

МИНИСТЕРСТВО НАУКИ И ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ Федеральное государственное автономное образовательное учреждение высшего образования

«Дальневосточный федеральный университет»

(ДВФУ) школа естественных наук

«СОГЛАСОВАНО» Руководитель ОП	Красицкая С.Г.	«УТВЕРЖДАЮ» Заведующий кафедрой С химии для документов «убб » января	
		ГРАММА ДИСЦИПЛИНЫ я в аналитической химии	
	Химическая инж	одготовки 04.04.01 «Химия» сенерия (совместно с СИБУР) а подготовки очная	
курс <u>1</u> семестр <u>2</u> лекции <u>16</u> час. практические занятия лабораторные работы <u>0</u> в том числе с использовсего часов аудиторно самостоятельная работ в том числе на подгото зачет 2 семестр экзамен <u>не предусмотр</u>	00 час. ованием й нагрузки <u>32</u> час. са 76 час. овку к экзамену <u>00</u> час		
образовательного стан Министерства образов Рабочая программа обс технологий и передовь	дарта по направлению ания и науки РФ от 13 суждена на заседании ых материалов	Департамента химии и материалов И	ожденного приказог
протокол № <u>5</u> от « <u>ф</u>		2021 г.	

к.х.н., Соколова Л.И.

химии и материалов Составитель (ли):

Оборотная сторона титульного листа РПД

I. Рабочая программ	а пересмотрена на зас	едании департамента:
Протокол от «»	20_	г. №
Директор департамен	та	Капустина А.А.
	(подпись)	(И.О. Фамилия)
II. Рабочая програм я	ма пересмотрена на зас	седании департамента
Протокол от «»	20_	г. №
Директор департамен	та	
Ampanish Asimpianisi	(подпись)	(И.О. Фамилия)
Протокол от «»	20_	седании <i>департамент</i> аг. №
директор делартамен	та(подпись)	(И.О. Фамилия)
IV. Рабочая програм	іма пересмотрена на за	аседании департаменто
Протокол от «»	20_	г. №
Директор департамен	та	
, , 1	(подпись)	(И.О. Фамилия)

І. Цели и задачи освоения дисциплины:

Цель: формирование у студентов знаний, практических навыков в выполнении основных аналитических методик, формирование химического мышления.

Задачи:

- формирование представления об основных методах расчета химических величин и обработки данных эксперимента при выполнении работ в лабораториях аналитической химии;
- формирование умения применять полученные при изучении основных разделов химии знания к объяснению фактов и выполнению конкретных аналитических задач;
- формирование умения метрологически правильно обрабатывать и интерпретировать полученные результаты.

В результате изучения дисциплины у обучающихся формируются следующие профессиональные компетенции.

Тип задач	Код и наименование профессиональной компетенции (результат освоения)	Код и наименование индикатора достижения компетенции
Научно-исследовательский	ПК-1 Способен планировать работу и выбирать адекватные методы решения научно-исследовательских задач в выбранной области химии, химической технологии или смежных с химией науках	ПК-1.1 Составляет общий план исследования и детальные планы отдельных стадий ПК-1.2 Выбирает экспериментальные и расчетнотеоретические методы решения поставленной задачи исходя из имеющихся материальных и временных ресурсов
Научно-исследовательский	ПК-3 Способен на основе критического анализа результатов НИР и НИОКР оценивать перспективы их практического применения и продолжения работ в выбранной области химии,	ПК-3.1 Систематизирует информацию, полученную в ходе НИР и НИОКР, анализирует ее и сопоставляет с литературными данными

	химической технологии или смежных с химией науках	ПК-3.2 Определяет возможные направления развития работ и перспективы практического применения полученных результатов
--	---	--

Код и наименование индикатора	Наименование показателя оценивания		
достижения компетенции	(результата обучения по дисциплине)		
ПК-1.1 Составляет общий план исследования и детальные планы отдельных стадий	Знать правила планирования исследования Уметь планировать исследование и выделять отдельные стадии исследования Владеть навыками планирования исследования и детального планы отдельных стадий		
ПК-1.2 Выбирает экспериментальные и расчетно-теоретические методы решения поставленной задачи исходя из имеющихся материальных и временных ресурсов	Знать экспериментальные и расчетно-теоретические методы, необходимые для выполнения экспериментальной части ВКР Уметь выбирать экспериментальные и расчетно-теоретические методы решения поставленной задачи исходя из имеющихся материальных и временных ресурсов Владеть навыками выбора экспериментальных и расчетно-теоретических методов решения поставленной задачи исходя из имеющихся материальных и временных ресурсов		
ПК-3.1 Систематизирует информацию, полученную в ходе НИР и НИОКР, анализирует ее и сопоставляет с литературными данными	Знать методологию систематизации и анализа информации, полученной в ходе НИР и НИОКР Уметь сопоставлять информацию, полученную в ходе НИР и НИОКР с литературными данными Владеть навыками систематизации и анализа информации, полученной в ходе НИР и НИОКР и сопоставления с литературными данными		
ПК-3.2 Определяет возможные направления развития работ и перспективы практического применения полученных результатов	Знать методологию определения возможных направлений развития научно-исследовательской работы Уметь определять возможные направления развития работ и перспективы практического применения полученных результатов Владеть навыками практического применения полученных результатов		

ІІ. Трудоёмкость дисциплины и видов учебных занятий по дисциплине

Общая трудоемкость дисциплины составляет 3 зачётных единиц (108 академических часов).

(1 зачетная единица соответствует 36 академическим часам)

Видами учебных занятий и работы обучающегося по дисциплине могут являться:

Обозначение	Виды учебных занятий и работы обучающегося			
Лек	Лекции			
Пр	Практические занятия			
CP	Самостоятельная работа обучающегося в период теоретического обучения			

Форма обучения – очная.

	№ Наименование раздела дисциплины		Наименорание паз пела		Наименование разлела		Наименование пазлела			оличес чебных об		тий и	работ		Формы
№			Лек	Ja6	ďΠ	OK	CP	Контроль	промежуточной аттестации						
1	Введение в химическую метрологию		4				10								
2	Расчеты и методы, применяемые при аналитических работах		0	30			19								
	Итого:		4	30			29	45	экзамен						

ІІІ. СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ ТЕОРЕТИЧЕСКОЙ ЧАСТИ КУРСА

Раздел 1. Введение в химическую метрологию / 4 час.

