

Документ подписан простой электронной подписью

Информация о владельце:

ФИО: Ефанов Алексей Валерьевич

Должность: Директор Ставропольского технического института (филиал) СКФУ

Дата подписания: 11.10.2022 15:36:05

Уникальный программный ключ:

49214306dd433e7a1b0f8632f645f9d53c99e3d0

МИНИСТЕРСТВО НАУКИ И ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ
Федеральное государственное автономное образовательное учреждение высшего образования

«СЕВЕРО-КАВКАЗСКИЙ ФЕДЕРАЛЬНЫЙ УНИВЕРСИТЕТ»

УТВЕРЖДАЮ

Директор НТИ (филиал) СКФУ

А.В. Ефанов

« ____ » _____ 2022 г.

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)

название дисциплины (модуля)

Физическая химия

Направление подготовки/специальность 18.03.02 Энерго- и ресурсосберегающие процессы в химической технологии, нефтехимии и биотехнологии

Направленность (профиль)/специализация Охрана окружающей среды и рациональное использование природных ресурсов

Форма обучения очная

Год начала обучения 2022

Реализуется в 3, 4 семестрах

Разработано

Старший преподаватель кафедры химической технологии, машин и аппаратов химических производств

_____ Вернигорова Е.В.

Ставрополь 2022 г.

1. Цель и задачи освоения дисциплины (модуля)

Дисциплина "Физическая химия" ставит своей целью формирование набора компетенций будущего бакалавра направления подготовки 18.03.02 Энерго- и ресурсосберегающие процессы в химической технологии, нефтехимии и биотехнологии (профиль) Охрана окружающей среды и рациональное использование природных ресурсов.

Основные задачи изучения дисциплины "Физическая химия":

- изучение взаимосвязи физических и химических процессов;
- освоение основных закономерностей, определяющих направленность химических процессов;
- изучение и освоение основных законов химического равновесия, определяющего выход конечного продукта реакции;
- изучение теоретических основ гетерогенных фазовых равновесий;
- изучение механизмов основных неорганических реакций и их кинетических закономерностей;
- овладение навыками термодинамических и кинетических расчетов.

2. Место дисциплины (модуля) в структуре образовательной программы

Дисциплина Физическая химия относится к дисциплинам части обязательной части для направления 18.03.02 Энерго- и ресурсосберегающие процессы в химической технологии, нефтехимии и биотехнологии. Ее освоение происходит в 3, 4 семестрах.

3. Перечень планируемых результатов обучения по дисциплине (модулю), соотнесённых с планируемыми результатами освоения образовательной программы

Код, формулировка компетенции	Код, формулировка индикатора	Планируемые результаты обучения по дисциплине (модулю), характеризующие этапы формирования компетенций, индикаторов
УК-1 Способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять системный подход для решения поставленных задач	ИД-1 УК-1 выделяет проблемную ситуацию, осуществляет ее анализ и диагностику на основе системного подхода	Пороговый уровень понимает: основы современных теорий в области физической химии и способы их применения для решения теоретических и практических задач химии; Повышенный уровень понимает: определения и законы химической термодинамики;
	ИД-2 УК-1 осуществляет поиск, отбор и систематизацию информации для определения альтернативных вариантов стратегических решений в проблемной ситуации	Пороговый уровень решает типовые задачи по физической химии Повышенный уровень освоил самостоятельно новые разделы фундаментальных наук, используя достигнутый уровень знаний
	ИД-3 УК-1 определяет и оценивает риски возможных вариантов решений проблемной ситуации, выбирает оптимальный вариант её решения	Пороговый уровень использует: современной химической научной терминологией Повышенный уровень обеспечивает применение физико-химических методов анали-

		за, навыков самостоятельной экспериментальной работы с лабораторным оборудованием и оценки её результатов
ОПК-1 Способен изучать, анализировать, использовать механизмы химических реакций, происходящих в технологических процессах и окружающем мире, основываясь на знаниях о строении вещества, природе химической связи и свойствах различных классов химических элементов, соединений, веществ и материалов	ИД-1 ОПК-1 понимает основы механизмов химических реакций, происходящих в технологических процессах и окружающем мире, основываясь на знаниях о строении вещества; природу химической связи и свойства различных классов химических элементов, соединений, веществ и материалов	Пороговый уровень понимает: законы и понятия физической химии; Повышенный уровень понимает: структуру и свойства основных фазовых состояний вещества;
	ИД-2 ОПК-1 анализирует механизмы химических реакций, происходящих в технологических процессах и окружающем мире, химические связи и свойства различных классов химических элементов, соединений, веществ и материалов	Пороговый уровень выполняет: термодинамические расчеты, расчеты химического равновесия Повышенный уровень анализирует: фазовые равновесия на основе диаграмм состояния
	ИД-3 ОПК-1 использует механизмы химических реакций, происходящих в технологических процессах и окружающем мире, основываясь на знаниях о строении вещества, природе химической связи и свойствах различных классов химических элементов, соединений, веществ и материалов	Пороговый уровень овладел: методами и методиками физико-химического исследования; Повышенный уровень овладел: основными физико-химическими расчетами состояния системы
ОПК-2 Способен использовать математические, физические, физико-химические, химические методы для решения задач профессиональной деятельности	ИД-1 ОПК-2 знаком с математическими, физическими, физико-химическими, химическими методами решения задач профессиональной деятельности	Пороговый уровень понимает: теоретические знания математики для решения практических задач; Повышенный уровень понимает: физико-химические и химические методы анализа
	ИД-2 ОПК-2 решает стандартные профессиональные задачи с применением математических, физических, физико-химических, химических методов	Пороговый уровень выполняет: применять теоретические знания математики для решения практических задач; Повышенный уровень выбирает: оптимальные пути и методы решения экспериментальных и теоретических задач;
	ИД-3 ОПК-2 применяет методы теоретического и экс-	Пороговый уровень овладел: навыками работы с

