Министерство образования и науки Российской Федерации Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Казанский национальный исследовательский технологический университет» (ФГБОУ ВО «КНИТУ»)

УТВЕРЖДАЮ Проректор по УР А.В. Бурмистров

24» 103 2018 г.

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

По дисциплине Б1.Б.14 «Коллоидная химия»

Направление подготовки 18.03.01 «Химическая технология»

Профиль «Химическая технология природных энергоносителей и углеродных материалов»¹, «Технология неорганических веществ»², «Технология защиты от коррозии»², «Технология электрохимических производств»², «Химическая технология тугоплавких неметаллических и силикатных материалов»², «Химическая технология синтетических биологически активных веществ, химико-фармацевтических препаратов и косметических средств»³, «Технология и переработка полимеров»⁴, «Химическая технология органических веществ: технология химико-фармацевтических препаратов»⁵

Квалификация (степень) выпускника БАКАЛАВР

Программа подготовки: Академический бакалавриат

Форма обучения

ЗАОЧНАЯ

Институт, факультет

Институт нефти, химии и нанотехнологии (ИНХН), Факультет наноматериалов и нанотехнологий $(\Phi HH)^1$, Факультет химических технологий $(\Phi XT)^2$; Институт полимеров (ИП), Факультет химии и технологии полимеров в медицине и косметике $(\Phi XT\Pi MK)^3$, Факультет технологии, переработки и сертификации пластмасс и композитов $(\Phi T\Pi C\Pi K)^4$; Инженерный химико-технологический институт (ИХТИ), Факультет энергонасыщенных материалов и изделий $(\Phi 9MU)^5$

Кафедра-разработчик рабочей программы кафедра физической и коллоидной химии

Курс, семестр

2 курс, семестр 4; 3 курс, семестр 5

	Часы	Зачетные единицы
Лекции	8	0,22
Практические занятия	_	_
Семинарские занятия		
Лабораторные занятия	8	0,22
Самостоятельная работа	119	3,31
Форма аттестации: Экзамен	9	0,25
Всего	144	4

Рабочая программа составлена с учетом требований Федерального государственного образовательного стандарта высшего образования № 1005 от 11 августа 2016 года по направлению 18.03.01 «Химическая технология» для профилей: «Химическая технология природных энергоносителей и углеродных материалов», «Технология неорганических веществ», «Технология защиты от коррозии», «Технология электрохимических производств», «Химическая технология тугоплавких неметаллических и силикатных материалов», «Химическая технология синтетических биологически активных веществ, химикофармацевтических препаратов и косметических средств», «Технология и переработка полимеров», «Химическая технология органических веществ: технология химикофармацевтических препаратов» на основании учебного плана набора обучающихся 2016 г. 2017 г., 2018 г.

Разработчик программы:

доцент каф. ФКХ

ассистент каф. ФКХ

Д.М. Торсуев

Рабочая программа рассмотрена и одобрена на заседании кафедры Физической и коллоидной химии, протокол от 04. 09 2018 № 1.

Зав. кафедрой ФКХ, профессор

СОГЛАСОВАНО

Протокол заседания методической комиссии ИНХН OT 7.09 2018 № 1.

Председатель комиссии, профессор

Протокол заседания методической комиссии ИП

OT 14.09 20/8 No /

Председатель комиссии, профессор

Х.М. Ярошевская

Протокол заседания методической комиссии ИХТИ

OT 12.09 2018 № 8.

Председатель комиссии, профессор

УТВЕРЖДЕНО

Протокол заседания методической комиссии ИП

OT 14,09, 20 18 No 1.

Председатель комиссии, профессор

Х.М. Ярошевская

Начальник УМЦ, доцент

Л.А. Китаева

1. Цели освоения дисциплины

Целями освоения дисциплины «Коллоидная химия» являются:

- а) формирование знаний о дисперсных, гетерогенных системах,
- б) обучение технологии получения дисперсных систем методами конденсации и диспергирования,
- в) обучение способам применения свойств гетерогенных систем при рассмотрении закономерностей физико-химических процессов,
- г) раскрытие сущности процессов, происходящих на границе раздела фаз.

