

Документ подписан простой электронной подписью
Информация о владельце:
ФИО: Пекаревский Борис Владимирович
Должность: Проректор по учебной и методической работе
Дата подписания: 12.09.2021 20:54:56
Уникальный программный ключ:
3b89716a1076b80b2c167df0f27c09d01782ba84



МИНОБРНАУКИ РОССИИ

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

УТВЕРЖДАЮ

Проректор по учебной и методической работе

_____ Б.В.Пекаревский

« _____ » _____ 2015 г.

Рабочая программа дисциплины

Коллоидная химия

Направление подготовки

19.03.01 Биотехнология

Направленность программы бакалавриата

Биотехнология

Квалификация

Бакалавр

Форма обучения

Очная

Факультет **химии веществ и материалов**

Кафедра **коллоидная химия**

Санкт-Петербург

2015

Б.1.Б.15

ЛИСТ СОГЛАСОВАНИЯ

Должность	Подпись	Ученое звание, фамилия, инициалы
Разработчик		доцент Сивцов Е.В.

Рабочая программа дисциплины «Коллоидная химия» обсуждена на заседании кафедры коллоидной химии
протокол от «25» ноября 2015 № 4
Заведующий кафедрой

Е.В.Сивцов

Одобрено учебно-методической комиссией факультета химии веществ и материалов
протокол от «17» декабря 2015 № 4

Председатель

С.Г.Изотова

СОГЛАСОВАНО

Руководитель направления подготовки «Биотехнология»			Т.Б.Лисицкая
Директор библиотеки			Т.Н.Старостенко
Начальник методического отдела учебно-методического управления			Т.И.Богданова
Начальник УМУ			С.Н.Денисенко

СОДЕРЖАНИЕ

1. Перечень планируемых результатов обучения по дисциплине, соотнесенных с планируемыми результатами освоения образовательной программы	4
2. Место дисциплины (модуля) в структуре образовательной программы	5
3. Объем дисциплины	5
4. Содержание дисциплины	
4.1. Разделы дисциплины и виды занятий	6
4.2. Занятия лекционного типа	7
4.3. Занятия семинарского типа	9
4.3.1. Лабораторные занятия	9
4.4. Самостоятельная работа	10
5. Перечень учебно-методического обеспечения для самостоятельной работы обучающихся по дисциплине	12
6. Фонд оценочных средств для проведения промежуточной аттестации	12
7. Перечень основной и дополнительной учебной литературы, необходимой для освоения дисциплины	12
8. Перечень ресурсов информационно-телекоммуникационной сети «Интернет», необходимых для освоения дисциплины	13
9. Методические указания для обучающихся по освоению дисциплины	13
10. Перечень информационных технологий, используемых при осуществлении образовательного процесса по дисциплине	
10.1. Информационные технологии	14
10.2. Программное обеспечение	14
10.3. Информационные справочные системы	14
11. Материально-техническая база, необходимая для осуществления образовательного процесса по дисциплине	14
12. Особенности освоения дисциплины инвалидами и лицами с ограниченными возможностями здоровья	15
Приложения: 1. Фонд оценочных средств для проведения промежуточной аттестации	16

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

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

Коды компетенции	Результаты освоения ООП (содержание компетенций)	Перечень планируемых результатов обучения по дисциплине
ОПК-3	способностью использовать знания о современной физической картине мира, пространственно-временных закономерностях, строении вещества для понимания окружающего мира и явлений природы	<p>Знать: основные физико-химические закономерности, свойственные гетерогенным дисперсным системам: их принципиальная термодинамическая неравновесность, весьма развитая поверхность раздела между фазами, электрические свойства межфазной поверхности, стабилизация и коагуляция дисперсных систем, влияние дисперсности и поверхностных явлений на физико-химические, технологические и эксплуатационные свойства веществ и материалов.</p> <p>Уметь: количественно охарактеризовать дисперсные системы по комплексу их важнейших физико-химических свойств: удельная поверхность, дисперсный состав, электрические свойства поверхности, поверхностное натяжение, энергия взаимодействия частиц, вязкость и т.д.</p> <p>Владеть: навыками, знаниями в области создания и управления поведением таких используемых во всех химических специальностях систем, как суспензии, эмульсии, пены, коллоидные системы с твердой дисперсионной средой (пористые тела - адсорбенты, мембраны и т.д.).</p>

2. Место дисциплины в структуре образовательной программы¹.

Дисциплина относится к обязательным дисциплинам базовой части (Б1.Б.15) и изучается на 4 курсе в 7 семестре.

В методическом плане дисциплина опирается на элементы компетенций, сформированные при изучении дисциплин «физика», «математика», «общая и неорганическая химия», «органическая химия», «физическая химия», «физико-химические методы анализа». Полученные в процессе изучения дисциплины «коллоидная химия» знания, умения и навыки могут быть использованы в научно-исследовательской работе бакалавра и при выполнении выпускной квалификационной работы.

3. Объем дисциплины.

