Компонент ОПОП 44.03.05 Педагогическое образование (с двумя профилями подготовки) Химия. Биология Б1.0.07.06

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

Дисциплины Физическая и коллоидная химия

Разработчик:

Коновалова И.Н.

профессор кафедры химии

канд. техн. наук, профессор

Утверждено на заседании кафедры

ХИМИИ наименование кафедры

протокол № 6 «16» февраля 2024 г.

Заведующий кафедрой химии

Dunning -

<u>Дякина Т.А.</u>

Мурманск 2024

Пояснительная записка

Объем дисциплины 7 з. е.

1. Результаты обучения по дисциплине, соотнесенные с индикаторами достижения компетенций, установленными образовательной программой

Компетенции	Индикаторы	Результаты обучения по					
Romierengan	достижения	дисциплине (модулю)					
	компетенций	дисциплине (модулю)					
ОПК-8. Способен	ИД-1опк ₋₈	.Знать: физико-химические					
осуществлять	Применяет методы	и коллоидно-химические					
педагогическую	анализа педагогической	основы протекания					
деятельность на основе	ситуации,	процессов в дисперсных					
специальных научных	профессиональной	системах; теоретические и					
знаний	рефлексии на основе	практические основы					
знании	специальных научных	физико- и коллоидно-					
	знаний, в том числе в	химических методов					
	предметной области.						
	ИД-20пк ₋₈	исследования дисперсных					
	Проектирует и	систем для решения					
	проектирует и осуществляет учебно-	вопросов, связанных с					
	воспитательный	практической					
		деятельностью; современные					
	процесс с опорой на	физико- и коллоидно-					
	знания предметной	химические методы					
	области, психолого-	исследования дисперсных					
	педагогические знания	систем для разработки					
	и научно-обоснованные	различных форм. учебных занятий.					
	закономерности						
	организации	Уметь: использовать					
	образовательного	физико-химические и					
THE 1 C	процесса.	коллоидно-химические					
ПК-1. Способен	ИД-1пк ₋₁	свойства дисперсных систем					
осваивать и	Знает структуру, состав	при решении					
использовать	и дидактические	профессиональных задач;					
теоретические знания и	единицы предметной	осуществлять отбор учебного					
практические умения и	области	содержания для его					
навыки в предметной	(преподаваемого	реализации в различных					
области при решении	предмета).	формах обучения;					
профессиональных	ИД-2пк ₋₁	использовать основные					
задач	Умеет осуществлять	приемы обработки					
	отбор учебного	экспериментальных данных;					
	содержания для его	использовать современные					
	реализации в	физико- и коллоидно-					
	различных формах	химические методы					
	обучения в	исследования дисперсных					
	соответствии с	систем для разработки					
	требованиями ФГОС	различных форм. учебных					
	00.	занятий.					
	ИД-3пк ₋₁	В ладеть: навыками					
	Демонстрирует умение	постановки эксперимента и					
	разрабатывать	обработки					
	различные формы	экспериментальных					

	учебных занятий,	результатов; навыками
	применять методы,	выполнения химических
	приемы и технологии	лабораторных операций;
	обучения, в том числе	способами интеграции
	информационные.	физико-химических и
ПК-3. Способен	ИД-1пк ₋₃	коллоидно-химических
формировать	Владеет способами	свойств дисперсных систем
развивающую	интеграции учебных	для организации
образовательную среду	предметов для	развивающей учебной
для достижения	организации	деятельности
личностных,	развивающей учебной	
предметных и	деятельности	
метапредметных	(исследовательской,	
результатов обучения	проектной, групповой и	
средствами	др.).	
преподаваемых	ИД-2пк ₋₃	
учебных предметов	Использует	
	образовательный	
	потенциал	
	социокультурной среды	
	региона в преподавании	
	(предмета по профилю)	
	в учебной и во	
	внеурочной	
	деятельности.	
	ИД-3пк ₋₃	
	Знает психолого-	
	педагогические условия	
	создания развивающей	
	образовательной среды	
	для достижения	
	личностных и	
	метапредметных	
	результатов обучения	

2. Содержание дисциплины

Тема 1. Предмет и содержание курса физической и коллоидной химии. Химическая термодинамика. Основные термодинамические понятия и определения. Первый закон термодинамики. Термохимия. Закон Гесса и следствия из него. Расчет тепловых эффектов химических процессов Второй закон термодинамики. Энтропия. Изменение энтропии как критерий самопроизвольности и равновесия процесса в изолированной системе. Термодинамические потенциалы. Критерии направления самопроизвольного процесса и равновесия.

