



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

Утверждаю
Врио заместителя начальника колледжа
по учебно-методической работе
М.Ю. Никишин

Рабочая программа учебной дисциплины

ЕН.01 ХИМИЯ

основной профессиональной образовательной программы среднего
профессионального образования по специальности

43.02.15 Поварское и кондитерское дело

МО–43 02 15-ЕН.01.РП

РАЗРАБОТЧИК
ЗАВЕДУЮЩИЙ ОТДЕЛЕНИЕМ

Пляскина Н.М.
Судьбина Н.А.

ГОД РАЗРАБОТКИ

2026

МО-43 02 15-ЕН.01.РП	КМРК БГАРФ ФГБОУ ВО «КГТУ»	
	ХИМИЯ	С.2/18

СОДЕРЖАНИЕ ПРОГРАММЫ

1 ОБЩАЯ ХАРАКТЕРИСТИКА РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ .	3
2 СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ	4
3 УСЛОВИЯ РЕАЛИЗАЦИИ ДИСЦИПЛИНЫ.....	16
4 КОНТРОЛЬ И ОЦЕНКА РЕЗУЛЬТАТОВ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ	16
5 СВЕДЕНИЯ О СОГЛАСОВАНИИ	18

МО-43 02 15-ЕН.01.РП	КМРК БГАРФ ФГБОУ ВО «КГТУ»	
	ХИМИЯ	С.3/18

1 ОБЩАЯ ХАРАКТЕРИСТИКА РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

1.1 Цель и место дисциплины в структуре основной образовательной программы

Учебная дисциплина ЕН.01 «Химия» является обязательной частью математического и общего естественнонаучного цикла основной профессиональной образовательной программы в соответствии с ФГОС СПО по специальности 43.02.15 «Поварское и кондитерское дело».

Цель: совершенствования подходов к реализации требований федерального государственного стандарта среднего общего образования (далее – ФГОС СОО) в пределах освоения основной образовательной программы.

1.2 Планируемые результаты освоения дисциплины

Результаты освоения дисциплины соотносятся с планируемыми результатами освоения образовательной программы, представленными в матрице компетенций выпускника (п. 4.3 ОПОП-П).

В результате освоения дисциплины обучающийся должен:

Код формируемых компетенций	Уметь	Знать
ОК 01	основные методы классического количественного и физико-химического анализа -назначение и правила использования лабораторного оборудования и аппаратуры -методы и техника выполнения химических анализов приемы безопасной работы в химической лаборатории	основные понятия и законы химии теоретические основы органической химии, аналитической, физической, коллоидной химии -понятие химической кинетики и катализа классификация химических реакций и закономерности их протекания -обратимые и необратимые химические реакции, химическое равновесие, смещение химического равновесия под действием различных факторов -окислительно-восстановительные реакции, реакции ионного обмена, гидролиз солей, диссоциацию электролитов в водных растворах, понятие о сильных и слабых электролитах -тепловой эффект химических реакций, термохимические уравнения -характеристики различных классов органических веществ, входящих в состав сырья и готовой пищевой продукции свойства растворов и коллоидных систем высокомолекулярных соединений -дисперсные и коллоидные системы пищевых продуктов -роль и характеристики поверхностных явлений в природных и технологических процессах.

Документ управляется программными средствами 1С Колледж

Проверь актуальность версии по оригиналу, хранящемуся 1С Колледж

МО-43 02 15-ЕН.01.РП	КМРК БГАРФ ФГБОУ ВО «КГТУ»	
	ХИМИЯ	С.4/18

1.3 Обоснование часов вариативной части

Вариативная часть не предусмотрена.

2 СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ

2.1 Трудоемкость освоения дисциплины

Наименование составных частей дисциплины	Объем в часах	В т.ч. в форме практ. подготовки
Учебные занятия	72	
Практические занятия	18	18
<i>Курсовая работа (проект)</i>		
Самостоятельная работа	3	
Лабораторные занятия	44	
Консультации	1	
Промежуточная аттестация в <i>форме</i> (зачет, диф.зачет, экзамен)	6	
Всего	144	18