Вид учебной работы	Всего, академических часов
	Очная форма обучения
Общая трудоемкость дисциплины (зачетных единиц/ академических часов)	4/ 144
Контактная работа с преподавателем:	60
занятия лекционного типа	18
занятия семинарского типа, в т.ч.	-
семинары, практические занятия	-
лабораторные работы	36
курсовое проектирование (КР или КП)	-
КСР	6
другие виды контактной работы	
Самостоятельная работа	57
Форма текущего контроля (Кр, реферат, РГР, эссе)	2 коллоквиума
Форма промежуточной аттестации (КР, КП, зачет, экзамен)	Зачет, Экзамен

4. Содержание дисциплины.

¹ Место дисциплины будет учитываться при заполнении таблицы 1 в Приложении 1 (Фонд оценочных средств)

4.1. Разделы дисциплины и виды занятий.

№ п/п	Наименование раздела дисциплины	Занятия лекционного типа, акад. часы	Занятия семинарского типа, академ. часы		Самостоятельная работа, акад. часы	Формируемые компетенции
			Семинары и/или практические занятия	Лабораторные работы		
1.	Дисперсное состояние веществ, виды дисперсных систем, удельная поверхность. Адсорбция газов.	2			4	ОПК-3
2.	Поверхностный слой, поверхностное натяжение и адсорбция.	2		8		
3.	Поверхностно-активные вещества. Классификация, свойства, механизм действия и применение ПАВ.	2		8	4	ОПК-3
4.	Смачиваемость и капиллярные явления.	2			11	ОПК-3
5.	Двойной электрический слой. Электрокинетические явления.	2		4	10	ОПК-3
6.	Устойчивость дисперсных систем. Теория устойчивости ДЛФО.	2			6	ОПК-3
7.	Кинетические свойства дисперсных систем. Структурирование и разделение фаз.	2		4	4	ОПК-3
8.	Реология дисперсных систем.	1		4	10	ОПК-3
9.	Физико-химия полимеров и их растворов.	2		4	8	ОПК-3
10.	Получение дисперсных систем.	1		4		ОПК-3
	Итого	18		36		

4.2. Занятия лекционного типа.

№ раздела дисциплины	Наименование темы и краткое содержание занятия	Объем, акад. часы	Инновационная форма
1	<u>Дисперсное состояние веществ, виды дисперсных систем, удельная поверхность. Адсорбция газов.</u> Дисперсное состояние, дисперсность, удельная поверхность. Классификация по дисперсности и агрегатному состоянию фаз. Функциональность поверхности.	2	Презентация РР
2	<u>Поверхностный слой, поверхностное натяжение и адсорбция.</u> Поверхностный слой, поверхностные избытки: натяжение и адсорбция. Поверхностное натяжение жидкостей и межфазных границ. Поверхностное натяжение растворов, уравнение изотермы натяжения, поверхностная активность. Уравнение изотермы адсорбции Гиббса, его анализ и ограничения.	4	Презентация РР
3	<u>Поверхностно-активные вещества. Классификация, свойства, механизм действия и применение ПАВ.</u> Поверхностно активные вещества (ПАВ). Строение ПАВ. Гидрофильно-липофильный баланс. Высокомолекулярные ПАВ. Полимеризующиеся ПАВ.		
4	<u>Смачиваемость и капиллярные явления.</u> Смачиваемость, краевой угол смачивания. Гидрофильность и гидрофобность, регулирование смачиваемости адсорбцией ПАВ. Адгезия, формула Дюпре. Неконтактное взаимодействие конденсированных фаз, пленки, толщина, натяжение и расклинивающее давление. Устойчивость пленок. Молекулярная составляющая расклинивающего давления.	2	Презентация РР
5	<u>Двойной электрический слой. Электрокинетические явления.</u> Двойной электрический слой (ДЭС), образование и строение, толщина и потенциал поверхности. Потенциалоопределяющие и индифферентные электролиты. Теория диффузного слоя, эффективная толщина, влияние ионной силы раствора и потенциал определяющих электролитов. Электрическая емкость ДЭС, плотная часть ДЭС, уравнения Штерна. Электрокинетический потенциал. Электрокапиллярность, расклинивающее давление ДЭС.	2	Презентация РР

№ раздела дисциплины	Наименование темы и краткое содержание занятия	Объем, акад. часы	Инновационная форма
6	<p><u>Устойчивость дисперсных систем. Теория устойчивости ДЛФО.</u></p> <p>Агрегативная устойчивость и взаимодействие частиц, молекулярная и электростатическая составляющие. Переход Дерягина, потенциальные кривые. Основы теории ДЛФО.</p>	2	Презентация в PowerPoint
7	<p><u>Кинетические свойства дисперсных систем. Структурирование и разделение фаз.</u></p> <p>Хаотичное (броуновское) и регулярное движение частиц, следствия сопоставимости интенсивности двух видов движения в коллоидных системах. Седиментационно-диффузионное равновесие, нормирование распределения Больцмана, условие образования осадка.</p> <p>Кинетика коагуляции. Фрактальная модель эволюции и конечного состояния взвесей, коагуляционное структурирование и разделение фаз дисперсной системы. Концентрационные профили осадков.</p>	2	Презентация в PowerPoint
8	<p><u>Реология дисперсных систем.</u></p> <p>Напряжение, деформация, скорость деформации, вязкость. Твердое тело и жидкость. Вязкость жидкости. Закон Гука и закон Ньютона. Вязкость. Течение. Ньютоновские и неньютоновские жидкости. Ньютоновское, тиксотропное и дилатанное поведения дисперсных систем при течении.</p>	1	Презентация в PowerPoint
9	<p><u>Физико-химия полимеров и их растворов.</u></p> <p>Макро и микросостояние полимерных цепей, конфигурационная энтропия и вероятность различных макросостояний, природа эластичности полимеров.</p> <p>Особенности кинетики растворения полимеров, набухание, вязкость растворов, влияние молярной массы.</p> <p>Полиэлектролиты. Влияние pH среды на макросостояние молекул и свойства растворов. Стабилизация суспензий полиэлектролитами.</p>	2	Презентация в PowerPoint