	периментального исследования объектов профессиональной деятельности математическими, физическими, физико-химическими и химическими методами	приборами; Повышенный уровень овладел: навыками постановки простейшего эксперимента и оценки его результатов
--	---	--

4. Объем учебной дисциплины (модуля) и формы контроля *

Объем занятий:	З.е.	Астр. ч.	Из них в форме практической подготовки
Всего:	12	324	19,5
Из них аудиторных:		108	19,5
Лекций		54	
Лабораторных работ		40,5	19,5
Практических занятий		13,5	
Самостоятельной работы		175,5	
Формы контроля:			
Зачет 3 семестр			
Экзамен 4 семестр		40,5	

* Дисциплина (модуль) предусматривает применение электронного обучения, дистанционных образовательных технологий (если иное не установлено образовательным стандартом)

5. Содержание дисциплины (модуля), структурированное по темам (разделам) с указанием количества часов и видов занятий

5.1. Тематический план дисциплины (модуля)

№	Раздел (тема) дисциплины	Реализуемые компетенции, индикаторы	Контактная работа обучающихся с преподавателем, часов				Самостоятельная работа, часов
			Лекции	Практические занятия	Лабораторные работы	Групповые консультации	
3 семестр							
1	Предмет и содержание курса физической химии	ИД-1 УК-1 ИД-2 УК-1 ИД-3 УК-1 ИД-1 ОПК-1 ИД-2 ОПК-1 ИД-3 ОПК-1 ИД-1 ОПК-2 ИД-2 ОПК-2 ИД-3 ОПК-2	1,5		6,0		54
2	Химическая термодинамика	ИД-1 УК-1 ИД-2 УК-1 ИД-3 УК-1 ИД-1 ОПК-1	9,0		6,0		

		ИД-2 ОПК-1 ИД-3 ОПК-1 ИД-1 ОПК-2 ИД-2 ОПК-2 ИД-3 ОПК-2					
3	Химическое равновесие	ИД-1 УК-1 ИД-2 УК-1 ИД-3 УК-1 ИД-1 ОПК-1 ИД-2 ОПК-1 ИД-3 ОПК-1 ИД-1 ОПК-2 ИД-2 ОПК-2 ИД-3 ОПК-2	9,0		6,0		
4	Химическая кинетика	ИД-1 УК-1 ИД-2 УК-1 ИД-3 УК-1 ИД-1 ОПК-1 ИД-2 ОПК-1 ИД-3 ОПК-1 ИД-1 ОПК-2 ИД-2 ОПК-2 ИД-3 ОПК-2	6,0		9,0		
5	Катализ	ИД-1 УК-1 ИД-2 УК-1 ИД-3 УК-1 ИД-1 ОПК-1 ИД-2 ОПК-1 ИД-3 ОПК-1 ИД-1 ОПК-2 ИД-2 ОПК-2 ИД-3 ОПК-2	1,5				
6	Растворы	ИД-1 УК-1 ИД-2 УК-1 ИД-3 УК-1 ИД-1 ОПК-1 ИД-2 ОПК-1 ИД-3 ОПК-1 ИД-1 ОПК-2 ИД-2 ОПК-2 ИД-3 ОПК-2					
7	Фазовые равновесия	ИД-1 УК-1 ИД-2 УК-1 ИД-3 УК-1 ИД-1 ОПК-1 ИД-2 ОПК-1 ИД-3 ОПК-1 ИД-1 ОПК-2 ИД-2 ОПК-2 ИД-3 ОПК-2					
8	Основные теории растворов электролитов	ИД-1 УК-1 ИД-2 УК-1 ИД-3 УК-1 ИД-1 ОПК-1 ИД-2 ОПК-1 ИД-3 ОПК-1 ИД-1 ОПК-2 ИД-2 ОПК-2 ИД-3 ОПК-2					
	ИТОГО за 3 семестр		27,0		27,0		54
1	Предмет и	ИД-1 УК-1 ИД-2 УК-1					121,5