Основные термины и понятия в метрологии. Для объективного выбора оптимальной методики выполнения измерений (МВИ) количественного химического анализа (КХА). Средства измерения. Государственная метрологическая служба. Правовые основы метрологического обеспечения. Понятие случайной и систематической составляющей неопределенности результатов химического анализа. Оценка правильности и воспроизводимости результатов измерений.

IV. СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ ПРАКТИЧЕСКОЙ ЧАСТИ КУРСА

Лабораторные работы (30 час.)

Лабораторная работа №1. Общие приемы метрологической обработки результатов эксперимента. Ведение лабораторного журнала. (6 час.)

Лабораторная работа №2. Проведение подготовительных работ для аналитического исследования (подготовка растворов стандартных соединений, расчеты количества вещества). Проведение необходимой подготовки к метрологическому обеспечению работы. Внедрение аналитической методики (6 час.)

Лабораторная работа №№ 3-4. Оценка неопределенности результатов косвенных измерений. Чувствительность, селективность и их характеристики **(12 час.).**

Лабораторная работа № 5. Регрессионный и корреляционный анализ. Расчет градуировочных функций (**6 час.**).

Методические рекомендации по выполнению заданий

Для выполнения заданий необходимо самостоятельно изучить материал из дополнительных источников, статей журналов, интернет-источников, подготовить доклад с презентацией, где приведена сравнительная характеристика химических реакция, технологических процессов, методов традиционный и альтернативных, соответствующих принципам зеленой химии. Для сравнения необходимо использовать индикаторы зеленой химии.

V. СТРУКТУРА, СОДЕРЖАНИЕ, УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ САМОСТОЯТЕЛЬНОЙ РАБОТЫ ОБУЧАЮЩИХСЯ

План-график выполнения самостоятельной работы по дисциплине

№ п/п	Вид самостоятельной работы	Дата/сроки выполнения	Примерные нормы времени на выполнение	Форма контроля
1	Чтение лекционного материала ,самостоятельный поиск информации к практическому занятию 1.	2 неделя / 1 неделя	6	Устный опрос (УО-1) Дискуссия (УО-4)
2	Подготовка доклада с презентацией к практическому занятию 2.	4 неделя / 1 неделя	6	Доклад (УО-3) Дискуссия (УО-4)
3	Подготовка доклада с презентацией к практическому занятию 3.	6 неделя / 2 недели	10	Доклад (УО-3) Дискуссия (УО-4)
4	Подготовка доклада с презентацией к практическому занятию 4.	8 неделя / 2 недели	10	Доклад (УО-3) Дискуссия (УО-4)
5	Подготовка доклада с презентацией к практическому занятию 5.	10 неделя / 2 недели	10	Доклад (УО-3) Дискуссия (УО-4)
6	Подготовка доклада с презентацией к практическому занятию 6.	12 неделя / 2 недели	10	Доклад (УО-3) Дискуссия (УО-4)
7	Подготовка доклада с презентацией к практическому занятию 7.	14 неделя / 2 недели	10	Доклад (УО-3) Дискуссия (УО-4)
8	Подготовка к тестированию, Подготовка рефеата	16 неделя / 2 недели	14	Тест (ПР-1) Реферат (ПР-4)

Методические указания при самостоятельной подготовке к докладу, презентации, написанию реферата.

Изучать курс рекомендуется по темам в соответствии с программой (расположение материала в программе курса не всегда совпадает с расположением его в том или ином учебнике, но соответствует тематике лекционных занятий) постепенно, в течение семестра. Не следует переходить к изучению последующей темы, пока материал предыдущей темы не усвоен.

Работа с интернет-источниками.

Изучать материал, относящийся к данной теме, следует с использованием официальных интернет-ресурсов. Для расширения возможностей поиска необходимой для формирования доклада информации важно использовать различный набор поисковых запросов в нескольких поисковых системах, в том числе и в электронных библиотеках учебной, научной и научно-технической информации.

Планирование и организация времени, отведенного на изучение дисциплины. Приступить к освоению дисциплины следует незамедлительно в самом начале учебного семестра. Рекомендуется изучить структуру и основные положения Рабочей программы дисциплины. Обратить внимание, что кроме аудиторной работы (лекции, лабораторные занятия) планируется самостоятельная работа, итоги которой влияют на окончательную оценку по итогам освоения учебной дисциплины. Все задания (аудиторные и самостоятельные) необходимо выполнять и предоставлять на оценку в соответствии с графиком.

В процессе изучения материалов учебного курса предлагаются следующие формы работ: чтение лекций, лабораторные занятия, задания для самостоятельной работы.

Пекционные занятия ориентированы на освещение вводных тем в каждый раздел курса и призваны ориентировать студентов в предлагаемом материале, заложить научные и методологические основы для дальнейшей самостоятельной работы студентов.

Пабораторные занятия акцентированы на наиболее принципиальных и проблемных вопросах курса и призваны стимулировать выработку практических умений.

Особо значимой для профессиональной подготовки студентов является *самостоятельная работа* по курсу. В ходе этой работы студенты отбирают необходимый материал по изучаемому вопросу и анализируют его. Студентам необходимо ознакомиться с основными источниками, без которых невозможно полноценное понимание проблематики курса.

Освоение курса способствует развитию навыков обоснованных и самостоятельных оценок фактов и концепций. Поэтому во всех формах контроля знаний, особенно при сдаче зачета, внимание обращается на

понимание проблематики курса, на умение практически применять знания и делать выволы.

Работа с литературой. Рекомендуется использовать различные возможности работы с литературой: фонды научной библиотеки ДВФУ и электронные библиотеки (http://www.dvfu.ru/library/), а также доступные для использования другие научно-библиотечные системы.

Подготовка проекта по заданной теме

- 1.1. Выбрать тему проекта
- 1.2. Осознать тему, цели и задачи проекта
- 1.3 Сформировать команду проекта
- 1.4 Распределить обязанности в команде проекта
- 2.1 Сделать конспект основных положений метода
- 2.2 Задать вопросы, уточнить понятия цель, задачи, этапы
- 2.3 Провести литературный поиск оптимальных методов получения кремнийорганических соединений и сведений о характеристиках, полученных таким методом соединений
 - 3.1 Подготовить сообщение о существующих методах метрологии.
- 3.2 Осуществить синтез кремнийорганических соединений выбранным методом
- 3.3 Исследовать полученное соединение методами элементного анализа, установить его состав.
- 3.4 Исследовать полученное соединение с помощью физико-химических методов. Установить структуру вещества
- 4. Обработать полученные данные, подготовить реферат по полученным результатам.