МО-43 02 15-ЕН.01.РП	КМРК БГАРФ ФГБОУ ВО «КГТУ»	
	ХИМИЯ	С.5/18

2.2 Содержание дисциплины

Номер занятия (сквозная нумерация)	Наименование разделов и тем	общий объем образовательной программы, час								Средства обучения	Внеаудиторная работа (домашнее задание)	Уровень освоения	Используемые активные и интерактивные формы обучения	Коды компетенций и личностных результатов формирования которых способствует элемент программы
		Объем образовательной программы в ак. час.	объем работы обучающихся во взаимодействии с преподавателем, час					Самостоятельная работа						
			в т. ч. по видам занятий				консультации		Промежуточная аттестация					
			Уроки, лекции	лабораторные занятия	практические занятия	Курсовая работа								
	3 семестр	61	32	20	8		1							
	Раздел 1 Физическая химия	34	20	10	4									
	Тема 1.1 Агрегатные состояния вещества	6	4	2								2		
1	Агрегатные состояния вещества. Газообразное состояние, его характеристика. Сжижение газов. Твердое состояние, его характеристика. Кристаллические и аморфные тела. Плавление и сублимация	2/2	2/2								Конспект [1], [2]		ИЛ	ОК 01, ЛР 1,4,10, 18,25
2	Жидкое состояние вещества, его характеристика. Фазовые переходы. Понятие о плазме	2/4	2/4								Конспект [1], [2]			
3	Лабораторное занятие № 1 Определение поверхностного натяжения жидкости	2/6		2/2						Методическое пособие	Отчет по работе		МГ	
	Тема 1.2 Основы химической термодинамики, термохимии и химической кинетики	12	6	4	2							2		
4	Термохимия. Закон Гесса и его следствие. Тепловые эффекты химических реакций	2/8	2/6								Конспект [1], [2]			ОК 01, ЛР 1,4,10, 18,25
5	Практическое занятие № 1 Решение задач на расчет теплового эффекта (энтальпии) химических реакций	2/10			2/2					Методическое пособие	Отчет по занятию			
6	Лабораторное занятие № 2 Определение теплового эффекта химических реакций. Тепловые явления при растворении	2/12		2/4						Методическое пособие	Отчет по работе		МГ	
7	Скорость химической реакции. Факторы, влияющие на скорость реакций. Химическое равновесие. Принцип Ле Шателье.	2/14	2/8								Конспект [1], [2]			

Документ управляется программными средствами 1С: Колледж
Проверь актуальность версии по оригиналу, хранящемуся в 1С: Колледж

МО-43 02 15-ЕН.01.РП	КМРК БГАРФ ФГБОУ ВО «КГТУ»	
	ХИМИЯ	С.6/18

Номер занятия (сквозная нумерация)	Наименование разделов и тем	общий объем образовательной программы, час							Средства обучения	Внеаудиторная работа (домашнее задание)	Уровень освоения	Используемые активные и интерактивные формы обучения	Коды компетенций и личностных результатов формирования которых способствует элемент программы	
		Объем образовательной программы в ак. час.	объем работы обучающихся во взаимодействии с преподавателем, час					Самостоятельная работа						
			в т. ч. по видам занятий				консультации							Промежуточная аттестация
			Уроки, лекции	лабораторные занятия	практические занятия	Курсовая работа								
	3 семестр	61	32	20	8		1							
8	Катализ. Общие свойства катализаторов. Ферментативный катализ. Ингибиторы. Практическое применение катализа в технологии пищевых продуктов	2/16	2/10							Конспект [1], [2]				
9	Лабораторное занятие № 3 Определение скорости химических реакций. Факторы, влияющие на скорость химических реакций	2/18		2/6					Методическое пособие	Отчет по работе		МГ		
	Тема 1.3 Растворы	10	6	2	2						2			
10	Растворы, их виды и характеристика. Растворы газов в жидкостях. Закон Генри. Взаимное растворение жидкостей, экстракция. Растворы твердых веществ в жидкостях. Теория растворов Д.И. Менделеева	2/20	2/12						Плакат	Конспект [1], [2]		ОР	ОК 01, ЛР 1,4,10, 18,25	
11	Диффузия и осмос в растворах. Закон Вант-Гоффа. Значение этих понятий в технологии пищевых продуктов	2/22	2/14							Конспект [1], [2]		ИЛ		
12	Температура кипения и кристаллизации растворов. Законы Рауля. Криогидраты. Буферные растворы. Значение этих понятий в технологии пищевых продуктов и теххимическом контроле пищевых производств	2/24	2/16							Конспект [1], [2]				
13	Практическое занятие № 2 Решение задач. Расчет осмотического давления, температур кипения и замерзания	2/26			2/4				Методическое пособие	Отчет по занятию				
14	Лабораторное занятие № 4 Определение pH среды различными методами	2/28		2/8					Методическое пособие	Отчет по работе		МГ		

Документ управляется программными средствами 1С: Колледж
 Проверь актуальность версии по оригиналу, хранящемуся в 1С: Колледж