	содержание курса физической химии	ИД-3 УК-1 ИД-1 ОПК-1 ИД-2 ОПК-1 ИД-3 ОПК-1 ИД-1 ОПК-2 ИД-2 ОПК-2 ИД-3 ОПК-2					
2	Химическая термодинамика	ИД-1 УК-1 ИД-2 УК-1 ИД-3 УК-1 ИД-1 ОПК-1 ИД-2 ОПК-1 ИД-3 ОПК-1 ИД-1 ОПК-2 ИД-2 ОПК-2 ИД-3 ОПК-2		4,5			
3	Химическое равновесие	ИД-1 УК-1 ИД-2 УК-1 ИД-3 УК-1 ИД-1 ОПК-1 ИД-2 ОПК-1 ИД-3 ОПК-1 ИД-1 ОПК-2 ИД-2 ОПК-2 ИД-3 ОПК-2		1,5			
4	Химическая кинетика	ИД-1 УК-1 ИД-2 УК-1 ИД-3 УК-1 ИД-1 ОПК-1 ИД-2 ОПК-1 ИД-3 ОПК-1 ИД-1 ОПК-2 ИД-2 ОПК-2 ИД-3 ОПК-2		1,5			
5	Катализ	ИД-1 УК-1 ИД-2 УК-1 ИД-3 УК-1 ИД-1 ОПК-1 ИД-2 ОПК-1 ИД-3 ОПК-1 ИД-1 ОПК-2 ИД-2 ОПК-2 ИД-3 ОПК-2					
6	Растворы	ИД-1 УК-1 ИД-2 УК-1 ИД-3 УК-1 ИД-1 ОПК-1 ИД-2 ОПК-1 ИД-3 ОПК-1 ИД-1 ОПК-2 ИД-2 ОПК-2 ИД-3 ОПК-2	6,0	1,5	7,5		
7	Фазовые равновесия	ИД-1 УК-1 ИД-2 УК-1 ИД-3 УК-1 ИД-1 ОПК-1 ИД-2 ОПК-1 ИД-3 ОПК-1 ИД-1 ОПК-2 ИД-2 ОПК-2 ИД-3 ОПК-2	16,5		6,0		
8	Основные теории	ИД-1 УК-1 ИД-2 УК-1	4,5	1,5			

	растворов электролитов	ИД-3 УК-1 ИД-1 ОПК-1 ИД-2 ОПК-1 ИД-3 ОПК-1 ИД-1 ОПК-2 ИД-2 ОПК-2 ИД-3 ОПК-2					
	ИТОГО за 4 семестр		27	13,5	13,5	1,5	121,5
	ИТОГО		54	13,5	40,5	1,5	175,5

5.2 Наименование и содержание лекций

№ Темы дисциплины	Наименование тем дисциплины, их краткое содержание	Объем часов	Из них практическая подготовка, часов
3 семестр			
1	Предмет и содержание курса физической химии	1,5	
1	Методы самоорганизации и самообразования при изучении дисциплины. Предмет физической химии. Физическая химия о взаимосвязи химической и физической форм движения материи. Основные законы естественнонаучных дисциплин в профессиональной деятельности. Классификация явлений, сопровождающих химические процессы. Основные естественнонаучные законы для понимания окружающего мира и явлений природы.	1,5	
2	Химическая термодинамика.	9,0	
2	Основы химической термодинамики. Определение; основные понятия: термодинамическая система, термодинамический процесс, функции состояния системы, функции процесса. Внутренняя энергия системы, теплота, работа.	1,5	
2	Первое начало термодинамики. Формулировки, математическое выражение. Следствия первого начала термодинамики	1,5	
2	Закон Гесса. 2 следствия из закона Гесса. Стандартная теплота образования; стандартная теплота сгорания. Энтальпия, тепловой эффект химической реакции. Зависимость теплового эффекта химической реакции от температуры.	1,5	
2	Теплоемкость: определение, виды. Зависимость теплоемкости от температуры. Расчет изменения теплоемкости при протекании химического процесса. Закон Кирхгофа. Расчет теплового эффекта реакции при заданной температуре.	1,5	
2	Второе начало термодинамики. Энтропия. Формулировки. Свободная и связанная энергия в изолированной системе. Энтропия. Математическое выражение второго начала термодинамики для обратимых и не-	1,5	

