрабатывать, объяснять результаты проведенных опытов и делать выводы; готовность и способность применять методы познания при решении практических задач; ПРб 04 Сформированность умения давать количественные оценки и проводить расчеты по химическим формулам и уравнениям; ПРб 05 Владение правилами техники безопасности при использовании химических веществ; ПРб 06 Сформированность собственной позиции по отношению к химической информации, получаемой из разных источников ПРу 01 Сформированность системы знаний об общих химических закономерностях, законах, теориях; ПРу 02 Сформированность умений исследовать свойства неорганических и органических веществ, объяснять закономерности протекания химических реакций, прогнозировать</p>	
---	--	--	--

		<p>возможность их осуществления; ПРу 03 Владение умениями выдвигать гипотезы на основе знаний о составе, строении вещества и основных химических законах, проверять их экспериментально, формулируя цель исследования; ПРу 04 Владение методами самостоятельного планирования и проведения химических экспериментов с соблюдением правил безопасной работы с веществами и лабораторным оборудованием; сформированность умений описания, анализа и оценки достоверности полученного результата; ПРу 05 Сформированность умений прогнозировать, анализировать и оценивать с позиций экологической безопасности последствия бытовой и производственной деятельности человека, связанной с переработкой веществ</p>	
--	--	---	--