#### **МИНОБРНАУКИ РОССИИ**

### ФЕДЕРАЛЬНОЕ ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ «ВОРОНЕЖСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ УНИВЕРСИТЕТ ИНЖЕНЕРНЫХ ТЕХНОЛОГИЙ»

## **УТВЕРЖДАЮ** Проректор по учебной работе Василенко В.Н.

«25» мая 2023 г.

## РАБОЧАЯ ПРОГРАММА дисциплины

## Сырье в производстве полимеров (наименование дисциплины)

Направление подготовки

18.03.01 Химическая технология (код и наименование направления подготовки)

Направленность (профиль)

Технология неорганических, органических соединений и переработки полимеров

> Квалификация выпускника Бакалавр

Разработчик		<u>15.2023 г.</u> дата)	<u>Себых В.А.</u> (Ф.И.О.)	-
СОГЛАСОВАНО:				
Заведующий кафедр		ы, являющейся ответственн	ой за данное направление подготовки, пр	рофиль)
(подпись)	<u>23.05.23</u> (дата)	<u>Карман</u> (Ф.И.	ова О.В. <sup>О.)</sup>	_

### 1. Цели и задачи дисциплины

Целью освоения дисциплины является формирование компетенций обучающегося в следующих областях профессиональной деятельности и сферах профессиональной деятельности:

- 26 Химическое, химико-технологическое производство
- (в сферах: производства неорганических веществ; производства продуктов основного и тонкого органического синтеза; производства полимерных материалов);
- 40 Сквозные виды профессиональной деятельности в промышленности (в сфере организации и проведения научно-исследовательских и опытно-конструкторских работ в области химического и химико-технологического производства).

Дисциплина направлена на решение задач профессиональной деятельности следующих типов:

научно-исследовательский;

технологический.

Программа составлена в соответствии с требованиями Федерального государственного образовательного стандарта высшего образованияпо направлению подготовки/специальности 18.03.01 - Химическая технология.

## 2. Перечень планируемых результатов обучения, соотнесенных с планируемыми результатами освоения образовательной программы

Код	Наименование компетенции	Код и наименование индикатора
компет		достижения компетенции
енции		
ПКв-2	Способен организовывать процесс	ИД2 <sub>ПКв-2</sub> – Пользуется методами
	производства выпускаемой продукции,	контроля качества сырья,
	выбирать и применять	вспомогательных материалов и
	соответствующие методики анализа	готовой продукции
	для обеспечивания контроля качества	
	сырья, вспомогательных материалов и	
	готовых изделий с учетом требований	
	нормативно-технической документации	
УК-2	Способен определять круг задач в	ИД1 <sub>ук-2</sub> – Определяет (исходя из
	рамках поставленной цели и выбирать	действующих правовых норм)
	оптимальные способы их решения,	совокупность взаимосвязанных задач,
	исходя из действующих правовых норм,	решение которых обеспечивает
	имеющихся ресурсов и ограничений	достижение поставленной цели.

Код и наименование индикатора	Результаты обучения (показатели оценивания)
достижения компетенции	
ИД2 ПКв-2 – Пользуется методами	Знает номенклатуру сырья и материалов, методы
контроля качества сырья,	анализа сырья, материалов, готовой продукции и
вспомогательных материалов и	определения основных параметров
готовой продукции	технологического процесса
тотовой продукции	Умеет подбирать сырье, методы анализа
	применяющегося сырья для контроля его качества
	Владеет навыками отбора ингредиентов рецептур и
	их замены обеспечивающих требования к качеству,
	обоснования выбора технических решений по
	ведению производственного процесса
ИД1 <sub>УК-2</sub> – Определяет (исходя из	Знает: ход технологических процессов, особенности
действующих правовых норм)	его стадий методики испытания сырья и готовой
совокупность взаимосвязанных задач,	продукции;

решение	которых	обеспечивает	Умеет: определять (исходя из действующих правовых
достижение поставленной цели.		ной цели.	норм) совокупность взаимосвязанных задач Владеет: способами решения задач для достижения
			поставленной цели

### 3. Место дисциплины в структуре ООП ВО

Дисциплина относится к Б1.В.ДВ.02.01 Части, формируемой участниками образовательных отношений, дисциплины по выбору.

Изучение дисциплины основано на знаниях, умениях и навыках, полученных при изучении обучающимися дисциплин: «Основные производства отрасли», «Технология подготовки сырья для неорганических производств».

Дисциплина является предшествующей для освоения дисциплин: «Технология и оборудование ВМС», Производственная практика (технологическая (проектнотехнологическая) практика), Производственная практика (преддипломная практика).

### 4. Объем модуля дисциплины и виды учебной работы

Общая трудоемкость дисциплины составляет 4 зачетных единиц.

Виды учебной работы	Всего	Семестр
	часов	5
	акад.	
Общая трудоемкость дисциплины	144	144
Контактная работа, в т.ч. аудиторные занятия:	76,6	76,6
Лекции	30	30
в том числе в форме практической подготовки	0	0
Лабораторные работы	45	45
в том числе в форме практической подготовки	45	45
Консультации текущие	1,5	1,5
Вид аттестации (зачет)	0,1	0,1
Самостоятельная работа:	67,4	67,4
Домашнее задание	10	10
Подготовка к лабораторным работам (расчеты, отчет,	20	20
собеседование, тест)		
Проработка материалов по лекциям, учебникам, учебным	37,4	37,4
пособиям		

# 5 Содержание модуля дисциплины, структурированного по разделам с указанием отведенного на них количества академических часов и видов учебных занятий

5.1 Содержание разделов модуля дисциплины

Nº	Наименованиераздела	Содержание раздела	Трудоемкость
п/п	дисциплины	оодоржание раздола	раздела,
			часы

1	Сырье для мономеров и углеводородных полупродуктов	Место мономеров и химических добавок в технологии полимеров. Классификация мономеров. Сырьевая база дляполучения мономеров и химических добавок для пластических масс. Стадии промысловой подготовки нефти, переработки попутных газов и стабильной нефти на НПЗ. Анализ сырья, материалов и готовой продукции. Оценка результатов анализа. Получение этилена, пропилена, винилхлорида, стирола, бутадиена и изопрена. Свойства (физические, химические и токсикологические). Сырьевая база. Способы получения.	50,4
2	Полимеры общегои специального назначения	Классификация и ассортимент каучуков и пластиков общего и специального назначения. Способ получения. Физические, химические и технологические свойства полимеров. Свойстварезин и области их применения.	50
3	Ингредиенты резинового производства	Структурно-модифицирующие системы для эластомеров. Методы вулканизации каучуков. Ассортимент и характеристики вулканизующих веществ, применяемых в технологии резины. Характеристики вулканизатов. Наполнители, пластификаторы, противостарители. Классификация. Общие представления о мягчителях и пластификаторах и требования, предъявляемые к ним. Основные характеристики. Классификация противостарителей и механизм их действия. Влияние на технологические свойства резиновых смесей и на физико-механические показатели вулканизатов. Использование свойств знаний химических элементов, соединений и материалов на их основе для решения задач профессиональной деятельности	42
4	Консультации текущие		1,5
5	Зачет		0,1

## 5.2 Разделы дисциплины и видызанятий

Nº	Наименование раздела дисциплины	Лекции, ч	ЛР, ч	СРО, ч
п/п				
1	Сырье для мономеров и углеводородных	14	17	19,4
	полупродуктов			
2	Полимеры общего испециального	6	20	24
	назначения			
3	Ингредиенты резинового производства	10	8	24