	обратимых процессов.		
2	Термодинамические потенциалы системы. Направленность химических процессов в изолированных и реальных термодинамических системах. Изобарно-изотермический и изохорно-изотермический потенциалы. Термодинамические потенциалы как критерии направленности химических процессов. Расчет термодинамических потенциалов.	1,5	
3	Химическое равновесие.	9,0	
3	Химический потенциал. Зависимость свободной энергии Гиббса от состава системы. Условие равновесия в термодинамической системе с переменным составом.	1,5	
3	Расчет химического потенциала в идеальных и реальных газах, газовых смесях; идеальных и реальных растворах. Стандартный химический потенциал. Активность, фугитивность.	1,5	
3	Направление протекания химических реакций. Условие и характеристики химического равновесия. Закон действующих масс Вант-Гоффа, константа химического равновесия.	1,5	
3	Уравнение изотермы реакции. Способы выражения констант равновесия, связь между ними. Уравнение изотермы, полная и краткая формы. Термодинамическое сродство.	1,5	
3	Принцип смещения термодинамического равновесия Ле-Шателье-Брауна. Влияние температуры и давления на химическое равновесие.	1,5	
3	Уравнение изобары, изохоры реакции. Влияние концентрации исходных веществ и продуктов реакции на направление и степень смещения равновесия.	1,5	
4	Химическая кинетика	6,0	
4	Основные понятия химической кинетики. Закон действующих масс. Константа скорости реакции; ее физический смысл. Кинетическая классификация химических реакций: простые, сложные, последовательные, параллельные, индуцированные, цепные, фотохимические, гомогенные, гетерогенные реакции.	1,5	
4	Кинетический порядок и молекулярность реакции. Понятие порядка и молекулярности реакции. Причины их не совпадения. Стадийное протекание реакции. Лимитирующая стадия химической реакции.	1,5	
4	Основные кинетические уравнения химических реакций различных порядков. Вывод и анализ основных кинетических уравнений 1,2,3 порядков, периода полураспада реакции, установление линейных зависимостей от времени протекания процесса.	1,5	
4	Основы теории химической кинетики. Влияние температуры на скорость химических реакций.	1,5	

	Энергия активации.		
5	Катализ.	1,5	
5	Катализ – основные определения. Влияние катализаторов на скорость химической реакции. Энергетическая диаграмма каталитической химической реакции.	1,5	
	Итого за 3 семестр	27,0	
4 семестр			
6	Растворы.	6,0	
6	Общая характеристика растворов. Способы выражения концентрации растворов.	1,5	
6	Термодинамическая классификация растворов. Основные направления в развитии теории растворов. Сольватация	1,5	
6	Основные свойства растворов. Давление насыщенного пара над раствором. Первый закон Рауля для растворов неэлектролитов и электролитов. Причины отклонений от первого закона Рауля.	1,5	
6	Второй закон Рауля. Повышение температуры кипения растворов, понижение температуры кристаллизации растворов. Эбулиоскопия, криоскопия.	1,5	
7	Фазовые равновесия.	16,5	
7	Фазовое равновесие. Основные определения гетерогенных равновесий. Термодинамические условия фазового равновесия. Правило фаз Гиббса.	1,5	
7	Фазовые равновесия в однокомпонентных системах. Уравнение Клаузиуса-Клапейрона: вывод уравнения, его анализ и применение, дифференциальная и интегральная формы уравнения Клаузиуса-Клапейрона.	1,5	
7	Диаграмма состояния однокомпонентных систем. Теоретическое обоснование. Правило фаз Гиббса для однокомпонентных систем. Диаграмма состояния воды. Диаграмма состояния серы. Энантиотропные и монокотропные фазовые переходы.	1,5	
7	Фазовые равновесия в двухкомпонентных системах. Метод физико-химического анализа. Метод термического анализа гетерогенных двухкомпонентных систем Курнакова. Принципы непрерывности и геометрического соответствия.	1,5	
7	Диаграмма растворимости двухкомпонентных систем. Основные области, линии. Правило фаз Гиббса для двухкомпонентных систем. Правило соединительной прямой и правило рычага.	1,5	
7	Диаграмма состояния изоморфно кристаллизующейся бинарной системы: без образования химического соединения; с образованием химического соединения, плавящегося конгруэнтно; с образованием химического соединения, плавящегося инконгруэнтно.	1,5	
7	Фазовые равновесия в трехкомпонентных си-	1,5	

