

Документ подписан простой электронной подписью
Информация о владельце:
ФИО: Пекаревский Борис Владимирович
Должность: Проректор по учебной и методической работе
Дата подписания: 13.03.2024 13:35:02
Уникальный программный ключ:
3b89716a1076b80b2c167df0f27c09d01782ba84



МИНОБРНАУКИ РОССИИ
федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования
«Санкт-Петербургский государственный технологический институт
(технический университет)»

УТВЕРЖДАЮ
Проректор по учебной
и методической работе
_____ Б.В.Пекаревский
«_____» _____ 2023 г.

Рабочая программа дисциплины
КОЛЛОИДНАЯ ХИМИЯ

Специальность

04.05.01 Фундаментальная и прикладная химия

Специализация

Химия материалов

Квалификация

Химик. Преподаватель химии

Форма обучения

Очная

Факультет **химии веществ и материалов**

Кафедра **физической химии**

Санкт-Петербург

2023

Б1.О.22

ЛИСТ СОГЛАСОВАНИЯ

СОДЕРЖАНИЕ

1. Перечень планируемых результатов обучения по дисциплине, соотнесенных с планируемыми результатами освоения образовательной программы	04
2. Место дисциплины (модуля) в структуре образовательной программы.....	05
3. Объем дисциплины	05
4. Содержание дисциплины.....	06
4.1. Разделы дисциплины и виды занятий.....	06
4.2. Формирование индикаторов достижения компетенций разделами дисциплины...	06
4.3. Занятия лекционного типа.....	07
4.4. Занятия семинарского типа.....	08
4.4.1. Семинары, практические занятия	08
4.4.2. Лабораторные занятия.....	09
4.5. Самостоятельная работа обучающихся	09
5. Перечень учебно-методического обеспечения для самостоятельной работы обучающихся по дисциплине	10
6. Фонд оценочных средств для проведения промежуточной аттестации	10
7. Перечень учебных изданий, необходимых для освоения дисциплины	11
8. Перечень электронных образовательных ресурсов, необходимых для освоения дисциплины.....	11
9. Методические указания для обучающихся по освоению дисциплины	12
10. Перечень информационных технологий, используемых при осуществлении образовательного процесса по дисциплине.....	12
10.1. Информационные технологии.....	12
10.2. Программное обеспечение.....	13
10.3. Базы данных и информационные справочные системы.....	13
11. Материально-техническое обеспечение освоения дисциплины в ходе реализации образовательной программы	13
12. Особенности освоения дисциплины инвалидами и лицами с ограниченными возможностями здоровья	13
Приложения: 1. Фонд оценочных средств для проведения промежуточной аттестации...	14

1. Перечень планируемых результатов обучения по дисциплине, соотнесенных с планируемыми результатами освоения образовательной программы.

В результате освоения образовательной программы специалитета обучающийся должен овладеть следующими результатами обучения по дисциплине:

Код и наименование компетенции	Код и наименование индикатора достижения компетенции	Планируемые результаты обучения (дескрипторы)
ОПК-1 Способен анализировать, интерпретировать и обобщать результаты экспериментальных и расчетно-теоретических работ химической направленности	ОПК-1.4 Систематизация, анализ, интерпретация и обобщение результатов химических экспериментов, наблюдений, измерений в соответствии с общепринятыми представлениями в коллоидной химии	Знать: фундаментальные понятия основных разделов коллоидной химии; методики исследования поверхностных свойств и дисперсного состояния веществ (ЗН-1); Уметь: корректно применять фундаментальные понятия коллоидной химии для описания поверхностных явлений; определять основные характеристики коллоидных систем (У-1); Владеть: законами, связывающими между собой фундаментальные понятия коллоидной химии; экспериментальными методами работы с коллоидными системами (Н-1).
ОПК-2 Способен проводить химический эксперимент с использованием современного оборудования, соблюдая нормы техники безопасности	ОПК-2.3 Выполнение стандартных экспериментов в области поверхностных явлений и дисперсных систем	Знать: методики исследования поверхностных свойств и дисперсного состояния вещества (ЗН-2); Уметь: определять основные характеристики коллоидных систем (У-2); Владеть: экспериментальными методами работы с коллоидными системами (Н-2).

2. Место дисциплины в структуре образовательной программы.

Дисциплина относится к дисциплинам обязательной части (Б1.О.22), и изучается на 4 курсе в 7 семестре.

В методическом плане дисциплина опирается на элементы компетенций, сформированные при изучении дисциплин «Аналитическая химия» и «Физическая химия».

Полученные в процессе изучения дисциплины «Коллоидная химия» знания, умения и навыки могут быть использованы в научно-исследовательской работе, при прохождении производственной практики, а также при выполнении выпускной квалификационной работы.

3. Объем дисциплины.

Вид учебной работы	Всего, ЗЕ/академ. часов
Общая трудоемкость дисциплины (зачетных единиц/ академических часов)	4/ 144
Контактная работа с преподавателем:	78
занятия лекционного типа	18
занятия семинарского типа, в т.ч.	54
семинары, практические занятия	18
лабораторные работы	36
курсовое проектирование (КР или КП)	-
КСР	6
другие виды контактной работы	-
Самостоятельная работа	39
Форма текущего контроля (Кр, реферат, РГР, эссе)	-
Форма промежуточной аттестации (КР, КП, зачет, экзамен)	Экзамен/27

4. Содержание дисциплины.