МО-43 02 15-ЕН.01.РП	КМРК БГАРФ ФГБОУ ВО «КГТУ»	
	ХИМИЯ	С.7/18

Номер занятия (сквозная нумерация)	Наименование разделов и тем	общий объем образовательной программы, час							Средства обучения	Внеаудиторная работа (домашнее задание)	Уровень освоения	Используемые активные и интерактивные формы обучения	Коды компетенций и личностных результатов формирования которых способствует элемент программы
		Объем образовательной программы в ак.час.	объем работы обучающихся во взаимодействии с преподавателем, час					Самостоятельная работа					
			в т. ч. по видам занятий				Промежуточная аттестация						
			Уроки, лекции	лабораторные занятия	практические занятия	Курсовая работа							
	3 семестр	61	32	20	8		1						
	Тема 1.4 Сорбционные процессы	6	4		2						2		
15	Поверхностные явления, их классификация. Сорбция, ее виды. Сорбенты. Практическое применение сорбции в технологии пищевых продуктов	2/30	2/18							Конспект [1], [2]			ОК 01, ЛР 1,4,10, 18,25
16	Адсорбция, ее разновидности. Ионообменная адсорбция, ее особенности. Природные и синтетические иониты. Принцип хроматографии	2/32	2/20						Плакат	Конспект [1], [2]		ОР	
17	Лабораторное занятие № 5 Адсорбция уксусной кислоты активированным углем	2/34		2/10					Методическое пособие	Отчет по работе		МГ	
	Раздел 2. Коллоидная химия	26	20	4	2		1						
	Тема 2.1 Коллоидно-дисперсные системы	4	4								2		
18	Понятие о дисперсных системах. Их классификация, Особенности коллоидно-дисперсных систем	2/36	2/22						Плакат	Конспект [1], [2]			
19	Молекулярно-кинетические и оптические свойства коллоидов	2/38	2/24						Плакат	Конспект [1], [2]			
	Тема 2.2 Гидрофобные коллоидно-дисперсные системы	8	4	2	2						2		
20	Электрокинетические явления: электрофорез и электроосмос. Строение двойного электрического слоя. Строение мицелл. Способы получения и методы очистки коллоидов	2/40	2/26						Плакат	Конспект [1], [2]			ОК 01, ЛР 1,4,10, 18,25
21	Практическое занятие № 3 Составление формул и мицелл	2/42			2/6				Методическое пособие	Отчет по занятию			
22	Лабораторное занятие № 6 Получение коллоидных	2/44		2/12					Методиче	Отчет по		МГ	

Документ управляется программными средствами 1С: Колледж
 Проверь актуальность версии по оригиналу, хранящемуся в 1С: Колледж

МО-43 02 15-ЕН.01.РП	КМРК БГАРФ ФГБОУ ВО «КГТУ»	
	ХИМИЯ	С.8/18

Номер занятия (сквозная нумерация)	Наименование разделов и тем	общий объем образовательной программы, час								Средства обучения	Внеаудито рная работа (домашнее задание)	Уровень освоения	Используемые активные и интерактивные формы обучения	Коды компетенций и личностных результатов формированию которых способствует элемент программы
		Объем образовательной программы в ак.час.	объем работы обучающихся во взаимодействии с преподавателем, час						Самостоятельная работа					
			в т. ч. по видам занятий				консультации	Промежуточная аттестация						
			Уроки, лекции	лабораторные занятия	практические занятия	Курсовая работа								
	3 семестр	61	32	20	8		1							
	систем									ское пособие	работе			
23	Коагуляция гидрофобных зольей. Практическое значение коагуляционных явлений в технологии пищевых продуктов	2/46	2/28							Плакат	Конспект [1], [2]		ОР	
24	Лабораторное занятие № 7 Набухание полимеров	2/48		2/14						Методиче ское пособие	Отчет по работе		МГ	
25	Лабораторное занятие № 8 Качественные реакции катионов 1 аналитической группы	2/50		2/16						Методиче ское пособие	Отчет по работе		МГ	
26	Лабораторное занятие № 9 Качественные реакции катионов 2 аналитической группы	2/52		2/18						Методиче ское пособие	Отчет по работе		МГ	
27	Лабораторное занятие № 10 Качественные реакции катионов 3 аналитической группы	2/54		2/20						Методиче ское пособие	Отчет по работе		МГ	
28	Практическое занятие №4 Основные понятия и законы химии; расчеты молекулярной массы и эквивалентов веществ; валентность; классы неорганических соединений	2/56			2/8					Методиче ское пособие	Отчет по занятию			
	Тема 2.3 Гидрофильные молекулярно-дисперсные системы	6	6											
29	Понятие о высокомолекулярных соединениях (ВМС). Набухание ВМС. Особенности растворов ВМС	2/58	2/30							Плакат	Конспект [1], [2]			
30	Жиры, белки, углеводы: их состав, строение и	2/60	2/32								Конспект	2		

