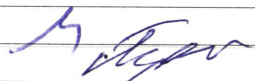


ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ ПО ДИСЦИПЛИНЕ
ПРИЕМ 2018 г.
ФОРМА ОБУЧЕНИЯ очная

Физико-химические методы исследований биологически активных соединений

Направление подготовки/ специальность	19.03.01 Биотехнология		
Образовательная программа (направленность (профиль))	Биотехнология		
Специализация	Биотехнология		
Уровень образования	высшее образование - бакалавриат		
Курс	3	семестр	5
Трудоемкость в кредитах (зачетных единицах)	4		
Заведующий кафедрой – руководитель НОЦ Н.М. Кижнера (на правах кафедры)			
Руководитель ООП			
Преподаватель			
	Краснокутская Е.А.		
	Лесина Ю.А.		
	Беянин М.Л.		

2020 г.

1. Роль дисциплины «Физико-химические методы исследований биологически активных соединений» в формировании компетенций выпускника:

Элемент образовательной программы (дисциплина, практика, ГИА)	Семестр	Код компетенции	Наименование компетенции	Составляющие результатов освоения (дескрипторы компетенций)	
				Код	Наименование
Физико-химические методы исследований биологически активных соединений	5	УК(У)-6	способен управлять своим временем, выстраивать и реализовывать траекторию саморазвития на основе принципов образования в течение всей жизни	УК(У)-6.В3	Владеет навыками использовать источники получения дополнительной информации для повышения уровня общих и профессиональных знаний
				УК(У)-6.У3	Умеет находить и использовать источники получения дополнительной информации
				УК(У)-6.33	Знает основные источники получения дополнительной информации
		ПК(У)-9	владением основными методами и приемами проведения экспериментальных исследований в своей профессиональной области; способностью проводить стандартные и сертификационные испытания сырья, готовой продукции и технологических процессов	ПК(У)-9.В3	Владеет физико-химическими методами исследования органических веществ
				ПК(У)-9.У4	Умеет выбрать метод исследования для заданной научной и технологической задачи, спланировать и провести экспериментальное исследование, провести интерпретацию результатов исследования
				ПК(У)-9.34	Знает современные физико-химические методы исследования органических веществ (теоретические основы методов, возможности и границы применимости)

2. Показатели и методы оценивания

Планируемые результаты обучения по дисциплине		Код контролируемой компетенции (или ее части)	Наименование раздела дисциплины	Методы оценивания (оценочные мероприятия)
Код	Наименование			
РД-1	Способность проводить анализ по предложенной	ПК(У)-9	Раздел 1. Методы	Тестирование.

	методике		качественного анализа	Защита лабораторной работы Экзамен
РД-2	Способность оптимизировать методику под стоящие задачи	ПК(У)-9 УК(У)-6	Раздел 1. Методы качественного анализа Раздел 2. Методы количественного определения	Тестирование. Защита лабораторной работы Экзамен
РД-3	Способность критически оценивать полученные результаты количественного содержания соединения	ПК(У)-9 УК(У)-6	Раздел 2. Методы количественного определения	Тестирование. Защита лабораторной работы Экзамен

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

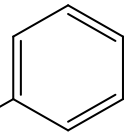
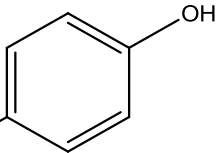
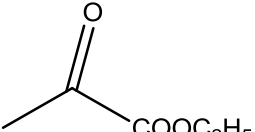
% выполнения задания	Соответствие традиционной оценке	Определение оценки
90%÷100%	«Отлично»	Отличное понимание предмета, всесторонние знания, отличные умения и владение опытом практической деятельности, необходимые результаты обучения сформированы, их качество оценено количеством баллов, близким к максимальному
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%	36 ÷ 40	«Отлично»	Отличное понимание предмета, всесторонние знания, отличные умения и владение опытом практической деятельности

70% ÷ 89%	28 ÷ 35	«Хорошо»	Достаточно полное понимание предмета, хорошие знания, умения и опыт практической деятельности
55% ÷ 69%	22 ÷ 27	«Удовл.»	Приемлемое понимание предмета, удовлетворительные знания, умения и опыт практической деятельности
0% ÷ 54%	0 ÷ 21	«Неудовл.»	Результаты обучения не соответствуют минимально достаточным требованиям

4. Перечень типовых заданий

Оценочные мероприятия		Примеры типовых контрольных заданий
1.	Тестирование	Вариант 1 1. Предложите качественные химические реакции для подтверждения предложенной структуры. Написать уравнения реакций определяемого соединения с реагентами. Указать аналитический эффект реакции. а.  б.  в.  2. Написать качественные реакции на альдегидную группу
2.	Защита лабораторной работы	Вопросы для защиты лабораторных работ: - Сколько скачков титрования наблюдается при титровании орто-фосфорной кислотой? - При титровании 0,0100 М раствора HCl 0,0100 М NaOH использовали индикаторы фенолфталеин (pT=9,0) и метиловый оранжевый (pT=4,0). Какой из индикаторов использовать целесообразнее и почему?
3.	Экзамен	Вопросы к экзамену (тест): Титрантом в комплексонометрическом методе количественного анализа является А) перманганат калия Б) серная кислота В) этилендиаминотетрауксусная кислота Г) гидроксид натрия Аскорбиновую кислоту количественно можно определить с помощью А) нитритометрии Б) трилонометрии В) иодиметрии Г) ацидиметрии Индикатор в комплексонометрическом титровании А) метиловый оранжевый Б) кислотный хром темно-синий В) дифенилкарбазон Г) фенолфталеин