	стемах. Графическое изображение состава трехкомпонентных систем. Треугольники Гиббса. Розебома. Правило фаз Гиббса в трехкомпонентных системах. Диаграммы растворимости трехкомпонентных систем.		
7	Равновесие "жидкость-пар" в двухкомпонентных системах. Состав пара над идеальными бинарными жидкими смесями. Состав пара над неидеальными бинарными жидкими смесями. Смеси с положительным и отрицательным отклонениями от закона Рауля.	1,5	
7	Диаграмма состояния бинарной жидкой смеси. Равновесие "жидкость-пар" в бинарных системах. Законы Коновалова. Азеотропные смеси.	1,5	
7	Теоретические основы разделения жидких смесей на компоненты. Влияние температуры на состояние равновесной системы "жидкость-пар". Правила Вревского.	1,5	
7	Разделение жидких смесей перегонкой: перегонка в равновесии; фракционная дистилляция; ректификация.	1,5	
8	Основные теории растворов электролитов.	4,5	
8	Теория электролитической диссоциации Аррениуса. Количественные характеристики процесса электролитической диссоциации: степень электролитической диссоциации, константа диссоциации.	1,5	
8	Закон разбавления Оствальда, два математических выражения закона.	1,5	
8	Электропроводность растворов. Электропроводность растворов: определение, виды электрической проводимости растворов; удельная и эквивалентная электропроводность. Электролитическая подвижность ионов. Уравнение Аррениуса. Электролиз.	1,5	
	Итого за 4 семестр	27,0	
	Итого	54,0	

5.3 Наименование лабораторных работ

№ Темы дисциплины	Наименование тем дисциплины, их краткое содержание	Объем часов	Из них практическая подготовка, часов
3 семестр			
1	Предмет и содержание курса физической химии	6	
1	Лабораторная работа Аддитивность рефракции.	3	Эксперимент
1	Лабораторная работа Рефракция смеси двух жидкостей	3	Эксперимент
2	Химическая термодинамика	6	
2	Лабораторная работа Определение интегральной теплоты растворения	3	Эксперимент

2	Лабораторная работа Определение интегральной теплоты образования кристаллогидрата	3	
3	Химическое равновесие	6	
3	Лабораторная работа Изучение влияния температуры на химическое равновесие.	3	Эксперимент
3	Лабораторная работа Влияние концентрации влияния температуры на химическое равновесие.	3	
4	Химическая кинетика	9	
4	Лабораторная работа. Исследование кинетики реакции йодирования ацетона.	3	Эксперимент
4	Лабораторная работа. Изучение скорости разложения мурексида в кислой среде	3	
4	Лабораторная работа Исследование кинетики гомогенной реакции окисления иодид-иона персульфатом	3	
	Итого 3 семестр	27,0	13,5
4 семестр			
6	Растворы	7,5	
6	Лабораторная работа Определение молекулярной массы вещества криоскопическим методом.	3	Эксперимент
6	Лабораторная работа Определение молекулярной массы органического вещества из растворов на основе жидких растворителей	1,5	
6	Лабораторная работа Определение изотонического коэффициента криоскопическим методом.	1,5	
6	Лабораторная работа Определение кажущейся степени диссоциации сильного электролита криоскопическим методом	1,5	
7	Фазовые равновесия	6	
7	Лабораторная работа Диаграмма состояния однокомпонентной системы – H ₂ O.	3	
7	Лабораторная работа Изучение гетерогенного равновесия «жидкость↔пар» в бинарных жидких смесях	3	Эксперимент
	Итого за 4 семестр	13,5	6
	Итого	40,5	19,5

5.4 Наименование практических занятий

№ Темы дисциплины	Наименование тем практических занятий	Объем часов (астр.)	Интерактивная форма проведения
4 семестр			
2	Химическая термодинамика	4,5	
2	Практическое занятие. Расчет тепловых эффектов химических реакций по стандартным теплотам образования	1,5	
2	Практическое занятие Расчет тепловых эффектов химических реакций при любой заданной температуре (по закону Кирхгофа)	1,5	
2	Практическое занятие Расчет изменения энергии	1,5	

	Гиббса по значениям стандартных энтальпий и энтропий		
3	Химическое равновесие	1,5	
3	Практическое занятие Определение направления процесса по уравнению изотермы химической реакции	1,5	
4	Химическая кинетика	1,5	
4	Практическое занятие Зависимость скорости реакции от температуры. Расчет энергии активации	1,5	
6	Растворы	1,5	
6	Практическое занятие Способы выражения концентраций растворов	1,5	
7	Фазовые равновесия	3,0	
7	Практическое занятие Применение уравнения Клаузиуса –Клапейрона к процессам испарения и возгонки	1,5	
7	Практическое занятие Диаграммы состояния двухкомпонентных систем	1,5	
8	Основные теории растворов электролитов.	1,5	
8	Практическое занятие Электрическая проводимость растворов электролитов. Расчет константы диссоциации электролита	1,5	
	Итого за 4 семестр	13,5	
	Итого	13,5	

