



Федеральное агентство по рыболовству
БГАРФ ФГБОУ ВО «КГТУ»
Калининградский морской рыбопромышленный колледж

Утверждаю
Заместитель начальника колледжа
по учебно-методической работе
А.И.Колесниченко

Рабочая программа учебной дисциплины

ООД.12 ХИМИЯ

основной профессиональной образовательной программы среднего профессионального образования по специальности

43.02.15 Поварское и кондитерское дело

МО-43 02 15-ООД.12.РП

РАЗРАБОТЧИК Каньшина А.С.
ЗАВЕДУЮЩИЙ ОТДЕЛЕНИЕМ Судьбина Н.А.
ГОД РАЗРАБОТКИ 2025

СОДЕРЖАНИЕ

1 ОБЩАЯ ХАРАКТЕРИСТИКА РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ	3
2 СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ	9
3 УСЛОВИЯ РЕАЛИЗАЦИИ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ	18
4 КОНТРОЛЬ И ОЦЕНКА РЕЗУЛЬТАТОВ ОСВОЕНИЯ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ	19
5 СВЕДЕНИЯ О СОГЛАСОВАНИИ	19

1 ОБЩАЯ ХАРАКТЕРИСТИКА РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

1.1 Место учебной дисциплины в структуре основной профессиональной образовательной программы

Общеобразовательная дисциплина «Химия» является обязательной частью общеобразовательного цикла образовательной программы среднего профессионального образования в соответствии с ФГОС по специальности 43.02.15 «Поварское и кондитерское дело».

1.2. Цели и планируемые результаты освоения дисциплины:

1.2.1. Цель общеобразовательной дисциплины

Цель учебной дисциплины «Химия»: Формирование у обучающихся представления о химической составляющей естественно-научной картины мира как основы принятия решений в жизненных и производственных ситуациях, ответственного поведения в природной среде.

Задачи дисциплины:

1) сформировать понимание закономерностей протекания химических процессов и явлений в окружающей среде, целостной научной картины мира, взаимосвязи и взаимозависимости естественных наук;

2) развить умения составлять формулы неорганических и органических веществ, уравнения химических реакций, объяснять их смысл, интерпретировать результаты химических экспериментов,

3) сформировать навыки проведения простейших химических экспериментальных исследований с соблюдением правил безопасного обращения с веществами и лабораторным оборудованием;

4) развить умения использовать информацию химического характера из различных источников;

5) сформировать умения прогнозировать последствия своей деятельности и химических природных, бытовых и производственных процессов;

6) сформировать понимание значимости достижений химической науки и технологий для развития социальной и производственной сфер.

1.2.2. Планируемые результаты освоения общеобразовательной дисциплины в соответствии с ФГОС СПО и на основе ФГОС СОО

Особое значение дисциплина имеет при формировании и развитии ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07.

Код и наименование формируемых компетенций	Планируемые результаты освоения дисциплины	
	Общие	Дисциплинарные
ОК 01. Выбирать способы решения задач профессиональной деятельности применительно к различным контекстам	<p>В части трудового воспитания:</p> <ul style="list-style-type: none"> - готовность к труду, осознание ценности мастерства, трудолюбие; - готовность к активной деятельности технологической и социальной направленности, способность инициировать, планировать и самостоятельно выполнять такую деятельность; - интерес к различным сферам профессиональной деятельности, <p>Овладение универсальными учебными познавательными действиями:</p> <p>а) базовые логические действия:</p> <ul style="list-style-type: none"> - самостоятельно формулировать и актуализировать проблему, рассматривать ее всесторонне; - устанавливать существенный признак или основания для сравнения, классификации и обобщения; - определять цели деятельности, задавать параметры и критерии их достижения; - выявлять закономерности и противоречия в рассматриваемых явлениях; 	<ul style="list-style-type: none"> - владеть системой химических знаний, которая включает: основополагающие понятия (химический элемент, атом, электронная оболочка атома, s-, p-, d-электронные орбитали атомов, ион, молекула, валентность, электроотрицательность, степень окисления, химическая связь, моль, молярная масса, молярный объем, углеродный скелет, функциональная группа, радикал, изомерия, изомеры, гомологический ряд, гомологи, углеводороды, кислород- и азотсодержащие соединения, биологически активные вещества (углеводы, жиры, белки), мономер, полимер, структурное звено, высокомолекулярные соединения, кристаллическая решетка, типы химических реакций (окислительно-восстановительные, экзо- и эндотермические, реакции ионного обмена), раствор, электролиты, неэлектролиты, электролитическая диссоциация, окислитель, восстановитель, скорость химической реакции, химическое равновесие), теории и законы (теория химического строения органических веществ А.М. Бутлерова, теория электролитической диссоциации, периодический закон Д.И. Менделеева, закон сохранения массы), закономерности, символический язык химии, фактологические сведения о свойствах, составе, получении и безопасном использовании важнейших неорганических и органических веществ в быту и практической деятельности человека; - уметь выявлять характерные признаки и взаимосвязь изученных понятий, применять соответствующие понятия при описании строения и свойств неорганических и органических веществ и их