Подготовка доклада по заданной теме

- 1. Выбрать тему доклада
- 2. Осознать тему, цели и задачи доклада
- 3. Провести литературный поиск по теме доклада
- 4. Сделать конспект основных положений доклада
- 5. Подготовить презентацию.

Подготовка презентации к докладу

Технология создания презентации состоит из трёх этапов:

Первый этап: Планирование презентации.

Планирование включает:

- 1. Определение цели.
- 2. Определение задач презентации.
- 3. Подбор необходимой информации.
- 4. Планирование выступления и определение необходимого времени.

- 5. Формирование структуры презентации.
- 6. Проверка логики подачи материала.
- 7. Подготовка заключения.

Второй этап: Разработка презентации.

Разработка презентации включает:

- 1. Поиск соответствия методологических требований подготовки слайдов с проектируемыми слайдами презентации.
 - 2. Обеспечение вертикальной и горизонтальной логики содержания.
 - 3. Разработка дизайна.
- 4. Выбор оптимального соотношения текста и графической информации.

Третий этап. Отладка и проверка презентации.

Подготовка к лабораторным занятиям.

Задание на дом к лабораторному занятию № 1

Просмотреть материал лекций, учебники и методическое пособие и подготовиться к собеседованию по теме раздела №1 и выполнению заданий лабораторной работы.

Задание на дом к лабораторным занятиям № 2-6 Выполнить проект по выбранной теме по следующему алгоритму:

- 1.1. Выбрать тему проекта
- 1.2. Осознать тему, цели и задачи проекта
- 1.3 Сформировать команду проекта
- 1.4 Распределить обязанности в команде проекта
- 2.1 Сделать конспект основных положений метода
- 2.2 Задать вопросы, уточнить понятия цель, задачи, этапы
- 2.3 Провести литературный поиск оптимальных методов получения наноматериалов и сведений о характеристиках полученных таким методом наноматериалов
- 3.1 Подготовить сообщение о существующих методах получения наноматериалов. Обсудить и выбрать оптимальный метод.
 - 3.2 Осуществить синтез наноматериалов выбранным методом
- 3.3 Исследовать полученное соединение методами элементного анализа, установление состава вещества.
- 3.4 Исследовать полученное соединение с помощью физико-химических методов. Установить структуру вещества
- 4.Обработать полученные данные, подготовить доклад по полученным результатам.

Задание на дом к лабораторным занятиям № 7-8

Просмотреть материал лекций, учебники и методическое пособие и подготовиться к определению содержания элементов в кремнийорганических соединениях разными методами и исследованию структуры кремнийорганических соединений с применением физико-химических методов.

Задание на дом к лабораторному занятию № 9

Просмотреть материал лекций, учебники и методическое пособие и подготовиться к модификации различных поверхностей кремнийорганическими соединениями.

Подготовка к экзамену. К сдаче экзамена допускаются обучающиеся, выполнившие все задания (лабораторные, самостоятельные), предусмотренные учебной программой дисциплины, посетившие не менее 85% аудиторных занятий.

Критерии оценки письменной работы

- 10-9 баллов выставляется студенту, если ответ показывает глубокое и полное знание всего материала и структуры конкретного вопроса, а также основного содержания и новаций лекционного курса в сравнении с учебной литературой; студент демонстрирует отчетливое владение понятийным аппаратом и терминологией; логически корректное изложение ответа.
- 8-7 баллов выставляется студенту, если показано знание основных определений; в целом ответ отражает сущность понятия и вопроса; в целом логически корректное, но не всегда точное изложение ответа.
- 6-5 баллов выставляется студенту, если показаны фрагментарные, поверхностные знания материала раздела, частичные затруднения с формулировками; стремление логически определенно изложить ответ.
- 4-0 баллов выставляется студенту, если показано незнание, либо отрывочное представление о понятиях и теме вопроса, отсутствие логической связи в ответе.

6. КОНТРОЛЬ ДОСТИЖЕНИЯ ЦЕЛЕЙ КУРСА

No	Контролируемые			Оценочные средства - наименование		
п/п	разделы / темы дисциплины	Коды и этапы	формирования компетенций	текущий контроль	промежуточная аттестация	
1.	Раздел 1. Введение в химическую метрологию	ПК-1.2 Выбирает экспериментальные и расчетно-теоретические методы решения поставленной задачи исходя из имеющихся материальных и временных ресурсов	Знает: экспериментальные и расчетно- теоретические методы, необходимые для выполнения экспериментальной части ВКР Знать правила техники безопасности при проведении химических опытов в метрологии	Выполнение лабораторной работы №1. Проверка отчета по лабораторной работе №1 (ПР -6)	Экзаменационные вопросы №№1–5.	
			Умеет: выбирать экспериментальные и расчетно-теоретические методы решения поставленной задачи исходя из имеющихся материальных и временных ресурсов	Проверка отчета по лабораторной работе №1 (ПР -6)	Экзаменационные вопросы №№1–5.	
			Владеет: навыками выбора экспериментальных и расчетно-теоретических методов решения поставленной задачи исходя из имеющихся материальных и временных ресурсов.	Выполнение лабораторной работы №1. Проверка отчета по лабораторной работе №1 (ПР -6)	Экзаменационные вопросы №№1–5.	
2.	Раздел 2. Расчеты и методы, применяемые при аналитических работах	ПК-1.1 Составляет общий план исследования и детальные планы отдельных стадий	Знает: правила планирования исследования в метрологии	Выполнение лабораторных работ №№ 2 – 6, подготовка Проекта (ПР-9) Доклад (УО-3)	Экзаменационные вопросы №№ 6-22	
			<u>Умеет:</u> планировать исследование и выделять отдельные стадии исследования в метрологии	Выполнение лабораторных работ №№ 2 — 6, подготовка Проекта (ПР-9 Доклад	Экзаменационные вопросы №№ 6-22	

