Подписано электронной подписью: Вержицкий Данил Григорьевич Должность: Директор КГПИ КемГУ Дата и время: 2025-04-23 00:00:00 471086fad29a3b30e244c728abc3661ab35c9d50210dcf0e75e03a5b6fdf6436

МИНИСТЕРСТВО НАУКИ И ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования

«Кемеровский государственный университет»
Кузбасский гуманитарно-педагогический институт
федерального государственного бюджетного образовательного учреждения
высшего образования
«Кемеровский государственный университет»

ФАКУЛЬТЕТ ФИЗИЧЕСКОЙ КУЛЬТУРЫ, ЕСТЕСТВОЗНАНИЯ И ПРИРОДОПОЛЬЗОВАНИЯ

УТВЕРЖДАЮ ДЕКАН ФФКЕП _____ Рябов В.А. 18.03.2025 г.

Рабочая программа дисциплины

К.М.08.ДВ.01.02 Природные и синтетические антиоксиданты

Направление подготовки 44.03.05 «Педагогическое образование (с двумя профилями подготовки)»

Направленность (профиль) подготовки «Биология и химия»

Программа бакалавриат

Квалификация выпускника *Бакалавр*

> Форма обучения *Очная*

> Год набора 2025

Лист внесения изменений в РПД K.M.08.ДВ.01.02 Природные и синтетические антиоксиданты Сведения об утверждении:

Утверждена Учёным советом факультета (протокол Учёного совета факультета № 10 от 18.03.2025) на 2025 год набора

Одобрена на заседании методической комиссии (протокол методической комиссии факультета № 4 от 11.02.2025)

Одобрена на заседании кафедры ЕД (протокол № 5 от 13.01.2025) _А.Г. Жукова

Оглавление

| 1 Цель дисциплины | 4 |
|--|-------------|
| 1.1 Формируемые компетенции | |
| 2 Объём и трудоёмкость дисциплины по видам учебных занятий. Формы прог | _ |
| аттестации. | 4 |
| 3.2. Содержание занятий по видам учебной работы | 6 |
| 4 Порядок оценивания успеваемости и сформированности компетенций обуч | ающегося в |
| текущей и промежуточной аттестации. | 8 |
| 5 Материально-техническое, программное и учебно-методическое с | обеспечение |
| дисциплины. | 8 |
| 5.1 Учебная литература | 8 |
| 5.2 Материально-техническое и программное обеспечение дисциплины | 9 |
| 5.3. Современные профессиональные базы данных и информационные | справочные |
| системы. | 9 |
| 6 Иные сведения и (или) материалы. | 10 |
| 6.1.Примерные темы письменных учебных работ | 10 |
| 6.2. Примерные вопросы и задания / задачи для промежуточной аттестации | 10 |

1 Цель дисциплины

В результате освоения данной дисциплины у обучающегося должны быть сформированы компетенции основной профессиональной образовательной программы бакалавриата:

ПК-2

Содержание компетенций как планируемых результатов обучения по дисциплине см. таблицы 1 и 2.

1.1 Формируемые компетенции, индикаторы достижения компетенций, знания, умения, навыки

Таблица 1 – Индикаторы достижения компетенций, формируемые дисциплиной

| Код и название компетенци и ПК-2. Способен осваивать и использоват ь теоретическ ие знания и практически е умения и навыки в предметной области по профилю "Химия" при решении профессион альных задач | Индикаторы достижения компетенции по ОПОП ПК-2.1 Знает структуру, состав и дидактические единицы предметной области Химия. ПК-2.2 Умеет осуществлять отбор учебного содержания предметной области Химия для его реализации в различных формах обучения в соответствии с требованиями ФГОС 00. ПК-2.3 Демонстрирует навыки использования в профессиональной образовательной деятельности систематизированных теоретических и практических знаний химических наук. | Знает: - фундаментальные законы, явления и процессы, изучаемые химией. Умеет: - доступно объяснять основные химические термины, понятия и законы, ассоциированные с областью изучения; - использовать химические знания в профессиональной деятельности; Владеет: - основными химическими и физическими понятиями, знаниями закономерностей химических процессов и явлений. |
|--|--|---|
|--|--|---|

2 Объём и трудоёмкость дисциплины по видам учебных занятий. Формы промежуточной аттестации.

