

**Федеральное государственное автономное образовательное
учреждение высшего образования
«Московский физико-технический институт
(государственный университет)»**



«УТВЕРЖДАЮ

**Проректор по учебной работе
и экономическому развитию**

_____ **Д.А. Зубцов**

Рабочая программа дисциплины (модуля)
по дисциплине: Физика и химия углеродных наноструктур
по направлению: Прикладные математика и физика (магистратура)
профиль подготовки: Химическая физика
Факультет молекулярной и химической физики
кафедра физики и химии наноструктур
курс: 1
квалификация: магистр

Семестр, формы промежуточной аттестации: 1(Осенний) - Экзамен

Аудиторных часов: 30 всего, в том числе:

лекции: 0 час.

практические и семинарские занятия: 30 час.

лабораторные занятия: 0 час.

Самостоятельная работа: 30 час.

Подготовка к экзамену: 30 час.

Всего часов: 90, всего зач. ед.: 2

Программу составил: В.З. Мордкович, д-р хим. наук

Программа обсуждена на заседании кафедры

16 февраля 2016 г.

СОГЛАСОВАНО:

Заведующий кафедрой

В.Д. Бланк

Начальник учебного управления

И.Р. Гарайшина

Декан факультета

В.М. Некипелов

1. Цели и задачи

Цель дисциплины

Цель курса - освоение студентами фундаментальных знаний в области химии и физики углеродных наноструктур; изучение способов создания материалов и устройств на основе углеродных наноструктур; изучение экспериментальных методов идентификации различных углеродных наноструктур, а также способов исследования их свойств и областей их практического применения.

Задачи дисциплины

- формирование базовых знаний в области химии и физики углеродных наноструктур как дисциплины, интегрирующей подготовку в различных областях физики твердого тела и смежных областях физики на примере максимального разнообразия наноструктур и материалов, обеспечиваемых уникальными возможностями углерода;
- обучение студентов принципам создания разнообразных углеродных наноструктур, их идентификации и основам практического применения;
- формирование подходов к выполнению исследований студентами в области новых ма-териалов в рамках выпускных работ на степень магистра.

2. Место дисциплины (модуля) в структуре образовательной программы

Курс "Физика и химия углеродных наноструктур" является дисциплиной, формирующей у обучающегося профессиональные навыки и компетенции.

Для освоения данной дисциплины обучающийся должен:

- знать фундаментальные законы молекулярной физики, термодинамики и оптики;
- знать фундаментальные понятия и законы общей, неорганической и органической химии;
- владеть номенклатурой органических и неорганических веществ.

Данная дисциплина относится к вариативной части образовательной программы.

Дисциплина «Физика и химия углеродных наноструктур» базируется на дисциплинах:

- Общая и неорганическая химия;
- Дифференциальные уравнения;
- Общая физика: лабораторный практикум;
- Общая физика: термодинамика и молекулярная физика;
- Общая физика: оптика;
- Кратные интегралы и теория поля;
- Общая физика: механика;
- Общая физика: электричество и магнетизм;
- Общая физика: квантовая физика.

Дисциплина «Физика и химия углеродных наноструктур» предшествует изучению дисциплин:

Научно-исследовательская работа.

3. Перечень планируемых результатов обучения по дисциплине (модулю), соотнесенных с планируемыми результатами освоения образовательной программы

Освоение дисциплины направлено на формирование следующих общекультурных, общепрофессиональных и профессиональных компетенций:

- способность к абстрактному мышлению, анализу, синтезу (ОК-1);
- способность выбирать цели своей деятельности и пути их достижения, прогнозировать последствия научной, производственной и социальной деятельности (ОПК-4);

способность самостоятельно и (или) в составе исследовательской группы разрабатывать, исследовать и применять математические модели для качественного и количественного описания явлений и процессов и (или) разработки новых технических средств (ПК-1);
 способность ставить, формализовать и решать задачи, уметь системно анализировать научные проблемы, генерировать новые идеи и создавать новое знание (ПК-2).

В результате освоения дисциплины обучающиеся должны

знать:

- разнообразие углеродных наноструктур и их классификацию;
- способы идентификации углеродных наноструктур и сертификации материалов на их основе;
- способы создания углеродных наноструктур и сертификации материалов на их основе;
- существующие и перспективные практические применения углеродных наноструктуры;
- о взаимосвязях и фундаментальном единстве естественных наук.

