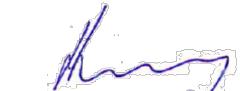
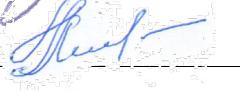


ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ ПО ДИСЦИПЛИНЕ
ПРИЕМ 2017 г
ФОРМА ОБУЧЕНИЯ очная

Физико-химические методы диагностики наноматериалов. Аналитическое оборудование

Направление подготовки/ специальность	22.03.01 Материаловедение и технологии материалов		
Образовательная программа (направленность (профиль))	Материаловедение и технологии материалов		
Специализация	Наноструктурные материалы		
Уровень образования	высшее образование - бакалавриат		
Курс	3	семестр	6
Трудоемкость в кредитах (зачетных единицах)	3		

Заведующий кафедрой - руководитель ОМ на правах кафедры ИШНПТ		Клименов В.А.
Руководитель ООП		Ваулина О.Ю.
Преподаватель		Лямина Г.В.

2020

1. Роль дисциплины «Физико-химические методы диагностики наноматериалов. Аналитическое оборудование» в формировании компетенций выпускника:

Код компетенции	Наименование компетенции	Результаты освоения ООП	Составляющие результатов освоения (дескрипторы компетенций)	
			Код	Наименование
ПК(У)-4	Способен использовать в исследованиях и расчетах знания о методах исследования, анализа, диагностики и моделирования свойств веществ (материалов), физических и химических процессах, протекающих в материалах при их получении, обработке и модификации	Р10	ПК(У)-4.В5	Владеет опытом определения структуры, состава и свойств наноматериалов с использованием оптических методов анализа
			ПК(У)-4.У5	Умеет исследовать свойства наноматериалов (конденсированных сред, содержащих наночастицы) методами УФ, видимой, ИК спектроскопии и методами комбинационного рассеяния света (КР)
			ПК(У)-4.35	Знает основные законы взаимодействия света с веществом, специфику оптикиnanoструктур, способы расшифровки спектров
УК(У)-1	Способен осуществлять поиск, критический анализ и синтез информации, применять системный подход для решения поставленных задач	Р1	УК(У)-1.В5	Владеет опытом сравнения научных достижений в области исследования оптических свойств наноматериалов
			УК(У)-1.У5	Умеет определять критерии для оценки научного исследования в области исследования оптических свойств наноматериалов
			УК(У)-1.35	Знает основные базы данных научных публикаций и перечень журналов, специализирующихся на оптических методах диагностики материалов

2. Показатели и методы оценивания

Планируемые результаты обучения по дисциплине		Код контролируемой компетенции	Наименование раздела дисциплины	Методы оценивания (оценочные мероприятия)
Код	Наименование			
РД-1	Определять структуру, состав и свойства наноматериалов с использованием оптических методов анализа	ПК(У)-4	Курсовое проектирование Применение методов оптической спектроскопии для изучения свойств наноматериалов	Защита курсового проекта Экспертная оценка
РД-2	Прогнозировать свойства наноматериалов по данным УФ и видимой спектроскопии	ПК(У)-4	Раздел (модуль) 1. Применение УФ спектроскопии для исследования	Тест 1, 2 Сравнение с эталоном

Планируемые результаты обучения по дисциплине		Код контролируемой компетенции	Наименование раздела дисциплины	Методы оценивания (оценочные мероприятия)
Код	Наименование			
			свойств наноматериалов	
РД-3	Расшифровывать ИК и КР спектрыnanoструктурных материалов с использованием эталонов, таблиц полос поглощения и литературных данных	ПК(У)-4	Раздел (модуль) 2. Применение ИК, КР спектроскопии для исследования состава и свойств наноматериалов	Тест 3, 4 Сравнение с эталоном
РД-4	Применять знания основных законов взаимодействия света с веществом при выборе метода диагностики наноматериалов	ПК(У)-4	Раздел (модуль) 1.	Индивидуальное задание 1, 2 Экспертная оценка
РД-5	Учитывать специфику оптики nanoструктур, при выборе метода диагностики наноматериалов	ПК(У)-4	Раздел (модуль) 2.	Индивидуальное задание 3, 4 Экспертная оценка
РД-6	Проводить сравнение научных достижений в области исследования оптических свойств наноматериалов	УК(У)-1	Курсовое проектирование	Защита курсового проекта Экспертная оценка
РД-7	Определять критерии для оценки научного исследования в области исследования оптических свойств наноматериалов	УК(У)-1	Курсовое проектирование	Защита курсового проекта Экспертная оценка
РД-8	Использовать литературные источники, специализирующиеся на оптических методах диагностики материалов при составлении критериальных обзоров	УК(У)-1	Курсовое проектирование	Защита курсового проекта Экспертная оценка