№ раздела дисциплины	Наименование темы и краткое содержание занятия	Объем, акад. часы	Инновационная форма
10	<u>Получение дисперсных систем.</u> Получение дисперсных систем методом конденсации. Метастабильное состояние, критический зародыш новой фазы. Правила получения устойчивого коллоидного раствора при химической конденсации. Формулы мицелл. Пептизация, методы пептизации. Получение дисперсных систем методом дробления. Физико-химический механизм диспергирования, роль среды, адсорбционное понижение прочности. Промышленные способы получения дисперсных систем.	1	в PowerPoint

4.3. Занятия семинарского типа.

4.3.1. Лабораторные занятия.

№ раздела дисциплины	Наименование темы и краткое содержание занятия	Объем, акад. часы	Примечание
2	<u>Адсорбция.</u> Адсорбция на твёрдом адсорбенте. Построение изотермы адсорбции. Расчёт удельной поверхности адсорбента.	8	
3	<u>Поверхностно-активные вещества.</u> <u>Классификация, свойства, механизм действия и применение ПАВ.</u> Поверхностное натяжение и адсорбция ПАВ. Изучение адсорбции ПАВ на границе раздела фаз "водный раствор-воздух" методом максимального давления в пузырьке. Построение изотермы адсорбции. Определение основных параметров поверхностного слоя.	8	
5	<u>Двойной электрический слой.</u> <u>Электрокинетические явления.</u> Электрофоретическое осаждение суспензии. Опытное определение электро-кинетического потенциала.	4	коллоквиум
7	<u>Кинетические свойства дисперсных систем.</u> Седиментационный анализ суспензий. Определение вида распределения частиц суспензии по размеру.	4	
8	<u>Реология дисперсных систем.</u> Изучение течения тиксотропной суспензии.	4	коллоквиум

№ раздела дисциплины	Наименование темы и краткое содержание занятия	Объем, акад. часы	Примечание
9	<u>Физико-химия полимеров и их растворов.</u> Вискозиметрическое определение молекулярной массы полимера. Практическое использование уравнения Марка-Куна-Хауверца	4	
10	<u>Получение дисперсных систем.</u> Получение коллоидных растворов осаждением. Моделирование структуры мицелл. Определение заряда частиц золя.	4	
	Итого	36	

4.4. Самостоятельная работа обучающихся.

№ раздела дисциплины	Перечень вопросов для самостоятельного изучения	Объем, акад. часы	Форма контроля
1	1. Адсорбция газов на поверхности твердых веществ. 2. Основные типы изотерм адсорбции. 3. Теория мономолекулярной адсорбции Лэнгмюра. 4. Активные центры, предельная адсорбция. 5. Теория полимолекулярной адсорбции Поляни. 6. Адсорбционный потенциал, характеристическая кривая. 7. Теория объемного заполнения микропор. 8. Теория БЭТ. 9. Хемосорбция.	6	Устный опрос
3	1. Типы ПАВ. 2. Строение адсорбционного слоя ПАВ. 3. Обратимые переходы молекулярных растворов ПАВ в коллоидную 4. Критическая концентрация мицеллообразования. 5. Виды надмолекулярных образований ПАВ. Строение мицелл ПАВ в растворителях различной полярности. 6. Солюбилизация, моющее действие ПАВ. 7. Эмульгирование жидкостей. Типы и устойчивость эмульсий. 8. Обращение фаз и разрушение эмульсий. 9. Пены, пенообразование, пеногашение.	7	Устный опрос
5	1. Электрокинетические явления. 2. Применение электрокинетических явлений.	5	Устный опрос

№ раздела дисциплины	Перечень вопросов для самостоятельного изучения	Объем, акад. часы	Форма контроля
6	1. Критерии устойчивости дисперсных систем. 2. Стабилизация и коагуляция дисперсных систем. 3. Броуновский механизм коагуляции коллоидных растворов. 4. Критическая концентрация, правила электролитной коагуляции. 5. Критерии устойчивости суспензий.	6	Устный опрос
7	1. Коэффициент диффузии. 2. Быстрая и медленная коагуляция. 3. Кинетика коагуляции коллоидных систем, время половинной коагуляции, среднее число частиц во флокуле. 4. Структурные и геометрические характеристики флокул, их фрактальная размерность.	8	Устный опрос
8	1. Формула Ньютона и Бринкмена для вязкости. 2. Типы структур покоя: цепочечная, коагуляционная, периодическая. 3. Структурное состояние дисперсных систем в потоке. 4. Уравнения структурного состояния и уравнения реологии цепочечной структуры, коагуляционной структуры на основе ее фрактальной модели и периодической структуры.	7	Устный опрос
9	1. Физические и фазовые состояния и переходы полимеров. 2. Мицеллообразование в растворах и расплавах блок-сополимеров. 3. Использование полимеров для направленного транспорта лекарств в орган-мишень.	9	Устный опрос
10	1. Аэрозоли. пыль, дымы, туманы, эволюция, разрушение. 2. Коллоидные растворы в биологии.	9	Устный опрос
	Итого	57	

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 Медия: <http://media.technolog.edu.ru>.