4.1. Разделы дисциплины и виды занятий.

№ п/п	Наименование раздела дисциплины	Занятия лекционного типа, академ. часы	Занятия семинарского типа, акад. часы		Самостоятельная работа, акад. часы	Формируемые компетенции	Формируемые индикаторы
			Семинары и/или практические занятия	Лабораторные работы			
1.	Дисперсное состояние веществ, удельная поверхность.	2	2	4	4	ОПК-1 ОПК-2	ОПК-1.4 ОПК-2.3
2.	Поверхностный слой, поверхностное натяжение и адсорбция.	3	2	6	4	ОПК-1 ОПК-2	ОПК-1.4 ОПК-2.3
3	Смачиваемость и капиллярные явления.	2	2		5	ОПК-1 ОПК-2	ОПК-1.4 ОПК-2.3
4	Двойной электрический слой.	3	2	6	4	ОПК-1 ОПК-2	ОПК-1.4 ОПК-2.3
5	Теория устойчивости ДЛФО.	3	3		5	ОПК-1 ОПК-2	ОПК-1.4 ОПК-2.3
6	Кинетические свойства дисперсных систем. Структурирование и разделение фаз.	2	2	4	4	ОПК-1 ОПК-2	ОПК-1.4 ОПК-2.3
7	Реология дисперсных систем. Закон Гука а Ньютона. Ньютоновские и неньютоновские жидкости.	2	3	10	6	ОПК-1 ОПК-2	ОПК-1.4 ОПК-2.3
8	Физико-химия полимеров и их растворов.	1	2	6	7	ОПК-1 ОПК-2	ОПК-1.4 ОПК-2.3
	Итого	18	18	36	39		

4.2. Формирование индикаторов достижения компетенций разделами дисциплины

№ п/п	Код индикаторов достижения компетенции	Наименование раздела дисциплины
1	ОПК-1.4	Дисперсное состояние веществ, удельная поверхность. Поверхностный слой, поверхностное натяжение и адсорбция. Смачиваемость и капиллярные явления. Двойной электрический слой. Теория устойчивости ДЛФО. Кинетические свойства дисперсных систем. Структурирование и разделение фаз. Реология дисперсных систем. Закон Гука а Ньютона. Ньютоновские и неньютоновские жидкости.

		Физико-химия полимеров и их растворов.
2	ОПК-2.3	Дисперсное состояние веществ, удельная поверхность. Поверхностный слой, поверхностное натяжение и адсорбция. Смачиваемость и капиллярные явления. Двойной электрический слой. Теория устойчивости ДЛФО. Кинетические свойства дисперсных систем. Структурирование и разделение фаз. Реология дисперсных систем. Закон Гука а Ньютона. Ньютоновские и неньютоновские жидкости. Физико-химия полимеров и их растворов.

4.3. Занятия лекционного типа.

№ раздела дисциплины	Наименование темы и краткое содержание занятия	Объем, акад. часы	Инновационная форма
1	Дисперсное состояние, дисперсность, удельная поверхность.	1	Л
1	Классификация по дисперсности и агрегатному состоянию фаз. Функциональность поверхности. Адсорбция газов.	1	Л
2	Поверхностный слой, поверхностные избытки: натяжение и адсорбция. Поверхностное натяжение жидкостей и межфазных границ. Поверхностное натяжение растворов.	1	Д
2	Поверхностно активные вещества (ПАВ), уравнение изотермы натяжения, поверхностная активность. Уравнение изотермы адсорбции Гиббса, его анализ и ограничения.	2	Д
3	Смачиваемость, краевой угол смачивания. Гидрофильность и гидрофобность, регулирование смачиваемости адсорбцией ПАВ. Адгезия, формула Дюпре.	1	Л
3	Неконтактное взаимодействие конденсированных фаз, пленки, толщина, натяжение и расклинивающее давление. Устойчивость пленок. Молекулярная составляющая расклинивающего давления.	1	РД
4	Двойной электрический слой (ДЭС), образование и строение, толщина и потенциал поверхности. Потенциалоопределяющие и индифферентные электролиты.	1	Л
4	Теория диффузного слоя, эффективная толщина, влияние ионной силы раствора и потенциал определяющих электролитов.	1	Л

