

федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования

«Мичуринский государственный аграрный университет»
Тамбовский филиал

Кафедра биологии и химии

УТВЕРЖДЕНА
решением учебно-методического совета
университета
(протокол от 23 мая 2024 г. № 9)

УТВЕРЖДАЮ
Председатель учебно-методического
совета университета
_____ С.В. Соловьёв
«23» мая 2024 г.

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)
ФИЗИЧЕСКАЯ И КОЛЛОИДНАЯ ХИМИЯ

Направление подготовки 19.03.04 Технология продукции и организация
общественного питания

Направленность (профиль) - Технология и организация специальных видов
питания

Квалификация - бакалавр

Тамбов – 2024 г.

1. Цели освоения дисциплины(модуля)

Целями освоения дисциплины (модуля) физическая и коллоидная химия являются приобретение теоретических знаний, достаточных для формирования основных понятий и представлений об агрегатных состояниях вещества; современном учении о растворах, о явлениях диффузии и осмоса; электропроводности растворов; основах химической термодинамики и термохимии; о химической кинетике, катализе и химических равновесиях, об электрохимии.

В результате изучения курса обучающийся овладевает необходимыми теоретическими и практическими знаниями по вопросам физической и коллоидной химии с дальнейшим использованием их в процессе профессиональной деятельности.

При освоении данной дисциплины учитываются трудовые функции профессионального стандарта: 33.008 Руководитель предприятия питания.

2. Место дисциплины в структуре образовательной программы

Согласно учебному плану по направлению подготовки 19.03.04 Технология продукции и организация общественного питания дисциплина (модуль) «Физическая и коллоидная химия» относится к базовой части Б1.Б.13. Дисциплина базируется на курсах «Неорганическая химия», «Аналитическая химия и физико-химические методы анализа», «Пищевые добавки». Физическая и коллоидная химия является основополагающей для изучения последующих дисциплин: «Контроль качества пищевой продукции», «Физиологобиохимические основы производства молочных и мясных продуктов», «Технология продукции специальных видов питания».

3. Планируемые результаты обучения по дисциплине, соотнесенные с планируемыми результатами освоения образовательной программы

В результате изучения дисциплины обучающийся должен освоить трудовые функции

33.008 Руководитель предприятия питания	
Трудовая функция	Трудовые действия, необходимые умения и знания
Управление материальными ресурсами и персоналом департаментов (служб, отделов) предприятия питания (код - В/01.6)	Оценка материальных ресурсов департаментов (служб, отделов); Оценка функциональных возможностей персонала департаментов (служб, отделов); Планирование текущей деятельности департаментов (служб, отделов) предприятия питания; Формирование системы бизнес-процессов, регламентов и стандартов предприятия питания; Координация и контроль деятельности департаментов (служб, отделов)
Планирование процессов основного производства организации питания (Повар. ТФ - D/01.6)	- Оценка факторов, влияющих на процессы основного производства организации питания; - Планирование потребностей основного производства организации питания в трудовых и материальных ресурсах; - Разработка планов основного производства организации питания по отдельным видам процессов; - Разработка предложений по совершенствованию ассортиментной политики и ценообразования на блюда, напитки и кулинарные изделия организации питания.
Организация и координация процессов основного производства организации питания (Повар. ТФ - D/02.6)	- Проведение организационной диагностики, проектирования и регламентации процессов основного производства организации питания; - Распределение производственных заданий между бригадами основного производства организации питания в зависимости от их специализации и определение степени ответственности бригадиров;

	<ul style="list-style-type: none"> - Координация процессов основного производства организации питания с другими структурными подразделениями.
Контроль и оценка эффективности процессов основного производства организации питания (Повар. ТФ - D/03.6).	<ul style="list-style-type: none"> - Контроль выполнения работниками основного производства организации питания технологий приготовления блюд, напитков и кулинарных изделий, регламентов и стандартов, принятых в организации; - Оценка результатов деятельности основного производства организации питания за отчетный период; - Выявление отклонений от плана в работе основного производства организации питания и их причин; - Подготовка отчетов о результатах работы основного производства организации питания за отчетный период; - Реализация мер по предупреждению хищений и других случаев нарушения сотрудниками основного производства организации питания трудовой дисциплины, регламентов и стандартов, принятых в организации; - Подготовка и реализация мер по повышению эффективности работы основного производства организации питания

Освоение дисциплины (модуля) направлено на формирование следующих компетенций

ОК-7 способностью к самоорганизации и самообразованию общепрофессиональных компетенций

ОПК-1 способностью осуществлять поиск, хранение, обработку и анализ информации из различных источников и баз данных, представлять ее в требуемом формате с использованием информационных, компьютерных и сетевых технологий;

ПК-1 способностью использовать технические средства для измерения основных параметров технологических процессов, свойств сырья, полуфабрикатов и качество готовой продукции, организовать и осуществлять технологический процесс

ПК-4 готовностью устанавливать и определять приоритеты в сфере производства продукции питания, обосновывать принятие конкретного технического решения при разработке новых технологических процессов производства продукции питания; выбирать технические средства и технологии с учетом экологических последствий их применения

ПК-24 способностью проводить исследования по заданной методике и анализировать результаты экспериментов

Планируемые результаты обучения (показатели освоения компетенции)	Критерии оценивания результатов обучения			
	Низкий (допороговый) компетенция не сформирована	Пороговый	Базовый	Продвинутый
ОК-7 ЗНАТЬ: технологии организации процесса самообразования, приемы целеполагания во временной перспективе, способы планирования, организации, самоконтроля и самооценки дея-	Знает отдельные приемы самоорганизации, но допускает существенные ошибки при их реализации, не учитывая временных перспектив развития профессиональной деятельности	Знает отдельные приемы организации собственной познавательной деятельности, осознавая перспективы профессионального развития, но не давая аргументированного обоснования адекватности отобранных для усвоения	Демонстрирует системное знание приемов организации процесса самообразования только в определенной сфере деятельности	Демонстрирует возможность переноса технологии организации процесса самообразования, сформированной в одной сфере деятельности, на другие сферы, полностью обосновывая выбор используемых методов и приемов