	<ul style="list-style-type: none"> - вносить корректизы в деятельность, оценивать соответствие результатов целям, оценивать риски последствий деятельности; - развивать креативное мышление при решении жизненных проблем <p>б) базовые исследовательские действия:</p> <ul style="list-style-type: none"> - владеть навыками учебно-исследовательской и проектной деятельности, навыками разрешения проблем; - выявлять причинно-следственные связи и актуализировать задачу, выдвигать гипотезу ее решения, находить аргументы для доказательства своих утверждений, задавать параметры и критерии решения; - анализировать полученные в ходе решения задачи результаты, критически оценивать их достоверность, прогнозировать изменение в новых условиях; - уметь переносить знания в познавательную и практическую области жизнедеятельности; - уметь интегрировать знания из разных предметных областей; - выдвигать новые идеи, предлагать оригинальные подходы и решения; - способность их использования в познавательной и социальной практике 	<ul style="list-style-type: none"> превращений; выявлять взаимосвязь химических знаний с понятиями и представлениями других естественнонаучных предметов; - уметь использовать наименования химических соединений международного союза теоретической и прикладной химии и тривиальные названия важнейших веществ (этилен, ацетилен, глицерин, фенол, формальдегид, уксусная кислота, глицин, угларный газ, углекислый газ, аммиак, гашеная известь, негашеная известь, питьевая сода и других), составлять формулы неорганических и органических веществ, уравнения химических реакций, объяснять их смысл; подтверждать характерные химические свойства веществ соответствующими экспериментами и записями уравнений химических реакций; - уметь устанавливать принадлежность изученных неорганических и органических веществ к определенным классам и группам соединений, характеризовать их состав и важнейшие свойства; определять виды химических связей (ковалентная, ионная, металлическая, водородная), типы кристаллических решеток веществ; классифицировать химические реакции; - сформировать представления: о химической составляющей естественнонаучной картины мира, роли химии в познании явлений природы, в формировании мышления и культуры личности, ее функциональной грамотности, необходимой для решения практических задач и экологически обоснованного отношения к своему здоровью и природной среде; - уметь проводить расчеты по химическим формулам и уравнениям химических реакций с использованием физических величин, характеризующих вещества с количественной стороны: массы, объема (нормальные условия) газов, количества вещества; использовать системные химические знания для принятия решений в конкретных жизненных ситуациях, связанных с веществами и их применением
--	--	--

<p>ОК 02. Использовать современные средства поиска, анализа и интерпретации информации и информационные технологии для выполнения задач профессиональной деятельности</p>	<p>В области ценности научного познания:</p> <ul style="list-style-type: none"> - сформированность мировоззрения, соответствующего современному уровню развития науки и общественной практики, основанного на диалоге культур, способствующего осознанию своего места в поликультурном мире; - совершенствование языковой и читательской культуры как средства взаимодействия между людьми и познаниями мира; - осознание ценности научной деятельности, готовность осуществлять проектную и исследовательскую деятельность индивидуально и в группе; <p>Овладение универсальными учебными познавательными действиями:</p> <p>в) работа с информацией:</p> <ul style="list-style-type: none"> - владеть навыками получения информации из источников разных типов, самостоятельно осуществлять поиск, анализ, систематизацию и интерпретацию информации различных видов и форм представления; - создавать тексты в различных форматах с учетом назначения информации и целевой аудитории, выбирая оптимальную форму представления и визуализации; - оценивать достоверность, легитимность информации, ее соответствие правовым и морально-этическим нормам; - использовать средства информационных и коммуникационных технологий в решении 	<ul style="list-style-type: none"> - уметь планировать и выполнять химический эксперимент (превращения органических веществ при нагревании, получение этилена и изучение его свойств, качественные реакции на альдегиды, крахмал, уксусную кислоту; денатурация белков при нагревании, цветные реакции белков; проводить реакции ионного обмена, определять среду водных растворов, качественные реакции на сульфат-, карбонат- и хлорид-анионы, на катион аммония; решать экспериментальные задачи по темам "Металлы" и "Неметаллы") в соответствии с правилами техники безопасности при обращении с веществами и лабораторным оборудованием; представлять результаты химического эксперимента в форме записи уравнений соответствующих реакций и формулировать выводы на основе этих результатов; - уметь анализировать химическую информацию, получаемую из разных источников (средств массовой информации, сеть Интернет и другие); - владеть основными методами научного познания веществ и химических явлений (наблюдение, измерение, эксперимент, моделирование); - уметь проводить расчеты по химическим формулам и уравнениям химических реакций с использованием физических величин, характеризующих вещества с количественной стороны: массы, объема (нормальные условия) газов, количества вещества; использовать системные химические знания для принятия решений в конкретных жизненных ситуациях, связанных с веществами и их применением
--	---	--