2. Место дисциплины (модуля) в структуре образовательной программы

Дисциплина «Коллоидная химия» относится к базовой части ООП и формирует у бакалавров по направлению подготовки <u>18.03.01 «Химическая технология»</u> специальные знания и компетенции, необходимые для выполнения производственно-технологической; научно-исследовательской; проектной профессиональной деятельности. Для успешного освоения дисциплины «Коллоидная химия» бакалавр по указанному направлению и профилю подготовки должен освоить материал предшествующих дисциплин:

- а) математика,
- б) информатика,
- в) физика,
- г) общая и неорганическая химия,
- д) органическая химия.

Дисциплина «Коллоидная химия» является предшествующей и необходима для успешного усвоения последующих дисциплин:

- а) экология,
- б) общая химическая технология,
- в) моделирование химико-технологических процессов,
- г) процессы и аппараты химических технологий.

Знания, полученные при изучении дисциплины «Коллоидная химия» могут быть использованы при прохождении учебной и производственной практик и выполнении выпускных квалификационных работ по направлению подготовки 18.03.01 «Химическая технология».

3. Компетенции обучающегося, формируемые в результате освоения дисциплины

ОПК-1, название компетенции «Способность и готовность использовать основные законы естественнонаучных дисциплин в профессиональной деятельности»;

ОПК-3, название компетенции «Готовность использовать знания о строении вещества, природе химической связи в различных классах химических соединений для понимания свойств материалов и механизма химических процессов, протекающих в окружающем мире».

В результате освоения дисциплины обучающийся должен:

1) Знать:

- а) термодинамику поверхностных явлений;
- б) адсорбцию, смачивание и капиллярные явления (адсорбция на гладких поверхностях и пористых адсорбентах, капиллярная конденсация);
 - в) адгезию и когезию;
 - г) поверхностно-активные вещества;
 - д) механизмы образования и строение двойного электрического слоя;
 - е) электрокинетические явления;
- ж) устойчивость дисперсных систем (седиментация в дисперсных системах, термодинамические и кинетические факторы агрегативной устойчивости);
 - з) мицеллообразование;
 - и) оптические явления в дисперсных системах.

2) Уметь:

- а) использовать основные приемы обработки экспериментальных данных;
- б) проводить правильную оценку основных параметров микрогетерогенных систем по данным оптических, молекулярнокинетических и электрокинетических методов анализа;
- в) проводить расчет размеров и полидисперсности по размерам частиц дисперсной фазы по данным обычной и скоростной (в ультрацентрифуге) седиментации;
- г) проводить оценку на количественном уровне влияние средних размеров частиц дисперсной фазы и полидисперсности по размерам на основные показатели композиционных материалов;
- д) уметь на практике применять современные теоретические представления при изучении адсорбционных явлений в многокомпонентных ультрамикрогетерогенных системах.

3) Владеть:

- а) знаниями в области устойчивости дисперсных систем, включающую седиментацию и процесс электролитной коагуляции;
- б) навыками вычисления адсорбционных параметров с использованием теорий моно- и полимолекулярной адсорбции;
- в) методами седиментации, светорассеяния, турбидиметрии, нефелометрии с целью определения размеров частиц дисперсной фазы.

4. Структура и содержание дисциплины «Коллоидная химия» Общая трудоемкость дисциплины составляет <u>4</u> зачетных единицы,

<u>144</u> часа.