тельности		информации целям самообразования		
УМЕТЬ: планировать цели и устанавливать приоритеты при выборе способов принятия решений с учетом условий, средств, личностных возможностей и временной перспективы достижения; осуществления деятельности	Имея базовые знания о способах принятия решений при выполнении конкретной профессиональной деятельности, не способен устанавливать приоритеты при планировании целей своей деятельности	При планировании и установлении приоритетов целей профессиональной деятельности не полностью учитывает внешние и внутренние условия их достижения	Планируя цели профессиональной деятельности с учетом условий их достижения, дает не полностью аргументированное обоснование соответствия выбранных способов выполнения деятельности намеченным целям	Готов и умеет формировать приоритетные цели деятельности, давая полную аргументацию обоснование применяемым решениям при выборе способов выполнения деятельности
ВЛАДЕТЬ: приемами саморегуляции эмоциональных и функциональных состояний при выполнении профессиональной деятельности	Владеет информацией об отдельных приемах саморегуляции эмоциональных и функциональных состояний при выполнении профессиональной деятельности, но не умеет реализовать их в конкретных ситуациях	Владеет отдельными приемами саморегуляции эмоциональных и функциональных состояний при выполнении профессиональной деятельности, но допускает существенные ошибки при их реализации, не учитывая конкретные условия и свои возможности при принятии решений	Демонстрирует возможность и обоснованность реализации приемов саморегуляции эмоциональных и функциональных состояний при выполнении профессиональной деятельности	Демонстрирует обоснованный выбор приемов саморегуляции эмоциональных и функциональных состояний при выполнении профессиональной деятельности
<u>ОПК-1</u> ЗНАТЬ: принципы современные программного обеспечения, ресурсы Интернета для поиска необходимой информации; новейшие информационные технологии, основные методы, способы и средства получения, хранения, переработки информации	Отсутствие или пробелы в знаниях применения стандартных программных средств для поиска, хранения, обработки и анализа необходимой информации; отсутствие навыков работы с персональным компьютером	Фрагментарное знание основ программного обеспечения, необходимых для поиска информации в ресурсах Интернета; новейших информационных технологий, основных методов, способов и средств получения, хранения, переработки информации	В целом успешные, но содержащие отдельные пробелы знаний необходимых для поиска информации в ресурсах Интернета; новейших информационных технологий, основных методов, способов и средств получения, хранения, переработки информации	Сформированные знания программного обеспечения, необходимые для поиска информации в ресурсах Интернета; новейших информационных технологий, основных методов, способов и средств получения, хранения, переработки информации
УМЕТЬ: использовать прикладные программные средства для создания документов и	Частично освоенное умение использовать прикладные программные средства для создания	В целом успешно, но не систематически применяемое умение использовать прикладные про-	В целом успешные, но содержащие отдельные пробелы, умение использовать прикладные про-	Сформированное умение использовать прикладные программные средства для создания

			ческих задач	
УМЕТЬ: проводить исследования по заданной методике и анализировать результаты экспериментов	Частично освоенное умение проводить исследования по заданной методике и анализировать результаты экспериментов	В целом успешное, но не систематически осуществляющее умение проводить исследования по заданной методике и анализировать результаты экспериментов	Сформированное, но содержащее отдельные пробелы, умение проводить исследования по заданной методике и анализировать результаты экспериментов	Сформированное умение проводить исследования по заданной методике и анализировать результаты экспериментов
ВЛАДЕТЬ: навыками осуществления экспериментально-исследовательской деятельности за счет реализации возможностей проведения по заданной методике	Частично владеет навыками осуществления экспериментально-исследовательской деятельности за счет реализации возможностей проведения по заданной методике	Недостаточно владеет навыками осуществления экспериментально-исследовательской деятельности за счет реализации возможностей проведения по заданной методике	В целом успешное, но содержащее отдельные пробелы, владение навыками осуществления экспериментально-исследовательской деятельности за счет реализации возможностей проведения по заданной методике	Успешно владеет навыками осуществления экспериментально-исследовательской деятельности за счет реализации возможностей проведения по заданной методике

В результате освоения дисциплины (модуля) обучающийся должен:

Знать:

- основы химической термодинамики;
- методов описания химических равновесий в растворах электролитов;
- основы химической кинетики;
- начала термодинамики и основные уравнения химической термодинамики;
- методы термодинамического описания химических и фазовых равновесий в многокомпонентных системах;
- термодинамику растворов электролитов и электрохимических систем;
- уравнение формальной кинетики и теории кинетики сложных, цепных, гетерогенных и фотохимических реакций;
- технологии организации процесса самообразования, приемы целеполагания во временной перспективе, способы планирования, организации, самоконтроля и самооценки деятельности;

Уметь:

- использовать знание химии в профессиональной деятельности;
- определять по справочным данным энергетические характеристики и геометрию молекул;
- термодинамические характеристики химических реакций;
- величины pH и характеристики диссоциации электролитов;
- производить расчеты концентрации растворов различных соединений;
- использовать технические средства для измерения основных параметров технологических процессов, свойств сырья, полуфабрикатов и качество готовой продукции, организовать и осуществлять технологический процесс производства продукции питания

Владеть:

- методами исследования физико-химических свойств биологически активных веществ;
- приемами определения структуры биологически активных соединений на основе их физико-химических характеристики;

- правилами безопасной работы в химической лаборатории;
- навыками осуществления экспериментально-исследовательской деятельности за счет реализации возможностей проведения по заданной методике.

3.1 Матрица соотнесения тем/разделов учебной дисциплины (модуля) и формируемых в них общекультурных, общепрофессиональных и профессиональных компетенций

Темы, разделы дисциплины	Компетенции					Общее количество компетенций
	ОК-7	ОПК-1	ПК-1	ПК-4	ПК-24	
Основные понятия физической и коллоидной химии. Основы химической термодинамики.	+	+		+		3
Растворы. Коллигативные свойства растворов.	+	+	+			3
Кислотно-основные равновесия в растворах. Буферные системы	+	+		+		3
Электрохимические системы. Электродные процессы	+	+		+	+	4
Химическая кинетика. Катализ	+	+		+		3
Химическое и фазовое равновесие	+	+		+	+	4
Поверхностные явления. Адсорбция. Поверхностно-активные вещества	+	+		+		3
Дисперсные системы. Свойства коллоидных систем.	+	+		+	+	4
Растворы высокомолекулярных веществ. Гетерогенные системы.	+	+	+	+		4

4. Структура и содержание дисциплины (модуля)

Общая трудоемкость дисциплины составляет 3 зачетные единицы, 108 акад. часов.

