

Министерство образования и науки Российской Федерации
Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего профессионального образования
**«Владимирский государственный университет
имени Александра Григорьевича и Николая Григорьевича Столетовых»**
(ВлГУ)



УТВЕРЖДАЮ
Директор по УМР
Пинфилов
2015 г.

**РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ДИСЦИПЛИНЫ
ХИМИЧЕСКАЯ ТЕХНОЛОГИЯ НАНОКЕРАМИКИ**

Направление подготовки 28.03.01 Нанотехнологии и микросистемная техника

Профиль -

Уровень высшего образования бакалавриат

Форма обучения очная

Семестр	Трудо- емкость зач. ед./час.	Лекций, час.	Лаборат. работ, час.	Практиче- ские заня- тия, час.	СРС, час.	Форма промежуточного контроля (экз./зачет), час
4	5/180	36	36	-	72	Экзамен, 36
Итого	5/180	36	36	-	72	Экзамен, 36

Владимир, 2015

3. КОМПЕТЕНЦИИ ОБУЧАЮЩЕГОСЯ, ФОРМИРУЕМЫЕ В РЕЗУЛЬТАТЕ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ

В процессе освоения дисциплины обучающийся должен демонстрировать следующие результаты образования:

1) Знать

- базовые технологические процессы и оборудование, применяемые в производстве наноматериалов (ПК-8)

2) Уметь:

- использовать базовые технологические процессы и оборудование, применяемые в производстве материалов, компонентов нано- и микросистемной техники

3) Владеть:

- готовностью работы на современном технологическом оборудовании, используемом в производстве материалов и компонентов нано- и микросистемной техники.

(ПК-8) готовностью использовать базовые технологические процессы и оборудование, применяемые в производстве материалов, компонентов нано- и микросистемной техники;

(ПК-10) готовностью работать на современном технологическом оборудовании, используемом в производстве материалов и компонентов нано- и микросистемной техники.

4. СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)

Общая трудоемкость дисциплины составляет 5 зачетных единицы, 180 часа.

№ п/п	Раздел дисциплины	Семестр	Неделя семестра	Виды учебной работы, включая самостоятельную работу студентов и трудоемкость (в часах)							Объем учебной работы с применением интерактивных методов (в часах / %)	Формы текущего контроля успеваемости (по неделям семестра), форма промежуточной аттестации (по семестрам)	
				Лекции	Консультации	Практические занятия	Лабораторные работы	Контрольные работы	СРС	КП / КР			
1	1. Наноструктурные материалы. Лекции 1,2,3	4	1	2			2					6/50	
			2	2			2		12				
			3	2			2						
2	Газафазный синтез наноматериалов и наноструктур. Лекции 4,5,6	4	4	2			2					6/50	Рейтинг-контроль 1
			5	2			2		12				
			6	2			2						

№ п/п	Раздел дисциплины	Семестр	Неделя семестра	Виды учебной работы, включая самостоятельную работу студентов и трудоемкость (в часах)							Объем учебной работы с применением интерактивных методов (в часах / %)	Формы текущего контроля успеваемости (по неделям семестра), форма промежуточной аттестации (по семестрам)
				Лекции	Консультации	Практические занятия	Лабораторные работы	Контрольные работы	СРС	КП / КР		
3	Химические методы синтеза Лекции 7,8,9	4	7 8 9	2 2 2			2 2 2			12	6/50	
4	Технология управляемой кристаллизации оксидов при спекании Лекции 10,11,12	4	10, 11, 12	2 2 2			2 2 2			12	6/50	Рейтинг-контроль 2
5	Фуллерены и углеродные нанотрубки Лекции 13,14		13,14	2 2			2 2			10	4/50	
6	Особенности химических и физических характеристик наноматериалов Лекции 15,16,17,18		15, 16, 17, 18	2 2 2 2			2 2 2 2			14	8/50	Рейтинг-контроль 3
Итого (180 час)				36			36			72	72/50	Экзамен, 36

4.1. Теоретический курс

(мультимедийное сопровождение)

Раздел 1. НАНОСТРУКТУРНЫЕ МАТЕРИАЛЫ

Лекция 1 История развития науки о наноструктурированных материалах.