6. Фонд оценочных средств для проведения промежуточной аттестации

Своевременное выполнение обучающимся мероприятий текущего контроля позволяет превысить (достигнуть) пороговый уровень («удовлетворительно») освоения предусмотренных элементов компетенций.

Результаты дисциплины считаются достигнутыми, если для всех элементов компетенций превышен (достигнут) пороговый уровень освоения компетенции на данном этапе.

Промежуточная аттестация по дисциплине проводится в форме зачета.

К сдаче зачета допускаются студенты, выполнившие все формы текущего контроля.

Зачет предусматривают проверку освоения предусмотренных элементов компетенций путем устных ответов на случайную выборку из 2-4 вопросов (до достижения удовлетворительного результата) из числа вопросов, представленных в приложении 1. Зачет сдается или в форме собеседования с преподавателем или в форме тестирования программой “CollTest”. В режиме тестирования варианты вопросов формируются случайной выборкой из перечня вопросов с четырьмя вариантами ответов. Перечень вопросов и вариантов ответов доступен для просмотра на страницах программы в режиме обучения.

Экзамен проводится в форме устного опроса. Экзаменационный билет содержит 2 вопроса. Вопросы к экзамену приведены в Приложении № 1.

Фонд оценочных средств по дисциплине представлен в Приложении № 1

7. Перечень основной и дополнительной учебной литературы, необходимой для освоения дисциплины

а) основная литература:

1. Гельфман, М.И. Коллоидная химия [Электронный ресурс] / М.И. Гельфман, О.В. Ковалевич, В.П. Юстратов. - СПб. ; М. ; Краснодар : Лань, 2010. - 332 с. - 1 электрон. опт. диск (CD-ROM). – (Электронная книга).
2. Шукин, Е.Д. Коллоидная химия / Е. Д. Шукин, А. В. Перцев, Е.А. Амелина. - М.: Высшая школа, 2006. - 444 с.
3. Фридрихсберг, Д.А. Курс коллоидной химии [Электронный ресурс] / Д. А. Фридрихсберг. - СПб. ; М. ; Краснодар : Лань, 2010. - 416 с. - 1 электрон. опт. диск (CD-ROM). – (Электронная книга).

б) дополнительная литература:

1. Фролов, Ю.Г. Курс коллоидной химии. Поверхностные явления и дисперсные системы / Ю. Г. Фролов. - М. : Альянс, 2009. - 463 с.
2. Бибик, Е.Е. Гранулометрия: учебное пособие [Электронный ресурс] / Е.Е. Бибик. – СПб.: СПбГТИ(ТУ), 2014. – 43 с.
3. Бибик, Е.Е. Гранулометрия: учебное пособие / Е.Е. Бибик. – Электрон. текстовые дан. – СПб.: СПбГТИ(ТУ), 2014. – 43 с.
4. Волков, В.А. Коллоидная химия. Поверхностные явления и дисперсные системы [Электронный ресурс] / В. А. Волков. - СПб. ; М. ; Краснодар : Лань, 2015. - 672 с. - 1 электрон. опт. диск (CD-ROM). – (Электронная книга).
5. Вережников, В.Н. Коллоидная химия поверхностно-активных веществ : Учебное пособие [Электронный ресурс] / В. Н. Вережников, И. И. Гермашева, М. Ю. Крысин. - СПб. ; М. ; Краснодар : Лань, 2015. - 304 с. - 1 электрон. опт. диск (CD-ROM). – (Электронная книга).

в) вспомогательная литература:

1. Кройт, Г.Р. Наука о коллоидах / Г.Р. Кройт - М.: ИЛ, 1955. -538 с.
2. Практикум по коллоидной химии / под ред. И.С. Лаврова. – М.: Высшая школа, 1983. – 216 с
3. Бибик, Е.Е. Реология дисперсных систем / Е.Е. Бибик. - Л.: Изд-во ЛГУ, 1981. -172 с.

4. Бибик, Е.Е. Сборник задач по коллоидной химии / Е.Е. Бибик. - СПб.: СПбГТИ(ТУ), 2004. – 32 с.
5. Новый справочник химика и технолога. Электродные процессы. Химическая кинетика и диффузия. Коллоидная химия / ред. С.А. Симанова. – СПб.: АНО НПО «Профессионал», 2004. – 838 с.
6. Малов, В.А. Руководство к практическим занятиям по коллоидной химии : Поверхностные явления / В. А. Малов, Н. М. Кожевникова ; ЛТИ им. Ленсовета. Каф. коллоид. химии. - Л., 1982. - 58 с.
7. Малов, В.А. Электрофорез и электрофоретическое осаждение: Методические указания к лабораторным работам / В. А. Малов ; СПбГТИ(ТУ). Каф. коллоид. химии. - СПб. : 2002. - 13 с.
8. Малов, В.А. Адсорбция поверхностно-активных веществ : Методические указания к лабораторным работам / В. А. Малов ; СПбГТИ(ТУ). Каф. коллоид. химии. - СПб, 2002. - 21 с.

