

# Федеральное агентство по рыболовству Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Калининградский государственный технический университет» (ФГБОУ ВО «КГТУ»)

УТВЕРЖДАЮ И.о. директора института

Фонд оценочных средств (приложение к рабочей программе модуля)

## «КИМИХ»

раздел

## ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ ПИЩИ

основной профессиональной образовательной программы бакалавриата по направлению подготовки

## 19.03.04 ТЕХНОЛОГИЯ ПРОДУКЦИИ И ОРГАНИЗАЦИЯ ОБЩЕСТВЕННОГО ПИТАНИЯ

Профиль программы

## «БАЛТИЙСКАЯ ВЫСШАЯ ШКОЛА ГАСТРОНОМИИ»

ИНСТИТУТ РАЗРАБОТЧИК агроинженерии и пищевых систем

кафедра химии

## 1 РЕЗУЛЬТАТЫ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ

## 1.1 Результаты освоения дисциплины

Таблица 1 – Планируемые результаты обучения по дисциплине, соотнесенные с установленными компетенциями

Код и наименование компетенции	Дисциплина	Результаты обучения (владения, умения и знания), соотнесенные с компетенциями
ОПК-2: Способен применять основные законы и методы исследований естественных наук для решения задач профессиональной деятельности	Химия (раздел «Органическая химия пищи»)	Знать:     принципы классификации, номенклатуру, строение и свойства основных классов органических соединений;     классификацию органических реакций;     основные методы синтеза органических соединений;     Уметь:     использовать базовые знания свойств органических веществ в лабораторной и производственной практике;     Владеть:     методами оценки свойств пищевого сырья, продуктов питания на основе использования фундаментальных знаний в области органической химии; правилами безопасной работы в химической лаборатории.

- 1.2. К оценочным средствам текущего контроля успеваемости относятся:
- тестовые задания открытого и закрытого типов;
- задания по контрольным работам.

К оценочным средствам для промежуточной аттестации относятся:

- экзаменационные задания по дисциплине, представленные в виде тестовых заданий закрытого и открытого типов.

Промежуточная аттестация в форме экзамена проходит по результатам прохождения всех видов текущего контроля успеваемости. В отдельных случаях (при не прохождении всех видов текущего контроля) экзамен может быть проведен по экзаменационным билетам.

1.3 Критерии оценки результатов освоения дисциплины

Универсальная система оценивания результатов обучения включает в себя системы оценок: 1) «отлично», «хорошо», «удовлетворительно», «неудовлетворительно»; 2)

«зачтено», «не зачтено»; 3) 100 – балльную/процентную систему и правило перевода оценок в пятибалльную систему (табл. 2).

Таблица 2 – Система оценок и критерии выставления оценки

Система	2 — Система оценок и к 2	3	4	5
оценок	0-40%	41-60%	61-80 %	81-100 %
	«неудовлетворитель	«удовлетворит		
	но»	ельно»	«хорошо»	«отлично»
Критерий	«не зачтено»		«зачтено»	
1 Системность	Обладает	Обладает	Обладает набором	Обладает
и полнота	частичными и	минимальным	знаний,	полнотой знаний
знаний в	разрозненными	набором	достаточным для	и системным
отношении	знаниями, которые	знаний,	системного взгляда	взглядом на
изучаемых	не может научно-	необходимым	на изучаемый	изучаемый объект
объектов	корректно связывать	для системного	объект	
	между собой (только	взгляда на		
	некоторые из которых может	изучаемый объект		
	связывать между	OUBCKI		
	собой)			
2 Работа с	Не в состоянии	Может найти	Может найти,	Может найти,
информацией	находить	необходимую	интерпретировать и	систематизироват
1 1	необходимую	информацию в	систематизировать	ь необходимую
	информацию, либо в	рамках	необходимую	информацию, а
	состоянии находить	поставленной	информацию в	также выявить
	отдельные	задачи	рамках	новые,
	фрагменты		поставленной	дополнительные
	информации в		задачи	источники
	рамках поставленной			информации в
	задачи			рамках
				поставленной
3 Научное	Не может делать	В состоянии	В состоянии	задачи В состоянии
осмысление	научно корректных	осуществлять	осуществлять	осуществлять
изучаемого	выводов из	научно	систематический и	систематический
явления,	имеющихся у него	корректный	научно корректный	и научно-
процесса,	сведений, в	анализ	анализ	корректный
объекта	состоянии	предоставленн	предоставленной	анализ
	проанализировать	ой информации	информации,	предоставленной
	только некоторые из		вовлекает в	информации,
	имеющихся у него		исследование новые	вовлекает в
	сведений		релевантные задаче	исследование
			данные	новые
				релевантные поставленной
				задаче данные,
				предлагает новые
				ракурсы
				поставленной
				задачи
4 Освоение	В состоянии решать	В состоянии	В состоянии решать	Не только владеет
стандартных	только фрагменты	решать	поставленные	алгоритмом и
алгоритмов	поставленной задачи	поставленные	задачи в	понимает его
решения	в соответствии с	задачи в	соответствии с	основы, но и
профессионал	заданным	соответствии с	заданным	предлагает новые
ьных задач	алгоритмом, не	заданным	алгоритмом,	решения в рамках