3.0	144 4aca.						
№ П	Раздел дисциплины			Виды уче работі	Ы		Оценочные средства для
/п		_		(в часа	x)		проведения
		Семестр	Лекц ии	Семинар (практическ ие занятия, лабораторны е практикумы)	Лаборат орные работы	СРС	промежуточной аттестации по разделам
1	Предмет и содержание дисциплины коллоидная химия	4	2	_	-	16	
2	Адсорбция на твердых поверхностях и на границе раздела "жидкость - газ", смачивание, адгезия, капиллярные явления	5	2	_	2	15	1. Устный опрос на занятии; 2. Защита отчета по лабораторной работе; 3. Контрольная
3	Способы получения коллоидных систем	5	2	_	2	15	работа (заочная)
4	Электрокинетические явления в коллоидных системах	5	_	_	2	15	
5	Оптические показатели коллоидных систем	5	_	_	_	15	
6	Молекулярно- кинетические свойства дисперсных систем	5	_	-	_	12	
7	Стабилизация и коагуляция коллоидных систем	5	2	_	2	10	
8	Суспензии, эмульсии, пены и аэрозоли	5	-	_	_	11	
9	Лиофильные дисперсные системы	5	-	_	_	10	
	Форма аттестации	5					Экзамен (9 часов)
			8	-	8	119	144

5. Содержание лекционных занятий по темам с указанием формируемых компетенций

No 4	оормируемых ко Раздел	Чa	Тема	Краткое	Формир
п/п	дисциплины	сы	лекционного занятия	содержание	уемые компете нции
1	Предмет и содержание дисциплины коллоидная химия	2	Коллоидная химия - наука о дисперсных системах и поверхностных явлениях в них	Признаки объектов коллоидной химии: гетерогенность и дисперсность. Количественные характеристики дисперсности: удельная поверхность, кривизна поверхности, дисперсность. Классификация дисперсных систем по агрегатному состоянию и по взаимодействию дисперсной фазы и дисперсионной среды, классификация свободно- и связно-дисперсных систем.	ОПК-1; ОПК-3
2	Адсорбция на твердых поверхностях и на границе раздела "жидкость-газ", смачивание, адгезия, капиллярные явления	2	Адсорбционные процессы на твердых и жидких поверхностях. Фундаментальные адсорбционные уравнения	Природа абсорбционных сил. Фундаментальные уравнения Гиббса, Ленгмюра, Фрейндлиха и их анализ. Полимолекулярная адсорбция, теория Поляни и БЭТ. Поверхностно-активные вещества. Строение, классификация. Правило Дюкло-Траубе. Строение адсорбционных слоев ПАВ. Уравнения состояния. Давление двухмерного газа. Уравнение Шишковского. Уравнение Фрумкина. Молекулярные константы адсорбционного слоя. Адсорбция из растворов на твердой поверхности. Адсорбция молекул. Правило уравнивания полярностей Ребиндера. Адсорбция ионов. Правило Фаянса - Панета. Ионообменная адсорбция. Иониты. Уравнение Никольского. Обменная емкость ионитов. Применение ионного обмена.	ОПК-1; ОПК-3
3	Способы получения коллоид-ных систем	2	Получение коллоидных систем методами диспергирования и конденсации	Сущность методов диспергирования и конденсации. Роль межфазных взаимодействий в процессе диспергирования. Две составляющие работы, соотношение Ребиндера. Влияние поверхностно-активных веществ на интенсивность процессов диспергирования, механизм разрушения твердых тел по Ребиндеру. Физический и	ОПК-1; ОПК-3

				химический способы конденсации.	
				Кинетические закономерности	
				роста коллоидных агрегатов при	
				химической конденсации. Три	
				стадии процесса химической	
				конденсации. Сущность метода	
				<u> </u>	
				пептизации. Факторы,	
				способствующие интенсификации	
				процесса пептизации.	
				Самопроизвольное	
				диспергирование. Динамическое	
				равновесие процессов	
				агрегирования и диспергирования.	
				Учет энергетического и	
				энтропийного факторов при	
				самопроизвольном	
				диспергировании, условия	
				самопроизвольного	
				диспергирования.	
				Принципиальные отличия	
				лиофильных систем от	
				лиофобных.	
4	Стабилизация	2	Устойчивость и	Понятие агрегативной и	ОПК-1;
	и коагуляция		коагуляция	кинетической устойчивости,	ОПК-3
	коллоидных		коллоидных	параметры оценки. Лиофильные и	
	систем		систем.	лиофобные системы. Связь	
				устойчивости коллоидных систем	
				с величиной заряда на частицах	
				дисперсной фазы.	
				Сольватационный, энтропийный,	
				электростатический и структурно-	
				механический факторы	
				стабилизации дисперсных систем.	
				Механизм действия	
				стабилизаторов. Понятия быстрой	
				и медленной коагуляции.	
				Особенности коагуляции	
				электролитами. Правило Шульце -	
				Гарди. Различные способы	
				коагуляции. Примеры практического использования	
			İ	т практического использования	
				-	
				явлений коагуляции и	
				явлений коагуляции и стабилизации в промышленных	
				явлений коагуляции и	

6. Содержание семинарских, практических занятий (лабораторного практикума)

Учебным планом дисциплины практические занятия не предусмотрены.