	<p>когнитивных, коммуникативных и организационных задач с соблюдением требований эргономики, техники безопасности, гигиены, ресурсосбережения, правовых и этических норм, норм информационной безопасности;</p> <ul style="list-style-type: none"> - владеть навыками распознавания и защиты информации, информационной безопасности личности; 	
ОК 04. Эффективно взаимодействовать и работать в коллективе и команде	<ul style="list-style-type: none"> - готовность к саморазвитию, самостоятельности и самоопределению; - овладение навыками учебно-исследовательской, проектной и социальной деятельности; <p>Овладение универсальными коммуникативными действиями:</p> <p>б) совместная деятельность:</p> <ul style="list-style-type: none"> - понимать и использовать преимущества командной и индивидуальной работы; - принимать цели совместной деятельности, организовывать и координировать действия по ее достижению: составлять план действий, распределять роли с учетом мнений участников обсуждать результаты совместной работы; - координировать и выполнять работу в условиях реального, виртуального и комбинированного взаимодействия; - осуществлять позитивное стратегическое поведение в различных ситуациях, проявлять творчество и воображение, быть инициативным 	<ul style="list-style-type: none"> - уметь планировать и выполнять химический эксперимент (превращения органических веществ при нагревании, получение этилена и изучение его свойств, качественные реакции на альдегиды, крахмал, уксусную кислоту; денатурация белков при нагревании, цветные реакции белков; проводить реакции ионного обмена, определять среду водных растворов, качественные реакции на сульфат-, карбонат- и хлорид-анионы, на катион аммония; решать экспериментальные задачи по темам "Металлы" и "Неметаллы") в соответствии с правилами техники безопасности при обращении с веществами и лабораторным оборудованием; представлять результаты химического эксперимента в форме записи уравнений соответствующих реакций и формулировать выводы на основе этих результатов

	<p>Овладение универсальными регулятивными действиями:</p> <p>г) принятие себя и других людей:</p> <ul style="list-style-type: none"> - принимать мотивы и аргументы других людей при анализе результатов деятельности; - признавать свое право и право других людей на ошибки; - развивать способность понимать мир с позиции другого человека; 	
ОК 07. Содействовать сохранению окружающей среды, ресурсосбережению, применять знания об изменении климата, принципы бережливого производства , эффективно действовать в чрезвычайных ситуациях	<p>В области экологического воспитания:</p> <ul style="list-style-type: none"> - сформированность экологической культуры, понимание влияния социально-экономических процессов на состояние природной и социальной среды, осознание глобального характера экологических проблем; - планирование и осуществление действий в окружающей среде на основе знания целей устойчивого развития человечества; активное неприятие действий, приносящих вред окружающей среде; - умение прогнозировать неблагоприятные экологические последствия предпринимаемых действий, предотвращать их; - расширение опыта деятельности экологической направленности; - овладение навыками учебно-исследовательской, проектной и социальной деятельности; 	<ul style="list-style-type: none"> - сформировать представления: о химической составляющей естественнонаучной картины мира, роли химии в познании явлений природы, в формировании мышления и культуры личности, ее функциональной грамотности, необходимой для решения практических задач и экологически обоснованного отношения к своему здоровью и природной среде; - уметь соблюдать правила экологически целесообразного поведения в быту и трудовой деятельности в целях сохранения своего здоровья и окружающей природной среды; учитывать опасность воздействия на живые организмы определенных веществ, понимая смысл показателя предельной допустимой концентрации

2 СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

2.1 Объем дисциплины и виды учебной работы

Вид учебной работы	Объем в часах
Объем образовательной программы дисциплины	144
в т.ч.	
Основное содержание	114
в т. ч.:	
теоретическое обучение	94
лабораторные занятия	20
Консультации	10
Профессионально-ориентированное содержание (содержание прикладного модуля)	12
в т. ч.:	
теоретическое обучение	12
Промежуточная аттестация: дифференцированный зачет – 1 семестр, экзамен – 2 семестр	8