8. Перечень ресурсов информационно-телекоммуникационной сети «Интернет», необходимых для освоения дисциплины.

учебный план, РПД, фонд оценочных средств и учебно-методические материалы:

<http://media.technolog.edu.ru>

Новый справочник химика и технолога. Раздел 3.
http://chemanalitica.com/book/novyy_spravochnik

электронно-библиотечные системы:

«Электронный читальный зал – БиблиоТех» <https://technolog.bibliotech.ru/>;

«Лань» <https://e.lanbook.com/books/>.

9. Методические указания для обучающихся по освоению дисциплины.

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

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

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.

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

СТП СПбГТИ 016-2014. 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 приходить, имея багаж знаний и вопросов 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:

Лекционный курс коллоидной химии в форме презентации, комплект интерактивных электронных средств обучения, самоподготовки и тестирования: <http://efimbibik.fo.ru>; <https://sites.google.com/site/cldtools>.

10.2. Программное обеспечение.

Microsoft Office (Microsoft Excel);

10.3. Информационные справочные системы.

Новый справочник химика и технолога http://chemanalitica.com/book/novyy_spavochnik

11. Материально-техническая база, необходимая для осуществления образовательного процесса по дисциплине.

Три лаборатории (площадью 170 м²). Лаборатории оснащены комплектным типовым химическим оборудованием (весы ВЛР, термостаты, центрифуги, дистилляторы, магнитные мешалки, источники питания и др.), оригинальными установками и приборами.

1. Лаборатория изучения адсорбции и поверхностных свойств. Выполняются работы: Адсорбция из растворов на поверхности твердых тел.

Определение поверхностного натяжения.

Адсорбция ПАВ из растворов.

2. Лаборатория синтеза золей и изучения электрокинетических явлений дисперсных систем. Выполняются работы:

Синтез и изучение свойств золей.

Электрокинетические явления (электрофорез и электроосмос)

3. Лаборатория реологии дисперсных систем (оснащена современными ротационными вискозиметрами РПЭ-1М с комплектом программного обеспечения для регистрации и обработки результатов измерений и типовым химическим оборудованием. Выполняются работы:

Седиментационный анализ дисперсных систем.

Реология дисперсных систем.

Свойства растворов полимеров. Определение молекулярной массы.

Компьютерный класс (площадь 40 м²), оборудованный 7 персональными компьютерами IBM PC с операционной системой Windows XP и с оригинальным программным обеспечением. Компьютеры объединены в локальную вычислительную сеть с выходом в Интернет, для проведения седиментационного и микроскопического анализа дисперсных систем. Рабочие места оснащены электронными весами OHAUS SPV, микроскопами с электронной регистрацией изображения и его компьютерным анализом.

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 28.08.2014г.

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

1. Перечень компетенций и этапов их формирования.

Компетенции		
Индекс	Формулировка	Этап формирования
ОПК-3	способность использовать знания о современной физической картине мира, пространственно-временных закономерностях, строении вещества для понимания окружающего мира и явлений природы	промежуточный

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

Показатели оценки результатов освоения дисциплины	Планируемые результаты	Критерий оценивания	Компетенции
Освоение раздела № 1	Знает параметры, характеризующие дисперсное состояние веществ. Умеет ими пользоваться. Владеет методами расчета свойств дисперсных систем, определяемых их дисперсностью.	Правильные ответы на вопросы 7- 9	ОПК-3
Освоение раздела №2	Знает модель строения и параметры состояния поверхностного слоя. Умеет определять поверхностное натяжение растворов. Владеет методами экспериментального и расчетного определения адсорбции.	Правильные ответы на вопросы 1 - 4	ОПК-3
Освоение раздела №3	Знает типы и области применения ПАВ. Умеет обработать и интерпретировать	Правильный ответ на вопрос 4	ОПК-3

Показатели оценки результатов освоения дисциплины	Планируемые результаты	Критерий оценивания	Компетенции
	изотерму поверхностного натяжения. Владеет методами расчета параметров адсорбционного слоя и определения поверхностного натяжения.		
Освоение раздела № 4	Знает параметры, характеризующие контактное гетерофазное взаимодействие. Умеет применять данные о смачиваемости к расчету адгезии и оценке адсорбционной активности твердых веществ. Владеет методикой определения смачиваемости с помощью измерения краевого угла смачивания.	Правильные ответы на вопросы 5, 6, 11, 21	ОПК-3
Освоение раздела №5	Знает модель строения и параметры состояния двойного электрического слоя. Умеет применять электрокинетические явления для определения электрокинетического потенциала. Владеет методами экспериментального и определения и расчета параметров двойного слоя.	Правильные ответы на вопросы 12 - 15	ОПК-3
Освоение раздела № 6	Знает основы теории устойчивости ДЛФО. Умеет применять ее для прогнозирования и регулирования свойств и поведения	Правильные ответы на вопросы 16 -20, 30	ОПК-3