Вопросы: 1. Введение. Первые научные упоминания о малых частицах. 2. Фактическое начало изучения наноструктурного состояния. 3. Особые свойства и строение малых

атомных агрегаций. 4. Внедрение в технологии производства транзисторов и лазеров наноматериалов. 5. Начало интенсивного познания твердого тела и развития техники манипулирования атомами и молекулами.

Лекция 2 Характеристика наноструктурированных материалов.

Вопросы: 1. Общая характеристика наноструктур. 2. Модели строения и формирования наночастиц. 3. Комбинация структурных элементов наночастиц.

Лекция 3. Структура наночастиц и наносистем.

Вопросы: 1. Уровни иерархии наноструктур. 2. Особенности влияния наночастиц на свойства формируемых изделий. 3. Огнеупорная природа оксидов металлов. 4. Влияние способов получения на морфологию наноматериалов.

**Раздел 2. ГАЗОФАЗНЫЙ СИНТЕЗ НАННОМАТЕРИАЛОВ И
НАНОСТРУКТУР**

Лекция 4. Газофазный метод синтеза наноматериалов

Вопросы: 1. Современные экспериментальные методы исследования веществ. 2. Техника конденсации газа. 3. Схема типовой установки для получения наночастиц из пересыщенного пара. 4. Модернизация процесса конденсации газа при производстве наночастиц. Схема установки. 5. Термическое испарение. 5. Напыление. 6. Лазерное испарение 7. Методы газовой конденсации.

Лекция 5. Синтеза нанокристаллических нитридов

Вопросы: 1. Методы газовой конденсации. 2. Синтез нанокристаллического нитрида алюминия в потоке аммиака. 3. Парофазовый синтез нитрида алюминия в потоке азота. Схема установки.

Лекция 6. Распылительный пиролиз

Вопросы: 1. Распылительный пиролиз оксидов металлов. 2. Установки для распылительного пиролиза 3. Материалы для применения в распылительном пиролизе 4. Пламенные реакторы 5. Преимущества и недостатки пламенных реакторов 6. Контрольные вопросы

Раздел 3. ХИМИЧЕСКИЕ МЕТОДЫ СИНТЕЗА

Лекция 7. Золь-гель синтез наночастиц

Вопросы: 1. Золь-гель способ синтеза наночастиц 2. Схема золь-гель способа

3. Схема установки получения сферических частиц гелеобразного материала
4. Механизм гидролиза алкоксидов металлов
5. Зависимость скорости гидролиза от различных факторов.
6. Удаление растворителя и сушка

Лекция 8. Метод реверсирования мицеллы

Вопросы: 1. Реверсивные мицеллы 2. Метод получения керамических наночастиц осаждением из раствора солей прекурсора. 3. Химический синтез прекерамических полимеров.

Лекция 9. Термический синтез из прекерамических полимерных прекурсоров.

Вопросы: 1. Отжиг аморфных прекерамических порошков. 2. Схема установки получения ультразерен лазерным способом. 3. Механохимический синтез 4. Структура нанопорошков, полученных измельчением в планетарных мельницах с применением катализатора измельчения 5. Контрольные вопросы

**Раздел 4. ТЕХНОЛОГИЯ УПРАВЛЯЕМОЙ КРИСТАЛЛИЗАЦИИ
ОКСИДОВ ПРИ СПЕКАНИИ**

Лекция 10. Кристаллизация оксидов металлов при спекании

Вопросы: 1. Кристаллизация оксидов металлов 2. Структурные особенности неорганических наноразмерных частиц формируемых при спекании 3. Химизм связи керамических наночастиц. 4. Влияние поверхности кристаллов

Лекция 11. Контролируемое термическое разложение металлоорганических прекурсоров

Вопросы: 1. Формирование паутиноподобных структуры 2. Формирование кубоподобных кристаллитов. 3. Формирование структуры диоксида титана 4. Структура наночастиц соединений кремния, свинца, циркония 5. Контрольные вопросы.

Лекция 12. Самоорганизация наночастиц

Вопросы: 1. Надмолекулярные структуры с участием наночастиц 2. Получения наночастиц различного размера и формы 3. Процессы организации и самоорганизации наночастиц на примере частиц серебра и золота. 4. Процессы трансляционного и ориентационного упорядочения наночастиц 5. Проблемы создания электронных наноприборов.

