

Документ подписан простой электронной подписью
Информация о владельце:
ФИО: Сухинин Александр Александрович
Должность: Проректор по учебно-воспитательной работе
Дата подписания: 03.03.2022 14:14:15
Уникальный программный ключ:
e0eb125161f4cee9e1b785de891e909123

Министерство сельского хозяйства Российской Федерации
Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования
«Санкт-Петербургский государственный университет ветеринарной медицины»

«УТВЕРЖДАЮ»
Первый проректор
по учебной работе

Д.А. Померанцев
30 июня 2020 г.



Кафедра биохимии и физиологии

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

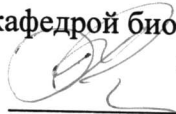
по дисциплине

«ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ»

Уровень высшего образования
БАКАЛАВРИАТ

Направление подготовки 06.03.01 - «Биология»
Очная форма обучения
Год начала подготовки - 2020

Рассмотрена и принята
на заседании кафедры
26 июня 2020 г.
Протокол № 11

Зав. кафедрой биохимии и физиологии
д.биол.н., профессор

Л.Ю.Карпенко

1. ЦЕЛИ И ЗАДАЧИ ДИСЦИПЛИНЫ

Основная цель дисциплины «Органическая химия» в обучении биоэколога по направлению подготовки 06.03.01 – «Биология» состоит в том, чтобы дать студентам теоретические, методологические и практические знания, формирующие современную химическую основу для освоения профилирующих учебных дисциплин и выполнения основных профессиональных задач.

Для достижения поставленной цели необходимо решить следующие **задачи**:

- а) **Общеобразовательная задача** заключается в углублённом ознакомлении студентами состава, строения, методами получения, химическими свойствами и применения различных классов органических соединений.
- б) **Прикладная задача** заключается в изучении роли органической химии в обеспечении экологической безопасности природы и промышленно-хозяйственных объектов; в определении запасов природных ресурсов.
- в) **Специальная задача** заключается в подготовке, организации, выполнении лабораторного практикума по органической химии, включая использование современных приборов и оборудования; в том числе привить практические навыки, значимые для будущей профессиональной деятельности.

2. ПЕРЕЧЕНЬ ПЛАНИРУЕМЫХ РЕЗУЛЬТАТОВ ОБУЧЕНИЯ ПО ДИСЦИПЛИНЕ (МОДУЛЮ), СООТНЕСЕННЫХ С ПЛАНИРУЕМЫМИ РЕЗУЛЬТАТАМИ ОСВОЕНИЯ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЙ ПРОГРАММЫ

В результате освоения дисциплины обучающийся готовится к следующим видам деятельности, в соответствии с образовательным стандартом ФГОС ВО 06.03.01 «Биология».

Виды профессиональной деятельности:

- научно-исследовательская;
- научно-производственная и проектная;
- организационно-управленческая;
- педагогическая;
- информационно-биологическая.

Компетенции обучающегося, формируемые в результате освоения дисциплины

Изучение дисциплины должно сформировать следующие компетенции:

- **общекультурные компетенции (ОК):**
 - способность к самоорганизации и самообразованию (ОК-7);

- **профессиональные компетенции (ПК):**
 - способность эксплуатировать современную аппаратуру и оборудование для выполнения научно-исследовательских полевых и лабораторных биологических работ (ПК-1).

Планируемые результаты освоения компетенций с учетом профессиональных стандартов

Компетенция	Категория компетенций	Категории			Основание (ПС, анализ опыта)
		Знать	Уметь	Владеть	
ОК-7	Общекультурные навыки	теоретические основы органической химии	использовать полученные знания в научной работе	мышлением специалиста широкого биологического профиля	-
ПК-1	Профессиональные навыки	новейшие научные и практические достижения в области органической химии	использовать необходимые приборы и лабораторное оборудование при проведении исследований органических веществ	навыками работы на приборах: спектрофотометре, фотоэлектроколориметре, рефрактометре, нефелометре, флуориметре, центрифуге и др.	-

3. МЕСТО ДИСЦИПЛИНЫ В СТРУКТУРЕ ОПОП

Дисциплина Б1.Б.09.03 «Органическая химия» является базовой дисциплиной федерального государственного образовательного стандарта высшего образования по направлению подготовки 06.03.01 - «Биология» (бакалавр). Осваивается во 2 семестре.

При обучении дисциплины «Органическая химия» используются знания и навыки, полученные студентами при освоении дисциплин

- неорганическая химия
- физика
- общая биология

Дисциплина «Органическая химия» является базовой, на которой строится большинство последующих дисциплин, таких как:

1. Биохимия
2. Химия высокомолекулярных соединений
3. Молекулярная биология
4. Физико-химические методы анализа
5. Физическая и коллоидная химия
6. Общая экология
7. Физиология растений и животных

4. ОБЪЁМ ДИСЦИПЛИНЫ «ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ»

Вид учебной работы	Всего часов	Семестр
		2
Аудиторные занятия (всего)	64	64
В том числе:	-	-
Лекции, в том числе интерактивные формы	32	32
Практические занятия (ПЗ), в том числе интерактивные формы	32	32
Самостоятельная работа (всего)	80	80
Вид промежуточной аттестации (зачет, экзамен)	Зачет с оценкой – 1	Зачет с оценкой
Общая трудоемкость часы / зачетные единицы	144/4	144/4

5. СОДЕРЖАНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ «ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ»

№ п/п	Наименование	Формируемые компетенции	Семестр	Виды учебной работы, включая самостоятельную работу студентов и трудоемкость (в часах)		
				лекция	практические занятия	самостоятельная работа
1	Углеводороды	всего по теме: ОК-7	2	6	6	16
	Введение в органическую химию. Углеводороды. Алканы. Гомологический ряд, номенклатура, изомерия, свойства, получение.			2	2	6
	Алкены, алкины. Гомологический ряд, номенклатура, изомерия, свойства, получение.			2	2	4
	Алкадиены. Арены. Строение, номенклатура, изомерия, свойства, получение, свойства.			2	2	6
	Семинар по теме			2	1	
	Спирты, фенолы, альдегиды, кетоны			всего по теме: ОК-7	2	6
Спирты. Алкоголи, гликоли, трёхатомные спирты.	ОК-7	2	2	6		
Фенолы.	ОК-7	2	1	4		
Альдегиды, кетоны.	ОК-7	2	2	6		
Семинар по теме	ОК-7	2	1			
Карбоновые кислоты	всего по теме: ПК-1	2	6	6		16
Карбоновые кислоты (общая характеристика функциональной группы, классификация). Одноосновные предельные,	ПК-1		2	2	6	

	непрелетельные.								
	Карбоновые кислоты двухосновные пределельные, непрелетельные.	ПК-1	2	2	1	4			
	Карбоновые кислоты. Оксид-, кетон- и альдегидокислоты.	ПК-1	2	2	2	6			
	Семинар по теме	ПК-1	2		1				
4	Липиды, углеводы	всего	2	6	6	16			
		по теме:							
	Углеводы: обшая характеристика, классификация. Моносахара.	ПК-1	2	2	2	8			
	Ди-, полисахара.	ПК-1	2	2	1	4			
	Липиды, стериды, фосфолипиды, высшие жирные кислоты.	ПК-1	2	2	2	4			
	Семинар по теме	ПК-1	2		1				
5	Азотсодержащие органические соединения	всего	2	8	8	16			
		по теме:							
	Амины. Аминокислоты.	ПК-1	2	2	2	4			
	Белки.	ПК-1	2	2	2	4			
	Гетероциклы.	ПК-1	2	2	2	4			
	Нуклеиновые кислоты.	ПК-1	2	2	2	4			
	ИТОГО ПО 2 СЕМЕСТРУ:			32	32	80			

6. ПЕРЕЧЕНЬ УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОГО ОБЕСПЕЧЕНИЯ ДЛЯ САМОСТОЯТЕЛЬНОЙ РАБОТЫ ОБУЧАЮЩИХСЯ ПО ДИСЦИПЛИНЕ