5.5 Технологическая карта самостоятельной работы обучающегося

Коды реализуемых компетенций, индикатора(ов)	Вид деятельности студентов	Средства и технологии оценки	Объем часов, в том числе		
			СРС	Контактная работа с преподавателем	Всего
3 семестр					
ИД-1 УК-1 ИД-2 УК-1 ИД-3 УК-1 ИД-1 ОПК-1 ИД-2 ОПК-1 ИД-3 ОПК-1 ИД-1 ОПК-2 ИД-2 ОПК-2 ИД-3 ОПК-2	Подготовка к практическому занятию	Собеседование	5,13	0,27	5,40
ИД-1 УК-1 ИД-2 УК-1 ИД-3 УК-1 ИД-1 ОПК-1 ИД-2 ОПК-1 ИД-3 ОПК-1 ИД-1 ОПК-2 ИД-2 ОПК-2 ИД-3 ОПК-2	Самостоятельное изучение литературы	Собеседование	46,17	2,43	48,60
Итого за 3 семестр			51,30	2,70	54,00
4 семестр					

ИД-1 УК-1 ИД-2 УК-1 ИД-3 УК-1 ИД-1 ОПК-1 ИД-2 ОПК-1 ИД-3 ОПК-1 ИД-1 ОПК-2 ИД-2 ОПК-2 ИД-3 ОПК-2	Подготовка к лабораторной работе	Собеседование	3,85	0,20	4,05
ИД-1 УК-1 ИД-2 УК-1 ИД-3 УК-1 ИД-1 ОПК-1 ИД-2 ОПК-1 ИД-3 ОПК-1 ИД-1 ОПК-2 ИД-2 ОПК-2 ИД-3 ОПК-2	Подготовка к практическим занятиям	Собеседование	2,57	0,14	2,70
ИД-1 УК-1 ИД-2 УК-1 ИД-3 УК-1 ИД-1 ОПК-1 ИД-2 ОПК-1 ИД-3 ОПК-1 ИД-1 ОПК-2 ИД-2 ОПК-2 ИД-3 ОПК-2	Самостоятельное изучение литературы	Собеседование	109,01	5,74	114,75
ИД-1 УК-1 ИД-2 УК-1 ИД-3 УК-1 ИД-1 ОПК-1 ИД-2 ОПК-1 ИД-3 ОПК-1 ИД-1 ОПК-2 ИД-2 ОПК-2 ИД-3 ОПК-2	Подготовка к экзамену	Вопросы к экзамену	39,00	1,5	40,5
Итого за 4 семестр			154,43	7,57	162,00
Итого			205,73	10,28	216,00

6. Фонд оценочных средств для проведения текущего контроля успеваемости и промежуточной аттестации обучающихся по дисциплине (модулю)

Фонд оценочных средств (ФОС) для проведения текущего контроля успеваемости и промежуточной аттестации обучающихся по дисциплине (модулю) **Физическая химия** базируется на перечне осваиваемых компетенций с указанием этапов их формирования в процессе освоения дисциплины (модуля). ФОС обеспечивает объективный контроль достижения запланированных результатов обучения. ФОС включает в себя:

- описание показателей и критериев оценивания компетенций на различных этапах их формирования, описание шкал оценивания;
- методические материалы, определяющие процедуры оценивания знаний, умений, навыков и (или) опыта деятельности, характеризующих этапы формирования компетенций;
- типовые контрольные задания и иные материалы, необходимые для оценки знаний, умений и уровня овладения формируемыми компетенциями в процессе освоения дисциплины (модуля).

ФОС является приложением к данной программе дисциплины (модуля).

7. Методические указания для обучающихся по освоению дисциплины

Приступая к работе, каждый студент должен принимать во внимание следующие по-

ложения.

Дисциплина (модуль) построена по тематическому принципу, каждая тема представляет собой логически завершённый раздел.

Лекционный материал посвящён рассмотрению ключевых, базовых положений курсов и разъяснению учебных заданий, выносимых на самостоятельную работу студентов.

Лабораторные работы направлены на приобретение опыта практической работы в соответствующей предметной области.

Практические занятия проводятся с целью закрепления усвоенной информации, приобретения навыков ее применения при решении практических задач в соответствующей предметной области.

Самостоятельная работа студентов направлена на самостоятельное изучение дополнительного материала, подготовку к практическим и лабораторным занятиям, а также выполнения всех видов самостоятельной работы.

Для успешного освоения дисциплины, необходимо выполнить все виды самостоятельной работы, используя рекомендуемые источники информации.