Документ управляется программными средствами 1С: Колледж
 Проверь актуальность версии по оригиналу, хранящемуся в 1С: Колледж

МО-43 02 15-ЕН.01.РП	КМРК БГАРФ ФГБОУ ВО «КГТУ»	
	ХИМИЯ	С.9/18

Номер занятия (сквозная нумерация)	Наименование разделов и тем	общий объем образовательной программы, час								Средства обучения	Внеаудито рная работа (домашнее задание)	Уровень освоения	Используемые активные и интерактивные формы обучения	Коды компетенций и личностных результатов формированию которых способствует элемент программы
		Объем образовательной программы в ак.час.	объем работы обучающихся во взаимодействии с преподавателем, час						Самостоятельная работа					
			в т. ч. по видам занятий				консультации	Промежуточная аттестация						
			Уроки, лекции	лабораторные занятия	практические занятия	Курсовая работа								
	3 семестр	61	32	20	8		1							
	свойства										[1], [2]			
	Консультации по разделу 2						1/1							
	Итого за семестр	61	32	20	8		1							
	4 семестр	83	40	24	10			6	3					
1	Физико-химические изменения важнейших органических веществ пищевых продуктов в процессах технологической обработки	2/2	2/2								Конспект [1], [2]		ОК 01, ЛР 1,4,10, 18,25	
	Тема 2.5 Микрогетерогенные дисперсные системы	4	4											
2	Системы с жидкой дисперсной средой: суспензии, пасты, эмульсии, пены и их отличительные свойства	2/4	2/4								Конспект [1], [2]			
3	Системы с газообразной дисперсионной средой: аэрозоли, их классификация. Роль систем в пищевой технологии	2/6	2/6								Конспект [1], [2]	2		
4	Задачи аналитической химии, ее значение в подготовке специалистов	2/8	2/2								Конспект [3], [4]	1	ОК 01, ЛР 1,4,10, 18,25	
5	Основные химические понятия и законы. Классы неорганических соединений. Типы химической связи, валентность, ионные реакции	2/10	2/4								Конспект [3], [4]			
6	Комплексные соединения в аналитической химии	2/12	2/6								Конспект [3], [4]			
7	Практическое занятие № 1 Комплексные соединения: строение диссоциация, расчет заряда комплексообразователя; константа нестойкости	2/14			1/1					Методиче ское пособие	Отчет по занятию			
	Практическое занятие № 2 Диссоциация кислот, солей, оснований, реакции ионного обмена. Способы выражения концентрации растворов				1/2				Методиче ское пособие	Отчет по занятию				

Документ управляется программными средствами 1С: Колледж
Проверь актуальность версии по оригиналу, хранящемуся в 1С: Колледж

МО-43 02 15-ЕН.01.РП	КМРК БГАРФ ФГБОУ ВО «КГТУ»	
	ХИМИЯ	С.10/18

Номер занятия (сквозная нумерация)	Наименование разделов и тем	общий объем образовательной программы, час							Средства обучения	Внеаудиторная работа (домашнее задание)	Уровень освоения	Используемые активные и интерактивные формы обучения	Коды компетенций и личностных результатов формирования которых способствует элемент программы	
		Объем образовательной программы в ак.час.	объем работы обучающихся во взаимодействии с преподавателем, час					Самостоятельная работа						
			в т. ч. по видам занятий				консультации							Промежуточная аттестация
			Уроки, лекции	лабораторные занятия	практические занятия	Курсовая работа								
	3 семестр	61	32	20	8		1							
8	Методы качественного анализа: дробный и систематический. Классификация катионов и анионов	2/16	2/8							Конспект [3], [4]				
9	Правила и техника выполнения лабораторных работ, правила техники безопасности при выполнении лабораторных работ, порядок ведения лабораторного журнала	2/18	2/10						Методическое пособие					
	Тема 3.2 Вторая аналитическая группа катионов	6	2								2			
10	Классификация растворов по степени насыщения. Равновесие в гетерогенной системе. Произведение растворимости. Буферные растворы. Степень и константа диссоциации	2/20	2/12							Конспект [3], [4]			ОК 01, ЛР 1,4,10, 18,25	
11	Практическое занятие № 3 Вычисление степени диссоциации по константе диссоциации и концентрации электролитов. Вычисление значений произведения растворимости бинарных электролитов по растворимости и наоборот	2/21			1/3				Методическое пособие	Отчет по занятию				
	Практическое занятие № 4 Вычисление концентрации ионов водорода и величины водородного показателя. Вычисление pH буферных растворов				1/4			Методическое пособие	Отчет по занятию					
	Тема 3.3 Третья аналитическая группа катионов	2		2							2			
	Тема 3.4 Четвертая аналитическая группа катионов	4	1	2	1						2			
12	Амфотерность гидроксидов. Окислительно-восстановительные реакции	2/24	1/12							Конспект [3], [4]			ОК 01, ЛР 1,4,10, 18,25	
	Практическое занятие № 5 Окислительно-восстановительные реакции. Степень окисления.				1/5				Методическое	Отчет по занятию				