Раздел 5. ФУЛЛЕРЕНЫ И УГЛЕРОДНЫЕ НАНОТРУБКИ

Лекция 13. Нанохимия группы углерода и кремния.

Вопросы: 1. Наночастицы углерода и кремния 2. Фуллерены. 3. Реакция замещения хлорфуллеренов 4. Реакция внедрения металлов в фуллерены 5. внедрение инертных газов в фуллерены 6. Регулирование реакционной способности металлфуллеренов 7. Кластеры кремния

Лекция 14. Химия углеродных нанотрубок

Вопросы: 1. Структура углеродных нанотрубок. 2. Синтез углеродных нанотрубок. 3. Химия нанотрубок 4. Заполнение внутренних полостей 5. Прививка функциональных групп. 6. Внедрение атомов и молекул в многослойные трубки

Раздел 6. ОСОБЕННОСТИ ХИМИЧЕСКИХ И ФИЗИЧЕСКИХ ХАРАКТЕРИСТИК НАНОМАТЕРИАЛОВ

Лекция 15. Размерные эффекты в нанохимии частиц и наносистем

Вопросы: 1. Квантовый размерный эффекты в нанохимии 2. Зависимость свойств материалов от размеров частиц 3. Химические свойства изоляционных поверхностей 4. Особенности физических свойств оксидов металлов 5. Физические свойства нанофазной керамики 6. Контрольные вопросы

Лекция 16. Высокоплотные наноструктурированные системы

Вопросы: 1. Получение высокоплотных наноструктурированных систем. 2. Сверхпластичность и гибкость 3. Электрические и оптические свойства 4. Перспективы развития нанотехнологии оксидов металлов 5. Контрольные вопросы

Лекция 17. Синтез тугоплавких оксидов

Вопросы: 1. Синтез тугоплавких нанопорошков в высокотемпературной плазме 2. Синтез прозрачной нанокерамики на основе шпинели 3. Сравнительные характеристики наноматериалов 4. Контрольные вопросы

Лекция 18. Сравнительные технические характеристики наноматериалов

Вопросы: 1. Температуроустойчивые стеклокерамические и стеклокристаллические покрытия для химической и пищевой промышленности.
2. Высококремнеземистые волокна и материалы на их основе.
3. Ресурсосберегающие стеклообразные пеноматериалы.
4. Стеклообразные и ситалловые оптически прозрачные материалы.
5. Новые научные направления и технологии XXI века.

4.2. Перечень тем лабораторного практикума

Лабораторная работа 1	Особое строение и свойства малых атомных агрегаций
Лабораторная работа 2	Формирование наночастиц и модели их строения
Лабораторная работа 3	Влияния наночастиц на свойства формируемых изделий
Лабораторная работа 4	Установки для получения наночастиц из газовой фазы
Лабораторная работа 5	Схема установки парофазового синтеза нитрида алюминия в потоке азота.
Лабораторная работа 6	Получение наночастиц распылительным пиролизом
Лабораторная работа 7	Синтез наночастиц в пламенных реакторах
Лабораторная работа 8	Золь-гель синтез наночастиц
Лабораторная работа 9	Получения керамических наночастиц из раствора солей прекурсора.
Лабораторная работа 10	Синтез нанокристаллических частиц отжигом прекерамических порошков
Лабораторная работа 11	Структурные особенности неорганических наноразмерных частиц формируемых при спекании
Лабораторная работа 12	Формирование кубоподобных нанокристаллитов соединений кремния, свинца, циркония, диоксида титана
Лабораторная работа 13	Получения наночастиц различного размера и формы.
Лабораторная работа 14	Наночастицы углерода и кремния
Лабораторная работа 15	Синтез углеродных нанотрубок
Лабораторная работа 16	Квантовые размерные эффекты в нанохимии
Лабораторная работа 17	Получение высокоплотных наноструктурированных систем.
Лабораторная работа 18	Синтез тугоплавких нанопорошков в высокотемпературной плазме

5. ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫЕ ТЕХНОЛОГИИ

Для достижения планируемых результатов обучения, в дисциплине "Химическая технология нанокерамики" используются различные образовательные технологии:

1. *Информационно-развивающие технологии*, направленные на овладение большим запасом знаний, запоминание и свободное оперирование ими.