4.1 Объем дисциплины и виды учебной работы

Вид занятий	Количество часов	
	по очной форме обучения 6 семестр	по заочной форме обучения 3 курс
Общая трудоемкость дисциплины	108	108
Контактная работа обучающихся с преподавателем, в т.ч.	48	20
Аудиторные занятия, из них	48	20
лекции	16	8
практические занятия (семинары)	32	12
Самостоятельная работа, в т.ч.	24	79
проработка учебного материала по дисциплине (конспектов лекций, учебников, материалов сетевых ресурсов		
подготовка к практическим занятиям, коллоквиумам		
выполнение индивидуальных заданий		
подготовка к сдаче модуля (выполнение тренировочных тестов)		
Курсовое проектирование (выполнение курсовой работы)	-	-
Контроль	36	9
Вид итогового контроля	экзамен	экзамен

4.2 Лекции

№	Раздел дисциплины (модуля), темы лекций	Объем в акад. часах		Формируемые компетенции
		очная форма обучения	заочная форма обучения	
1	Основные понятия физической и коллоидной химии. Основы химической термодинамики.	2	1	ОК-7; ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24
2	Растворы. Коллигативные свойства растворов.	2	1	ОК-7; ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24
3	Кислотно-основные равновесия в растворах. Буферные системы	2	1	ОК-7; ОПК-1
4	Электрохимические системы. Электродные процессы	2	1	ОК-7; ПК-1; ПК-4; ПК-24
5	Химическая кинетика. Катализ Химическое и фазовое равновесие	2	1	ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24
6	Поверхностные явления. Адсорбция. Поверхностно-активные вещества		1	ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24
7	Дисперсные системы. Свойства коллоидных систем.	4	1	ОК-7; ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24
8	Растворы высокомолекулярных веществ. Гетерогенные системы.	2	1	ОК-7; ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24

4.3 Практические занятия (семинары)

№	Наименование занятия	Объем в акад. часах		Формируемые компетенции
		очная форма обучения	заочная форма обучения	
1	Определение молярной массы неэлектролита криоскопическим методом.	4	1	ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24
2	Определение степени диссоциации растворенного вещества и осмотического давления раствора криоскопическим методом	4	1	ОК-7; ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24
3	Колориметрический метод определения концентрации водородных ионов (рН среды)	4	1	ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24
4	Определение pH растворов потенциометрическим методом.	4	1	ОК-7; ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24
5	Влияние концентрации реагирующих веществ и температуры среды на скорость химической реакции.	4	1	ОК-7; ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24
6	Кинетика каталитического разложения пероксида водорода (гетерогенный катализ)	4	1	ОК-7; ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24
7	Определение константы скорости каталитической реакции гидролиза (инверсии) сахарозы (гомогенный катализ)	2	1	ОК-7; ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24;
8	Адсорбция уксусной кислоты почвой	2	1	ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24
9	Получение коллоидных растворов. Коагуляция золей	2	2	ОК-7; ПК-1; ПК-4; ПК-24;
10	Изучение свойств высокомолекулярных соединений	2	2	ОК-7; ПК-1; ПК-4; ПК-24

4.4 Лабораторные работы не предусмотрены

4.5 Самостоятельная работа обучающихся

Раздел дисциплины	Вид самостоятельной работы	Объем часов	
		очная форма обучения	заочная форма обучения
Основные понятия физической и коллоидной химии. Основы химической термодинамики.	Выполнение индивидуальных заданий (тестов)	1	2
	Написание реферата	1	4
	Подготовка доклада	1	4
Растворы. Коллигативные свойства растворов.	Выполнение индивидуальных заданий (тестов)	1	4
	Написание реферата	1	4
	Подготовка доклада	1	4
Кислотно-основные равновесия в растворах. Буферные системы	Выполнение индивидуальных заданий (тестов)	1	4
	Написание реферата	1	2
	Подготовка доклада	1	2
Электрохимические системы. Электродные процессы	Выполнение индивидуальных заданий (тестов)	1	2
	Написание реферата	1	2
	Подготовка доклада		4
Химическая кинетика. Катализ	Выполнение индивидуальных заданий (тестов)	1	4
	Написание реферата	1	4
	Подготовка доклада	1	4
Химическое и фазовое равновесие	Выполнение индивидуальных заданий (тестов)	1	2
	Написание реферата	1	4
	Подготовка доклада	1	4
Поверхностные явления. Адсорбция. Поверхностно-активные вещества	Выполнение индивидуальных заданий (тестов)	1	2
	Написание реферата	1	2
	Подготовка доклада		2
Дисперсные системы. Свойства коллоидных систем.	Выполнение индивидуальных заданий (тестов)	1	2
	Написание реферата	1	2
	Подготовка доклада	1	3
Растворы высокомолекулярных веществ. Гетерогенные системы.	Выполнение индивидуальных заданий (тестов)	1	2
	Написание реферата	1	2
	Подготовка доклада	1	2
ИТОГО		24	79

4.6 Выполнение контрольной работы обучающимися заочной формы

Химия – фундаментальная дисциплина, на которой базируется изучение последующих общеобразовательных и специальных дисциплин (биологии, физиологии, технологии производств и др.)

Порядок изучения дисциплины «Химия неорганическая и аналитическая» обучающимися дистанционной формы обучения строится по следующему плану:

1. Самостоятельное изучение материала по учебникам и учебным пособиям с использованием учебной программы и справочной литературы;
2. Выполнение контрольных заданий согласно шифру и защита контрольных работ (таблица вариантов контрольных заданий приведена в конце методического указания);
3. Выполнение лабораторного практикума и посещение лекций в период сессии, отчет по лабораторным практикумам (если таковой значится в учебном плане);
4. Сдача экзаменов или зачетов (в соответствии с учебным планом) по разделам дисциплины.

Контрольные работы обучающийся должен выполнять самостоятельно. Если на контрольную работу получена отрицательная рецензия «не допускается к собеседованию»

нию», контрольную дорабатывают, с учетом замечаний рецензента, в той же тетради, и высыпают на повторное рецензирование.

До экзамена или зачета обучающийся проходит защиту контрольной работы у преподавателя, рецензировавшего ее, в личной беседе.

Рекомендации по выполнению контрольной работы

Перед выполнением контрольной работы необходимо изучить рабочую программу дисциплины «Химия» раздела «Неорганическая химия», теоретический материал в соответствии с содержанием дисциплины по программе, по учебным пособиям и рекомендациям, ознакомиться с решением типовых задач по данной методической разработке. Решения задач и ответ на теоретические вопросы должны быть коротко, но четко обоснованы, за исключением тех случаев, когда по существу вопроса такая мотивировка не требуется, например, когда нужно составить электронную формулу атома, написать уравнение реакции и т.д. При решении задач нужно приводить весь ход решения и математического преобразования.

При решении задач и ответах на вопросы контрольных заданий следует иметь в виду следующее:

1. Решение задач необходимо сопровождать пояснением. Математические расчеты обязательно доводить до конкретного числового ответа (необходимо возводить в степень, извлекать корни, вычислять логарифмы чисел и производить другие математические операции).

2. При решении задач на химическое равновесие в выражение константы равновесия следует подставлять значения равновесных концентраций веществ, выраженные в моль/л.