Документ управляется программными средствами 1С: Колледж
 Проверь актуальность версии по оригиналу, хранящемуся в 1С: Колледж

МО-43 02 15-ЕН.01.РП	КМРК БГАРФ ФГБОУ ВО «КГТУ»	
	ХИМИЯ	С.11/18

Номер занятия (сквозная нумерация)	Наименование разделов и тем	общий объем образовательной программы, час								Средства обучения	Внеаудито рная работа (домашнее задание)	Уровень освоения	Используемые активные и интерактивные формы обучения	Коды компетенций и личностных результатов формированию которых способствует элемент программы	
		Объем образовательной программы в ак.час.	объем работы обучающихся во взаимодействии с преподавателем, час					Самостоятельная работа							
			в т. ч. по видам занятий				консультации		Промежуточная аттестация						
			Уроки, лекции	лабораторные занятия	практические занятия	Курсовая работа									
	3 семестр	61	32	20	8		1								
	Упражнения									пособие					
13	Лабораторное занятие № 11 Качественные реакции катионов 4 аналитической группы	2/26		2/2						Методиче ское пособие	Отчет по работе		МГ		
	Тема 3.5 Пятая аналитическая группа катионов	4	1	2	1							2			
14	Гидролиз солей, его значение в аналитической практике	2/28	1/13								Конспект [3], [4]			ОК 01, ЛР 1,4,10, 18,25	
	Практическое занятие № 6 Гидролиз солей. Упражнения				1/6					Методиче ское пособие	Отчет по занятию				
15	Лабораторное занятие № 12 Качественные реакции катионов 5 аналитической группы	2/30		2/4						Методиче ское пособие	Отчет по работе		МГ		
16	Аналитическая классификация анионов. Аналитические реакции анионов	2/32	2/15								Конспект [3], [4]				
17	Лабораторное занятие № 13 Качественные реакции анионов 1, 2, 3 аналитических групп	2/36		2/14						Методиче ское пособие	Отчет по работе		МГ		
	Раздел 4 Аналитическая химия. Количественный анализ	41	20	16	5										
	Тема 4.1 Гравиметрический метод анализа	4	1	2	1							2			
18	Методы количественного анализа, его задачи. Сущность гравиметрического и титриметрического методов и их основные операции	2/38	1/16								Конспект [3], [4]			ОК 01, ЛР 1,4,10, 18,25	
	Практическое занятие № 7 Аналитические весы, их устройство. Правила взвешивания				1/7					Методиче ское	Отчет по занятию				

Документ управляется программными средствами 1С: Колледж
 Проверь актуальность версии по оригиналу, хранящемуся в 1С: Колледж

МО-43 02 15-ЕН.01.РП	КМРК БГАРФ ФГБОУ ВО «КГТУ»	
	ХИМИЯ	С.12/18

Номер занятия (сквозная нумерация)	Наименование разделов и тем	общий объем образовательной программы, час								Средства обучения	Внеаудиторная работа (домашнее задание)	Уровень освоения	Используемые активные и интерактивные формы обучения	Коды компетенций и личностных результатов формирования которых способствует элемент программы
		Объем образовательной программы в ак.час.	объем работы обучающихся во взаимодействии с преподавателем, час						Самостоятельная работа					
			в т. ч. по видам занятий				консультации	Промежуточная аттестация						
			Уроки, лекции	лабораторные занятия	практические занятия	Курсовая работа								
	3 семестр	61	32	20	8		1							
										пособие				
19	Лабораторное занятие № 14 Определение процентного содержания кристаллизационной воды в кристаллическом хлориде бария	2/40		2/6						Методическое пособие	Отчет по работе		ТЗ	
	Тема 4.2 Методы титриметрического анализа	8	2	4	2							2-3		
20	Классификация методов титриметрического анализа. Сущность метода кислотно-основного титрования	2/42	2/18								Конспект [3], [4]			ОК 01, ЛР 1,4,10, 18,25
21	Практическое занятие № 8 Расчеты в титриметрическом анализе	2/44			1/8					Методическое пособие	Отчет по занятию			
	Практическое занятие № 9 Расчеты в кислотно-основном методе				1/9					Методическое пособие	Отчет по занятию			
22	Лабораторное занятие № 15 Приготовление раствора щелочи, установка титра и нормальности щелочи по кислоте	2/46		2/8						Методическое пособие	Отчет по работе		ТЗ	
23	Лабораторное занятие № 10 Определение временной жесткости воды	2/48		2/10						Методическое пособие	Отчет по работе		МГ	
	Тема 4.3 Методы редоксиметрии	12	4	6	2							2-3		
24	Классификация и теоретические основы методов редоксиметрии. Перманганатометрия, ее сущность. Рабочие растворы. Индикаторы. Условия титрования. Применение метода в теххимическом контроле	2/50	2/20								Конспект [3], [4]			ОК 01, ЛР 1,4,10, 18,25