6.1. Методические указания для самостоятельной работы

1. Миронович, Л.М. Гетероциклические соединения с тремя и более гетероатомами [Электронный ресурс] : учебное пособие / Л.М. Миронович. — Электрон. дан. — Санкт-Петербург : Лань, 2017. — 208 с. — Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/96859>. — Загл. с экрана. Дата доступа: 24.06.2020
2. Пресс, И.А. Основы органической химии для самостоятельного изучения [Электронный ресурс] : учебное пособие / И.А. Пресс. — Электрон. дан. — Санкт-Петербург : Лань, 2016. — 432 с. — Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/71727>. — Загл. с экрана. Дата доступа: 24.06.2020
3. Основы органической химии [Электронный ресурс] : учебное пособие / М.Г. Сафаров [и др.]. — Электрон. дан. — Санкт-Петербург : Лань, 2019. — 532 с. — Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/113905>. — Загл. с экрана. Дата доступа: 24.06.2020
4. Нигматуллин, Н.Г. Физическая и коллоидная химия [Электронный ресурс] : учебное пособие / Н.Г. Нигматуллин. — Электрон. дан. — Санкт-Петербург : Лань, 2015. — 288 с. — Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/67473>. — Загл. с экрана. Дата доступа: 24.06.2020.
5. Учебно-методическое пособие по организации самостоятельной работы студентов по направлениям подготовки, реализуемым в СПбГАВМ [Электронный ресурс] / А.А. Сухинин [и др.]; СПбГАВМ – СПб.: Изд-во СПбГАВМ, 2018. – 67 с. – Режим доступа: <https://ebs.spbgavm.ru/MarcWeb2/Default.asp> (дата обращения: 24.06.2020)

6.2. Литература для самостоятельной работы

1. Галочкин, А.И. Органическая химия. Книга 1. Теоретические основы. Ациклические углеводороды [Электронный ресурс] : учебное пособие / А.И. Галочкин, И.В. Ананьина. — Электрон. дан. — Санкт-Петербург : Лань, 2019. — 436 с. — Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/112672>. — Загл. с экрана. Дата доступа: 24.06.2020
2. Галочкин, А.И. Органическая химия. Книга 2. Карбоциклические и элементоорганические соединения. Галогено- и гидроксипроизводные углеводородов [Электронный ресурс] : учебное пособие / А.И. Галочкин, И.В. Ананьина. — Электрон. дан. — Санкт-Петербург : Лань, 2019. — 404 с. — Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/112673>. — Загл. с экрана. Дата доступа: 24.06.2020
3. Галочкин, А.И. Органическая химия. Книга 3. Азотсодержащие и карбонильные соединения. Карбоновые кислоты и их производные [Электронный ресурс] : учебное пособие / А.И. Галочкин, И.В. Ананьина. — Электрон. дан. — Санкт-Петербург : Лань, 2019. — 432 с. — Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/113374>. — Загл. с экрана. Дата доступа: 24.06.2020
4. Галочкин, А.И. Органическая химия. Книга 4. Гетерофункциональные и гетероциклические соединения [Электронный ресурс] : учебное пособие / А.И. Галочкин, И.В. Ананьина. — Электрон. дан. — Санкт-Петербург : Лань, 2019. — 292 с. — Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/113375>. — Загл. с экрана. Дата доступа: 24.06.2020
5. Кузнецов, Д.Г. Органическая химия [Электронный ресурс] : учебное пособие / Д.Г. Кузнецов. — Электрон. дан. — Санкт-Петербург : Лань, 2016. — 556 с. — Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/72988>. — Загл. с экрана. Дата доступа: 24.06.2020

6. Органическая химия. Базовый курс [Электронный ресурс] : учебное пособие / Д.Б. Березин [и др.]. — Электрон. дан. — Санкт-Петербург : Лань, 2014. — 240 с. — Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/44754> . — Загл. с экрана. Дата доступа: 24.06.2020
7. Щеголев, А.Е. Органическая химия. Механизмы реакций [Электронный ресурс] : учебное пособие / А.Е. Щеголев, Н.М. Чернов. — Электрон. дан. — Санкт-Петербург : Лань, 2019. — 132 с. — Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/113383> . — Загл. с экрана. Дата доступа: 24.06.2020

7. ПЕРЕЧЕНЬ ОСНОВНОЙ И ДОПОЛНИТЕЛЬНОЙ ЛИТЕРАТУРЫ, НЕОБХОДИМОЙ ДЛЯ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ

а) основная литература:

1. Миронович, Л.М. Гетероциклические соединения с тремя и более гетероатомами [Электронный ресурс] : учебное пособие / Л.М. Миронович. — Электрон. дан. — Санкт-Петербург : Лань, 2017. — 208 с. — Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/96859>. — Загл. с экрана. Дата доступа: 24.06.2020
2. Пресс, И.А. Основы органической химии для самостоятельного изучения [Электронный ресурс] : учебное пособие / И.А. Пресс. — Электрон. дан. — Санкт-Петербург : Лань, 2016. — 432 с. — Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/71727> . — Загл. с экрана. Дата доступа: 24.06.2020
3. Основы органической химии [Электронный ресурс] : учебное пособие / М.Г. Сафаров [и др.]. — Электрон. дан. — Санкт-Петербург : Лань, 2019. — 532 с. — Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/113905> . — Загл. с экрана. Дата доступа: 24.06.2020
4. Нигматуллин, Н.Г. Физическая и коллоидная химия [Электронный ресурс] : учебное пособие / Н.Г. Нигматуллин. — Электрон. дан. — Санкт-Петербург : Лань, 2015. — 288 с. — Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/67473> . — Загл. с экрана. Дата доступа: 24.06.2020.

б) дополнительная литература:

1. Щеголев, А.Е. Органическая химия. Для фармацевтических и химико-биологических специальностей вузов [Электронный ресурс] / А.Е. Щеголев, И.П. Яковлев. — Электрон. дан. — Санкт-Петербург : Лань, 2017. — 544 с. — Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/94752> . — Загл. с экрана. Дата доступа: 24.06.2020
2. Кумыков, Р.М. Физическая и коллоидная химия [Электронный ресурс] : учебное пособие / Р.М. Кумыков, А.Б. Иттиев. — Электрон. дан. — Санкт-Петербург : Лань, 2019. — 236 с. — Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/116357> . — Загл. с экрана. Дата доступа: 24.06.2020
3. Гельфман, М.И. Коллоидная химия [Электронный ресурс] : учебник / М.И. Гельфман, О.В. Ковалевич, В.П. Юстратов. — Электрон. дан. — Санкт-Петербург : Лань, 2017. — 336 с. — Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/91307> . — Загл. с экрана. Дата доступа: 24.06.2020
4. Гамеева, О.С. Физическая и коллоидная химия [Электронный ресурс] : учебное пособие / О.С. Гамеева. — Электрон. дан. — Санкт-Петербург : Лань, 2019. — 328 с. — Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/113898> . — Загл. с экрана. Дата доступа: 24.06.2020
5. Гамеева, О.С. Сборник задач и упражнений по физической и коллоидной химии [Электронный ресурс] : учебное пособие / О.С. Гамеева. — Электрон. дан. — Санкт-Петербург : Лань, 2018. — 192 с. — Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/104939> . — Загл. с экрана. Дата доступа: 24.06.2020

8. ПЕРЕЧЕНЬ РЕСУРСОВ ИНФОРМАЦИОННО-ТЕЛЕКОММУНИКАЦИОННОЙ СЕТИ «ИНТЕРНЕТ», НЕОБХОДИМЫХ ДЛЯ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ

Для подготовки к лекционным и практическим занятиям и выполнения самостоятельной работы студенты могут использовать следующие Интернет-ресурсы:

1. <http://chemgos.ru/> - химический факультет
2. <http://www.chem.msu.su/> - Электронная библиотека учебных материалов по химии
3. <http://www.fptl.ru/>. – учебники по органической химии (сайт СПХФА)

Электронно-библиотечные системы:

1. [ЭБС «СПБГУВМ»](#)
2. [ЭБС «Издательство «Лань»](#)
3. [ЭБС «Консультант студента»](#)
4. [Справочно-правовая система «КонсультантПлюс»](#)
5. [Университетская информационная система «РОССИЯ»](#)
6. [Полнотекстовая база данных POLPRED.COM](#)
7. [Научная электронная библиотека ELIBRARY.RU](#)
8. [Российская научная Сеть](#)
9. [Электронно-библиотечная система IQlib](#)
10. [База данных международных индексов научного цитирования Web of Science](#)
11. Полнотекстовая междисциплинарная база данных по сельскохозяйственным и экологическим наукам [ProQuest AGRICULTURAL AND ENVIRONMENTAL SCIENCE DATABASE](#)
12. Электронные книги издательства «Перспектива» <http://prospektnauki.ru/ebooks/>
13. Коллекция «Сельское хозяйство. Ветеринария» издательства «Квадро» <http://www.iprbookshop.ru/586.html>

9. МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ ДЛЯ ОБУЧАЮЩИХСЯ ПО ОСВОЕНИЮ ДИСЦИПЛИНЫ

Методические рекомендации для студентов – это комплекс рекомендаций и разъяснений, позволяющих студенту оптимальным образом организовать процесс изучения данной дисциплины.