3. Шкала оценивания

Порядок организации оценивания результатов обучения в университете регламентируется отдельным локальным нормативным актом – «Система оценивания результатов обучения в Томском политехническом университете (Система оценивания)» (в действующей редакции). Используется балльно-рейтинговая система оценивания результатов обучения. Итоговая оценка (традиционная и литерная) по видам учебной деятельности (изучение дисциплин, УИРС, НИРС, курсовое проектирование, практики) определяется суммой баллов по результатам текущего контроля и промежуточной аттестации (итоговая рейтинговая оценка - максимум 100 баллов). Распределение основных и дополнительных баллов за оценочные мероприятия текущего контроля и промежуточной аттестации устанавливается календарным рейтинг-планом дисциплины.

Рекомендуемая шкала для отдельных оценочных мероприятий входного и текущего контроля

% выполнения задания	Соответствие традиционной оценке	Определение оценки	
		Название	Описание
90%÷100%	«Отлично»	Отличное понимание предмета, всесторонние знания, отличные умения и владение опытом практической деятельности, необходимые результаты обучения сформированы, их качество оценено количеством баллов, близким к максимальному	
70% - 89%	«Хорошо»	Достаточно полное понимание предмета, хорошие знания, умения и опыт практической деятельности, необходимые результаты обучения сформированы, качество ни одного из них не оценено минимальным количеством баллов	
55% - 69%	«Удовл.»	Приемлемое понимание предмета, удовлетворительные знания, умения и опыт практической деятельности, необходимые результаты обучения сформированы, качество некоторых из них оценено минимальным количеством баллов	
0% - 54%	«Неудовл.»	Результаты обучения не соответствуют минимально достаточным требованиям	

Шкала для оценочных мероприятий экзамена

% выполнения заданий экзамена	Экзамен, балл	Соответствие традиционной оценке	Определение оценки
90%÷100%	18 ÷ 20	«Отлично»	Отличное понимание предмета, всесторонние знания, отличные умения и владение опытом практической деятельности, необходимые результаты обучения сформированы, их качество оценено количеством баллов, близким к максимальному
70% - 89%	14 ÷ 17	«Хорошо»	Достаточно полное понимание предмета, хорошие знания, умения и опыт практической деятельности, необходимые результаты обучения сформированы, качество ни одного из них не оценено минимальным количеством баллов
55% - 69%	11 ÷ 13	«Удовл.»	Приемлемое понимание предмета, удовлетворительные знания, умения и опыт практической деятельности, необходимые результаты обучения сформированы, качество некоторых из них оценено минимальным количеством баллов
0% - 54%	0 ÷ 10	«Неудовл.»	Результаты обучения не соответствуют минимально достаточным требованиям

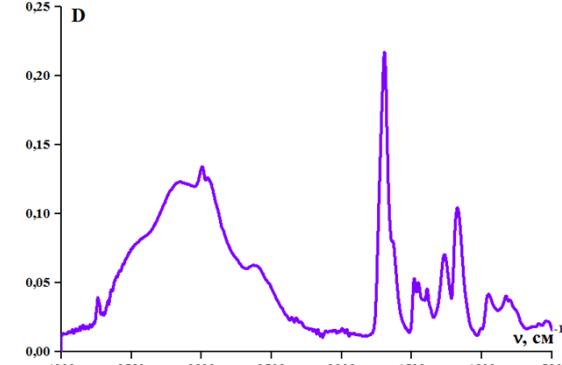
Шкала для оценочных мероприятий и дифференцированного зачета / зачета