Система	2	3	4	5
оценок	0-40%	41-60%	61-80 %	81-100 %
	«неудовлетворитель	«удовлетворит	«хорошо»	«отлично»
	но»	ельно»	«жорошо»	Worth III'o''
Критерий	«не зачтено»	«зачтено»		
	освоил	алгоритмом	понимает основы	поставленной
	предложенный		предложенного	задачи
	алгоритм, допускает		алгоритма	
	ошибки			

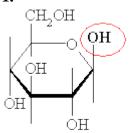
## **2** ОЦЕНОЧНЫЕ СРЕДСТВА ДЛЯ ТЕКУЩЕЙ И ПРОМЕЖУТОЧНОЙ АТТЕСТАЦИИ

Компетенция ОПК-2: Способен применять основные законы и методы исследований естественных наук для решения задач профессиональной деятельности

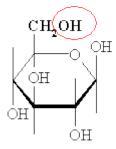
<b>Тестовые задания открытого типа:</b>
1. Этанол относится классу <b>Ответ: спиртов</b>
2. Бутан и изобутан являются  Ответ: изомерами
3.В ацетилене атомы углерода находятся в  Ответ: sp-гибридизации
4. Наличие двойной связи в молекуле этилена можно установить с помощью качественной реакции с
Ответ: бромной водой
5. В молекуле метана атомы соединены  Ответ: ковалентными связями
б. Бензол является
Ответ: ароматическим углеводородом
7. Проба Троммера используется для обнаружения  Ответ: альдегидных групп
8. Биурет образуется при нагревании мочевины с  Ответ: другой молекулой мочевины
9 Фруктоза не дает реакцию с реактивом Толленса или реакцию  Ответ: «серебряного зеркала»
10. Две молекулы этилового спирта при нагревании в присутствии конц. серной кислоты образуют
Ответ: диэтиловый эфир

11. Глюкоза является полиоксикарбонильным соединением  Ответ по химическому строению
12. Полисахаридами крахмала являются  Ответ: амилоза и амилопектин
13. При щелочном гидролизе жиров образуются  Ответ: мыла
14. Ксантопротеиновая реакция позволяет определить наличие в полипептидной цепи  Ответ: циклических аминокислот
15. При нагревании пентозы в кислой среде образуют  Ответ: фурфурол
16. По химической природе сахароза относится кдисахаридам.  Ответ: невосстанавливающим
17. Карбоновые кислоты со щелочами образуют  Ответ: соли
18. Молекулы сложных эфиров образованы остатками  Ответ: спирта и карбоновой кислоты
19. γ-Аминомасляная кислота при нагревании образует  Ответ лактам
20. Аминокислоты являютсяорганическими соединениями. Ответ: амфотерными
21. Тартраты – это соли <b>Ответ: винной кислоты</b>
22. Уксусный альдегид при окислении образует <b>Ответ:</b> этановую (уксусную кислоту)
23. Укажите примерное значение pI (изоэлектрическая точка) лизина  Ответ: больше 7
Тестовые задания закрытого типа:
24. Холинфосфатид (лецитин) содержит:
1. серин
<ol> <li>этаноламин</li> <li>холин</li> </ol>
4. инозитол
25. Гликозидный гидроксил это:

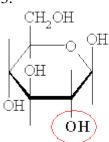
1.



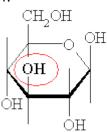
2.



3.

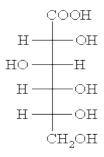


4.

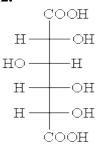


- 26. Фруктоза относится к ряду
  - 1. альдогептоз
  - 2. кетогепто
  - 3. альдегексоз
  - 4. кетогексоз
- 27. При окислении глюкозы конц. азотной кислотой образуется:

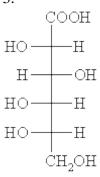
1.