Тема 2. Химическая кинетика и равновесие. Уравнение Гиббса и его применение к химическим равновесиям. . Связь константы равновесия и энергии Гиббса. Элементарные и сложные реакции. Формальная кинетика. Средняя и истинная скорость реакции. Закон действующих масс. Принцип независимости протекания реакции. Реакции нулевого, первого, второго и п-го порядков. Теория активных столкновений. Теория активированного комплекса. Цепные и фотохимические реакции.

Тема 3. Растворы. Общая характеристика растворов. Растворы электролитов и

неэлектролитов. Теория электролитической диссоциации Аррениуса. Коллигативные свойства растворов. Осмос и осмотическое давление. Уравнение Вант-Гоффа. Удельная и молярная электропроводность растворов электролитов. Закон Кольрауша

- **Тема 4.** Электродные процессы. Электродвижущие силы. Электрохимический потенциал. Скачки потенциала на границах раздела фаз в электрохимической системе. Строение двойного электрического слоя на границе раздела «металл-раствор электролита». Гальванические элементы. Общее выражение для ЭДС гальванического элемента и потенциала отдельного электрода. Стандартный потенциал электрода. Водородная шкала стандартных потенциалов.
- **Тема 5. Основные понятия коллоидной химии**. Коллоидное состояние вещества. Гетерогенность, дисперсность, удельная поверхность Классификация дисперсных систем по размеру частиц дисперсной фазы, по агрегатному состоянию фаз. Поверхностные явления. Поверхностная энергия и поверхностное натяжение на границе раздела фаз. Адсорбция газообразных и растворенных веществ на твердой поверхности. Уравнения Ленгмюра, Фрейндлиха, БЭТ. Адсорбция на границе раздела жидкость газ. Уравнение Гиббса. Понятие о поверхностно-активных веществах (ПАВ).
- **Тема 6.** Электрические свойства дисперсных систем. Механизмы образования и строение двойного электрического слоя Электрокинетические явления: электрофорез, электроосмос, потенциал течения, потенциал седиментации. Практическое применение электрокинетических явлений.
- **Тема 7. Устойчивость и коагуляция дисперсных систем**. Виды устойчивости дисперсных систем. Теория устойчивости и коагуляции ДЛФО. Коагуляция гидрофобных золей: порог коагуляции, методы его определения. Кинетические закономерности коагуляции.
- **Тема 8. Молекулярно-кинетические оптические свойства дисперсных систем.** Броуновское движение, диффузия, осмос. Седиментация в дисперсных системах. Виды седиментационных кривых. Закон Стокса. Рассеяние света. Уравнение Рэлея, его применение. Поглощение света. Оптические методы анализа дисперсности.

Тема 9. Реологические сыойства дисперсных систем.

Вязкость ньютоновских и неньютоновских систем. Уравнения Ньютона, Эйнштейна, Освальда. Реологические кривые, их анализ. Пластическая вязкость. Уравнение Бингама. Методы определения вязкости. Классификация тел по их реологическим свойствам. Структурообразование в дисперсных системах. Классификация и свойства гелей. Классификация и свойства студней. Явления тиксотропии и синерезиса.

Тема 10. Виды дисперсных систем.

