### Документ подписан проминьи ССТЕРСТВО НАУКИ И ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ Информация о владельце:

ФИО: Смирнов Сергей Николаевич

РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

Должность: врио реказда БОУ ВО «ТВЕРС КОЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ УНИВЕРСИТЕТ» Дата подписания: 14.07.2025 15:28:08

Уникальный программный ключ:

69e375c64f7e975d4e8830e7b4fcc2ad1bf35f08

Утверждаю:

Руководитель ООП

Феофанова М.А.

14 мая 2025г.



### Рабочая программа дисциплины

### Математические модели в корреляциях "структурасвойство"

Закреплена за

Физической химии

кафедрой:

Направление

04.05.01 Фундаментальная и прикладная химия

подготовки:

Направленность

Экспертная и медицинская химия: теория и

(профиль):

практика.

Квалификация:

Химик. Преподаватель химии

Форма обучения:

очная

Семестр:

9

Программу составил(и):

канд. хим. наук, доц., Белоцерковец Нина Ивановна

Тверь, 2025

### 1. ЦЕЛИ И ЗАДАЧИ ДИСЦИПЛИНЫ

### Цели освоения дисциплины (модуля):

Цель дисциплины – дать студентам углубленное представление об основных принципах математического моделирования «структура-свойство» химических веществ.

Данная дисциплина продолжает и углубляет тематику дисциплины специализации «Математические модели в физической химии». Предмет дисциплины составляют молекулярные математические модели в тех областях физической химии, которые связанны с исследованием взаимосвязи свойств и строения химических соединений – одним из научных направлений кафедры физической химии ТвГУ.

#### Задачи:

Задачи дисциплины – научить студентов строить математические модели и применять их для решения ряда конкретных проблем молекулярного моделирования (построение расчетных схем, расчет и прогнозирование физико-химических свойств веществ).

### 2. МЕСТО ДИСЦИПЛИНЫ В СТРУКТУРЕ ООП

Цикл (раздел) ОП: Б1.В

### Требования к предварительной подготовке обучающегося:

Физические методы исследования

Физическая химия

Методика научного исследования

Математика

Информатика

Дисциплины (модули) и практики, для которых освоение данной дисциплины (модуля) необходимо как предшествующее:

Научно-исследовательская работа

Преддипломная практика

### 3. ОБЪЕМ ДИСЦИПЛИНЫ

Общая трудоемкость	6 3ET
Часов по учебному плану	216
в том числе:	
аудиторные занятия	69
самостоятельная работа	40
часов на контроль	27

### 4. ПЛАНИРУЕМЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ ОБУЧЕНИЯ ПО ДИСЦИПЛИНЕ, СООТНЕСЕННЫЕ С ПЛАНИРУЕМЫМИ РЕЗУЛЬТАТАМИ ОСВОЕНИЯ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЙ ПРОГРАММЫ

- ПК-1.1: Планирует отдельные стадии исследования при наличии общего плана НИР
- ПК-1.2: Выбирает технические средства и методы испытаний (из набора имеющихся) для решения поставленных задач НИР
  - ПК-1.3: Готовит объекты исследования
- ПК-2.1: Проводит первичный поиск информации по заданной тематике (в т.ч., с использованием патентных баз данных)
- ПК-2.2: Анализирует и обоб-щает результаты патентного поиска по тематике проекта в выбранной области химии (химической техно-логии)

### 5. ВИДЫ КОНТРОЛЯ

Виды контроля в семестрах:	
экзамены	9

### 6. ЯЗЫК ПРЕПОДАВАНИЯ

Язык преподавания: русский.

### 7. СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)

Код	Наименование разделов и	Вид	Семестр	Часов	Источ-	Примечан-
занят.	тем	занятия	/ Kypc	тасов	ники	ие
	Раздел 1. 1. Основные представления о методологии определения количественных соотношений структурасьойство: основные понятия					
1.1	Основные понятия методологии определения количественных соотношений структура-свойство:	Лек	9	2		
1.2	Этапы методологии КССС (QSPA)	Лаб	9	2		
1.3	Конспект учебного пособия по теме	Ср	9	2		
	Раздел 2. 2. Корреляционный анализ. Способы оценки силы связи между переменными величинами. Коэффициент корреляции, его значения и способы расчета. Коэффициент детерминации					
2.1	Корреляционный анализ. Способы оценки силы связи между переменными величинами. Коэффициент корреляции, его значения и способы расчета.	Лек	9	2		
2.2	Определение коэффициента корреляции	Лаб	9	6		
2.3	Использование коэффициента корреляции на практике. Коэффициент детерминации и границы его применения.	Ср	9	5		
	Раздел 3. 3. Линейная модель зависимости переменных величин. Способы проверки соблюдения линейной зависимости между величинами. Аналитический критерий соблюдения линейной зависимости между величинами. Метод выбранных точек. Метод средних					

3.1	Характеристика линейной модели корреляции	Лек	9	2	
3.2	переменных величин Аналитический критерий соблюдения линейной зависимости между величинами. Метод выбранных точек. Метод средних	Лаб	9	4	
3.3	Конспект учебного пособия по теме занятий	Ср	9	4	
	Раздел 4. 4. Основные математические модели (уравнения) нелинейной взаимосвязи двух переменных величин. Графический способ нахождения эмпирической формулы зависимости между двумя наборами величин. Правила построения графика. Понятия графической интерполяции и экстраполяции. Правила работы с графическим редактором программы Origin.				
4.1	Основные математические модели (уравнения) нелинейной взаимосвязи двух переменных величин	Лек	9	2	
4.2	Графический способ нахождения эмпирической формулы зависимости между двумя наборами величин. Правила построения графика. Понятия графической интерполяции и экстраполяции.	Лаб	9	6	
4.3	Правила построения графика. Понятия графической интерполяции и экстраполяции. Правила работы с графическим редактором программы Origin.	Ср	9	6	
	Раздел 5. 5. Вычисление констант эмпирического уравнения аналитическим и графическим способом				
5.1	Виды эмпирических уравнений, их параметры и способы их определения	Лек	9	2	