3. Окислительно-восстановительные реакции, протекающие в водных растворах, уравниваются ионно-электронным методом. При составлении ионно-электронных схем процессов восстановления и окисления малорастворимые электролиты, слабые электролиты следует записать в молекулярной форме, кроме того, надо учитывать pH среды.

4. При выполнении заданий следует пользоваться приведенными в рекомендациях справочными таблицами по константам ионизации слабых электролитов, произведениям растворимости и константам нестойкости комплексных ионов.

5. Ответы на контрольные вопросы должны быть краткими, но исчерпывающими и сопровождаться теоретическими обоснованиями, формулами и уравнениями химических реакций. При ответе на теоретические вопросы не следует переписывать текст учебника.

6. Контрольные работы выполняются в тетрадях, заченные работы представляются обучающимися на экзамене.

7. Все задачи следует решать в системе СИ. Далее приведены некоторые понятия химии и способы выражения концентраций растворов с использованием системы СИ.

4.7 Содержание разделов дисциплины

1. Основные понятия физической и коллоидной химии. Основы химической термодинамики.

История развития физической и коллоидной химии. Место физической химии в ряду физических наук. Агрегатное состояние вещества: газ, жидкость, твердое вещество. Краткая характеристика этих состояний. Способность различных веществ при измерении внешних условий переходить из одного состояния в другое. Кристаллическое, аморфное состояния веществ.

Энергия работы и теплота как основные характеристики процессов различных типов. Тепловой эффект химической реакции. Энталпия. Закон Гесса и следствие из него. Понятие энтропии, как энергетической характеристики хаотичности в системе. Энтропия – агрегатные состояния вещества.

2. Растворы. Коллигативные свойства растворов.

Процессы в растворах. Растворимость веществ в различных растворителях. Растворы насыщенные, ненасыщенные, пересыщенные. Теплота растворения.

Коллигативные свойства растворов: давление пара растворителя над раствором, кипение и замерзание растворов. Законы Рауля. Криоскопия и эбулиоскопия. Изменение молярной массы вещества с помощью этих методов. Осмос в химических системах. Оsmотическое давление растворов. Закон Вант-Гоффа.

Применимость законов Вант-Гоффа и Рауля к растворам электролитов. Изотонический коэффициент. Осуществлять поиск, хранение, обработку и анализ информации из различных источников и баз данных, представлять ее в требуемом формате с использованием информационных, компьютерных и сетевых технологий

3. Кислотно-основные равновесия в растворах. Буферные системы

Степень электролитической диссоциации, ее зависимость от различных факторов. Взаимосвязь степени электролитической диссоциации и изотонического коэффициента. Слабые электролиты. Константа электролитической диссоциации. Законы разбавления Оствальда.

Каждущаяся степень электролитической диссоциации. Теория сильных электролитов Дебая-Хюкеля. Активная концентрация вещества в растворе. Ионная сила раствора. Уравнение Гуггенгейма-Девиса.

Кислотно-основные равновесия в растворах. Ионное произведение воды. Понятие о pH. Значение pH для аналитической практики. Методы определения pH растворов.

Буферные системы. Механизм действия буферных систем. Буферность в биологических системах.

4. Электрохимические системы. Электродные процессы.

Измерение электропроводности растворов. Закон Кольрауша. Применение электропроводности для определения степени диссоциации и константы диссоциации. Электропроводность растворов электролитов. Удельная и молярная (эквивалентная) электрическая проводимость. Применение электролитической проводимости для определения влажности, динамики солевого режима почв.

Электродные процессы. Механизм возникновения электродного потенциала. Гальванический элемент. ЭДС гальванического элемента. Виды гальванических цепей. Водородный электрод, ряд напряжений металлов, исключение из него. Зависимость последовательности местоположения металлов в ряду напряжений от растворителя. Ионоселективные электроды. Электроды 1 рода – медный, цинковый. Электроды 2 рода – хлорсеребряный, каломельный. Стеклянный электрод. Измерение ЭДС. Диффузный и мембранный потенциалы, их биологическое значение. Использовать технические средства для измерения основных параметров технологических процессов, свойств сырья, полуфабрикатов и качество готовой продукции, организовать и осуществлять технологический процесс

5. Химическая кинетика. Катализ

Скорость химической реакции (истинная и средняя). Зависимость скорости от концентрации реагирующих веществ. Закон действия масс. Константа скорости. Зависимость скорости от температуры. Правило Вант-Гоффа. Уравнение Аррениуса. Энергия активации. Механизм химической реакции. Активный комплекс. Эндотермические реакции. Понятие об энталпии активации и энтропии активации. Классификация химических реакций. Порядок и молекулярность реакций. Катализ: гомогенный, гетерогенный, ферментный. Механизм катализа. Промоторы и каталитические яды.

6. Химическое и фазовое равновесие.

Применимость закона действия масс к равновесным процессам. Константа равновесия. Принцип Ле-Шателье. Зависимость скорости химической реакции от концентрации.

7. Поверхностные явления. Адсорбция. Поверхностно-активные вещества.

Сорбция. Виды адсорбции. Поверхностная активность. Правило Дюкло-Траубе. Адсорбция на границе раздела жидкость-газ. Анализ изотермы адсорбции Ленгмюра.

Определение размеров молекул ПАВ. Адсорбция на твердой поверхности. Теория адсорбции. Закономерности адсорбции на твердых адсорбентах. Особенности адсорбции на пористых адсорбентах. Адсорбция электролитов. Образование двойного электрического слоя (ДЭС). Ионный обмен.

Классификация и общая характеристика ПАВ. Гидрофильно-липофильный баланс ПАВ. Число ГЛБ. Мицеллярные растворы ПАВ. Критическая концентрация мицеллообразования (ККМ). Солюбилизация. Применение ПАВ в фармации. Устанавливать и определять приоритеты в сфере производства продукции питания, обосновывать принятие конкретного технического решения при разработке новых технологических процессов производства продукции питания; выбирать технические средства и технологии с учетом экологических последствий их применения.

8. Дисперсные системы. Свойства коллоидных систем.

Классификация по размеру частиц (дисперсности). Классификация по агрегатному состоянию фаз. Классификация по отсутствию или наличию взаимодействия между частицами дисперсной фазы. Классификация по степени взаимодействия дисперсной фазы с дисперсионной средой. Растворы высокомолекулярных соединений.

Броуновское движение. Диффузия. Осмотическое давление. Седиментация в дисперсных системах и седиментационный анализ.

Особенности оптических свойств дисперсных систем. Рассеяние света. Поглощение света. Оптическая анизотропия. Оптические методы анализа дисперсности. Исследования по заданной методике и анализ результатов эксперимента.

9. Растворы высокомолекулярных веществ. Гетерогенные системы.

