Документ подписан простой электронной подписью

Информация о владельце:

ФИО: Смирнов Сергей Интистерство науки и высшего образования Российской Федерации

Должность: врио ректора

Дата подписания: 28.09.2023 14: ФРБОУ ВО «Тверской государственный университет»

Уникальный программный ключ:

69e375c64f7e975d4e8830e7b4fcc2ad1bf35f08

Утверждаю:

Руководитель ООП

Феофанова М.А.

27 июня 2023 г

Рабочая программа дисциплины (с аннотацией)

# Избранные главы физической химии

#### Специальность

04.05.01 Фундаментальная и прикладная химия

Специализация

Химия функциональных материалов

Для студентов 4 курса очной формы обучения

Составитель: к.х.н., доцент Белоцерковец Н.И.

#### І. Аннотация

#### 1. Цель и задачи дисциплины:

*Целью* освоения дисциплины «Избранные главы физической химии» являются систематизация, обобщение и углубление знаний, умений и навыков в области методологии физической химии.

В задачи дисциплины входят:

- освоение системно-структурного подхода в химии
- работа с феноменологическими методами
- изучение отдельных методов структурной химии (PCA, методология QSPR и другие).

#### 2. Место дисциплины в структуре ООП

Дисциплина «Избранные главы физической химии» входит в обязательную часть Блока 1. «Дисциплины» учебного плана.

Содержание дисциплины непосредственно связано с дисциплинами «Физическая химия», «Квантовая механика и квантовая химия», а также дисциплинами «Строение вещества», «Физические методы исследования».

# **3.** Объем дисциплины: **3** зачетные единицы, **108** академических часов, **в том** числе:

контактная аудиторная работа: лекции 18 часов, практические занятия 36 часов, в т. ч. практическая подготовка – 36 часов;

самостоятельная работа: 54 часа.

4. Планируемые результаты обучения по дисциплине, соотнесенных с планируемыми результатами освоения образовательной программы

Планируемые результаты освоения	Планируемые результаты обучения по		
образовательной программы	дисциплине		
(формируемые компетенции)			
ОПК-1	ОПК-1.3 Формулирует заключения и выводы		
Способен анализировать,	по результатам анализа литературных данных,		
интерпретировать и обобщать	собственных экспериментальных и расчетно-		
результаты экспериментальных и	теоретических работ химической		
расчетно-теоретических работ	направленности		
химической направленности			
ОПК-3	ОПК-3.1 Применяет теоретические и		
Способен применять расчетно-	полуэмпирические модели при решении задач		
теоретические методы для изучения	химической направленности		
свойств веществ и процессов с их	ОПК-3.2 Использует стандартное программное		
участием, используя современное	е обеспечение при решении задач химической		
программное обеспечение и базы	направленности		
данных профессионального			
назначения			

# 5. Форма промежуточной аттестации и семестр прохождения:

зачет в 7-м семестре.

## 6. Язык преподавания русский.

# II. Содержание дисциплины, структурированное по темам (разделам) с указанием отведенного на них количества академических часов и видов учебных занятий

	Учебная программа: наименование разделов и тем	Всего (час.)	Контактная работа (час.)			Самостоя
№			Лекции	Практически е занятия	Контроль самостоятель ной работы	тельная работа (час.)
1	Структура научного знания. Современная научная парадигма. Основные концептуальные системы химии. Физическая химия как наука, ее развитие в истории.	18	4	4	2	8
2	Методология физической химии. Индуктивный метод познания в химии. Системно-структурный подход. Роль моделей в химии. Физические методы исследования веществ их классификация и возможности	22	6	2	2	12
3	Методы исследования химического состава веществ. Методы атомного спектрального анализа.	20	2	2	6	10
4	Экспериментальные и теоретические методы структурной химии. Рентгено-структурный анализ и его возможности	22	2	4	4	12
5	Методы исследования взаимосвязи и свойствами структурой и свойствами химических соединений (феноменологические, теоретико-графовые, квантово-химические методы)	12	2	2	4	4
6	Методы исследования химических процессов. Химическая кинетика и химическая динамика.	14	1	3	2	8
BCI	ЕГО	108	17	17	20	54

## Ш. Образовательные технологии

Учебная программа – наименование разделов и тем	Вид занятия	Образовательные технологии
1. Структура научного знания. Современная научная парадигма. Основные концептуальные системы химии. Физическая химия как наука, ее развитие в истории.	<ul><li>лекция</li><li>практическая работа</li><li>проверка выполнения заданий</li></ul>	Традиционные:
2. Методология физической химии. Индуктивный метод познания в химии. Системноструктурный подход. Роль моделей в химии. Физические методы исследования веществ их классификация и возможности	<ul><li>лекция</li><li>практическая работа</li><li>проверка выполнения заданий</li></ul>	Традиционные:
3. Методы исследования химического состава веществ. Методы атомного спектрального анализа	<ul><li>лекция</li><li>практическая работа</li><li>проверка выполнения заданий</li></ul>	Традиционные:
4 Экспериментальные и теоретические методы структурной химии. Рентгеноструктурный анализ и его возможности	<ul><li>лекция</li><li>практическая работа</li><li>проверка выполнения заданий</li></ul>	Традиционные:
5. Методы исследования взаимосвязи между структурой и свойствами химических соединений (феноменологические, теоретико-графовые, квантово-химические методы)	<ul><li>лекция</li><li>проверка выполнения заданий</li></ul>	Традиционные:
6. Методы исследования химических процессов. Химическая кинетика и химическая динамика.	<ul><li>практическая работа</li><li>проверка</li><li>выполнения заданий</li></ul>	Традиционные:

# IV. Оценочные материалы для проведения текущей и промежуточной аттестации

Вопросы и задания для проведения текущей аттестации

#### Рекомендации к выполнению заданий

При выполнении задания необходимо следовать методическим указаниям к работе.

- 1. Внимательно прочитать указания к работе
- 2. Работать самостоятельно
- 4. Указать: дату, ФИО, тему занятия, вопросы
- 5. Последовательно письменно ответить на все вопросы, пользуясь текстом учебного пособия. При этом основное внимание следует уделить осмыслению терминов и понятий по теме занятия

#### Контроль самостоятельной работы

Контроль самостоятельной работы проводится в различных формах: фронтальный опрос, письменное задание, устное выступление по заданной *теме* и др.

Примеры письменных заланий:

Формулировка задания	Вид работы / способ
1. Основные разделы, понятия, концепции и методы	Конспект; устное сообщение
физической химии	
2. Развитие структурной химии в истории	
3. Физические методы исследования веществ их	
классификация и возможности	
4. Методы атомного спектрального анализа	
химического состава веществ	
В каждом задании выбрать один правильный ответ:	
1. Какое из перечисленных понятий относится к	Тест/Письменная работа
фундаментальным понятиям химии?:	
А. Концентрация.	
Б. Состав смеси.	
В. Химическое вещество	
Г. Температура.	
2. К существенным признакам химической реакции	
относятся:	
А) выделение тепла	
Б) изменение строения вещества	
В) испарение вещества	
Г) выпадение осадка	

#### Виды рейтинг-контроля

#### Практические работы:

Выполнение практической работы по теме (письменно) –2 балла Собеседование по одному из заданий для самостоятельной работы -1 балл Аудиторная работа – 1 бал.

Лекционные занятия:

Конспект - 2 балла

Собеседование - 1 балл

Аудиторная работа – 2 балл. Всего **5 баллов.** 

Всего 4 балла.

 Модуль 1: Всего 9 практических работ
 - 36 баллов; 5 лекций – 25 баллов

 1 контрольная точка
 61 балл.

 Модуль 2: Всего 6 практических работ
 - 24 балла; 3 лекций – 15 баллов

 2 контрольная точка
 39 баллов.

 Итого за семестр
 100 баллов

#### Типовые контрольные задания для промежуточного контроля

Результат (индикатор)	Формулировка задания	Вид работы / способ	Критерии оценивания
ОПК-1.3	В каждом задании выбрать один правильный ответ:  1. Какое из перечисленных понятий относится к фундаментальным понятиям химии?:  А) концентрация Б) состав смеси В) химическое вещество 3. Взаимодействие веществ является химическим, если изменяется: А) объем вещества Б) строение вещества В) агрегатное состояние вещества	Тест/Письменн ая работа	Дан полный правильный ответ — 3 балла; Дан правильный ответ, но допущены несущественные ошибки, не искажающие общего смысла— 2 балла; • Дан правильный ответ только для части задания— 1 балл.
ОПК-3.1	. В каждом задании выбрать все правильные ответы:  1. Учение о химическом процессе включает: А) теорию строения атома Б) кинетическую теорию В) периодический закон Г) теорию молекулярных орбиталей.  2. Выделите органические соединения из ниже перечисленных: А) СН4 Б) Н2СОЗ В) С2Н2 Г) СН2С12 Д) С6Н6	Тест/Письменн ая работа	Дан полный правильный ответ — 3 балла; Дан правильный ответ, но допущены несущественные ошибки, не искажающие общего смысла— 2 балла; • Дан правильный ответ только для части задания— 1 балл.
ОПК-3.2	1. По какому признаку классифицированы химические элементы в главных периодах ПСХЭ им. Д.И. Менделеева?:	Собеседование (устно)	Имеется полное верное решение, включающее правильный ответ – 3 балла; Дано верное

2. Что относится к	решение, но допущены
существенным признакам	несущественные
химической реакции?	фактические ошибки,
3. Какие компьютерные	не искажающие общего
программы можно использов	вать смысла— 2 балла;
для графических методов	Имеется верное
обработки физико-химически	их решение только части
данных?	задания– 1 балл.