2.2. Тематический план и содержание дисциплины

Номер занятия (сквозная нумерация)	Наименование разделов и тем учебной дисциплины	Общий объем образовательной программы, ч							Средства обучения	Уровень освоения	Используемые активные и интерактивные формы обучения	Коды компетенций и личностных результатов, формированию которых способствует элемент программы				
		Объем работы обучающихся во взаимодействии с преподавателем, час														
		Объем образовательной программы в академических часах	В т. ч. по видам занятий													
			Уроки, лекции	Лабораторные работы	Практические занятия	Курсовое	Консультации	Промежуточная аттестация	Самостоятельная работа							
	1 семестр	38	32	6			4									
	Раздел 1 Основы строения вещества	12	12				2									
	Тема 1.1 Периодический закон и таблица Д.И. Менделеева	8	8									OK 01, 02, 04, 07 ЛР 1, 4, 10, 18, 25				
1	Периодическая система и периодический закон Д.И. Менделеева	2/2	2/2						ПСХЭ	Выучить элементы	1	T				
2	Основные положения и определения атомно-молекулярной теории. Химическая символика	2/4	2/4						Раздаточный материал	Решить задачи	3	T				
3	Расчёты по химическим формулам	2/6	2/6						Раздаточный материал	Решить задачи	3	T				
4	Решение задач на расчет массовой доли (массы) химического элемента (соединения) в молекуле (смеси)	2/8	2/8						Раздаточный материал	Решить задачи	3	T				
	Тема 1.2 Строение атомов химических элементов и природа химической связи	4	4				2						OK 01, 02, 04, 07 ЛР 1, 4, 10, 18, 25			
5	Современная модель строения атома. Электронные конфигурации атомов элементов	2/10	2/10						ПСХЭ	Изучить строение атома	2	MШ				
6	Валентность и валентные возможности атомов. Гибридизация атомных орбиталей	2/12	2/12						ПСХЭ	Выучить валентность	2	MШ				
	Консультация по разделу 1 Основы строения вещества						2/2									
	Раздел 2 Строение и свойства неорганических веществ	26	20	6			2									
	Тема 2.1 Классификация, номенклатура, строение и свойства неорганических веществ	26	20	6									OK 01, 02, 04, 07 ЛР 1, 4, 10, 18, 25			
7	Виды химической связи: ковалентная, ионная, металлическая, водородная	2/14	2/14						Плакат «Типы хим. связей»	Сопоставить типы связей	2	MШ				

Номер занятия (сквозная нумерация)	Наименование разделов и тем учебной дисциплины	Общий объем образовательной программы, ч							Средства обучения	Внедорожная работа (домашнее задание)	Уровень освоения	Используемые активные и интерактивные формы обучения	Коды компетенций и личностных результатов, формирование которых способствует элемент программы					
		Объем работы обучающихся во взаимодействии с преподавателем, час																
		Объем образовательной программы в академических часах	Уроки, лекции	Лабораторные работы	Практические занятия	Курсовое	Консультации	Промежуточная аттестация										
8	Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Типы кристаллических решёток (структур)	2/16	2/16						Раздаточный материал	Привести примеры	2	МШ						
9	Классификация неорганических веществ. Простые и сложные вещества.	2/18	2/18						Плакат «Генетическая связь»	Привести пример генетической связи	2	МШ						
10	Оксиды: классификация, свойства, получение, применение	2/20	2/20						Плакат «Оксиды»	Выучить характеристику оксидов	2	МШ						
11	Основания: классификация, свойства, получение, применение	2/22	2/22						Плакат «Основания»	Выучить характеристику оснований	2	МШ						
12	Лабораторное занятие № 1 Ознакомление с лабораторным оборудованием и правилами техники безопасности	2/24		2/2					Материально-методическое обеспечение	Составить отчет по работе	3	МГ						
13	Лабораторное занятие № 2 Свойства оксидов и оснований	2/26		2/4					Материально-методическое обеспечение	Составить отчет по работе	3	МГ						
14	Кислоты: классификация, свойства, получение, применение	2/28	2/24						Плакат «Кислоты»	Выучить характеристику кислот	2	МШ						
15	Соли: классификация, свойства, получение, применение	2/30	2/26						Плакат «Соли»	Выучить характеристику солей	2	МШ						
16	Лабораторное занятие № 3 Свойства кислот	2/32		2/6					Материально-методическое обеспечение	Составить отчет по работе	3	МГ						
17	Представление о комплексных соединениях	2/34	2/28						Раздаточный материал	Охарактеризовать компл. соед.	2	МШ						
18	Генетическая связь между классами неорганических соединений. Металлы и неметаллы. Физические и химические свойства	2/38	2/30						Плакаты «Металлы», «Неметаллы»	Составить реакции	2	ЭБ						
19	Общие представления о промышленных способах получения химических веществ. Черная и цветная металлургия.	2/38	2/32						Ресурсы Интернета	Инд. задания	1	ЭБ						