	Оценочные мероприятия	Примеры типовых контрольных заданий
		4. Количественно бензойную кислоту можно определить методом А) ацидиметрии Б) алкалиметрии В) перманганатометрии Г) броматометрии 5. Абсолютную погрешность количественного определения можно уменьшить путем использования А) мерных колб меньших объемов Б) более чувствительных весов В) аликвотных пипеток больших объемов Г) многократного титрования пробы

5. Методические указания по процедуре оценивания

	Оценочные мероприятия	Процедура проведения оценочного мероприятия и необходимые методические указания
1.	Тестирование	Рубежное тестирование (РТ) проводится во время конференц-недели в середине и конце текущего семестра согласно расписанию. Продолжительность тестирования – 30 минут без перерыва. Студент может закончить выполнение теста до истечения отведённого времени. РТ нацелено на независимую объективную оценку знаний, умений и владений, полученных студентами за определенный промежуток обучения. Каждый вариант билета содержит 4 задания. По окончании тестирования преподавателю выдается письменный ответ. Результаты тестирования обсуждаются на консультации преподавателя. Критерии оценки одного задания: • за каждое правильно выполненное задание выставляется 5 тестовых баллов; • за неправильно выполненное или невыполненное задание выставляется 0 баллов; • для заданий с выбором нескольких правильных ответов, заданий на соответствие и установление последовательности предусмотрено частичное оценивание. Максимальный суммарный тестовый балл за каждое РТ составляет 20 баллов.
2.	Защита лабораторной работы	По окончании лабораторной работы студент сдает отчет, в котором приведен ход работы, сделан общий вывод, и защищает ее, отвечая на контрольные вопросы.
3.	Экзамен	Экзамен состоит из 20 тестовых вопросов с 4 вариантами ответов. За правильный ответ дается 1 балл.

КАЛЕНДАРНЫЙ РЕЙТИНГ-ПЛАН ДИСЦИПЛИНЫ 2020/2021 учебный год

ОЦЕНКИ			Дисциплина «Физико-химические методы исследований биологически активных соединений» по направлению <u>19.03.01 Биотехнология</u>	Лекции	24	час.
«Отлично»	A	90 - 100 баллов		Практ. занятия	16	час.
	B	80 – 89 баллов		Лаб. занятия	24	час.
«Хорошо»	C	70 – 79 баллов		Всего ауд. работа	64	час.
	D	65 – 69 баллов		CPC	80	час.
«Удовл.»	E	55 – 64 баллов		ИТОГО	144	час.
	F	0 - 54 баллов			4	зе.
Зачтено	P	55 - 100 баллов				
Неудовлетвори тельно/ незачтено	F	0 - 54 баллов				

Результаты обучения по дисциплине:

РД1	Способность проводить анализ по предложенной методике
РД2	Способность оптимизировать методику под стоящие задачи
РД3	Способность критически оценивать полученные результаты количественного содержания соединения

Оценочные мероприятия:

Для дисциплин с формой контроля - экзамен

Оценочные мероприятия		Кол- во	Баллы
Текущий контроль:			80
TK1	Защита отчета по лабораторной работе	9	40
TK2	Тест	2	40
Промежуточная аттестация:			80
ПА1	Экзамен	1	20
ИТОГО			100

Неделя	Дата начала недели	Результат обучения по дисциплине	Учебная деятельность	Кол-во часов		Оценочное мероприятие	Кол-во баллов	Информационное обеспечение		
				Ауд.	Сам.			Учебная литература	Интернет-ресурсы	Видео-ресурсы
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11
1		РД1 РД2	Лекция 1. Введение в аналитическую химию. Связь с другими дисциплинами.	2				ОСН1 ОСН2 ДОП1 ДОП2	ЭР1	
			Практическое занятие 1. Связь аналитической химии со смежными дисциплинами	2					ЭР2	
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:		5					
			Работа с лекционным материалом							
2		РД1 РД2	Лекция 2. Теоретические основы качественного анализа. Функциональный анализ на различные группы в молекуле. Реагенты для качественного анализа.	2				ОСН1 ОСН2 ДОП1 ДОП2		
			Практическое занятие 2. Способы выражения концентрации.	2						
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:		5					

