

Министерство науки и высшего образования Российской Федерации
федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования
«Санкт-Петербургский государственный университет промышленных технологий и дизайна»
(СПбГУПТД)

УТВЕРЖДАЮ

Первый проректор, проректор по
УР

_____ А.Е. Рудин

« 30 » июня 2020 года

Рабочая программа дисциплины

Б1.О.27

Физическая и коллоидная химия

Учебный план: ФГОС 3++_2020-2021_29.03.03_ВШПМ_ЗАО_ТиДУП.plx

Кафедра: **47** Технологии полиграфического производства

Направление подготовки: 29.03.03 Технология полиграфического и упаковочного производства
(специальность)

Профиль подготовки: Технология и дизайн упаковочного производства
(специализация)

Уровень образования: бакалавриат

Форма обучения: заочная

План учебного процесса

Семестр (курс для ЗАО)		Контактная работа обучающихся		Сам. работа	Контроль, час.	Трудоёмкость, ЗЕТ	Форма промежуточной аттестации
		Лекции	Лаб. занятия				
3	УП	8	8	160	4	5	Зачет
	РПД	8	8	160	4	5	
Итого	УП	8	8	160	4	5	
	РПД	8	8	160	4	5	

Санкт-Петербург
2020

Рабочая программа дисциплины составлена в соответствии с федеральным государственным образовательным стандартом высшего образования по направлению подготовки 29.03.03 Технология полиграфического и упаковочного производства, утверждённым приказом Министерства образования и науки Российской Федерации от 22.09.2017 г. № 960

Составитель (и):

кандидат химических наук, Доцент

Михаилиди Александра
Михайловна

кандидат химических наук, Доцент

Радин Михаил
Александрович

От кафедры составителя:

Заведующий кафедрой технологии полиграфического
производства

Груздева Ирина
Григорьевна

От выпускающей кафедры:

Заведующий кафедрой

Груздева Ирина
Григорьевна

Методический отдел:

1 ВВЕДЕНИЕ К РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЕ ДИСЦИПЛИНЫ

1.1 Цель дисциплины: Сформировать компетенции обучающегося в области современных представлений о строении вещества, а также основных законов управляющих процессами превращения веществ.

1.2 Задачи дисциплины:

- Сформировать ясное представление о природе и закономерностях, управляющих химическими процессами.
- Показать применение основных коллоидно-химических закономерностей в условиях практической деятельности человека.
- Раскрыть непосредственную связь коллоидно-химических явлений с большинством технологических процессов полиграфии.

1.3 Требования к предварительной подготовке обучающегося:

Предварительная подготовка предполагает создание основы для формирования компетенций, указанных в п. 2, при изучении дисциплин:

- Физика
- Химия

2 КОМПЕТЕНЦИИ ОБУЧАЮЩЕГОСЯ, ФОРМИРУЕМЫЕ В РЕЗУЛЬТАТЕ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ

ОПК-1: Способен применять естественнонаучные и общеинженерные знания, методы математического анализа и моделирования в области профессиональной деятельности
Знать: физико-химические методы исследования веществ и протекающих процессов, закономерности химической термодинамики и химической кинетики, основы электрохимии и теории растворов, закономерности электрохимических систем, учение о фазовых равновесиях, сущность коллоидно-химических явлений и их взаимосвязь с процессами производства печатных форм, печатания, отделки печатной продукции.
Уметь: использовать знания фундаментальных закономерностей физической химии в практической деятельности, характеризовать дисперсные системы, их агрегативную и седиментационную устойчивость, явления адсорбции, смачивания, адгезии, электрокинетические и оптические свойства коллоидных систем.
Владеть: навыками использования химической терминологии, готовностью привлекать соответствующий физико-математический аппарат.
ОПК-3: Способен проводить измерения, обрабатывать экспериментальные данные, наблюдать и корректировать параметры технологических процессов
Знать: взаимосвязь физико-химических процессов и явлений с процессами упаковочного и полиграфического производства, классификацию электродов и гальванических элементов.
Уметь: применять теоретические и экспериментальные методы физической и коллоидной химии, определять термодинамическую возможность протекания процесса, проводить стехиометрические и физико-химические расчеты.
Владеть: опытом проведения химического и физико-химического анализов, методами исследования коллоидно-химических процессов, навыками определения электропроводности раствора.