Содержание методических рекомендаций, как правило, может включать:

- Советы по планированию и организации времени, необходимого на изучение дисциплины. Описание последовательности действий студента, или «сценарий изучения дисциплины».

Утреннее время является самым плодотворным для учебной работы (с 8-14 часов), затем послеобеденное время (с 16-19 часов) и вечернее время (с 20-24 часов). Самый трудный материал рекомендуется к изучению в начале каждого временного интервала после отдыха. Через 1.5 часа работы необходим перерыв (10-15 минут), через 4 часа работы перерыв должен составлять 1 час. Частью научной организации труда является овладение техникой умственного труда. В норме студент должен уделять учению около 10 часов в день (6 часов в вузе, 4 часа – дома).

- Рекомендации по работе над лекционным материалом

При подготовке к лекции студенту рекомендуется:

- 1) просмотреть записи предшествующей лекции и восстановить в памяти ранее изученный материал;
- 2) полезно просмотреть и предстоящий материал будущей лекции;

3) если задана самостоятельная проработка отдельных фрагментов темы прошлой лекции, то ее надо выполнить не откладывая;

4) психологически настроиться на лекцию.

Эта работа включает два основных этапа: конспектирование лекций и последующую работу над лекционным материалом.

Под конспектированием подразумевают составление конспекта, т.е. краткого письменного изложения содержания чего-либо (устного выступления – речи, лекции, доклада и т.п. или письменного источника – документа, статьи, книги и т.п.).

Методика работы при конспектировании устных выступлений значительно отличается от методики работы при конспектировании письменных источников.

Конспектируя письменные источники, студент имеет возможность неоднократно прочитать нужный отрывок текста, поразмыслить над ним, выделить основные мысли автора, кратко сформулировать их, а затем записать. При необходимости он может отметить и свое отношение к этой точке зрения. Слушая же лекцию, студент большую часть комплекса указанных выше работ должен откладывать на другое время, стремясь использовать каждую минуту на запись лекции, а не на ее осмысление – для этого уже не остается времени. Поэтому при конспектировании лекции рекомендуется на каждой странице отделять поля для последующих записей в дополнение к конспекту.

Записав лекцию или составив ее конспект, не следует оставлять работу над лекционным материалом до начала подготовки к зачету. Нужно проделать как можно раньше ту работу, которая сопровождает конспектирование письменных источников и которую не удалось сделать во время записи лекции, – прочесть свои записи, расшифровав отдельные сокращения, проанализировать текст, установить логические связи между его элементами, в ряде случаев показать их графически, выделить главные мысли, отметить вопросы, требующие дополнительной обработки, в частности, консультации преподавателя.

При работе над текстом лекции студенту необходимо обратить особое внимание на проблемные вопросы, поставленные преподавателем при чтении лекции, а также на его задания и рекомендации.

Для каждой лекции, практического занятия и лабораторной работы приводятся номер, тема, перечень рассматриваемых вопросов, объем в часах и ссылки на рекомендуемую литературу. Для занятий, проводимых в интерактивных формах, должна указываться их организационная форма: компьютерная симуляция, деловая или ролевая игра, разбор конкретной ситуации и т.д.

- Рекомендации по подготовке к практическим занятиям

Практические (семинарские) занятия составляют важную часть профессиональной подготовки студентов. Основная цель проведения практических (семинарских) занятий – формирование у студентов аналитического, творческого мышления путем приобретения практических навыков. Так же практические занятия проводятся с целью углубления и закрепления знаний, полученных на лекциях и в процессе самостоятельной работы над нормативными документами, учебной и научной литературой. При подготовке к практическому занятию для студентов необходимо изучить или повторить теоретический материал по заданной теме.

При подготовке к практическому занятию студенту рекомендуется придерживаться следующего алгоритма;

1) ознакомиться с планом предстоящего занятия;

2) проработать литературные источники, которые были рекомендованы и ознакомиться с вводными замечаниями к соответствующим разделам.

Методические указания к практическим (семинарским) занятиям по дисциплине наряду с рабочей программой и графиком учебного процесса относятся к методическим документам, определяющим уровень организации и качества образовательного процесса.

Содержание практических (семинарских) занятий фиксируется в рабочих учебных программах дисциплин в разделах «Перечень тем практических (семинарских) занятий».

Важнейшей составляющей любой формы практических занятий являются задания. Основа в задании - пример, который разбирается с позиций теории, развитой в лекции. Как правило, основное внимание уделяется формированию конкретных умений, навыков, что и определяет содержание деятельности студентов - решение задач, лабораторные работы, уточнение категорий и понятий науки, являющихся предпосылкой правильного мышления и речи.

Практические (семинарские) занятия выполняют следующие задачи:

- стимулируют регулярное изучение рекомендуемой литературы, а также внимательное отношение к лекционному курсу;
- закрепляют знания, полученные в процессе лекционного обучения и самостоятельной работы над литературой;
- расширяют объём профессионально значимых знаний, умений, навыков;
- позволяют проверить правильность ранее полученных знаний;
- прививают навыки самостоятельного мышления, устного выступления;
- способствуют свободному оперированию терминологией;
- предоставляют преподавателю возможность систематически контролировать уровень самостоятельной работы студентов.

Методические указания к практическим (семинарским) занятиям по дисциплине должны быть ориентированы на современные условия хозяйствования, действующие нормативные документы, передовые технологии, на последние достижения науки, техники и практики, на современные представления о тех или иных явлениях, изучаемой действительности.

- Рекомендации по работе с литературой.

Работа с литературой важный этап самостоятельной работы студента по освоению предмета, способствующий не только закреплению знаний, но и расширению кругозора, умственных способностей, памяти, умению мыслить, излагать и подтверждать свои гипотезы и идеи. Кроме того, развиваются навыки научно-исследовательской работы, необходимые в дальнейшей профессиональной деятельности.

Приступая к изучению литературы по теме, необходимо составлять конспекты, выписки, заметки. Конспектировать в обязательном порядке следует труды теоретиков, которые позволяют осмыслить теоретический базис исследования. В остальном можно ограничиться выписками из изученных источников. Все выписки, цитаты обязательно должны иметь точный «обратный адрес» (автор, название работы, год издания, страница и т.д.). Желательно написать сокращенное название вопроса, к которому относится выписка или цитата. Кроме того, необходимо научиться сразу же составлять картотеку специальной литературы и публикаций источников, как предложенных преподавателем, так и выявленных самостоятельно, а также обратиться к библиографическим справочникам, летописи журнальных статей, книжной летописи, реферативным журналам. При этом публикации источников (статей, названия книг и т.д.) писать на отдельных карточках, заполнять которые необходимо согласно правилам библиографического описания (фамилия, инициалы автора, название работы. Место издания, издательство, год издания, количество страниц, а для журнальных статей – название журнала, год издания, номера страниц). На каждой карточке целесообразно фиксировать мысль автора книги или факт из этой книги лишь по одному конкретному вопросу. Если в работе, даже в том же абзаце или фразе, содержатся еще суждения или факты по другому вопросу, то их следует выписывать на отдельную карточку. Изложение должно быть сжатым, точным, без субъективных оценок. На оборотной стороне карточки можно делать собственные заметки о данной книге или статье, ее содержании, структуре, о том, на каких источниках она написана и пр.

- Разъяснения по поводу работы с контрольно-тестовыми материалами по курсу, рекомендации по выполнению домашних заданий.

Тестирование – это проверка, которая позволяет определить: соответствует ли реальное поведение программы ожидаемому, выполнив специально подобранный набор тестов. Тест –

это выполнение определенных условий и действий, необходимых для проверки работы тестируемой функции или её части. На каждый вопрос по дисциплине необходимо правильно ответить, выбрав один вариант.