Номер занятия (сквозная нумерация)	Наименование разделов и тем учебной дисциплины	Общий объем образовательной программы, ч							Средства обучения	Внедорожная работа (домашнее задание)	Уровень освоения	Используемые активные и интерактивные формы обучения	Коды компетенций и личностных результатов, формирование которых способствует элемент программы				
		Объем работы обучающихся во взаимодействии с преподавателем, час															
		Объем образовательной программы в академических часах	Уроки, лекции	Лабораторные работы	Практические занятия	Курсовое	Консультации	Промежуточная аттестация	Самостоятельная работа								
	Консультация по разделу 2 Строение и свойства неорганических веществ					2/4											
	Итого за 1 семестр	38	32	6	4												
	2 семестр	88	74	14	6	8											
	Раздел 3 Химические реакции	26	20	6	2												
	Тема 3.1 Типы химических реакций	22	16	6									ОК 01, 02, 04, 07 ЛР 1, 4, 10, 18, 25				
20	Типы химических реакций с участием неорганических веществ. Обратимость реакций	2/2	2/2						Плакат «Классификация химических реакций»	Установить типы реакций	3	ЭБ					
21	Реакции ионного обмена	2/4	2/4						Плакат «РИО»	Составить РИО	3	МШ					
22	Лабораторное занятие № 4 Реакции ионного обмена	2/6		2//8					Материально-методическое обеспечение	Составить отчет по работе	3	МГ					
23	Окислительно-восстановительные реакции	2/8	2/6						Плакат «Окислители и восстановители»	Составить ОВР	3	Т					
24	Лабораторное занятие № 5 Окислительные свойства хроматов	2/10		2/10					Материально-методическое обеспечение	Составить отчет по работе	3	МГ					
25	Гидролиз солей	2/12	2/8						Раздаточный материал	Составить гидролиз	3	Т					
26	Лабораторное занятие № 6 Гидролиз солей различного типа	2/14		2/12					Материально-методическое обеспечение	Составить отчет по работе	3	МГ					
27	Основные количественные законы в химии и расчеты по уравнениям реакций. Расчеты с применением закона Авогадро	2/16	2/10						Раздаточный материал	Решить задачи	3	Т					
28	Расчеты по законам сохранения массы и энергии	2/18	2/12						Раздаточный материал	Решить задачи	3	Т					

Номер занятия (сквозная нумерация)	Наименование разделов и тем учебной дисциплины	Общий объем образовательной программы, ч										Уровень освоения	Используемые активные и интерактивные формы обучения	Коды компетенций и личностных результатов, формирование которых способствует элемент программы				
		Объем работы обучающихся во взаимодействии с преподавателем, час																
		Объем образовательной программы в академических часах	Уроки, лекции	Лабораторные работы	Практические занятия	Курсовое	Консультации	Промежуточная аттестация	Самостоятельная работа	Средства обучения	Внеаудиторная работа (домашнее задание)							
29	Расчет количественных характеристик продукта реакции соединения, если одно из веществ дано в избытке и/или содержит примеси	2/20	2/14							Раздаточный материал	Решить задачи	3	T					
30	Расчет массовой или объемной доли выхода продукта реакции соединения от теоретически возможного.	2/22	2/16							Раздаточный материал	Решить задачи	3	T					
	Тема 3.2 Электролитическая диссоциация и ионный обмен	4	4				2							OK 01, 02, 04, 07 ЛР 1, 4, 10, 18, 25				
31	Составление уравнений диссоциации кислот, оснований и солей	2/24	2/18							Плакат «ЭД»	Составить ЭД	3	T					
32	Электролиз растворов и расплавов солей	2/26	2/20							Плакат «Электролиз»	Составить электролиз	3	T					
	Консультация по разделу 3 Химические реакции						2/2											
	Раздел 4 Строение и свойства органических веществ	36	30	6			2							OK 01, 02, 04, 07 ЛР 1, 4, 10, 18, 25				
	Тема 4.1 Классификация, строение и номенклатура органических веществ	8	8											OK 01, 02, 04, 07 ЛР 1, 4, 10, 18, 25				
33	Предмет органической химии. Химическое строение как порядок соединения атомов в молекуле согласно их валентности	2/28	2/22							Раздаточный материал	Выучить теорию	2	ЭБ					
34	Основные положения теории А.М. Бутлерова. Углеродный скелет органической молекулы	2/30	2/24							Раздаточный материал	Выучить теорию Бутлерова	2	ЭБ					
35	Молекулярные и структурные (развернутые, сокращенные) химические формулы	2/32	2/26							Плакат «Виды формул»	Составить формулы	2	ЭБ					
36	Международная номенклатура и принципы номенклатуры органических соединений.	2/34	2/28							Раздаточный материал	Выучить правила номенклатур	2	ЭБ					
	Тема 4.2 Свойства органических соединений	26	20	6										OK 01, 02, 04, 07 ЛР 1, 4, 10, 18, 25				