уметь:

- эффективно использовать на практике теоретические компоненты науки: понятия, суждения, умозаключения, законы;
- представить панораму универсальных методов и законов современного естествознания;
- работать на современном экспериментальном оборудовании;
- абстрагироваться от несущественных влияний при моделировании реальных физических ситуаций;
- планировать оптимальное проведение эксперимента.

владеть:

- планированием, постановкой и обработкой результатов физического и химического эксперимента;
- научной картиной мира;
- навыками самостоятельной работы в лаборатории на современном экспериментальном оборудовании;
- математическим моделированием физических задач.

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

4.1. Разделы дисциплины (модуля) и трудоемкости по видам учебных занятий

№	Тема (раздел) дисциплины	Виды учебных занятий, включая самостоятельную работу				
		Лекции	Практические и семинарские занятия	Лаборат. работы	Задания, курсовые работы	Самост. работа
1	История науки об углероде с древних времен и ее место в фундаментальном единстве естественных наук		2			5
2	Практические применения углеродных наноструктур сегодня и завтра		6			5
3	Разнообразие углеродных наноструктур и их классификация		4			5
4	Свойства углеродных наноструктур и методы их исследования		6			5

5	Способы идентификации углеродных наноструктур и сертификации материалов на их основе		4			5
6	Способы создания углеродных наноструктур и материалов на их основе		8			5
Итого часов			30			30
Подготовка к экзамену		30 час.				
Общая трудоёмкость		90 час., 2 зач.ед.				

4.2. Содержание дисциплины (модуля), структурированное по темам (разделам)

Семестр: 1 (Осенний)

1. История науки об углероде с древних времен и ее место в фундаментальном единстве естественных наук

Углеродные материалы древности: древесный уголь, угольная чернь и печная сажа, их применения в древности и современности. Индустриальная эпоха и открытие аллотропии. Теория Кекуле и современные представления о строении углеродных материалов. Новые углеродные материалы XX века: коксы, графиты, углеродные волокна и их наноструктура. Открытие фуллерена и взрывное развитие науки об углеродных наноструктурах.

2. Практические применения углеродных наноструктур сегодня и завтра

Применения углеродных наноструктур в XX веке: коксы, графиты, углеродные волокна, сажи и черни, детонационные алмазы. Перспективы применения углеродных нанотрубок, фуллеренов и новых материалов на их основе. Реальные и легендарные применения: орбитальный лифт, фуллерен как лекарство. Перспективы нанoeлектронных устройств на основе углеродных наноструктур.

3. Разнообразие углеродных наноструктур и их классификация

Теория гибридизации Полинга и более современные представления о принципах строения углеродных кластеров. Возможности существования ограниченных и протяженных углеродных наноструктур. Взаимная связь графита и графена. Фуллерен. Нановолокна и нанотрубки как структурное развитие фуллерена и как структурное развитие графита. Классификация углеродных наноструктур. Углеродные наноструктуры в углеродных материалах, композитах, нанокompозитах и интеркалированных структурах

4. Свойства углеродных наноструктур и методы их исследования

Связь между структурой и свойствами углеродных материалов. Физические и химические свойства. Реальные и легендарные уникальные свойства различных углеродных наноструктур: ферромагнетизм нанографита, химическая стойкость стеклоуглерода, механическая прочность углеродных нановолокон, баллистическая проводимость углеродных нанотрубок. Методы экспериментального исследования свойств, представительность методов

5. Способы идентификации углеродных наноструктур и сертификации материалов на их основе

Просвечивающая электронная микроскопия как «абсолютный» метод идентификации углеродных наноструктур, недостатки и ограничения этого метода. Другие электронно-микроскопические, зондовые, спектральные, химические методы идентификации. Оптимальная стратегия идентификации с применением нескольких методов исследования. Проблемы и практическая реализация сертификации материалов на основе углеродных наноструктур

6. Способы создания углеродных наноструктур и материалов на их основе

Самозарождение углеродных наноструктур в природе. Способы создания углеродных наноструктур «снизу вверх»: зарождение в плазме (дуговые, абляционные), газовый пиролиз, рост из расплавов. Способы создания углеродных наноструктур «сверху вниз»: расщепление, интеркалирование, направленный синтез методами органической химии. Способы создания углеродных наноструктур на матрицах: катализ, осаждение в нейтральные матрицы. Углеродные материалы и многокомпонентные композиты на основе углеродных наноструктур

5. Описание материально-технической базы, необходимой для осуществления образовательного процесса по дисциплине (модулю)

Необходимое оборудование для практических занятий: учебная аудитория, компьютеры и мультимедийное оборудование (проектор, звуковая система).

