

Министерство науки и высшего образования Российской Федерации
Федеральное государственное автономное образовательное учреждение
высшего образования
«СИБИРСКИЙ ФЕДЕРАЛЬНЫЙ УНИВЕРСИТЕТ»



ПРЕДСТАВИТЕЛЬСТВО
ПРОРЕКТОРА
ПО ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЙ
ДЕЯТЕЛЬНОСТИ
С. П. Басалаева

13 » августа 2018 г.

ПРОГРАММА
вступительного испытания для поступающих в аспирантуру
по направлению 06.06.01 Биологические науки
программа (профиль) 03.01.02 Биофизика
в 2018/19 учебном году

Красноярск 2018

Настоящая программа базируется на следующих дисциплинах: общая биофизика; молекулярная биофизика; биофизика клеточных и мембранных процессов; биофизика фотобиологических процессов; радиационная биофизика.

Перечень вопросов по темам:

1. **Объект и метод биофизики.** Понятие объекта и метода в методологии естественных наук. Метод биофизики на разных уровнях структуры биофизики. Место биофизики в системе биологических и физических наук.

2. **Моделирование в биофизике.** Понятие о моделях в методологии естественных наук. Теоретические и экспериментальные модели. Особенности биофизических моделей.

3. **Экстремальные принципы в биологии.** Физическая каузальность и биологический финализм. Принципы максимальной простоты, оптимальной конструкции, адекватной конструкции. Частные принципы оптимальности.

4. **Атрибуты живого с эволюционных позиций и с точки зрения ключевых свойств.** Необходимость расширения понятийной и терминологической базы физики для объяснения жизни. Адекватность применения понятий "конструкция", "машина", "сигнал", "информация" к биологическим системам, относящимся к разным уровням иерархии (за исключением надорганизменного).

5. **Ключевые проблемы абиогенного возникновения жизни и возможные подходы для их снятия.** Эксперименты Миллера-Юри. Невозможность самосборки простейшей живой клетки. Парадокс Кастлера. Необходимые условия для возникновения и эволюции живого. Возможные предшественники живой клетки и химическая эволюция.

6. **Классическая термодинамика.** Значение термодинамики для биологии и биофизики. Функции состояния – язык термодинамики. Температура как функция состояния (нулевое начало). Закон сохранения энергии (первое начало). Энтропия и энергия (второе начало). Тепловая теорема Нернста (третье начало). Основное соотношение термодинамики (соотношение Гиббса).

7. **Термодинамические потенциалы.** Свободная энергия. Энтальпия. Термодинамический потенциал Гельмгольца. Термодинамический потенциал Гиббса. Вычисление энтропии.

8. **Химический потенциал.** Понятие химического потенциала. Химический потенциал как критерий химического равновесия. Сопоставление с критериями механического и теплового равновесия.

9. **Электрохимический потенциал.** Определение электрохимического потенциала. Концентрационные элементы. Мембранный

потенциал в живых клетках. Ионоселективные мембранные электроды. Аналитическое применение электрохимических измерений.

10. Фазы и фазовые переходы в биологических системах. Вывод правила фаз Гиббса. Биологические мембраны как многокомпонентные системы. Биологический смысл многокомпонентности в свете правила фаз Гиббса. Взаимосвязь между функцией мембраны и фазовым состоянием мембраны.

11. Осмотическое давление. Вывод формулы для расчета осмотического давления. Значение осмотического давления для биологических систем. Определение молекулярной массы веществ по величине осмотического давления.

12. Полупроницаемые мембраны и электролиты. Вывод формулы, описывающей равновесие Доннана для однозарядных ионов. Влияние эффекта Доннана на осмотическое давление. Диализ и его применение.

13. Химические реакции и константы равновесия. Константы равновесия. Активность как термодинамическая концентрация. Вывод уравнения Гиббса-Дюгема. Самопроизвольное протекание химических реакций. Вывод критерия самопроизвольности химических реакций.

14. Теория переходного состояния и скорости химических реакций. Температурная зависимость индивидуальных констант скоростей реакции. Теория переходного состояния и скорости химических реакций. Денатурация белков. Термодинамические характеристики ферментативной реакции.