5.2	Определение параметров линейного уравнения аналитическим способом. Определение параметров линейного уравнения графическим способом. Параметры нелинейного	Лаб	9	8	
	уравнения	~			
5.3	Анализ литературных данных и оформление конспектов по темам занятий	Ср	9	3	
	Раздел 6. 6. Представления о методе наименьших квадратов (МНК) при вычислении констант эмпирического уравнения. Сущность МНК при расчете констант уравнения линейной зависимости между величинами, формулы расчета. Способы оценки погрешности расчета констант уравнения с помощью МНК				
6.1	Представления о методе наименьших квадратов (МНК) при вычислении констант эмпирического уравнения.	Лек	9	2	
6.2	Сущность МНК при расчете констант уравнения линейной зависимости между величинами, формулы расчета. Способы оценки погрешности расчета констант уравнения с помощью МНК.	Лаб	9	6	
6.3	Конспект учебного пособия по темам занятий. Оформление отчетов	Ср	9	2	
	Раздел 7. 7. Модели химической структуры и способы их описания. Дескрипторы химической структуры, их классификация. Топологические индексы. Индекс Винера. Индекс Рандича.				
7.1	Модели химической структуры и способы их описания. Дескрипторы химической структуры, их классификация.	Лек	9	2	
7.2	Характеристика топологическихиндексов Индекс Винера и правила его расчета. Индекс Рандича и его применение.	Лаб	9	6	
7.3	Конспекты учебного пособия и оформление отчета	Ср	9	6	

	D 00 H				
	Раздел 8. 8. Применение методологии QSPR: этапы поиска корреляционного уравнения «структурасвойство» и оценки его качества. Прогнозирование свойств неизвестных химических соединений	-			
8.1	Основные представления о методологии QSPR: понятия, этапы поиска корреляционного уравнения «структурасвойство»	Лек	9	3	
8.2	Формирование таблицы данных исследуемого ряда соединений Расчет дескрипторов структуры выбранного ряда соединений. Поиск корреляционного уравнения на тренировочной наборе соединений. Проверка качества корреляционного уравнения на тестовом наборе соединений. Оценка качества прогноза свойств.	Лаб	9	14	
8.3	Конспект учебного пособия по темам занятий. Оформление отчетов	Ср	9	12	
	Раздел 9. 9. Контроль				
9.1	Экзамен	Экзамен	9	27	
L					

### Список образовательных технологий

1	Информационные (цифровые) технологии
2	Активное слушание
3	Тренинг

### 8. ОЦЕНОЧНЫЕ МАТЕРИАЛЫ ДЛЯ ПРОВЕДЕНИЯ ТЕКУЩЕЙ И ПРОМЕЖУТОЧНОЙ АТТЕСТАЦИИ

# **8.1.** Оценочные материалы для проведения текущей аттестации ПРИЛОЖЕНИЕ 1

# **8.2.** Оценочные материалы для проведения промежуточной аттестации ПРИЛОЖЕНИЕ 1

### 8.3. Требования к рейтинг-контролю

Рейтинг-контроль по дисциплине включает текущий (аудиторные занятия,

#### самостоятельная работа) и итоговый контроль (экзамен).

Текущий контроль (60 баллов):

Модуль 1 (рейтинг-контроль)

Лабораторная работа (10 баллов)

Выполнение практической задачи –3 балла

Объяснение теоретических основ данной работы – 3 балла

Собеседование по одному из заданий для самостоятельной работы -2 балла

Премиальный баллы за качество и творческий подход при выполнении работы – 2

балла

Всего: 4 работы – 40 баллов.

Модуль 2 (рейтинг-контроль)

Лабораторная работа (10 баллов)

Выполнение практической задачи –3 балла

Объяснение теоретических основ данной работы – 3 балла

Собеседование по одному из заданий для самостоятельной работы -2 балла

Премиальный баллы за качество и творческий подход при выполнении работы – 2

балла

Всего: 2 работы – 20 баллов.

Итоговый контроль (40 баллов):

Экзамен – конспект, собеседование и упражнение - 40 баллов

Итого за семестр: 100 баллов

### 9. УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ И ИНФОРМАЦИОННОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)

### 9.1. Рекомендуемая литература

### 9.2. Перечень ресурсов информационно-телекоммуникационной сети "Интернет"

Э1	Лейцин В.Н. Моделирование связанных процессов в реагирующих средах
	[Электронный ресурс]: монография/ Лейцин В.Н., Дмитриева М.А.— Электрон.
	текстовые данные. — Калининград: Балтийский федеральный университет им.
	Иммануила Канта, 2012.— 241 с.— Режим доступа: http://www.iprbookshop.ru/23805:

#### 9.3.1 Перечень программного обеспечения

1	Kaspersky Endpoint Security 10 для Windows
2	Adobe Acrobat Reader
3	Google Chrome
4	WinDjView
5	OpenOffice
6	VLC media player
7	Foxit Reader
8	ISIS Draw

9	Origin 8.1 Sr2
10	Многофункциональный редактор ONLYOFFICE

### 9.3.2 Современные профессиональные базы данных и информационные справочные системы

1	Репозитарий ТвГУ
2	Научная электронная библиотека eLIBRARY.RU (подписка на журналы)
3	ЭБС ТвГУ
4	ЭБС ВООК.ru
5	ЭБС «Лань»
6	ЭБС IPRbooks
7	ЭБС «Университетская библиотека онлайн»

### 10. МАТЕРИАЛЬНО-ТЕХНИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)

Аудит-я	Оборудование
3-243	комплект учебной мебели, компьютеры

### 11. МЕТОДИЧЕСКИЕ МАТЕРИАЛЫ ДЛЯ ОБУЧАЮЩИХСЯ ПО ОСВОЕНИЮ ДИСЦИПЛИНЫ

На лабораторных занятиях проводятся коллективная и индивидуальная работа по усвоению тем учебной программы дисциплины, а также небольшие контрольные работы (из 1-2 вопросов). Результаты работ учитываются при рейтинг-контроле.