№ раздела дисциплины	Наименование темы и краткое содержание занятия	Объем, акад. часы	Инновационная форма
4	Электрическая емкость ДЭС, плотная часть ДЭС, уравнения Штерна. Электрокинетический потенциал. Электрокапиллярность, расклинивающее давление ДЭС.	1	Д
5	Агрегативная устойчивость и взаимодействие частиц, молекулярная и электростатическая составляющие.	1	ЛВ
5	Переход Дерягина, потенциальные кривые. Критерии устойчивости.	1	Л
5	Стабилизация и коагуляция дисперсных систем. Броуновский механизм коагуляции коллоидных растворов. Критическая концентрация, правила электролитной коагуляции. Критерии устойчивости суспензий.	1	РД
6	Хаотичное (броуновское) и регулярное движение частиц, следствия сопоставимости интенсивности двух видов движения в коллоидных системах. Седиментационно-диффузионное равновесие, нормирование распределения Больцмана, условие образования осадка. Электрокинетические явления, влияние электролитов.	1	Л
6	Кинетика коагуляции. Фрактальная модель эволюции и конечного состояния взвесей, коагуляционное структурирование и разделение фаз дисперсной системы. Концентрационные профили осадков.	1	КтСм
7	Закон Гука и закон Ньютона. Вязкость. Течение. Ньютоновские и неньютоновские жидкости. Ньютоновское, тиксотропное и дилатантное поведения дисперсных систем при течении. Формула Ньютона и Бринкмена для вязкости.	1	Л
7	Типы структур покоя: цепочечная, коагуляционная, периодическая. Структурное состояние дисперсных систем в потоке. Уравнения структурного состояния и уравнения реологии цепочечной структуры, коагуляционной структуры на основе ее фрактальной модели и периодической структуры.	1	КтСм

№ раздела дисциплины	Наименование темы и краткое содержание занятия	Объем, акад.часы	Инновационная форма
8	Макро и микросостояние полимерных цепей, конфигурационная энтропия и вероятность различных макросостояний, природа эластичности полимеров. Особенности кинетики растворения полимеров, набухание, вязкость растворов, влияние молярной массы. Полиэлектролиты. Влияние рН среды на макросостояние молекул и свойства растворов. Стабилизация суспензий полиэлектролитами.	1	РД

4.4. Занятия семинарского типа.

4.4.1. Семинары, практические занятия.

№ раздела дисциплины	Наименование темы и краткое содержание занятия	Объем, акад.часы	Инновационная форма
1	Геометрические и рецептурные параметры суспензий	2	Интерактивное электронное пособие CldTsk*
2	Виды межмолекулярных взаимодействий. Расчет сил Ван-дер-Ваальса и величины Кулоновского взаимодействия.	2	КрСт
3	Капиллярное поднятие. Его применение для расчета поверхностного натяжения.	2	Т, КрСт
4	Двойной электрический слой	2	Интерактивное электронное пособие CldTsk*
5	Теория устойчивости ДЛФО	1	Интерактивное электронное пособие CldTsk*
5	Расчет взаимодействия между частицами различной формы и химической природы.	1	Т, КрСт
5	Экстремумы потенциальной и силовой функции взаимодействия частиц	1	Интерактивное электронное пособие CldTsk*
6	Седиментационно-диффузионное равновесие	1	Интерактивное электронное пособие CldTsk*

№ раздела дисциплины	Наименование темы и краткое содержание занятия	Объем, акад. часы	Инновационная форма
6	Кинетика коагуляции	1	Интерактивное электронное пособие CldTsk*
7	Реология тиксотропных суспензий.	1	Интерактивное электронное пособие CldTsk*
7	Предельно концентрированные дисперсные системы.	1	Интерактивное электронное пособие CldTsk*
7	Реологические модели. Расчет параметров реологических моделей. Осцилляционная реометрия. Расчет модулей G' и G'' . Точка гелеобразования	1	Т, КрСт
8	Среднечисленная, среднемассовая и средневязкостная молекулярная масса. Уравнение Марка-Куна-Хаувинка-Сакурады.	1	Т, КрСт
8	Осмотическое давление растворов полимеров. Параметры растворимости.	1	Т, КрСт

4.4.2. Лабораторные работы

№ раздела дисциплины	Наименование темы и краткое содержание занятия	Объем, акад. часы	Примечание
1	Адсорбция на твердом адсорбенте	4	Д
2	Поверхностное натяжение и адсорбция ПАВ. Структура и параметры поверхностного слоя.	6	Д
4	Получение коллоидных растворов. Электрокинетические явления. Определение электрокинетического потенциала методом электрофоретического осаждения	6	Д
6	Седиментационный анализ Электронная микроскопия дисперсных материалов	4	Д
7	Реология дисперсных систем. Течение ньютоновских жидкостей.	2	Д

№ раздела дисциплины	Наименование темы и краткое содержание занятия	Объем, акад. часы	Примечание
7	Реология дисперсных систем. Течение неньютоновских жидкостей.	2	Д
7	Тиксотропия. Тест на тиксотропность.	2	Д
7	Осцилляционный эксперимент. Угол механических потерь. Амплитудный и частотный эксперименты.	4	Д
8	Физико-химия полимеров и их растворов. Определение характеристической вязкости и молекулярной массы полимеров.	6	Д

4.5. Самостоятельная работа обучающихся.

