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 2023

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

Утверждена Учёным советом факультета

(протокол Учёного совета факультета № 7 от 16.03.2023)

на 2023 год набора

Одобрена на заседании методической комиссии

(протокол методической комиссии факультета № 3 от 17.02.2023)

Одобрена на заседании кафедры ЕД

(протокол № 6 от 26.01.2023) А.Г. Жукова

Утверждена Ученым советом факультета ФКЕП (протокол Ученого совета факультета № 6 от 20.03.2024г.)

Одобрена на заседании методической комиссии факультета (протокол методической комиссии факультета № 3 от 20.03.2024 г.)

Одобрена на заседании обеспечивающей кафедры ЕД (протокол № 7 от 14.03.2024 г.) <u>Жукова А.Г.</u>

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. занятия			контроля и
- [ел	Разделы и темы дисциплины	(всего							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))