Таблица 4 – Объем и трудоемкость дисциплины по видам учебных занятий

| Общая трудоемкость и виды учебной работы по дисциплине, проводимые в разных формах | Объём часов по формам обучения | | | | |
|---|--------------------------------|------|-----|--|--|
| проводимые в разных формах | ОФО | ОЗФО | ЗФО | | |
| 1. Общая трудоёмкость дисциплины | 108 | | | | |
| 2. Контактная работа обучающихся с преподавателем (по видам учебных занятий) (всего) | 42 | | | | |
| Аудиторная работа (всего): | 42 | | | | |
| в том числе: | | | | | |
| лекции | 16 | | | | |
| практические занятия, семинары | | | | | |
| практикумы | | | | | |
| лабораторные работы | 26 | | | | |
| в интерактивной форме | | | | | |
| в электронной форме | | | | | |
| Внеаудиторная работа (всего): | | | | | |
| в том числе индивидуальная работа обучающихся с преподавателем | | | | | |
| подготовка курсовой работы /контактная работа | | | | | |
| групповая, индивидуальная консультация и иные виды учебной деятельности, предусматривающие групповую или индивидуальную работу обучающихся с преподавателем | | | | | |
| творческая работа (эссе) | | | | | |
| 3. Самостоятельная работа обучающихся (всего) | 66 | | | | |
| 4. Промежуточная аттестация обучающегося – Зачёт с оценкой (А семестр) | | | | | |

3. Учебно-тематический план и содержание дисциплины.

3.1 Учебно-тематический план

Таблица 5 – Учебно-тематический план очной формы обучения

| | | Общая | T | `рудое | мкость | занятий | (час.) | | Формы ¹ | |
|--------|---------------------------|--------|-------|--------------------|--------|---------|--------|-----|--------------------|----------|
| п/п | | тру, | | | ОФО | | 17 | ВΦО | | текущего |
| 1 | D. | кость | Ауди | торн. | | Аудит | орн. | | контроля и | |
| недели | Разделы и темы дисциплины | (всего | заня | тия | | заня | гия | | промежуточ | |
| Е | то занятиям | час.) | лекц. | практ. | CPC | лекц. | практ. | CPC | ной | |
| | | | | | CIC | | | | аттестации | |
| 2 | | | | | | | | | успеваемост | |
| | | | | | | | | | И | |
| | А семестр | | | | | | | | | |

¹ УО – устный опрос, УО-1 – собеседование, УО-2 – коллоквиум, УО-3 – зачет, УО-4 – экзамен, ПР – письменная работа, ПР-1 – тест, ПР-2 – контрольная работа, ПР-3 – эссе, ПР-4 – реферат, ПР-5 – курсовая работа, ПР-6 – научно-учебный отчет по практике, ПР-7 – отчет по НИРС, ИЗ – индивидуальное задание; ТС – контроль с применением технических средств, ТС-1 – компьютерное тестирование, ТС-2 – учебные задачи, ТС-3 – комплексные ситуационные задачи

| | | Общая |] | Грудоег | мкость | занятий | (час.) | | Формы ¹ |
|--------------|----------------------------------|---------|----------------------|---------|--------|-----------|--------|-----|---------------------------|
| П/ | | трудоём | | ОФО | | * | 3ФО | | текущего |
| № недели п/п | D. | кость | Аудиторн. занятия | | | Аудиторн. | | | контроля и |
| - [ел | Разделы и темы дисциплины | (всего | | | | заня | | | промежуточ |
| — Не | по занятиям | час.) | лекц. | практ. | CPC | лекц. | практ. | CPC | ной |
| چ | | | | | | | | | аттестации успеваемост |
| ' | | | | | | | | | и |
| 1 | История возникновения и развития | 10 | 2 | 2 | 6 | | | | УО-3, ПР-5, |
| | учения о свободнорадикальных | | | | | | | | TC-2 |
| | процессах. | | | | | | | | |
| | | | | | | | | | |
| 2 | Характеристика активных форм | 25 | 4 | 6 | 15 | | | | УО, УО-3, |
| | кислорода. | | | | | | | | ПР-5, ТС-2 |
| 3 | Антиоксиданты, классификация, | 25 | 4 | 6 | 15 | | | | УО, TC-2 |
| | механизмы действия. | | | | | | | | |
| | Ферментативные антиоксиданты. | | | | 1.7 | | | | 110 110 2 |
| 4 | Неферментативные антиоксиданты, | 23 | 2 | 6 | 15 | | | | УО, УО-3, |
| | особенности их функционирования. | 2.5 | | | 1.7 | | | | ПР-5, ТС-2 |
| 5 | Понятие окислительного и | 25 | 4 | 6 | 15 | | | | УО, ТС-2 |
| | нитрозольного стрессов, | | | | | | | | |
| | физиологическая и патологическая | | | | | | | | |
| | роль. | | | | | | | | |
| 6 | Зачёт | | | | | | | | |
| ИТС | ОГО по семестру | 108 | 16 | 26 | 66 | | | | |