№ раздела дисциплины	Перечень вопросов для самостоятельного изучения	Объем, акад. часы	Форма контроля
1	Влияние температуры на адсорбцию	4	Устный опрос
2	Области применения ПАВ	4	Устный опрос
3	Критический зародыш образования новой фазы	5	Устный опрос
4	Строение и формулы мицелл коллоидных растворов	2	Письменный опрос
4	Численное решение уравнений теории ДЭС Штерна. Программа "ВЕТ1396"	2	Просмотр файла данных
5	Электролитная коагуляция, лиотропные ряды, неправильные ряды коагуляции	2	Устный опрос
5	Влияние положения плоскости локализации поверхностного заряда на устойчивость к коагуляции электролитами.	3	Просмотр файла данных
6	Численное моделирование процесса установления равновесной концентрации в поле сил тяжести. Программа "SDKinetic"	2	Просмотр файла данных
6	Численное моделирование эволюции коагулирующих коллоидных систем. Программа "TINA1298"	2	Просмотр файла данных
7	Уравнение структурного состояния цепочечной структуры	2	Письменный опрос
7	Уравнение реологии периодической структуры.	4	Письменный опрос
8	Константы формулы Куна свободно сочлененной молекулы полимера	7	Просмотр файла данных

5. Перечень учебно-методического обеспечения для самостоятельной работы обучающихся по дисциплине.

Методические указания для обучающихся по организации самостоятельной работы по дисциплине, включая перечень тем самостоятельной работы, формы текущего контроля по дисциплине и требования к их выполнению размещены в электронной информационно-образовательной среде СПбГТИ(ТУ) на сайте: <https://media.technolog.edu.ru>

6. Фонд оценочных средств для проведения промежуточной аттестации

Промежуточная аттестация по дисциплине проводится в форме экзамена.

Экзамен предусматривает выборочную проверку освоения предусмотренных элементов компетенций и комплектуются теоретическими вопросами (заданиями).

При сдаче экзамена студент получает три вопроса из перечня, время подготовки студента к устному ответу - до 45 мин.

Пример варианта вопросов на экзамене:

Вариант № 1

1. Классификация дисперсных систем. Коллоидное состояние вещества.
2. Электрокинетические явления. Электроосмос. Основы теории. Применение
3. Мицеллообразующие поверхностно-активные вещества. Критическая концентрация мицеллообразования. Строение мицелл

Результаты освоения дисциплины считаются достигнутыми, если для всех элементов компетенций достигнут пороговый уровень освоения компетенции на данном этапе – оценка «удовлетворительно».

7. Перечень учебных изданий, необходимых для освоения дисциплины

а) печатные издания:

1. Бибик, Е.Е. Коллоидные растворы и суспензии. Руководство к действию / Е.Е. Бибик – Санкт-Петербург: ЦОП "Профессия", 2018. – 252с.- ISBN978-5-91884-092-4.
2. Бибик, Е.Е. Сборник задач по коллоидной химии: учебное пособие / Е. Е. Бибик; СПбГТИ(ТУ). Кафедра физической химии. – Санкт-Петербург: СПбГТИ(ТУ), 2019. – 57 с.
3. Гельфман, М.И. Коллоидная химия / М.И. Гельфман, О.В. Ковалевич, В.П. Юстратов. – Санкт-Петербург; Москва; Краснодар: Лань, 2010. – 332 с. - ISBN 978-5-8114-0478-0.

б) электронные учебные издания:

1. Бибик, Е.Е. Гранулометрия: учебное пособие / Е.Е. Бибик; Министерство образования и науки Российской Федерации, Санкт-Петербургский государственный технологический институт (технический университет), Кафедра коллоидной химии. – Санкт-Петербург, СПбГТИ(ТУ), 2014. – 43 с. // СПбГТИ. Электронная библиотека. - URL: <https://technolog.bibliotech.ru> (дата обращения: 12.05.2023). - Режим доступа: для зарегистрир. пользователей.
2. Бибик, Е.Е. Сборник задач по коллоидной химии : учебное пособие / Е.Е. Бибик; Министерство образования и науки Российской Федерации, Санкт-Петербургский государственный технологический институт (технический университет), Кафедра физической химии. – Санкт-Петербург, СПбГТИ(ТУ), 2019. - 57 с. // СПбГТИ. Электронная библиотека. - URL: <https://technolog.bibliotech.ru> (дата обращения: 12.03.2023). - Режим доступа: для зарегистрир. пользователей.
3. Физическая и коллоидная химия. Практикум: Учебное пособие для студентов, обучающихся по направлению 270800 - "Строительство" по профилю подготовки "Производство строительных материалов, изделий и конструкций" / П.М. Кругляков, А.В. Нуштаева, Н.Г. Вилкова, Н.В. Кошева. - Санкт-Петербург [и др.]: Лань, 2022. - 208 с. ISBN 978-5-8114-1376-8 : // Лань : электронно-библиотечная система. - URL: <https://e.lanbook.com> (дата обращения: 12.05.2023). - Режим доступа: по подписке.
4. Золь-гель технология микро- и нанокмпозитов : Учебное пособие для вузов по направлениям подготовки 210100 - "Электроника и наноэлектроника" и 222900 - "Нанотехнологии и микросистемная техника" / В.А. Мошников, Ю.М. Таиров, Т.В. Хамова, О.А. Шилова; Под редакцией О.А. Шиловой. - Санкт-Петербург [и др.]: Лань, 2022. - 304 с.: - ISBN 978-5-8114-1417-8 // Лань : электронно-библиотечная система. - URL: <https://e.lanbook.com> (дата обращения: 12.05.2023). - Режим доступа: по подписке.
5. Фридрихсберг, Д.А. Курс коллоидной химии: Учебник / Д.А. Фридрихсберг. - 6-е изд., стер. - Санкт-Петербург [и др.] : Лань, 2023. - 412 с. - ISBN 978-5-507-47842-2 // Лань : электронно-библиотечная система. - URL: <https://e.lanbook.com> (дата обращения: 12.05.2023). - Режим доступа: по подписке.
6. Кумыков, Р.М. Физическая и коллоидная химия: Учебное пособие / Р.М. Кумыков, А.Б. Иттиев. - Санкт-Петербург [и др.]: Лань, 2021. - 236 с. - ISBN 978-5-8114-7414-1 // Лань : электронно-библиотечная система. - URL: <https://e.lanbook.com> (дата обращения: 12.05.2023). - Режим доступа: по подписке.