10. ПЕРЕЧЕНЬ ИНФОРМАЦИОННЫХ ТЕХНОЛОГИЙ, ИСПОЛЬЗУЕМЫХ ПРИ ОСУЩЕСТВЛЕНИИ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОГО ПРОЦЕССА

10.1. Информационные технологии

В учебном процессе по дисциплине предусмотрено использование информационных технологий:

- ✓ ведение практических занятий с использованием мультимедиа;
- ✓ интерактивные технологии (проведение диалогов, коллективное обсуждение различных подходов к решению той или иной учебно-профессиональной задачи);
- ✓ взаимодействие с обучающимися посредством электронной почты;
- ✓ совместная работа в Электронной информационно-образовательной среде СПбГУВМ:
<https://spbgavm.ru/academy/eios>

10.2. Программное обеспечение

Перечень лицензионного и свободно распространяемого программного обеспечения, в том числе отечественного производства

№ п/п	Название рекомендуемых по разделам и темам программы технических и компьютерных средств обучения	Лицензия
1	MS PowerPoint	67580828
2	LibreOffice	свободное ПО
3	ОС Альт Образование 8	ААО.0022.00
4	АБИС "МАРК-SQL"	02102014155
5	MS Windows 10	67580828
6	Система КонсультантПлюс	503/КЛ
7	Android ОС	свободное ПО

11. МАТЕРИАЛЬНО-ТЕХНИЧЕСКАЯ БАЗА, НЕОБХОДИМАЯ ДЛЯ ОСУЩЕСТВЛЕНИЯ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОГО ПРОЦЕССА ПО ДИСЦИПЛИНЕ

Наименование дисциплины (модуля), практик в соответствии с учебным планом	Наименование специальных помещений и помещений для самостоятельной работы	Оснащенность специальных помещений и помещений для самостоятельной работы
Органическая химия	104 (196084, г. Санкт-Петербург, Московский проспект, дом 99) Учебная аудитория для проведения занятий лекционного типа, семинарского типа, групповых и индивидуальных консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации	<i>Специализированная мебель:</i> парты, стулья, табуреты, учебная доска. <i>Технические средства обучения:</i> вытяжной шкаф, термостат, ФЭК КФК-3
	105 (196084, г. Санкт-Петербург, Московский проспект, дом 99) Учебная аудитория для проведения	<i>Специализированная мебель:</i> парты, стулья, табуреты, учебная доска. <i>Технические средства</i>

	занятий лекционного типа, семинарского типа, групповых и индивидуальных консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации	<i>обучения:</i> вытяжной шкаф, термостат, ФЭК КФК-3
	106а (196084, г. Санкт-Петербург, Московский проспект, дом 99) Учебная аудитория для проведения занятий лекционного типа, семинарского типа, групповых и индивидуальных консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации	<i>Специализированная мебель:</i> парты, стулья, табуреты, учебная доска. <i>Технические средства обучения:</i> вытяжной шкаф, термостат.
	106б (196084, г. Санкт-Петербург, Московский проспект, дом 99) Учебная аудитория для проведения занятий лекционного типа, семинарского типа, групповых и индивидуальных консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации	<i>Специализированная мебель:</i> парты, стулья, табуреты, учебная доска. <i>Технические средства обучения:</i> ФЭК КФК-3.
	112 (196084, г. Санкт-Петербург, Московский проспект, дом 99) Учебная аудитория для проведения занятий лекционного типа, семинарского типа, групповых и индивидуальных консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации	<i>Специализированная мебель:</i> парты, стулья, табуреты, учебная доска. <i>Технические средства обучения:</i> ФЭК.
	101 (196084, г. Санкт-Петербург, Московский проспект, дом 99) Лаборатория кафедры	<i>Специализированная мебель:</i> столы, стулья, шкафы. <i>Технические средства обучения:</i> весы настольные, центрифуга, ФЭК КФК-3.
	010 (196084, г. Санкт-Петербург, Московский проспект, дом 99) Моечная кафедры	<i>Специализированная мебель:</i> столы, стулья, стеллажи, шкафы. <i>Технические средства обучения:</i> плита электрическая, двойная раковина со сливом, сушильный шкаф, электроводонагреватель.
	206 Большой читальный зал (196084, г. Санкт-Петербург,	<i>Специализированная мебель:</i> столы, стулья.

	ул. Черниговская, дом 5) Помещение для самостоятельной работы	<i>Технические средства обучения:</i> компьютеры с подключением к сети «Интернет» и доступом в электронную информационно-образовательную среду
	214 Малый читальный зал (196084, г. Санкт-Петербург, ул. Черниговская, дом 5) Помещение для самостоятельной работы	<i>Специализированная мебель:</i> столы, стулья <i>Технические средства обучения:</i> компьютеры с подключением к сети «Интернет» и доступом в электронную информационно-образовательную среду
	324 Отдел информационных технологий (196084, г. Санкт-Петербург, ул. Черниговская, дом 5) Помещение для хранения и профилактического обслуживания учебного оборудования	<i>Специализированная мебель:</i> столы, стулья, специальный инвентарь, материалы и запасные части для профилактического обслуживания технических средств обучения
	Бокс № 3 Столярная мастерская (196084, г. Санкт-Петербург, ул. Черниговская, дом 5) Помещение для хранения и профилактического обслуживания учебного оборудования.	<i>Специализированная мебель:</i> столы, стулья, специальный инвентарь, материалы для профилактического обслуживания специализированной мебели

Рабочую программу составили:

д. биол.н., профессор

к. вет.н., доцент



Л.Ю. Карпенко



С.В. Васильева

Рецензенты:

кандидат химических наук, доцент

Т.П. Луцко (рецензия прилагается).

кандидат биологических наук,
директор ветеринарной клиники
«Ветеринарная клиника доктора Тиханина»

В.В. Тиханин (рецензия прилагается).

Министерство сельского хозяйства Российской Федерации
Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования
«Санкт-Петербургский государственный университет ветеринарной
медицины»

Кафедра биохимии и физиологии

ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ
текущего контроля/промежуточной аттестации обучающихся
при освоении ОПОП ВО, реализующей ФГОС ВО
по дисциплине

«ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ»

Уровень высшего образования
БАКАЛАВРИАТ

Направление подготовки 06.03.01 - «Биология»
Очная форма обучения
Год начала подготовки - 2020

Рассмотрена и принята
на заседании кафедры
26 июня 2020 г.
Протокол № 11

Зав. кафедрой биологической
химии и физиологии
д.б.н., профессор
Л.Ю.Карпенко



Санкт-Петербург
2020 г.

1. ПАСПОРТ ФОНДА ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ

Таблица 1

№	Формируемые компетенции	Контролируемые разделы (темы) дисциплины	Оценочное средство
1	ОК-7	Углеводороды	Тест, дискуссия
	ОК-7	Введение в органическую химию. Углеводороды. Алканы. Гомологический ряд, номенклатура, изомерия, свойства, получение.	Тест, дискуссия
	ОК-7	Алкены, алкины. Гомологический ряд, номенклатура, изомерия, свойства, получение.	Тест, дискуссия
	ОК-7	Алкадиены. Арены. Строение, номенклатура, изомерия, свойства, получение, свойства.	Тест, дискуссия
2	ОК-7	Спирты, фенолы, альдегиды, кетоны	Тест, дискуссия
	ОК-7	Спирты. Алкоголи, гликоли, трёхатомные спирты.	Тест, дискуссия
	ОК-7	Фенолы.	Тест, дискуссия
	ОК-7	Альдегиды, кетоны.	Тест, дискуссия
3	ПК-1	Карбоновые кислоты	Тест, дискуссия
	ПК-1	Карбоновые кислоты (общая характеристика функциональной группы, классификация). Одноосновные предельные, непредельные.	Тест, дискуссия
	ПК-1	Карбоновые кислоты двухосновные предельные, непредельные.	Тест, дискуссия
	ПК-1	Карбоновые кислоты. Окси-, кето- и альдегидокислоты.	Тест, дискуссия
4	ПК-1	Липиды, углеводы	Тест, дискуссия
	ПК-1	Углеводы: общая характеристика, классификация. Моносахара.	Тест, дискуссия
	ПК-1	Ди-, полисахара.	Тест, дискуссия
	ПК-1	Липиды, стериды, фосфолипиды, высшие жирные кислоты.	Тест, дискуссия
5	ПК-1	Азотсодержащие органические соединения	Тест, дискуссия
	ПК-1	Амины. Аминокислоты.	Тест, дискуссия
	ПК-1	Белки.	Тест, дискуссия
	ПК-1	Гетероциклы.	Тест, дискуссия
	ПК-1	Нуклеиновые кислоты.	Тест, дискуссия

Примерный перечень оценочных средств

Таблица 2

№	Наименование оценочного средства	Краткая характеристика оценочного средства	Представление оценочного средства в фонде
1.	Тест	Система стандартизированных заданий, позволяющая автоматизировать процедуру измерения уровня знаний и умений обучающегося	Фонд тестовых заданий
2.	Дискуссия	Оценочные средства, позволяющие включить обучающихся в процесс обсуждения спорного вопроса, проблемы и оценить их умение аргументировать собственную точку зрения	Перечень дискуссионных тем для проведения дискуссии