Классификация ВМС. Структура, форма и гибкость макромолекул. Фазовое состояние ВМС. Взаимодействие ВМС с растворителем. Набухание. Свойства растворов ВМС. Полиэлектролиты. Осмотическое давление растворов ВМС (молекулярных коллоидов). Мембранные равновесия Доннана.

Гели и студни. Исследования по заданной методике и анализ результатов эксперимента

5. Образовательные технологии

Вид учебной работы	Образовательные технологии
Лекции	Электронные материалы, использование мультимедийных средств, раздаточный материал
Практические занятия	Деловые и ролевые игры, разбор конкретных управленческих ситуаций, тестирование, кейсы, выполнение групповых аудиторных заданий, индивидуальные доклады
Самостоятельные работы	Выполнение индивидуальных заданий (тестов), написание реферата, подготовка доклада

6. Оценочные средства дисциплины (модуля)

Основными видами дисциплинарных оценочных средств при функционировании модульно-рейтинговой системы обучения являются: на стадии рубежного рейтинга, формируемого по результатам модульного компьютерного тестирования – тестовые задания; на стадии поощрительного рейтинга, формируемого по результатам написания и защиты рефератов по актуальной проблематике, – рефераты, на стадии промежуточного рейтинга, определяемого по результатам сдачи экзамена – теоретические вопросы, контролирующие теоретическое содержание учебного материала, контролирующие практические навыки из различных видов профессиональной деятельности обучающегося по ОПОП данного направления, формируемые при изучении дисциплины.

6.1 Паспорт фонда оценочных средств по дисциплине «Физическая и колloidная химия»

№ п/п	Контролируемые разделы (темы) дисциплины	Код контролируемой компетенции	Оценочное средство	
			наименование	кол-во
1	Основные понятия физической химии. Основы химической термодинамики.	ОК-7; ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24	Тестовые задания Реферат Вопросы для экзамена	10 10 7
2	Растворы. Коллигативные свойства растворов.	ОК-7; ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24	Тестовые задания Реферат Вопросы для экзамена	10 5 7
3	Кислотно-основные равновесия в растворах. Буферные системы	ОК-7; ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24	Тестовые задания Реферат Вопросы для экзамена	10 5 7
4	Электрохимические системы. Электродные процессы	ОК-7; ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24	Тестовые задания Реферат Вопросы для экзамена	10 3 7
5	Химическая кинетика. Катализ	ОК-7; ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24	Тестовые задания Реферат Вопросы для экзамена	12 5 6
6	Химическое и фазовое равновесие	ОК-7; ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24	Тестовые задания Реферат Вопросы для экзамена	12 4 6
7	Поверхностные явления. Адсорбция. Поверхностно-активные вещества	ОК-7; ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24	Тестовые задания Реферат Вопросы для экзамена	12 10 6
8	Дисперсные системы. Свойства коллоидных систем.	ОК-7; ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24	Тестовые задания Реферат Вопросы для экзамена	12 8 7
9	Растворы высокомолекулярных веществ. Гетерогенные системы.	ОК-7; ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24	Тестовые задания Реферат Вопросы для экзамена	12 5 7

6.2 Перечень вопросов для экзамена

1. Предмет физической и колloidной химии. Роль отечественных ученых в развитии физической и колloidной химии. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
2. Химическая термодинамика и термохимия. Основные понятия. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
3. Сравнительная характеристика лиофобных коллоидов и растворов ВМС. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
4. Первое начало термодинамики и его приложение к химическим процессам. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
5. Общая характеристика растворов ВМС. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
6. Тепловой эффект химического процесса. Энтальпия. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
7. Электро- и молекулярно-кинетические свойства золей. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
8. Закон Гесса и следствия из него. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
9. Микрогетерогенные системы. Сусpenзии. Эмульсии. Пены. Аэрозоли. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
10. Второе начало термодинамики. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)

11. Агрегативная и кинетическая устойчивость золей. Факторы, влияющие на устойчивость золей. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
12. Энтропия. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
13. Старение золей и пептизация. Защитное действие молекулярных адсорбирующих слоев. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
14. Третье начало термодинамики. Энергия Гиббса, Гельмгольца. Свободная энергия и направление химических реакций. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
15. Совместное действие электролитов при коагуляции. Коагуляция и дзета-потенциал. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
16. Скорость химических реакций. Константа скорости. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
17. Устойчивость и коагуляция лиофобных коллоидов. Коагуляция. Действие электролитов при коагуляции. Правило Шульце-Гарди. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
18. Влияние концентрации на скорость реакции. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
19. Методы получения и очистки коллоидных растворов. Устанавливать и определять приоритеты в сфере производства продукции питания, обосновывать принятие конкретного технического решения при разработке новых технологических процессов производства продукции питания; выбирать технические средства и технологии с учетом экологических последствий их применения. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
20. Порядок и молекулярность (моно-, би-, тримолекулярные) реакций. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
21. Краткая характеристика дисперсных систем. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
22. Влияние температуры на скорость реакции. Уравнение Аррениуса. Энергия активации. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
23. Устойчивость коллоидных растворов. Седиментация. ОК-7, ОПК-1;
24. Катализ, его значение в химической технологии и биологических процессах. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
25. Осмотическое давление. Его роль в биологических системах. ОК-7, ОПК-1;
26. Особенности ферментативного катализа. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
27. Молекулярно-кинетические, оптические и электрические свойства лиофобных коллоидов. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
28. Гомогенный и гетерогенный катализ (механизм действия катализаторов). (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
29. Поверхностно-активные и поверхностно-неактивные вещества. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
30. Химическое равновесие. Принцип Ле Шателье. Коллоидные системы и методы получения лиофобных коллоидов. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
31. Микрогетерогенные системы с жидкой дисперсной фазой. Их значение в промышленности и с/х. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
32. Фотохимические реакции. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
33. Поверхностные явления с использованием информационных, компьютерных и сетевых технологий. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
34. Микрогетерогенные системы с газообразной дисперсионной средой. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
35. Процессы сорбции. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
36. Особенности и свойства растворов ВМС. ОК-7, ОПК-1
37. Растворы неэлектролитов. Понятие «раствор», способы выражения состава раствора. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
38. Адсорбция. Факторы, влияющие на нее. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
39. Растворы электролитов, их особенности. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
40. Грубодисперсные системы с жидкой дисперсионной средой. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)