8. Перечень электронных образовательных ресурсов, необходимых для освоения дисциплины.

Интернет-ресурсы: проводить поиск в различных системах, таких как www.yandex.ru, www.google.ru, www.rambler.ru, www.yahoo.ru и использовать материалы сайтов, рекомендованных преподавателем на лекционных занятиях.

С компьютеров института открыт доступ к:
<http://media.technolog.edu.ru> Учебный план, РПД и учебно-методические материалы.

Электронно-библиотечные системы:

<https://technolog.bibliotech.ru> «Электронный читальный зал – БиблиоТех»;
<http://e.lanbook.com> - Электронно-библиотечная система издательства «Лань», коллекции «Химия» (книги издательств «Лань», «Бином»), «Нанотехнологии» (книги издательства «Бином. Лаборатория знаний»);
www.elibrary.ru - eLIBRARY - научная электронная библиотека периодических изданий;
www.scopus.com - База данных рефератов и цитирования Scopus издательства Elsevier;
<http://webofknowledge.com> - Универсальная реферативная база данных научных публикаций Web of Science компании Thomson Reuters;
<http://iopscience.iop.org/journals?type=archive>, <http://iopscience.iop.org/page/subjects> - Издательство IOP (Великобритания);
www.oxfordjournals.org - Архив научных журналов издательства Oxford University Press;
<http://www.sciencemag.org/> - Полнотекстовый доступ к журналу Science (The American Association for the Advancement of Science (AAAS));
<http://www.nature.com> - Доступ к журналу Nature (Nature Publishing Group);
<http://pubs.acs.org> - Доступ к коллекции журналов Core + издательства American Chemical Society;
<http://journals.cambridge.org> - Полнотекстовый доступ к коллекции журналов Cambridge University Press.

9. Методические указания для обучающихся по освоению дисциплины.

Все виды занятий по дисциплине «Коллоидная химия» проводятся в соответствии с требованиями следующих СТП:

СТП СПбГТИ 040-02. КС УКДВ. Виды учебных занятий. Лекция. Общие требования;

СТО СПбГТИ 018-2014. КС УКДВ. Виды учебных занятий. Семинары и практические занятия. Общие требования к организации и проведению.

СТО СПбГТИ 020-2011. КС УКДВ. Виды учебных занятий. Лабораторные занятия. Общие требования к организации и проведению.

СТП СПбГТИ 048-2009. КС УКДВ. Виды учебных занятий. Самостоятельная планируемая работа студентов. Общие требования к организации и проведению.

СТП СПбГТИ 016-2015. КС УКДВ. Порядок проведения зачетов и экзаменов.

Планирование времени, необходимого на изучение данной дисциплины, лучше всего осуществлять на весь семестр, предусматривая при этом регулярное повторение пройденного материала.

Основными условиями правильной организации учебного процесса для студентов является:

плановость в организации учебной работы;
серьезное отношение к изучению материала;
постоянный самоконтроль.

На занятия студент должен приходиться, имея знания по уже изученному материалу.

10. Перечень информационных технологий, используемых при осуществлении образовательного процесса по дисциплине.

10.1. Информационные технологии.

В учебном процессе по данной дисциплине предусмотрено использование информационных технологий:

чтение лекций с использованием слайд-презентаций;
взаимодействие с обучающимися посредством ЭИОС.

10.2. Программное обеспечение.

WindowsXPStarterEdition. (Государственный контракт № 24 от 14.09.2007, срок действия – бессрочно), MicrosoftOffice (MicrosoftExcel): Office 2007 RussianOLPNLAE (Государственный контракт № 24 от 14.09.2007, срок действия – бессрочно), OfficeStd 2013 Rus OLP NL (Контракт № 02(03)15 от 15.01.2015, срок действия -20 лет), LibreOffice (открытая лицензия).

10.3. Базы данных и информационные справочные системы.

База данных журналов РИНЦ.