## **5.2.1**Лекции

Nº ⊓/⊓	Наименование раздела дисциплины	Тематика лекционных занятий	Трудо- емкость,акад . час
1	Сырьедля мономеров и углеводородных полупродуктов	Место мономеров и химических добавок в технологии полимеров. Классификация мономеров. Сырьевая база дляполучения мономеров и химических добавок для пластических масс. Стадии промысловой подготовки нефти, переработки попутных газов и стабильной нефти на НПЗ. Анализ сырья, материалов и готовой продукции. Оценка результатов анализа.	8

		Получение этилена, пропилена, винилхлорида, стирола, бутадиена и изопрена. Свойства (физические, химические и токсикологические). Сырьевая база. Способы получения.	6
2	Полимеры и специального назначения	Классификация и ассортимент каучуков и пластиков общего и специального назначения. Способ получения. Физические, химические и технологические свойства полимеров. Свойства резин и области их применения.	6
3	Ингредиенты резинового производства	Структурно-модифицирующие системы для эластомеров. Методы вулканизации каучуков. Ассортимент и характеристики вулканизующих веществ, применяемых в технологии резины. Характеристики вулканизатов.	4
		Наполнители, пластификаторы, противостарители. Классификация. Общие представления о мягчителях и пластификаторах и требования, предъявляемые к ним. Основные характеристики. Классификация противостарителей и механизм их действия. Влияние на технологические свойства резиновых смесей, а также на физико-механические свойства вулканизатов.	6

## **5.2.2 Практические занятия(семинары)** Не предусмотрены

## 5.2.3 Лабораторный практикум

Nº⊓/	Наименование раздела	Тематика лабораторных работ	Трудоемкость,
П	дисциплины		акад. ч
1	Сырье для мономеров и	Изучение свойств стирола. Определение остаточного	
	углеводородных	содержания стирола в полистироле.	17
	полупродуктов	Термополимеризация стирола.	
		Инициированная полимеризация стирола в массе,	
		растворе.	
2	Полимеры общего и	Пластификация поливинилхлорида (БНК)	
	специального	Определение содержания золы, содержания	20
	назначения	летучих в каучуке, полимерах и ингредиентах.	
		Определение насыпной плотности порошковых и	
		гранулированных ингредиентов.	
3	Ингредиенты	Входной контроль реологических показателей	8
	резинового	резиновых смесей	
	производства		

5.2.4 Самостоятельная работа обучающихся (СРО)

<b>№</b> п/п	Наименование раздела дисциплины	Вид СРО	Трудоемкость, час
1.	Сырье для мономеров и углеводородных полупродуктов	Проработка материалов по лекциям, учебникам, учебным пособиям Подготовка к лабораторным работам	19,4
2.	Полимеры общего и специального назначения	Проработка материалов по лекциям, учебникам, учебным пособиям Подготовка к лабораторным работам Домашнее задание	24
3.	Ингредиенты резинового производства	Проработка материалов по лекциям, учебникам, учебным пособиям Подготовка к лабораторным работам Домашнее задание	24

## 6 Учебно-методическое и информационное обеспечение дисциплины

## 6.1 Основная литература

- 1. Ровкина, Н. М. Химия и технология полимеров. Исходные реагенты для получения полимеров и испытание полимерных материалов. Лабораторный практикум : учебное пособие / Н. М. Ровкина, А. А. Ляпков. Санкт-Петербург : Лань, 2020. 432 с. ISBN 978-5-8114-3746-7. Текст : электронный // Лань : электронно-библиотечная система. URL: <a href="https://e.lanbook.com/book/131014">https://e.lanbook.com/book/131014</a>
- 2. Гамова, И. А. Химия синтетических полимеров. Синтетические полимеры в производстве и отделке древесных композиционных материалов : учебное пособие / И. А. Гамова. Санкт-Петербург :СПбГЛТУ, 2014. 52 с. ISBN 978-5-9239-0713-1. Текст : электронный // Лань : электронно-библиотечная система. URL: <a href="https://e.lanbook.com/book/58857">https://e.lanbook.com/book/58857</a>

## 6.2 Дополнительная литература

- 1. Щербань, А.И. Синтез полимеров / А.И. Щербань, С.Г. Петухова.-Воронеж: ВГТА, 2004.- 88 с.
- 2. Шутилин, Ю. Ф. Справочное пособие по свойствам и применению эластомеров [Текст] : монография / Ю. Ф. Шутилин. Воронеж. гос. технол. акад. Воронеж, 2003. 871 с.
- 3. Кленин, В.И. Высокомолекулярные соединения [Электронный ресурс] : учебник / В.И. Кленин, И.В. Федусенко. Электрон. дан. Санкт-Петербург : Лань, 2013. 512 с. Режим доступа: https://e.lanbook.com/book/5842.
- 4. Беспалова, Г. Н. Химия и физика полимеров : учебное пособие / Г. Н. Беспалова, Г. В. Осипова. Иваново : ИГХТУ, [б. г.]. Часть 1 2010. 132 с. ISBN 978-5-9616-0388-3. Текст : электронный // Лань : электронно-библиотечная система. URL: https://e.lanbook.com/book/4519.
- 5. Кулезнев, В.Н. Химия и физика полимеров [Электронный ресурс]: учебное пособие / В.Н. Кулезнев, В.А. Шершнев. Электрон. дан. Санкт-Петербург: Лань, 2014. 368 с. Режим доступа: <a href="https://e.lanbook.com/book/51931">https://e.lanbook.com/book/51931</a>.

## 6.3 Перечень учебно-методического обеспечения для самостоятельной работы обучающихся

Губин, А. С. Теоретические основы синтеза ВМС [Электронный ресурс]: методические указания к самостоятельной работе для студентов, обучающихся по направлению 18.03.01 - Химическая технология / А. С. Губин, М. А. Провоторова. - Электрон. дан. -Воронеж: ВГУИТ, 2015. - 14 с. - Режим доступа: http://biblos.vsuet.ru/ProtectedView/Book/ViewBook/2248

6.4 Перечень ресурсов информационно-телекоммуникационной сети «Интернет», необходимых для освоения дисциплины (модуля)

Наименование ресурса сети «Интернет»	Электронный адрес ресурса	
«Российское образование» - федеральный портал	https://www.edu.ru/	
Научная электронная библиотека	https://elibrary.ru/defaultx.asp?	
Национальная исследовательская компьютерная	https://niks.su/	
сеть России		
Информационная система «Единое окно доступа	http://window.edu.ru/	
к образовательным ресурсам»		
Электронная библиотека ВГУИТ	http://biblos.vsuet.ru/megapro/web	
Сайт Министерства науки и высшего	https://minobrnauki.gov.ru/	
образования РФ		
Портал открытого on-line образования	https://npoed.ru/	
Электронная информационно-образовательная	https://education.vsuet.ru/	

среда	ФГБ	ОУ В	O «E	ВГУИТ»
-------	-----	------	------	--------

6.5 Перечень информационных технологий, используемых при осуществлении образовательного процесса по дисциплине (модулю), включая перечень программного обеспечения, современных профессиональных баз данных и информационных справочных систем

При изучении дисциплины используется программное обеспечение, современные профессиональные базы данных и информационные справочные системы: ЭИОС университета, в том числе на базе программной платформы «Среда электронного обучения ЗКL», автоматизированная информационная база «Интернет-тренажеры».

При освоении дисциплины используется лицензионное и открытое программное обеспечение – *н-p, OC Windows, OC ALT Linux.* 

## 7 Материально-техническое обеспечение дисциплины

Обеспеченность процесса обучения техническими средствами полностью соответствует требованиям ФГОС по направлению подготовки. Материально-техническая база приведена в лицензионных формах и расположена во внутренней сети по адресу http://education.vsuet.ru.