7. Содержание лабораторных занятий

лабораторных Целью работ является экспериментальное существенных подтверждение И проверка теоретических положений (законов, зависимостей), приобретение навыков проведения химического эксперимента, экспериментальное подтверждение существующих теоретических положений, формирование практических умений и навыков обращения различными приборами, установками, лабораторным оборудованием, аппаратурой, которые могут составлять профессиональной практической подготовки, а также исследовательских умений (наблюдать, сравнивать, анализировать, устанавливать зависимости, делать выводы и обобщения, самостоятельно вести исследование, оформлять результаты).

№ п/п	Раздел дисциплины	Часы	Наименование лабораторной работы	Формир уемые компете нции
1	Адсорбция на границе раздела жидкость—газ	2	Изучение адсорбции и поверхностного натяжения на границе «жидкость—газ»	ОПК-1; ОПК-3
2	Синтез дисперсных систем	2	Получение золей методами конденсации	ОПК-1; ОПК-3
3	Электрокинетические явления в коллоидных системах	2	Исследование электрокинетических явлений	ОПК-1; ОПК-3
4	Стабилизация и коагуляция коллоидных систем	2	Исследование электролитной коагуляции золей	ОПК-1; ОПК-3

Лабораторные работы проводятся в помещении учебной лаборатории кафедры с использованием специального оборудования.

8. Самостоятельная работа бакалавра

№ п/п	Темы, выносимые на самостоятельную работу	Часы	Форма СРС	Формир уемые компете нции
1	Способы классификации и получения коллоидных систем. Классификация коллоидных систем по взаимодействию частиц дисперсной фазы, дисперсной фазы со средой, по агрегатному состоянию и по размерам частиц дисперсной фазы. Условия получения стабильных дисперсных систем. Диспергирование, конденсация и	7	Проработка теоретического материала, написание конспекта. Изучение теоретических вопросов и решение задач, входящих в контрольную работу.	ОПК-1; ОПК-3
2	пептизация. Поверхностные явления.	20	Проработка теоретического	ОПК-1;

	Поверхностное натяжение и адсорбция. Обменная молекулярная адсорбция из растворов. Понятие о поверхностном натяжении и полной поверхностной энергии. Адсорбция и ее виды. Природа адсорбционных сил. Применение фундаментального адсорбционного уравнения Гиббса для описания адсорбции на границе раздела жидкость-газ. Теория мономолекулярной адсорбции Ленгмюра. Закономерности ионообменной адсорбции.		материала, написание конспекта. Изучение теоретических вопросов и решение задач, входящих в контрольную работу.	ОПК-3
3	Электрокинетические явления в дисперсных системах. Причины возникновения заряда на 'поверхности частиц дисперсной фазы. Механизм образования и строение двойного электрического слоя. Электрокинетические явления: электрофорез, электроосмос, потенциал течения, потенциал седиментации. Понятие ζ-потенциала и факторы, влияющие на его величину.	15	Проработка теоретического материала, написание конспекта. Изучение теоретических вопросов и решение задач, входящих в контрольную работу.	ОПК-1; ОПК-3
4	Молекулярно-кинетические свойства золей. Причина молекулярно-кинетических свойств. Броуновское движение, диффузия, осмос и седиментационные явления в коллоидных системах. Эбуллиоскопия и криоскопия применительно к анализу коллоидных систем. Меры кинетической устойчивости частиц дисперсной фазы, пути направленного изменения кинетической устойчивости.	15	Проработка теоретического материала, написание конспекта. Изучение теоретических вопросов и решение задач, входящих в контрольную работу.	ОПК-1; ОПК-3
5	Оптические свойства коллоидных систем. Сущность эффекта Тиндаля. Явление рассеяния света и уравнение Релея. Нефелометрия, турбидиметрия и электронная микроскопия применительно к анализу коллоидных систем.	15	Проработка теоретического материала, написание конспекта. Изучение теоретических вопросов и решение задач, входящих в контрольную работу.	ОПК-1; ОПК-3