Некоторые из вопросов учебной программы выносятся на самостоятельную работу, когда студент готовит конспект по заданной теме и выполняет индивидуальное задание.

По дисциплине "Математические модели в корреляциях «структура - свойство»" учебным планом предусмотрен экзамен, который включает в себя результаты рейтинг-контроля и письменный ответ на вопросы (с устными пояснениями при необходимости). При ответе на вопросы принимается во внимание знание и понимание по существу учебного материала, полнота и глубина освещения, аргументированность и грамотность ответа.

Рекомендации для самостоятельной работы

Самостоятельная работа проводится с целью углубления и закрепления полученных в ходе лекционных занятий знаний и приобретение навыков пользования рекомендованной литературой, навыков научного исследования. Самостоятельная работа начинается с работы над лекционным материалом. Она включает конспектирование лекций и последующую работу с учебником. При работе над текстом лекции студенту следует обратить особое внимание на основные понятия изучаемой темы, а так же на указания и рекомендации преподавателя по выполнению задания.

Помимо аудиторных занятий рекомендуется самостоятельно проработать ряд тем дисциплины по учебнику, сделать конспекты важнейших понятий и методов исследования

#### ПРИЛОЖЕНИЕ 1.

Дисциплина: «Математические модели в корреляциях структура-свойство»

### Оценочные материалы для проведения текущей и промежуточной аттестации

#### Вопросы для текущего контроля

- 1. Что такое молекулярная модель?
- 2. Раскройте основные этапы математического моделирования.
- 3. Назовите основные этапы методологии QSPR для установления количественных корреляций между структурой и свойствами химических соединений.
- 4. Как оценивается качество корреляционных уравнений?
- 5. Что такое коэффициент корреляции?
- 6. Сформулируйте и запишите в виде математического выражения линейную модель связи свойств веществ со строением молекул.
- 7. Как определяются параметры модельного корреляционного уравнения?
- 8. Опишите процедуру МНК.
- 9. Сопоставьте результаты расчета с экспериментом. Найдите среднюю абсолютную ошибку расчета и среднеквадратичное отклонение.
- 10. Дайте понятие дескриптора химической структуры и охарактеризуйте различные типы дескрипторов (геометрические, топологические, электронные). 11. Объясните правила расчета топологических индексов на основе матрицы связности и матрицы расстояний (индекс Винера, индекс Рандича и другие).

### Контроль самостоятельной работы

Контроль самостоятельной работы проводится в различных формах:

- фронтальный опрос,
- письменное задание,
- устное выступление по заданной теме и др.

### Примеры письменных заданий по самостоятельной работе:

Формулировка задания	Вид работы / способ
. 1. Последовательно ответить на все вопросы. При этом	
основное внимание следует уделить:	Конспект/Письменная работа
Осмыслению терминов и понятий по теме занятия	
Основным закономерностям вычислений	
Последовательности действий при расчетах	
Расчетным формулам (расшифровать обозначения,	
указать единицы измерения)	
2. В соответствии с текстом учебного пособия освоить	
методику расчета коэффициента корреляции:	Конспект/Письменная работа
Рассчитать коэффициент корреляции для своего варианта	
экспериментальных данных	
Записать результаты в отчет	
. 3. С помощью программы Origin построить	
точечный график зависимости поверхностного натяжения	Конспект/Письменная работа
от логарифма концентрации раствора для своего варианта.	
Провести линейное сглаживание данных (Инструменты:	
Analysis - Fit Linear)	
Из таблицы результатов найти значение коэффициента	
корреляции R (программа дает значение коэффициента	
детерминации R-Square).	
Сравнить рассчитанные в работах 2, 3 значения	
коэффициента корреляции и сделать выводы о	
существовании линейной корреляционной зависимости	
между поверхностным натяжением и концентрацией	
раствора	

Найти в учебном пособии ответы на вопросы и внести их в	
отчет по работе:	Конспект/Письменная работа
Аналитический вид линейной зависимости.	
Почему при графической обработке данных стремятся	
получить линейную зависимость?	
В чем состоит задача обработки экспериментально	
полученной графической зависимости?	
Чего достигают, подбирая значения параметров	
теоретической зависимости?	
О чем может свидетельствовать расхождение между	
экспериментальной и теоретической зависимостью?	
1	

### Требования к рейтинг-контролю

Рейтинг-контроль по дисциплине включает **текущий** (аудиторные занятия, самостоятельная работа) и **итоговый** контроль (экзамен).

