

МИНИСТЕРСТВО ОБРАЗОВАНИЯ И НАУКИ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ
Федеральное государственное автономное учреждение
высшего профессионального образования
"Казанский (Приволжский) федеральный университет"
Химический институт им. А.М. Бутлерова



УТВЕРЖДАЮ

Проректор
по образовательной деятельности КФУ
Проф. Минзарипов Р.Г.

_____ 20__ г.

Программа дисциплины
Биофизическая химия С2.ДВ.1

Специальность: 020201.65 - Фундаментальная и прикладная химия

Специализация: Физическая химия

Квалификация выпускника:

Форма обучения: очное

Язык обучения: русский

Автор(ы):

Сироткин В.А.

Рецензент(ы):

Манапова Л.З.

СОГЛАСОВАНО:

Заведующий(ая) кафедрой: Соломонов Б. Н.

Протокол заседания кафедры No ____ от " ____ " _____ 201__ г

Учебно-методическая комиссия Химического института им. А.М. Бутлерова:

Протокол заседания УМК No ____ от " ____ " _____ 201__ г

Регистрационный No

Казань
2013

Содержание

1. Цели освоения дисциплины
2. Место дисциплины в структуре основной образовательной программы
3. Компетенции обучающегося, формируемые в результате освоения дисциплины /модуля
4. Структура и содержание дисциплины/ модуля
5. Образовательные технологии, включая интерактивные формы обучения
6. Оценочные средства для текущего контроля успеваемости, промежуточной аттестации по итогам освоения дисциплины и учебно-методическое обеспечение самостоятельной работы студентов
7. Литература
8. Интернет-ресурсы
9. Материально-техническое обеспечение дисциплины/модуля согласно утвержденному учебному плану

Программу дисциплины разработал(а)(и) старший научный сотрудник, к.н. (доцент) Сироткин В.А. лаборатория физико-химических исследований Отдел физической химии ,
Vladimir.Sirotkin@kpfu.ru

1. Цели освоения дисциплины

- а) получение студентами важнейших представлений о химической структуре, пространственном строении и силах, поддерживающих нативную конформацию, биологических молекул;
- б) получение студентами представлений о современных теоретических и экспериментальных подходах, используемых при изучении свойств биологических молекул;
- в) развитие умений по применению физико-химического аппарата для анализа процессов с участием биологических молекул.

2. Место дисциплины в структуре основной образовательной программы высшего профессионального образования

Данная учебная дисциплина включена в раздел " С2.ДВ.1 Математический и естественнонаучный" основной образовательной программы 020201.65 Фундаментальная и прикладная химия и относится к дисциплинам по выбору. Осваивается на 3 курсе, 5 семестр.

Дисциплина "Биофизическая химия" предназначена для студентов третьего курса Казанского (Приволжского) федерального университета. Дисциплина относится к естественнонаучному циклу С2. Студенты, приступающие к освоению дисциплины "Биофизическая химия", должны овладеть знаниями по следующим дисциплинам: Неорганическая химия, Аналитическая химия, Высшая математика, Общая физика.

3. Компетенции обучающегося, формируемые в результате освоения дисциплины /модуля

В результате освоения дисциплины формируются следующие компетенции:

Шифр компетенции	Расшифровка приобретаемой компетенции
ПК-2 (профессиональные компетенции)	понимает роль естественных наук (химии в том числе) в выработке научного мировоззрения;
ПК-7 (профессиональные компетенции)	понимает необходимость и способен приобретать новые знания с использованием современных научных методов и владеет ими на уровне, необходимом для решения задач, имеющих естественнонаучное содержание и возникающих при выполнении профессиональных функций;

В результате освоения дисциплины студент:

1. должен знать:

важнейшие представления о химической структуре, пространственном строении и силах, поддерживающих нативную конформацию, биологических молекул.

2. должен уметь:

навыками применения физико-химического аппарата для анализа процессов с участием биологических молекул.

3. должен владеть:

представлениями о современных экспериментальных и теоретических подходах, используемых при изучении свойств биологических молекул.

важнейшие представления о химической структуре, пространственном строении и силах, поддерживающих нативную конформацию, биологических молекул.

4. Структура и содержание дисциплины/ модуля

Общая трудоемкость дисциплины составляет 2 зачетных(ые) единиц(ы) 72 часа(ов).

Форма промежуточного контроля дисциплины зачет в 5 семестре.

Суммарно по дисциплине можно получить 100 баллов, из них текущая работа оценивается в 50 баллов, итоговая форма контроля - в 50 баллов. Минимальное количество для допуска к зачету 28 баллов.