6. Перечень основной и дополнительной литературы, необходимой для освоения дисциплины (модуля)

Основная литература

1. Углеродные нанотрубы и родственные структуры. Новые материалы XXI века / Харрис П., М.: Техносфера, 2005, 336 с. ISBN 5-94836-013-X.
2. Фуллерены/ Сидоров Л.Н., Юровская М.А., Борщевский А.Я., Трушков И.В., Иоффе И.Н. Москва: Экзамен, 2005, 687 с. ISBN 5-472-00294-X
3. Electron microscopy of nanotubes / edited by Zhong Liu Wang, Chun Hui, Dordrecht: Kluwer Academic Press, 2003, 310 p., ISBN 1-40204-361-5
4. Фуллерены в биологии / Пиотровский Л.Б., Киселев О.И., СПб: Росток, 2006, 336 с. ISBN 5-94668-039-0

Дополнительная литература

1. Мордкович В. З. Сверхвысокопрочные углеродные нано-волокна/ Хим. пром. сегодня, 2003, № 2, с. 12-21
2. Нанотехнология: Физико-химия нанокластеров, наноструктури наноматериалов/. Суздаев И.П. Изд. 2-е, испр. — М.: Книжный дом «ЛИБРОКОМ», 2009. — 592 с/ ISBN 978-5-397-00217-2.
3. Carbon fibers and their composites / Morgan P., Boca Raton: CRC Press, 2005, 1153 p. ISBN 0-8247-0983-7
4. Журналы по углеродным материалам и наноструктурам (Carbon, Fullerenes, nanotubes and carbon clusters, и др.)

7. Перечень ресурсов информационно-телекоммуникационной сети "Интернет", необходимых для освоения дисциплины (модуля)

Доступные через Internet научные и научно-технические журналы: <http://scitation.aip.org/>, <http://www.sciencemag.org/> электронные конспекты лекций, учебные пособия и сборники задач, разработанные для данного курса. Обеспечение самостоятельной работы - базы данных по журналам Physica Status Solidi b, Physical Review, J of Apply Physics.

8. Методические указания для обучающихся по освоению дисциплины

Студент, изучающий дисциплину, должен с одной стороны, овладеть общим понятийным аппаратом, а с другой стороны, должен научиться применять теоретические знания на практике.

В результате изучения дисциплины студент должен знать основные определения дисциплины, уметь применять полученные знания для решения различных задач.

Успешное освоение курса требует:

- посещения всех занятий, предусмотренных учебным планом по дисциплине;
- ведения конспекта занятий;
- напряжённой самостоятельной работы студента.

Самостоятельная работа включает в себя:

- чтение рекомендованной литературы;
- проработку учебного материала, подготовку ответов на вопросы, предназначенных для самостоятельного изучения;
- решение задач, предлагаемых студентам на занятиях;
- подготовку к выполнению заданий текущей и промежуточной аттестации.

Показателем владения материалом служит умение без конспекта отвечать на вопросы по темам дисциплины.

Важно добиться понимания изучаемого материала, а не механического его запоминания. При затруднении изучения отдельных тем, вопросов, следует обращаться за консультациями к преподавателю.

Возможен промежуточный контроль знаний студентов в виде решения задач в соответствии с тематикой занятий.