Коллоидные растворы.Получение коллоидных растворов методами диспергирования и конденсации. Строение мицелл коллоидных растворов Методы очистки: диализ, электродиализ, ультрафильтрация. Микрогетерогенные системы, методы их получения. Суспензии, эмульсии: получение, свойства, применение в пищевой технологии. Пены: получение, свойства.. Аэрозоли: строение, свойства.Пены, эмульсии, аэрозоли: получение, свойства. Понятие о поверхностно-активных веществах.Поверхностно-активные вещества (ПАВ): классификация, строение, мицеллообразование, солюбилизация.

3. Перечень учебно-методического обеспечения дисциплины

- мультимедийные презентационные материалы по дисциплине «Физическая и коллоидная химия» представлены в электронном курсе в ЭИОС МГТУ;
- методические указания к выполнению лабораторных, контрольных работ представлены в электронном курсе в ЭИОС МГТУ;
- методические материалы для обучающихся по освоению дисциплины представлены на официальном сайте МГТУ в разделе «Информация по образовательным программам, в том числе адаптированным».

4. Фонд оценочных средств по дисциплине

Фонд оценочных средств (ФОС) является отдельным компонентом образовательной программы, разработан в форме отдельного документа, представлен на официальном сайте МГТУ в разделе «Информация по образовательным программам, в том числе адаптированным». ФОС включает в себя:

- перечень компетенций с указанием этапов их формирования в процессе освоения дисциплины;
 - задания текущего контроля;
 - задания промежуточной аттестации;
 - задания внутренней оценки качества образования.

5. Перечень основной и дополнительной учебной литературы (печатные издания, электронные учебные издания и (или) ресурсы электронно-библиотечных систем) Основная литература

- 1. Фролов, Ю.Г. Курс коллоидной химии. Поверхностные явления и дисперсные системы: учебник для вузов / Ю. Г. Фролов. 2-е изд., перераб. и доп. Москва: Химия, 1989. 464 с.: ил. ISBN 5-7245-0244-5
- 2. Хмельницкий, Р.А. Физическая и коллоидная химия : учебник для вузов / Р. А. Хмельницкий. Москва : Высш. шк., 1988. 400 с. : ил. ISBN 5-06-001257-3 : 43-20.
- 3. Коллоидная химия: учебник для бакалавров / Е. Д. Щукин, А. В. Перцов, Е. А. Амелина. 6-е изд. Москва: Юрайт, 2012. 443, [1] с.: ил. (Бакалавр). Библиогр.: с. 433. ISBN 978-5-9916-1619-5: 315-48
- **4.** Стромберг, А.Г. Физическая химия : учебник для вузов / А. Г. Стромберг, Д. П. Семченко; под ред. А. Г. Стромберга. 5-е изд., испр. Москва : Высш. шк., 2003. 527 с. : ил. ISBN 5-06-003627-8 :176-40

Дополнительная литература

- 1. Сборник расчетно-графических заданий и задач по коллоидной химии [Электронный ресурс] : учеб. пособие по дисциплинам "Коллоидная химия" для специальностей 020101.65 "Химия", 020201.65 "Биология", 020803.65 "Биоэкология" и "Физическая и коллоидная химия" для специальности 270112.65 "Водоснабжение и водоотведение" / Н. Г. Воронько; Федер. агентство по рыболовству, Мурман. гос. техн. ун-т. Электрон. текстовые дан. (1 файл : 1.3 Мб). Мурманск : Изд-во МГТУ, 2009. Доступ из локальной сети Мурман. гос. техн. ун-та. Загл. с экрана. Имеется печ. аналог 2009 г.
- 2. Коновалова, И. Н. Поверхностные явления, дисперсные системы в пищевой технологии: учеб. пособие для вузов / И. Н. Коновалова; М-во сел. хоз-ва Рос. Федерации; Федер. агентство по рыболовству, Мурман. гос. техн. ун-т. [2-е изд., перераб.]. Мурманск: Изд-во МГТУ, 2006. 97 с.: ил. Имеется электрон. аналог 2006 г. Библиогр.: с. 95-97. ISBN 5-86185-270-7: 224-92
- 3. Коновалова, И. Н. Практикум по физической и коллоидной химии (задачи и расчетно-графические задания по физической и коллоидной химии): учеб. пособие для студентов вузов, обучающихся по специальности 271200 "Технология продуктов общественного питания" направления подгот. дипломир. специалиста 655700 "Технология продовольственных продуктов специального назначения и