41. Коллигативные свойства растворов. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
 42. Поверхностное натяжение. Адгезия и когезия, их роль. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
 43. Криоскопия. Эбуллиоскопия. Законы Рауля. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
 44. Поверхностные явления. Теории адсорбции, уравнения Ленгмюра и Фрейндлиха. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
 45. Основные понятия термодинамики. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
 46. Методы определения pH растворов. Технические средства для измерения основных параметров технологических процессов, свойств сырья, полуфабрикатов и качество готовой продукции, организовать и осуществлять технологический процесс производства продукции питания. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
 47. Оsmos. Осмотическое давление разбавленных растворов. Закон Вант-Гоффа. Биологические процессы и осмос. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
 48. Электрохимия. Электродные процессы. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
 49. Растворы электролитов. Возникновение ионов в растворах. Сольватация (гидратация). Сильные и слабые электролиты. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
 50. Измерение ЭДС. Концентрационные цепи. Диффузные потенциалы. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
 51. Буферные растворы. Их биологическая роль. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
 52. Электродные процессы. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
 53. Буферные растворы. Их биологическая роль. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
 54. Растворы. Механизм растворения твердого вещества. Современный взгляд на процесс растворения. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
 55. Концентрационный элемент. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
 56. Гели. Особенности их строения. Свойства гелей и реакции в них. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
 57. Гальванические элементы. Уравнение Нернста. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
 58. Строение мицеллы золя. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
 59. Электрохимические процессы. Двойной электрический слой и его строение. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)
 60. Оптические свойства коллоидных систем. Современные методы исследований, проводимые в соответствии с заданной методикой, позволяющие получать экспериментальные данные для решения научных и практических задач. (ОК-7, ОПК-1; ПК-1; ПК-4; ПК-24)

6.3. Шкала оценочных средств

Уровни освоения компетенций	Критерии оценивания	Оценочные средства (кол-во баллов)
Продвинутый (75-100 баллов) «отлично»	- полное и глубокое знание и понимание учебного материала из разных разделов дисциплины; - понимание сущности и взаимосвязи рассматриваемых процессов и явлений; - посещение учебных занятий, активная и творческая работа на практических занятиях; - определять приоритеты в сфере производства продукции питания, обосновывать принятие конкретного технического решения при разработке новых технологических процессов производства продукции питания; выбирать технические средства и тех-	тестовые задания (31-40 баллов); реферат (9-10 баллов); вопросы для экзамена (35-50 баллов)

	нологии с учетом экологических последствий их применения	
Базовый (50-74 балла) «хорошо»	<ul style="list-style-type: none"> - твердые и достаточно полные знания программного материала; - правильное понимание сущности и взаимосвязи рассматриваемых процессов и явлений; - последовательные, правильные, конкретные ответы на поставленные вопросы при свободном устраниении замечаний по отдельным вопросам; - посещение учебных занятий, активная и творческая работа на практических занятиях; - технические средства для измерения основных параметров технологических процессов, свойств сырья, полуфабрикатов и качество готовой продукции, организовать и осуществлять технологический процесс производства продукции питания 	тестовые задания (18-32 баллов); реферат (7-8 баллов); вопросы для экзамена (25-34 балла)
Пороговый (35-49 баллов) «удовлетворительно»	<ul style="list-style-type: none"> - твердое знание и понимание основных вопросов программы; - правильные и конкретные, без грубых ошибок ответы на поставленные вопросы при устранении неточностей и несущественных ошибок в освещении отдельных положений при наводящих вопросах экзаменатора; - посещение учебных занятий, работа на них, выполнение всех форм промежуточного контроля с положительной оценкой; - технологии организации процесса самообразования, приемы целеполагания во временной перспективе, способы планирования, организации, самоконтроля и самооценки деятельности 	тестовые задания (12-19 баллов); реферат (5-6 балла); вопросы для экзамена (18-24 баллов)
Низкий (допороговой) (компетенция не сформирована) (менее 35 баллов) «неудовлетворительно»	<ul style="list-style-type: none"> - неправильный ответ хотя бы на один из основных вопросов, грубые ошибки в ответе, непонимание сущности излагаемых вопросов; - неуверенные и неточные ответы на дополнительные вопросы; - несистемное посещение занятий, отсутствие работы на них, выполнение отдельных форм промежуточного контроля с отрицательной оценкой. 	тестовые задания (0-13 баллов); реферат (0-4 балла); вопросы для экзамена (0-17 баллов)

7. Учебно-методическое и информационное обеспечение дисциплины (модуля)

7.1 Основная учебная литература

1. Артемов А.В. Физическая химия: учебник/ А.В. Артемов. – М.: Академия, 2013.– 288с.- (Высшее профессиональное образование. Бакалавриат).

7.2 Дополнительная учебная литература

1. Беляев А.П. Физическая и коллоидная химия. – М. ГЕОТАР-Медиа, 2012 г.
2. Физическая и коллоидная химия: учебник и практикум для прикладного бакалавриата / Кудряшева Н.С., Бондарева Л.Г.; - 2изд.;перераб. и доп.– М.: [Электронный ресурс]. – М.: Юрайт, 2017.-379с.<https://www.biblio-online.ru/book/2DA78425-E69E-4850-91ED-390A7527473F>
3. Кругляков П.М. Физическая и коллоидная химия: учеб. Пособие / П.М. Кругляков; Т.Н. Хаскова.– 2изд.; испр.-М.: Высш.шк., 2007.– 319с.

7.3 Методические указания по освоению дисциплины

1. Кузнецова Р.В. – Методическое руководство к лабораторным занятиям по физической химии: Учебное пособие / Мичуринск-Наукоград: Изд-во ФГБОУ ВПО МичГАУ, 2022. – с.76.
2. Кузнецова Р.В. Лабораторный практикум по физической и коллоидной химии. – Мичуринск, 2024.

7.4 Информационные и цифровые технологии (программное обеспечение, современные профессиональные базы данных и информационные справочные системы)

Учебная дисциплина (модуль) предусматривает освоение информационных и цифровых технологий. Реализация цифровых технологий в образовательном пространстве является одной из важнейших целей образования, дающей возможность развивать конкурентоспособные качества обучающихся как будущих высококвалифицированных специалистов.

Цифровые технологии предусматривают развитие навыков эффективного решения задач профессионального, социального, личностного характера с использованием различных видов коммуникационных технологий. Освоение цифровых технологий в рамках данной дисциплины (модуля) ориентировано на способность безопасно и надлежащим образом получать доступ, управлять, интегрировать, обмениваться, оценивать и создавать информацию с помощью цифровых устройств и сетевых технологий. Формирование цифровой компетентности предполагает работу с данными, владение инструментами для коммуникации.