3 РЕЗУЛЬТАТЫ ОБУЧЕНИЯ ПО ДИСЦИПЛИНЕ

Наименование и содержание разделов, тем и учебных занятий	Семестр (курс для ЗАО)	Контактная работа		СР (часы)	Инновац. формы занятий
		Лек. (часы)	Лаб. (часы)		
Раздел 1. Строение вещества. Химическая термодинамика	3				
Тема 1. Введение в физическую химию. Основные этапы развития и разделы физической химии. Теоретические методы и современные экспериментальные методы физической химии. Химическая идентификация. Химические, физико-химические и физические методы анализа.		1		5	ГД
Тема 2. Строение вещества. Квантово-механическая модель атома. Уравнение Шредингера. Квантовые числа. Основные характеристики химической связи.				6	ГД

Тема 3. Химическая термодинамика. Нулевой и первый законы термодинамики. Энергетика химических процессов. Тепловые эффекты и теплоемкость химических систем. Закон Кирхгофа. Методы определения			6	ГД
Тема 4. Второй и третий закон термодинамики. Циклические процессы. Энтропия. Расчеты. Тепловая теорема Нернста. Третий закон термодинамики. Расчет абсолютной энтропии. Энергии Гиббса и Гельмгольца. Химическое сродство.			6	ГД
Тема 5. Химическое термодинамическое равновесное состояние. Химический термодинамический потенциал. Константы равновесия K_c и K_p . Уравнение изотермы Вант-Гоффа; уравнения изобары и изохоры химических процессов. Методы термодинамического расчета константы			6	ГД
Тема 6. Фазовые равновесия. Равновесия в гетерогенных системах. Правило фаз Гиббса. Диаграммы состояния. Физико-химический анализ. Применение в полиграфии.			6	ГД
Тема 7. Физическая химия и термодинамика растворов. Интегральная теплота растворения. Термодинамика идеальных систем. Диаграммы состояния жидких систем. Законы Коновалова. Теории сильных электролитов Дебая и Хюккеля, Онзагера, Робинсона, Стокса. Физико-химические методы определения рН, степени и константы диссоциации.			5	ГД
Раздел 2. Электрохимия, кинетика и катализ				
Тема 8. Электрохимические системы. Физическая химия и термодинамика электрохимических систем. Электрическая проводимость растворов электролитов. Зависимость от различных факторов. Уравнение Кольрауша. Подвижность ионов и числа переноса. Физико-химический анализ. Кондуктометрия.	2		8	ГД
Тема 9. Термодинамика электродных процессов. Электрохимические системы. Классификация электродов и гальванических элементов. Измерение напряжения (ЭДС) гальванических элементов. Физико-химический анализ. Потенциометрия. Лабораторные работы: "Определение ЭДС гальванического элемента и потенциалов отдельных электродов", "Потенциометрический способ определения рН с помощью хингидронного электрода", "Потенциометрический способ определения рН сильных и слабых электролитов с помощью стеклянного электрода".	1	4	8	ГД