3.2. Содержание занятий по видам учебной работы

Таблица 6 – Содержание дисциплины

| № п/п | Наименование раздела, темы дисциплины | Содержание занятия |
|-----------------|--|---|
| Соде | ржание лекционного курса | |
| 1. | История учения о свободнорадикальных процессах. | История возникновения и развития учения о свободнорадикальных процессах. |
| 2. | Радикалы и их классификация. | Первичные, вторичные и третичные радикалы. Физико- химические свойства радикалов. Образование и роль радикалов в аэробных организмах. Физиологически значимые пути образования радикалов. Нефизиологическая продукция радикалов. |
| 3. | Антиоксидантная система клетки. | Механизмы детоксикации радикалов в организме. Антиоксидантная система клетки — ферменты и низкомолекулярные соединения. СОД ключевой фермент антиоксидантной защиты — изоформы, структура, распространение. Каталаза, глутатионпероксидаза, глутатионредуктаза, глутатионтрансфераза. Антагонизм и синергизм действия антиоксидантов. |
| 4. | Неферментативные антиоксиданты, особенности их функционирования. | Классификация неферментных антиоксидантов по механизму действия — классические антиоксиданты, ловушки инициаторов свободнорадикальных реакций, хелаторы, кофакторы и низкомолекулярные компоненты антиоксидантных ферментов и их предшественники. |
| 5. | Окислительный стресс. | Окислительный стресс. Двойственная роль свободных радикалов в тканях. Особенности окислительного стресса в мозге и антиоксидантная защита мозга. |
| 6. | Нитрозольный стресс. | Оксид азота – регулятор клеточного метаболизма. Открытие биологической активности оксида азота. |

| № п/п | Наименование раздела, темы дисциплины | Содержание занятия |
|-----------------|--|--|
| | | Образование оксида азота в клетке и его физиологическое действие. Ферменты, синтезирующие оксид азота. Пероксинитрит – цитотоксический продукт оксида азота. |
| | ржание практических заняти | |
| 1. | История учения о свободнорадикальных процессах. | История возникновения и развития учения о свободнорадикальных процессах. |
| 2. | Источники активных форм кислорода в клетке. | Источники активных форм кислорода в клетке. Образование и роль радикалов в аэробных организмах. Физиологически значимые пути образования радикалов. Нефизиологическая продукция радикалов. |
| 3. | Методы исследования свободных радикалов. | Биофизические методы: электронный парамагнитный резонанс и хемилюминесценция. Диеновая конъюгация. Биомаркеры. Ингибиторный анализ. |
| 4. | Определение активности супероксиддисмутазы. | СОД ключевой фермент антиоксидантной защиты – изоформы, структура, распространение. Определение активности супероксиддисмутазы |
| 5. | Определение активности каталазы, пероксидазы. | Каталаза и глутатионпероксидаза. Определение активности каталазы, пероксидазы. |
| 6. | Антиоксиданты, классификация, механизмы действия. | Механизмы детоксикации радикалов в организме. Антиоксидантная система клетки — ферменты и низкомолекулярные соединения. СОД ключевой фермент антиоксидантной защиты — изоформы, структура, распространение. Каталаза, глутатионпероксидаза, глутатионредуктаза, глутатионтрансфераза. Антагонизм и синергизм действия антиоксидантов. |
| 7. | Определение уровня аскорбиновой кислоты, глутатиона. SH-содержащие соединения. | Определение уровня аскорбиновой кислоты, глутатиона. Глутатион, тиоредоксины, глутаредоксины, пероксиредоксины. Участие тио-, перокси- и глутаредоксинов в клеточных редокс-зависимых процессах. |
| 8. | Неферментативные антиоксиданты, особенности их функционирования. | Классификация неферментных антиоксидантов по механизму действия — классические антиоксиданты, ловушки инициаторов свободнорадикальных реакций, хелаторы, кофакторы и низкомолекулярные компоненты антиоксидантных ферментов и их предшественники. Фенольные соединения (витамин Е, коэнзим Q), флаваноиды, коантиоксиданты (витамин С, убихинол Q10). Гормоныантиоксиданты — гормоны надпочечников (адреналин, норадреналин, дофамин), половые гормоны (эстрогены), мелатонин, фитоэстрогены. |
| 9. | Роль свободнорадикального окисления в развитии патологических процессов. Механизмы регуляторного действия активных форм кислорода. | Понятие окислительного стресса. Свободнорадикальное окисление в биологических мембранах и его регулирование. Внутриклеточные механизмы активации свободнорадикального окисления в патологии. Двойственная роль свободных радикалов в тканях. Особенности окислительного стресса в мозге и антиоксидантная защита мозга. Механизмы регуляторного действия активных форм кислорода. Редокс-чувствительные факторы транскрипции — транскрипционный фактор NF-kB, транскрипционный фактор AP-1, транскрипционный фактор HIF. Антиоксидантреспонсивный элемент (ARE). Ксенобиотики-антиоксиданты, активирующие ARE. Гены с ARE-контролируемой экспрессией. Механизмы активации ARE. Физиологическое значение ARE. |