7.4.1 Электронно-библиотечная системы и базы данных

1. ООО «ЭБС ЛАНЬ» (<https://e.lanbook.ru/>) (договор на оказание услуг от 03.04.2024 № б/н (Сетевая электронная библиотека)
2. База данных электронных информационных ресурсов ФГБНУ ЦНСХБ (договор по обеспечению доступа к электронным информационным ресурсам ФГБНУ ЦНСХБ через терминал удаленного доступа (ТУД ФГБНУ ЦНСХБ) от 09.04.2024 № 05-УТ/2024)
3. Электронная библиотечная система «Национальный цифровой ресурс «Руконт»: Коллекции «Базовый массив» и «Колос-с. Сельское хозяйство» (<https://rucont.ru/>) (договор на оказание услуг по предоставлению доступа от 26.04.2024 № 1901/БП22)
4. ООО «Электронное издательство ЮРАЙТ» (<https://urait.ru/>) (договор на оказание услуг по предоставлению доступа к образовательной платформе ООО «Электронное издательство ЮРАЙТ» от 07.05.2024 № 6555)
5. Электронно-библиотечная система «Вернадский» (<https://vernadsky-lib.ru>) (договор на безвозмездное использование произведений от 26.03.2020 № 14/20/25)
6. База данных НЭБ «Национальная электронная библиотека» (<https://rusneb.ru/>) (договор о подключении к НЭБ и предоставлении доступа к объектам НЭБ от 01.08.2018 № 101/НЭБ/4712)
7. Соглашение о сотрудничестве по оказанию библиотечно-информационных и социокультурных услуг пользователям университета из числа инвалидов по зрению, слабовидящих, инвалидов других категорий с ограниченным доступом к информации, лиц, имеющих трудности с чтением плоскопечатного текста ТОГБУК «Тамбовская областная универсальная научная библиотека им. А.С. Пушкина» (<https://www.tambovlib.ru>) (соглашение о сотрудничестве от 16.09.2021 № б/н)

7.4.2 Информационные справочные системы

1. Справочная правовая система КонсультантПлюс (договор поставки, адаптации и сопровождения экземпляров систем КонсультантПлюс от 11.03.2024 № 11921 /13900/ЭС)

2. Электронный периодический справочник «Система ГАРАНТ» (договор на услуги по сопровождению от 15.01.2024 № 194-01/2024)

7.4.3 Современные профессиональные базы данных

1. База данных нормативно-правовых актов информационно-образовательной программы «Росметод» (договор от 15.08.2023 № 542/2023)
2. База данных Научной электронной библиотеки eLIBRARY.RU – российский информационно-аналитический портал в области науки, технологии, медицины и образования - <https://elibrary.ru/>
3. Портал открытых данных Российской Федерации - <https://data.gov.ru/>
4. Открытые данные Федеральной службы государственной статистики - <https://rosstat.gov.ru/opendata>
5. Профессиональная база данных. Каталог ГОСТов <http://gostbase.ru/>.
6. Профессиональная база данных. ФГБУ Федеральный институт промышленной собственности http://www1.fips.ru/wps/portal/IPS_Ru.
7. Профессиональная база данных. Электронный фонд правовой и нормативно-технической документации <http://docs.cntd.ru/>.

7.4.4 Лицензионное и свободно распространяемое программное обеспечение, в том числе отечественного производства

№	Наименование	Разработчик ПО (правообладатель)	Доступность (лицензионное, свободно распространяемое)	Ссылка на Единый реестр российских программ для ЭВМ и БД (при наличии)	Реквизиты подтверждающего документа (при наличии)
1	Microsoft Windows, Office Professional	Microsoft Corporation	Лицензионное	-	Лицензия от 04.06.2015 № 65291651 срок действия: беспречно
2	Антивирусное программное обеспечение Kaspersky Endpoint Security для бизнеса	АО «Лаборатория Касперского» (Россия)	Лицензионное	https://reestr.digital.gov.ru/reestr/366574/?sphrase_id=415165	Сублицензионный договор с ООО «Софтекс» от 24.10.2023 № б/н, срок действия: с 22.11.2023 по 22.11.2024
3	МойОфис Стандартный - Офисный пакет для работы с документами и почтой (myoffice.ru)	ООО «Новые облачные технологии» (Россия)	Лицензионное	https://reestr.digital.gov.ru/reestr/301631/?sphrase_id=2698444	Контракт с ООО «Рубикон» от 24.04.2019 № 0364100000819000012 срок действия: беспречно
4	Офисный пакет «P7-Офис» (десктопная версия)	АО «P7»	Лицензионное	https://reestr.digital.gov.ru/reestr/306668/?sphrase_id=4435041	Контракт с ООО «Софтекс» от 24.10.2023 № 0364100000823000007 срок действия: беспрочно
5	Операционная система «Альт Образование»	ООО "Базальт свободное программное обеспечение"	Лицензионное	https://reestr.digital.gov.ru/reestr/303262/?sphrase_id=4435015	Контракт с ООО «Софтекс» от 24.10.2023 № 0364100000823000007 срок действия: беспрочно
6	Программная си-	АО «Антипла-	Лицензионное	https://reestr.digital	Лицензионный дого-

	стема для обнаружения текстовых заимствований в учебных и научных работах «Антиплагиат ВУЗ» (https://docs.antiplagiaus.ru)	гият» (Россия)		.gov.ru/reestr/303350/?sphrase_id=2698186	вор с АО «Антиплагиат» от 23.05.2024 № 8151, срок действия: с 23.05.2024 по 22.05.2025
7	Acrobat Reader - просмотр документов PDF, DjVu	Adobe Systems	Свободно распространяемое	-	-
8	Foxit Reader - просмотр документов PDF, DjVu	Foxit Corporation	Свободно распространяемое	-	-

7.4.5 Ресурсы информационно-телекоммуникационной сети «Интернет»

1. CDTOWiki: база знаний по цифровой трансформации <https://cdto.wiki/>
2. www.garant.ru - справочно-правовая система «ГАРАНТ».
3. www.consultant.ru - справочно-правовая система «Консультант Плюс».
4. www.rg.ru – сайт Российской газеты.
5. База данных информационной системы «Единое окно доступа к образовательным ресурсам» <http://window.edu.ru>
6. Электронно-библиотечная система издательства «Лань» <http://e.lanbook.com>.
7. Национальный цифровой ресурс «Руконт» - межотраслевая электронная библиотека на базе технологии Контекстум <http://www.rucont>.
8. Электронная библиотечная система Российского государственного аграрного заочного университета <http://ebs.rgazu.ru>.