Номер занятия (сквозная нумерация)	Наименование разделов и тем учебной дисциплины	Общий объем образовательной программы, ч							Средства обучения	Внедорожная работа (домашнее задание)	Уровень освоения	Используемые активные и интерактивные формы обучения	Коды компетенций и личностных результатов, формирование которых способствует элемент программы				
		Объем работы обучающихся во взаимодействии с преподавателем, час															
		Объем образовательной программы в академических часах	Уроки, лекции	Лабораторные работы	Практические занятия	Курсовое	Консультации	Промежуточная аттестация	Самостоятельная работа								
37	Алканы: строение, гомологический ряд, номенклатура, изомерия. Свойства, получение и применение	2/36	2/30							Плакат «Строение метана»	Выучить гомологический ряд	2	МШ				
38	Алкены: строение, гомологический ряд, номенклатура, изомерия. Свойства, получение и применение	2/38	2/32							Раздаточный материал	Охарактеризовать алкены	2	МШ				
39	Лабораторное занятие № 7 Изучение свойств метана и этилена	2/40		2/14						Материально-методическое обеспечение	Составить отчет по работе	3	МГ				
40	Алкадиены: строение, гомологический ряд, номенклатура, изомерия. Классификация, свойства, получение и применение алкадиенов	2/42	2/34							Табл. «Гомологический ряд алкадиенов»,	Охарактеризовать алкадиены	2	Т				
41	Алкины: строение, гомологический ряд, номенклатура, изомерия. Свойства, получение и применение алкинов	2/44	2/36							Плакат «Строение ацетилена»	Охарактеризовать алкины	2	Т				
42	Циклоалканы: строение, гомологический ряд, номенклатура, изомерия, свойства. Получение, применение	2/46	2/38							Плакат «Свойства циклоалканов»	Охарактеризовать циклоалканы	2	Т				
43	Арены: строение, классификация, гомологический ряд, номенклатура, изомерия. Физические и химические свойства бензола. Получение, применение.	2/48	2/40							Плакат «Строение бензола»	Охарактеризовать арены	2	Т				
44	Спирты: строение, классификация, гомологический ряд, изомерия, номенклатура. Свойства одноатомных спиртов. Простые эфиры, номенклатура, свойства	2/50	2/42							Раздаточный материал	Охарактеризовать одноатомные спирты	2	Т				
45	Номенклатура и свойства многоатомных спиртов. Применение. Фенол: строение, номенклатура, изомерия, свойства. Получение, применение	2/52	2/44							Раздаточный материал	Составить реакции	3	Т				
46	Альдегиды и кетоны: гомологический ряд, номенклатура, изомерия. Физические и химические свойства	2/54	2/46							Раздаточный материал	Охарактеризовать альдегиды и кетоны	2	Т				
47	Лабораторное занятие № 8 Изучение свойств альдегидов	2/56		2/16						Методическое и материальное обеспечение	Составить отчет по работе	3	МГ				

Номер занятия (сквозная нумерация)	Наименование разделов и тем учебной дисциплины	Общий объем образовательной программы, ч								Средства обучения	Внедорожная работа (домашнее задание)	Уровень освоения	Используемые активные и интерактивные формы обучения	Коды компетенций и личностных результатов, формирование которых способствует элемент программы					
		Объем работы обучающихся во взаимодействии с преподавателем, час																	
		Объем образовательной программы в академических часах	Уроки, лекции	Лабораторные работы	Практические занятия	Курсовое	Консультации	Промежуточная аттестация	Самостоятельная работа										
48	Карбоновые кислоты: строение, классификация, гомологический ряд, изомерия, номенклатура. Физические и химические свойства. Понятие о сложных эфирах	2/58	2/48							Раздаточный материал	Охарактеризовать карбоновые кислоты	2	T						
49	Лабораторное занятие № 9 Изучение свойств карбоновых кислот	2/60		2/18						Методическое и материальное обеспечение	Составить отчет по работе	3	МГ						
	Тема 4.3 Органические вещества в жизнедеятельности человека. Производство и применение органических веществ в промышленности	2	2			2								ОК 01, 02, 04, 07 ЛР 1, 4, 10, 18, 25					
50	Биологическая роль белков, жиров и углеводов. Области применения аминокислот. Нуклеиновые кислоты	2/62	2/50							Раздаточный материал	Изучить теорию	2	ЭБ						
	Консультация по разделу 4 Строение и свойства органических веществ					2/4													
	Раздел 5 Кинетические и термодинамические закономерности протекания химических реакций	4	4											ОК 01, 02, 04, 07 ЛР 1, 4, 10, 18, 25					
	Тема 5.1 Кинетические закономерности протекания химических реакций	4	4											ОК 01, 02, 04, 07 ЛР 1, 4, 10, 18, 25					
51	Классификация химических реакций: по фазовому составу, по использованию катализатора. Скорость реакции	2/64	2/52							Раздаточный материал	Составить реакции	2	T						
52	Тепловые эффекты химических реакций. Термохимические уравнения. Обратимость реакций. Химическое равновесие. Понятие об энталпии и энтропии	2/66	2/54							Раздаточный материал	Составить реакции	3	T						
	Раздел 6 Дисперсные системы	4	4																
	Тема 6.1 Дисперсные системы и факторы их устойчивости	4	4											ОК 01, 02, 04, 07 ЛР 1, 4, 10, 18, 25					
53	Дисперсные системы. Коллоидные системы. Истинные растворы. Растворение как физико-химический процесс	2/68	2/56							Раздаточный материал	Выучить теорию	2	T						