- общественного питания и по специальностям 170000 "Машины и аппараты пищевых производств", 271300 "Пищевая инженерия малых предприятий" направления подгот. дипломир. специалиста 655800 "Пищевая инженерия" / И. Н. Коновалова, Г. И. Берестова; М-во сел. хоз-ва Рос. Федерации; Федер. агентство по рыболовству, Мурман. гос. техн. ун-т. Мурманск: МГТУ, 2005. 111 с.
- 4. Физическая и коллоидная химия [Электронный ресурс] : метод. указания для самостоят. работы студентов специальностей 271000 "Технология рыбы и рыбных продуктов", 271200 "Технология продуктов общественного питания". Ч. 2. Коллоидная химия / Гос. ком. Рос. Федерации по рыболовству, Мурман. гос. техн. ун-т, Каф. химии ; сост. И. Н. Коновалова. Электрон. текстовые дан. (1 файл : 385 Кб). Мурманск : Изд-во МГТУ, 2003. Доступ из локальной сети Мурман. гос. техн. ун-та. Загл. с экрана.
- 5. Практикум и задачник по коллоидной химии : поверхностные явления и дисперсные системы : учеб. пособие для вузов / [В. В. Назаров и др.] ; под ред. В. В. Назарова, А. С. Гродского. Москва : Академкнига, 2007. 372 с. : ил. Авт. указаны на обороте тит. л. Библиогр.: с. 369. ISBN 978-5-94628-267-3 : 345-97.
- 6. Путинцев, Н.М. Практикум по физической химии [Электронный ресурс] : учеб. пособие по "Физической химии" для специальностей 020101 "Химия", 020201 "Биология", 020803 "Биоэкология", 280202 "Инженерная защита окружающей среды" и "Физической и коллоидной химии" для специальностей 260302 "Технология рыбы и рыбных продуктов", 260501 "Технология продуктов общественного питания" / Н. М. Путинцев, Н. Г. Воронько; Федер. агентство по рыболовству, Мурман. гос. техн. ун-т. Электрон. текстовые дан. (1 файл : 1.6 Мб). Мурманск : Изд-во МГТУ, 2008. Доступ из локальной сети Мурман. гос. техн. ун-та. Загл. с экрана. Имеется печ. аналог 2008 г.
- 7. Путинцев, Н.М. Сборник расчетно-графических заданий по физической химии : учеб. пособие / Н. М. Путинцев, Н. Г. Воронько; М-во сел. хоз-ва РФ; Федер. агентство по рыболовству; Мурман. гос. техн. ун-т. Мурманск : Изд-во МГТУ, 2006. 170 с. Библиогр.: с. 156-158.

6. Профессиональные базы данных и информационные справочные системы

- 1) Государственная система правовой информации официальный интернетпортал правовой информации- URL: http://pravo.gov.ru
- 2) Информационная система «Единое окно доступа к образовательным ресурсам» URL: http://window.edu.ru
- 3) Справочно-правовая система. Консультант Плюс URL: http://www.consultant.ru/
 - 4) Электронно-библиотечная система «Издательства «ЛАНЬ» http://e.lanbook
- 5) Электронно-библиотечная система «Университетская библиотека онлайн» http://bibli
- 6) Электронно-библиотечная система «Консультант студента» http://www.studentlibrary.ru/

Материалы, находящиеся в свободном доступе на следующих сайтах:

http://chemexpress.fatal.ru

http://www.xumuk.ru

http://wikipedia.ru

http://www.chemport.ru

http://djvu-inf.narod.ru/nclib.htm

7. Перечень лицензионного и свободно распространяемого программного обеспечения, в том числе отечественного производства