Тема 10. Химическая кинетика. Молекулярность и порядок реакций. Определение. Кинетические уравнения. Методы регулирования скорости химических процессов. Энергия активации, ее определение.			8	ГД
Тема 11. Теории катализа. Катализаторы, каталитические системы и процессы. Теории катализа. Цепные и фотохимические реакции. Применение фотохимических реакций в технологии полиграфического производства.			8	ГД
Раздел 3. Введение в коллоидную химию. Поверхностные явления.				
Тема 12. Предмет и содержание коллоидной химии. Дисперсные системы и поверхностные явления. Основные признаки и особенности коллоидного состояния вещества. Удельная поверхность. Дисперсные системы, их классификация, распространенность в природе и применение. Поверхностные явления, особенности протекания, значение в природе и применение в полиграфии	1		6	ГД
Тема 13. Явление адсорбции. Адсорбция газов на твердой поверхности. Сущность явления адсорбции, его количественная характеристика. Природа адсорбционных сил. Виды адсорбционных процессов. Адсорбция газов и паров на твердой поверхности, ее особенности. Адсорбенты. Зависимость величины адсорбции от концентрации газа и температуры. Теория адсорбции Лэнгмюра, основные положения, уравнение и изотерма адсорбции. Потенциальная теория Поляни. Теория БЭТ.			6	ГД
Тема 14. Адсорбция на границе раздела раствор-газ. Поверхностное натяжение жидкостей, причины возникновения. Зависимость его от природы жидкости, температуры и концентрации растворенного вещества. Способы определения. Изотерма поверхностного натяжения. Поверхностно-активные вещества (ПАВ), их строение, свойства и применение. Уравнение адсорбции Гиббса Расчет адсорбции ПАВ и построение изотермы адсорбции путем графического анализа изотермы поверхностного натяжения. Лабораторная работа: "Определение поверхностного натяжения методом наибольшего давления пузырьков воздуха".	1	2	8	ГД

<p>Тема 15. Адсорбция на границе твердое тело-жидкость. Автоадсорбция чистых жидкостей, ее практическое значение. Адсорбция из растворов. Закономерности адсорбции неэлектролитов из раствора: правило Траубе и правило уравнивания полярностей Ребиндера. Особенности адсорбции электролитов. Правило адсорбции ионов Панета и Фаянса. Возникновение и строение двойного ионного слоя.</p>			6	ГД
<p>Тема 16. Смачивание. Адгезия и когезия. Явление смачивания. Виды смачивания. Краевой угол и влияние на него различных факторов: загрязнений на поверхности, адсорбированного воздуха, шероховатости и условий образования поверхности. Уравнение Юнга, его анализ. Практическое значение смачивания. Адгезия как поверхностное явление. Теории адгезии. Работа адгезии. Уравнение Дюпре. Когезия и работа когезии. Связь работы адгезии и когезии со смачиванием. Влияние ПАВ на смачивание. Модификация поверхности. Избирательное смачивание как основа процесса плоской офсетной печати.</p>			8	ГД
Раздел 4. Свойства дисперсных систем				
<p>Тема 17. Молекулярно-кинетические и оптические свойства дисперсных систем. Броуновское движение частиц, величина среднего сдвига. Особенности диффузии в дисперсных системах. Закон Фика. Коэффициент диффузии, связь его с величиной среднего сдвига. Седиментация в грубодисперсных системах. Сущность седиментационного анализа. Построение и анализ кривой распределения частиц по размерам. Рассеяние света в дисперсных системах. Опыт Тиндаля. Уравнение Рэлея, его анализ. Светопоглощение дисперсных систем. Уравнение Ламберта- Беера для них. Проявление оптических свойств дисперсных систем в природе. Оптические методы анализа дисперсных систем (ультрамикроскопия, нефелометрия, турбидиметрия).</p>	1		8	ГД