Аудитории для проведения занятий лекционного типа

<u> </u>		
Учебная аудитория № 6-13	- комплект мебели для	Альт Образование 8.2 +
для проведения занятий	учебного процесса на 42	LibreOffice 6.2+Maxima
лекционного типа,	места	Лицензия № ААА.0217.00 с
практических занятий,	- проектор BenQ MP-512;	21.12.2017 г. по «Бессрочно»
занятий семинарского типа,	- экран ScreenMedia	
групповых и индивидуальных	MW213*213 настенный;	
консультаций, текущего	- ΠΚ PET Pentium3	
контроля и промежуточной	2048Mb/500G/DVDRW	
аттестации		

Для проведения практических, лабораторных занятий, занятий семинарского типа, групповых и индивидуальных консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации в распоряжении кафедры имеется:

Учебная аудитория <b>№ 6-11</b> для	– комплект мебели для учебного процесса на 15 мест
проведения практических,	– специализированная мебель для лабораторных занятий:
лабораторных занятий, занятий	– шкаф вытяжной- 4 шт.,
семинарского типа, групповых и	– комплект лабораторной посуды;
индивидуальных консультаций,	– установки для синтеза;
текущего контроля и	– рефрактометр ИРФ-454
промежуточной аттестации	– шкаф сушильный – 3 шт
Учебная аудитория № 6-04 для	<ul> <li>Комплект мебели для учебного процесса на 48 мест</li> </ul>
проведения занятий лекционного	– Столы лабораторные - 8 шт
типа, практических,	– Шкаф вытяжной – 1 шт
лабораторных занятий, занятий	– Рефрактометр УРЛ-1
семинарского типа, групповых и	– Фотоколориметр КФК-2 – 1 шт
индивидуальных консультаций,	<ul> <li>Плитка электрическая – 2 шт</li> </ul>
текущего контроля и	– Колбонагреватель – 1 шт
промежуточной аттестации	– Комплект лабораторной посуды
	– установки для экстракции;
	– сахариметр универсальный СУ-4;
Учебная аудитория <b>№ 6-13а</b> для	- шкаф вытяжной ЛАБ-1800 ШВ-2шт.
проведения лабораторных	- специализированная мебель для лабораторных занятий
занятий	лабораторное оборудование:
	- весы аналитические OHAUS RV 214( ц.д. 0,0001г);

- вискозиметр ВПЖ – 0,56;
- вискозиметр «Брукфильда»;
- вискозиметр «Гепплера» модель CFD-356000-1;
- испаритель роторный RV5Basic IKA;
- шейкер BioSan OS – 20(P -6/250);
- мешалка верхнеприводнаяEvrostardigital IKA;
- рефрактометр ИРФ 454 52М;
- спектрофотометр СФ -56 набор из 6 кварц.кювет 10мл;
- термостат BIO WB - MS;
- центрифуга ОЛЦ –3П;
- магнитная мешалка с нагревом MSN basik;
- шкаф сушильный ШС-80-01;
- блескомер ФБ- 2; -микроскоп ЭПИГНОСТ-2;
- комплект лабораторной посуды;
- химические реактивы;
- плитка электрическая;
- компьютер Pentium Celeron 3.0-512;
- дистиллятор

Аудитория для самостоятельной работы студентов

Учебная аудитория № 6-29	- ПК PET Pentium Celeron 3.0 МГц	Альт Образование 8.2 +
для самостоятельной	/2048Mb/500G/DVDRW – 6 шт	LibreOffice 6.2+Maxima
работы студентов	- стол компьютерный – 6 шт	Лицензия № ААА.0217.00 с
	- стул – 6 шт	21.12.2017 г. по
		«Бессрочно»

Дополнительно самостоятельная работа обучающихся, может осуществляться при использовании:

Ресурсный центр	Компьютеры со свободным	Альт Образование 8.2 + LibreOffice
	доступом в сеть Интернет и	6.2+Maxima
	Электронными библиотечными и	Лицензия № AAA.0217.00 с
	информационно справочными	21.12.2017 г. по «Бессрочно»
	системами.	

## 8 Оценочные материалы для промежуточной аттестации обучающихся по дисциплине (модулю)

Оценочные материалы (ОМ) для дисциплины (модуля) включают в себя:

- перечень компетенций с указанием индикаторов достижения компетенций, этапов их формирования в процессе освоения образовательной программы;
  - описание шкал оценивания;
- типовые контрольные задания или иные материалы, необходимые для оценки знаний, умений, навыков;
- методические материалы, определяющие процедуры оценивания знаний, умений, навыков и (или) опыта деятельности.

ОМ представляются отдельным комплектом и **входят в состав рабочей программы дисциплины в виде приложения**.

Оценочные материалы формируются в соответствии с П ВГУИТ «Положение об оценочных материалах».

## **ПРИЛОЖЕНИЕ** к рабочей программе

## 1. Организационно-методические данные дисциплины для заочной формы обучения

## 1.1 Объемы различных форм учебной работы и виды контроля в соответствии с учебным планом

Общая трудоемкость дисциплины (модуля) составляет \_\_4\_\_ зачетных единицы

Виды учебной работы	Всего акад. час	Распределение трудоемкости по семестрам, ак. ч	
Общая трудоемкость дисциплины	144	144	
<b>Контактная работа,</b> в т.ч. аудиторные занятия:	18,1	18,1	
Лекции	8	8	
в том числе в форме практической подготовки	0	0	
Лабораторные занятия	8	8	
в том числе в форме практической подготовки	8	8	
Рецензирование контрольных работ	0,8	0,8	
Консультации текущие	1,2	1,2	
Виды аттестации (зачет)	0,1	0,1	
Самостоятельная работа:	122	122	
Проработка материалов по лекциям, учебникам, учебным пособиям	97	97	
Подготовка к лабораторным работам	15	15	
Выполнение контрольной работы	10	10	
Подготовка к зачету (контроль)	3,9	3,9	

## ОЦЕНОЧНЫЕ МАТЕРИАЛЫ ДЛЯ ПРОМЕЖУТОЧНОЙ АТТЕСТАЦИИ

по дисциплине

СЫРЬЕ В ПРОИЗВОДСТВЕ ПОЛИМЕРОВ

## 1 Перечень компетенций с указанием этапов их формирования

Код	Наименование компетенции	Код и наименование индикатора
компет		достижения компетенции
енции		
ПКв-2	Способен организовывать процесс	ИД2 <sub>ПКв-2</sub> – Пользуется методами
	производства выпускаемой продукции,	контроля качества сырья,
	выбирать и применять соответствующие	вспомогательных материалов и готовой
	методики анализа для обеспечивания	продукции
	контроля качества сырья,	
	вспомогательных материалов и готовых	
	изделий с учетом требований	
	нормативно-технической документации	
УК-2	Способен определять круг задач в	ИД1 <sub>УК-2</sub> – Определяет (исходя из
	рамках поставленной цели и выбирать	действующих правовых норм)
	оптимальные способы их решения,	совокупность взаимосвязанных задач,
	исходя из действующих правовых норм,	решение которых обеспечивает
	имеющихся ресурсов и ограничений	достижение поставленной цели.