Номер занятия (сквозная нумерация)	Наименование разделов и тем учебной дисциплины	Общий объем образовательной программы, ч								Средства обучения	Внедорожная работа (домашнее задание)	Уровень освоения	Используемые активные и интерактивные формы обучения	Коды компетенций и личностных результатов, формирование которых способствует элемент программы					
		Объем работы обучающихся во взаимодействии с преподавателем, час																	
		Объем образовательной программы в академических часах	Уроки, лекции	Лабораторные работы	Практические занятия	Курсовое	Консультации	Промежуточная аттестация	Самостоятельная работа										
54	Изучение свойств дисперсных систем разных видов: суспензии, эмульсии, коллоидного раствора	2/70	2/58							Раздаточный материал	Выучить теорию	2	T						
	Раздел 7 Качественные реакции обнаружения	6	4	2		2													
	Тема 7.1 Обнаружение неорганических и органических веществ	6	4	2										ОК 01, 02, 04, 07 ЛР 1, 4, 10, 18, 25					
55	Качественные химические реакции, характерные для обнаружения неорганических веществ (катионов и анионов)	2/72	2/60							Плакат «Кач. р-ции»	Составить реакции	2	T						
57	Лабораторное занятие № 10 Качественные реакции на неорганические вещества	2/76		2/20						Методическое и материальное обеспечение	Составить отчет по работе	3	МГ						
56	Качественные химические реакции, характерные для обнаружения отдельных классов органических соединений	2/74	2/62							Плакат «Кач. р-ции»	Составить реакции	2	T						
	Консультация по разделу 7 Качественные реакции обнаружения неорганических и органических веществ					2/6													
	Профессионально-ориентированное содержание (содержание прикладного модуля)	12	12																
	Раздел 8 Химия в быту и производственной деятельности человека	2	2																
	Тема 8.1 Химия в быту и производственной деятельности человека	2	2											ОК 01, 02, 04, 07 ЛР 1, 4, 10, 18, 25					
58	Экологическая безопасность последствий бытовой и производственной деятельности человека	2/78	2/64							Ресурсы Интернета	Инд. задания	1	ЭБ						
	Раздел 9 Исследование и химический анализ объектов биосфера	10	10																
	Тема 9.1 Химический анализ проб воды и почвы	4	4											ОК 01, 02, 04, 07 ЛР 1, 4, 10, 18, 25					

Номер занятия (сквозная нумерация)	Наименование разделов и тем учебной дисциплины	Общий объем образовательной программы, ч										Уровень освоения	Используемые активные и интерактивные формы обучения	Коды компетенций и личностных результатов, формирование которых способствует элемент программы				
		Объем работы обучающихся во взаимодействии с преподавателем, час																
		В т. ч. по видам занятий	Лабораторные работы	Практические занятия	Курсовое	Консультации	Промежуточная аттестация	Самостоятельная работа	Средства обучения	Внедорожная работа (домашнее задание)								
59	Кислотность и щелочность воды. pH среды и методы ее определения. Жесткость воды и методы ее определения	2/80	2/66						Раздаточный материал	Характеристика анализа воды	2	ЭБ						
60	Описание органических удобрений и их применение в зависимости от состава почвы и ее разновидности	2/82	2/68						Раздаточный материал	Инд. задания	2	ЭБ						
	Тема 9.2 Химический контроль качества продуктов питания	6	6											ОК 01, 02, 04, 07 ЛР 1, 4, 10, 18, 25				
61	Органические и неорганические вещества, входящие в состав продуктов питания	2/84	2/70						Раздаточный материал	Инд. задания	2	ЭБ						
62	Органические и неорганические вещества, входящие в состав продуктов питания	2/86	2/72						Раздаточный материал	Инд. задания	2	ЭБ						
63	Итоговое занятие	2/88	2/74							Подведение итогов	1	ЭБ						
	Экзамен							8										
	Итого за 2 семестр	88	74	14		6	8											
	Всего	126	106	20		10	8											

МО-43 02 15-ООд.12.РП	КМРК БГАРФ ФГБОУ ВО «КГТУ» ХИМИЯ	С. 18/20
-----------------------	-------------------------------------	----------

3 УСЛОВИЯ РЕАЛИЗАЦИИ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

3.1 Требования к минимальному материально-техническому обеспечению

Для реализации программы учебной дисциплины имеется учебный кабинет «Химии».

Оборудование учебного кабинета: комплект мебели для учебного процесса.

Средства обучения: доска классная, наборы шаростержневых моделей молекул, модели кристаллических решеток, коллекции простых и сложных веществ и/или коллекции полимеров; коллекция горных пород и минералов, таблица Менделеева, учебные фильмы, цифровые образовательные ресурсы.

Технические средства и программное обеспечение обучения согласно п. 6.1. образовательной программы по специальности 43.02.15 «Поварское и кондитерское дело».