### Текущий контроль (60 баллов):

### Модуль 1 (рейтинг-контроль)

### Лабораторная работа (10 баллов)

Выполнение практической задачи –3 балла

Объяснение теоретических основ данной работы – 3 балла

Собеседование по одному из заданий для самостоятельной работы -2 балла

Премиальный баллы за качество и творческий подход при выполнении работы – 2 балла

Всего: 4 работы – **40 баллов.** 

### Модуль 2 (рейтинг-контроль)

### Лабораторная работа (10 баллов)

Выполнение практической задачи –3 балла

Объяснение теоретических основ данной работы – 3 балла

Собеседование по одному из заданий для самостоятельной работы -2 балла

Премиальный баллы за качество и творческий подход при выполнении работы – 2 балла

Всего: 2 работы **– 20 баллов.** 

### Итоговый контроль (40 баллов):

Экзамен – конспект, собеседование и упражнение - 40 баллов

**Итого за семестр:** 100 баллов

### ТИПОВЫЕ КОНТРОЛЬНЫЕ ЗАДАНИЯ ДЛЯ ПРОМЕЖУТОЧНОГО (ИТОГОВОГО) КОНТРОЛЯ

Планируемый	Формулировка задания	Вид работы /	
образовательный		способ	Критерии оценивания
результат			критерии оценивания
(индикатор)			
ПК-1.1 Планирует	1. Перечислите этапы	Конспект/Пи	Дан полный правильный
отдельные стадии	методологии QSPR	сьменная	ответ – 5 балла;
исследования при	2. Составьте алгоритм	работа	Дан правильный ответ, но
наличии общего	действий при		допущены
плана НИР	графическом способе		несущественные ошибки,
(5 баллов)	определения параметров		не искажающие общего
	линейной зависимости		смысла– 4 балла; •
	между строением и		Дан правильный ответ

	<u>-</u>		
	свойством ряда веществ.		только для части
HIC 1 2 D. C	1.0	T	задания— 3 балл.
ПК-1.2 Выбирает	1. С помощью	Творческое	Имеется полное верное
технические	программы Origin	задание/Пис	решение, включающее
средства и методы	графическую зависимость	ьменно	правильный ответ – 10
испытаний (из	свойства ряда		баллов; Дано верное
набора	химических соединений		решение, но допущены
имеющихся) для	от топологического		несущественные
решения	индекса Винера.		фактические ошибки, не
поставленных	2. Дайте оценку		искажающие общего
задач НИР	полученной		смысла- 8 балла; Имеется
(10 баллов)	математической модели		верное решение только
	на основании		части задания 5 балл.
	общепринятых		
	статистических критериев.		
ПК-1.3 Готовит	1.Составьте	Письменная	Имеется полное верное
объекты	молекулярный граф по	работа	решение, включающее
исследования	структурной формуле		правильный ответ – 5
(5 баллов)	соединения		баллов; Дано верное
	2. Сформулируйте		решение, но допущены
	правила расчета индекса		несущественные
	Винера для заданного		фактические ошибки, не
	углеводорода.		искажающие общего
	3. С помощью		смысла– 4 балла; Имеется
	номограммы определите		верное решение только
	значение температуры		части задания— 3 балл.
	кипения соединения при		iae iii sagaiiin 3 saini.
	атмосферном давлении по		
	значению температуры		
	кипения в вакууме.		
ПК-2.1 Проводит	1. С помощью	Творческое	Имеется полное верное
первичный поиск	поисковой системы	задание/пись	решение, включающее
информации по	найдите и	менно	правильный ответ – 10
заданной	систематизируйте	Menno	баллов; Дано верное
тематике (в т.ч., с	литературные данные по		решение, но допущены
использованием	свойствам заданной		несущественные
патентных баз			фактические ошибки, не
данных)	группы химических веществ.		искажающие общего
(10 баллов)	2. Постройте		смысла – 8 балла; Имеется
(10 Gainlog)	-		I
	классификацию		верное решение только части задания— 5 балл.
	дескрипторов химической		части задания— 3 балл.
ПК-2.2	1 Станойта ополно	Трофуссов	Пом получуй эдопуучу
	1. Сделайте анализ	Творческое	Дан полный правильный
Анализирует и	предоставленного	задание/пись	ответ – 10 баллов;
обобщает	научного текста. Назовите	менно	Дан правильный ответ, но
результаты	основные части,		допущены
патентного	охарактеризуйте		несущественные ошибки,
поиска по	использованные методы		не искажающие общего
тематике проекта	исследования, обобщите		смысла– 8 балла; •
в выбранной	результаты исследования		Дан правильный ответ
области химии	2. Сравните		только для части
(химической	достоинства и недостатки		задания– 5
технологии)	различных типов		
(10 баллов)	дескрипторов химической		
	структуры		
	(геометрических,		

ВСЕГО:	one reposition.	40 баллов
	электронных).	
	топологических,	

### ОЦЕНОЧНЫЕ МАТЕРИАЛЫ (ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ)

для проведения диагностической работы в рамках аккредитационных показателей по образовательным программам высшего образования по дисциплине 04.05.01 Фундаментальная и прикладная химия.

Химия функциональных материалов

# ПК-1 Способен выбирать и использовать технические средства и методы испытаний для решения исследовательских задач химической направленности, поставленных специалистом более высокой квалификации.