Документ управляется программными средствами 1С: Колледж
 Проверь актуальность версии по оригиналу, хранящемуся в 1С: Колледж

МО-43 02 15-ЕН.01.РП	КМРК БГАРФ ФГБОУ ВО «КГТУ»	
	ХИМИЯ	С.13/18

Номер занятия (сквозная нумерация)	Наименование разделов и тем	общий объем образовательной программы, час								Средства обучения	Внеаудиторная работа (домашнее задание)	Уровень освоения	Используемые активные и интерактивные формы обучения	Коды компетенций и личностных результатов формирования которых способствует элемент программы
		Объем образовательной программы в ак.час.	объем работы обучающихся во взаимодействии с преподавателем, час						Самостоятельная работа					
			в т. ч. по видам занятий				консультации	Промежуточная аттестация						
			Уроки, лекции	лабораторные занятия	практические занятия	Курсовая работа								
	3 семестр	61	32	20	8		1							
	производства													
25	Иодометрия, ее сущность. Рабочие растворы. Индикаторы. Условия титрования. Применение метода в теххимическом контроле производства	2/52	2/22								Конспект [3], [4]			
26	Практическое занятие № 10 Расчеты в методе перманганатометрии	2/53			1/10					Методическое пособие	Отчет по занятию			
27	Лабораторное занятие № 16 Приготовление рабочих растворов перманганата калия и щавелевой кислоты	2/55		2/12						Методическое пособие	Отчет по работе			
28	Лабораторное занятие № 17 Установка нормальности и титра перманганата калия по щавелевой кислоте	2/57		2/14						Методическое пособие	Отчет по работе		ТЗ	
	Лабораторное занятие № 18-19 Приготовление рабочих растворов тиосульфата натрия, бихромата калия, йода			2/24						Методическое пособие	Отчет по работе			
29	Установка титра и нормальности тиосульфата натрия по бихромату калия, установка титра нормальности йода по тиосульфату натрия	2/61	2/24							Методическое пособие	Отчет по работе		ТЗ	
	Тема 4.4 Методы осаждения и комплексообразования	8	4	4								2-3		
30	Классификация методов осаждения. Сущность метода аргентометрии (метод Мора); условия титрования, индикаторы. Применение метода в анализе пищевых продуктов	2/63	2/26								Конспект [3], [4]			ОК 01, ЛР 1,4,10, 18,25
31	ЛаборатОпределение содержания хлорида натрия в	2/65	2/28							Методиче	Отчет по		ТЗ	

Документ управляется программными средствами 1С: Колледж
 Проверь актуальность версии по оригиналу, хранящемуся в 1С: Колледж

МО-43 02 15-ЕН.01.РП	КМРК БГАРФ ФГБОУ ВО «КГТУ»	
	ХИМИЯ	С.14/18

Номер занятия (сквозная нумерация)	Наименование разделов и тем	общий объем образовательной программы, час								Средства обучения	Внеаудиторная работа (домашнее задание)	Уровень освоения	Используемые активные и интерактивные формы обучения	Коды компетенций и личностных результатов формирования которых способствует элемент программы
		Объем образовательной программы в ак.час.	объем работы обучающихся во взаимодействии с преподавателем, час					Самостоятельная работа						
			в т. ч. по видам занятий				консультации		Промежуточная аттестация					
			Уроки, лекции	лабораторные занятия	практические занятия	Курсовая работа								
	3 семестр	61	32	20	8		1							
	техническом образце поваренной соли методом пипетирования и отдельных навесок									ское пособие	работе			
32	Сущность метода комплексометрии. Рабочие растворы, индикаторы, условия титрования, применение в технохимическом контроле	2/67	2/30								Конспект [3], [4]			
33	Определение общей жесткости воды методом комплексометрии	2/69	2/32							Методическое пособие	Отчет по работе		МГ	
	Тема 4.5 Классификация физико-химических методов	9	9									2		
34	Классификация основных физико-химических методов, их сущность и преимущество над химическими методами	2/71	2/34							Приборы физико-химических методов анализа	Конспект [3], [4]			ОК 01, ЛР 1,4,10, 18,25
35	Сущность и значение колориметрического метода анализа. Приборы колориметрического метода анализа	2/73	2/36							Фотоэлектродный колориметр	Конспект [3], [4]			
36	Применение физико-химических методов в технохимическом контроле производства	2/75	2/38								Конспект [3], [4]			
37	Самостоятельная работа Применение физико-химических методов в технохимическом контроле производства	3/78							3/3					
38-40	Итоговое занятие	2/80	2/40								Наличие отчетов			
	Промежуточная аттестация в форме экзамена							6						