1. <http://prometeus.nse.ru> – база ГПНТБ СО РАН.
2. <http://borovic.ru>- база патентов России.
3. <http://1.fips.ru/wps/portal/Register> - Федеральный институт промышленной собственности
4. <http://google.com/patent>- база патентов США.
5. <http://freepatentsonline.com>- база патентов США.
6. <http://patentmatie.com/welcome> - база патентов США.
7. http://patika.ru/Epasenet_patentnie_poisk.html - европейская база патентов.
8. <http://gost-load.ru>- база ГОСТов.
9. <http://worldddofaut.ru/index.php> - база ГОСТов.
10. <http://elibrary.ru> – Российская поисковая система научных публикаций.
11. <http://springer.com> – англоязычная поисковая система научных публикаций.
12. <http://dissforall.com> – база диссертаций.
13. <http://diss.rsl.ru> – база диссертаций.
14. <http://webbook.nist.gov/chemistry> - NIST Standard Reference Database.
15. <http://riodb.ibase.aist.go.jp/riohomee.html> - база спектров химических соединений.
16. Новый справочник химика и технолога http://chemanalitica.com/book/novyy_spavochnik

11. Материально-техническое обеспечение освоения дисциплины в ходе реализации образовательной программы.

Учебная аудитория для проведения лекционных занятий, групповых и индивидуальных консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации.

Основное оборудование: столы; стулья; доска; демонстрационный экран, проектор, компьютер.

Учебная аудитория для проведения занятий семинарского типа.

Основное оборудование: столы; стулья; доска; демонстрационный экран; проектор; компьютеры; специализированная мебель, весы, термостаты, центрифуги, дистиллятор, магнитные мешалки, типовые источники питания; ротационные вискозиметры РПЭ-1М.

Помещение для самостоятельной работы.

Основное оборудование: столы; стулья; проектор; экран; компьютеры с доступом к информационно-телекоммуникационной сети «Интернет».

12. Особенности освоения дисциплины инвалидами и лицами с ограниченными возможностями здоровья.

Для инвалидов и лиц с ограниченными возможностями учебные процесс осуществляется в соответствии с Положением об организации учебного процесса для обучения инвалидов и лиц с ограниченными возможностями здоровья СПбГТИ(ТУ), утвержденным ректором 28.08.2014.

**Фонд оценочных средств
для проведения промежуточной аттестации по
дисциплине «Коллоидная химия»**

1. Перечень компетенций и этапов их формирования.

Индекс компетенции	Содержание ¹	Этап формирования ²
ОПК-1	Способен анализировать, интерпретировать и обобщать результаты экспериментальных и расчетно-теоретических работ химической направленности	промежуточный
ОПК-2	Способен проводить химический эксперимент с использованием современного оборудования, соблюдая нормы техники безопасности	промежуточный

¹ **Жирным шрифтом** выделяется та часть компетенции, которая формируется в ходе изучения данной дисциплины (если компетенция осваивается полностью, то фрагменты не выделяются).

² Этап формирования компетенции выбирается по п. 2 РПД и учебному плану (начальный – если нет предшествующих дисциплин, итоговый – если нет последующих дисциплин (или компетенция не формируется в ходе практики или ГИА), промежуточный - все другие)

2. Показатели и критерии оценивания компетенций на различных этапах их формирования, шкала оценивания

Код и наименование индикатора достижения компетенции	Показатели сформированности (дескрипторы)	Критерий оценивания	Уровни сформированности (описание выраженности дескрипторов)		
			«удовлетворительно» (пороговый)	«хорошо» (средний)	«отлично» (высокий)
ОПК-1.4 Систематизация, анализ, интерпретация и обобщение результатов химических экспериментов, наблюдений, измерений в соответствии с общепринятыми представлениями в коллоидной химии	Дает определения фундаментальных понятий и законов основных разделов коллоидной химии (ЗН-1)	Ответы на вопросы 29-33 57-62 к экзамену	может перечислить некоторые основные фундаментальные понятия основных разделов коллоидной химии, знает только некоторые законы коллоидной химии	знает и может пояснить физико-химический смысл фундаментальных понятий основных разделов коллоидной химии, знает большую часть основных законов коллоидной химии	дает исчерпывающее определение и демонстрирует понимание физико-химической сути фундаментальных понятий основных разделов коллоидной химии, знает все основные законы коллоидной химии, изучающиеся в рамках дисциплины, и понимает их суть
	Поясняет , как корректно применять фундаментальные понятия коллоидной химии для описания поверхностных явлений, описывать и интерпретировать результаты исследований в рамках законов коллоидной химии (У-1)	Ответы на вопросы 34-37 49-56 к экзамену	понимает какие понятия относятся к области поверхностных явлений, умеет описывать и интерпретировать результаты исследований в рамках законов коллоидной химии только в пределах предоставленных прописей	может сопоставить каждому явлению из области поверхностных явлений соответствующие фундаментальные понятия, с помощью которых оно может быть описано, умеет дать объяснения и правильно описать и интерпретировать результаты исследований в	самостоятельно выбирает способ описания результаты исследований и всесторонне их интерпретирует, используя знание законов коллоидной химии