Неделя	Дата начала недели	Результат обучения по дисциплине	Учебная деятельность	Кол-во часов		Оценочное мероприятие	Кол-во баллов	Информационное обеспечение		
				Ауд.	Сам.			Учебная литература	Интернет-ресурсы	Видео-ресурсы
			Работа с лекционным материалом							
3		РД1 РД2	Лекция 3. Теоретические основы качественного анализа. Функциональный анализ на различные группы в молекуле. Реагенты для качественного анализа.	2				ОСН 1 ДОП1		
			Практическое занятие 3. Практическое использование качественного функционального анализа	2				ОСН1 ДОП2		
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:		5					
			Работа с лекционным материалом.							
4		РД1 РД2	Лекция 4. Теоретические основы качественного анализа. Функциональный анализ на различные группы в молекуле. Реагенты для качественного анализа.	2				ОСН1 ОСН2 ДОП1 ДОП2		
			Практическое занятие 4. Практическое использование качественного функционального анализа	2					ЭР2	
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:		5					
			Работа с лекционным материалом.							
5		РД1 РД2	Лекция 5. Основные принципы количественного химического анализа	2				ОСН1 ОСН2 ДОП1 ДОП2		
			Практическое занятие 5. Практическое использование качественного функционального анализа	2				ОСН 1		
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:		5					
			Работа с лекционным материалом							
6		РД1 РД2	Лекция 6. Теоретические основы титриметрических методов анализа.	2				ОСН1 ОСН2 ДОП1 ДОП2		
			Практическое занятие 6. Формулы для расчета количественных результатов, полученных методами прямого, обратного и заместительного титрования.	2						
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:		5					
			Работа с лекционным материалом							
7		РД1 РД2	Лекция 7. Теоретические основы кислотно-основного титрования	2				ОСН1 ОСН2 ДОП1 ДОП2		
			Практическое занятие 7. Формулы для расчета количественных результатов, полученных методами прямого, обратного и заместительного титрования.	2				ОСН1 ОСН2 ДОП1 ДОП2		
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:		5					
			Работа с лекционным материалом.							
8		РД1 РД2	Лекция 8. Теоретические основы окислительно-восстановительных методов анализа	2				ОСН1 ОСН2 ДОП1 ДОП2		
			Практическое занятие 8. Расчет погрешности анализа. Стат. обр-ка результатов.	2					ЭР1	
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:		5					
			Работа с лекционным материалом							

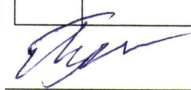
Неделя	Дата начала недели	Результат обучения по дисциплине	Учебная деятельность	Кол-во часов		Оценочное мероприятие	Кол-во баллов	Информационное обеспечение		
				Ауд.	Сам.			Учебная литература	Интернет-ресурсы	Видео-ресурсы
9		РД1 РД2 РД3	Лекция 9. Теоретические основы комплексонометрических методов анализа	2				ОСН1 ОСН2 ДОП1 ДОП2		
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:		5					
			Работа с лекционным материалом.							
10			Конференц-неделя 1							
			Тест 1	2		ТК2	20	ОСН1 ОСН2 ДОП1 ДОП2		
			Всего по контрольной точке (аттестации) 1							
11		РД1 РД2 РД3	Лекция 10. Теоретические основы осадительного титрования	2				ОСН1 ОСН2 ДОП1 ДОП2		
			Лабораторная работа 1. Качественный элементный анализ	2		ТК1	4			
			Лабораторная работа 2. Функциональный анализ фенолов, спиртов	2		ТК1	4			
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:		5					
			Работа с лекционным материалом							
12		РД1 РД2 РД3	Лекция 11. Фармакопейный анализ (качественные реакции)	2				ОСН1 ОСН2		
			Лабораторная работа 3. Качественные реакции на азотсодержащие соединения	2		ТК1	4	ОСН1 ОСН2		
			Лабораторная работа 4. Приготовление стандартных растворов	2		ТК1	4		ЭР1	
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:		5					
			Работа с лекционным материалом. Подготовка к лабораторной работе.							
13		РД1 РД2 РД3	Лекция 12. Фармакопейный анализ (количественное определение)	2					ЭР1	
			Лабораторная работа 5. Потенциометрическое титрование	2		ТК1	4			
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:		5					
			Работа с лекционным материалом							
14		РД1 РД2 РД3	Лабораторная работа 6. Ацидиметрия	2		ТК1	4	ОСН1 ОСН2		
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:		5					
			Работа с лекционным материалом. Подготовка к лабораторной работе.							
15		РД1 РД2 РД3	Лабораторная работа 7. Меркуриметрия.	2		ТК1	4	ОСН1 ОСН2		
			Лабораторная работа 8. Трилонометрия	2		ТК1	4			

Неделя	Дата начала недели	Результат обучения по дисциплине	Учебная деятельность	Кол-во часов		Оценочное мероприятие	Кол-во баллов	Информационное обеспечение		
				Ауд.	Сам.			Учебная литература	Интернет-ресурсы	Видео-ресурсы
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:		5					
			Работа с лекционным материалом. Подготовка к оценивающим мероприятиям. Подготовка к лабораторной работе.							
16		РД1 РД2 РД3	Лабораторная работа 9,10. Фармакопейный анализ субстанции «Аспирин»	4					ЭР1	
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:		5					
			Работа с лекционным материалом. Подготовка к оценивающим мероприятиям							
17		РД1 РД2 РД3	Лабораторная работа 11. Фармакопейный анализ субстанции «Аспирин»	2		ТК1	8		ЭР1	
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:		5					
			Работа с лекционным материалом. Подготовка к лабораторной работе							
18			Конференц-неделя 2							
			Тест 2.	2		ТК2	20	ОСН1 ОСН2		
			Всего по контрольной точке (аттестации) 2				80 / 100			
			Экзамен	4		ПА1	20	ОСН1 ОСН2 ДОП1 ДОП2	ЭР1 ЭР2	
			Общий объем работы по дисциплине	68	80		100			

Информационное обеспечение:

№ (код)	Основная учебная литература (ОСН)	№ (код)	Название электронного ресурса (ЭР)	Адрес ресурса
ОСН 1	1. Вершинин, В. И. Аналитическая химия : учебник / В. И. Вершинин, И. В. Власова, И. А. Никифорова. — 3-е изд., стер. — Санкт-Петербург : Лань, 2019. — 428 с. — ISBN 978-5-8114-4121-1. — Текст : электронный // Лань : электронно-библиотечная система. — URL: https://e.lanbook.com/book/115526	ЭР1	Государственная фармакопея XIV изд., Федеральная медицинская электронная библиотека, 2018	http://femb.ru/femb/pharmacopea.php
ОСН2	Аналитическая химия. Методы идентификации и определения веществ : учебник / М. И. Булатов, А. А. Гансеев, А. И. Дробышев [и др.] ; под редакцией Л. Н. Москвина. — Санкт-Петербург : Лань, 2019. — 584 с. — ISBN 978-5-8114-3217-2. — Текст : электронный // Лань : электронно-библиотечная система. — URL: https://ezproxy.ha.tpu.ru:2330/book/112067	ЭР2	Профессиональные базы данных и информационно-справочные системы	https://www.lib.tpu.ru/html/irs-and-pdb
ОСН 3	Слепченко, Г. Б.. Инструментальный анализ биологически активных веществ и лекарственных средств : учебное пособие [Электронный ресурс] / Слепченко Г. Б., Дерябина В. И., Гиндуллина Т. М., Пикула Н. П.; Бакибаев А.А.. — Томск: ТПУ, 2015. — 198 с.. — Рекомендовано в качестве учебного пособия Редакционно-издательским советом Томского политехнического университета. — Книга из коллекции ТПУ - Химия..			
№ (код)	Дополнительная учебная литература (ДОП)	№ (код)	Видеоресурсы (ВР)	Адрес ресурса
ДОП 1	Золотов, Ю. А. Введение в аналитическую химию : учебное пособие / Ю. А. Золотов. — Москва : Лаборатория знаний, 2016. — 266 с. — ISBN 978-5-93208-215-7. — Текст : электронный // Лань : электронно-библиотечная система. — URL: https://e.lanbook.com/book/84079 Аналитическая химия: химические методы анализа : учебник / Е. Г. Власова, А. Ф. Жуков, И. Ф. Колосова, К. А. Комарова ; под редакцией О. М. Петрухина, Л. Б. Кузнецовой. — Москва : Лаборатория знаний, 2017. — 467 с. — ISBN 978-5-00101-554-3. — Текст : электронный // Лань : электронно-библиотечная система. — URL: https://ezproxy.ha.tpu.ru:2330/book/97407			
ДОП 2	Аналитическая химия: химические методы анализа : учебник / Е. Г. Власова, А. Ф. Жуков, И. Ф. Колосова, К. А. Комарова ; под редакцией О. М. Петрухина, Л. Б. Кузнецовой. — Москва : Лаборатория знаний, 2017. — 467 с. — ISBN 978-5-00101-554-3. — Текст : электронный // Лань : электронно-библиотечная система. — URL: https://ezproxy.ha.tpu.ru:2330/book/97407			

Составил: доцент НОЦ Н.М. Кижнера
«18» 06 2018 г.



(Белянин М.Л.)

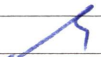
Согласовано:

Руководитель подразделения – руководитель
НОЦ Н.М. Кижнера (на правах кафедры)
«18» 06 2018 г.



(Краснокутская Е.А.)

ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ ПО ДИСЦИПЛИНЕ
ПРИЕМ 2018 г.
ФОРМА ОБУЧЕНИЯ очная

Физико-химические методы исследований биологически активных веществ			
Направление подготовки/ специальность	19.03.01 Биотехнология		
Образовательная программа (направленность (профиль))	Биотехнология		
Специализация	Биотехнология		
Уровень образования	высшее образование - бакалавриат		
Курс	4	семестр	7
Трудоемкость в кредитах (зачетных единицах)	5		
Заведующий кафедрой – руководитель НОЦ Н.М. Кижнера (на правах кафедры)	 Краснокутская Е.А.		
Руководитель ООП	 Лесина Ю.А.		
Преподаватель	 Белянин М.Л.		

2020 г.

1. Роль дисциплины «Физико-химические методы исследований биологически активных веществ» в формировании компетенций выпускника:

Элемент образовательной программы (дисциплина, практика, ГИА)	Семестр	Код компетенции	Наименование компетенции	Составляющие результатов освоения (дескрипторы компетенций)	
				Код	Наименование
Физико-химические методы исследований биологически активных соединений	7	УК(У)-6	способен управлять своим временем, выстраивать и реализовывать траекторию саморазвития на основе принципов образования в течение всей жизни	УК(У)-6.В3	Владеет навыками использовать источники получения дополнительной информации для повышения уровня общих и профессиональных знаний
				УК(У)-6.У3	Умеет находить и использовать источники получения дополнительной информации
				УК(У)-6.33	Знает основные источники получения дополнительной информации
		ПК(У)-9	владением основными методами и приемами проведения экспериментальных исследований в своей профессиональной области; способностью проводить стандартные и сертификационные испытания сырья, готовой продукции и технологических процессов	ПК(У)-9.В3	Владеет физико-химическими методами исследования органических веществ
				ПК(У)-9.У4	Умеет выбрать метод исследования для заданной научной и технологической задачи, спланировать и провести экспериментальное исследование, провести интерпретацию результатов исследования
				ПК(У)-9.34	Знает современные физико-химические методы исследования органических веществ (теоретические основы методов, возможности и границы применимости)