86 баллов и более - "отлично" (отл.);

71-85 баллов - "хорошо" (хор.);

55-70 баллов - "удовлетворительно" (удов.);

54 балла и менее - "неудовлетворительно" (неуд.).

4.1 Структура и содержание аудиторной работы по дисциплине/ модулю

Тематический план дисциплины/модуля

N	Раздел Дисциплины/ Модуля	Семестр	Неделя семестра	Виды и часы аудиторной работы, их трудоемкость (в часах)			Текущие формы контроля
				Лекции	Практические занятия	Лабораторные работы	
1.	Тема 1. Введение. Историческая справка. Положение биофизической химии в ряду других наук.	5	1	0	2	0	
2.	Тема 2. Структура и физико-химические свойства основных классов биологических молекул.	5	2-9	0	16	0	контрольная работа
3.	Тема 3. Основные понятия первого и второго закона термодинамики в приложении к биологическим системам.	5	10-13	0	8	0	
4.	Тема 4. Денатурация биомолекул	5	14,15	0	4	0	
5.	Тема 5. Гидратация биомолекул. Структура и физико-химические свойства воды.	5	16-18	0	6	0	контрольная работа
	Тема . Итоговая форма контроля	5		0	0	0	зачет

N	Раздел Дисциплины/ Модуля	Семестр	Неделя семестра	Виды и часы аудиторной работы, их трудоемкость (в часах)			Текущие формы контроля
				Лекции	Практические занятия	Лабораторные работы	
Итого				0	36	0	

4.2 Содержание дисциплины

Тема 1. Введение. Историческая справка. Положение биофизической химии в ряду других наук.

практическое занятие (2 часа(ов)):

Место биофизической химии в ряду других наук. Отличия биофизической химии от биохимии и биофизики. Отличие биофизической химии от физической химии. Экспериментальные методы и подходы, используемые в биофизической химии. Важнейшие достижения биофизической химии.

Тема 2. Структура и физико-химические свойства основных классов биологических молекул.

практическое занятие (16 часа(ов)):

Современные представления о пространственной структуре биологических молекул и силах, ее определяющих. Химическая и пространственная структура 20 α -аминокислот - строительных элементов белков. Оптическая изомерия. Структура D- и L-изомеров. Классификация аминокислот по природе боковой группы. Электрический заряд аминокислот и связь с pH. Понятие о цвиттер-ионе. Уравнение Гендерсона-Хассельбаха. Образование пептидных связей. Пространственная структура, физико-химические свойства и функции белков. Внутри и межмолекулярные взаимодействия, поддерживающие нативную структуру белков. Первичная, вторичная, третичная и четвертичная структура белков. Внутримолекулярные водородные связи. Понятие об основных элементах вторичной структуры белков: α -спирали и β -листы. Ионные взаимодействия. Дисульфидные связи. Основные функции белков: катализ, транспорт, хранение, строительные элементы. Пространственная структура, физико-химические свойства и функции липидов. Классификация липидов. Химическая структура и свойства основных представителей липидов: насыщенных и ненасыщенных кислот, триглицеридов, фосфолипидов, холестерина. Основные представления о пространственной структуре, физико-химических свойствах и функциях сахаров. Оптическая изомерия сахаров. Структура D- и L-изомеров. моносахаридов. Основные представители триоз, пентоз, гексоз. Пиранидная и фуранозная форма моносахаридов. Структура и физико-химические свойства основных представителей дисахаридов: сахарозы, лактозы и галактозы. Структура и физико-химические свойства полисахаридов: крахмала и целлюлозы. Пространственная структура, физико-химические свойства и функции нуклеиновых кислот. Азотистые основания, сахара и фосфатные группы - строительные элементы нуклеиновых кислот. Сходство и различие в химической структуре ДНК и РНК. Химическая структура азотистых оснований. Структура двойной спирали нуклеиновых кислот. Основные взаимодействия, поддерживающие нативную структуру нуклеиновых кислот.

Тема 3. Основные понятия первого и второго закона термодинамики в приложении к биологическим системам.

практическое занятие (8 часа(ов)):

Термохимия биологических систем. Законы Гесса и Кирхгофа. Основные понятия: энтальпия, внутренняя энергия, теплоемкость, термодинамическая система, типы термодинамических систем, экстенсивные и интенсивные свойства. Основные понятия второго закона термодинамики: энтропия, свободная энергия Гиббса, константа равновесия, самопроизвольные и несамопроизвольные процессы, равновесные и неравновесные процессы, обратимые и необратимые процессы. Способы определения свободной энергии Гиббса в различных биологических процессах. Связывание низкомолекулярных соединений и ионов биологическими макромолекулами в водных растворах. Важность изучения взаимодействия биологических макромолекул с низкомолекулярными соединениями. Определение параметров связывания и анализ экспериментальных данных в случае: а) одностороннего связывания; б) нескольких независимых идентичных участков связывания; в) кооперативного связывания: модель Хилла.