				(YO-3))	
			Владеет: навыками планирования исследования и детального планы отдельных стадий в метрологии	Выполнение лабораторных работ №№ 2 – 6, подготовка Проекта (ПР-9) Доклад (УО-3)	Экзаменационные вопросы №№ 6-22
3.		ПК-3.2 Определяет возможные направления развития работ и перспективы практического применения полученных результатов	Знает: методологию определения возможных направлений развития научно-исследовательской работы	Выполнение лабораторных работ №№ 7 — 8, Проверка отчетов по лабораторной работе (ПР -6)	Экзаменационные вопросы №№ 6-22
	<u>Раздел 2.</u> Расчеты и методы, применяемые при аналитических работах		<u>Умеет:</u> определять возможные направления развития работ и перспективы практического применения полученных результатов	Выполнение лабораторных работ №№ 7 – 8, Проверка отчетов по лабораторной работе (ПР -6)	Экзаменационные вопросы №№ 6-22
			Владеет: способностью определять возможные направления развития работ и перспективы практического применения полученных результатов	Выполнение лабораторных работ №№ 7 – 8, Проверка отчетов по лабораторной работе (ПР -6)	Экзаменационные вопросы №№ 6-22
4.	Раздел 2. Расчеты и методы, применяемые при аналитических работах	ПК-3.1 Систематизирует информацию, полученную в ходе НИР и НИОКР, анализирует ее и сопоставляет с	Знает: методологию систематизации и анализа информации, полученной в ходе НИР и НИОКР	Выполнение лабораторной работы № 9, Проверка отчета по лабораторной работе (ПР -6) Тест (ПР-1)	Экзаменационные вопросы №№ 23–31
			Умеет: сопоставлять информацию, полученную в ходе НИР и НИОКР с литературными данными	Выполнение лабораторной работы № 9, Проверка отчета по лабораторной работе	Экзаменационные вопросы №№ 23–31

	(ПР -6) Тест (ПР-1)
Владеет: навыками систематизации и анализа информации, полученной в ходе НИР и НИОКР и сопоставления с литературными данными	Выполнение лабораторной работы № Экзаменационные вопросы №№ 23–31 9, Проверка отчета по лабораторной работе (ПР -6) Тест (ПР-1)

Типовые контрольные задания, методические материалы, определяющие процедуры оценивания знаний, умений и навыков и (или) опыта деятельности, а также критерии и показатели, необходимые для оценки знаний, умений, навыков и характеризующие результаты обучения, представлены в Приложении

7. СПИСОК УЧЕБНОЙ ЛИТЕРАТУРЫ И ИНФОРМАЦИОННО-МЕТОДИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ

Основная литература

(электронные и печатные издания)

1. Тетельмин В. В. Рациональное природопользование. Учебное пособие. / В.В. Тетельмин, В. А. Язев. – Долгопрудный : Интеллект, 2012. – 287 с. ЭК НБ ДВФУ:

 $\underline{http://lib.dvfu.ru:8080/lib/item?id=chamo:690533\&theme=FEFU}$

2. Протасов, В. Ф. Экономика природопользования [Электронный ресурс]: Учебное пособие / В. Ф. Протас ов. – М.: КУРС: НИЦ Инфа-М, 2012. – 304 с.

ЭБС «Znanium.com»:

http://znanium.com/bookread.php?book=250432

3. Дюкарев, В. А., Кочаров С.А., Ходырев В.И. - Зеленая химия: применение возобновляемых ресурсов в химических процессах. [Электронный ресурс] (проектный подход) / В. А. Дюкарев, С. А. Кочаров, В. И. Ходырев. // Тонкие химические технологии – 2012. - № 3. – С. 77-89.

ЭБС «Лань»:

https://e.lanbook.com/reader/journalArticle/144890/#12

Дополнительная литература

(печатные и электронные издания)

1. Устойчивое развитие цивилизации и место в ней России: проблемы формирования национальной стратегии. / В. А. Коптюг, В. М. Матросов, В. К. Левашов, Ю. Г. Демянко Ю.Г. Владивосток : Дальнаука, 1997. – 83 с.

ЭК НБ ДВФУ:

http://lib.dvfu.ru:8080/lib/item?id=chamo:23033&theme=FEFU

2. Горизонты химии 21 столетия [Электронный ресурс]: Учебник / Под ред. Озерянский В.А. - Ростов-на-Дону:Издательство ЮФУ, 2009. - 656 с. ЭБС «Znanium.com»:

http://znanium.com/catalog.php?bookinfo=555975

3. В.В.Лунин, Е.С.Локтева «Зеленая химия» и устойчивое развитие нефтехимической и нефтеперерабатывающей промышленности / МГУ им. М.В. Ломоносова

4. Сергеев, Г. Б. Нанохимия / Г. Б.Сергеев. – М. : - Изд-во Моск.унта, 2007. – 334 с.

http://lib.dvfu.ru:8080/search/query?term_1=%D0%9D%D0%B0%D0%BD%D0%BE%D1%85%D0%B8%D0%BC%D0%B8%D1%8F&theme=FEFU

http://www.greenchemistry.ru/education/index.htm...

Перечень ресурсов информационно-телекоммуникационной сети «Интернет»

- 1. Химия в интересах устойчивого развития "Зеленая химия" Автор/создатель: Научно-образовательный центр Химия в интересах устойчивого развития Зеленая химия; Химический факультет МГУ им. М.В. Ломоносова. http://www.greenchemistry.ru
- 2. Цели в области устойчивого развития (ЦУР) https://www.un.org/sustainabledevelopment/ru/sustainable-development-goals/
 - 3. Единое окно доступа к информационным ресурсам онлайн: http://window.edu.ru/resource/410/34410
- 4. Большаков Б.Е. Наука устойчивого развития. Книга І. Введение / Б.Е. Большаков М.: РАЕН, 2011. 272 с.

Единое окно доступа к информационным ресурсам онлайн: http://window.edu.ru/resource/543/79543

- 5. Журнал «Химия в интересах устойчивого развития» https://sibran.ru/journals/KhUR/
- 6. Химия и жизнь периодический журнал. Сайт журнала Химия и Жизнь: http://www.hij.ru/
- 7. Журнал «В Мире Науки». Сайт журнала «В Мире Науки»: www.sciam.ru
- 8. Информационный портал "Наука и техника". Сайт информационного портала "Наука и техника": http://sci.informika.ru
- 9. Библиотека Академии наук. Сайт библиотеки академии наук: http://www.neva.ru/
 - 10. Новая электронная библиотека. : http://www.elibrary.ru/

8.МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ ПО ОСВОЕНИЮ ДИСЦИПЛИНЫ

Изучение курса «Зеленая химия для устойчивого развития» должно вестись систематически и сопровождаться составлением конспекта лекций и конспекта материалов для самостоятельной проработки. Просмотрите конспект сразу после занятий, отметьте материал конспекта лекций, который

вызывает затруднения для понимания. Попытайтесь найти ответы на затруднительные вопросы, используя рекомендованную литературу. Регулярно отводите время для самостоятельной проработки материала, проверяя свои знания, умения и навыки по контрольным вопросам.