<p>Тема 18. Электрокинетические свойства дисперсных систем. Образование двойного ионного слоя (ДИС) на поверхности частиц путем поверхностной диссоциации и в результате избирательной адсорбции ионов. Строение ДИС и распределение потенциала в пределах ДИС. Электрокинетический потенциал. Строение мицеллы. Поведение дисперсных систем в электрическом поле. Прямые электрокинетические явления: электрофорез и электроосмос. Сущность их и применение. Обратные электрокинетические явления: потенциал седimentации и потенциал течения. Сущность их, проявление в природе и применение.</p>			8	ГД
<p>Тема 19. Структурно-механические свойства дисперсных систем. Связь реологических свойств с наличием и характером структуры. Ньютоновские жидкости, их реологические кривые, примеры. Законы Ньютона и Пуазейля. Вязкость дисперсных систем, зависимость ее от концентрации частиц. Уравнение Эйнштейна. Неньютоновские жидкости, причины неподчинения их закону Ньютона при течении. Структурирование в дисперсных системах и в растворах полимеров. Уравнение Бингама. Типы реологических кривых структурированных систем. Тиксотропия. Синерезис. Лабораторная работа: "Определение вязкости растворов".</p>	1	2	8	ГД
<p>Тема 20. Агрегативная и кинетическая устойчивость дисперсных систем. Причины неустойчивости дисперсных систем. Агрегативная и кинетическая устойчивость. Стабилизаторы дисперсных систем. Факторы устойчивости: возникновение ДИС, образование сольватных слоев и структурно-механический барьер, препятствующий агрегации частиц. Теория устойчивости систем, стабилизированных электролитами (ДЛФО). Потенциальные кривые взаимодействия частиц. Потенциальный барьер.</p>			8	ГД
<p>Тема 21. Коагуляция дисперсных систем. Понятие коагуляции. Способы и скорость коагуляции. Коагуляция электролитами. Влияние электролитов на ДИС. Изозлектрическое состояние ДИС. Правила коагуляции электролитами. Пороговая концентрация. Быстрая и медленная коагуляция.</p>			8	ГД
<p>Тема 22. Способы получения дисперсных систем. Способы получения дисперсных систем. Методы диспергирования и конденсации. Пептизация. Химическая и физическая конденсация. Метод замены растворителя. Составление формул мицелл, полученных химической конденсацией, выбор для них коагулирующего иона и расчет пороговой концентрации электролитов.</p>			8	ГД

Тема 23. Микрогетерогенные системы. Растворы полимеров. Порошки и суспензии, их свойства и практическое применение. Эмульсии. Классификация эмульсий. Влияние природы эмульгатора на тип эмульсии. Обращение фаз в эмульсии. Стабилизация порошками. Значение и применение эмульсий. Пены, их свойства, получение и применение. Растворы полимеров как переходные системы от истинных растворов к коллоидным. Специфические свойства высокомолекулярных веществ: образование волокон и пленок, эластичность, набухаемость и др. Удельная, приведенная и характеристическая вязкость растворов полимеров. Уравнение Штаудингера. Вискозиметрический способ определения молекулярной массы полимера. Применение растворов полимеров в полиграфии.				6	ГД
Итого в семестре (на курсе для ЗАО)	8	8	160		
Консультации и промежуточная аттестация (Зачет)	0,25				
Всего контактная работа и СР по дисциплине	16,25		160		

4 КУРСОВОЕ ПРОЕКТИРОВАНИЕ

Курсовое проектирование учебным планом не предусмотрено

5. ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ ДЛЯ ПРОВЕДЕНИЯ ПРОМЕЖУТОЧНОЙ АТТЕСТАЦИИ

5.1 Описание показателей, критериев и системы оценивания результатов обучения

5.1.1 Показатели оценивания

Код компетенции	Показатели оценивания результатов обучения	Наименование оценочного средства
ОПК-1	<p>Дает определения основных понятий термодинамики, теории растворов, кинетики, электрохимии, коллоидной химии.</p> <p>Называет процессы полиграфического производства, в которых применяется тот или иной физико-химический закон или явление.</p> <p>Правильно рассчитывает возможность протекания химического процесса и его стехиометрию.</p> <p>Интерпретирует полученные результаты и предсказывает протекание аналогичных процессов.</p>	<p>Вопросы для устного собеседования</p> <p>Практическое задание</p>
ОПК-3	<p>Использует законы термодинамики.</p> <p>Определяет тип коллоидной системы и ее свойства в конкретном задании.</p> <p>Правильно выполняет экспериментальную часть работы.</p>	<p>Вопросы для устного собеседования</p> <p>Практическое задание</p>

5.1.2 Система и критерии оценивания

Шкала оценивания	Критерии оценивания сформированности компетенций	
	Устное собеседование	Письменная работа
Зачтено	<p>Ответ воспроизводит лекционный материал. Студент демонстрирует понимание предмета в целом.</p> <p>Возможны неточности в ответах, пробелы в знаниях по некоторым темам, ошибки, которые могут быть найдены и частично устранены в результате собеседования</p>	

Не зачтено	Неспособность ответить на вопрос без помощи преподавателя. Незнание значительной части принципиально	
	важных элементов дисциплины. Многочисленные грубые ошибки.	