- 1) Офисный пакет Microsoft Office 2007
- 2) Система оптического распознавания текста ABBYY FineReader
- 3) . Офисный пакет Microsoft Office 2010 Russian Academic OPEN, лицензия № 47233444 от 30.07.2010 (договор 32/285 от 27.07.2010 г.)
 - 4) Антивирус Dr. Web Desktop Security Suite (комплексная защита), антивирус Dr. Web Server Security Suite (серверный) (договор №7689 от 23.07.2018, договор №7236 от 03.11.2017, договор №810-000046 от 26.06.2017)

8. Обеспечение освоения дисциплины лиц с инвалидностью и ОВЗ

Обучающиеся из числа инвалидов и лиц с OB3 обеспечиваются печатными и (или) электронными образовательными ресурсами в формах, адаптированных к ограничениям их здоровья.

- **9.** Материально-техническое обеспечение дисциплины представлено в приложении к ОПОП «Материально-технические условия реализации образовательной программы» и включает:
- учебные аудитории для проведения учебных занятий, предусмотренных программой бакалавриата, оснащенные оборудованием и техническими средствами обучения;
- помещения для самостоятельной работы обучающихся, оснащенные компьютерной техникой с возможностью подключения к сети «Интернет» и обеспечением доступа к электронной информационно-образовательной среде МАУ;
 - лаборатория физической и коллоидной химии Не допускается замена оборудования его виртуальными аналогами.

10. Распределение трудоемкости по видам учебной деятельности Таблица 1 - Распределение трудоемкости

D	Распределение трудоемкости дисциплины (модуля) по формам обуче								учения			
Вид учебной деятельности ¹	Очная				Очно-заочная				Заочная			
деятельности	Семестр		p	Всего	C	Семестр		Всего	Семестр/Курс			Всего часов
	7			часов				часов				
Лекции	50											
Практические	20											
занятия												
Лабораторные работы	60											
Практические												
работы												
Самостоятельная работа	86											
Подготовка к промежуточной аттестации	36											
Всего часов по дисциплине	252											
/ из них в форме практической подготовки	36											

Формы промежуточной аттестации и текущего контроля

Экзамен	+	•					-	
Зачет/зачет с оценкой	-						-/+	
Курсовая работа (проект)	-						-	
Количество расчетно- графических работ	-						-	
Количество контрольных работ	-						1	
Количество рефератов	-						1	
Количество эссе	-	·					-	

Перечень лабораторных работ по формам обучения

№	Темы лабораторных работ						
п\п	1 CMBI MAOOPATOPHDIA PAOOT						
1	2						
	Очная форма						
1	Определение интегральной теплоты растворения хорошо растворимой соли.						
2	Фотометрическое изучение кинетики разложения комплексного иона триоксалата марганца.						
3	Рефрактометрия и строение молекул						
4	Изучение электрической проводимости растворов электролитов						
5	Определение поверхностного натяжения раствора ПАВ на границе с воздухом.						
6	Изучение адсорбции органических кислот на угле.						
7	Определение электрокинетического потенциала золя гидроксида железа электрофоретическим методом.						
8	Определение порога электролитной коагуляции коллоидных растворов визуальным методом.						
9	Изучение коагуляции и стабилизации золя гидроксида железа (III) турбидиметрическим методом						
10	Получение и очистка коллоидных растворов.						
11	Седиментационный анализ суспензии порошка						
12	Определение размера частиц дисперсных систем турбидиметрическим методом						
13	Определение вязкости жидкостей с помощью капиллярного вискозиметра						
14	Определение молекулярной массы полимера вискозиметрическим методом						
15	Получение пен, изучение их свойств						
16	Получение эмульсий, изучение их свойств						

Перечень практических занятий

No	Том и променности запатий						
п\п	Темы практических занятий						
1	2						
1	Химическая термодинамика						
2	Химическая кинетика						
3	Растворы электролитов и не электролитов						
4	Электродные процессы						
5	Поверхностные явления. Адсорбция						
6	Электроповерхностные явления						
7	Устойчивость и коагуляция дисперсных систем						
8	Виды дисперсных систем: коллоидные растворы, эмульсии, пены						