| No | Наименование раздела, темы | Содержание занятия | | | | |
|-----|--|---|--|--|--|--|
| п/п | дисциплины | Содержание занятия | | | | |
| 10. | NO, нитрозольный стресс - | Оксид азота – регулятор клеточного метаболизма. Открытие | | | | |
| | физиологическая и | биологической активности оксида азота. Образование оксида | | | | |
| | патологическая роль. | азота в клетке и его физиологическое действие. Ферменты, | | | | |
| | | синтезирующие оксид азота. Пероксинитрит – | | | | |
| | | цитотоксический продукт оксида азота. | | | | |
| | Промежуточная аттестация – зачёт (А семестр) | | | | | |

4 Порядок оценивания успеваемости и сформированности компетенций обучающегося в текущей и промежуточной аттестации.

Для положительной оценки по результатам освоения дисциплины обучающемуся необходимо выполнить все установленные виды учебной работы. Оценка результатов

Таблица 7 — Балльно-рейтинговая оценка результатов учебной работы обучающихся по видам (БРС)

А семестр

| Учебная работа | Сумма | Виды и результаты | Оценка в аттестации | Баллы |
|----------------|-----------|-----------------------|--------------------------------------|---------------------------|
| (виды) | баллов | учебной работы | | (10 недель) |
| Текущая | 80 | Лекционные занятия | 1 балл – посещение 1 лекционного | 1 - 7 |
| учебная работа | | (конспект) | занятия | |
| в семестре | | (9 занятий) | | |
| (Посещение | | Лабораторные (14 | 1 балл – посещение 1 практического | 10-22 |
| занятий по | | работ). | занятия и выполнение работы на 51- | |
| расписанию и | | | 65% | |
| выполнение | | | 2 балла – посещение 1 занятия и | |
| заданий) | | | существенный вклад на занятии в | |
| | | | работу всей группы, | |
| | | | самостоятельность и выполнение | |
| | | | работы на 85-100% | |
| | | Самостоятельная | Темы заданий | 36 - 48 |
| | | работа | | |
| Итого по текуш | ей работ | е в семестре | | 51-80 |
| Промежуточная | 20 | Теоретический вопрос | 21 балл (пороговое значение) | 21-40 |
| аттестация | (100% | | 40 баллов (максимальное значение) | |
| (зачет) | /баллов | Практическое задание | 20 баллов (пороговое значение) | 20-35 |
| | приведе | | 35 баллов (максимальное значение) | |
| | нной | Кейс-задача | 10 баллов (пороговое значение) | 10-25 |
| | шкалы) | | 25 баллов (максимальное значение) | |
| Итого по проме | жуточної | й аттестации (зачет) | | (51 - 100%) |
| | | | | по |
| | | | | приведенно |
| | | | | й шкале) |
| | | | | 10 - 20 fs. |
| Суммарная оце | нка по ді | исциплине: Сумма балл | пов текущей и промежуточной аттестаг | ции $\overline{51 - 100}$ |

5 Материально-техническое, программное и учебно-методическое обеспечение дисциплины.