Используется лекционно-семинарский метод, самостоятельное изучение литературы, применение новых информационных технологий для самостоятельного пополнения знаний, включая использование технических и электронных средств информации.

2. *Деятельностные практико-ориентированные технологии*, направленные на формирование системы профессиональных практических умений при проведении экспериментальных исследований, обеспечивающих возможность качественно выполнять профессиональную деятельность.

3. *Развивающие проблемно-ориентированные технологии*, направленные на формирование и развитие проблемного мышления, мыслительной активности, способности проблемно мыслить, видеть и формулировать проблемы, выбирать способы и средства для их решения.

Используются виды проблемного обучения: освещение основных проблем на лекциях, учебные дискуссии, коллективная мыслительная деятельность в группах при выполнении лабораторных работ,

Личностно-ориентированные технологии обучения, обеспечивающие в ходе учебного процесса учет различных способностей обучаемых, создание необходимых условий для развития их индивидуальных способностей, развитие активности личности в учебном процессе. Личностно-ориентированные технологии обучения реализуются в результате индивидуального общения преподавателя и студента при выполнении домашних индивидуальных заданий, подготовке индивидуальных отчетов по лабораторным работам.

4. Для целенаправленного и эффективного формирования запланированных компетенций у обучающихся, выбраны следующие сочетания форм организации учебного процесса и методов активизации образовательной деятельности:

- при выполнении лабораторных работ: работа в команде, метод выборочных ответов, исследовательский метод, анализ конкретных ситуаций (case-study);

- при чтении лекций: интерактивная лекция, опережающая самостоятельная работа, "мозговой штурм" (выборочно по списку группы определяются студенты, которые отвечают на вопросы преподавателя по предыдущей теме лекционного курса);

В рамках работы над содержанием дисциплины использованы следующие формы работ:

- публичная защита рефератов;

- научные студенческие конференции по итогам защиты рефератов;

- лабораторные исследования с дальнейшей интерпретацией полученных данных.

6. ОЦЕНОЧНЫЕ СРЕДСТВА ДЛЯ ТЕКУЩЕГО КОНТРОЛЯ УСПЕВАЕМОСТИ, ПРОМЕЖУТОЧНОЙ АТТЕСТАЦИИ ПО ИТОГАМ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ И УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ САМОСТОЯТЕЛЬНОЙ РАБОТЫ СТУДЕНТОВ

6.1. Формирование рейтинговой оценки. Критерии и методы оценки качества знаний студентов по дисциплине «Альтернативные источники энергии»

Текущий контроль знаний студентов осуществляется посредством рейтинговой оценки знаний студентов.

В соответствии с рейтинговой системой, текущий контроль производится трижды в течение семестра путем балльной оценки качества усвоения теоретического материала (ответы на вопросы) и результатов практической деятельности (решение задач, выполнение заданий, решение проблем).

Рейтинг-контроль № 1.

1. Первые научные упоминания о малых частицах. 2. Фактическое начало изучения наноструктурного состояния. 3. Особые свойства и строение малых атомных агрегаций. 4. Внедрение в технологии производства транзисторов и лазеров наноматериалов. 5. Начало интенсивного познания твердого тела и развития техники манипулирования атомами и молекулами. 6. Общая характеристика наноструктур. 7. Модели строения и формирования наночастиц. 8. Комбинация структурных элементов наночастиц. 9. Уровни иерархии наноструктур. 10. Особенности влияния наночастиц на свойства формируемых изделий. 11. Огнеупорная природа оксидов металлов. 12. Влияние способов получения на морфологию наноматериалов. 13. Газофазный метод синтеза наноматериалов при конденсации газа. 14. Схема типовой установки для получения наночастиц из пересыщенного пара. 15. Модернизация процесса конденсации газа при производстве наночастиц. Схема установки. 16. Термическое испарение. 17. Напыление. Лазерное испарение 18. Методы газовой конденсации. 19. Методы газовой конденсации нанокристаллических нитридов. 20. Синтез нанокристаллического нитрида алюминия в потоке аммиака. 21. Парофазовый синтез нитрида алюминия в потоке

азота. Схема установки. 22. Распылительный пиролиз оксидов металлов. 23. Установки для распылительного пиролиза. 24. Материалы для применения в распылительном пиролизе 25. Пламенные реакторы. Преимущества и недостатки пламенных реакторов

Рейтинг-контроль № 2.