Оборудование лаборатории и рабочих мест лаборатории: мензурки, пипетки-капельницы, термометры, микроскоп, лупы, предметные и покровные стекла, планшеты для капельных реакций, фильтровальная бумага, промывалки, стеклянные пробирки, резиновые пробки, фонарики, набор реактивов, стеклянные палочки, штативы для пробирок; мерные цилиндры, воронки стеклянные, воронки делительные цилиндрические (50-100 мл), ступки с пестиком, фарфоровые чашки, пинцеты, фильтры бумажные, вата, марля, часовые стекла, электроплитки, лабораторные штативы, спиртовые горелки, спички, прибор для получения газов (или пробирка с газоотводной трубкой), держатели для пробирок, склянки для хранения реактивов, раздаточные лотки; химические стаканы (50, 100 и 200 мл); шпатели; пинцеты; тигельные щипцы; секундомеры (таймеры), мерные пробирки (на 10–20 мл) и мерные колбы (25, 50, 100 и 200 мл), водяная баня (или термостат), стеклянные палочки; конические колбы для титрования (50 и 100 мл); индикаторные полоски для определения pH и стандартная индикаторная шкала; универсальный индикатор; пипетки на 1, 10, 50 мл (или дозаторы на 1, 5 и 10 мл), бюретки для титрования, медицинские шприцы на 100–150 мл, лабораторные и/или аналитические весы, pH-метры, сушильный шкаф, и др. лабораторное оборудование.

3.2 Информационное обеспечение обучения

Для реализации программы библиотечный фонд колледжа имеет печатные и электронные образовательные и информационные ресурсы, рекомендуемые для использования в образовательном процессе не старше пяти лет с момента издания.

3.2.1 Основные электронные издания

МО-43 02 15-ООд.12.РП	KMРК БГАРФ ФГБОУ ВО «КГТУ» ХИМИЯ	C. 19/20
-----------------------	-------------------------------------	----------

1. Химия. 10-й класс. Углублённый уровень / В. В. Еремин, Н. Е. Кузьменко, В. И. Теренин, А. А. Дроздов, В. В. Лунин; под ред. В. В. Лунина. — 10-е изд., стер. — Москва: Просвещение, 2023. — 448 с. — ISBN 978-5-09-107226-6. — Текст: электронный. — URL: <https://znanium.com/catalog/product/2089923>.

2. Еремин, В. В. Химия: 11-й класс (углублённый уровень): учебник / В. В. Еремин, Н. Е. Кузьменко, А. А. Дроздов, В. В. Лунин; под ред. В. В. Лунина. — 10-е изд., стер. — Москва: Просвещение, 2023. — 480 с. — ISBN 978-5-09-107469-7. — Текст: электронный. — URL: <https://znanium.com/catalog/product/2089926>.

3.2.2 Дополнительные электронные издания

1. Габриелян, О. С. Химия. 10-й класс. Базовый уровень: учебник / О. С. Габриелян, И. Г. Остроумов, С. А. Сладков. — 6-е изд., стер. — Москва: Просвещение, 2024. — 128 с.: ил. — ISBN 978-5-09-112176-6. — Текст: электронный. — URL: <https://znanium.ru/catalog/product/2157258>.

2. Габриелян, О. С. Химия. 11-й класс. Базовый уровень: учебник / О. С. Габриелян, И. Г. Остроумов, С. А. Сладков. — 6-е изд., стер. — Москва: Просвещение, 2024. — 127, [1] с.: ил. — ISBN 978-5-09-112177-3. — Текст: электронный. — URL: <https://znanium.ru/catalog/product/2157262>.

4 КОНТРОЛЬ И ОЦЕНКА РЕЗУЛЬТАТОВ ОСВОЕНИЯ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

Контроль и оценка результатов освоения учебной дисциплины раскрываются через дисциплинарные результаты, направленные на формирование общих компетенций по разделам и темам содержания учебного материала

Общая компетенция	Раздел/Тема	Тип оценочных мероприятий
ОК 01. Выбирать способы решения задач профессиональной деятельности применительно к различным контекстам	P. 1: Т. 1.1, 1.2 P. 2: Т. 2.1 P. 3: Т. 3.1, 3.2 P. 4: Т. 4.1 – 4.3 P. 5: Т. 5.1 P. 6: Т. 6.1 P. 7: Т. 7.1 P. 8: Т. 8.1 P. 9: Т. 9.1, 9.2	Фронтальный опрос Химический диктант Тестирование Проверка домашнего задания Проверочные работы Выполнение лабораторных работ Выполнение проверочных работ Решение задач Составление формул Составление уравнений реакций
ОК 02. Использовать современные средства поиска, анализа и интерпретации информации и информационные технологии для выполнения задач профессиональной деятельности		
ОК 04. Эффективно взаимодействовать и работать в коллективе и команде		
ОК 07. Содействовать сохранению окружающей среды, ресурсосбережению, применять знания об изменении климата, принципы бережливого производства, эффективно действовать в чрезвычайных ситуациях		

МО-43 02 15-ООд.12.РП	KMPK БГАРФ ФГБОУ ВО «КГТУ» ХИМИЯ	C. 20/20
-----------------------	-------------------------------------	----------

5 СВЕДЕНИЯ О СОГЛАСОВАНИИ

Рабочая программа рассмотрена и одобрена на заседании методической комиссии «Водных биоресурсов и аквакультуры»

Протокол № 9 от «21» мая 2025 г.

Председатель методической комиссии _____ /Л.В. Савина/