Показатели оценки результатов освоения дисциплины	Планируемые результаты	Критерий оценивания	Компетенции
	дисперсных систем. Владеет методами интерпретации потенциальных кривых, полученных с помощью реализованных программно алгоритмов.		
Освоение раздела № 7	Знает фундаментальные законы кинетики дисперсных систем Умеет использовать современный расчетный инструментарий для прогнозирования поведения суспензий. Владеет седиментационным методом анализа суспензий.	Правильные ответы на вопросы 22 – 24, 31	ОПК-3
Освоение раздела № 8	Знает специфику реологии дисперсных систем Умеет применять расчетный инструментарий фрактальной модели тиксотропных систем для нахождения конкретных реологических зависимостей Владеет экспериментальными методами реологических исследований.	Правильные ответы на вопросы 25 - 29	ОПК-3
Освоение раздела № 9	Знает специфические свойства полимерных материалов и их растворов Умеет использовать реологические свойства растворов полимеров для оценки их состояния в	Правильные ответы на вопросы 32	ОПК-3

Показатели оценки результатов освоения дисциплины	Планируемые результаты	Критерий оценивания	Компетенции
	растворе и качества растворителя. Владеет вискозиметрическим методом определения молекулярных масс полимеров.		
Освоение раздела № 9	Знает принципы получения дисперсных систем. Умеет выбрать оптимальный способ для получения конкретной дисперсной системы. Владеет приёмами и навыками химической конденсации.		ОПК-3

Шкала оценивания соответствует СТО СПбГТИ(ТУ):

если по дисциплине промежуточная аттестация проводится в форме зачета, то результат оценивания – «зачтено», «не зачтено»;

если по дисциплине промежуточная аттестация проводится в форме экзамена и (или) курсового проекта (работы), то шкала оценивания – балльная.

3. Типовые контрольные задания для проведения промежуточной аттестации.

Вопросы для оценки знаний, умений и навыков, сформированных у студента по компетенции ОПК-3 приведены ниже.

К зачету допускаются студенты, выполнившие все формы текущего контроля. При сдаче зачета, студент получает два вопроса из перечня, приведенного выше.

Время подготовки студента к устному ответу на вопросы - до 30 мин.

Экзамен проводится в форме устного опроса по билету, содержащему 2 вопроса из следующего списка:

1. Классификации дисперсных систем. Коллоидное состояние вещества.
2. Понятие о поверхностном слое. Геометрические параметры поверхности. Термодинамические функции поверхностного слоя.
3. Поверхностное и межфазное натяжение. Влияние природы фаз на натяжение. Методы определения поверхностного натяжения.
4. Адсорбция на границе раствор – газ. Поверхностное натяжение растворов. Уравнение изотермы адсорбции Гиббса, его анализ.
5. Поверхностно-активные вещества (ПАВ). Поверхностная активность. Правило Траубе.
6. Капиллярное давление. Зависимость упругости пара от кривизны поверхности раздела. Изотермическая перегонка.
7. Адсорбция паров пористыми материалами. Капиллярная конденсация. Определение удельной поверхности адсорбента.
8. Растекание и смачивание. Краевой угол. Влияние ПАВ на смачивание. Адгезия и когезия. Основы флотации.

9. Адсорбция газов на поверхности твёрдых тел. Природа адсорбционных сил. Основные теории адсорбции.
10. Адсорбция газов на поверхности твёрдых тел. Основы мономолекулярной теории Лангмюра. Активные центры поверхности.
11. Адсорбция газов на поверхности твёрдых тел. Основы полимолекулярной теории Поляни. Адсорбционный потенциал.
12. Адсорбция газов на поверхности твёрдых тел. Основы теории БЭТ. Определение удельной поверхности материалов.
13. Влияние температуры на адсорбцию. Теплоты адсорбции. Теплоты смачивания.
14. Молекулярная адсорбция из растворов на поверхности твёрдых тел. Влияние природы фаз и растворённого вещества.
15. Мономолекулярные слои, их образование и строение. Уравнение состояния.
16. Ионообменная адсорбция из растворов. Характеристики ионитов. Равновесие ионного обмена. Применение ионитов.
17. Образование и строение двойного электрического слоя (ДЭС). Специфическая адсорбция ионов.
18. Распределение ионов и электрического потенциала в двойном электрическом слое (ДЭС). Параметры, характеризующие ДЭС.
19. Влияние электролитов на параметры двойного электрического слоя. Индифферентные и неиндифферентные электролиты.
20. Поверхностное натяжение заряженной границы раздела, уравнение электрокапиллярности.
21. Понятие об электрокинетическом потенциале, влияние на него электролитов.
22. Электрокинетические явления. Электроосмос. Основы теории. Применение.
23. Электрокинетические явления. Электрофорез. Основы теории. Применение.
24. Электрокинетические явления. Потенциал протекания и потенциал седиментации. Основы теории. Применение.
25. Поверхностная проводимость. Её роль в электрокинетических явлениях.
26. Агрегативная и седиментационная устойчивость дисперсных систем. Методы регулирования устойчивости дисперсных систем.
27. Толстые и тонкие плёнки. Толщина, натяжение и расклинивающее давление плёнок.
28. Двойной электрический слой в тонкой плёнке. Электростатическое взаимодействие частиц.
29. Основы теории ДЛФО. Потенциальные кривые взаимодействия частиц. Параметры кривых и устойчивость дисперсных систем.
30. Основы теории ДЛФО. Влияние концентрации электролита на устойчивость дисперсной системы. Порог коагуляции.
31. Эмпирические правила электролитной коагуляции, их объяснение с позиций теории ДЛФО.
32. Пептизация. Способы пептизации. Правило осадков.
33. Агрегативная устойчивость дисперсных систем. Расклинивающее давление, его составляющие.
34. Влияние внешних полей на устойчивость дисперсных систем.
35. Стабилизация дисперсных систем полимерами.
36. Кинетика коагуляции. Быстрая и медленная коагуляция. Обратимая и необратимая коагуляция.
37. Получение дисперсных систем дроблением. Эффект адсорбционного понижения прочности. Его объяснение.
38. Получение дисперсных систем путём конденсации. Гомогенная и гетерогенная конденсация.
39. Молекулярно-кинетические свойства дисперсных систем.