5.1 Учебная литература Основная учебная литература

- 1. Шарова, Е. И. Антиоксиданты растений: Учебное пособие / Шарова Е.И. СПб:СПбГУ, 2016. 140 с.: ISBN 978-5-288-05641-3. Текст : электронный. Режим доступа: https://znanium.com/catalog/product/941715 (дата обращения: 17.09.2023).
- 2. Антиоксиданты растений и методы их определения : монография / Н.А. Голубкина, Е.Г. Кекина, А.В. Молчанова [и др.]. Москва : ИНФРА-М, 2023. 181 с. (Научная мысль). DOI 10.12737/1045420. ISBN 978-5-16-015666-8. Текст : электронный. Режим доступа: https://znanium.com/catalog/product/1893921 (дата обращения: 17.09.2023).

Дополнительная учебная литература

- 1. Чиркин, А.А. Биологическая химия: учебник / А.А. Чиркин. Минск: Вышэйшая школа, 2017. 432 с.: схем.,ил. Режим доступа: по подписке. URL: https://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=477417 (дата обращения: 15.11.2020). Библиогр. в кн. ISBN 978-985-06-2383-6. Текст: электронный.
- 2. Биологическая химия: учебник / А.Д. Таганович, Э.И. Олецкий, Н.Ю. Коневалова, В.В. Лелевич; ред. А.Д. Таганович. 2-е изд., испр. Минск: Вышэйшая школа, 2016. 672 с.: ил. Режим доступа: по подписке. URL: https://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=235731 (дата обращения: 15.11.2020). Библиогр.: с. 654. ISBN 978-985-06-2703-2. Текст: электронный.
- 3. Плакунов, В.К. Основы динамической биохимии: учебное пособие / В.К. Плакунов, Ю.А. Николаев. Москва: Логос, 2010. 216 с. (Новая университетская библиотека). Режим доступа: по подписке. –
- URL: https://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=84985 (дата обращения: 15.11.2020). ISBN 978-5-98704-493-3. Текст: электронный.
- 4. Узденский, А.Б. Биоэнергетические процессы: учебное пособие / А.Б. Узденский; Южный федеральный университет, Физический факультет ЮФУ. Ростов-на-Дону: Южный федеральный университет, 2011. 124 с.: ил., табл. Режим доступа: по подписке. URL: https://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=241180 (дата обращения: 15.11.2020). ISBN 978-5-9275-0829-7. Текст: электронный.

5.2 Материально-техническое и программное обеспечение дисциплины.

Учебные занятия по дисциплине проводятся в учебных аудиториях КГПИ КемГУ:

- **219 Лаборатория биологии человека.** Учебная аудитория (мультимедийная) для проведения:
 - занятий лекционного типа;
 - -занятий семинарского (практического) типа;
 - групповых и индивидуальных консультаций;
 - текущего контроля и промежуточной аттестации.

Специализированная (учебная) мебель: доска меловая, кафедра, столы, стулья.

Оборудование для презентации учебного материала: стационарное - ноутбук, проектор, телевизор.

Учебно-наглядные пособия: плакаты и демонстрационные таблицы.

Используемое программное обеспечение: MSWindows (MicrosoftImaginePremium 3 year по сублицензионному договору № 1212/KMP от 12.12.2018 г. до 12.12.2021 г.), LibreOffice (свободно распространяемое Π O).

Интернет с обеспечением доступа в ЭИОС.

5.3. Современные профессиональные базы данных и информационные

справочные системы.