6	Структурно-механические свойства и реологические методы исследования дисперсных систем. Возникновение и особенности структур в коллоидных системах. Вязкость истинных и коллоидных растворов. Структурная вязкость. Зависимость вязкости коллоидных систем от концентрации дисперсной фазы	12	Проработка теоретического материала, написание конспекта. Изучение теоретических вопросов и решение задач, входящих в контрольную работу.	ОПК-1; ОПК-3
7	Агрегативная и седиментационная устойчивость колловдных систем. Понятие агрегативной и кинетической устойчивости, параметры оценки. Связь устойчивости коллоидных систем с величиной заряда на частицах дисперсной фазы. Сольватационный, энтропийный, электростатический и структурномеханический факторы стабилизации дисперсных систем.	12	Проработка теоретического материала, написание конспекта. Изучение теоретических вопросов и решение задач, входящих в контрольную работу.	ОПК-1; ОПК-3
8	Микрогетерогенные системы. Классификация аэрозолей, суспензий, эмульсий. Методы получения. Оптические и молекулярно кинетические свойства Практическое значение.	11	Проработка теоретического материала, написание конспекта. Изучение теоретических вопросов и решение задач, входящих в контрольную работу.	ОПК-1; ОПК-3
9	Лиофильные дисперсные системы. Особенности лиофильных дисперсных систем: условие самопроизвольного образования и термодинамическая устойчивость дисперсных систем. Способность поверхностноактивных веществ к образованию лиофильных систем.	12	Проработка теоретического материала, написание конспекта. Изучение теоретических вопросов и решение задач, входящих в контрольную работу.	ОПК-1; ОПК-3

9. Использование рейтинговой системы оценки знаний.

При оценке знаний, умений, навыков студентов в рамках дисциплины «Коллоидная химия» используется рейтинговая система оценки знаний бакалавров на основании «Положения о балльно-рейтинговой системе оценки знаний студентов и обеспечения качества учебного процесса».

При изучение дисциплины «Коллоидная химия» для бакалавров по направлению подготовки <u>18.03.01</u> «Химическая технология» в Учебном плане предусмотрена контрольная работа, четыре лабораторные работы и экзамен. Расчет рейтинга осуществляется следующим образом: за экзамен студент может получить минимум 24 балла и максимум — 40 баллов; а за одну контрольную работу — от 6 до 10 баллов; лабораторная работа — от 30 до 50 баллов (в конце семестра за выполнение нескольких лабораторных работ высчитывается средний балл).

TOHORO TIBLE COCHERDA TOTAL TOTAL TARREST TARREST TOTAL TARREST TOTAL TARREST TARREST TOTAL TARREST TARREST TOTAL TARREST TA	Оценочные средства	Кол-во	Min, баллов	Мах, баллов
--	--------------------	--------	-------------	-------------

Лабораторная работа	4	30	50
Контрольная работа	1	6	10
Экзамен	1	24	40
Итого:		60	100

10. Информационно-методическое обеспечение дисциплины 10.1. Основная литература

При изучении дисциплины «Коллоидная химия» в качестве основных источников

информации рекомендуется использовать следующую литературу.