2.



3.



4.

## 28. Жирной кислотой не является:

- 1. уксусная кислота
- 2. стеариновая кислота
- 3. олеиновая кислота
- 4. линоленовая кислота

## 29. Лактоза – это:

## 1. О-β-D-галактопиранозил-(1,4)-α-D-глюкопираноза

- 2. О-β-D-глюкопиранозил-(1,4)-α-D-глюкопираноза
- 3. О-а-D-глюкопиранозил-(1,4)-β-D-глюкопираноза
- 4. О-α-D-глюкопиранозил-(1,2)-β-D-фруктофураноза

## 30. В химической лаборатории нельзя:

- 1. проводить опыты
- 2. смешивать жидкости
- 3. принимать пищу
- 4. работать в халате

# 3 ТИПОВЫЕ ЗАДАНИЯ НА КОНТРОЛЬНУЮ РАБОТУ, КУРСОВУЮ РАБОТУ/ КУРСОВОЙ ПРОЕКТ, РАСЧЕТНО-ГРАФИЧЕСКУЮ РАБОТУ

В процессе изучения курса для студентов очной и заочной форм обучения предусмотрено выполнение контрольной работы.

Задание по контрольной работе, состоящей из десяти задач, указаны в учебнометодическом пособии по изучению дисциплины для студентов, обучающихся в бакалавриате по направлению подготовки 19.03.04 Технология продукции и организация общественного питания, профиль «Балтийская высшая школа гастрономии». Задания по контрольной работе снабжены методическими указаниями по их выполнению.

Контрольная работа является формой методической помощи студентам при изучении курса. К выполнению контрольной работы можно приступить только тогда, когда будет разобрана и усвоена определенная часть курса по материалам учебно-методического пособия и учебной литературе, приведенной в нем.

Контрольная работа должна быть аккуратно оформлена; для замечаний рецензента надо оставлять широкие поля; писать четко и ясно; номера и условия задач переписывать в том порядке, в каком они указаны в задании. В конце работы следует привести список использованной литературы с указанием года издания. Работы должны быть датированы, подписаны студентом и представлены в институт на рецензирование. Если контрольная работа не зачтена, ее нужно выполнить повторно в соответствии с указаниями рецензента и представить на рецензирование вместе с не зачтенной работой.

Контрольная работа является зачтенной: если студентом выполнены все задания без ошибок, допущены ошибки в 30-35 % заданий, если студентом допущены ошибки в более 40% заданий.

Исправления следует выполнять в конце тетради, а не в рецензированном тексте. Контрольная работа, выполненная не по своему варианту, преподавателем не рецензируется и не засчитывается как сданная.

Промежуточная аттестация в форме экзамена проходит по результатам прохождения всех видов текущего контроля успеваемости. К сдаче экзамена допускаются студенты, которые выполнили, защитили контрольную и лабораторные работы. По результатам

экзамена студентам выставляется оценка «отлично», «хорошо», «удовлетворительно», «неудовлетворительно».

В отдельных случаях (при не прохождении всех видов текущего контроля) экзамен может быть проведен по экзаменационным билетам. Каждый билет содержит вопросы в формулировке, соответствующей содержанию тем рабочей программы. Основой для определения оценки на экзаменах служит уровень усвоения материала, предусмотренного рабочей программой (в УМП по дисциплине приведен перечень экзаменационных вопросов).

## 4 СВЕДЕНИЯ О ФОНДЕ ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ И ЕГО СОГЛАСОВАНИИ

Фонд оценочных средств для аттестации по дисциплине «Химия (раздел Органическая химия)» представляет собой компонент основной профессиональной образовательной программы бакалавриата по направлению подготовки 19.03.04. Технология продукции и организация общественного питания, профиль «Балтийская школа гастрономии»

Преподаватель-разработчик – Степанцова Г.Е., доцент, к.т.н.

Фонд оценочных средств рассмотрен и одобрен заведующим кафедрой химии

Заведующий кафедрой

Б.Ю. Воротников

Фонд оценочных средств рассмотрен и одобрен заведующим кафедрой технологии продуктов питания.

Заведующая кафедрой

И.М. Титова

Фонд оценочных средств рассмотрен и одобрен методической комиссией института агроинженерии и пищевых систем (протокол № 07 от 27 августа 2024 г).

Председатель методической комиссии

М.Н. Альшевская