После изучения модуля рекомендуется по памяти воспроизвести основные термины модуля, ответить на контрольные вопросы, указанные в методических указаниях для самостоятельной работы студентов. Такой метод дает возможность самостоятельно проверить готовность к тестированию.

Особое внимание следует уделить участию в практических занятиях, которые имеют огромное значение для формирования научно-технических знаний и гражданской позиции по изучаемой проблематике. Для подготовки к докладу и дискуссии необходимо изучить лекционный материал и информацию из учебного материала по данной теме в соответствии с заданием. Возможно также использовать официальные источники интернетресурсов.

При подготовке докладов следует лучше выбирать тематику, приближенную к теме научно-исследовательской работы. При подготовке презентации следует учитывать основные правила оформления презентации, для облегчения восприятия материала в аудитории на слайдах необходимо размещать минимальное количество текста. Позиция должна быть представлена в виде доклада к презентации.

9. МАТЕРИАЛЬНО-ТЕХНИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ

Учебные занятия по дисциплине могут проводиться в следующих помещениях, оснащенных соответствующим оборудованием и программным обеспечением, расположенных по адресу 690022, г. Владивосток, о.Русский, п. Аякс, 10:

Перечень материально-технического и программного обеспечения дисциплины приведен в таблице.

Наименование специальных помещений и помещений для самостоятельной работы 1	Оснащенность специальных помещений и помещений для проведения учебных занятий, для самостоятельной работы	Перечень лицензионного программного обеспечения. Реквизиты подтверждающего документа				
Учебные аудитории для	Учебные аудитории для проведения учебных занятий:					
L607, L608, L561a, L566	Лекционная аудитория оборудована маркерной доской, Мультимедийное оборудование: ЖК-панель 47"", Full HD, LG M4716 CCBA - 1 шт. Парты и стулья					

¹ В соответствии с п.4.3. ФГОС

		<u>, </u>
L560, L632, L633	Мультимедийная аудитория: экран проекционный SENSSCREEN ES-431150 150* настенно-потолочный моторизированный, покрытие Matte White, 4:3, размер рабочей поверхности 305*229, проектор BenQ MW 526 E	
Помещения для самост	оятельной работы:	
A1042 аудитория для самостоятельной работы студентов	Моноблок Lenovo C360G-i34164G500UDK – 115 шт.; Интегрированный сенсорный дисплей Polymedia FlipBox; Копир-принтерцветной сканер в e-mail с 4 лотками Xerox WorkCentre 5330 (WC5330C; Полноцветный копир-принтер-сканер Xerox WorkCentre 7530 (WC7530CPS Оборудование для инвалидов и лиц с ограниченными возможностями здоровья: Дисплей Брайля Focus-40 Blue – 3 шт.; Дисплей Брайля Focus-80 Blue; Рабочая станция Lenovo ThinkCentre E73z – 3 шт.; Видео увеличитель ОNYX Swing-Arm PC edition; Маркердиктофон Touch Memo цифровой; Устройство портативное для чтения плоскопечатных текстов PEarl; Сканирующая и читающая машина для незрячих и слабовидящих пользователей SARA; Принтер Брайля Ewerest - D V4; Видео увеличитель ONYX Swing-Arm PC edition; Видео увеличитель Topaz 24" XL стационарный электронный; Обучающая система для детей тактильно-речевая, либо для людей с ограниченными возможностями здоровья; Увеличитель ручной видео RUBY портативный – 2 шт.; Экран Samsung S23C200B; Маркер-диктофон Touch Memo цифровой.	Місгоѕоft Windows 7 Pro MAGic 12.0 Pro, Jaws for Windows 15.0 Pro, Open book 9.0, Duxbury Braille Translator, Dolphin Guide (контракт № A238-14/2); Неисключительные права на использование ПО Місгоѕоft рабочих станций пользователей (контракт ЭА-261-18 от 02.08.2018): - лицензия на клиентскую операционную систему; - лицензия на пакет офисных продуктов для работы с документами включая формат.docx , .xlsx , .vsd , .ptt.; - лицензия па право подключения пользователя к серверным операционным системам , используемым в ДВФУ : Microsoft Windows Server 2008/2012; - лицензия на право подключения к серверу Microsoft Exchange Server Enterprise; - лицензия па право подключения к внутренней информационной системе документооборота и порталу с возможностью поиска информации во множестве удаленных и локальных хранилищах, ресурсах, библиотеках информации, включая портальные хранилища, используемой в ДВФУ: Microsoft SharePoint; - лицензия на право подключения к системе централизованного управления рабочими станциями, используемой в ДВФУ: Microsoft System Center.

х. ФОНДЫ ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ

Перечень форм оценивания, применяемых на различных этапах формирования компетенций в ходе освоения дисциплины / модуля

Nº	Контролируемые		•	Оценочные средст	гва - наименование
п/п	разделы / темы дисциплины	Коды и этапы	формирования компетенций	текущий контроль	промежуточная аттестация
1.	Раздел 1. Введение в химическую метрологию	ПК-1.2 Выбирает экспериментальные и расчетно-теоретические методы решения поставленной задачи исходя из имеющихся материальных и временных ресурсов	Знает: экспериментальные и расчетно- теоретические методы, необходимые для выполнения экспериментальной части ВКР Знать правила техники безопасности при проведении химических опытов в метрологии	Выполнение лабораторной работы №1. Проверка отчета по лабораторной работе №1 (ПР -6)	Экзаменационные вопросы №№1–5.
			Умеет: выбирать экспериментальные и расчетно-теоретические методы решения поставленной задачи исходя из имеющихся материальных и временных ресурсов	Проверка отчета по лабораторной работе №1 (ПР -6)	Экзаменационные вопросы №№1–5.
			Владеет: навыками выбора экспериментальных и расчетно-теоретических методов решения поставленной задачи исходя из имеющихся материальных и временных ресурсов.	Выполнение лабораторной работы №1. Проверка отчета по лабораторной работе №1 (ПР -6)	Экзаменационные вопросы №№1–5.
2.	Раздел 2. Расчеты и методы, применяемые при аналитических работах	ПК-1.1 Составляет общий план исследования и детальные планы отдельных стадий	Знает: правила планирования исследования в метрологии	Выполнение лабораторных работ №№ 2 – 6, подготовка Проекта (ПР-9) Доклад (УО-3)	Экзаменационные вопросы №№ 6-22