7.4.6 Цифровые инструменты, применяемые в образовательном процессе

1. LMS-платформа Moodle
2. Виртуальная доска Miro: miro.com
3. Виртуальная доска SBoard <https://sboard.online>
4. Виртуальная доска Padlet: <https://ru.padlet.com>
5. Облачные сервисы: Яндекс.Диск, Облако Mail.ru
6. Сервисы опросов: Яндекс Формы, MyQuiz
7. Сервисы видеосвязи: Яндекс телемост, Webinar.ru
8. Сервис совместной работы над проектами для небольших групп Trello <http://www.trello.com>

7.4.7 Цифровые технологии, применяемые при изучении дисциплины

№	Цифровые технологии	Виды учебной работы, выполняемые с применением цифровой технологии	Формируемые компетенции
1.	Облачные технологии	Лекции Самостоятельная работа	ОПК-1

8. Материально-техническое обеспечение дисциплины (модуля)

Учебная аудитория для проведения занятий лекционного типа (г. Миасс, ул. Интернациональная, дом № 101, 2/32)

1. Интерактивная доска (инв. № 2101040205);
2. Системный комплект: процессор Intel Original LGA 1150, вентилятор Deepcool THETA 21, материнская плата ASUS H81M-K<S-1150 iH, память DDR3 4 Gb, жесткий диск 500 Gb, корпус MAXcase H4403, блок питания Aerocool 350W (инв. № 21013400740);
3. Проектор Viewsonic PJD6243 DLP 3200 lumens XGA 3000:1 HDMI 3D.

Учебная аудитория для проведения занятий семинарского типа, лабораторных занятий; групповых и индивидуальных консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации (г. Мичуринск, ул. Интернациональная, дом № 101, 2/13)

1. Интерферометр НТР-2 (инв. №1101044701);
2. РН-метр (инв. 1101044686);
3. Сахариметр (инв. №1101044702);
4. Термостат с охладителем ЛН-4 (инв. №1101044760);
5. Фотоэлектроколориметр (инв. №1101044671);
6. Центрифуга лабораторная (инв. №1101044720).

Помещение для самостоятельной работы (г. Мичуринск, ул. Интернациональная, дом № 101, 1/115)

1. Компьютер Celeron E3500 (инв. №2101045275);
2. Компьютер Celeron E3500 (инв. №2101045276);
3. Компьютер Celeron E3500 (инв. №2101045277);
4. Компьютер Celeron E3500 (инв. №2101045278);
5. Компьютер Celeron E3500 (инв. №2101045279);
6. Компьютер Celeron E3500 (инв. №2101045280);
7. Компьютер Celeron E3500 (инв. №2101045281);
8. Компьютер Celeron E3500 (инв. №2101045274).

Компьютерная техника подключена к сети «Интернет» и обеспечена доступом к ЭИОС университета.

Рабочая программа дисциплины (модуля) «Физическая и коллоидная химия» составлена в соответствии с требованиями ФГОС ВО по направлению подготовки 19.03.04 Технология продукции и организация общественного питания (уровень бакалавриата) утвержденного приказом Министерства образования и науки Российской Федерации № 1332 от 12.11.2015

Авторы:

старший преподаватель кафедры биологии и химии Шелковникова Н.В.
доцент кафедры биологии и химии, к.х.н. Кузнецова Р.В.

Рецензент: доцент кафедры зоотехники и ветеринарии, к.с.-х.н. Гаглоева Т.Н.

Программа рассмотрена на заседании кафедры химии, протокол № 7 от 10 марта 2017 г.
Программа рассмотрена на заседании учебно-методической комиссии Плодоовоощного института им. И.В. Мичурина Мичуринского ГАУ, протокол № 9 от 18 апреля 2017 г.

Программа утверждена решением Учебно-методического совета университета, протокол № 8 от 20 апреля 2017 г.

Программа переработана и дополнена в соответствии с требованиями ФГОС ВО.

Программа рассмотрена на заседании кафедры биологии и химии, протокол № 9 от 29 марта 2018 г.

Программа рассмотрена на заседании учебно-методической комиссии Плодоовоощного института им. И.В. Мичурина, протокол № 9 от 16 апреля 2018 г.

Программа утверждена решением Учебно-методического совета университета, протокол № 10 от 26 апреля 2018 г.

Программа переработана и дополнена в соответствии с требованиями ФГОС ВО.

Программа рассмотрена на заседании кафедры биологии и химии, протокол № 8 от 19 апреля 2019 г.

Программа рассмотрена на заседании учебно-методической комиссии Плодоовоощного института им. И.В. Мичурина Мичуринского ГАУ, протокол № 9 от 22 апреля 2019 г.

Программа утверждена Решением Учебно-методического совета университета. протокол № 8 от 25 апреля 2019 г.

Программа переработана и дополнена в соответствии с требованиями ФГОС ВО.

Программа рассмотрена на заседании кафедры биологии и химии, протокол № 7 от 27 марта 2020 г.

Программа рассмотрена на заседании учебно-методической комиссии Социально-педагогического института Мичуринского ГАУ, протокол № 8 от 13 апреля 2020 г.

Программа утверждена Решением Учебно-методического совета университета, протокол № 8 от 23 апреля 2020 г.

Программа переработана и дополнена в соответствии с требованиями ФГОС ВО.

Программа рассмотрена на заседании кафедры биологии и химии, протокол № 8 от 15 марта 2021 г.

Программа рассмотрена на заседании учебно-методической комиссии Социально-педагогического института Мичуринского ГАУ, протокол № 8 от 12 апреля 2021 г.

Программа утверждена Решением Учебно-методического совета университета, протокол № 8 от 22 апреля 2021 г.

Программа переработана и дополнена в соответствии с требованиями ФГОС ВО.
Программа рассмотрена на заседании кафедры биологии и химии, протокол № 8 от 04 апреля 2022 г.
Программа рассмотрена на заседании учебно-методической комиссии Социально-педагогического института Мичуринского ГАУ, протокол № 8 от 11 апреля 2022 г.
Программа утверждена Решением Учебно-методического совета университета, протокол № 8 от 21 апреля 2022 г.

Программа переработана и дополнена в соответствии с требованиями ФГОС ВО.
Программа рассмотрена на заседании кафедры биологии и химии, протокол № 8 от 04 апреля 2023 г.
Программа рассмотрена на заседании учебно-методической комиссии Социально-педагогического института Мичуринского ГАУ, протокол № 11 от 05 июня 2023 г.
Программа утверждена Решением Учебно-методического совета университета, протокол № 10 от 22 июня 2023 г.

Программа переработана и дополнена в соответствии с требованиями ФГОС ВО.
Программа рассмотрена на заседании кафедры биологии и химии, протокол № 9 от 6 мая 2024 г.
Программа рассмотрена на заседании учебно-методической комиссии Социально-педагогического института Мичуринского ГАУ, протокол № 9 от 13 мая 2024 г.
Программа утверждена Решением Учебно-методического совета университета, протокол № 9 от 23 мая 2024 г.

Оригинал документа хранится на кафедре биологии и химии