2. ПОКАЗАТЕЛИ И КРИТЕРИИ ОЦЕНИВАНИЯ КОМПЕТЕНЦИЙ НА РАЗЛИЧНЫХ ЭТАПАХ ИХ ФОРМИРОВАНИЯ, ОПИСАНИЕ ШКАЛ ОЦЕНИВАНИЯ

Планируемые результаты освоения компетенции	Уровень освоения				Оценочное средство
	неудовлетворительно	удовлетворительно	хорошо	отлично	
<p>способность к самоорганизации и самообразованию (ОК-7)</p> <p>ЗНАТЬ: теоретические основы органической химии</p> <p>УМЕТЬ: использовать полученные знания в научной работе</p> <p>ВЛАДЕТЬ: мышлением специалиста широкого биологического профиля</p>	<p>Уровень знаний ниже минимальных требований, имели место грубые ошибки</p>	<p>Минимально допустимый уровень знаний, допущено много негрубых ошибок</p>	<p>Уровень знаний в объеме, соответствующем программе подготовки, без допущено несколько негрубых ошибок</p>	<p>Уровень знаний в объеме, соответствующем программе подготовки, без ошибок.</p>	Тест, дискуссия
	<p>При решении стандартных задач не продемонстрированы основные умения, имели место грубые ошибки</p>	<p>Продемонстрированы основные умения, решены типовые задачи с негрубыми ошибками, выполнены все задания, но не в полном объеме</p>	<p>Продемонстрированы все основные умения, решены все основные задачи с негрубыми ошибками, выполнены все задания в полном объеме, но некоторые с недочетами</p>	<p>Продемонстрированы все основные умения, решены все основные задачи с отдельными несущественными недочетами, выполнены все задания в полном объеме</p>	Тест, дискуссия
	<p>При решении стандартных задач не продемонстрированы базовые навыки, имели место грубые ошибки</p>	<p>Имеется минимальный набор навыков для решения стандартных задач с некоторыми недочетами</p>	<p>Продемонстрированы базовые навыки при решении стандартных задач с некоторыми недочетами</p>	<p>Продемонстрированы навыки при решении нестандартных задач без ошибок и недочетов</p>	Тест, дискуссия

способность эксплуатировать современную аппаратуру и оборудование для выполнения научно-исследовательских полевых и лабораторных биологических работ (ПК-1)					
<p>ЗНАТЬ: новейшие научные и практические достижения в области органической химии</p>	<p>Уровень знаний ниже минимальных требований, имели место грубые ошибки</p>	<p>Минимально допустимый уровень знаний, допущено много негрубых ошибок</p>	<p>Уровень знаний в объеме, соответствующем программе подготовки, без допущения негрубых ошибок</p>	<p>Уровень знаний в объеме, соответствующем программе подготовки, без ошибок.</p>	<p>Тест, дискуссия</p>
<p>УМЕТЬ: использовать необходимые приборы и лабораторное оборудование при проведении исследований органических веществ</p>	<p>При решении стандартных задач не продемонстрированы основные умения, имели место грубые ошибки</p>	<p>Продемонстрированы основные умения, решены типовые задачи с негрубыми ошибками, выполнены все задания, но не в полном объеме</p>	<p>Продемонстрированы все основные умения, решены все основные задачи с негрубыми ошибками, выполнены все задания в полном объеме, но некоторые с недочетами</p>	<p>Продемонстрированы все основные умения, решены все основные задачи с отдельными несущественными недочетами, выполнены все задания в полном объеме</p>	<p>Тест, дискуссия</p>
<p>ВЛАДЕТЬ: навыками работы на приборах: спектрофотометре, фотоэлектрocolориметре, рефрактометре, нефелометре, флуориметре, центрифуге и др.</p>	<p>При решении стандартных задач не продемонстрированы базовые навыки, имели место грубые ошибки</p>	<p>Имеется минимальный набор навыков для решения стандартных задач с некоторыми недочетами</p>	<p>Продемонстрированы базовые навыки при решении стандартных задач с некоторыми недочетами</p>	<p>Продемонстрированы навыки при решении нестандартных задач без ошибок и недочетов</p>	<p>Тест, дискуссия</p>

3. ПЕРЕЧЕНЬ КОНТРОЛЬНЫХ ЗАДАНИЙ И ИНЫХ МАТЕРИАЛОВ, НЕОБХОДИМЫХ ДЛЯ ОЦЕНКИ ЗНАНИЙ, УМЕНИЙ, НАВЫКОВ И ОПЫТА ДЕЯТЕЛЬНОСТИ

3.1. Типовые задания для текущего контроля успеваемости

3.1.1. Тесты

Формируемая компетенция: способность к самоорганизации и самообразованию (ОК-7);

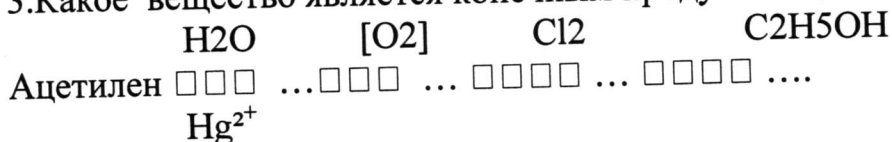
1. Какая из перечисленных кислот является самой сильной?

1. CH_3COOH
2. CHCl_2COOH
3. CCl_3COOH
4. CH_2ClCOOH

2. Какие вещества образуются в результате гидролиза метилпропилата в присутствии гидролиза натрия?

1. CH_3OH и $\text{C}_2\text{H}_5\text{COOH}$
2. CH_3OH и $\text{C}_2\text{H}_5\text{COONa}$
3. HCOOH и $\text{C}_3\text{H}_7\text{COONa}$
4. HCOONa и $\text{C}_3\text{H}_7\text{OH}$

3. Какое вещество является конечным продуктом цепочки превращений



1. $\text{CH}_3\text{-CO-C}_2\text{H}_5$
"
O
2. $\text{C}_2\text{H}_5\text{C-CH}_2\text{Cl}$
"
O
3. $\text{CHCl-O-C}_2\text{H}_5$
I
 $\text{CHCl-O-C}_2\text{H}_5$
4. $\text{CH}_2\text{Cl-C-O-C}_2\text{H}_5$
"
O

4. В реакции между муравьиной кислотой и этанолом образуется:

1. метилформиат
2. этилформиат
3. метилацетат

4. этилацетат

5. При восстановлении этой кислоты $\text{CH}_3\text{-C-COOH}$ образуется:



1. пропионовая кислота
2. пропиловый спирт
3. молочная кислота
4. α -гидроксимасляная кислота

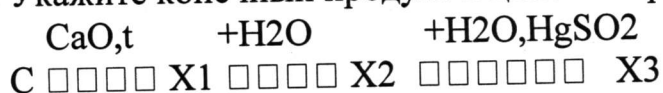
6. Качественная реакция на альдегиды- это взаимодействие:

1. с аммиачным раствором оксида серебра
2. с серной кислотой
3. с гидроксидом кальция
4. с сероводородом

7. Реакция «серебряного зеркала» возможна:

1. HCOOH
2. CH_3OH
3. $\text{CH}_3\text{-O-CH}_3$
4. C_6H_6

8. Укажите конечный продукт в цепочке превращений



1. ацетилен
2. уксусная кислота
3. уксусный альдегид
4. этилацетат

9. Пропанол-1 образуется в результате реакции, схема которой:

1. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO} + \text{H}_2 \square\square\square$
2. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO} + \text{Cu}(\text{OH})_2 \square\square\square$
3. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl} + \text{H}_2\text{O} \square\square\square$
4. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO} + \text{Ag}_2\text{O} \square\square\square$

10. При гидратации бутена-2 образуется:

1. бутан
2. бутан
3. бутанол-1
4. бутанол-2
5. дибутиловый эфир

11. При внутримолекулярной дегидратации этанола образуется:
1. $\text{CH}_3\text{C}(\text{H})\text{O}$
 2. C_2H_6
 3. $\text{C}_2\text{H}_5\text{-O-C}_2\text{H}_2$
 4. C_2H_4
12. Какое из уравнений протекает в соответствии с правилом Марковникова?
1. $\text{CH}_2=\text{CH}_2 + \text{Br}_2 \square\square\square \text{CH}_2 \text{ Br}_2\text{-CH}_2 \text{ Br}_2$
 2. $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2 + \text{HBr} \square\square\square \text{CH}_3\text{-CH-CH}_3$
 3. $\text{CH}_4 + \text{Cl}_2 \square\square\square \text{CH}_3\text{Cl} + \text{HCl}$
 $\text{H}^+ \text{Hg, } 2^+$ Br
 4. $\text{CH}\equiv\text{CH} + \text{HOH} \square\square\square \text{CH}_3\text{-C-N}$
 H
 O
13. К реакции замещения относится взаимодействие:
1. этена и воды
 2. брома и водорода
 3. брома и пропана
 4. метана и кислорода
14. Реакции присоединения характерны для:
1. бутина-1
 2. бутана
 3. гексана
 4. этанола
15. В реакции полимеризации вступает:
1. этанол
 2. пропан
 3. этановая кислота
 4. пропен
16. Для промышленного производства фенолформальдегидной смолы следует взять:
1. C_6H_6 , $\text{HC}(\text{H})\text{O}$
 2. C_6H_6 , $\text{CH}_3\text{C}(\text{H})\text{O}$
 3. $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$, $\text{CH}_3\text{C}(\text{H})\text{O}$
 4. $\text{C}_5\text{H}_5\text{OH}$, $\text{HC}(\text{H})\text{O}$