2. Показатели и методы оценивания

Планируемые результаты обучения по дисциплине		Код контролируемой компетенции (или ее части)	Наименование раздела дисциплины	Методы оценивания (оценочные мероприятия)
Код	Наименование			
РД-1	Обладать знаниями о теоретических основах, области применения, точности современных физико-химических методах исследования, используемых для качественного и количественного определения биологически активного вещества.	ПК(У)-9 УК(У)-6	Раздел 1. УФ-спектроскопия Раздел 2. ИК-спектроскопия Раздел 3. ЯМР-спектроскопия Раздел 4. Масс-спектрометрия Раздел 5. Основы хроматографических методов	Тестирование Защита лабораторной работы Экзамен
РД-2	Владеть приемами выбора метода (методов) исследования для конкретного биологически активного вещества и интерпретации экспериментальных данных УФ-спектров, ИК-спектров, спектров ЯМР ^1H -, ^{13}C -, масс-спектров, хромато-масс-спектров.	ПК(У)-9	Раздел 1. УФ-спектроскопия Раздел 2. ИК-спектроскопия Раздел 3. ЯМР-спектроскопия Раздел 4. Масс-спектрометрия Раздел 5. Основы хроматографических методов	Тестирование Защита лабораторной работы Экзамен
РД-3	Уметь использовать современные базы данных спектральных характеристик веществ и специализированное программное обеспечение для расчета УФ-, ИК-, ЯМР ^1H -, ^{13}C -спектров.	ПК(У)-9 УК(У)-6	Раздел 1. УФ-спектроскопия Раздел 2. ИК-спектроскопия Раздел 3. ЯМР-спектроскопия Раздел 4. Масс-спектрометрия Раздел 5. Основы хроматографических методов	Тестирование Защита лабораторной работы Экзамен
РД-4	Обладать знаниями об общих принципах проведения эксперимента при использовании конкретного физико-химического метода.	ПК(У)-9	Раздел 1. УФ-спектроскопия Раздел 2. ИК-спектроскопия Раздел 3. ЯМР-спектроскопия Раздел 4. Масс-спектрометрия Раздел 5. Основы хроматографических методов	Тестирование Защита лабораторной работы Экзамен

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

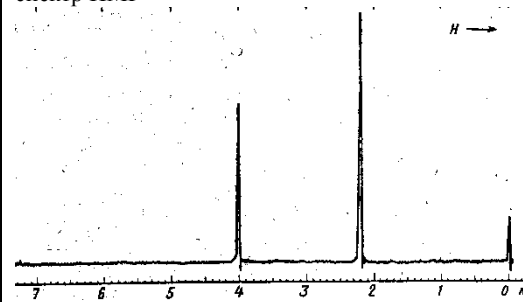
% выполнения задания	Соответствие традиционной оценке	Определение оценки
90%÷100%	«Отлично»	Отличное понимание предмета, всесторонние знания, отличные умения и владение опытом практической деятельности, необходимые результаты обучения сформированы, их качество оценено количеством баллов, близким к максимальному
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

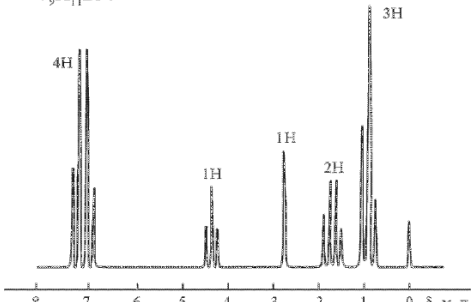
Шкала для оценочных мероприятий экзамена

% выполнения заданий экзамена	Экзамен, балл	Соответствие традиционной оценке	Определение оценки
90%÷100%	36 ÷ 40	«Отлично»	Отличное понимание предмета, всесторонние знания, отличные умения и владение опытом практической деятельности
70% ÷ 89%	28 ÷ 35	«Хорошо»	Достаточно полное понимание предмета, хорошие знания, умения и опыт практической деятельности
55% ÷ 69%	22 ÷ 27	«Удовл.»	Приемлемое понимание предмета, удовлетворительные знания, умения и опыт практической деятельности
0% ÷ 54%	0 ÷ 21	«Неудовл.»	Результаты обучения не соответствуют минимально достаточным требованиям

4. Перечень типовых заданий

Оценочные мероприятия		Примеры типовых контрольных заданий	
1.	Тестирование	Тест №1 по теме «УФ- спектроскопия»	
		Тест включает десять заданий теоретического и практического содержания. Например:	
		Простая функциональная группа, ответственная за поглощение с характеристическими величинами ϵ и λ , называется:	А) ауксохромом Б) хромофором В) электроноакцептором
		На рисунке приведены спектры поглощения фенола в растворе гексана, спирта и щелочном растворе. Определите, какому растворителю соответствует каждая кривая.	А) 1 – вода 2 – щелочь 3 – спирт Б) 1 – гексан 2 – спирт 3 – щелочь В) 1 – щелочь 2 – спирт 3 – гексан