8. Учебно-методическое и информационное обеспечение дисциплины

8.1. Перечень основной и дополнительной литературы, необходимой для освоения дисциплины (модуля)

8.1.1. Перечень основной литературы:

1. Мухачева, В. Д. Физическая химия Электронный ресурс : Учебное пособие / В. Д. Мухачева, Н. А. Шаповалов, В. А. Полуэктова. - Белгород : Белгородский государственный технологический университет им. В.Г. Шухова, ЭБС АСВ, 2016. - 251 с. - Книга находится в премиум-версии ЭБС IPR BOOKS. - ISBN 2227-8397

2. Физическая химия Электронный ресурс : Учебное пособие / Н. М. Селиванова [и др.]. - Казань : Казанский национальный исследовательский технологический университет, 2016. - 188 с. - Книга находится в премиум-версии ЭБС IPR BOOKS. - ISBN 978-5-7882-2009-3

8.1.2. Перечень дополнительной литературы:

1. Ипполитов, Е. Г. Физическая химия : учебник для студентов вузов / Е. Г. Ипполитов, А. В. Артемов, В. В. Батраков ; под ред. Е. Г. Ипполитова. - М. : Академия, 2005. - 448 с. : ил. - (Высшее профессиональное образование). - Библиогр.: с. 446. - ISBN 5-7695-1456-6

2. Семиохин, И. А. Физическая химия : учеб. пособие для вузов / И. А. Семиохин. - М. : Изд-во МГУ, 2001. - 272 с. : ил. - Библиогр.: с. 256. - Предм. указ.: с. 257-265. - ISBN 5-211-03516-X,

8.2. Перечень учебно-методического обеспечения самостоятельной работы обучающихся по дисциплине (модулю)

1 МЕТОДИЧЕСКИЕ РЕКОМЕНДАЦИИ ПО ОРГАНИЗАЦИИ САМОСТОЯТЕЛЬНОЙ РАБОТЫ ОБУЧАЮЩИХСЯ ПРИ ПОДГОТОВКЕ К ЗАНЯТИЯМ, ПРОВОДИМЫМ В ИНТЕРАКТИВНОЙ ФОРМЕ ОБУЧЕНИЯ по направлениям подготовки: 13.03.02 Электроэнергетика и электротехника, 18.03.01 Химическая технология 15.03.02 Технологические машины и оборудование, 15.03.04 Автоматизация технологических процессов и производств, 15.04.04 Автоматизация технологических процессов и производств (магистратура), 18.03.02 Энерго- и ресурсосберегающие процессы в химической технологии, нефтехимии и биотехнологии / сост.: М.В. Должикова, А.А. Евдокимов, Е.Н. Павленко, А.И. Колдаев, А.В. Пашковский, Т.С. Чередниченко. – Невинномысск: НТИ (филиал) СКФУ, 2022. – 45 с.

2 Вернигорова Е.В. Методические указания по выполнению лабораторных работ по

дисциплине «Физическая химия» для студентов очной формы обучения направления подготовки 18.03.02 Энерго- и ресурсосберегающие процессы в химической технологии, нефтехимии и биотехнологии, 2022 г.

3 Вернигорова Е.В. Методические указания по выполнению практических работ по дисциплине «Физическая химия» для студентов очной формы обучения направления подготовки 18.03.02 Энерго- и ресурсосберегающие процессы в химической технологии, нефтехимии и биотехнологии, 2022 г.

8.3. Перечень ресурсов информационно-телекоммуникационной сети «Интернет», необходимых для освоения дисциплины (модуля)

1 <http://window.edu.ru/> – единое окно доступа к образовательным ресурсам

2 <http://biblioclub.ru/> — ЭБС «Университетская библиотека онлайн».

3 <http://catalog.ncstu.ru/> — электронный каталог ассоциации электронных библиотек учебных заведений и организаций СКФО

4 <http://www.iprbookshop.ru> — ЭБС.

5 <https://openedu.ru> – Открытое образование

6 <http://ecograde.bio.msu.ru> – Информационная система «Фундаментальные проблемы оценки состояния экосистем и экологического нормирования»

9. Перечень информационных технологий, используемых при осуществлении образовательного процесса по дисциплине (модулю), включая перечень программного обеспечения и информационных справочных систем

При чтении лекций используется компьютерная техника, демонстрации презентационных мультимедийных материалов. На семинарских и практических занятиях студенты представляют презентации, подготовленные ими в часы самостоятельной работы.

Информационные справочные системы:

Информационно-справочные и информационно-правовые системы, используемые при изучении дисциплины:

1	http://window.edu.ru/ — единое окно доступа к образовательным ресурсам.
2	http://biblioclub.ru/ — ЭБС «Университетская библиотека онлайн».
3	http://www.iprbookshop.ru — ЭБС.