9. Фонд оценочных средств для проведения промежуточной аттестации по итогам обучения

Приложение

**ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ
ДЛЯ ПРОВЕДЕНИЯ ПРОМЕЖУТОЧНОЙ АТТЕСТАЦИИ ОБУЧАЮЩИХСЯ
ПО ДИСЦИПЛИНЕ**

по направлению: Прикладные математика и физика (магистратура)
профиль подготовки: Химическая физика
Факультет молекулярной и химической физики
кафедра физики и химии наноструктур
курс: 1
квалификация: магистр

Семестр, формы промежуточной аттестации: 1(Осенний) - Экзамен

Разработчик: В.З. Мордкович, д-р хим. наук

1. Компетенции, формируемые в процессе изучения дисциплины

Освоение дисциплины направлено на формирование у обучающегося следующих общекультурных (ОК), общепрофессиональных (ОПК) и профессиональных (ПК) компетенций:

способность к абстрактному мышлению, анализу, синтезу (ОК-1);

способность выбирать цели своей деятельности и пути их достижения, прогнозировать последствия научной, производственной и социальной деятельности (ОПК-4);

способность самостоятельно и (или) в составе исследовательской группы разрабатывать, исследовать и применять математические модели для качественного и количественного описания явлений и процессов и (или) разработки новых технических средств (ПК-1);

способность ставить, формализовать и решать задачи, уметь системно анализировать научные проблемы, генерировать новые идеи и создавать новое знание (ПК-2).

2. Показатели оценивания компетенций

В результате изучения дисциплины «Физика и химия углеродных наноструктур» обучающийся должен:

знать:

- разнообразие углеродных наноструктур и их классификацию;
- способы идентификации углеродных наноструктур и сертификации материалов на их основе;
- способы создания углеродных наноструктур и сертификации материалов на их основе;
- существующие и перспективные практические применения углеродных наноструктуры;
- о взаимосвязях и фундаментальном единстве естественных наук.

уметь:

- эффективно использовать на практике теоретические компоненты науки: понятия, суждения, умозаключения, законы;
- представить панораму универсальных методов и законов современного естествознания;
- работать на современном экспериментальном оборудовании;
- абстрагироваться от несущественных влияний при моделировании реальных физических ситуаций;
- планировать оптимальное проведение эксперимента.

владеть:

- планированием, постановкой и обработкой результатов физического и химического эксперимента;
- научной картиной мира;
- навыками самостоятельной работы в лаборатории на современном экспериментальном оборудовании;
- математическим моделированием физических задач.

3. Перечень типовых контрольных заданий, используемых для оценки знаний, умений, навыков

- 1) Основные понятия и величины нано- и оптоэлектроники.
- 2) Принцип построения систем обработки сигналов. Конструирование «сверху-вниз» и «снизу-вверх»
- 3) Квантово-механическая когерентность. Квантовые ямы, проволоки и точки.
- 4) Автоэмиссионные электронные микроскопы на базе электронной колонны GEMINI.
- 5) Двухлучевые микроскопы с ионной колонной. Наноманипуляторы.
- 6) Зондовые микроскопы.

- 7) Нелинейные вольтамперные характеристики и активные элементы молекулярной электроники.
- 8) Химические реакционно-диффузионные среды и средства обработки информации.
- 9) Реакционно-диффузионный процессор.
- 10) Плотность состояний и размерность системы.
- 11) Баллистический транспорт носителей заряда. Подвижность зарядов. Туннелирование носителей заряда.
- 12) Методы формирования нанoeлектронных структур, основанные на использовании сканирующих зондов.
- 13) Нанолитография. Электронно-лучевая литография. Перьевая нанолитография.
- 14) Основные характеристики двумерных полупроводниковых наноструктур.
- 15) Прямоугольная потенциальная яма конечной глубины. Параболическая и треугольная квантовые ямы. Параболическая потенциальная яма.
- 16) Напряженные слои. Влияние напряжений на валентную зону. Зонная структура в квантовых ямах.
- 17) Способы гибридизации атомов углерода.
- 18) Многостенные и одностенные углеродные нанотрубки, фуллерены и фуллереновые полимеры, нанографит, наноалмаз и аморфные алмазоподобные пленки, углеродные и азот-углеродные нановолокна.
- 19) Графеновые нанoeлектронные устройства.
- 20) Гетеропереходы. Гетеропереходы с модулированным легированием.
- 21) Напряженные гетероструктуры на основе SiGe.
- 22) Модулированно-легированные квантовые ямы. Множественные квантовые ямы (MQW).
- 23) Концепция сверхрешеток. Модель сверхрешетки Кронига-Пенни.
- 24) Процесс продольного переноса в наноструктурах в электрических полях. Экспериментальные данные по продольному переносу.
- 25) Поперечный перенос.
- 26) Резонансное туннелирование.
- 27) Влияние поперечных электрических полей на свойства сверхрешеток. Квантовый перенос в наноструктурах.
- 28) Воздействие магнитного поля на кристаллы.
- 29) Поведение систем пониженной размерности в магнитных полях.
- 30) Плотность состояний двумерных систем в магнитных полях. Эффект Аронова-Бома. Эффект Шубникова-де Газа.
- 31) Квантовый эффект Холла. Использование квантового эффекта Холла в метрологии.
- 32) Оптические характеристики квантовых точек и нанокристаллов.
- 33) Электрооптические эффекты в квантовых точках. Квантово-размерный эффект Штарка.
- 34) Электрооптические эффекты в сверхрешетках.
- 35) Транзисторы на горячих электронах. Одноэлектронные транзисторы.
- 36) Лазеры на полупроводниковых гетеропереходах.
- 37) Лазеры на полупроводниковых квантовых ямах.
- 38) Лазеры на напряженных структурах с квантовыми ямами. Лазеры на квантовых точках.