17. Для вещества с формулой $\begin{array}{c} \text{CH}_3 \\ \diagdown \\ \text{CH}-\text{CH}_2-\text{C} \\ \diagup \\ \text{CH}_3 \end{array} \begin{array}{c} \diagup \\ \text{O} \\ \diagdown \\ \text{OH} \end{array}$ правильное название-это:

1. 3- метилпропаналь
2. диметилэтаналь
3. 1,1- диметилпропановая кислота
4. 3- метилбутановая кислота

Формируемая компетенция: способность эксплуатировать современную аппаратуру и оборудование для выполнения научно-исследовательских полевых и лабораторных биологических работ (ПК-1)

18. При окислении молочной кислоты образуется:

1. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$
2. $\begin{array}{c} \text{CH}_3-\text{C}-\text{COOH} \\ \text{O} \end{array}$
3. $\text{CH}_2=\text{CHCOOH}$
4. $\begin{array}{c} \text{CH}_3\text{CH}_2\text{C}-\text{H} \\ \text{O} \end{array}$

20. Этой кислоте $\text{COOH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{COOH}$ соответствует название:

1. масляная
2. янтарная
3. молочная
4. малоновая

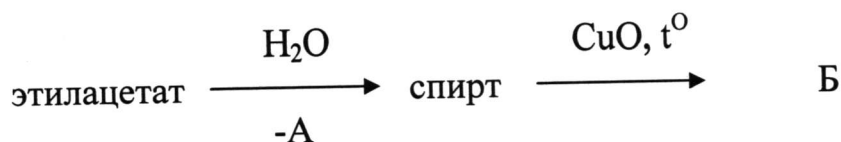
21. Свежеприготовленный осадок $\text{Cu}(\text{OH})_2$ растворяется, если к нему добавить:

1. пропандиол-1,2
2. пропанол-1
3. пропен-1
4. пропанол-2

22. В реакции полимеризации вступает:

1. этанол
2. пропанол
3. этановая кислота
4. пропен

23. В цепочке превращений



Продукты А и Б – это соответственно:

1. C_2H_5 , CH_3COOH
2. CH_3COOH , $\text{CH}_3\text{C(H)O}$
3. $\text{CH}_3\text{C(H)O}$, C_2H_4
4. C_2H_6 , C_2H_4

24. Функциональная группа спиртов и фенолов- это:

1. $-\text{NO}_2$
2. $-\text{OH}$
3. $>\text{CO}$
4. $-\text{COOH}$

25. Какой реакцией отличить этанол от фенола?

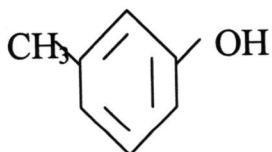
1. с H_2SO_4
2. с Na
3. с NaOH
4. с CH_3COOH

26. Диметилловому эфиру соответствует формула:

1. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$
2. $\text{CH}_3\text{-CHO}$
3. $\text{CH}_2\text{OH-CH}_3$
4. $\text{CH}_3\text{-O-CH}_3$

27. Укажите структурные формулы гомологов фенола:

А.

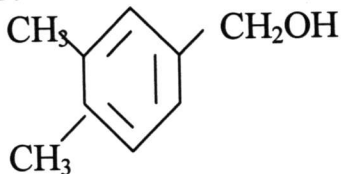


Б.



CH(OH)-CH_3

В.



Г.



$\text{CH}_2\text{-CH}_3$

OH

1. А,Б
2. Б,В
3. В,Г

4. А,Г

28. Метанол взаимодействует с:

1. пропанолом-1
2. ацетиленом
3. бензолом
4. водородом

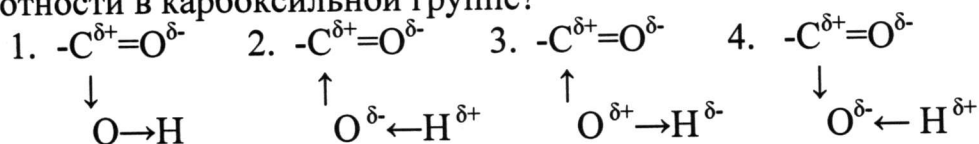
29. Для предельных одноатомных спиртов характерны реакции:

1. нейтрализации
2. гидратации
3. полимеризации
4. дегидратации

30. У какого из перечисленных веществ наиболее сильно выражены кислотные свойства?

1. фенол
2. вода
3. метанол
4. глицерин

31. На какой схеме правильно показано распределение электронной плотности в карбоксильной группе?

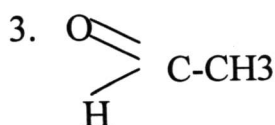


32. Чтобы из метана получить уксусную кислоту, нужно последовательно осуществить следующие превращения:

1. метан \rightarrow оксид углерода(IV) \rightarrow угольная кислота \rightarrow уксусная кислота
2. метан \rightarrow этин \rightarrow ацетальдегид \rightarrow уксусная кислота
3. метан \rightarrow метиловый спирт \rightarrow уксусный альдегид \rightarrow уксусная кислота
4. метан \rightarrow ацетилен \rightarrow этиловый спирт \rightarrow уксусная кислота

33. Укажите какие вещества являются уксусной кислотой:

1. $CH_3CH_2C(=O)OH$
2. $CH_2OH-O-CH_3$



4. $\text{H}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{CH}_3$

34. Гидроксильная кислота относится:

1. пропионовая
2. пировиноградная
3. молочная
4. кротоновая

35. Цис- изомером малеиновой кислоты является:

1. венилуксусная
2. фумаровая
3. янтарная
4. масляная

36. Что получится при окислении альдегида?

1. спирт
2. сложный эфир
3. кислота
4. фенол

37. Какое соединение образуется при выделении воды из спирта и кислоты?

1. простой эфир
2. альдегид
3. сложный эфир
4. кетон

38. Какая формула соответствует названию «бутанон»?

- | | |
|--|---|
| 1. $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\underset{\text{O}}{\underset{\parallel}}{\text{CH}}-\text{H}$ | 2. $\text{CH}_3-\overset{\text{O}}{\overset{\parallel}}{\text{C}}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ |
| 3. $\text{CH}_3-\text{O}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ | 4. $\text{CH}_3-\underset{\text{OH}}{\underset{\text{I}}{\text{CH}}}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ |

39. Укажите соединение, дающее реакцию «серебряного зеркала»:

1. $\text{CH}_3-\underset{\text{O}}{\underset{\parallel}}{\text{C}}-\text{OH}$
2. $\text{CH}_3-\overset{\text{O}}{\overset{\parallel}}{\text{C}}-\text{CH}_3$

О



40. При восстановлении кетонов получится:

1. Первичный спирт
2. сложный эфир
3. алкан
4. вторичный спирт

41. Указать алкан в данной группе органических веществ:

1. $-\text{CH}_3\text{-CH}_3$
2. $-\text{CH}_2\text{=CH}_2$
3. $-\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{OH}$
4. $-\text{CH}_3\text{-COOH}$

42. Найти алкен в данной группе органических веществ:

1. CH_4
2. $\text{CH}_2\text{=CH}_2$
3. $\text{CH}_3\text{-C-H}$
" "
О
4. $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_3$

43. Найти алкин:

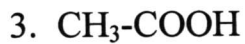
1. $\text{CH}_3\text{-C-CH}_3$
" "
О
2. $\text{CH}\equiv\text{CH}$
3. $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-OH}$
4. $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$

44. Найти кетон:

1. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$
2. $\text{CH}_3\text{-C-CH}_2\text{-CH}_3$
" "
О
3. CH_3OH
4. CH_4

45. Указать этаналь:

1. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$
2. $\text{CH}_3\text{-C-H}$
" "
О



46. Найти вторичный спирт:



47. При нагревании каких оксикислот образуются лактоны?