Основные источники информации	Количество экземпляров
1. Фридрихсберг Д.А. Курс коллоидной химии. СПб. Из-во: «Лань», 2010 416с.	ЭБС «Лань» https://e.lanbook.com/book/4027 доступ из любой точки интернета после регистрации с IP-адресов КНИТУ
2. Гельфман М., Ковалевич О., Юстратов В. Коллоидная химия. СПб. Издательство "Лань", 2017. — 336с.	ЭБС «Лань»
3.Волков, В.А. Коллоидная химия. Поверхностные явления и дисперсные системы. СПб.Из-во «Лань», 2015.— 672 с	ЭБС «Лань» https://e.lanbook.com/book/65045 доступ из любой точки интернета после регистрации с IP-адресов КНИТУ
4. Малышева Ж.Н. Теоретическое и практическое руководство по дисциплине "Поверхностные явления и дисперсные системы" [Учебники]: учеб. пособие для студ. вузов, обуч. по химтехнол. напр. подготовки дипломирован. спец. / Волгоград. гос. техн. ун-т.— 2-е изд., доп. — Волгоград: РПК "Политехник", 2008.— 344 с.	300 экз в УНИЦ КНИТУ

10.2 Дополнительная литература

В качестве дополнительных источников информации рекомендуется использовать следующую литературу:

Дополнительные источники информации	Количество экземпляров
5. <i>Ролдугин В.И. Физикохимия поверхности.</i> Долгопрудный: Интеллект, 2011.	15 экз в УНИЦ КНИТУ
6. Щукин Е.Д., Перцов А.В., Амелина Е.А. Коллоидная химия. М.: Юрайт, 2012.	1 экз в УНИЦ КНИТУ
7.Поверхностные явления и дисперсные системы. Индивидуальные задания к коллоквиумам / А.Я.Третьякова, А.А. Коноплева, Д.М. Торсуев, А.И. Курмаева. Казань, Изд-во Казан. гос. технол. ун-та,2011. — 40c	1 TO 1 TO 1
8. Саркисов Ю.С. Лабораторный практикум по коллоидной химии [Учебники] : учеб. Пособие / Томский гос. Архитектстроит. Ун-т .— Томск, 2013 .— 100 с. : ил. — Библиогр.: с.96-97.	
9, Практикум по коллоидной химии [Учебники] : учеб. пособие для студ. вузов, обуч. по напр. ВПО 020100.62 "Химия" и спец. 020101 "Химия" / под ред. В.Г. Куличихина — М. : Вузовский учебник : Инфра-М, 2012 — 288 с.	ЭБС Znanium. com http://znanium.com/go.php?id=253361

10. Русанов А.И. Лекции по термодинамике ЭБС «Лань» поверхностей. – СПб. Из-во: «Лань», 2013. https://e.lanbook.com/book/6602 доступ из любой точки интернета после регистрации с IP-адресов КНИТУ

10.3 Электронные источники информации

При изучении дисциплины «Коллоидная химия» в качестве электронных источников информации, рекомендуется использовать следующие источники:

Электронный каталог УНИЦ КНИТУ. – Режим доступа: http://ruslan.kstu.ru/

Электронная библиотека УНИЦ КНИТУ. – Режим доступа: http://ft.kstu.ru/ft/

Электронно-библиотечная система «Лань». - Режим доступа: http://e.lanbook.com/books/.

Научная электронная библиотека eLIBRARY.RU. – Режим доступа http://elibrary.ru/defaultx.asp

Образовательный портал по химии "HIMUS" [Электронный ресурс]. – Режим доступа: http://himus.umi.ru/

Согласовано:

Зав. сектором ОКУФ

федеральное гос каственное вюжитьюе сключательное учеждение выспето образования выследовательский учеторовательский учеторовательский информационный центр

И.И. Усольцева

12. Материально-техническое обеспечение дисциплины

1. Лекционные занятия:

- а. комплект электронных презентаций/слайдов,
- b. аудитория, оснащенная презентационной техникой (проектор, экран, компьютер, лазерная указка),
- с. пакеты ПО специального назначения система Moodle для управления учебным процессом, предназначенная для использования в сети Интернет.

2. Лабораторные работы

а. Учебная лаборатория Физической и коллоидной химии, оснащенная установками для электрофореза, прибором Ребиндера, спектрофотометрами, рефрактометрами, весами аналитическими, набором электродов, химической посуды

и реактивов.

b. шаблоны отчетов по лабораторным работам.