			<u>Умеет:</u> планировать исследование и выделять отдельные стадии исследования в метрологии	Выполнение лабораторных работ №№ 2 — 6, подготовка Проекта (ПР-9 Доклад (УО-3))	Экзаменационные вопросы №№ 6-22
			Владеет: навыками планирования исследования и детального планы отдельных стадий в метрологии	Выполнение лабораторных работ №№ 2 – 6, подготовка Проекта (ПР-9) Доклад (УО-3)	Экзаменационные вопросы №№ 6-22
3.		ПК-3.2 Определяет возможные направления развития работ и перспективы практического применения полученных результатов	Знает: методологию определения возможных направлений развития научно-исследовательской работы	Выполнение лабораторных работ №№ 7 — 8, Проверка отчетов по лабораторной работе (ПР -6)	Экзаменационные вопросы №№ 6-22
	<u>Раздел 2.</u> Расчеты и методы, применяемые при аналитических работах		<u>Умеет:</u> определять возможные направления развития работ и перспективы практического применения полученных результатов	Выполнение лабораторных работ №№ 7 – 8, Проверка отчетов по лабораторной работе (ПР -6)	Экзаменационные вопросы №№ 6-22
			Владеет: способностью определять возможные направления развития работ и перспективы практического применения полученных результатов	Выполнение лабораторных работ №№ 7 – 8, Проверка отчетов по лабораторной работе (ПР -6)	Экзаменационные вопросы №№ 6-22
4.	Раздел 2. Расчеты и методы, применяемые при аналитических работах	ПК-3.1 Систематизирует информацию, полученную в ходе НИР и НИОКР, анализирует ее и	Знает: методологию систематизации и анализа информации, полученной в ходе НИР и НИОКР	Выполнение лабораторной работы № 9, Проверка отчета по лабораторной работе (ПР -6) Тест (ПР-1)	Экзаменационные вопросы №№ 23–31

сопоставляет с литературными данными	Умеет: сопоставлять информацию, полученную в ходе НИР и НИОКР с литературными данными	Выполнение лабораторной работы № 9, Проверка отчета по лабораторной работе (ПР -6) Тест (ПР-1)	Экзаменационные вопросы №№ 23–31
	Владеет: навыками систематизации и анализа информации, полученной в ходе НИР и НИОКР и сопоставления с литературными данными	Выполнение лабораторной работы № 9, Проверка отчета по лабораторной работе (ПР -6) Тест (ПР-1)	Экзаменационные вопросы №№ 23–31

Оценочные средства для текущего контроля

Текущая аттестация выполняется по результату оценки устных докладов по темам практических занятий и презентации.

При подготовке к практическому занятию магистрант самостоятельно подбирает тему доклада в соответствии с полученным заданием или может выбрать из предложенных ниже.

Темы докладов

- 1. Метод релятивизации, метод рандомизации и «введено-найдено»
- 2. Правовые основы метрологического обеспечения. Основные положения Закона РФ «Об обеспечении единства измерений».
- 3. Критерии оценки устного доклада
- 4. Доверительная вероятность анализа, как предмет взаимной договоренности
- 5. Расчеты и измерения в прямых и косвенных методах анализа. Средства измерения в прямых и косвенных методах, их поверка
- 6. Сличительные испытания, межлабораторные и межгосударственные проверки. Интеркалибровка.

Критерии оценки доклада

- 10-9 баллов (отлично), выставляется студенту, если студент по теме доклада точно определил его содержание и составляющие; работа характеризуется смысловой целостностью, связностью и последовательность изложения; приведены литературные данные, статистические сведения; студент владеет навыком самостоятельного поиска необходимой по теме доклада информации, методами поиска информации, приемами анализа и выбора теоретической информации по теме доклада; фактических ошибок, связанных с пониманием и раскрытием темы доклада нет.
- 8-7 баллов (хорошо) выставляется, если студент по теме доклада достаточно точно определил его содержание и составляющие; работа характеризуется смысловой целостностью, связностью и последовательность изложения; допущено незначительные ошибки при объяснении содержания темы доклада; приведены литературные данные; студент владеет навыком самостоятельного поиска необходимой по теме доклада информации; фактических ошибок, связанных с пониманием и раскрытием темы доклада нет.
- 7-6 баллов (удовлетворительно) выставляется, если студент если студент по теме доклада определил основное его содержание и составляющие; понимает базовые теоретические основы темы доклада ; допущено незначительные ошибки при объяснении содержания темы доклада; не

приведены литературные данные; студент показывает не достаточное обладание навыком самостоятельного поиска необходимой по теме доклада информации; имеются незначительные фактические ошибки, связанные с пониманием и раскрытием темы доклада.

5-1 балл (неудовлетворительно) выставляется, если используется для доклада текст без переработки, анализа и комментариев, отсутствуют понимание темы; не раскрыта содержание темы доклада; отсутствует логическая последовательность в структуре доклада.

Критерии оценки презентации доклада

Оценка	1-2 балл	3 баллов	4 баллов	5 баллов		
	(неуд.)	(удовл.)	(хорошо)	(ончилто)		
Критерии	Содержание критериев					
Раскрытие	Тема не	Тема раскрыта	Тема раскрыта.	Тема раскрыта		
темы	раскрыта.	не полностью.	Проведен анализ	полностью.		
	Отсутствует	Заключение не	темы. Показано	Проведен анализ		
	заключение	сделано или не	использование	с привлечением		
		обосновано.	дополнительной	дополнительной		
			информации.	литературы и		
			Заключение	электронных		
			сделано и	источников		
			обосновано.	информации.		
				Заключение		
				обосновано.		
Представлен	Представляемая	Представляемая	Представляемая	Представляемая		
ие	информация	информация не	информация	информация		
	логически не	систематизиров	последовательна	последовательна		
	связана. Не	ана и и/или не	и не	И		
	использованы	последовательн	систематизирова	систематизирова		
	базовые	а, базовые проф.	на.	на.		
	профессиональн	Использован 1-2	Использованы	Использованы		
	ые термины.	базовых проф.	базовые	базовые		
		термина.	профессиональн	профессиональн		
			ые термины.	ые термины.		
Оформление	Не	Использованы	Использованы	Широко		
	использованы	технологии.	технологии.	использованы		
	технологии	Power Point	Power Point.	технологии		
	Power Point.	частично.	Текстовый	Power Point и др.		
	Много	Частично	материал	Текстовый		
	использовано	использован	использован	материал		
	развернутого	развернутый	тезисно. Не	использован		