1. Золь-гель способ синтеза наночастиц 2. Схема золь-гель способа 3. Схема установки получения сферических частиц гелеобразного материала 4. Механизм гидролиза алкоксидов металлов 5. Зависимость скорости гидролиза от различных факторов. 6. Удаление растворителя и сушка 7. Реверсивные мицеллы 8. Метод получения керамических наночастиц осаждением из раствора солей прекурсора. 9. Химический синтез прекерамических полимеров. 10. Отжиг аморфных прекерамических порошков. 11. Схема установки получения ультразвуком лазерным способом. 12. Механохимический синтез 13. Структура нанопорошков, полученных измельчением в планетарных мельницах с применением катализатора измельчения 14. Кристаллизация оксидов металлов 15. Структурные особенности неорганических наноразмерных частиц формируемых при спекании 16. Химизм связи керамических наночастиц. 17. Влияние поверхности кристаллов. 18. Формирование паутиноподобных структуры из металлоорганических прекурсоров 19. Формирование кубоподобных кристаллитов. 20. Формирование структуры диоксида титана, наночастиц соединений кремния, свинца, циркония 21. Надмолекулярные структуры с участием наночастиц. 22. Получения наночастиц различного размера и формы 23. Процессы организации и самоорганизации наночастиц на примере частиц серебра и золота. 24. Процессы трансляционного и ориентационного упорядочения наночастиц 25. Проблемы создания электронных наноприборов.

Рейтинг-контроль № 3.

1. Наночастицы углерода и кремния. Фуллерены. 2. Реакция замещения хлорфуллеренов 3. Реакция внедрения металлов в фуллерены 4. внедрение инертных газов в фуллерены 5. Регулирование реакционной способности металлфуллеренов 6. Кластеры кремния. 7. Структура углеродных нанотрубок. 8. Синтез углеродных нанотрубок. 9. Химия нанотрубок 10. Заполнение внутренних полостей 11. Прививка функциональных групп. 12. Внедрение атомов и молекул в многослойные трубки. 13. Квантовый размерный эффекты в нанохимии 14. Зависимость свойств материалов от размеров частиц 15. Химические свойства изоляционных поверхностей 16. Особенности физических свойств оксидов металлов 17. Физические свойства нанокерамики. 18. Получение высокоплотных наноструктурированных систем. 19.

Сверпластичность и гибкость 20. Электрические и оптические свойства 21. Перспективы развития нанотехнологии оксидов металлов. 22. Синтез тугоплавких нанопорошков в высокотемпературной плазме 23. Синтез прозрачной нанокерамики на основе шпинели 24. Сравнительные характеристики наноматериалов. 25. Температуроустойчивые стеклокерамические и стеклокристаллические покрытия для химической и пищевой промышленности. 26. Высококремнеземистые волокна и материалы на их основе. 27. Ресурсосберегающие стеклообразные пеноматериалы. 28. Стеклообразные и ситалловые оптически прозрачные материалы. 29. Новые научные направления и технологии XXI века.

6.2. Темы для самостоятельного обучения – контрольные работы

1. Классификация и методы получения нанокластеров и наноструктур.
2. Методы исследования
3. Поверхность твердых тел. Микроскопические аспекты
4. Термодинамические аспекты поверхности
5. Кластерные модели
6. Молекулярные лигандные кластеры
7. Безлигандные металлические кластеры
8. Углеродные кластеры
9. Кластеры инертных газов и малых молекул
10. Кластерные реакции
11. Коллоидные кластеры и наноструктуры
12. Фуллерены и углеродные нанотрубки
13. Твердотельные нанокластеры и наноструктуры. Тонкие пленки. Механические и тепловые свойства
14. Матричные и супрамолекулярные нанокластеры и наноструктуры
15. Оптические и электронные свойства наносистем и наноматериалов.
16. Оптические наноустройства
17. Магнитные свойства наноструктур
18. Зерна, слои и поры в консолидированных материалах
19. Дефекты, поверхности раздела, пограничные сегрегации
20. Структура полимерных, биологических и углеродных наноматериалов
21. Общая характеристика свойств наноматериалов. Электронное строение