- ПК-1.1. Планирует отдельные стадии исследования при наличии общего плана НИР
- ПК-1.2. Выбирает технические средства и методы испытаний (из набора имеющихся) для решения поставленных задач НИР
- ПК-1.3. Готовит объекты исследования

Номер	Правильный		Критерии			
задания	ответ (ключ)	ответ (ключ) Содержание вопроса/задания				
ПК-1.1. П	ПК-1.1. Планирует отдельные стадии исследования при наличии общего плана НИР					
		Задания закрытого типа				
1	Б	Выбрать <b>один</b> правильный ответ:	<b>1 балл</b> - правильно			
		1. С чего начинают исследование корреляции между структурой и свойством соединений по методологии QSPR (количественное соотношение структура-свойство):  А. Расчет параметров структуры Б. Составление базы экспериментальных данных по свойствам исследуемых соединений В. Расчет ошибки прогнозирования свойства Г. Проверка корреляционного уравнения на тестовом наборе соединений Д. Поиск корреляционного уравнения структура-свойство для тренировочного набора соединений				
2	Б	Выбрать один правильный ответ:  1. Последним этапом исследование корреляции между структурой и свойством соединений по методологии QSPR (количественное соотношение структура-свойство) является:  А. Составление базы экспериментальных данных по свойствам исследуемых соединений  Б. Расчет ошибки прогнозирования и	1 балл - правильно			

	1			
		оценка силы прогноза		
		В. Расчет параметров структуры		
		Г. Проверка корреляционного уравнения на		
		тестовом наборе соединений		
		Д. Поиск корреляционного уравнения		
		структура-свойство для тренировочного		
3		набора соединений	3 балла-	
3	Б-А-Д-Г-В	Выбрать правильную последовательность действий при исследовании взаимосвязи		
	р-А-д-1-Б	между структурой и свойствами	правильно;	
		соединений по методологии QSPR	<b>2 балла</b> – одна	
		(количественное соотношение структура-	ошибка;	
		свойство):	omnoku,	
		А. Расчет параметров структуры	<b>1 балл</b> – две	
		Б. Составление базы экспериментальных	ошибки;	
		данных по свойствам соединений	omnokn,	
		В. Расчет ошибки прогнозирования	0 баллов - три и	
		Г. Проверка корреляционного уравнения на	более ошибок.	
		тестовом наборе соединений		
		Д. Поиск корреляционного уравнения		
		структура-свойство для тренировочного		
		набора соединений		
4		Выбрать все правильные ответы:	<b>2 балла</b> – выбраны	
	Α, Γ	Какие данные о свойствах веществ	и А, и Г	
		используют при поиске количественных	1 балл- выбраны	
		корреляций между структурой и	либо А, либо Г	
		свойствами химических соединений:		
		А. Экспериментальные собственные		
		Б. Теоретические собственные		
		В. Теоретические литературные		
		Г. Экспериментальные литературные	1.7	
5	D	Выбрать один правильный ответ:	1 балл - правильно	
	В	С помощью какой компьютерной		
		программы можно графическим методом		
		определить параметры корреляционного уравнения, связывающего две переменные		
		величины:		
		A. Microsoft Office Word		
		Б. Paint		
		B. Origin		
		Γ. Microsoft Office PowerPoint		
	1	1 2		
		Задания открытого типа		
	מ		16	
6		ставить пропущенное слово: /льтатов измерений нужно начинать с	<b>1 балл</b> – правильно	
		ультатов измерении нужно начинать с я(каких?) ошибок.		
	проверки наличи	(лилил: / ошноок.		
	Правильный отв			
	«грубых» (или «п			
7	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	ставить пропущенное слово:	<b>1 балл</b> – правильно	
		екса Винера необходимо построить матрицу		
		ю?) химического графа соединения.		
	Правильный отв	ет (ключ):		
	«расстояний».			
	·			

8	Вставить пропущенное слово:  Для поиска корреляционного уравнения между структурой и свойством соединений по методологии QSPR (количественное соотношение структура-свойство) используют экспериментальные данные по свойствам соединений (какого?) набора?	<b>1 балл</b> — правильно
	Правильный ответ (ключ): «тренировочного»	
9	Какие параметры (характеристики) молекулы могут служить дескрипторами их структуры (привести 3 примера)?  Правильный ответ (ключ): Число атомов в молекуле, молекулярная масса и др.; геометрические свойства (длина связи, валентный угол и др.); топологические индексы (индекс Винера и др.), электронные параметры (электронная плотность и др.)	3 балла- три примера; 2 балла - два примера; 1 балл – один пример;
10	Какие компьютерные программы обычно используют для построения графиков?  ———————————————————————————————————	2 балла - два названия 1 балл - одно название
		,

ПК 1.2. Выбирает технические средства и методы испытаний (из набора имеющихся) для решения поставленных задач НИР

		Задания закрытого типа	
11	Б	Выбрать один правильный ответ: Для первичной статистической обработки результатов измерений можно использовать аппаратуру: А. Фотоколориметр. Б. Персональный компьютер В. Рефрактометр. Г. Спектрофотометр.	1 балл - правильно
12	Γ	Выбрать один правильный ответ: Графические методы физико-химических расчетов требуют использования следующего вида компьютерной программы: А. Программа-архиватор Б. Текстовоый редактор В. Диспетчер рисунков Г. Графический редактор	<b>1 балл</b> - правильно
13	Γ	Выбрать один правильный ответ: Каким методом оценивают параметры эмпирической формулы линейной зависимости (регрессии): А. Метод проб и ошибок Б. Метод экстраполяции В. Метод молекулярных орбиталей Г. Метод наименьших квадратов	<b>1 балл</b> - правильно

14	В	Выбрать один правильный ответ: Какое значение коэффициента корреляции $r_{xy}$ однозначно говорит о том, что две переменные величины х и у независимы: $A. \ r_{xy} = 1.$ $B. \ r_{xy} = 0.5.$ $B. \ r_{xy} = 0$ $\Gamma. \ r_{xy} = -1.$	1 балл - правильно		
15	Да	Нужно ли значения экспериментальных данных, используемых при поиске количественных корреляций «структурасвойство» химических соединений приводить к одинаковым условиям измерения? (Да или нет?)	1 балл - правильно		
		Задания открытого типа			
16		Вставить пропущенное слово: бки измерений могут быть обусловлены работой используемого(чего?)	1 балл - правильно		
		«устройства» и т.п.			
17	нескольких рассчитывают Правильный оп	Среднее арифметическое $\overline{x}$ результатов $xi$ серии из			
18	Проверку каче «структура-сво исследуемых наборе соедино Правильный от «тестовом» (ил	<b>1 балл</b> — правильно			
19	Математическа между двумя  ———————————————————————————————————	2 балла — правильно 1 балл — близкий п смыслу вариант			
20	Грубые ошиб	Вставить пропущенное слово:  бки измерений могут быть обусловлены	1 балл — за кажды из правильны ответов		
		пвет (ключ): й экспериментатора», либо «неисправностью о «изменением внешних условий»			