4. Критерии оценивания

Оценка отлично 10 баллов - выставляется студенту, показавшему всесторонние, систематизированные, глубокие знания учебной программы дисциплины, проявляющему интерес к данной предметной области, продемонстрировавшему умение уверенно и творчески применять их на практике при решении конкретных задач, свободное и правильное обоснование принятых решений.

Оценка отлично 9 баллов - выставляется студенту, показавшему всесторонние, систематизированные, глубокие знания учебной программы дисциплины и умение уверенно применять их на практике при решении конкретных задач, свободное и правильное обоснование принятых решений.

Оценка отлично 8 баллов - выставляется студенту, показавшему всесторонние, систематизированные, глубокие знания учебной программы дисциплины и умение уверенно применять их на практике при решении конкретных задач, правильное обоснование принятых решений, с некоторыми недочетами.

Оценка хорошо 7 баллов - выставляется студенту, если он твердо знает материал, грамотно и по существу излагает его, умеет применять полученные знания на практике, но недостаточно грамотно обосновывает полученные результаты.

Оценка хорошо 6 баллов - выставляется студенту, если он твердо знает материал, грамотно и по существу излагает его, умеет применять полученные знания на практике, но допускает в ответе или в решении задач некоторые неточности.

Оценка хорошо 5 баллов - выставляется студенту, если он в основном знает материал, грамотно и по существу излагает его, умеет применять полученные знания на практике, но допускает в ответе или в решении задач достаточно большое количество неточностей.

Оценка удовлетворительно 4 бала - выставляется студенту, показавшему фрагментарный, разрозненный характер знаний, недостаточно правильные формулировки базовых понятий, нарушения логической последовательности в изложении программного материала, но при этом он освоил основные разделы учебной программы, необходимые для дальнейшего обучения, и может применять полученные знания по образцу в стандартной ситуации.

Оценка удовлетворительно 3 бала - выставляется студенту, показавшему фрагментарный, разрозненный характер знаний, допускающему ошибки в формулировках базовых понятий, нарушения логической последовательности в изложении программного материала, слабо владеет основными разделами учебной программы, необходимыми для дальнейшего обучения и с трудом применяет полученные знания даже в стандартной ситуации.

Оценка неудовлетворительно 2 бала - выставляется студенту, который не знает большей части основного содержания учебной программы дисциплины, допускает грубые ошибки в формулировках основных принципов и не умеет использовать полученные знания при решении типовых задач.

Оценка неудовлетворительно 1 бал - выставляется студенту, который не знает основного содержания учебной программы дисциплины, допускает грубейшие ошибки в формулировках базовых понятий дисциплины и вообще не имеет навыков решения типовых практических задач.

5. Методические материалы, определяющие процедуры оценивания знаний, умений, навыков и (или) опыта деятельности

При проведении устного экзамена обучающемуся предоставляется 30 минут на подготовку. Опрос обучающегося по билету на устном экзамене не должен превышать одного астрономического часа.