Тема 4. Денатурация биомолекул

практическое занятие (4 часа(ов)):

Основные понятия: теплоемкость, зависимость теплоемкости вещества от температуры. Способы денатурации белков. Термическая денатурация и экспериментальные методы ее изучения. Подход Вант-Гоффа. Метод дифференциальной сканирующей калориметрии. Холодовая денатурация белков и ее термодинамическая интерпретация. Влияние влажности белка на его термостабильность. Денатурация нуклеиновых кислот. Факторы, вызывающие денатурацию ДНК и РНК.

Тема 5. Гидратация биомолекул. Структура и физико-химические свойства воды.

практическое занятие (6 часа(ов)):

Биологическая роль воды. Основные понятия из области адсорбционных явлений: адсорбент, адсорбат. Виды адсорбции. Мономолекулярная и полимолекулярная адсорбция. Полимолекулярная адсорбция и ее описание методом Брунауэра-Эммета-Теллера (БЭТ), его вывод. Положения, лежащие в основе уравнения БЭТ. Графическое определение параметров уравнения БЭТ. Основные закономерности адсорбции паров воды на твердых белковых препаратах. Понятие о сорбционном гистерезисе. Определение термодинамических параметров адсорбции воды на биологических макромолекулах: свободной энергии, энтальпии и энтропии. Структурные изменения в ходе гидратации биомолекул. Гидрофобные взаимодействия. Молекулярные причины возникновения гидрофобных эффектов. Особенности структуры воды по сравнению с другими химическими веществами. Особенности взаимодействия воды с неполярными молекулами. Характеристики гидрофобности.

4.3 Структура и содержание самостоятельной работы дисциплины (модуля)

N	Раздел Дисциплины	Семестр	Неделя семестра	Виды самостоятельной работы студентов	Трудоемкость (в часах)	Формы контроля самостоятельной работы
2.	Тема 2. Структура и физико-химические свойства основных классов биологических молекул.	5	2-9	подготовка к контрольной работе изучение теоретического лекционного материала; - проработка теорет	18	контрольная работа

N	Раздел Дисциплины	Семестр	Неделя семестра	Виды самостоятельной работы студентов	Трудоемкость (в часах)	Формы контроля самостоятельной работы
5.	Тема 5. Гидратация биомолекул. Структура и физико-химические свойства воды.	5	16-18	подготовка к контрольной работе изучение теоретического лекционного материала; - проработка теорет	18	контрольная работа
	Итого				36	

5. Образовательные технологии, включая интерактивные формы обучения

- компьютерные презентации лекций,
- интерактивный опрос по разным разделам курса,
- решение смоделированных практических задач и проблем.

6. Оценочные средства для текущего контроля успеваемости, промежуточной аттестации по итогам освоения дисциплины и учебно-методическое обеспечение самостоятельной работы студентов

Тема 1. Введение. Историческая справка. Положение биофизической химии в ряду других наук.

Тема 2. Структура и физико-химические свойства основных классов биологических молекул.

контрольная работа , примерные вопросы:

ПРИМЕРЫ БИЛЕТОВ ДЛЯ КОНТРОЛЯ САМОСТОЯТЕЛЬНОЙ РАБОТЫ СТУДЕНТОВ. Билет ♦1 Химический состав и пространственное строение основных представителей биологических молекул: белков, нуклеиновых кислот, полисахаридов, липидов. Билет ♦2 Силы, определяющие конформацию биомолекул. Понятие о гидрофобности. Характеристики гидрофобности. Внутримолекулярные водородные связи. Понятие об основных элементах вторичной структуры: альфа-спирали и бетта-листы. Билет ♦3 Основные понятия первого и второго законов термодинамики в приложении к биологическим системам. Понятие об основных термодинамических функциях: свободной энергии, энтальпии, энтропии. Понятие о химическом потенциале. Билет ♦4 Основные понятия первого и второго законов термодинамики в приложении к биологическим системам. Критерии самопроизвольного протекания биологических процессов. Температурная зависимость констант равновесия и скоростей биологических процессов. Билет ♦5 Связывание низкомолекулярных соединений и ионов биологическими макромолекулами. Определение параметров связывания и анализ экспериментальных данных в случае одноместного связывания. Графическое представление данных: прямые координаты, обратные, логарифмические, координаты Скетчарда.