15. Стационарная ферментативная кинетика. Кинетическая схема Михаэлиса-Ментен и условие стационарности. Вывод уравнения Михаэлиса-Ментен. Линеаризация уравнения Михаэлиса-Ментен по Лайнуиверу-Берку.

16. Основные механизмы изменения активности ферментов. Ингибиторы ферментов. Основные типы обратимого ингибирования активности ферментов. pH-регуляция скоростей ферментативных реакций. Аллостерическая регуляция активности ферментов. Кооперативные эффекты в ферментативных реакциях.

17. Нестационарная ферментативная кинетика. Релаксационные методы исследования ферментативных реакций. Основные экспериментальные способы измерения характеристик нестационарных ферментативных процессов.

18. Второе начало термодинамики и развитие биологических систем. Энтропия и биологические системы. Химическое сродство. Функция диссипации. Производство энтропии в биологических системах.

19. Теория Онзагера. Соотношение взаимности. Сопряжение химических процессов с механохимическими процессами и активным переносом через мембраны.

20. Стационарные состояния в неравновесных системах. Возрастание энтропии в стационарных состояниях. Теорема Пригожина о минимальном производстве энтропии. Устойчивость стационарных состояний.

21. Биологические молекулы и их окружение. Основные меж- и

внутримолекулярные силы, обеспечивающие формирование и поддержание структуры биомолекул и их комплексов. Пространственная организация биополимеров. Электронные свойства биополимеров.

22. Структура и функция белков. Классификация структур белков. Принципы структурной организации белков. Переходы спираль-клубок. Кооперативные переходы в белковых молекулах. Формирование пространственной организации белков. Проблема предсказания пространственной структуры белков по первичной структуре.

23. Ферменты. Каталитический и субстрат-связывающий центры. Механизмы ферментативного катализа. Электронно-конформационные взаимодействия в ферментативном катализе.

24. Концепция "фермент-машина" по Д.С.Чернавскому. Анализ представлений о механизме ферментативного катализа. Механические аналогии в структуре белковой молекулы. Применимость концепции «фермент-машина».

25. Биологические мембраны как составная часть клеточной оболочки. Амфифильные вещества и образование мембранных структур. Молекулярная организация биологических мембран. Фазовые переходы в мембранах. Особенности структуры мембранных белков. Меж- и внутримолекулярные взаимодействия в мембранах. Проблема локализации и необходимой ориентации белков в мембранах.

26. Пассивный транспорт веществ через мембрану. Диффузия. Облегченная диффузия. Транспорт ионов. Ионное равновесие на границе раздела фаз. Уравнения электродиффузии Нернста-Планка и их решение. Индуцированный транспорт ионов.

27. Активный транспорт. Молекулярное строение каналов. Каналы и транспорт ионов через них. Электронейтральный и электрогенный транспорт ионов. Калий-натриевый насос. Активный транспорт кальция. Транспорт протонов. Активный транспорт нейтральных молекул.

28. Транспорт ионов в возбудимых мембранах и распространение нервного импульса. Потенциал действия и потенциал покоя. Генерация импульса. Транспорт ионов в возбудимых мембранах. Ионные токи в модели Ходжкина-Хаксли. Физико-химические и математические модели возбудимых мембран. Распространение нервного импульса.

29. Трансформация энергии в биомембранах. АТФ как универсальный химический переносчик энергии для сопряжения химических реакций друг с другом и другими клеточными процессами. Электрон-транспортные цепи. Механизмы генерации электрохимического потенциала. Окислительное фосфорилирование и хемиосмотическая теория Митчелла.

30. Биологические механохимические машины. Ферменты. АТФ-синтаза. Бактериальный мотор. Броуновская "трещотка". Мышцы. Механохимическая машина Качальского и Оплатки.

31. Управление и информация в биологических системах. Необходимость введения понятий "управление" и "информация" для описания специфики биологических систем.