	текстового	текстовый	более 2-х	тезисно.
	материала,	материала,	ошибок в	Отсутствуют
	который	который	представляемой	ошибки в
	зачитывается.	зачитывается. 3-	информации.	информации.
	Больше 4-х	4 ошибки в		
	ошибок в	представляемой		
	представляемой	информации.		
	информации.			
Ответы на	Нет ответов на	Ответы только	Ответы на	Ответы на
вопросы	вопросы	на	вопросы полные	вопросы полные
		элементарные	и/или частично	с приведением
		вопросы	полные	пояснений

Оценочные средства для промежуточной аттестации

Код и	Результаты обучения	Шкала оценивания промежуточной аттестации				
наименование индикатора достижения компетенции		неудовлетворительно	удовлетворительно	хорошо	отлично	
ПК-1.1 Составляет общий план исследования и детальные планы	Знает: правила планирования исследования в метрологии	Не знает правила планирования исследования в метрологии	Имеет представление о правилах планирования исследования в метрологии	Хорошо знает правила планирования и исследования и детальные планы отдельных стадий в метрологии	Отлично знает правила планирования исследования и детальные планы отдельных стадий в метрологии	
отдельных стадий	Умеет: планировать исследование и выделять отдельные стадии исследования в области метрологии Владеет: навыками планирования	Не умеет планировать исследование и выделять отдельные стадии исследования в метрологии Не владеет навыками планирования	Частично умеет планировать исследование и выделять отдельные стадии исследования в метрологии Частично владеет навыками	Умеет достаточно хорошо планировать исследование и выделять отдельные стадии исследования в метрологии Достаточно владеет навыками планирования	Отлично умеет планировать исследование и выделять отдельные стадии исследования в метрологии Отлично владеет навыками планирования исследования	
	исследования и детального планы отдельных стадий в метрологии	исследования	планирования исследования	исследования и детального планы отдельных стадий в метрологии	и детального планы отдельных стадий в метрологии	
ПК-1.2 Выбирает эксперименталь ные и расчетно- теоретические методы решения поставленной задачи исходя из имеющихся	Знает: экспериментальные и расчетно-теоретические методы, необходимые для выполнения экспериментальной части ВКР	Не знает экспериментальные и расчетно-теоретические методы, необходимые для выполнения экспериментальной части ВКР	Имеет представление об основных экспериментальные и расчетно-теоретические методы, необходимые для выполнения экспериментальной части ВКР	Хорошо знает основные экспериментальные и расчетно-теоретические методы, необходимые для выполнения экспериментальной части ВКР	Отлично знает основные современные экспериментальные и расчетно-теоретические методы, необходимые для выполнения экспериментальной части ВКР	
материальных и	Умеет: выбирать экспериментальные и	Не умеет выбирать экспериментальные и	Частично умеет выбирать	Умеет достаточно хорошо выбирать	Отлично воспроизводит экспериментальные и	

временных	расчетно-теоретические	расчетно-теоретические	экспериментальные и	экспериментальные и	расчетно-теоретические
ресурсов	методы решения	методы решения	расчетно-	расчетно-теоретические	методы решения
1 71	поставленной задачи	поставленной задачи	теоретические методы	методы решения	поставленной задачи исходя
	исходя из имеющихся		решения поставленной	поставленной задачи	из имеющихся
	материальных и временных		задачи	исходя из имеющихся	материальных и временных
	ресурсов			материальных и	ресурсов
				временных ресурсов	
	Владеет: навыками выбора	Не владеет навыками	Частично владеет	Достаточно владеет	Отлично владеет навыками
	экспериментальных и	выбора	навыками выбора	навыками выбора	выбора экспериментальных
	расчетно-теоретических	экспериментальных и	экспериментальных и	экспериментальных и	и расчетно-теоретических
	методов решения	расчетно-теоретических	расчетно-	расчетно-теоретических	методов решения
	поставленной задачи	методов решения	теоретических методов	методов решения	поставленной задачи исходя
	исходя из имеющихся	поставленной задачи	решения поставленной	поставленной задачи	из имеющихся
	материальных и временных		задачи		материальных и временных
	ресурсов.				ресурсов.
ПК-3.1	Знает: методологию	Не знает методологию	Имеет представление	Хорошо знает	Отлично знает методологию
Систематизируе	систематизации и анализа	систематизации и	об основных методах	методологию	систематизации и анализа
т информацию,	информации, полученной в	анализа информации,	систематизации и	систематизации и анализа	информации, полученной в
полученную в	ходе НИР и НИОКР	полученной в ходе НИР	анализа информации,	информации, полученной	ходе НИР и НИОКР
ходе НИР и		и НИОКР	полученной в ходе	в ходе НИР и НИОКР	
НИОКР,			НИР и НИОКР		
анализирует ее и		Не умеет сопоставлять	Частично умеет	Умеет достаточно хорошо	Отлично справляется с
сопоставляет с	Умеет: сопоставлять	информацию,	сопоставлять	сопоставлять	сопоставлением
литературными	информацию, полученную	полученную в ходе НИР	информацию,	информацию,	информациии, полученной в
данными	в ходе НИР и НИОКР с	и НИОКР с	полученную в ходе	полученную в ходе НИР и	ходе НИР и НИОКР с
	литературными данными	литературными	НИР и НИОКР с	НИОКР с литературными	литературными данными
		данными	литературными	данными	
	D	***	данными	TT	
	Владеет: навыками	Не владеет навыками	Частично владеет	Достаточно владеет	Отлично владеет навыками
	систематизации и анализа	систематизации и	навыками	навыками	систематизации и анализа
	информации, полученной в	анализа информации,	систематизации и	систематизации и анализа	информации, полученной в
	ходе НИР и НИОКР и	полученной в ходе НИР	анализа информации,	информации, полученной	ходе НИР и НИОКР и
	сопоставления с	и НИОКР	полученной в ходе НИР и НИОКР	в ходе НИР и НИОКР	сопоставления с
ПК-3.2	литературными данными	11.		Vanarra	литературными данными
	Знает: методологию	Не знает методологию	Имеет представление	Хорошо знает	Отлично знает методологию
Определяет	определения возможных	определения возможных	об основных методах	методологию	определения возможных

возможные направления развития работ и перспективы практического применения	направлений развития научно-исследовательской работы	направлений развития научно- исследовательской работы	определения возможных направлений развития научно- исследовательской работы	определения возможных направлений развития научно- исследовательской работы	направлений развития научно-исследовательской работы
полученных результатов	Умеет: определять возможные направления развития работ и перспективы практического применения полученных результатов	Не умеет определять возможные направления развития работ	Частично умеет определять возможные направления развития работ	Умеет достаточно хорошо определять возможные направления развития работ и перспективы практического применения полученных результатов	Отлично справляется с определением возможных направлений развития работ и перспектив практического применения полученных результатов
	Владеет: способностью определять возможные направления развития работ и перспективы практического применения полученных результатов	Не владеет способностью определять возможные направления развития работ	Частично владеет способностью определять возможные направления развития работ	Достаточно владеет способностью определять возможные направления развития работ и перспективы практического применения полученных результатов	Отлично способностью определять возможные направления развития работ и перспективы практического применения полученных результатов