Тема 3. Основные понятия первого и второго закона термодинамики в приложении к биологическим системам.

Тема 4. Денатурация биомолекул

Тема 5. Гидратация биомолекул. Структура и физико-химические свойства воды.

контрольная работа , примерные вопросы:

ПРИМЕРЫ БИЛЕТОВ ДЛЯ КОНТРОЛЯ САМОСТОЯТЕЛЬНОЙ РАБОТЫ СТУДЕНТОВ. Билет ♦1 Связывание низкомолекулярных соединений и ионов биологическими макромолекулами. Определение параметров связывания и анализ экспериментальных данных в случае кооперативного связывания: модель Хилла. Графическое представление данных. Билет ♦2 Основные закономерности адсорбции паров воды на биомacroмолекулах. Мономолекулярная и полимолекулярная адсорбция. Полимолекулярная адсорбция и ее описание методом Брунауэра-Эммета-Теллера (БЭТ), его вывод. Положения, лежащие в основе уравнения БЭТ. Графическое определение параметров уравнения БЭТ. Билет ♦3 Термостабильность биологических макромолекул. Основные понятия: теплоемкость, зависимость теплоемкости от температуры. Термическая денатурация, экспериментальные методы ее изучения, термодинамическая интерпретация. Билет ♦4 Применение физико-химических методов к изучению термодинамических, структурных и динамических свойств биологических объектов.

Тема . Итоговая форма контроля

Примерные вопросы к зачету:

Самостоятельная работа студентов (СРС) включает следующие виды:

- изучение теоретического лекционного материала;
- проработка теоретического материала (конспекты лекций, основная и дополнительная литература).

ПРИМЕРЫ БИЛЕТОВ ДЛЯ КОНТРОЛЯ САМОСТОЯТЕЛЬНОЙ РАБОТЫ СТУДЕНТОВ.

Билет ♦1

Химический состав и пространственное строение основных представителей биологических молекул: белков, нуклеиновых кислот, полисахаридов, липидов.

Билет ♦2

Силы, определяющие конформацию биомacroмолекул. Понятие о гидрофобности. Характеристики гидрофобности. Внутримолекулярные водородные связи. Понятие об основных элементах вторичной структуры: альфа-спирали и бетта-листы.

Билет ♦3

Основные понятия первого и второго законов термодинамики в приложении к биологическим системам. Понятие об основных термодинамических функциях: свободной энергии, энтальпии, энтропии. Понятие о химическом потенциале.

Билет ♦4

Основные понятия первого и второго законов термодинамики в приложении к биологическим системам. Критерии самопроизвольного протекания биологических процессов. Температурная зависимость констант равновесия и скоростей биологических процессов.

Билет ♦5

Связывание низкомолекулярных соединений и ионов биологическими макромолекулами. Определение параметров связывания и анализ экспериментальных данных в случае одноместного связывания. Графическое представление данных: прямые координаты, обратные, логарифмические, координаты Скетчарда.

Билет ♦6

Связывание низкомолекулярных соединений и ионов биологическими макромолекулами. Определение параметров связывания и анализ экспериментальных данных в случае кооперативного связывания: модель Хилла. Графическое представление данных.

Билет ♦7

Основные закономерности адсорбции паров воды на биомacroмолекулах. Мономолекулярная и полимолекулярная адсорбция. Полимолекулярная адсорбция и ее описание методом Брунауэра-Эммета-Теллера (БЭТ), его вывод. Положения, лежащие в основе уравнения БЭТ. Графическое определение параметров уравнения БЭТ.

Билет ♦8

Термостабильность биологических макромолекул. Основные понятия: теплоемкость, зависимость теплоемкости от температуры. Термическая денатурация, экспериментальные методы ее изучения, термодинамическая интерпретация.

Билет ♦9

Применение физико-химических методов к изучению термодинамических, структурных и динамических свойств биологических объектов.

7.1. Основная литература:

1. Избранные главы к лекционному курсу "Биофизическая химия" / Автор - составитель: В.А. Сироткин. - Казань: Казанский университет, 2011. - 51 с.
Электронный адрес: http://kpfu.ru/main_page?p_sub=12946
2. Кнорре Д.Г., Мызина С.Д. Биологическая химия, М: Высшая школа, 1998.
3. Кольман Я., Рем К.-Г. Наглядная биохимия, М: Мир, 2000.