#### V. Учебно-методическое и информационное обеспечение дисциплины

#### 1) Рекомендуемая литература

#### а) Основная литература:

- 1. Химия. Избранные разделы общей физической и коллоидной химии [Электронный ресурс]: учебное пособие/ О.В. Андрюшкова [и др.].— Электрон. текстовые данные.— Новосибирск: Новосибирский государственный технический университет, 2011.— 160 с.— Режим доступа: http://www.iprbookshop.ru/44701
- 2. Левченков С.И. Краткий очерк истории химии. Ростов н/Д: Рост. гос.ун-т,, 2013. [Электронный ресурс]: Режим доступа: <a href="http://www.physchem.chimfak.rsu.ru/Source/History/big\_index.html">http://www.physchem.chimfak.rsu.ru/Source/History/big\_index.html</a>

2. Венер М.В. Строение молекул и основы квантовой химии [Электронный ресурс]: учебное пособие. — М.: Московский городской педагогический университет, 2010. - 90 с. — Электронный ресурс. — Режим доступа: http://www.iprbookshop.ru/26626.html

#### б) Дополнительная литература:

- 1. Струнин В.И. Атомная спектроскопия [Электронный ресурс]: учебнометодическое пособие/Струнин В.И., Струнина Н.Н., Байсова Б.Т.— Электрон. текстовые данные.— Омск: Омский государственный университет им. Ф.М. Достоевского, 2013.— 104 с.— Режим доступа: <a href="http://www.iprbookshop.ru/24869">http://www.iprbookshop.ru/24869</a>— ЭБС «IPRbooks», по паролю
- 2. *Марукович Е.И.* Эмиссионный спектральный анализ [Электронный ресурс]/Марукович Е.И., Непокойчицкий А.Г.— Электрон. текстовые данные.— Минск: Белорусская наука, 2013.— 308 с.— Режим доступа: <a href="http://www.iprbookshop.ru/29550">http://www.iprbookshop.ru/29550</a> ЭБС «IPRbooks», по паролю

### 2) Программное обеспечение

- а) Лицензионное программное обеспечение:
  - Microsoft Office профессиональный плюс 2013
  - Microsoft Windows 10 Enterprise
- б) Свободно распространяемое программное обеспечение Google Chrome

# 3) Современные профессиональные базы данных и информационные справочные системы

- 36C «ZNANIUM.COM» www.znanium.com;
- ЭБС «Университетская библиотека онлайн» <a href="https://biblioclub.ru/">https://biblioclub.ru/</a>;
- ЭБС «Лань» <a href="http://e.lanbook.com">http://e.lanbook.com</a>

#### 4) Перечень ресурсов информационно-телекоммуникационной сети « Интернет», необходимых для освоения дисциплины

- Научная библиотека ТвГУ (<a href="http://library.tversu.ru">http://library.tversu.ru</a>)
- ЭБС «Университетская библиотека онлайн» (договор № 158/08 от 10.11.2014) (http://www.iprbookshop.ru/)
- Научная электронная библиотека (договор №SU-14-08/2014 от 14.10.2014) (https://elibrary.ru/)
- <a href="http://ru.wikipedia.org/wiki/">http://ru.wikipedia.org/wiki/</a>

#### VI. Методические материалы для обучающихся по освоению дисциплины

#### Вопросы к зачету

- 1. Основные концептуальные системы химии.
- 2. Анализ развития экспериментальных физико-химических методов
- 3. Анализ развития теоретических методов физической химии
- 4. Сущность метода абсорбционной атомной спектроскопии
- 5. Сущность метода эмиссионной атомной спектроскопии
- 6. Сущность метода сканирующей электронной спектроскопии
- 7. Основные этапы развития методов структурной химии
- 8. Характеристика метода рентгено-структурного анализа
- 9. Дескрипторы химической структуры.
- 10. Принципы метода количественных корреляций структура-свойство
- 11. Сущность метода молекулярных орбиталей
- 12. Характеристика методов химической кинетики и химической динамики

#### 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:

• Физическая химия как наука, ее развитие в истории.

- Основные разделы, понятия, концепции и методы физической химии
- Развитие структурной химии в истории
- Физические методы исследования веществ их классификация и возможности
- Методы атомного спектрального анализа химического состава веществ.
- Квантово-химические методы. Метод молекулярных орбиталей.
- Методы исследования химических процессов.

## VII. Материально-техническое обеспечение дисциплины

В ходе изучения дисциплины используется приборная база для проведения физико-химического анализа, которым располагают лаборатории кафедры физической химии химико-технологического факультета.

- Компьютеры
- Учебная аудитория с мультимедийной установкой

#### VIII. Сведения об обновлении рабочей программы дисциплины

№п.п.	Обновленный	Описание внесенных	Реквизиты документа,
	раздел рабочей	изменений	утвердившего
	программы		изменения
	дисциплины		
1.	Раздел I Аннотация.	Измены часы лекций и	Протокол №11 от 28.04.21г.
		практических занятий согласно	заседания ученого совета
		учебному плану на 2021-2022 уч.	химико-технологического
		год	факультета
2.	Раздел V. Учебно-	Дополнен список основной и	Протокол №11 от 28.04.21г.
	методическое и	дополнительной литературы	заседания ученого совета
	информационное		химико-технологического
	обеспечение		факультета
	дисциплины		