5.2 Типовые контрольные задания или иные материалы, необходимые для оценки знаний, умений, навыков и (или) опыта деятельности

5.2.1 Перечень контрольных вопросов

№ п/п	Формулировки вопросов
Курс 3	
1	Растворы высокомолекулярных веществ, их отличия и сходство с дисперсными системами.
2	Прямые и обратные эмульсии. Методы получения и определения типа эмульсии. Выбор стабилизатора.
3	Коагуляция. Правила коагуляции электролитами. Выбор коагулирующего иона. Пороговая концентрация электролита и зависимость ее от заряда коагулирующего иона.
4	Агрегативная устойчивость дисперсных систем. Факторы агрегативной устойчивости. Стабилизаторы дисперсных систем.
5	Бесструктурные коллоидные системы. Уравнение Ньютона и Пуазейля. Характерные реологические кривые таких систем.
6	Образование и строение двойного ионного слоя на поверхности частиц. Строение мицеллы.
7	Броуновское движение коллоидных частиц и диффузия. Связь величины среднего сдвига с коэффициентом диффузии. Особенности диффузии в дисперсных системах.
8	Смачивание и его практическое значение. Виды смачивания. Количественная характеристика. Уравнение Юнга.
9	Молекулярная адсорбция из растворов. Правило Траубе. Правило уравнивания полярностей Ребиндера.
10	Поверхностно-активные вещества. Особенности строения, свойства, ориентация на границе раздела фаз. Мицеллообразование. Солюбилизация. Применение ПАВ.
11	Поверхностное натяжение. Причины его возникновения. Единицы измерения. Факторы, влияющие на его величину. Методы определения.
12	Адсорбция газа на твердой поверхности. Виды адсорбции. Адсорбенты. Сравнение физической адсорбции и хемосорбции. Практическое значение и применение.
13	Дисперсные системы. Классификация дисперсных систем, распространенность в природе и применение в полиграфии.
14	Поверхностные явления, особенности их протекания. Примеры, значение и применение в полиграфии.
15	Признаки коллоидного состояния вещества. Удельная поверхность.
16	Кинетические уравнения реакций первого и второго порядков. Энергия активации.
17	Гальванические элементы, их термодинамика. Измерение напряжения (э.д.с) гальванических элементов и определение термодинамических характеристик.
18	Классификация электродов.
19	Подвижность ионов. Числа переноса.
20	Электрическая проводимость растворов электролитов. Удельная, молярная. Зависимость их от различных факторов. Уравнение Кольрауша.
21	Растворы электролитов. Степень и константа диссоциации, связь с уравнением изобары.
22	Диаграммы состояния двухкомпонентных систем (жидкость - жидкость). Законы Коновалова.
23	Фазовое равновесие. Основные понятия. Условия фазового равновесия. Правило фаз Гиббса.
24	Константы равновесия K_c и K_p , связь между ними. Принципы Ле Шателье-Брауна смещения химических термодинамических равновесий. Уравнения изохоры и изобары химических процессов.
25	Химический термодинамический потенциал. Связь с концентрацией и активностью, парциальным давлением и летучестью.
26	Энергии Гиббса и Гельмгольца - критерии, определяющие направление процесса в неизолированных системах.
27	Энтропия - критерий, определяющий направление процесса в изолированных системах.
28	Теплоемкость термодинамических систем. Зависимость теплоемкости и теплового эффекта от температуры. Закон Кирхгофа.
29	Основные термины и величины химической термодинамики. Нулевой и первый закон термодинамики. Закон Гесса. Определения теплоты и теплового эффекта процессов.
30	Какие квантовые числа описывают положение электрона в атоме?
31	Уравнение Шредингера и вероятность нахождения электрона относительно ядра.
32	В чем сущность физико-химического анализа?