Документ управляется программными средствами 1С: Колледж
 Проверь актуальность версии по оригиналу, хранящемуся в 1С: Колледж

МО-43 02 15-ЕН.01.РП	КМРК БГАРФ ФГБОУ ВО «КГТУ»	
	ХИМИЯ	С.15/18

Номер занятия (сквозная нумерация)	Наименование разделов и тем	общий объем образовательной программы, час								Средства обучения	Внеаудито рная работа (домашнее задание)	Уровень освоения	Используемые активные и интерактивные формы обучения	Коды компетенций и личностных результатов формированию которых способствует элемент программы
		Объем образовательной программы в ак.час.	объем работы обучающихся во взаимодействии с преподавателем, час					Самостоятельная работа						
			в т. ч. по видам занятий											
			Уроки, лекции	лабораторные занятия	практические занятия	Курсовая работа	консультации	Промежуточная аттестация						
	3 семестр	61	32	20	8		1							
	Итого за 4 семестр	83	40	24	10			6						
	Итого по дисциплине	144	72	44	18		1	6	3					

Документ управляется программными средствами 1С: Колледж
Проверь актуальность версии по оригиналу, хранящемуся в 1С: Колледж

3 УСЛОВИЯ РЕАЛИЗАЦИИ ДИСЦИПЛИНЫ

3.1 Материально-техническое обеспечение

Кабинет «Аналитической химии», оснащенный в соответствии с приложением 3 ОПОП-П.

3.2 Учебно-методическое обеспечение

3.2.1 Основные печатные и/или электронные издания

1. Кудряшева, Н. С. Физическая и коллоидная химия [Электронный ресурс]: учебник и практикум для среднего профессионального образования / Н. С. Кудряшева. – М.: Юрайт, 2020. - 379 on-line. - (Профессиональное образование)

2. Никитина, Н. Г. Аналитическая химия [Электронный ресурс]: учебник и практикум для сред. проф. образования / Н. Г. Никитина, А. Г. Борисов, Т. И. Хаханина. - 4-е изд., испр. и доп. - М.: Юрайт, 2021.

3. Вершинин, В. И. Аналитическая химия [Электронный ресурс]: учебник / В. И. Вершинин, И. В. Власова, И. А. Никифорова. - 3-е изд. - Санкт-Петербург: Лань, 2019. - 428 on-line

3.2.2 Основные электронные издания

1. ЭБС «Book.ru», <https://www.book.ru>

2. ЭБС «ЮРАЙТ», <https://www.biblio-online.ru>

3. ЭБС «Академия», <https://www.academia-moscow.ru>

4. Издательство «Лань», <https://e.lanbook.com>

5. Электронно-библиотечная система «Университетская библиотека онлайн», <https://www.biblioclub.ru>.

4 КОНТРОЛЬ И ОЦЕНКА РЕЗУЛЬТАТОВ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ

Результаты обучения	Критерии оценки	Методы оценки
Усвоенные знания:		
основные понятия и законы химии	Полнота ответов, точность формулировок, не менее 75% правильных ответов.	Экзамен, опрос, тестирование, письменная проверка, выполнение домашних заданий, оценка, анализ и защита практических занятий
теоретические основы органической химии, аналитической, физической, коллоидной химии	Не менее 75% правильных ответов.	Экзамен, опрос, тестирование, письменная проверка, выполнение домашних заданий, оценка, анализ и защита практических занятий
понятие химической кинетики и катализа	Актуальность темы,	Экзамен, опрос, тестирование, письменная проверка, выполнение домашних заданий
классификация химических реакций и закономерности их протекания	адекватность результатов поставленным целям,	Экзамен, опрос, тестирование, письменная проверка, выполнение домашних заданий, оценка, анализ и защита практических занятий
обратимые и необратимые химические реакции, химическое равновесие, смещение химического равновесия под действием различных факторов	полнота ответов, точность формулировок, адекватность применения терминологии	Экзамен, опрос, тестирование, письменная проверка, выполнение домашних заданий, оценка, анализ и защита практических занятий
окислительно-восстановительные реакции, реакции ионного обмена	Правильность, полнота выполнения заданий, точность формулировок,	Экзамен, опрос, тестирование, письменная проверка, выполнение домашних заданий, оценка, анализ и защита практических занятий
гидролиз солей, диссоциацию электролитов в водных растворах,		Экзамен, опрос, тестирование, письменная проверка, выполнение