1. α

2. β

3. γ

4. δ

48. Нуклеотид- это соединение, состоящее из остатков:

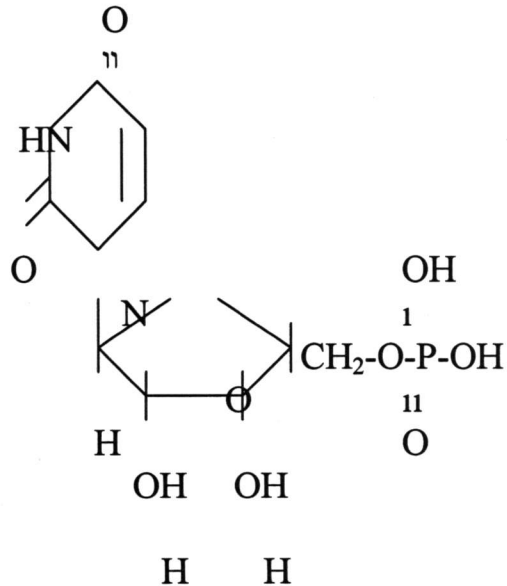
1. глюкозы и фосфорной кислоты

2. азотистого основания и пентозы

3. азотистого основания, пентозы и H_3PO_4

4. аминокислоты, пентозы и H_3PO_4

49. Данному нуклеотиду соответствует название:



1. уридинмонофосфат

2. тимидинмонофосфат

3. цитидинмонофосфат

4. аденозинмонофосфат

50. В состав нуклеотидов РНК входит:

1. дезоксирибоза

2. глюкоза

3. рибоза

4. ксилоза

51. В состав нуклеотидов ДНК входит:

1. глюкоза
2. рибоза
3. ксилоза
4. дезоксирибоза

52. В состав нуклеотидов РНК не входит:

1. аденин
2. урацил
3. тимин
4. гуанин

53. состав нуклеотидов ДНК не входит:

1. аденин
2. цитозин
3. урацил
4. тимин

54. Химические свойства глюкозы, характерные для альдегидов, проявляются в реакции:

1. спиртового брожения
2. этерификации
3. нейтрализации
4. «серебряного зеркала»

55. Двухфункциональными будут оба вещества набора:

1. глюкоза, метановая кислота
2. этилен. этановая кислота
3. фруктоза, этиленгликоль
4. глицерин, рибоза

56. К полисахаридам относится:

1. фруктоза
2. мальтоза
3. крахмал
4. целлобиоза

57. При восстановлении глюкозы образуется:

1. рибитол
2. сорбинт

3. глюконовая кислота

3.1.2. Примерные вопросы для дискуссии

Формируемая компетенция: способность к самоорганизации и самообразованию (ОК-7)

1. Строение атома углерода.
2. Строение простой одинарной связи (sp^3 -гибридизация атома углерода)
3. Строение двойной связи (sp^2 -гибридизация атома углерода)
4. Строение тройной связи (sp -гибридизация атома углерода)
5. Строение системы сопряжённых двойных связей.
6. Строение ароматических циклов. Эффект сопряжения.
7. Виды изомерии органических соединений.
8. Химические свойства углеводов, являющиеся методами получения органических веществ других классов.
9. Реакции гидратации и дегидратации органических соединений.
10. Реакции замещения органических соединений.
11. Реакции присоединения органических соединений.
12. Реакции окисления органических соединений.
13. Реакции этерификации.

Формируемая компетенция: способность эксплуатировать современную аппаратуру и оборудование для выполнения научно-исследовательских полевых и лабораторных биологических работ (ПК-1)

Карбоновые кислоты: строение, классификация, номенклатура.

14. Высшие жирные кислоты: строение, классификация, номенклатура.
15. Липиды: строение, классификация, номенклатура.
16. Углеводы: строение, классификация, номенклатура.
17. Амины: строение, классификация, номенклатура.
18. Аминокислоты: строение, классификация, номенклатура.
19. Белки: понятие, строение.
20. Гетероциклы: понятие, строение.
21. Нуклеотиды, нуклеозиды: строение.
22. Нуклеиновые кислоты: строение.

3.2. Типовые задания для промежуточной аттестации

3.2.1 Перечень вопросов к зачету с оценкой

Формируемая компетенция: способность к самоорганизации и самообразованию (ОК-7)

1. Углеводороды: характеристика, классификация. Строение атома углерода, виды гибридизации электронных орбиталей.
2. Алканы: характеристика класса, гомологический ряд, изомерия, номенклатура.
3. Способы получения алканов.
4. Алканы: химические свойства.
5. Алкены: характеристика класса, гомологический ряд, изомерия, номенклатура.
6. Алкены: строение двойной связи, цис- и транс-изомерия.
7. Алкены: способы получения.
8. Алкены: химические свойства.
9. Алкины: характеристика класса, гомологический ряд, изомерия, номенклатура. Строение тройной связи.
10. Алкины: способы получения.
11. Алкины: химические свойства.
12. Алкадиены: характеристика, классификация.
13. Алкадиены: химические свойства.
14. Алкадиены: способы получения дивинила и 2-метилбутадиена.
15. Алкадиены: эффект сопряжения. Особенности химических свойств у алкадиенов с сопряжёнными двойными связями.
16. Арены: характеристика класса. Современные представления о строении бензола.
17. Гомологи бензола. Номенклатура, изомерия аренов.
18. Получение аренов.
19. Химические свойства аренов.
20. Ориентанты первого и второго порядка в молекуле бензола.
21. Предельные одноатомные спирты (алкоголи). Строение, изомерия, номенклатура.
22. Способы получения предельных одноатомных спиртов.
23. Химические свойства предельных одноатомных спиртов.
24. Предельные двухатомные спирты (гликоли). Строение, изомерия, номенклатура.
25. Способы получения предельных двухатомных спиртов.
26. Химические свойства предельных двухатомных спиртов.
27. Трёхатомные спирты. Строение, получение.
28. Химические свойства предельных трёхатомных спиртов.
29. Фенолы: характеристика, строение, классификация, изомерия.
30. Получение фенола.
31. Химические свойства фенола.
32. Характеристика класса алканалей. Строение карбонильной группы. Изомерия, номенклатура, гомологический ряд.
33. Получение алканалей.
34. Реакции присоединения у альдегидов и кетонов.
35. Реакции замещения карбонильного кислорода у альдегидов и кетонов.

36. Химические свойства альдегидов.

Формируемая компетенция: способность эксплуатировать современную аппаратуру и оборудование для выполнения научно-исследовательских полевых и лабораторных биологических работ (ПК-1)

37. Карбоновые кислоты: характеристика, классификация. Строение карбоксильной группы.
38. Предельные одноосновные карбоновые кислоты – гомологический ряд, характеристика, номенклатура, изомерия.
39. Способы получения предельных одноосновных карбоновых кислот.
40. Предельные одноосновные карбоновые кислоты – химические свойства.
41. Предельные двухосновные карбоновые кислоты – гомологический ряд, характеристика, номенклатура, изомерия,
42. Способы получения предельных двухосновных карбоновых кислот.
43. Предельные двухосновные карбоновые кислоты – химические свойства.
44. Непредельные карбоновые кислоты: характеристика, номенклатура, изомерия.
45. Получение непредельных карбоновых кислот.
46. Химические свойства непредельных карбоновых кислот.
47. Оксикислоты: характеристика, важнейшие представители, номенклатура.
48. Получение оксикислот.
49. Химические свойства оксикислот.
50. Оптическая изомерия оксикислот.
51. Оксокислоты – строение, характеристика, важнейшие представители.
52. Получение оксокислот.
53. Химические свойства оксокислот.
54. Триглицериды: характеристика, строение, свойства.
55. Высшие жирные кислоты – характеристика, важнейшие представители, свойства.
56. Растворимые и нерастворимые мыла. Характеристика, получение.
57. Фосфатиды (фосфолипиды) – строение лецитина, кефалина, фосфатидилсерина.
58. Стериды. Строение холестерина.
59. Моносахариды: характеристика, строение. Кольчато-цепная таутомерия. Глюкоза, галактоза, фруктоза в виде открытой цепи и в циклической форме.
60. Моносахариды: получение и химические свойства.
61. Дисахариды: Строение гликозидной связи. Характеристика мальтозы, лактозы.

62. Дисахариды: восстанавливающие и невосстанавливающие сахара. Характеристика целлобиозы, сахарозы.
63. Характеристика крахмала.
64. Характеристика целлюлозы (клетчатки).
65. Амины: характеристика класса, изомерия, химические свойства.
66. Амины: методы получения.
67. Аминокислоты: строение, характеристика, классификация, получение.
68. Аминокислоты: химические свойства. Пептиды.
69. Амфотерность аминокислот.
70. Белки: строение. Пептидная связь. Структура белковых молекул.
71. Простые белки.
72. Сложные белки.
73. Гетероциклические соединения. Общая характеристика, строение пяти- и шестичленных гетероциклов. Основные представители.
74. Пурин и пиримидин, их производные – строение азотистых оснований.
75. Нуклеотиды, нуклеозиды, нуклеиновые кислоты. Строение.
76. Строение гема.