5.2.2 Типовые тестовые задания

5.2.3 Типовые практико-ориентированные задания (задачи, кейсы)

1. Золь гидроксида железа получен смешиванием равных объемов 0,002н раствора NaOH и 0,0003н раствора Fe₂(SO₄)₃. Какой знак заряда имеют частицы золя? Составьте формулу мицеллы.
2. При коагуляции гидрозоль с положительно заряженными частицами пороговая концентрация KCl составила 9,25·10⁻² моль/л. Рассчитайте пороговые концентрации NaNO₃, Na₃PO₄ и CuSO₄.
3. Вычислите конечную температуру обратимого адиабатического расширения 100 г аргона от 10 до 50 л, если начальная температура 25 °С.
4. Вычислить изменения энтропии при плавлении и испарении 1 моль воды соответственно при 273 и 373 К и нормальном атмосферном давлении.

5.3 Методические материалы, определяющие процедуры оценивания знаний, умений, владений (навыков и (или) практического опыта деятельности)

5.3.1 Условия допуска обучающегося к промежуточной аттестации и порядок ликвидации академической задолженности

Проведение промежуточной аттестации регламентировано локальным нормативным актом СПбГУПТД «Положение о проведении текущего контроля успеваемости и промежуточной аттестации обучающихся»

Обязательным условием допуска к зачету является выполнение и сдача отчетов по всем предусмотренным РПД лабораторным работам и двух контрольных работ.

5.3.2 Форма проведения промежуточной аттестации по дисциплине

Устная Письменная Компьютерное тестирование Иная

5.3.3 Особенности проведения промежуточной аттестации по дисциплине

В течение семестра выполняются две контрольные работы.

Зачет проводится в устной форме. Студент вытягивает билет с вопросами, после чего у него есть не более 30 минут на подготовку. Результат сообщается студенту сразу же после сдачи зачета.

6. УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ И ИНФОРМАЦИОННОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ

6.1 Учебная литература

Автор	Заглавие	Издательство	Год издания	Ссылка
6.1.1 Основная учебная литература				
Михаилиди А. М.	Физическая химия. Ч 1	СПб.: СПбГУПТД	2016	http://publish.sutd.ru/tp_ext_inf_publish.php?id=3584
Михаилиди А. М.	Физическая химия. Ч 2	СПб.: СПбГУПТД	2016	http://publish.sutd.ru/tp_ext_inf_publish.php?id=3585
Брянский Б. Я.	Коллоидная химия	Саратов: Вузовское образование	2017	http://www.iprbookshop.ru/66632.html
6.1.2 Дополнительная учебная литература				
Берлинский И. В., Луцкий Д. С.	Физическая химия	Саратов: Вузовское образование	2018	http://www.iprbookshop.ru/77219.html
Фадеев В. М., Михаилиди А. М., Витухновская И. И.	Физическая и коллоидная химия	СПб.: СПбГУПТД	2016	http://publish.sutd.ru/tp_ext_inf_publish.php?id=3581
Михаилиди А. М., Филиппова Т. Л.	Лабораторный практикум по физической химии	СПб.: СПбГУПТД	2015	http://publish.sutd.ru/tp_ext_inf_publish.php?id=2915

6.2 Перечень профессиональных баз данных и информационно-справочных систем

Электронно-библиотечная система IPRbooks [Электронный ресурс]. URL: <http://www.iprbookshop.ru/>

База данных физико-химических свойств и синтезов веществ [Электронный ресурс]. URL: <http://chemister.ru/Database/search.php>

6.3 Перечень лицензионного и свободно распространяемого программного обеспечения

Microsoft Windows

Microsoft Office Standart Russian Open No Level Academic

6.4 Описание материально-технической базы, необходимой для осуществления образовательного процесса по дисциплине

Оборудование и приборы химической лаборатории.

Аудитория	Оснащение
Учебная аудитория	Специализированная мебель, доска