МО-43 02 15-ЕН.01.РП	КМРК БГАРФ ФГБОУ ВО «КГТУ»	
	ХИМИЯ	С.17/18

Результаты обучения	Критерии оценки	Методы оценки
понятие о сильных и слабых электролитах	точность расчетов, соответствие требованиям безопасности Адекватность, оптимальность выбора способов действий, методов, последовательно стей действий и т.Д. Точность оценки, самооценки выполнения Соответствие требованиям инструкций, регламентов Рациональность действий и т.Д.	домашних заданий, оценка, анализ и защита практических занятий
тепловой эффект химических реакций, термохимические уравнения		Экзамен, опрос, тестирование, письменная проверка, выполнение домашних заданий, оценка, анализ и защита практических занятий
характеристики различных классов органических веществ, входящих в состав сырья и готовой пищевой продукции		Экзамен, опрос, тестирование, письменная проверка, выполнение домашних заданий
свойства растворов и коллоидных систем высокомолекулярных соединений		Экзамен, опрос, тестирование, письменная проверка, выполнение домашних заданий, оценка, анализ и защита практических занятий
дисперсные и коллоидные системы пищевых продуктов		Экзамен, опрос, тестирование, письменная проверка, выполнение домашних заданий
роль и характеристики поверхностных явлений в природных и технологических процессах		Экзамен, опрос, тестирование, письменная проверка, выполнение домашних заданий
основные методы классического количественного и физико-химического анализа		Экзамен, опрос, тестирование, письменная проверка, выполнение домашних заданий, оценка, анализ и защита практических занятий
назначение и правила использования лабораторного оборудования и аппаратуры		Экзамен, опрос, тестирование, письменная проверка, выполнение домашних заданий, оценка, анализ и защита практических занятий
методы и техника выполнения химических анализов		Экзамен, опрос, тестирование, письменная проверка, выполнение домашних заданий
приемы безопасной работы в химической лаборатории		Экзамен, опрос, тестирование, письменная проверка, выполнение домашних заданий, оценка знаний правил техники безопасности при выполнении лабораторных работ
Освоенные умения:		
применять основные законы химии для решения задач в области профессиональной деятельности		Экзамен, анализ выполнения лабораторных работ. Защита и оценка результатов лабораторных работ и практических занятий
использовать свойства органических веществ, дисперсных и коллоидных систем для оптимизации технологического процесса		Экзамен, анализ выполнения лабораторных работ. Защита и оценка результатов лабораторных работ и практических занятий
описывать уравнениями химических реакций процессы, лежащие в основе производства продовольственных продуктов		Экзамен, анализ выполнения лабораторных работ. Защита и оценка результатов лабораторных работ и практических занятий
проводить расчеты по химическим формулам и уравнениям реакции		Экзамен, анализ выполнения лабораторных работ. Защита и оценка результатов лабораторных работ и практических занятий
использовать лабораторную посуду и оборудование		Экзамен, анализ выполнения лабораторных работ. Защита и оценка результатов лабораторных работ и практических занятий

МО-43 02 15-ЕН.01.РП	КМРК БГАРФ ФГБОУ ВО «КГТУ»	
	ХИМИЯ	С.18/18

Результаты обучения	Критерии оценки	Методы оценки
выбирать метод и ход химического анализа, подбирать реактивы и аппаратуру		Экзамен, анализ выполнения лабораторных работ. Защита и оценка результатов лабораторных работ и практических занятий
проводить качественные реакции на неорганические вещества и ионы, отдельные классы органических соединений		Анализ выполнения лабораторных работ. Защита и оценка результатов лабораторных работ и практических занятий
выполнять количественные расчеты состава вещества по результатам измерений		Экзамен, анализ выполнения лабораторных работ. Защита и оценка результатов лабораторных работ и практических занятий
соблюдать правила техники безопасности при работе в химической лаборатории		Оценка соблюдения обучающимися правил техники безопасности при выполнении лабораторных работ

5 СВЕДЕНИЯ О СОГЛАСОВАНИИ

Рабочая программа рассмотрена и одобрена на заседании методической комиссии «Поварское и кондитерское дело».

Протокол № 9 от «20» мая 2026 г.

Председатель методической комиссии _____/А.В. Червяковская/