Вопросы к экзамену по дисциплине «Метрология в аналитической химии»

- 1. Предмет и задачи метрологии. Основные метрологические характеристики аналитических расчетов. Понятие моля, количества вещества. Содержание Понятие концентрации.
- 2. Расчеты, применяемы при аналитических работах (методы количественного расчета).
- 3. Неопределенность результатов химического анализа. Понятие случайной и систематической составляющей неопределенности результатов химического анализа;
- 4. Расчет систематической и случайной погрешности результатов. Оценка результатов анализа.
- 5. Оценка правильности и воспроизводимости результатов измерений. Использование СО, ГСО и сравнение данных, полученных независимыми лабораториями и арбитражными методами при оценке неопределенности анализа;
- 6. Оценка компетентности испытательной лаборатории. Поверка оборудования, как один из основных этапов оценки компетентности.
- 7. Требования и порядок разработки стандартов. Классификация средств размещения. Методы стандартизации.
- 8. Основы сертификации и лицензирования.
- 9. Стандартизация средств измерения и аналитических методик.

Примеры вариантов контрольного задания

Вариант №1

1. При анализе доломита на содержани	e Ca ²⁻	и Mg ²⁺	были получены следующие
результаты:			

	Ca ²⁺ (%)			Mg ²⁺ (%)		
Лаборатория	Лаборатория	Лаборатория	Лаборатория	Лаборатория	Лаборатория	
№ 1	№2	№3	№ 1	№ 2	№3	
13,2	13,0	12,9	34,8	35,1	34,9	
13,4	14,1	13,5	35,1	34,9	36,0	
12,8	13,5	12,8	33,9	36,2	35,2	
13,1	12,9	14,0	36,1	33,8	33,7	
14,2	13,2	13,9	35,5	35,7	35,8	

Рассчитать содержание металлов в образце и статистические характеристики данного метода определения. Сравнить дисперсии выборок по трем лабораториям и оценить достоверность полученных результатов. Оценить разброс результатов анализа. Оценить и сравнить прогнозируемые и фактические результаты средних результатов по трем лабораториям.

2. При определении фенолов в воде спектрофотометрическим методом были получены следующие данные для калибровочной кривой:

Содержание (мг/л)	Оптическая	Содержание (мг/л)	Оптическая
	плотность		плотность
0,001	0,024	0,008	0,12
0,002	0,040	0,016	0,30
0,004	0,071	0,032	0,72

Определить корреляционные характеристики, корреляционные уравнения для данной кривой.

В образцах, полученных после обработки воды, взятой из различных источников (№1-верховья реки, №2- 500 км от верховья, №3- среднее течение, №4-среднее течение, промышленная зона) были измерены показатели оптической плотности:

- 1. $N_{0}1 0.020$
- 2. $N_{2} = 0.056$
- 3. $N_{2}3 0.425$

4. $N_{\underline{0}}4 - 0.851$

Определить содержание фенолов в исследуемых образцах воды, построить диаграмму распределения фенолов по течению реки. ПДК для фенолов в реках хозяйственно-бытового значения составляет 0,01 мг/л. Для экстракции фенолов из воды было взято по 2 л для каждого образца. Определить, в каких точках наблюдается превышение ПДК для фенолов.

Вариант №2

- 1. При определении циркония спектрофотометрическим методом с реагентом арсеназо III были получены следующие результаты (мкг): 2,4; 2,7; 2,5; 2,6; 3,2; 2,5; 2,8; 2,4. Нужно ли исключить величину 3,2. Рассчитать статистические характеристики полученных значений. Сравнить прогнозируемые и фактически полученные значения среднего данной выборки.
- **2.** Определить содержание ДДТ в почве, если получены следующие данные для стандартных растворов:

Содержание ДДТ	Площадь	Содержание	Площадь	
(мг/л)	хроматографического	ДДТ (мг/л)	хроматографического	
	пика (мм ²)		пика (мм ²)	
0,001	24	0,008	205	
0,002	58	0,016	388	
0,004	99	0,032	762	

Определить корреляционные характеристики, корреляционные уравнения для данной кривой.

В навесках почвы по 20 г определялось содержание ДДТ. Были получены следующие значения площади пиков ДДТ 46мм²; 476 мм² и 925 мм². Рассчитать содержание ДДТ в пробах, сравнить полученные данные с ПДК, которое составляет 0,1 мг/кг почвы.

Вариант №3

1. При анализе золы растений на содержание меди получено (мкг):

Спектрофотометрический метод	0,75	0,72	0,73	0,74	0,72
Полярографический метод	0,74	0,76	0,75	0,73	

Сравнить воспроизводимость методов (одинакова или нет). Принадлежат ли результаты двух этих методов анализа одной выборочной совокупности.

2. Применяя метод корреляционного анализа, рассчитать индексы удерживания в ряду н-спиртов для недостающих членов гомологических рядов с 3, 5, 8, 12, 15 атомами углерода. Для имеющихся в наличии гомологов получены следующие данные:

C1 - 128; 130; 125

C2 - 220; 225; 215

C6 - 650; 655; 639;

C10 – 1030; 1031; 1029

C16 – 1590; 1591; 1587

Найти значимые различия в результатах трех измерений.

Графически изобразить зависимость параметра удерживания от номера гомолога.

Рассчитать коэффициенты корреляционного уравнения.

Критерии оценки контрольного задания

«Зачтено» — выставляется студенту, если выполнено более 65 % задания при этом ответ показывает знание всего материала и структуры конкретного вопроса, а также основного содержания и новаций лекционного курса студент демонстрирует отчетливое владение понятийным аппаратом и терминологией; логически корректное изложение ответа, допускается учет ответа, если в целом ответ отражает сущность понятия и вопроса; в целом логически корректное, но не всегда точное изложение ответа

«Не зачтено» выставляется студенту, если выполнено менее 65 % задания, показаны фрагментарные, поверхностные знания материала раздела, а также, если показано незнание, либо отрывочное представление о понятиях и теме вопроса, отсутствие логической связи в ответе.