3. Прочее

- а. рабочее место преподавателя, оснащенное компьютером с доступом в Интернет,
- в. рабочие места студентов, оснащенные компьютерами с доступом в Интернет, предназначенные для работы в электронной образовательной среде.
- с. принтер,
- d. сканер.

13. Образовательные технологии

Удельный вес занятий, проводимых в интерактивных формах при изучении дисциплины «Коллоидная химия» во время лабораторных занятий составляет 2 часа.

Форма обучения: семинар-дискуссия, подготовка презентации и устного доклада студента.

Для достижения планируемых результатов обучения, в дисциплине «Коллоидная химия» используются различные образовательные технологии:

- 1. Информационно-развивающие технологии, направленные на овладение большим запасом знаний, запоминание и свободное оперирование ими. Используется лекционно семинарский метод, самостоятельное изучение литературы, применение новых информационных технологий для самостоятельного пополнения знаний, включая использование технических и электронных средств информации.
- 2. Развивающие проблемно-ориентированные технологии, направленные на формирование и развитие проблемного мышления, мыслительной активности, способности проблемно мыслить, видеть и формулировать проблемы, выбирать способы и средства для их решения. При этом используются следующие уровни сложности и самостоятельности: проблемное изложение учебного материала преподавателем; создание преподавателем проблемных ситуаций.

Используемые в лекционном курсе инновационные образовательные технологии: лекция - пресс-конференция, лекция-визуализация, лекция с заранее запланированными ошибками. При подготовке к проведению каждой лабораторной работы и ее обсуждении используется метод мозгового штурма.

3. Деятельностные практико-ориентированные технологии, направленные на формирование системы профессиональных практических умений при проведении экспериментальных исследований. Реализуются в ходе подготовки, выполнения и обсуждения лабораторных работ.

4. Личностно-ориентированные технологии обучения, обеспечивающие в ходе учебного процесса учет различных способностей обучаемых, создание необходимых условий для развития их индивидуальных способностей, развитие активности личности в учебном процессе. Личностно-ориентированные технологии обучения реализуются в результате индивидуального общения преподавателя и студента на занятиях, при выполнении и сдаче домашних индивидуальных расчетных заданий, при подготовке и защите индивидуальных отчетов по лабораторным работам.

Лист переутверждения рабочей программы

Рабочая программа по дисциплине «Коллоидная химия»
По направлению подготовки 18.03.01 «Химическая технология»
для профилей подготовки: «Химическая технология природных энергоносителей и углеродных материалов», «Технология неорганических веществ», «Химическая технология синтетических биологически активных веществ, химико-фармацевтических препаратов и косметически средств», «Технология и переработка полимеров»
для набора обучающихся 2019 г.
пересмотрена на заседании кафедры физической и коллоидной химии

№ п/п	Дата переутверждения РП (протокол заседания кафедры № от . 20	Наличие изменений	Наличие изменений в списке литературы	Подпись разработ- чика РП	Подпись заведующего кафедрой	Подпись начальника УМЦ Китаева Л.А.
1	№13 от 28.06.2019	Нет/ <u>есть*</u>	<u>Нет</u> /есть	West of the second	MI	Muy
				Гатагляци Л.	9 /	1100

*Пункт "Профессиональные базы данных и информационные справочные системы":

- 1. Образовательный портал по химии «HIMUS. Режим доступа: http://himus.umi.ru/, свободный.
 - 2. Библиотека МГУ. Режим доступа: http://www.lib.msu.ru, свободный.
 - 3. Библиотека СПбГУ. Режим доступа: http://www.lib.pu.ru, свободный.
- 4. Российская Государственная библиотека. Режим доступа: http://www.rsl.ru, свободный.
- 5. Российская национальная библиотека. Режим доступа: http://www.nlr.ru:8101/poisk/, свободный.
- 6. Научная электронная библиотека. Режим доступа: http://www.elibrary.ru, свободный.

Внесены дополнения в пункт "Материально-техническое обеспечение дисциплины (модуля)":

- В учебном процессе используется лицензированное программное обеспечение:
 - 1. MS Office 2010 Russian,
 - 2. Графический редактор Paint.