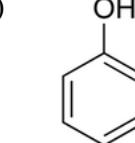
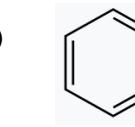
Степень сформированности результатов обучения	Балл	Соответствие традиционной оценке	Определение оценки
90% ÷ 100%	90 ÷ 100	«Отлично»	Отличное понимание предмета, всесторонние знания, отличные умения и владение опытом практической деятельности, необходимые результаты обучения сформированы, их качество оценено количеством баллов, близким к максимальному
70% ÷ 89%	70 ÷ 89	«Хорошо»	Достаточно полное понимание предмета, хорошие знания, умения и опыт практической деятельности, необходимые результаты обучения сформированы, качество ни одного из них не оценено минимальным количеством баллов
55% ÷ 69%	55 ÷ 69	«Удовл.»	Приемлемое понимание предмета, удовлетворительные знания, умения и опыт практической деятельности, необходимые результаты обучения сформированы, качество некоторых из них оценено минимальным количеством баллов
55% ÷ 100%	55 ÷ 100	«Зачтено»	Результаты обучения соответствуют минимально достаточным требованиям
0% ÷ 54%	0 ÷ 54	«Неудовл.»/ «Не засчитано»	Результаты обучения не соответствуют минимально достаточным требованиям

4. Перечень типовых заданий

Оценочные мероприятия		Примеры типовых контрольных заданий
1.	Тест	<p>Примеры вопросов:</p> <p>1. Какие требования являются основными для растворителя, использующегося в спектрофотометрическом анализе? (укажите одно или несколько)</p> <p><input type="checkbox"/> А. растворитель должен быть прозрачным в измеряемой области спектра</p> <p><input type="checkbox"/> Б. растворителем могут быть только неполярные органические жидкости</p> <p><input type="checkbox"/> С. растворителем может быть только вода или этиловый спирт</p>

Оценочные мероприятия	Примеры типовых контрольных заданий								
	<p><input type="checkbox"/> D. растворитель должен быть очищен от примесей, так как чувствительность метода высока <input type="checkbox"/> E. растворитель должен иметь органическую природу</p> <p>2. Укажите процессы энергетических переходов, соответствующие определенной области спектра</p> <table border="1" data-bbox="595 325 1920 516"> <tr> <td>Микроволновая</td> <td>Изменение вращательных состояний молекулы</td> </tr> <tr> <td>ИК-излучение</td> <td>Изменение состояний валентных электронов</td> </tr> <tr> <td>Видимое излучение</td> <td>Изменение состояний внутренних электронов</td> </tr> <tr> <td>Рентгеновская</td> <td></td> </tr> </table> <p>3. Как называется область спектра в интервале длин волн от 400 до 760 нм?</p> <p><input checked="" type="radio"/> A. Рентгеновское излучение <input type="radio"/> B. УФ-излучение <input type="radio"/> C. Микроволновое излучение <input type="radio"/> D. Видимое излучение <input type="radio"/> E. ИК-излучение</p> <p>4. В ИК-спектре вещества наблюдаются полосы 3300, 2950, 2860, 2120, 1465 и 1385 см⁻¹. Какому из приведенных ниже соединений принадлежит этот спектр. Выбрать правильный вариант?</p> <p>a)CH₃CH₂—CH=CH—CH₂—CH=CH—CH₃ b)CH₃CH₂CH₂—C≡C—CH₂CH₂CH₃ в)HC≡C—CH₂CH₂CH₂CH₂CH₃ г)CH₃CH₂—CH=CH—CH=CH—CH₂CH</p>	Микроволновая	Изменение вращательных состояний молекулы	ИК-излучение	Изменение состояний валентных электронов	Видимое излучение	Изменение состояний внутренних электронов	Рентгеновская	
Микроволновая	Изменение вращательных состояний молекулы								
ИК-излучение	Изменение состояний валентных электронов								
Видимое излучение	Изменение состояний внутренних электронов								
Рентгеновская									
2. Индивидуальное задание	<p>Вопросы:</p> <p>1. На примере двух молекул (любых), укажите в каком случае может быть получен спектр в УФ-, видимой областях спектра, а в каком нет. Ответ поясните подробно. Файл, который Вы прикрепляете должен быть не более 1-2 страниц</p> <p>2. Расшифровка ИК спектра</p> <p>1. Привести структурную формулу метакриловой кислоты. 2. ИК-спектр метакриловой кислоты (см. прикрепленный файл) поделить на области валентных колебаний простых связей, область валентных колебаний двойных и тройных связей и область отпечатков пальцев. 3. Подписать все пики: численное значение, какая функциональная группа, вид колебания. 4. Занести все данные в таблицу:</p>								