Код и наименование индикатора достижения компетенции	Результаты обучения (показатели оценивания)
ИД2 ПКв-2 — Пользуется методами контроля качества сырья, вспомогательных материалов и готовой продукции	Знает номенклатуру сырья и материалов, методы анализа сырья, материалов, готовой продукции и определения основных параметров технологического процесса  Умеет подбирать сырье, методы анализа применяющегося сырья для контроля его качества  Владеет навыками отбора ингредиентов рецептур и их замены обеспечивающих требования к качеству, обоснования выбора технических решений по ведению производственного процесса
ИД1 <sub>УК-2</sub> – Определяет (исходя из действующих правовых норм) совокупность взаимосвязанных задач, решение которых обеспечивает достижение поставленной цели.	Знает: ход технологических процессов, особенности его стадий методики испытания сырья и готовой продукции; Умеет: определять (исходя из действующих правовых норм) совокупность взаимосвязанных задач Владеет: способами решения задач для достижения поставленной цели

2 Паспорт оценочных материалов по дисциплине

Nº	Разделы	Индекс	Оценочные средства		Технология/процедура оценивания
п/п	дисциплины	контролир	наименова	NºNº	(способ контроля)
		уемой	ние	заданий	
		компетен			
		ции (или			
		ее части)			
	Сырье для		Тест	1-15, 62-	Компьютерное тестирование
	мономеров и			63, 66-	Процентная шкала.
	углеводородн			69, 76-	0-100 %;
	ЫХ			82, 91-	0-59,99% - неудовлетворительно;
	полупродукто в			92, 102-	60-74,99% - удовлетворительно;
	В	ПКв-2		103	75- 84,99% -хорошо;
1		ИД2 <sub>ПКв-2</sub>			85-100% - отлично.
'		УК-2	Собеседов		Проверуа преподавателем
		ИД1 <sub>УК-2</sub>	ание	108-110,	Проверка преподавателем Отметка в системе
			(вопросы	117-119	
			для зачета)		«зачтено – не зачтено»
			Собеседов		Компьютерное тестирование
			ание	126	Процентная шкала.
			(задания		0-100 %;

		I	1		0.50.000/
			для лаборатор ных работ)		0-59,99% - неудовлетворительно; 60-74,99% - удовлетворительно; 75- 84,99% -хорошо; 85-100% - отлично.
			Домашнее задание	129-130, 135-136	Проверка преподавателем Отметка в системе «зачтено – не зачтено»
	Полимеры общего и специального назначения		Тест	16-39, 47-52, 70, 83- 86, 93- 97, 100, 104-105	Компьютерное тестирование Процентная шкала. 0-100 %; 0-59,99% - неудовлетворительно; 60-74,99% - удовлетворительно; 75- 84,99% -хорошо; 85-100% - отлично.
2		ПКв-2 ИД2 <sub>ПКв-2</sub>	Собеседов ание (вопросы для зачета)	111-113, 120-122	Проверка преподавателем Отметка в системе «зачтено – не зачтено»
		УК-2 ИД1 <sub>УК-2</sub>	Собеседов ание (задания для лаборатор ных работ)	127	Компьютерное тестирование Процентная шкала. 0-100 %; 0-59,99% - неудовлетворительно; 60-74,99% - удовлетворительно; 75- 84,99% -хорошо; 85-100% - отлично.
			Домашнее задание	131-132, 137-138	Проверка преподавателем Отметка в системе «зачтено – не зачтено»
	Ингредиенты резинового производства		Тест	40-46, 53-61, 64-65, 71-75, 87-90, 98-99, 101, 106-107	Компьютерное тестирование Процентная шкала. 0-100 %; 0-59,99% - неудовлетворительно; 60-74,99% - удовлетворительно; 75- 84,99% -хорошо; 85-100% - отлично.
3		ПКв-2 ИД2 <sub>ПКв-2</sub> УК-2	Собеседов ание (вопросы для зачета)	114-116, 123-125	Проверка преподавателем Отметка в системе «зачтено – не зачтено»
		ИД1 <sub>УК-2</sub>	Собеседов ание (задания для лаборатор ных работ)	128	Компьютерное тестирование Процентная шкала. 0-100 %; 0-59,99% - неудовлетворительно; 60-74,99% - удовлетворительно; 75- 84,99% -хорошо; 85-100% - отлично.
			Домашнее задание	133-134, 139-140	Проверка преподавателем Отметка в системе «зачтено – не зачтено»

## 3 Оценочные материалы для промежуточной аттестации

Типовые контрольные задания или иные материалы, необходимые для оценки знаний, умений, навыков и (или) опыта деятельности, характеризующих этапы формирования компетенций в процессе освоения образовательной программы

Для оценки знаний, умений, навыков студентов по дисциплине применяется бальнорейтинговая система оценки сформированности компетенций студента.

Бально-рейтинговая система оценки осуществляется в течение всего семестра при

проведении аудиторных занятий и контроля самостоятельной работы. Показателями ОМ являются: текущий опрос в виде собеседования на лабораторных работах, тестовые задания и самостоятельно (домашнее задание). Оценки выставляются в соответствии с графиком контроля текущей успеваемости студентов в автоматизированную систему баз данных (АСУБД) «Рейтинг студентов».

Обучающийся, набравший в семестре более 60 % от максимально возможной бальнорейтинговой оценки работы в семестре получает зачет автоматически.

Студент, набравший за текущую работу в семестре менее 60 %, т.к. не выполнил всю работу в семестре по объективным причинам (болезнь, официальное освобождение и т.п.) допускается до зачета, однако ему дополнительно задаются вопросы на собеседовании по разделам, выносимым на зачет.

Аттестация обучающегося по дисциплине проводится в форме тестирования и предусматривает возможность последующего собеседования (зачета). Зачет проводится в виде тестового задания.

Каждый вариант теста включает 30 контрольных заданий, из них:

- 10 контрольных заданий на проверку знаний;
- 10 контрольных заданий на проверку умений;
- 10 контрольных заданий на проверку навыков;

В случае неудовлетворительной сдачи зачета студенту предоставляется право повторной сдачи в срок, установленный для ликвидации академической задолженности по итогам соответствующей сессии. При повторной сдаче зачета количество набранных студентом баллов на предыдущем зачете не учитывается.

### 3.1 Тесты (тестовые задания)

## 3.1.1 Шифр и наименование компетенции

ПКв-2Способен организовывать процесс производства выпускаемой продукции, выбирать и применять соответствующие методики анализа для обеспечивания контроля качества сырья, вспомогательных материалов и готовых изделий с учетом требований нормативно-технической документации(ИД2 <sub>ПКв-2</sub> — Пользуется методами контроля качества сырья, вспомогательных материалов и готовой продукции)

Nº	Тестовое задание
зада	
ния	
	Выбрать один ответ
1.	Что является сырьем для таких полупродуктов химии полимеров как этилбензол,
	кумол, циклогексан?
	стирол;
	фенол;
	бензол;
	гипериз.
2.	Прикакихусловияхпроводятреакциюполучениястироладегидрированиемэтилбензола?
	↓P,↓t;
	↑t,↑P; ↑ <b>t,</b> ↓ <b>P</b> ,катализатор;
	↑Р,катализатор,
3.	Интенсивноеразвитиеорганическогосинтезавтакихнаправленияхкакпроизводствосинтетическихво
	локониполимеров,позволилаобъединитьихвспециальныйраздел,которыйназывается:
	химияповерхностно-активных веществ;
	химияполимерных материалов;
	химия высокомолекулярных соединений;
	химия полимерных органических соединений;
	химиясинтетическихволокон.
4.	Какойспособполученияуглеводородныхполупродуктовявляетсянаиболееэкономичным,перспектив
	ным?
	крекинг;
	ректификация;
	пиролиз.
5.	Чтоявляетсяосновнымсырьемдляполучениясинтетическихкаучуковипластмассы?
	метан;
	декан;