40. Броуновское движение и седиментация. Седиментационно-диффузионное равновесие в дисперсных системах.
41. Оптические свойства дисперсных систем. Явление рассеяния света.
42. Классификации поверхностно-активных веществ (ПАВ). Применение в технике.
43. Мицеллообразующие поверхностно-активные вещества. Критическая концентрация мицеллообразования. Строение мицелл.
44. Солюбилизация в растворах поверхностно-активных веществ (ПАВ), значение в природе и технике. Моющее действие ПАВ.
45. Эмульсия. Классификации эмульсий. Применение эмульсий.
46. Стабилизация и разрушение эмульсий. Обращение фаз эмульсий. Гидрофильно-липофильный баланс (ГЛБ).
47. Пены. Методы получения и стабилизации пен. Применение пен.
48. Аэрозоли. Классификация аэрозолей. Свойства, устойчивость, разрушение аэрозолей.
49. Параметры напряженного состояния дисперсных систем: напряжение, деформация, скорость деформации. Закон Гука. Закон внутреннего трения Ньютона. Основные реологические величины, характеризующие поведение материала под нагрузкой.
50. Течение в цилиндрическом канале (капилляре) ньютоновских и неньютоновских коллоидных растворов.
51. Вязкость разбавленных, агрегативно устойчивых дисперсных систем. Условия применимости уравнения Эйнштейна.
52. Структурирование дисперсных систем. Факторы, определяющие их структуру. Гели и студни. Синерезис.
53. Реологические кривые течения пластичных дисперсных материалов. Уравнение Шведова-Бингама.
54. Структура и особенности течения обратимо коагулирующих дисперсных систем. Тиксотропия. Реологические кривые.
55. Структура и особенности течения высококонцентрированных суспензий. Дилатансия. Реологические кривые.
56. Внутреннее вращение и гибкость полимерных молекул. Особенности их теплового движения. Конформационная энтропия.
57. Особые физико-механические свойства полимеров. Стеклообразное, высокоэластическое и вязкотекучее состояния полимеров.
58. Природа растворов полимеров, сходство и различия с коллоидными растворами.
59. Особенности растворения полимеров. Набухание полимеров. Термодинамические основы растворения полимеров.
60. Полиэлектролиты, факторы, влияющие на свойства растворов полиэлектролитов. Применение полиэлектролитов.
61. Размеры коллоидных частиц и размерные эффекты. Понятие о технологии низкоразмерных систем (нанотехнологии).
62. Понятие о фрактальных структурах. Уравнение состояния и реологические уравнения фрактальных структур.

4. Методические материалы для определения процедур оценивания знаний, умений, навыков и (или) опыта деятельности, характеризующих этапы формирования компетенций.

Промежуточная аттестация по дисциплине проводится в соответствии с требованиями СПб

СТО СПбГТИ(ТУ) 016-2014. КС УКВД. Порядок проведения зачетов и экзаменов.

Вопросы для проведения текущего контроля по темам учебной дисциплины.

1. Понятие о поверхностном слое. Метод избыточных величин Гиббса.