22. Фазовые равновесия и термодинамика наносистем. Фононный спектр и термические свойства.
23. Свойства типа проводимости. Оптические свойства. Магнитные характеристики.
24. Механические свойства, стабильность, рост зерен, диффузия.
26. Реакционная способность, катализ
27. Технология консолидированных материалов, технология полупроводников.
28. Микро- и наноэлектромеханические системы, материалы со специальными физическими свойствами, био- медицинские материалы
29. Получение тонких пленок, покрытий и мембран наноразмерной величины
30. Свойства тонких пленок покрытий и мембран наноразмерной величины
31. Углеродные нанотрубки и композиционные материалы на их основе.
32. Синтез, свойства, применение углеродных нанотрубок.
33. Нановолокна на основе оксида циркония., нанотрубки на основе оксида циркония
34. Нанопроволока на основе оксидов циркония.

6.3. Вопросы к экзамену

1. Первые научные упоминания о малых частицах. Фактическое начало изучения наноструктурного состояния.
2. Особые свойства и строение малых атомных агрегаций.
3. Общая характеристика наноструктур. Модели строения и формирования наночастиц.
4. Комбинация структурных элементов наночастиц.
5. Уровни иерархии наноструктур.
6. Особенности влияния наночастиц на свойства формируемых изделий. Влияние способов получения на морфологию наноматериалов.
7. Огнеупорная природа оксидов металлов.
8. Газофазный метод синтеза наноматериалов при конденсации газа.
9. Схема типовой установки для получения наночастиц из пересыщенного пара.
10. Модернизация процесса конденсации газа при производстве наночастиц. Схема установки.
11. Термическое испарение. Напыление. Лазерное испарение
12. Методы газовой конденсации нанокристаллических нитридов.
13. Синтез нанокристаллического нитрида алюминия в потоке аммиака.

14. Распылительный пиролиз оксидов металлов. Установки для распылительного пиролиза. Материалы для применения в распылительном пиролизе.
15. Пламенные реакторы. Преимущества и недостатки пламенных реакторов.
16. Золь-гель способ синтеза наночастиц, схема золь-гель способа
17. Схема установки получения сферических частиц гелеобразного материала
18. Механизм гидролиза алкоксидов металлов, зависимость скорости гидролиза от различных факторов, удаление растворителя и сушка
19. Реверсивные мицеллы, метод получения керамических наночастиц осаждением из раствора солей прекурсора.
20. Химический синтез прекерамических полимеров, отжиг аморфных прекерамических порошков.
21. Схема установки получения ультразерен лазерным способом.
22. Механохимический синтез; структура нанопорошков, полученных измельчением в планетарных мельницах с применением катализатора измельчения
23. Кристаллизация оксидов металлов, структурные особенности неорганических наноразмерных частиц формируемых при спекании
24. Химизм связи керамических наночастиц, влияние поверхности кристаллов.
25. Формирование паутиноподобных структуры из металлоорганических прекурсоров, формирование кубоподобных кристаллитов. Формирование структуры диоксида титана, наночастиц соединений кремния, свинца, циркония.
26. Надмолекулярные структуры с участием наночастиц, получения наночастиц различного размера и формы
27. Процессы организации и самоорганизации наночастиц на примере частиц серебра и золота.
28. Процессы трансляционного и ориентационного упорядочения наночастиц, проблемы создания электронных наноприборов.
29. Наночастицы углерода и кремния, фуллерены, кластеры кремния.
30. Реакция замещения хлорфуллеренов, реакция внедрения металлов в фуллерены внедрение инертных газов в фуллерены, регулирование реакционной способности металлфуллеренов.
31. Синтез, структура, химия углеродных нанотрубок.
32. Заполнение внутренних полостей, прививка функциональных групп, внедрение атомов и молекул в многослойные трубки.

33. Квантовый размерный эффекты в нанохимии, зависимость свойств материалов от размеров частиц.
34. Химические свойства изоляционных поверхностей
35. Особенности физических свойств оксидов металлов, физические свойства нанофазной керамики: сверхпластичность и гибкость, электрические и оптические свойства
36. Получение высокоплотных наноструктурированных систем.
37. Синтез тугоплавких нанопорошков в высокотемпературной плазме.
38. Синтез прозрачной нанокерамики на основе шпинели.
39. Сравнительные характеристики наноматериалов.
40. Перспективы развития нанотехнологии оксидов металлов.
41. Ресурсосберегающие стеклообразные пеноматериалы.
42. Стеклообразные и ситалловые оптически прозрачные материалы.