Программное обеспечение:

1	Microsoft Windows 7 Профессиональная Программа DreamSpark Premium Electronic Software Delivery (3 years), Сублицензионный договор №55986/PHД5195 от 01.09.2016. Microsoft Office стандартный 2013 OPEN 91904295ZZE1505, 61907927 Дата окончания OPEN 99634054ZZE2002 Open License 69398326 2020-02-29
---	---

10. Описание материально-технической базы, необходимой для осуществления образовательного процесса по дисциплине (модулю)

Лекционные занятия	Учебная аудитория № 414 для проведения практических занятий «Учебная аудитория».	Доска меловая – 1 шт., стол преподавателя – 1 шт., стул преподавателя – 1 шт., кафедра – 1 шт., ученический стол-парта – 16 шт., демонстрационное оборудование: проектор переносной, экран, ноутбук.
Практические занятия	Учебная аудитория № 414 для проведения практических занятий «Учебная аудитория».	Доска меловая – 1 шт., стол преподавателя – 1 шт., стул преподавателя – 1 шт., кафедра – 1 шт., ученический стол-парта – 16 шт., демонстрационное оборудование: проектор переносной, экран, ноутбук.
Лабораторные работы	Аудитория № 413 «Учебно-научная лаборатория»	Доска меловая – 1 шт., стол преподавателя – 1 шт., стул преподавателя – 1 шт., стул ученический – 14 шт., лабораторное оборудование: стол химический лабораторный – 12 шт., шкаф вытяжной – 2 шт., мойка – 2 шт., тумба химическая лабораторная – 6 шт., шкафы-тумбы – 3 шт., аббе-рефрактометр лабораторный ИРФ-454Б2М – 2 шт., кондуктометр Lab 970, термостат циркуляционный ВТ14-2, РМС-Х "Электрохимия 1", электроплитка лабораторная ПЭ, РМС-Х "Кинетика 1", РМС-Х "Кинетика 2", вакуумный насос N 86 КТ.18, Ионномер АНИОН 4110, весы ВЛТЭ-150, демонстрационное оборудование: ноутбук.
Самостоятельная работа	Аудитория № 319 «Помещение для самостоятельной работы обучающихся»	Доска меловая – 1 шт., стол преподавателя – 1 шт., стул преподавателя – 1 шт., стул ученический (3х-местный) – 4 шт., стул офисный – 22 шт., стол компьютерный – 9 шт., АРМ с выходом в Интернет – 6 шт., стул компьютерный – 9 шт., шкаф встроенный – 2 шт., шкаф-стеллаж – 1 шт., демонстрационное оборудование: проектор переносной, экран, ноутбук.

Учебные аудитории для проведения учебных занятий, оснащены 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. Специализированная мебель и технические средства обучения, служащие для представления учебной информации.

Материально-техническая база обеспечивает проведение всех видов дисциплинарной и междисциплинарной подготовки, лабораторной, научно-исследовательской работы обучающихся (переносной ноутбук, переносной проектор, компьютеры с необходимым программным обеспечением и выходом в интернет).

11. Особенности освоения дисциплины (модуля) лицами с ограниченными возможностями здоровья

Обучающимся с ограниченными возможностями здоровья предоставляются специальные учебники, учебные пособия и дидактические материалы, специальные технические средства обучения коллективного и индивидуального пользования, услуги ассистента (помощника), оказывающего обучающимся необходимую техническую помощь, а также услуги сурдопереводчиков и тифлосурдопереводчиков.

Освоение дисциплины (модуля) обучающимися с ограниченными возможностями здоровья может быть организовано совместно с другими обучающимися, а также в отдельных группах.

Освоение дисциплины (модуля) обучающимися с ограниченными возможностями здоровья осуществляется с учетом особенностей психофизического развития, индивидуальных возможностей и состояния здоровья.

В целях доступности получения высшего образования по образовательной программе лицами с ограниченными возможностями здоровья при освоении дисциплины (модуля) обеспечивается:

1) для лиц с ограниченными возможностями здоровья по зрению:

- присутствие ассистента, оказывающий студенту необходимую техническую помощь с учетом индивидуальных особенностей (помогает занять рабочее место, передвигаться, прочитать и оформить задание, в том числе, записывая под диктовку),

- письменные задания, а также инструкции о порядке их выполнения оформляются увеличенным шрифтом,

- специальные учебники, учебные пособия и дидактические материалы (имеющие крупный шрифт или аудиофайлы),

- индивидуальное равномерное освещение не менее 300 люкс,

- при необходимости студенту для выполнения задания предоставляется увеличивающее устройство;

2) для лиц с ограниченными возможностями здоровья по слуху:

- присутствие ассистента, оказывающий студенту необходимую техническую помощь с учетом индивидуальных особенностей (помогает занять рабочее место, передвигаться, прочитать и оформить задание, в том числе, записывая под диктовку),

- обеспечивается наличие звукоусиливающей аппаратуры коллективного пользования, при необходимости обучающемуся предоставляется звукоусиливающая аппаратура индивидуального пользования;

- обеспечивается надлежащими звуковыми средствами воспроизведения информации;

3) для лиц с ограниченными возможностями здоровья, имеющих нарушения опорно-двигательного аппарата (в том числе с тяжелыми нарушениями двигательных функций верхних конечностей или отсутствием верхних конечностей):

- письменные задания выполняются на компьютере со специализированным программным обеспечением или надиктовываются ассистенту;

- по желанию студента задания могут выполняться в устной форме.