Оценочные мероприятия	Примеры типовых контрольных заданий
	
3. Защита курсового проекта	<p>Задание Вам необходимо выбрать одно вещество и выполнить для него следующее задание. Составьте обзор, описывающий не менее трех методик УФ-видимой спектроскопии и/или ИК-спектроскопии Для каждой методики необходимо указать <ol style="list-style-type: none"> 1. Способ подготовки образца для анализа 2. Марку прибора 3. Полученные результаты (спектры) 4. Выводы, которые сделали авторы публикации на основании результатов оптической спектроскопии В заключении проекта необходимо сравнить подходы разных авторов. Одно вещество может выбрать только один человек. Задание не должно повторяться <ul style="list-style-type: none"> <input type="radio"/> Порошок оксида алюминия (Заполнено) <input type="radio"/> Порошок оксида циркония (Заполнено) <input type="radio"/> Керамика на основе оксида циркония с оксидом иттрия (Заполнено) <input type="radio"/> Керамика на основе оксида иттрия (Заполнено) <input type="radio"/> Коллоидные растворы наночастиц сульфида кадмия (Заполнено) <input type="radio"/> Коллоидные растворы селенида кадмия (Заполнено) <input type="radio"/> Углеродные нанотрубки (порошок) (Заполнено) <input type="radio"/> Покрытия на основе оксида титана (Заполнено) <input type="radio"/> Порошок оксида титана (Заполнено) </p>

Оценочные мероприятия	Примеры типовых контрольных заданий
	<ul style="list-style-type: none"> <input type="radio"/> Квантовые точки фосфида индия <input type="radio"/> Порошок оксида церия (Заполнено) <input type="radio"/> Керамика на основе оксида церия (Заполнено) <input type="radio"/> Наночастицы магнетита (Заполнено) <input type="radio"/> Керамические покрытия на основе оксида олова (Заполнено) <input type="radio"/> Порошок оксида цинка (Заполнено) <input type="radio"/> Пленки на основе оксида висмута (Заполнено) <input type="radio"/> Наночастицы селенида кадмия (Заполнено)
4. Экзамен	<p>Пример экзаменационного билета</p> <p>1. Если при релеевском рассеянии, рассеяние происходит мгновенно (без задержки) на той же длине волны, что же тогда меняется в фотоне? Дайте развернутый ответ?</p> <p>2. Перед вами ряд соединений. Предположите в каком колебательном спектре (ИК- или КР-) наиболее интенсивно будут проявляться полосы колебаний функциональных групп каждого из представленных соединений. Ответ поясните?</p> <p>a) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$</p> <p>б) </p> <p>в) </p> <p>3. Объясните суть комбинационного рассеяния? Почему оно значительно слабее релеевского рассеяния? Что такое стоксова и антостоксова полосы в КР-спектре? Как они возникают?</p> <p>4. Углеводород C_6H_{12} имеет в ИК-спектре полосы поглощения при 3045 и 1650 см^{-1}. При озонолизе образуются альдегид и кетон с одинаковым числом атомов углерода в молекуле. Написать структурную формулу углеводорода C_6H_{12}. Написать уравнение реакции озонолиза (за дополнительные баллы).</p>

5. Методические указания по процедуре оценивания

Оценочные мероприятия		Процедура проведения оценочного мероприятия и необходимые методические указания
1.	Тест	Тестируирование проводится в электронном курсе во время практических занятий и позволяет контролировать знания и умения, усвоенные, в основном в ходе лекций и самостоятельной работы. Методика оценки – сравнение с эталоном. Время – 15-30 минут. В рамках дисциплины проводится 4 теста, максимальная оценка 5 баллов.
2.	Индивидуальное задание	Индивидуальное задание выполняется в рамках самостоятельной работы, проверяется преподавателем в электронном курсе. Оценивание проводится преподавателем и студентами (экспертная оценка) по критериям. Мероприятие позволяет умения, заявленные в качестве результатов обучения по дисциплине. Оценка (максимум 15 баллов – преподаватель)
3.	Защита курсового проекта	Курсовой проект позволяет контролировать профессиональный опыт и умения студентов. Студенты получают индивидуальное задание. Оценивание проводится преподавателем в электронном курсе. Максимальный балл – 100 %
4.	Экзамен	Проводится в письменной форме. Экзаменационный билет содержит 10 теоретических и практических вопросов, в том числе, не имеющих фиксированного ответа, по литературе, вынесенной на самостоятельную проработку, материалам лекций, лабораторных и практических заданий. Время на подготовку 90 минут. Методика оценки – сравнение с эталоном и/или экспертная оценка. Максимальная оценка – 20 баллов.