21				
	C	Задания закрытого типа С Выбрать один правильный ответ:		
		Топологический индекс Винера (W)		
		химического соединения определяется как		
		полусумма всех элементов матрицы		
		расстояния:		
		А. структурной формулы		
		Б. брутто-формулы		
		С. химического графа		
		Д. молекулы.		
22	Б	Выбрать <b>один</b> правильный ответ:	1 балл - правильно	
		1. Численное значение результата		
		измерения с помощью прибора		
		необходимо округлять с учетом:		
		А. Времени измерения.		
		Б. Точности прибора		
		В. Количества проб.		
		Г. Химической природы вещества.		
23	Да	Ответьте на вопрос:	<b>1 балл</b> - правильно	
		Математической моделью корреляции		
		«структура-свойство» является		
		корреляционное (эмпирическое)		
		уравнение. Да или нет?		
24	Верно (Да)	Верно ли утверждение: «Случайная	<b>1 балл</b> - правильно	
		погрешность присутствует во всех		
		результатах измерений»?		
25	Да	Нужно ли строить химический граф	<b>1 балл</b> - правильно	
		исследуемого соединения для расчета		
		топологических структурных параметров		
		(индексов)? Да или нет?		
		Задания открытого типа		
26		меньшить значение случайной погрешности	1 балл - правильно	
	результатов измерения образца?			
	Правильный оп			
		ло измерений данного образца.		
27		мическое соединение, химический граф	<b>1 балл</b> - правильно	
	которого имеет			
	—————————————————————————————————————			
	«пропен» или			
	(iipoiieii// hiin	"Mipolitateli"		
28	При поиске гра	афическим способом корреляционного	1 балла —	
-	-	имосвязи между структурой и свойством	правильно	
		оси абсцисс (ось X) откладывают значения	1	
		труктурного параметра?		
	Πησουπικών	maam (kition):		
	Правильный ответ (ключ):			
	Структурного «дескриптора»	параметра (или «индекса», или		

29	Стьюдента (t) для се вероятности 0.95: Коэффициенты	рии из 4-х измерени Стьюдента $\mathbf{t}(\alpha, n)$ дл вероятности $\mathbf{a}$ соличества измерени		1 балл - правильно
	2 3	2,0 1,4	12,7 4,3	
	4	1,3	3,2	
	5	1,2	2,8	
	6	1,2 2,6		
	Правильный ответ (ключ): Значение <b>t=3.2</b>			
30	С помощью какой в корреляционное урас свойством исследуем	<b>1 балл</b> - правильно		
	Правильный ответ ( «графический редакі			

### ПК-2 Способен оказывать информационную поддержку специалистам, осуществляющим научно-исследовательские работы

- ПК-2.1 Проводит первичный поиск информации по заданной тематике (в т.ч., с использованием патентных баз данных)
- ПК-2.2 Анализирует и обобщает результаты патентного поиска по тематике проекта в выбранной области химии (химической технологии)

Номер задания	Правильный ответ (ключ)	Содержание вопроса/задания	Критерии оценивания заданий					
ПК-2.1 Проводит первичный поиск информации по заданной тематике (в т.ч., с использованием патентных баз данных)								
Задания закрытого типа								
1	Α, Β, Γ	Выбрать все правильные ответы: Надежными источниками химической информации являются: А. химические справочники Б. социальные сети В. химические издания (книги, статьи и т.п.) Г. сайты ведущих вузов и библиотек	3 балла – А, В, Г 2 балла – АВ, или АГ, или ВГ 1 балл – А, или В, или Г					
2	Γ	Выбрать один правильный ответ: В каком документе закрепляется право на новое вещество, новый способ: А. научная статья	1 балл - правильно					