Код и наименование индикатора достижения компетенции	Показатели сформированности (дескрипторы)	Критерий оценивания	Уровни сформированности (описание выраженности дескрипторов)		
			«удовлетворительно» (пороговый)	«хорошо» (средний)	«отлично» (высокий)
				рамках законов коллоидной химии	
	Демонстрирует навыки применения законов, связывающих между собой фундаментальные понятия коллоидной химии и приемы решения типовых задач коллоидной химии с использованием известных законов (Н-1)	<p>Ответы на вопросы 38-43 44-48 к экзамену</p> <p>написание отчета по лабораторным работам</p>	<p>может применить некоторые законы, связывающие между собой фундаментальные понятия коллоидной химии, владеет приемами решения элементарных задач, решение которых основано на прямом применении известных формул</p>	<p>умеет правильно применить законы, связывающие между собой фундаментальные понятия коллоидной химии, для решения поставленной задачи, может решать типовые задачи коллоидной химии с использованием основных законов</p>	<p>самостоятельно правильно выбирает и применить законы, связывающие между собой фундаментальные понятия коллоидной химии, для решения поставленной задачи</p>
ОПК-2.3 Выполнение стандартных экспериментов в области поверхностных	Дает определения поверхностных свойств и дисперсного состояния вещества и методикам их исследования (ЗН-2)	<p>Ответы на вопросы 4-8 к экзамену</p>	<p>способен только перечислить основные методики исследования поверхностных свойств и дисперсного состояния вещества</p>	<p>знает перечень методов для изучения каждого конкретного свойства, связанного с поверхностным или высокодисперсным состоянием вещества</p>	<p>исчерпывающе знает методики для изучения всех основных свойств, связанных с поверхностным или высокодисперсным состоянием вещества</p>

Код и наименование индикатора достижения компетенции	Показатели сформированности (дескрипторы)	Критерий оценивания	Уровни сформированности (описание выраженности дескрипторов)		
			«удовлетворительно» (пороговый)	«хорошо» (средний)	«отлично» (высокий)
явлений и дисперсных систем	Поясняет , каким образом определяются основные характеристики коллоидных систем (У-2)	<p>Ответы на вопросы 1-3, 9,10 к экзамену</p> <p>написание отчета по лабораторным работам</p>	может дать только формальное определение основных характеристик коллоидных систем	понимает, как правильно выбрать метод для определения основных характеристик коллоидных систем	понимает сущность методов определения основных характеристик коллоидных систем и знает алгоритм их применения
	Демонстрирует навыки экспериментальных приемов работы с коллоидными системами (Н-2)	<p>Ответы на вопросы 11-28 к экзамену</p> <p>написание отчета по лабораторным работам</p>	имеет зачаточные навыки экспериментальной работы	способен правильно выполнить экспериментальные работы с коллоидными системами по предоставленным прописям	способен найти описание требуемого эксперимента в литературных источниках и самостоятельно выполнить экспериментальные работы с коллоидными системами

3. Типовые контрольные задания для проведения промежуточной аттестации
а) Вопросы для оценки знаний, умений и навыков, сформированных у студента по компетенции ОПК-1:

1. Стабилизация дисперсных систем полимерами.
2. Кинетика коагуляции. Быстрая и медленная коагуляция. Обратимая и необратимая коагуляция.
3. Получение дисперсных систем дроблением. Эффект адсорбционного понижения прочности. Его объяснение.
4. Получение дисперсных систем путём конденсации. Гомогенная и гетерогенная конденсация.
5. Молекулярно-кинетические свойства дисперсных систем.
6. Броуновское движение и седиментация. Седиментационно-диффузионное равновесие в дисперсных системах.
7. Оптические свойства дисперсных систем. Явление рассеяния света.
8. Классификации поверхностно-активных веществ (ПАВ). Применение в технике.
9. Мицеллообразующие поверхностно-активные вещества. Критическая концентрация мицеллообразования. Строение мицелл.
10. Солюбилизация в растворах поверхностно-активных веществ (ПАВ), значение в природе и технике. Моющее действие ПАВ.
11. Эмульсия. Классификации эмульсий. Применение эмульсий.
12. Стабилизация и разрушение эмульсий. Обращение фаз эмульсий. Гидрофильно-липофильный баланс (ГЛБ).
13. Пены. Методы получения и стабилизации пен. Применение пен.
14. Аэрозоли. Классификация аэрозолей. Свойства, устойчивость, разрушение аэрозолей.
15. Параметры напряженного состояния дисперсных систем: напряжение, деформация, скорость деформации. Закон Гука. Закон внутреннего трения Ньютона. Основные реологические величины, характеризующие поведение материала под нагрузкой.
16. Течение в цилиндрическом канале (капилляре) ньютоновских и неньютоновских коллоидных растворов.
17. Вязкость разбавленных, агрегативно устойчивых дисперсных систем. Условия применимости уравнения Эйнштейна.
18. Структурирование дисперсных систем. Факторы, определяющие их структуру. Гели и студни. Синерезис.
19. Реологические кривые течения пластичных дисперсных материалов. Уравнение Шведова-Бингама.
20. Структура и особенности течения обратимо коагулирующих дисперсных систем. Тиксотропия. Реологические кривые.
21. Структура и особенности течения высококонцентрированных суспензий. Дилатансия. Реологические кривые.
22. Внутреннее вращение и гибкость полимерных молекул. Особенности их теплового движения. Конформационная энтропия.
23. Особые физико-механические свойства полимеров. Стеклообразное, высокоэластическое и вязкотекучее состояния полимеров.
24. Природа растворов полимеров, сходство и различия с коллоидными растворами.
25. Особенности растворения полимеров. Набухание полимеров. Термодинамические основы растворения полимеров.
26. Полиэлектролиты, факторы, влияющие на свойства растворов полиэлектролитов. Применение полиэлектролитов.
27. Размеры коллоидных частиц и размерные эффекты. Понятие о технологии низкоразмерных систем (нанотехнологии).