32. Способность к молекулярной рецепции – необходимое условие функционирования биологических систем. Молекулярная рецепция в функционировании ферментов Каскады ферментативных реакций. Принципы организации процессов в клетке. Механизмы координации внутриорганизменных химических и физиологических процессов.

33. Гомеостаз. Отрицательные и положительные обратные связи в организме. Элементы теории управления.

34. Моделирование полиферментных клеточных систем. Модель энергетического метаболизма клетки. Режимы работы системы энергетического метаболизма.

Список основных рекомендованных источников.

1. Рубин А. Б. Биофизика / А. Б. Рубин; Московский университет [МГУ] им. М. В. Ломоносова. - 3-е изд., испр. и доп. - Москва: Московский университет [МГУ] им. М.В. Ломоносова, 2004 г. (Классический университетский учебник). Том 1 / А. Б. Рубин. - 2004. - 462 с. (2 экз.)

2. Рубин А. Б. Биофизика / А. Б. Рубин; Московский университет [МГУ] им. М. В. Ломоносова. - 3-е изд., испр. и доп. - Москва: Московский университет [МГУ] им. М. В. Ломоносова, 2004 г. (Классический университетский учебник). Том 2 / А. Б. Рубин. - 2004. - 469 с. (2 экз.)

3. Блюменфельд Л. А. Решаемые и нерешаемые проблемы биологической физики: [монография]/Л. А. Блюменфельд. – 2010 (2 экз.)

4. Сердюк И. Методы в молекулярной биофизике. Структура. Функция. Динамика [Текст]: учебное пособие: [в 2 томах]. - Москва: Книжный дом "Университет" - Том 2. - 2010. - 733 с. (11 экз.)

5. Плутахин Г. А. Биофизика [Текст]: учебное пособие для студентов вузов / Г. А. Плутахин, А. Г. Кощаев. - Санкт-Петербург; Москва; Краснодар: Лань, 2012. - 239 с. (1 экз.)

6. Джаксон, Мейер. Молекулярная и клеточная биофизика [Текст]: пер. с англ. / М. Б. Джаксон. - М: Мир: БИНОМ. Лаборатория знаний, 2009. - 551 с. (5 экз.)

7. Фотобиофизика: электрон. учеб. пособие / И. Е. Суковатая [и др.]; Сиб. федерал. ун-т. - Версия 1.0. - Электрон. дан. (9 Мб.). - Красноярск: ИПК СФУ, 2008. - 438 on-line. http://files.lib.sfu-kras.ru/ebibl/umkd/141/u_course.pdf

8. Кудряшов Ю. Б. Радиационная биофизика / Ю. Б. Кудряшов; под ред.: Ю. Б. Мазурик, М. Ф. Ломанов; Московский университет [МГУ] им. М.В. Ломоносова. - Москва: Физматлит [Физико-математическая литература], 2004. - 442 с. (72 экз.)

Список дополнительных рекомендованных источников.

1. Волькенштейн М. В. Общая биофизика. / Волькенштейн М. В. – М: Наука, 1978. – 592с.

2. Волькенштейн М. В. Биофизика / Волькенштейн М. В. – М: Наука, 1981. – 576с.
3. Маршелл Э. Биофизическая химия / Э. Маршел, Т1. – М.: Мир, 1981. – 358 с.
4. Романовский Ю. М. Математическая биофизика / Ю. М. Романовский, Н. В. Степанова, Д. С. Чернавский.– М: Наука, 1984. – 304с.
5. Рубин А. Б. Термодинамика биологических процессов. Учебное пособие. / А. Б. Рубин. – М.: Изд-во Моск. Ун-та, 1976. – 240с.
6. Финкельштейн А. В. Физика белка / А. В. Финкельштейн, О. Б. Птицын.– М.: Книжный дом «Университет», 2002. – 376с.
7. Чернавский Д. С. «Белок-машина». Биологические макромолекулярные конструкции / Д. С. Чернавский, Н. М. Чернавская. – М.: Янус, 1999. – 256 с.

Составитель программы:

С. И. Барцев, д.ф.-м.н., профессор.

Программа соответствует паспорту номенклатуры специальностей научных работников