мономеры; изобутан.  6. Изчегополучаютполивиниловый спирт (ПВС)? винилхлорид; этилацетат; этилен; стирол; пропилен; поливинилацетат.  7. Какоевеществоявляетсясырьемдляпромышленногополученияацетилена' метан или пропан с бутаном; метан с пропиленом; ацетон с водородом; пропилен или бутадиен с метаном.  8. Выберитеправильнуюсхемуполучениясэвилена:	?
винилхлорид; этилацетат; этилен; стирол; пропилен; поливинилацетат.  7. Какоевеществоявляетсясырьемдляпромышленногополученияацетилена метан или пропан с бутаном; метан с пропиленом; ацетон с водородом; пропилен или бутадиен с метаном.  8. Выберитеправильнуюсхемуполучениясэвилена:	?
этилацетат; этилен; стирол; пропилен; поливинилацетат.  7. Какоевеществоявляетсясырьемдляпромышленногополученияацетиленай метан или пропан с бутаном; метан с пропиленом; ацетон с водородом; пропилен или бутадиен с метаном.  8. Выберитеправильнуюсхемуполучениясэвилена:	?
этилен; стирол; пропилен; поливинилацетат.  7. Какоевеществоявляетсясырьемдляпромышленногополученияацетилена́метан или пропан с бутаном; метан с пропиленом; ацетон с водородом; пропилен или бутадиен с метаном.  8. Выберитеправильнуюсхемуполучениясэвилена:	?
стирол; пропилен; пропилен; поливинилацетат.  7. Какоевеществоявляетсясырьемдляпромышленногополученияацетиленай метан или пропан с бутаном; метан с пропиленом; ацетон с водородом; пропилен или бутадиен с метаном.  8. Выберитеправильнуюсхемуполучениясэвилена:	?
пропилен; поливинилацетат.  7. Какоевеществоявляетсясырьемдляпромышленногополученияацетилена метан или пропан с бутаном; метан с пропиленом; ацетон с водородом; пропилен или бутадиен с метаном.  8. Выберитеправильнуюсхемуполучениясэвилена:	?
лоливинилацетат.  7. Какоевеществоявляетсясырьемдляпромышленногополученияацетилена метан или пропан с бутаном; метан с пропиленом; ацетон с водородом; пропилен или бутадиен с метаном.  8. Выберитеправильнуюсхемуполучениясэвилена:	?
7. Какоевеществоявляетсясырьемдляпромышленногополученияацетилена метан или пропан с бутаном; метан с пропиленом; ацетон с водородом; пропилен или бутадиен с метаном.  8. Выберитеправильнуюсхемуполучениясэвилена:	?
метан или пропан с бутаном; метан с пропиленом; ацетон с водородом; пропилен или бутадиен с метаном.  8. Выберитеправильнуюсхемуполучениясэвилена:	•
метан с пропиленом; ацетон с водородом; пропилен или бутадиен с метаном.  8. Выберитеправильнуюсхемуполучениясэвилена:	
ацетон с водородом; пропилен или бутадиен с метаном.  8. Выберитеправильнуюсхемуполучениясэвилена:	
8. Выберитеправильнуюсхемуполучениясэвилена:	
этилен–ЭПК–этилбензол–сэвилен;	
этилен–винилхлорид–сэвилен; этилен –винилацетат-сэвилен;	
этилен – винилиденхлорид – сэвилен.	
9. Формальдегиднапрямуюможнополучитьокислением:	
природногогаза;	
метаначерез древесныйспирт;	
фенола;	
ацетилена.  10. Горючаямаслянистаяжидкостьтемно-	
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	ognuoù oto:
бурогоцветасхарактернымзапахом,легчеводыипрактическинерастворяет формальдегид;	сявнеи—это.
нефть;	
фенолоформальдегиднаясмола;	
стирол.	
11. Соляровоемасло,получаемоеприпервичнойпереработкенефти,относится	кфракции:
бензиновой;	• •
газойлевой;	
мазутной;	
керосиновой.	
12. НаНПЗвысокооктановыйбензинполучаюталкилированием:	
пентана; <b>изобутана;</b>	
изобутила;	
бутадиена1,3.	
13. В качестве мономеров используются аминокислоты и аминоспирты. Они	относятся к группе:
веществ с циклическими группами;	, ,
полифункциональных соединений;	
веществ с кратными связями;	
гетерофункциональных соединений.	
14. Реакция синтеза винилхлорида через ацетилен:	
HC=CH+Cl=>CH <sub>2</sub> =CH-Cl;	
$HC\equiv CH+ CI_2 => CH_2=CH-CI;$ $HC\equiv CH+ NaCI => CH_2=CH-CI;$	
$HC_2=CH_2+ NaCl=> CH_2=CH-Cl$ .	
15. Источником этилбензола является фракция:	
ксилольная;	
мазутная;	
газойлевая;	
керосиновая.	
16. Каучук СКС-30 получают полимеризацией:	
растворной;	
эмульсионной;	
в массе; газофазной.	
тазофазной. 17. Каучук ДССК-18 получают полимеризацией:	
растворной;	
эмульсионной;	
в массе;	
газофазной.	
18. Каучук БС-45 АКН получают полимеризацией:	
растворной;	