Промежуточная аттестация (экзамен) проводится в конце семестра также путем балльной оценки. Итоговый рейтинг определяется суммированием баллов текущей оценки в течение семестра и баллов промежуточной аттестации в конце семестра по результатам зачета. Максимальный итоговый рейтинг соответствует 100 баллам.

При оценке знаний студентов преподаватель должен руководствоваться следующими критериями для обеспечения объективного подхода к выставлению оценок «отлично», «хорошо», «удовлетворительно» и «неудовлетворительно»:

- оценка «отлично» выставляется за глубокие, исчерпывающие ответы на вопросы экзаменационного билета, изложенные последовательно, грамотно, с обоснованием представленных положений, использованием не только конспекта лекций и учебника, но и монографической литературы;

- оценка «хорошо» выставляется за правильные ответы на вопросы экзаменационного билета, причем они должны быть изложены грамотно и по существу вопроса, без существенных неточностей;

- оценка «удовлетворительно» выставляется за такие ответы, в которых частично изложен основной материал, но не приводятся детали, допущены неточности в формулировках, нарушена последовательность изложения, допущено недостаточное знание практических вопросов;

- оценка «неудовлетворительно») выставляется за отсутствие ответов на два вопроса билета, или неполные ответы на них, в которых допущены существенные ошибки.

Пересчет итогового рейтингового балла в оценку приведен в таблице.

Таблица

Шкала пересчета итогового рейтингового балла в оценку

Итоговый рейтинговый балл	Оценка
≥ 91	отлично
75-90	хорошо
61-74	удовлетворительно
<60	неудовлетворительно

7.УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ И ИНФОРМАЦИОННОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)

а) основная литература

1. Нанотехнологии и экология: риски, нормативно-правовое регулирование и управление [Электронный ресурс] / М. Халл, Д. Боумен. - М. : БИНОМ, 2015 Студенческая научная библиотека «Консультант студента»
<http://www.studentlibrary.ru/book/ISBN9785996329229.html>.
2. Основы нанотехнологии [Электронный ресурс] / Н.Т. Кузнецов, В.М. Новоторцев, В.А. Жабрев, В.И. Марголин. - М. : БИНОМ, 2014. Студенческая научная библиотека «Консультант студента» <http://www.studentlibrary.ru/book/ISBN9785996323784.html>.
3. Методы получения и исследования наноматериалов и наноструктур. Лабораторный практикум по нанотехнологиям [Электронный ресурс] : учебное пособие / Е. Д. Мишина [и др.] ; под ред. А.С. Сигова. — 4-е изд. (эл.). — М. : БИНОМ. Лаборатория знаний, 2014. — 184 с. ЭБС «Znanium» <http://znanium.com/catalog.php?bookinfo=540854>.
4. Неорганические наноматериалы [Электронный ресурс] : учебное пособие / Э.Г. Раков.— Эл. изд.— М. : БИНОМ. Лаборатория знаний, 2013.—477 с. ЭБС «Znanium» <http://znanium.com/catalog.php?bookinfo=485757>
5. Рыжонков, Д.И. Наноматериалы [Электронный ресурс] : учебное пособие. —М. : "Лаборатория знаний" (ранее "БИНОМ. Лаборатория знаний"), 2014. — 367 с. ЭБС «Znanium» <http://znanium.com/catalog.php?bookinfo=542646>