28. Понятие о фрактальных структурах. Уравнение состояния и реологические уравнения фрактальных структур.
29. Классификации дисперсных систем. Коллоидное состояние вещества.
30. Понятие о поверхностном слое. Геометрические параметры поверхности. Термодинамические функции поверхностного слоя.
31. Поверхностное и межфазное натяжение. Влияние природы фаз на натяжение. Методы определения поверхностного натяжения.
32. Адсорбция на границе раствор – газ. Поверхностное натяжение растворов. Уравнение изотермы адсорбции Гиббса, его анализ.
33. Поверхностно-активные вещества (ПАВ). Поверхностная активность. Правило Траубе.
34. Капиллярное давление. Зависимость упругости пара от кривизны поверхности раздела. Изотермическая перегонка.
35. Адсорбция паров пористыми материалами. Капиллярная конденсация. Определение удельной поверхности адсорбента.
36. Растекание и смачивание. Краевой угол. Влияние ПАВ на смачивание. Адгезия и когезия. Основы флотации.
37. Адсорбция газов на поверхности твёрдых тел. Природа адсорбционных сил. Основные теории адсорбции.
38. Адсорбция газов на поверхности твёрдых тел. Основы мономолекулярной теории Лангмюра. Активные центры поверхности.
39. Адсорбция газов на поверхности твёрдых тел. Основы полимолекулярной теории Поляни. Адсорбционный потенциал.
40. Адсорбция газов на поверхности твёрдых тел. Основы теории БЭТ. Определение удельной поверхности материалов.
41. Влияние температуры на адсорбцию. Теплоты адсорбции. Теплоты смачивания.
42. Молекулярная адсорбция из растворов на поверхности твёрдых тел. Влияние природы фаз и растворённого вещества.
43. Мономолекулярные слои, их образование и строение. Уравнение состояния.
44. Ионообменная адсорбция из растворов. Характеристики ионитов. Равновесие ионного обмена. Применение ионитов.
45. Образование и строение двойного электрического слоя (ДЭС). Специфическая адсорбция ионов.
46. Распределение ионов и электрического потенциала в двойном электрическом слое (ДЭС). Параметры, характеризующие ДЭС.
47. Влияние электролитов на параметры двойного электрического слоя. Индифферентные и неиндифферентные электролиты.
48. Поверхностное натяжение заряженной границы раздела, уравнение электрокапиллярности.
49. Понятие об электрокинетическом потенциале, влияние на него электролитов.
50. Электрокинетические явления. Электроосмос. Основы теории. Применение.
51. Электрокинетические явления. Электрофорез. Основы теории. Применение.
52. Электрокинетические явления. Потенциал протекания и потенциал седиментации. Основы теории. Применение.
53. Поверхностная проводимость. Её роль в электрокинетических явлениях.
54. Агрегативная и седиментационная устойчивость дисперсных систем. Методы регулирования устойчивости дисперсных систем.
55. Толстые и тонкие плёнки. Толщина, натяжение и расклинивающее давление плёнок.
56. Двойной электрический слой в тонкой плёнке. Электростатическое взаимодействие частиц.
57. Основы теории ДЛФО. Потенциальные кривые взаимодействия частиц. Параметры кривых и устойчивость дисперсных систем.

58. Основы теории ДЛФО. Влияние концентрации электролита на устойчивость дисперсной системы. Порог коагуляции.
59. Эмпирические правила электролитной коагуляции, их объяснение с позиций теории ДЛФО.
60. Пептизация. Способы пептизации. Правило осадков.
61. Агрегативная устойчивость дисперсных систем. Расклинивающее давление, его составляющие.
62. Влияние внешних полей на устойчивость дисперсных систем.

При сдаче экзамена студент получает три вопроса из перечня, приведенного выше.
Время подготовки студента к устному ответу на вопросы - до 45 мин.

4. Методические материалы для определения процедур оценивания знаний, умений и навыков, характеризующих этапы формирования компетенций.

Промежуточная аттестация по дисциплине проводится в соответствии с требованиями СПб ГТИ(ТУ) 016-2015. КС УКДВ Порядок проведения зачетов и экзаменов.

По дисциплине промежуточная аттестация проводится в форме экзамена.

Шкала оценивания на экзамене балльная («отлично», «хорошо», «удовлетворительно», «неудовлетворительно»).