вмасое,     тазофазнол.  19. Гомполимеры ПХ по сравнению с сополимерами характеризуются		SWALL GROTHOM.
<ul> <li>Тазофазной.</li> <li>Томополимеры ПХ по сравнению с сополимерами характеризуются</li></ul>		эмульсионной;
Гомополимеры ПХ по сравнению с сополимерами характеризуются		
кристализации.  более низкой; не различикой; более выской; никакой.  20. Каучук марки СКИ-3Д отличается от СКИ-3 по: содержанию золы; величине интервала вязкости по Муни; величине когазионной прочности; применземому в процессе синтеза катализатору.  21. Каучук СКИ-3К отличается от СКИ-3 по: содержанию золы; величине интервала вязкости по Муни; величине интервала вязкости по Муни; величине когазионной прочности; применземому в процессе синтеза катализатору.  22. Каучук СКИ-3К отличается от СКИ-3 по: содержанию золы; величине когазионной прочности; применземому в процессе синтеза катализатору.  23. Каучук СКИ-3К отличается от СКИ-3 по: содержание золы; величине интервала вязкости по Муни; величине интервала вязкости по СКИ-3 по: содержание озътки применяемому в процессе синтеза катализатору.  25. Какой из перечисленных каучуко самый озоностойкий?  БКС, БКС, СНД-СО, - СН-СО; СОН-СО, - СН-СО, СОН	19	
<ul> <li>более высокой; никакой; не различимой; более высокой; никакой.</li> <li>20. Каучук марки СКИ-ЗД отличается от СКИ-3 по: содержанию золы; величине интервала вязиссти по Муни; величине котезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.</li> <li>21. Каучук СКИ-5 отличается от СКИ-3 по: содержаний эолы; величине могезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.</li> <li>22. Каучук СКИ-3 отличается от СКИ-3 по: содержаний эолы; величине котезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.</li> <li>22. Каучук СКИ-3 по: потичается от СКИ-3 по: содержаний эолы; величине когезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.</li> <li>23. Каучук СКИ-3 сотличается от СКИ-3 по: наличине когезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.</li> <li>24. Каучук СКИ-3-3 отличается от СКИ-3 по: содержанию золь; величине котезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.</li> <li>24. Каучук СКИ-3-3 отличается от СКИ-3 по: содержанию золь; величине котезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.</li> <li>25. Какой из перечисленных каучуков самый озоностойкий? БК; БК; БНК; ПХ; ПИ.</li> <li>26. Выберите правильную структурную формулу хлоропрена: СН,=ССП-ССП-ССП-ССП-ССП-ССП-ССП-ССП-ССП-ССП</li></ul>		
не различимой;     более высокой;     никакой.  20. Каучук марки СКИ-3Д отличается от СКИ-3 по:     содержанию зольы;     велечнее метеревала вяжости по Муни;     велечнее когезионной прочности;     применяемому в процессе синтеза катализатору.  21. Каучук СКИ-3 отличается от СКИ-3 по:     содержанию зольы;     величине когезионной прочности;     применяемому в процессе синтеза катализатору.  22. Каучук СКИ-3 отличается от СКИ-3 по:     содержанию зольы;     величине митервала вяжости по Муни;     величине митервала вяжости по Муни;     величине когезионной прочности;     применяемому в процессе синтеза катализатору.  23. Каучук СКИ-3 отличается от СКИ-3 по:     опрержание эольы;     величине мотервала вяжости по Муни;     величине могерала вяжости по Муни;     величине интервала вяжости     тороменяемому процессе синтеза катализатору.      Каучук СКИ-3-0 отличается от СКИ-3 по:     СМ-5-СССО-СССО-ССССССССССССССССССССССССС		
<ul> <li>более высокой;</li></ul>		· ·
<ul> <li>Никакой.</li> <li>Каучук марии СКИ-3Д отличается от СКИ-3 по: содержанию золы: величие когезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.</li> <li>Каучук СКИ-5 отличается от СКИ-3 по: содержания золы; величине когезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.</li> <li>Каучук СКИ-5 отличается от СКИ-3 по: содержания золы; величине когезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.</li> <li>Каучук СКИ-3 ПК отличается от СКИ-3 по: содержания золы; валичине когезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.</li> <li>Каучук СКИ-3 С отличается от СКИ-3 по: наличине когезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.</li> <li>Каучук СКИ-3 С отличается от СКИ-3 по: наличию ноокрашивающегопротивостарителя; величине когезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.</li> <li>Каучук СКИ-3-0 отличается от СКИ-3 по: содержанию золы; величие когезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.</li> <li>Каучук СКИ-3-0 отличается от СКИ-3 по: содержанию золы; величие когезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.</li> <li>Какой из перечисленных каучуков самый озоностойкий?</li> <li>БК; БК; ПК; ПК; ПК.</li> <li>ПК; ПК; ПК.</li> <li>Выберите правильную структурную формулу хлоропрена: СН,-ССС, - СН,-ССС; СН,-ССС; СН,-ССС; СН,-ССС; СН,-ССС; СПССССССС; СПСССССС; СПССССССС; СПСССССССС</li></ul>		
содержанию золы; величиеи когезионной прочности; применаемому в процессе синтеза катализатору.  21. Каучун СКИ-5 отличается от СКИ-3 по: содержанию золы; величине интервала вязкости по Муни; величине когезионной прочности; применаемому в процессе синтеза катализатору.  22. Каучун СКИ-5 ПК отличается от СКИ-3 по: содержанию золы; величине когезионной прочности; применаемому в процессе синтеза катализатору.  23. Каучун СКИ-5 ПК отличается от СКИ-3 по: содержанию золы; величине интервала вязкости по Муни; величине когезионной прочности; применаемому в процессе синтеза катализатору.  24. Каучун СКИ-3 Отличается от СКИ-3 по: содержанию золы; величине когезионной прочности; применаемому в процессе синтеза катализатору.  24. Каучун СКИ-3-01 отличается от СКИ-3 по: содержанию золы; величине котезионной прочности; применаемому в процессе синтеза катализатору.  25. Каучун СКИ-3-01 отличается от СКИ-3 по: содержанию золы; величине интервала вязкости по Муни; величине интервала вязкости по Муни; величине котезионной прочности; применаемому в процессе синтеза катализатору.  26. Карчун СКИ-3-01 отличается от СКИ-3 по: содержанию золы; величине котезионной прочности; применаемому в процессе синтеза катализатору.  27. Бак из перечисленных каучуков самый озоностойкий?  28. Бак из перечисленных каучуков самый озоностойкий?  29. Выберите правильную структурную формулу хлоропрена: СН=ССП)— СН=СПС; СН=СНС, СН=СПС, СН=СНС, СН=СПС, СН=СНС, СН=СПС, СН=СПС, СН=СПС, СН=СНС, СН,=СН=СN, СН,=СП=СN, СН,=СП=СN, СН,=СП=СN, СН,=СП=СN, СН,=СП-СN, СН,=СП=СN, СН,=СП-СN, СН,=СП-СN, СП-СП-СN, СП-СП-СN		
содержанию золы; величиеи когезионной прочности; применаемому в процессе синтеза катализатору.  21. Каучун СКИ-5 отличается от СКИ-3 по: содержанию золы; величине интервала вязкости по Муни; величине когезионной прочности; применаемому в процессе синтеза катализатору.  22. Каучун СКИ-5 ПК отличается от СКИ-3 по: содержанию золы; величине когезионной прочности; применаемому в процессе синтеза катализатору.  23. Каучун СКИ-5 ПК отличается от СКИ-3 по: содержанию золы; величине интервала вязкости по Муни; величине когезионной прочности; применаемому в процессе синтеза катализатору.  24. Каучун СКИ-3 Отличается от СКИ-3 по: содержанию золы; величине когезионной прочности; применаемому в процессе синтеза катализатору.  24. Каучун СКИ-3-01 отличается от СКИ-3 по: содержанию золы; величине котезионной прочности; применаемому в процессе синтеза катализатору.  25. Каучун СКИ-3-01 отличается от СКИ-3 по: содержанию золы; величине интервала вязкости по Муни; величине интервала вязкости по Муни; величине котезионной прочности; применаемому в процессе синтеза катализатору.  26. Карчун СКИ-3-01 отличается от СКИ-3 по: содержанию золы; величине котезионной прочности; применаемому в процессе синтеза катализатору.  27. Бак из перечисленных каучуков самый озоностойкий?  28. Бак из перечисленных каучуков самый озоностойкий?  29. Выберите правильную структурную формулу хлоропрена: СН=ССП)— СН=СПС; СН=СНС, СН=СПС, СН=СНС, СН=СПС, СН=СНС, СН=СПС, СН=СПС, СН=СПС, СН=СНС, СН,=СН=СN, СН,=СП=СN, СН,=СП=СN, СН,=СП=СN, СН,=СП=СN, СН,=СП-СN, СН,=СП=СN, СН,=СП-СN, СН,=СП-СN, СП-СП-СN, СП-СП-СN	20.	Каучук марки СКИ-3Д отличается от СКИ-3 по:
величине когезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.  21. Каучук СКИ-5 отличается от СКИ-3 по: содержанию золы; величине когезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.  22. Каучук СКИ-3ПК отличается от СКИ-3 по: содержанию золы; величине интервала вязкости по Муни; величине когезионной прочности; применемому в процессе синтеза катализатору.  24. Каучук СКИ-3-10 толичается от СКИ-3 по: содержанию золы; величине когезионной прочности; применемому в процессе синтеза катализатору.  25. Какой из перечисленных каучуков самый озоностойкий?  БК; БНК; ПХ. ПИ.  26. Выберите правильную структурную формулу хлоропрена: CH <sub>2</sub> =C(CI) — CH=CH <sub>2</sub> ; CH=C - CH=CHCI; CICH=CHCI; CICH=CHCI; CICH=CHCI; CICH=CHCI, CH <sub>2</sub> =C(CI) — CH <sub>3</sub> =CN; CH <sub>3</sub> = CH=CN;		
<ul> <li>применяемому в процессе синтеза катализатору.</li> <li>Каучук СКИ-5 отпичается от СКИ-3 по: содержанию золы; величине интервала вязкости по Муни; величине интервала вязкости по Муни; величине могезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.</li> <li>Каучук СКИ-3ПК отпичается от СКИ-3 по: содержанию золы; величине когезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.</li> <li>Каучук СКИ-3КО отличается от СКИ-3 по: наличие интервала вязкости по Муни; величине когезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.</li> <li>Каучук СКИ-3-О1 отличается от СКИ-3 по: наличине интервала вязкости по Муни; величине когезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.</li> <li>Каучук СКИ-3-О1 отличается от СКИ-3 по: содержанию золы; величине интервала вязкости по Муни; величине когезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.</li> <li>Какой из перечисленных каучуков самый озоностойкий?</li> <li>БК; БК; БНК; ПХ; ПИ.</li> <li>Выберите правильную структурную формулу хлоропрена: Сн,=С(С) – СН=СНС; СН=СН=СN; СН=СN; СН, СН=СN; СН, СН=СN; СН=СN; СН, СН=СN; СН=СN; СН, СН=СN; СП=СN=СN; СП=СN=СN=СN=СN=СN=СN=СN=СN=СN=СN=СN=СN=СN=</li></ul>		величине интервала вязкости по Муни;
<ul> <li>21. Каучук СКИ-5 отличается от СКИ-3 по: содержанию золы; величине интервала вязкости по Муни; величине когезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.</li> <li>22. Каучук СКИ-3 ПК отличается от СКИ-3 по: содержанию золы; величине интервала вязкости по Муни; величине интервала вязкости по Муни; величине когезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.</li> <li>23. Каучук СКИ-3 СТИ-3 по: наличие когезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.</li> <li>24. Каучук СКИ-5 Отличается от СКИ-3 по: наличине когезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.</li> <li>24. Каучук СКИ-5-01 отличается от СКИ-3 по: содержание золы; величине когезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.</li> <li>25. Какой из перечисленных каучуков самый озоностойкий? БК; БК; БНК; ПХ. ПИ</li> <li>26. Выберите правильную структурную формулу хлоропрена: СН,=ССО] — СН=СН<sub>2</sub>; СН=С — СН=СНС; СІСН=СНС; СІСН=СНС.</li> <li>27. В структурной формула НАК: СТруктурная формула НАК: СТ,=СН − CN; СН, = СН=СN; СП=СN; СП</li></ul>		величине когезионной прочности;
обдержанию золы; величине интервала вязкости по Муни; величине когезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.  22. Каучук СКИ-ЗПК отличается от СКИ-З по: содержанию золы; величине интервала вязкости по Муни; величине когезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.  24. Каучук СКИ-З-ОТ отличается от СКИ-З по: содержанию золы; величине интервала вязкости по Муни; величине интервала вязкость применемом запальтернальность; содержание запальтернативым; блокосполимерам; графт-сополимерам; графт-сополимерам; графт-сополимерам; графт-сополимерам; графт-сополимерам; графт-сополимерам; годержание звеньев 1,2; характеристическую вязкость; разветвленность; содержание звеньев 1,2; характеристическую вязкость; разветвленность;		применяемому в процессе синтеза катализатору.
величине истервала вязкости по Муни; величине котезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.  Каучук СКИ-ЗПК отличается от СКИ-З по: содержанию золы; величине интервала вязкости по Муни; величине котезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.  Каучук СКИ-ЗС отличается от СКИ-З по: наличию неокрашивающегопротивостарителя; величине интервала вязкости по Муни; величине котезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.  24. Каучук СКИ-ЗС отличается от СКИ-З по: содержанию золы; величине интервала вязкости по Муни; величине интервала вязкости по Муни; величине интервала от СКИ-З по: содержанию золы; величине котезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.  25. Какой из перечисленных каучуков самый озоностойкий?  БК; БНК; ПХ; ПИ.  26. Выберите правильную структурную формулу хлоропрена:  СН_=СС(I) – СН=СН; СН=С – СН=СНС; СН=С – СН=СНС; СН=С – СН=СНС; СН=С – СН=СНС; СН=С – СП=СНС; СН=С – СП=СНС; СН=С – СП=СПС; СП-СНС – СПС; СП-СПС – СПС – СПС; СП-СПС – СПС; СПС-СПС	21.	Каучук СКИ-5 отличается от СКИ-3 по:
величине когезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.  Каучук СКИ-3ЛК отличается от СКИ-3 по: содержанию золы; величине интервала вязкости по Муни; величине когезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.  Каучук СКИ-3-01 отличается от СКИ-3 по: содержанию золы; величине интервала вязкости по Муни; величине когезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.  Какой из перечисленных каучуков самый озоностойкий?  БК; БНК; ПХ; ПИ; ПИ; ПИ; ПС; СН=С - CH=CHCI; ССН=CHCI; СП, CHCI;		содержанию золы;
<ul> <li>применяемому в процессе синтеза катализатору.</li> <li>Каучук СКИ-ЗЛК отличается от СКИ-З по: содержанию золы; величине интервала вязкости по Муни; величине котезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.</li> <li>23. Каучук СКИ-ЗС отличается от СКИ-З по: наличию неокрашивающегопротивостарителя; величине интервала вязкости по Муни; величине котезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.</li> <li>24. Каучук СКИ-З-О отличается от СКИ-З по: содержанию золы; величине котезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.</li> <li>25. Какой из перечисленных каучуков самый озоностойкий? ВК; БНК; ПХ; ПИ.</li> <li>26. Выберите правильную структурную формулу хлоропрена: СН,=ССО, СН=ССО, СН=СНСО, СПСН=ОНСО. СН,=ССО, СН=ССО, СН=СО, СН=</li></ul>		
<ul> <li>22. Каучук СКИ-ЗЛК отличается от СКИ-З по:</li></ul>		