7.2. Дополнительная литература:

- 1) Маршелл Э. Биофизическая химия, М: Мир, 1981.
- 2) Жеребцов Н.А., Попова Т.Н., Артюхов В.Г. Биохимия, Воронеж: Изд-во Воронежского государственного университета, 2002.
- 3) Ленинджер А. Основы биохимии, М.: Мир, 1985.

7.3. Интернет-ресурсы:

Methods in Protein Structure and Stability Analysis [Электронная книга] / V.N. Uversky, E.A. Permyakov (Editors) - Nova Science Publishers, Inc., Hauppauge, NY. - 2007. -
https://www.novapublishers.com/catalog/product_info.php?products_id=5695

Березов Т.Т., Коровкин Б.Ф. Биологическая химия: Учебник. ? 3-е изд., перераб. И доп. М.: Медицина, 1998. ? 704 с: ил. ? (Учеб. Лит. Для студентов мед. вузов). ISBN 5-225- -
<http://www.booksmед.com/biologiya/2131-biologicheskaya-ximiya-berezov-uchebnik.html>

Биохимия. Краткий курс с упражнениями и задачами./ Под ред. Е.С. Северина, А.Я. Николаева ? М: ГЭОТАР-МЕД, 2001. - 448 с. ? (Серия ?XXI век?). ISBN 5-9231-0053-3. -
<http://www.booksmед.com/biologiya/2147-bioximiya-kratkij-kurs-s-uprazhneniyami-i-zadachami-severin.htm>

Биохимия: Учебник / Под ред. Е.С. Северина. ? 2-е изд., испр. ? М.: ГЭОТАР-МЕД. 2004. - 784 с.: ил. ? (Серия ?XXI век?). ISBN 5-9231-0390-7. -
<http://www.booksmед.com/biologiya/693-bioximiya-severin-uchebnik.html>

Общая химия. Биофизическая химия. Химия биогенных элементов: Учеб. Для вузов / Ю.А. Ершов, В.А. Попков, А.С. Берлянд и др.; Под ред. Ю.А. Ершова. 4-е изд., стер.- М.: Высш. Шк., 2003. ? 560 с.: ил. ISBN 5-06003626-X. -
<http://www.booksmед.com/biologiya/2114-obshhaya-ximiya-biofizicheskaya-ximiya-ximiya-biogennyx-yelen>

Щербак И.Г. Биологическая химия: Учебник. ? СПб.: Издательство СПбГМУ, 2005. ? 480 с. ISBN 5-88999-052-7. -
<http://www.booksmед.com/biologiya/2124-biologicheskaya-ximiya-shherbak-uchebnik.html>

8. Материально-техническое обеспечение дисциплины/модуля согласно утвержденному учебному плану

Освоение дисциплины "Биофизическая химия" предполагает использование следующего материально-технического обеспечения:

Мультимедийная аудитория, вместимостью более 60 человек. Мультимедийная аудитория состоит из интегрированных инженерных систем с единой системой управления, оснащенная современными средствами воспроизведения и визуализации любой видео и аудио информации, получения и передачи электронных документов. Типовая комплектация мультимедийной аудитории состоит из: мультимедийного проектора, автоматизированного проекционного экрана, акустической системы, а также интерактивной трибуны преподавателя, включающей тач-скрин монитор с диагональю не менее 22 дюймов, персональный компьютер (с техническими характеристиками не ниже Intel Core i3-2100, DDR3 4096Mb, 500Gb), конференц-микрофон, беспроводной микрофон, блок управления оборудованием, интерфейсы подключения: USB, audio, HDMI. Интерактивная трибуна преподавателя является ключевым элементом управления, объединяющим все устройства в единую систему, и служит полноценным рабочим местом преподавателя. Преподаватель имеет возможность легко управлять всей системой, не отходя от трибуны, что позволяет проводить лекции, практические занятия, презентации, вебинары, конференции и другие виды аудиторной нагрузки обучающихся в удобной и доступной для них форме с применением современных интерактивных средств обучения, в том числе с использованием в процессе обучения всех корпоративных ресурсов. Мультимедийная аудитория также оснащена широкополосным доступом в сеть интернет. Компьютерное оборудование имеет соответствующее лицензионное программное обеспечение.

Программа составлена в соответствии с требованиями ФГОС ВПО и учебным планом по специальности: 020201.65 "Фундаментальная и прикладная химия" и специализации Физическая химия .

Автор(ы):

Сироткин В.А. _____

"__" _____ 201__ г.

Рецензент(ы):

Манапова Л.З. _____

"__" _____ 201__ г.