		Б. учебник		
		В. сборник статей		
		Г. патент		
3			1 60 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4 4	
3		Является ли «Справочник химика» источником надежной химической	1 балл - правильно	
	, ,	информации? <i>Да или нет?</i>		
		1 1 , , , , ,		
4		Верно ли, что во Всероссийской	1 балл - правильно	
	, ,	патентно-технической библиотеке		
		имеются патентные базы данных? <i>Да или нет?</i>		
5		Правильно ли утверждение, что для	1 балл - правильно	
		поиска химической информации		
		необходимо использовать только		
		надежные литературные		
		источники? Да или нет?		
		ци или пет:		
		Задания открытого типа		
6	Вставьте пропущ	енное слово:	1 балл - правильно	
	При литературном	поиске данных о температуре	_	
	кипения алканов в			
		•		
		а: «» и «температура кипения».		
	использовать слов	а: «» и «температура кипения».		
		а: «» и «температура кипения».		
7	использовать слов Правильный отвен «алканы»	а: «» и «температура кипения».	1 балл - правильно	
7	использовать слов Правильный отвен «алканы» Назовите соединен имеет вид:	а: «» и «температура кипения».  п (ключ):  ние, структурная формула которого	<b>1 балл</b> - правильно	
7	использовать слов Правильный отвен «алканы» Назовите соединен	а: «» и «температура кипения».  п (ключ):  ние, структурная формула которого	1 балл - правильно	
7	использовать слов Правильный отвен «алканы» Назовите соединен имеет вид:	а: «» и «температура кипения». <i>п (ключ):</i> ние, структурная формула которого	1 балл - правильно	
	использовать слов Правильный ответ «алканы» Назовите соединет имеет вид: СН <sub>3</sub> -СН=СН=СН <sub>3</sub> . Правильный ответ Бутен-2 (или 2-бут	а: «» и «температура кипения».  п (ключ):  ние, структурная формула которого  п (ключ):  п (ключ):  тен, или 2-бутилен)		
7 8	использовать слов Правильный ответ «алканы» Назовите соединет имеет вид: СН <sub>3</sub> -СН=СН=СН <sub>3</sub> . Правильный ответ Бутен-2 (или 2-бут	а: «» и «температура кипения». <i>п (ключ):</i> ние, структурная формула которого  . <i>п (ключ):</i>	1 балл - правильно 1 балл - правильно	
	использовать слов  Правильный ответ «алканы»  Назовите соединен имеет вид: СН <sub>3</sub> -СН=СН=СН <sub>3</sub> .  Правильный ответ Бутен-2 (или 2-бут Запишите структу	а: «» и «температура кипения».  п (ключ):  ние, структурная формула которого  п (ключ):  тен, или 2-бутилен)  рную формулу 1-бутанола.		
	использовать слов Правильный ответ «алканы» Назовите соединет имеет вид: СН <sub>3</sub> -СН=СН=СН <sub>3</sub> . Правильный ответ Бутен-2 (или 2-бут Запишите структу	а: «» и «температура кипения».  п (ключ):  ние, структурная формула которого  п (ключ):  тен, или 2-бутилен)  рную формулу 1-бутанола.		
	использовать слов  Правильный отвен «алканы»  Назовите соединен имеет вид:  СН <sub>3</sub> -СН=СН=СН <sub>3</sub> .  Правильный отвен Бутен-2 (или 2-бут Запишите структу Правильный отвен СН <sub>3</sub> -СН <sub>2</sub> -СН <sub>2</sub> -СН <sub>2</sub> -СН <sub>2</sub> В каких единицах	а: «» и «температура кипения».  п (ключ):  ние, структурная формула которого  п (ключ):  тен, или 2-бутилен)  рную формулу 1-бутанола.  п (ключ):  2-ОН (или СН <sub>3</sub> СН <sub>2</sub> СН <sub>2</sub> СН <sub>2</sub> ОН)  принято выражать значение		
8	использовать слов  Правильный отвен «алканы»  Назовите соединен имеет вид:  СН <sub>3</sub> -СН=СН=СН <sub>3</sub> .  Правильный отвен Бутен-2 (или 2-бут Запишите структу Правильный отвен СН <sub>3</sub> -СН <sub>2</sub> -СН <sub>2</sub> -СН <sub>2</sub> -СН <sub>2</sub> В каких единицах	а: «» и «температура кипения».  п (ключ):  ние, структурная формула которого  п (ключ):  тен, или 2-бутилен) рную формулу 1-бутанола.  п (ключ):  г-ОН (или СН <sub>3</sub> СН <sub>2</sub> СН <sub>2</sub> СН <sub>2</sub> ОН)	<b>1 балл</b> - правильно	
8	использовать слов Правильный ответ «алканы» Назовите соединет имеет вид: СН <sub>3</sub> -СН=СН=СН <sub>3</sub> . Правильный ответ Бутен-2 (или 2-бут Запишите структу Правильный ответ СН <sub>3</sub> -СН <sub>2</sub> -СН <sub>2</sub> -СН <sub>2</sub> В каких единицах плотности жидкос	а: «» и «температура кипения».  п (ключ):  ние, структурная формула которого  п (ключ):  тен, или 2-бутилен)  рную формулу 1-бутанола.  п (ключ):  2-ОН (или СН <sub>3</sub> СН <sub>2</sub> СН <sub>2</sub> СН <sub>2</sub> ОН)  принято выражать значение ти в химической литературе?	<b>1 балл</b> - правильно	
8	использовать слов Правильный отвен «алканы» Назовите соединен имеет вид: СН <sub>3</sub> -СН=СН=СН <sub>3</sub> . Правильный отвен Бутен-2 (или 2-бут Запишите структу Правильный отвен СН <sub>3</sub> -СН <sub>2</sub> -СН <sub>2</sub> -СН <sub>2</sub> В каких единицах плотности жидкос	а: «» и «температура кипения».  п (ключ):  ние, структурная формула которого  п (ключ):  тен, или 2-бутилен)  рную формулу 1-бутанола.  п (ключ):  2-ОН (или СН <sub>3</sub> СН <sub>2</sub> СН <sub>2</sub> СН <sub>2</sub> ОН)  принято выражать значение ти в химической литературе?	<b>1 балл</b> - правильно	
8	использовать слов  Правильный ответ «алканы»  Назовите соединет имеет вид: СН <sub>3</sub> -СН=СН=СН <sub>3</sub> .  Правильный ответ Бутен-2 (или 2-бут Запишите структу  Правильный ответ СН <sub>3</sub> -СН <sub>2</sub> -СН <sub>2</sub> -СН <sub>2</sub> В каких единицах плотности жидкос  Правильный ответ г/мл, или г/см <sup>3</sup> (г* Назовите два вида	а: «» и «температура кипения».  п (ключ):  ние, структурная формула которого  п (ключ):  тен, или 2-бутилен)  рную формулу 1-бутанола.  п (ключ):  -OH (или CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> OH)  принято выражать значение  ти в химической литературе?  п (ключ):  н (ключ):  п (ключ):	<ol> <li>1 балл - правильно</li> <li>1 балл - правильно</li> <li>2 балла – два названия</li> </ol>	
8	использовать слов  Правильный ответ «алканы»  Назовите соединет имеет вид: СН <sub>3</sub> -СН=СН=СН <sub>3</sub> .  Правильный ответ Бутен-2 (или 2-бут Запишите структу Правильный ответ СН <sub>3</sub> -СН <sub>2</sub> -СН <sub>2</sub> -СН <sub>2</sub> В каких единицах плотности жидкос Правильный ответ г/мл, или г/см <sup>3</sup> (г* Назовите два вида используемых для	а: «» и «температура кипения».  п (ключ):  п (ключ):  п (ключ):  тен, или 2-бутилен)  рную формулу 1-бутанола.  п (ключ):  2-ОН (или СН <sub>3</sub> СН <sub>2</sub> СН <sub>2</sub> СН <sub>2</sub> ОН)  принято выражать значение ти в химической литературе?  п (ключ):  п (ключ):  п (ключ):  п (ключ):  п (ключ):  п (ключ):	1 балл - правильно 1 балл - правильно	
8	использовать слов  Правильный ответ «алканы»  Назовите соединет имеет вид: СН <sub>3</sub> -СН=СН=СН <sub>3</sub> .  Правильный ответ Бутен-2 (или 2-бут Запишите структу  Правильный ответ СН <sub>3</sub> -СН <sub>2</sub> -СН <sub>2</sub> -СН <sub>2</sub> В каких единицах плотности жидкос  Правильный ответ г/мл, или г/см <sup>3</sup> (г* Назовите два вида	а: «» и «температура кипения».  п (ключ):  ние, структурная формула которого  п (ключ):  тен, или 2-бутилен)  рную формулу 1-бутанола.  п (ключ):  -OH (или CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> OH)  принято выражать значение  ти в химической литературе?  п (ключ):  н (ключ):  п (ключ):	<ol> <li>1 балл - правильно</li> <li>1 балл - правильно</li> <li>2 балла – два названия</li> </ol>	
8	Правильный отвен «алканы» Назовите соединен имеет вид: СН3-СН=СН=СН3. Правильный отвен Бутен-2 (или 2-бут Запишите структу Правильный отвен СН3-СН2-СН2-СН2-СН2-СН4 В каких единицах плотности жидкос Правильный отвен г/мл, или г/см3 (г* Назовите два вида используемых для соединений Правильный отвен правильный правильный отвен пр	а: «» и «температура кипения».  п (ключ):  ние, структурная формула которого  п (ключ):  тен, или 2-бутилен)  рную формулу 1-бутанола.  п (ключ):  г-ОН (или СН <sub>3</sub> СН <sub>2</sub> СН <sub>2</sub> СН <sub>2</sub> ОН)  принято выражать значение  ти в химической литературе?  п (ключ):  см-³), или кг/м³ (кг*м-³)  номенклатуры, наиболее часто названий органических	<ol> <li>1 балл - правильно</li> <li>1 балл - правильно</li> <li>2 балла – два названия</li> </ol>	
8	использовать слов Правильный ответ «алканы» Назовите соединет имеет вид: СН <sub>3</sub> -СН=СН=СН <sub>3</sub> . Правильный ответ Бутен-2 (или 2-бут Запишите структу Правильный ответ СН <sub>3</sub> -СН <sub>2</sub> -СН <sub>2</sub> -СН <sub>2</sub> В каких единицах плотности жидкос Правильный ответ г/мл, или г/см <sup>3</sup> (г* Назовите два вида используемых для соединений	а: «» и «температура кипения».  п (ключ):  ние, структурная формула которого  п (ключ):  тен, или 2-бутилен)  рную формулу 1-бутанола.  п (ключ):  г-ОН (или СН <sub>3</sub> СН <sub>2</sub> СН <sub>2</sub> СН <sub>2</sub> ОН)  принято выражать значение  ти в химической литературе?  п (ключ):  см-³), или кг/м³ (кг*м-³)  номенклатуры, наиболее часто названий органических	<ol> <li>1 балл - правильно</li> <li>1 балл - правильно</li> <li>2 балла – два названия</li> </ol>	