- 1. Журнал "Химия и Жизнь XXI век" http://www.hij.ru
- 2. Алхимик: сайт по химии. Сайт о химических веществах и явлениях интересно, содержательно, доступно, полезно для широкого круга читателей, от самых маленьких до студентов и учителей. http://alhimik.ru/index.htm
- 3. Портал фундаментального химического образования России http://www.chemnet.ru
- 4. Российское образование. [Электронный ресурс]. URL: http://www.edu.ru/
- 5. Словари и энциклопедии онлайн http://dic.academic.ru
- 6. Большая российская энциклопедия https://bigenc.ru/rf
- 7. Биомолекула. Режим доступа: https://biomolecula.ru/
- 8. Постнаука. Режим доступа: https://postnauka.ru/
- 9. Элементы большой науки. Режим доступа: https://elementy.ru/

6 Иные сведения и (или) материалы.

6.1.Примерные темы письменных учебных работ

Темы рефератов

- 1. История возникновения и развития учения о свободнорадикальных процессах.
- 2. Характеристика активных форм кислорода.
- 3. Источники активных форм кислорода в клетке.
- 4. Антиоксиданты, классификация, механизмы действия.
- 5. Ферментативные антиоксиданты СОД, каталаза, глутатионпероксидаза, глутатионредуктаза.
- 6. Неферментативные антиоксиданты, особенности их функционирования.
- 7. Глутатион.
- 8. Пероксиредоксины.
- 9. Тиоредоксин.
- 10. Церулоплазмин.
- 11. Витамины С. Е.
- 12. Понятие окислительного и нитрозольного стрессов.
- 13. Физиологическая и патологическая роль окислительного и нитрозольного стрессов.
- 14. Свободнорадикальное окисление в биологических мембранах и его регулирование.
- 15. Внутриклеточные механизмы активации свободнорадикального окисления в патологии.
- 16. Механизмы регуляторного действия активных форм кислорода.
- 17. Редокс-чувствительные факторы транскрипции транскрипционный фактор NF-kB, транскрипционный фактор AP-1, транскрипционный фактор HIF.
- 18. Оксид азота регулятор клеточного метаболизма.

6.2. Примерные вопросы и задания / задачи для промежуточной аттестации

Таблица 9 - Примерные теоретические вопросы и практические задания / задачи к экзамену

| Разделы и темы | | Примерны | е теоретичесь | сие | Примерные практические задания |
|----------------|---|----------|---------------|-----|--------------------------------|
| | | вопросы | | | / задачи |
| История | | История | возникновения | И | |
| возникновения | И | развития | учения | O | |

| Разделы и темы | Примерные теоретические вопросы | Примерные практические задания / задачи |
|---|---|--|
| развития учения о свободнорадикальных процессах. | свободнорадикальных процессах. | |
| Характеристика активных форм кислорода. | Первичные, вторичные и третичные радикалы. Физико-химические свойства радикалов. Образование и роль радикалов в аэробных организмах. Физиологически значимые пути образования радикалов. Нефизиологическая продукция радикалов. | Дать характеристику первичным, вторичным и третичным радикалам. |
| Антиоксиданты, классификация, механизмы действия. Ферментативные антиоксиданты. | Механизмы детоксикации радикалов в организме. Антиоксидантная система клетки — ферменты и низкомолекулярные соединения. СОД - ключевой фермент антиоксидантной защиты — изоформы, структура, распространение. Каталаза, глутатионпероксидаза, глутатионредуктаза, глутатионтрансфераза. Антагонизм и синергизм действия антиоксидантов. | Описать механизмы детоксикации радикалов в организме. В чём заключается антагонизм и синергизм действия антиоксидантов. |
| Неферментативные антиоксиданты, особенности их функционирования. | Классификация неферментных антиоксидантов по механизму действия — классические антиоксиданты, ловушки инициаторов свободнорадикальных реакций, хелаторы, кофакторы и низкомолекулярные компоненты антиоксидантных ферментов и их предшественники. | Охарактеризуйте классификацию неферментных антиоксидантов по механизму их действия. |
| Понятие окислительного и нитрозольного стрессов, физиологическая и патологическая роль. | Окислительный стресс. Двойственная роль свободных радикалов в тканях. Особенности окислительного стресса в мозге и антиоксидантная защита мозга. | В чём заключается двойственная роль свободных радикалов в тканях. Опишите особенности окислительного стресса в мозге и антиоксидантной защиты мозга. |

Составитель: Жукова Анна Геннадьевна, доктор биологических наук, профессор кафедры естественнонаучных дисциплин

(фамилия, инициалы и должность преподавателя (ей))