Оценочные мероприятия		Примеры типовых контрольных заданий					
		4. Какому из трихлорпропанов принадлежит предлагаемый спектр ПМР 	отнесенное к величине рабочей частоте прибора (мГц) В) Расстояние между компонентами мультиплета, умноженное на величину рабочей частоты прибора (мГц) <chem>ClC(Cl)(Cl)C</chem> А) <chem>ClC(Cl)CC</chem> Б) <chem>ClCC(Cl)Cl</chem> В)				
2.	Защита лабораторной работы	Вопросы: ИК-спектроскопия 1. Теоретические основы метода 1.1. Общие положения метода 1.2. Взаимодействие колебаний 1.3. Водородная связь 2. Техника проведения эксперимента 2.1. ИК-спектрометр с преобразованием Фурье 2.2. Подготовка образца к эксперименту «Масс-спектрометрия» 1. Методы ионизации в газовой фазе 2. Методы десорбционной ионизации 3. Методы ионизации при испарении Виды масс-спектрометров (магнитные секторные, квадрупольные, с ионной ловушкой, времяпролетный, с преобразованием Фурье)					
3.	Экзамен	Итоговый тест включает в себя шестнадцать заданий по всему материалу теоретического и практического содержания. Например: <table><tr><td>Интенсивность мультиплета отражает:</td><td>А) Количество протонов в молекуле исследуемого вещества Б) Количество магнитно-эквивалентных протонов В) Количество функциональных групп</td></tr><tr><td>Для подтверждения структуры транс-стильбена наиболее информативным является метод:</td><td>А) ЯМР¹H Б) ЯМР¹³C И) ИК-спектроскопия В) УФ-спектроскопия</td></tr></table>		Интенсивность мультиплета отражает:	А) Количество протонов в молекуле исследуемого вещества Б) Количество магнитно-эквивалентных протонов В) Количество функциональных групп	Для подтверждения структуры транс-стильбена наиболее информативным является метод:	А) ЯМР ¹ H Б) ЯМР ¹³ C И) ИК-спектроскопия В) УФ-спектроскопия
Интенсивность мультиплета отражает:	А) Количество протонов в молекуле исследуемого вещества Б) Количество магнитно-эквивалентных протонов В) Количество функциональных групп						
Для подтверждения структуры транс-стильбена наиболее информативным является метод:	А) ЯМР ¹ H Б) ЯМР ¹³ C И) ИК-спектроскопия В) УФ-спектроскопия						

Оценочные мероприятия		Примеры типовых контрольных заданий	
		Реагент $\text{Me}_4\text{NCl}_2/\text{AgNO}_3$ использовался для моноиодирования 2-ами-нопиридина. Для подтверждения структуры продукта реакции наиболее информативным является метод: По данным ЯМР ^1H установите структуру гидроксилсодержащего соединения общей формулы $\text{C}_9\text{H}_{11}\text{BrO}$	А) ЯМР ^1H Б) ЯМР ^{13}C И) ИК-спектроскопия В) УФ-спектроскопия
			

5. Методические указания по процедуре оценивания

Оценочные мероприятия		Процедура проведения оценочного мероприятия и необходимые методические указания
1.	Тестирование	Рубежное тестирование (РТ) проводится во время лабораторных занятий в текущем семестре согласно расписанию. Продолжительность тестирования – 60 минут без перерыва. Студент может закончить выполнение теста до истечения отведённого времени. РТ нацелено на независимую объективную оценку знаний, умений и владений, полученных студентами за определенный промежуток обучения. По окончании тестирования преподавателю выдается письменный ответ. Результаты тестирования обсуждаются на консультации преподавателя. Критерии оценки одного задания: • за каждое правильно выполненное задание выставляется 1 тестовый балл; • за неправильно выполненное или невыполненное задание выставляется 0 баллов; • для заданий с выбором нескольких правильных ответов, заданий на соответствие и установление последовательности предусмотрено частичное оценивание. Максимальный суммарный тестовый балл за каждое РТ составляет 12 баллов.
2.	Защита лабораторной работы	По окончании лабораторной работы студент сдает отчет, в котором приведен ход работы,

	Оценочные мероприятия	Процедура проведения оценочного мероприятия и необходимые методические указания
		сделан общий вывод, и защищает ее, отвечая на контрольные вопросы.
3.	Экзамен	Экзамен проводится в виде решения экзаменационных билетов, состоящих из шестнадцати заданий по всему материалу теоретического и практического содержания (имеется 4 варианта билетов). Оценка выполненных заданий проводится преподавателем в день экзамена.

КАЛЕНДАРНЫЙ РЕЙТИНГ-ПЛАН ДИСЦИПЛИНЫ
2021/2022 учебный год

ОЦЕНКИ			Дисциплина «Физико-химические методы исследований биологически активных соединений» по направлению <u>19.03.01 Биотехнология</u>	Лекции	24	час.
«Отлично»	A	90 - 100 баллов		Практ. занятия	32	час.
«Хорошо»	B	80 – 89 баллов		Лаб. занятия	16	час.
	C	70 – 79 баллов		Всего ауд. работа	72	час.
«Удовл.»	D	65 – 69 баллов		CPC	116	час.
	E	55 – 64 баллов		ИТОГО	180	час.
Зачтено	P	55 - 100 баллов			5	зе.
Неудовлетвори тельно/ незачтено	F	0 - 54 баллов				

Результаты обучения по дисциплине:

РД1	Обладать знаниями о теоретических основах, области применения, точности современных физико-химических методах исследования, используемых для качественного и количественного определения биологически активного вещества.
РД2	Владеть приемами выбора метода (методов) исследования для конкретного биологически активного вещества и интерпретации экспериментальных данных УФ-спектров, ИК-спектров, спектров ЯМР ^1H -, ^{13}C -, масс-спектров, хромато-масс-спектров.
РД3	Уметь использовать современные базы данных спектральных характеристик веществ и специализированное программное обеспечение для расчета УФ-, ИК-, ЯМР ^1H -, ^{13}C -спектров.
РД4	Обладать знаниями об общих принципах проведения эксперимента при использовании конкретного физико-химического метода.