ПК-2.2 Анализирует и обобщает результаты патентного поиска по тематике проекта в выбранной области химии (химической технологии)

Задания закрытого типа

11	Да	Можно ли найти в «Справочнике химика» данные по температуре кипения органических веществ? Да или нет?	<b>1 балл</b> - правильно
12	В, Г	Выбрать все варианты: Что НЕ относится к тематике «Спектроскопия»?: А. ядерный магнитный резонанс (ЯМР) Б. УФ-спектроскопия В. хроматография Г. полярография	2 балла — два варианта В, Г 1 балл — один вариант В или Г
13	В	Выбрать один правильный ответ: Какое соединение является неполярным?: А. аммиак Б. вода В. метан Г. этанол	<b>1 балл</b> - правильно
14	Нет	Правильно ли утверждать, что все спирты хорошо растворимы в воде? (Да или нет?)	1 балл - правильно
15	Б	Выбрать один правильный ответ: С помощью какого прибора измеряют показатель преломления?: А. термометр Б. рефрактометр В. пикнометр Г. вискозиметр.	<b>1 балл</b> - правильно
		Задания открытого типа	
16	При оформлении данных по теме ссылки на (ч	1 балл - правильно	
17	Анализ является (чем?) научного	важным общенаучным	1 балл - правильно
18	Обобщение - эт научного познан	<b>1 балл</b> - правильно	
19	Запишите общун	1 балл - правильно	
20	Правильный оте Какую общую ф соединения клас Правильный оте «гидроксильную	1 балл - правильно	