б) дополнительная литература

6. Христофоров А.И., Сысоев Э.П., Христофорова И.А. Нанокерамика: Учебное пособие. Ч. 3. Владимир: ВлГУ, 2007. – 116 с. (82 экз.) Электронная библиотека ВлГУ
<http://e.lib.vlsu.ru/bitstream/123456789/1125/3/00439.pdf>
7. Нанотехнологии и специальные материалы [Электронный ресурс] : Учебное пособие для вузов / Солнцев Ю.П., Пряхин Е.И., Вологжанина С.А., Петкова А.П. - СПб. : ХИМИЗДАТ, 2009. Студенческая научная библиотека «Консультант студента»
<http://www.studentlibrary.ru/book/ISBN9785938081772.html>
8. Очарование нанотехнологии [Электронный ресурс] / Хартманн У. - М. : БИНОМ, 2014. - Студенческая научная библиотека «Консультант студента»
<http://www.studentlibrary.ru/book/ISBN9785996313259.html>
9. Сысоев, Э. П.. Нанокерамические материалы : учебное пособие : в 2 ч. / Э. П. Сысоев — Владимир : Владимирский государственный университет (ВлГУ), Ч. 1: Пленки, покрытия, мембраны .— 2008 .— 89 с. (67 экз.) Электронная библиотека ВлГУ
<http://e.lib.vlsu.ru/bitstream/123456789/1213/3/01107.pdf>
10. Сысоев, Э.П. Нанокерамические материалы : учебное пособие : в 2 ч. / Э. П. Сысоев. — Владимир : Владимирский государственный университет (ВлГУ). Ч. 2: Трубки, стержни, проволока .— 2009 .— 85 с (67 экз.) Электронная библиотека ВлГУ
<http://e.lib.vlsu.ru/bitstream/123456789/1266/3/00905.pdf>
11. Морозов В.В. Нанотехнологии в керамике: монография. в 2ч. Ч.2. Нанопленки, нанопокрyтия, наномембраны, нанотрубки, наностержни, нанопроволока/В.В. Морозов, Э.П.Сысоев; Владим .гос.ун-т – Владимир: Изд-во Владим.гос.ун-та, 2011.- 167 с

в) периодические издания:

- журнал «Известия ВУЗов. Химия и химическая технология»;
- журнал «Химическая промышленность сегодня»;
- журнал «Фундаментальные проблемы современного материаловедения»;
- журнал «Бутлеровские сообщения»;
- журнал «Башкирский химический журнал»;
- журнал «Известия ВУЗов. Прикладная химия и биотехнология»;
- журнал «Современные наукоемкие технологии»

г) интернет-ресурсы:

- сайты ведущих научных журналов по химической технологии;
- электронные библиотечные системы «Лань», ЭБС «Znanium», Студенческая электронная библиотека «Консультант студента», ЭБС «IPRbooks» и др. (бесплатный доступ через электронную библиотеку ВлГУ).

**8. МАТЕРИАЛЬНО-ТЕХНИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ
ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)**

- 1) интерактивные лекции (наборы презентаций для прочтения лекций);
- 2) набор DVD-фильмов по различным производствам и процессам химической технологии;
- 3) лаборатории кафедры для проведения лабораторных занятий 430-1, 305-1.

Рабочая программа дисциплины составлена в соответствии с требованиями ФГОС ВО по направлению 18.03.02 "Энерго- и ресурсосберегающие процессы в химической технологии, нефтехимии и биотехнологии "; профилю программы подготовки « Рациональное использование сырьевых и энергетических ресурсов»

Рабочую программу составил



д.т.н., профессор Христофоров А.И.

Рецензент
(представитель работодателя)



зам. генерального директора по научно -технологическому развитию
ЗАО «Компания «СТЭС», к.т.н
Лазарев Е.В.

Программа рассмотрена и одобрена на заседании кафедры ХТ.

Протокол № 8 от 04.04.15 года

Заведующий кафедрой



Панов Ю.Т.

Рабочая программа рассмотрена и одобрена на заседании учебно-методической комиссии направления 28.03.01 Нанотехнологии и микросистемная техника;

Протокол № 11 от 07.04.15 года

Председатель комиссии



Араклян С.М.

**ЛИСТ ПЕРЕУТВЕРЖДЕНИЯ
РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)**

Рабочая программа одобрена на _____ учебный год
Протокол заседания кафедры № _____ от _____ года
Заведующий кафедрой _____

Рабочая программа одобрена на _____ учебный год
Протокол заседания кафедры № _____ от _____ года
Заведующий кафедрой _____

Рабочая программа одобрена на _____ учебный год
Протокол заседания кафедры № _____ от _____ года
Заведующий кафедрой _____

Рабочая программа одобрена на _____ учебный год
Протокол заседания кафедры № _____ от _____ года
Заведующий кафедрой _____

Рабочая программа одобрена на _____ учебный год
Протокол заседания кафедры № _____ от _____ года
Заведующий кафедрой _____