Оценочные мероприятия:

Для дисциплин с формой контроля - экзамен

Оценочные мероприятия		Кол-во	Баллы
Текущий контроль:			48
ТК1	Защита отчета по лабораторной работе	5	16
ТК2	Тест	3	32
Промежуточная аттестация:			52
ПА1	Экзамен	1	20
ПА2	Коллоквиум	3	32
ИТОГО			100

Неделя	Дата начала недели	Результат обучения по дисциплине	Учебная деятельность	Кол-во часов		Оценочное мероприятие	Кол-во баллов	Информационное обеспечение		
				Ауд.	Сам.			Учебная литература	Интернет-ресурсы	Видео-ресурсы
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11
1		РД1 РД2 РД3 РД4	Лекция 1. Введение. УФ-спектроскопия.	2				ОСН1 ОСН2		
			Практическое занятие 1. Знакомство с современными базами спектральных характеристик органических веществ.	2					ЭР1	
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:		6					
			Работа с лекционным материалом							
2		РД1 РД2 РД3 РД4	Лекция 2. УФ-спектроскопия	2				ОСН1 ОСН2		
			Практическое занятие 2. Решение задач по теме «УФ-спектроскопия».	2				ОСН1 ОСН2		
			Лабораторная работа 1. Работа с программой Chem Draw	2		ТК1	3			
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:		7					
			Работа с лекционным материалом							
3		РД1 РД2 РД3 РД4	Лекция 3. ИК-спектроскопия. ч.1 Основные положения метода ИК.	2				ОСН1 ОСН2		
			Практическое занятие 3. Тест по теме «УФ-спектроскопия».	2		ТК2	8			
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:		7					
			Работа с лекционным материалом.							
4		РД1 РД2 РД3 РД4	Лекция 4. ИК-спектроскопия. ч.2 Определение строения БАВ методом ИК.	2				ОСН1 ОСН2		
			Практическое занятие 4. Анализ ИК-спектров, решение задач.	2						
			Лабораторная работа 2. Определение концентрации БАВ методом УФ-спектроскопии	2		ТК1	3			
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:		6					
			Работа с лекционным материалом.							
5		РД1 РД2 РД3 РД4	Лекция 5. ЯМР-спектроскопия. ч.1. Общие положения	2				ОСН1 ОСН2		
			Практическое занятие 5. Анализ ИК-спектров, решение задач.	2				ОСН1 ОСН2		
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:		6					
			Работа с лекционным материалом							
6		РД1 РД2 РД3 РД4	Лекция 6. ЯМР – спектроскопия ч.2. Протонный резонанс	2						
			Практическое занятие 6. Тест №2 (ИК-спектроскопия)	2		ТК2	12	ОСН1		
			Лабораторная работа 3. Расчет ИК-спектров при помощи программы HyperChem.	2		ТК1	3			
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:		7					
			Работа с лекционным материалом							
7		РД1 РД2 РД3 РД4	Лекция 7. ЯМР – спектроскопия ч. 3. Спектроскопия на ядрах ¹³ С.	2						
			Практическое занятие 7. Решение задач по теме «ЯМР-спектроскопия». Интерпретация спектров ЯМР ¹ Н.	2				ОСН2		

Неделя	Дата начала недели	Результат обучения по дисциплине	Учебная деятельность	Кол-во часов		Оценочное мероприятие	Кол-во баллов	Информационное обеспечение		
				Ауд.	Сам.			Учебная литература	Интернет-ресурсы	Видео-ресурсы
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:		6					
			Работа с лекционным материалом.							
8		РД1 РД2 РД3 РД4	Лекция 8. ЯМР – спектроскопия ч. 4. Корреляционная спектроскопия	2						
			Практическое занятие 8. Решение задач по теме «ЯМР-спектроскопия». Интерпретация спектров ЯМР ^1H , ^{13}C	2						
			Лабораторная работа 4. Расчет спектров ЯМР ^1H , ^{13}C с использованием программы Chem Draw.	2		ТК1	3	ОСН2	ЭР1	
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:		6					
			Работа с лекционным материалом							
9		РД1 РД2 РД3 РД4	Лекция 9. ЯМР – спектроскопия ч.5. Области применения	2				ОСН2		
			Практическое занятие 9. Решение задач по теме «ЯМР-спектроскопия». Интерпретация спектров ЯМР ^1H , ^{13}C .	2				ОСН1		
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:		7					
			Работа с лекционным материалом.							
10			Конференц-неделя 1							
			Всего по контрольной точке (аттестации) 1							
11		РД1 РД2 РД3 РД4	Лекция 10. Масс-спектрометрия, общие положения	2						
			Практическое занятие 10. Решение задач по теме «ЯМР-спектроскопия». Интерпретация спектров ЯМР ^1H , ^{13}C	2						
			Лабораторная работа 5. Коллоквиум 1 по теме «ИК-спектроскопия»	2		ПА2	10	ОСН1	ЭР1	
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:		4					
			Работа с лекционным материалом							
12		РД1 РД2 РД3 РД4	Лекция 11. Определение структур органических соединений при помощи масс-спектров ЭУ	2						
			Практическое занятие 11. Тест №3 (ЯМР-спектроскопия).	2		ТК2	12	ОСН2		
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:		4					
			Работа с лекционным материалом. Подготовка к лабораторной работе.							
13		РД1 РД2 РД3 РД4	Лекция 12. Основы хроматографических методов. ТСХ, ГХ, ВЭЖХ	2						
			Практическое занятие 12. Анализ масс-спектров.	2				ОСН1 ОСН2		
			Лабораторная работа 6. Газовая хроматография с масс-детектированием.	2		ТК1	4			
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:		4					
			Работа с лекционным материалом							
14		РД1 РД2 РД3 РД4	Практическое занятие 13. Анализ масс-спектров.	2				ОСН2 ДОП1		
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:	2					ЭР1	