2. Поверхностное натяжение как мера поверхностного термодинамического потенциала (свободной энергии поверхности).
3. Адсорбция растворённых веществ на границе раздела раствор – газ. Уравнение изотермы адсорбции Гиббса, его анализ.
4. Поверхностно – активные вещества (ПАВ). Уравнение Шишковского. Поверхностная активность. Правило Траубе, его объяснение.
5. Капиллярное давление, упругость пара над искривлённой границей раздела. Капиллярная конденсация.
6. Смачивание твёрдых тел жидкостями. Краевой угол. Работы когезии и адгезии, влияние природы фаз и ПАВ на смачиваемость твёрдых тел.
7. Адсорбция газов на поверхности твёрдых тел. Природа адсорбционных сил. Основные виды изотерм адсорбции.
8. Основы теории мономолекулярной адсорбции Лангмюра. Уравнение изотермы адсорбции Лангмюра, его анализ.
9. Теория полимолекулярной адсорбции. Адсорбционный потенциал, характеристическая кривая.
10. Основы теории БЭТ.
11. Молекулярная адсорбция из растворов на поверхности твёрдых тел. Влияние природы фаз и растворённого вещества на адсорбцию.
12. Адсорбция ионов на поверхности раздела фаз. Образование и строение двойного электрического слоя (ДЭС).
13. Потенциал электрического поля двойного слоя. Эффективная толщина и потенциал поверхности.
14. Влияние концентрации и валентности ионов на строение ДЭС. Индифферентные и неиндифферентные электролиты. Специфическая адсорбция ионов.
15. Поверхностное натяжение заряженной границы раздела, уравнение электрокапиллярности.
16. Агрегативная устойчивость дисперсных систем. Расклинивающее давление, его составляющие.
17. Основы теории Дерягина-Ландау-Фервея-Овербека (ДЛФО). Потенциальные кривые взаимодействия частиц. Порог коагуляции по теории ДЛФО.
18. Влияние электролитов на агрегативную устойчивость дисперсных систем. Порог коагуляции. Правила электролитной коагуляции. Концентрационная и нейтрализационная коагуляция.
19. Методы получения дисперсных систем: дробление и конденсация. Адсорбционное понижение прочности.
20. Пептизация. Правило осадков.
21. Термодинамические основы образования новой фазы. Равновесный зародыш новой фазы.
22. Электрокинетические явления: электроосмос, электрофорез, потенциал седиментации, потенциал протекания.
23. Понятие об электрокинетическом потенциале, влияние на него электролитов.
24. Кинетика коагуляции. Быстрая и медленная коагуляция.
25. Закон внутреннего трения Ньютона. Вязкость. Ньютоновские и неньютоновские жидкости.
26. Структурирование дисперсных систем. Влияние устойчивости системы и концентрации дисперсной фазы на структуру дисперсных систем. Гели, тиксотропия, синерезис.
27. Реологические кривые дисперсных систем с различной структурой.
28. Вязкость разбавленных устойчивых коллоидных растворов. Уравнение Эйнштейна.

29. Уравнение Шведова-Бингама. Предельное напряжение сдвига. Вязкость и пластическая вязкость.
30. Эмульсия. Стабилизация прямых и обратных эмульсий. Обращение фаз.
31. Суспензии. Влияние устойчивости на характер оседания суспензий. Особенности стабилизации суспензий.
32. Природа растворов высокомолекулярных соединений (ВМС). Особенности строения и теплового движения макромолекул полимеров. Кинетика растворения, набухание и растворение полимеров.

5. Головная страница и окно выбора ответов в режиме тестирования программы CollTest15D.xls.

2	Санкт-Петербургский государственный технологический институт									
3	Химическое отделение									
4	Бибик Е.Е.									
5	Коллоидная химия. Тренинг и тестирование									
6	2002									
7	198013 Санкт-Петербург, Загородный пр. 49									
8	тел.: 495-74-43									
9										
10	Пример оценки ответа на один вопрос				C:\Users\ясам\Documents\thisSemestr\MyTa					
11	с четырьмя вариантами предложенного ответа									
12	Выбор	1	0	0	1	Тестирование				
13	Эталон	0	1	0	1	Число строк в журнале				
14	Оценка	оценка каждого из 4				100				
15		0	-1	-1	0	2	Обучение			
16	Выбери вопрос и ответ									
17	<div style="border: 1px solid gray; padding: 5px;"> <p>ЧТО И КТО</p> <p>Студенты: Васильев Группы: Васильев 122</p> <p>Фиксировать Выход</p> <p>ВЫБОР ТЕМЫ</p> <p><input checked="" type="radio"/> Поверхностные явления <input type="radio"/> Допуск1</p> <p><input type="radio"/> ДЭС и устойчивость <input type="radio"/> Допуск2</p> <p>вопрос № 12 Бал 276</p> <p>Что такое электрокапиллярная кривая</p> <p>От чего зависит адгезия определенной жидкости к разным твердым телам</p> <p>Что способствует хорошей адсорбции ПАВ из раствора твердым сорбентом</p> <p>Какое из уравнений описывает изотерму полимолекулярной адсорбции</p> </div>									
18	ВЫБОР ОТВЕТА									
19	<input type="checkbox"/> А	$\Gamma = - \frac{c}{RT} \left(\frac{d\sigma}{dc} \right)$				А				
20	<input type="checkbox"/> В	$\Gamma = \Gamma_{\infty} \frac{kc}{1+kc}$				В				
21	<input type="checkbox"/> С	$\varepsilon = RT \ln(p_2 / p_1)$				С				
22	<input type="checkbox"/> D	$\Gamma = \Gamma_{\infty} \frac{k \left(\frac{p}{p_2} \right)}{\left[1 - \left(\frac{p}{p_2} \right) \right] \left[1 + (k-1) \left(\frac{p}{p_2} \right) \right]}$				D				
23	<input checked="" type="checkbox"/> D									

Программа входит в состав методических материалов, переданных руководителям образовательных программ для размещения на сайте media.

Полный перечень вопросов для проведения текущего контроля по темам учебной дисциплины представлен на страницах part1 и part2 программы CollTest***.