4. МЕТОДИЧЕСКИЕ МАТЕРИАЛЫ, ОПРЕДЕЛЯЮЩИЕ ПРОЦЕДУРЫ ОЦЕНИВАНИЯ ЗНАНИЙ, УМЕНИЙ И НАВЫКОВ И ОПЫТА ДЕЯТЕЛЬНОСТИ, ХАРАКТЕРИЗУЮЩИХ ЭТАПЫ ФОРМИРОВАНИЯ КОМПЕТЕНЦИЙ

Критерии оценивания знаний обучающихся при проведении тестирования:

Результат тестирования оценивается по процентной шкале оценки. Каждому обучающемуся предлагается комплект тестовых заданий из 25 вопросов:

- **Отметка «отлично»** – 25-22 правильных ответов.
- **Отметка «хорошо»** – 21-18 правильных ответов.
- **Отметка «удовлетворительно»** – 17-13 правильных ответов.
- **Отметка «неудовлетворительно»** – менее 13 правильных ответов

Критерии оценивания знаний обучающихся при проведении дискуссии:

- **Отметка «отлично»** – обучающийся четко выражает свою точку зрения по рассматриваемым вопросам, приводя соответствующие примеры.
- **Отметка «хорошо»** – обучающийся допускает отдельные погрешности в ответе.
- **Отметка «удовлетворительно»** – обучающийся обнаруживает пробелы в знаниях основного учебного и нормативного материала.
- **Отметка «неудовлетворительно»** – обучающийся обнаруживает существенные пробелы в знаниях основных положений дисциплины, неумение с помощью преподавателя получить правильное решение конкретной практической задачи.

Критерии оценивания знаний при проведении зачета с оценкой:

- **Отметка «отлично»** – выполнены все виды учебной работы, предусмотренные учебным планом. Обучающийся демонстрирует соответствие знаний, умений, навыков приведенным в таблицах показателям, оперирует приобретенными знаниями, умениями, навыками, применяет их в ситуациях повышенной сложности. При этом могут быть допущены неточности, затруднения при аналитических операциях, переносе знаний и умений на новые, нестандартные ситуации.
- **Отметка «хорошо»** – выполнены все виды учебной работы, предусмотренные учебным планом. Обучающийся демонстрирует соответствие знаний, умений, навыков приведенным в таблицах показателям, оперирует приобретенными знаниями, умениями, навыками, применяет их в стандартных ситуациях. При этом могут быть допущены незначительные ошибки, неточности, затруднения при аналитических операциях, переносе знаний и умений на новые, нестандартные ситуации.
- **Отметка «удовлетворительно»** – не выполнен один или более видов учебной работы, предусмотренных учебным планом. Обучающийся демонстрирует неполное соответствие знаний, умений, навыков приведенным в таблицах показателям, допускаются значительные ошибки, проявляется частичное отсутствие знаний, умений, навыков по ряду показателей, обучающийся испытывает значительные затруднения при оперировании знаниями и умениями при их переносе на новые ситуации.
- **Отметка «неудовлетворительно»** – не выполнены виды учебной работы, предусмотренные учебным планом. демонстрирует неполное соответствие знаний, умений, навыков приведенным в таблицах показателей, допускаются значительные ошибки, проявляется отсутствие знаний, умений, навыков по большому ряду показателей, обучающийся испытывает значительные затруднения при оперировании знаниями и умениями при их переносе на новые ситуации.

Рецензия
на рабочую программу по дисциплине «ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ» (Б1.Б.09.03)
по направлению подготовки 06.03.01 «Биология»

(квалификация выпускника – «бакалавр»), очная форма обучения

Разработчики: Карпенко Л.Ю., д.б.н., профессор, Васильева С.В., к.в.н., доцент.

Кафедра: биохимии и физиологии ФГБОУ ВО «СПбГУВМ»

В программе отражены:

1. Цели и задачи дисциплины.
2. Перечень планируемых результатов обучения по дисциплине (модулю), соотнесенных с планируемыми результатами освоения образовательной программы
3. Место дисциплины в структуре ОПОП. Дано описание логической и содержательно-методической взаимосвязи с другими частями ОПОП. Указаны требования к «входным» знаниям, умениям и готовностям обучающегося, необходимые при освоении данной дисциплины и приобретенные в результате освоения предшествующих дисциплин. Также указаны теоретические дисциплины и практики, для которых освоение данной дисциплины необходимо как предшествующее.
4. Объем дисциплины «Органическая химия»
 - Общая трудоемкость дисциплины в зачетных единицах и часах;
 - Формы контроля по учебному плану
5. Содержание дисциплины «Органическая химия»
 - Тематический план изучения учебной дисциплины;
 - Программы лекционных, семинарских (практических) занятий, самостоятельной работы содержат тематические планы, перечни основных понятий и категорий, списки литературы.
6. Перечень учебно-методического обеспечения для самостоятельной работы обучающихся по дисциплине
7. Перечень основной и дополнительной литературы, необходимой для освоения дисциплины
8. Перечень ресурсов информационно-телекоммуникационной сети «интернет» необходимые для освоения дисциплины
9. Методические указания для обучающихся по освоению дисциплины
10. Перечень информационных технологий, используемых при осуществлении образовательного процесса
11. Материально-техническая база, необходимая для осуществления образовательного процесса по дисциплине. Указаны фактические специализированные лаборатории и кабинеты с перечнем оборудования и технических средств обучения, обеспечивающих проведение всех видов учебной работы.

Заключение:

На основании вышеизложенного, рассматриваемая рабочая программа может быть использована для обеспечения основной образовательной программы по направлению подготовки 06.03.01 - «Биология».

Рецензент,
кандидат химических наук,

Дата 25.06.2020



Т.П. Луцко

Рецензия рассмотрена на заседании методической комиссии факультета,
протокол № 7 от 30.06.2020 г.

Председатель методической комиссии факультета,

кандидат ветеринарных наук, доцент
ФГБОУ ВО СПбГУВМ

Дата 30.06.2020



В.А. Трушкин

Рецензия

**на рабочую программу по дисциплине «ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ» (Б1.Б.09.03)
по направлению подготовки 06.03.01 «Биология»
(квалификация выпускника – «бакалавр»), очная форма обучения**

Разработчики: Карпенко Л.Ю., д.б.н., профессор, Васильева С.В., к.в.н., доцент.
Кафедра: биохимии и физиологии ФГБОУ ВО «СПбГУВМ»

В программе отражены:

1. Цели и задачи дисциплины.
2. Перечень планируемых результатов обучения по дисциплине (модулю), соотнесенных с планируемыми результатами освоения образовательной программы
3. Место дисциплины в структуре ОПОП. Дано описание логической и содержательно-методической взаимосвязи с другими частями ОПОП. Указаны требования к «входным» знаниям, умениям и готовностям обучающегося, необходимые при освоении данной дисциплины и приобретенные в результате освоения предшествующих дисциплин. Также указаны теоретические дисциплины и практики, для которых освоение данной дисциплины необходимо как предшествующее.
4. Объём дисциплины «Органическая химия»
 - Общая трудоемкость дисциплины в зачетных единицах и часах;
 - Формы контроля по учебному плану
5. Содержание дисциплины «Органическая химия»
 - Тематический план изучения учебной дисциплины;
 - Программы лекционных, семинарских (практических) занятий, самостоятельной работы содержат тематические планы, перечни основных понятий и категорий, списки литературы.
6. Перечень учебно-методического обеспечения для самостоятельной работы обучающихся по дисциплине
7. Перечень основной и дополнительной литературы, необходимой для освоения дисциплины
8. Перечень ресурсов информационно-телекоммуникационной сети «интернет» необходимые для освоения дисциплины
9. Методические указания для обучающихся по освоению дисциплины
10. Перечень информационных технологий, используемых при осуществлении образовательного процесса
11. Материально-техническая база, необходимая для осуществления образовательного процесса по дисциплине. Указаны фактические специализированные лаборатории и кабинеты с перечнем оборудования и технических средств обучения, обеспечивающих проведение всех видов учебной работы.

Заключение:

На основании вышеизложенного, рассматриваемая рабочая программа может быть использована для обеспечения основной образовательной программы по направлению подготовки 06.03.01 - «Биология».

Рецензент

к.б.н., директор ветеринарной клиники
«Ветеринарная клиника доктора Тиханина»
Тиханин В.В.

Дата: 24.06.2020