Неделя	Дата начала недели	Результат обучения по дисциплине	Учебная деятельность	Кол-во часов		Оценочное мероприятие	Кол-во баллов	Информационное обеспечение		
				Ауд.	Сам.			Учебная литература	Интернет-ресурсы	Видео-ресурсы
			Работа с лекционным материалом. Подготовка к лабораторной работе.		4					
15		РД1 РД2 РД3	Практическое занятие 14. Решение комплексных задач по хроматографии	2				ДОП1		
			Лабораторная работа 7. Коллоквиум 2 по теме «Масс-спектрометрия»	2		ПА2	10	ОСН2 ДОП1	ЭР1	
		РД4								
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:		9					
			Работа с лекционным материалом. Подготовка к оценивающим мероприятиям. Подготовка к лабораторной работе.							
16		РД1 РД2 РД3 РД4	Практическое занятие 15. Решение комплексных задач (ИК, ЯМР, масс-спектрометрия, хроматография)	2						
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:							
			Работа с лекционным материалом. Подготовка к оценивающим мероприятиям		9					
17		РД1 РД2 РД3 РД4	Практическое занятие 16. Подбор условий для ТСХ	2				ДОП1 ДОП2	ЭР2	
			Лабораторная работа 8. Решение комплексных задач. Коллоквиум 3. Защита ИДЗ	2		ПА2	12	ДОП1 ДОП2		
			Выполнение мероприятий в рамках самостоятельной работы студента:		10					
			Работа с лекционным материалом. Подготовка к лабораторной работе. (коллоквиум)							
18			Конференц-неделя 2							
			Всего по контрольной точке (аттестации) 2				80 / 100			
			Экзамен	4		ПА1	20			
			Общий объем работы по дисциплине	68	116		100			

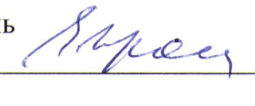
Информационное обеспечение:

№ (код)	Основная учебная литература (ОСН)	№ (код)	Название электронного ресурса (ЭР)	Адрес ресурса
ОСН 1	Краснокутская Е.А. Спектральные методы исследования в органической химии. Ч.1: Электронная и инфракрасная спектроскопия: учебное пособие [Электронный ресурс] / Е. А. Краснокутская, В. Д. Филимонов; Национальный исследовательский Томский политехнический университет. - 1 компьютерный файл (pdf; 2.6 MB). – Томск: Изд-во ТПУ, 2012. - Заглавие с титульного экрана. - Схема доступа: http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2012/m426.pdf	ЭР1	Поисковая база спектральных данных органических веществ	http://riodb01.ibase.aist.go.jp ; http://www.sigmaaldrich.com .
ОСН2	Краснокутская, Е. А. Спектральные методы исследования в органической химии. Часть II: ЯМР-спектроскопия, масс-спектрометрия: учебное пособие / Е. А. Краснокутская, В. Д. Филимонов. — Томск : ТПУ, 2013. — 88 с. [Электронный ресурс; Режим доступа: https://e.lanbook.com]. — Текст : электронный — URL: https://e.lanbook.com/book/45172	ЭР2	Образовательный портал, где освещены теоретические и прикладные аспекты основных физико-химических методов исследования	http://www.orgchemlab.com
		ЭР3	Профессиональные базы данных и информационно-справочные системы	https://www.lib.tpu.ru/html/irs-and-pdb
№ (код)	Дополнительная учебная литература (ДОП)	№ (код)	Видеоресурсы (ВР)	Адрес ресурса
ДОП 1	1 Бёккер, Ю. Спектроскопия: руководство / Ю. Бёккер. — Москва: Техносфера, 2009. — 528 с. — [Электронный ресурс; Режим доступа: https://e.lanbook.com]. — Текст : электронный. — URL: https://e.lanbook.com/book/73013			
ДОП 2	1 Инструментальный анализ биологически активных веществ и лекарственных средств: учебное пособие / Г. Б. Слепченко, В. И. Дерябина, Т. М. Гиндуллина, Н. П. Пикула. — Томск : ТПУ, 2015. — 198 с. — [Электронный ресурс; Режим доступа: https://e.lanbook.com]. — Текст : электронный — URL: https://e.lanbook.com/book/82834			

Составил: доцент НОЦ Н.М. Кижнера
«18» 06 2018 г.

 (Белянин М.Л.)

Согласовано:

Руководитель подразделения – руководитель
НОЦ Н.М. Кижнера (на правах кафедры)  (Краснокутская Е.А.)
«18» 05 2018 г.