обдержанию золы:  величине интервала вязкости по Муни; величине когезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.  23. Каучус ККИ-3 отличается от СКИ-3 по: наличию неокрашивающегопротивостарителя; величине интервала вязкости по Муни; величине когезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.  24. Каучус ККИ-3-01 отличается от СКИ-3 по: одержанию золы: величине интервала вязкости по Муни; величине когезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.  25. Какой из перечисленных каучуков самый озоностойкий?  БК; БНК; ПХ; ПИ.  26. Выберите правильную структурную формулу хлоропрена:  CH <sub>3</sub> =C(CI) – CH=CH <sub>2</sub> ; CH=C – CH+CHCI; CICH=CHCI, CICH=CHCI, CH <sub>2</sub> =CCI <sub>2</sub> .  27. В структурной формуле хлоропрена хлор находится в положении      28. Структурная формула НАК: CH <sub>2</sub> =CH – CN; CH <sub>3</sub> – CH <sub>5</sub> – CN; CH <sub>3</sub> – CH=CN; CH <sub>3</sub> – CH		
<ul> <li>величине интервала вязостат по Муни; величине когезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.</li> <li>Каучук СКИ-3 со тличается от СКИ-3 по: наличию несокрашивающегопротивостарителя; величине интервала вязкости по Муни; величине интервала вязкости по Муни; применяемому в процессе синтеза катализатору.</li> <li>Каучук СКИ-3-01 отличается от СКИ-3 по: содержанию золы; величине интервала вязкости по Муни; величине интервала вязкости; применяемому в процессе синтеза катализатору.</li> <li>Какой из перечисленных каучуков самый озоностойкий?</li> <li>БК; БНК; ПХ; ПИ.</li> <li>ВЫЕ</li> <li>ВНЕ; БНК; ПК; ПК; ПИ.</li> <li>Выберите правильную структурную формулу хлоропрена: СН₂=ССС) - СН=СНС; ССН=СНС! СН=СНС! СН=СНС! СН=СНС! СН=СНС! СН=СНС! СН=СН-СП; СН=СНС. СН₂-ССЦ-СН-СН; СП+=СН-СП; СН=СН-СП; СН=СП-СП; СН=СН-СП; СН=СП-СП; СН=СП-СП; СН=СП-СП; СП-СП-СП-СП; СП-СП-СП; СП</li></ul>	22.	
величине когезионной прочности: применяемому в процессе синтеза катализатору.  Каучук СКИ-3C отпичается от СКИ-3 по: наличию неокрашивающегопротивостарителя; величине интервала вязкости по Муни; величине когезионной прочности: применяемому в процессе синтеза катализатору.  Каучук СКИ-3-01 отличается от СКИ-3 по: содержанию золы; величине интервала вязкости по Муни; величине когезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.  Какой из перечисленных каучуков самый озоностойкий?  БК; БНК; Пх. Пи.  26. Выберите правильную структурную формулу хлоропрена:  СН,=С(С) - СН=СНс); ССН=С-СНс; ССН=С-СНс; ССН=С-СНс; ССН=С-СС: СН-С-СС!  27. В структурной формуле хлоропрена хлор находится в положении  а в р у.  28. Структурная формула НАК: СН,=СН - СN; СН <sub>3</sub> - СН-СN; СН <sub>3</sub>		
<ul> <li>применяемому в процессе синтеза катализатору.</li> <li>Каучук СКИ-ЗС отличается от СКИ-З по:</li></ul>		·
<ul> <li>23. Каучук СКИ-3C отличается от СКИ-3 по: наличию неокрашивающегопротивостарителя; величине интервала вязкости по Муни; величине когезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.</li> <li>24. Каучук СКИ-3-01 отличается от СКИ-3 по: содержанию золы; величине когезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.</li> <li>25. Какой из перечисленных каучуков самый озоностойкий? БК; БНК; ПХ; ПИ.</li> <li>26. Выберите правильную структурную формулу хлоропрена: CH<sub>2</sub>=C(CI) – CH=CH<sub>2</sub>; CH=C – CH=CHCI; CHCI; CHCI;</li></ul>		
<ul> <li>наличию неокрашивающегопротивостарителя; величине интервала вязкости по Муни; величине интервала вязкости по Муни; применяемому в процессе синтеза катализатору.</li> <li>24. Каучук СКИ-3-01 отличается от СКИ-3 по: содержанию золы; величине интервала вязкости по Муни; величине интервала вязкости применяемому в процессе синтеза катализатору.</li> <li>25. Какой из перечисленных каучуков самый озоностойкий?</li> <li>5K; БНК; ПХ; ПИ.</li> <li>26. Выберите правильную структурную формулу хлоропрена: CH<sub>2</sub>=C(CI) − CH=CH<sub>2</sub>; CH=C − CH=CHCI; CICH=CHCI.</li> <li>27. В структурной формуле хлоропрена хлор находится в положении α α β</li> <li>28. Структурная формула НАК: CH<sub>2</sub>=CH − CN; CH<sub>3</sub> − CH<sub>3</sub> − CN; CH<sub>3</sub> − CH=CN; CH<sub>3</sub> − CH=CN; CH<sub>3</sub> − CH=CN; CH<sub>3</sub> − CH=CN; CH<sub>3</sub> − CH=CN.</li> <li>29. КаучукСКС-Золосвоемустроениюотноситсяк сополимерам: альтернантным; блоксополимерам; глафт-сополимерам; статистическим.</li> <li>30. Что означает последняя пара цифр в марке каучука ДСТ-30-01? содержание звеньев 1,2; характеристическую вязкость; разветвленность; содержание связанного стирола.</li> <li>31. Что означает последняя цифра в марке каучука ДСТ-30-814? содержание звеньев 1,2;</li> </ul>	00	
<ul> <li>величине интервала вязкости по Муни; величине когезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.</li> <li>24. Каучук СКИ-3-01 отличается от СКИ-3 по: содержанию золы; величине интервала вязкости по Муни; величине когезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.</li> <li>25. Какой из перечисленных каучуков самый озоностойкий? БК; БНК; ПХ; ПХ; ПИ.</li> <li>26. Выберите правильную структурную формулу хлоропрена: СН₂⊂С(CI) – CH=CH₂; CH=C – CH=CH₂; CH=C – CH=CH₂; CH=CCI).</li> <li>27. В структурной формуле хлоропрена хлор находится в положении α β γ.</li> <li>28. Структурная формула НАК: СН₂−СН₂ – CH₂ – CH₂</li></ul>	23.	
<ul> <li>величине когезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.</li> <li>Каучук СКИ-3-01 отличается от СКИ-3 по: содержанию золы; величине интервала вязкости по Муни; величине интервала вязкости по Муни; величине когезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.</li> <li>Какой из перечисленных каучуков самый озоностойкий?</li> <li>БК; БНК; ПХ; ПИ.</li> <li>Выберите правильную структурную формулу хлоропрена: СН₂-СС(1) — СН=СНС); СІСН=СНСІ; СІСН=СНСІ; СІСН=СНСІ; СІСН=СНСІ; СІСН=СНСІ; СІСН=СНСІ; СІСН=СНСІ; СІСН=СНСІ; СІЗ-ССІ₂.</li> <li>В структурной формуле хлоропрена хлор находится в положении α β γ.</li> <li>СТруктурная формула НАК: СН₂-СН – СN; СН₃ – СН=СN; СН₃ – СН=СN; СН₃ – СН=СN; СН₃ – СН=СN; СН₃ – СН=СN;</li> <li>КаучукСКС-Зопосвоемустроениюотноситсяк сополимерам: альтернантным; блоксополимерам; графт-сополимерам; графт-сополимерам; графт-сополимерам; статистическим.</li> <li>30. Что означает последняя пара цифр в марке каучука ДСТ-30-01? содержание звеньев 1,2; характеристическую вязкость; разветвленность; содержание звеньев 1,2;</li> <li>что означает последняя цифра в марке каучука ДСТ-30-814? содержание звеньев 1,2;</li> </ul>		
<ul> <li>применяемому в процессе синтеза катализатору.</li> <li>Каучук СКИ-3-01 отличается от СКИ-3 по: содержанию золы; величине интервала вязкости по Муни; величине когезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.</li> <li>Какой из перечисленных каучуков самый озоностойкий?</li> <li>БК; БНК; ПХ; ПИ.</li> <li>Выберите правильную структурную формулу хлоропрена: СН₂-С(СI) – CH=CH₂; СН=C-CI-CI-CI-CI-CI-CI-CI-CI-CI-CI-CI-CI-CI</li></ul>		
<ul> <li>24. Каучук СКИ-3-01 отличается от СКИ-3 по: содержанию золы; величине интервала вязкости по Муни; применяемому в процессе синтеза катализатору.</li> <li>25. Какой из перечисленных каучуков самый озоностойкий? БК; БНК; ПХ; ПИ.</li> <li>26. Выберите правильную структурную формулу хлоропрена: СН<sub>2</sub>=C(CI) – CH=CH<sub>2</sub>; СН=С – CH=CHCI; СІСН=СНСІ. СН<sub>2</sub>=C(I).</li> <li>27. В структурной формуле хлоропрена хлор находится в положении α β γ.</li> <li>28. Структурная формула НАК: СН<sub>2</sub>=CH – CN; СН<sub>3</sub> – CH<sub>2</sub>-CN; CH<sub>3</sub> – CH<sub>5</sub>-CN; CH<sub>3</sub> – CH=CN; CH<sub>3</sub> – CH=CN.</li> <li>29. КаучукСКС-30посвоемустроениюотноситсяк сополимерам: альтернантным; блоксополимерам; графт-сополимерам; графт-сополимерам; графт-сополимерам; графт-сополимерам.</li> <li>30. Что означает последняя пара цифр в марке каучука ДСТ-30-01? содержание звеньев 1,2; характеристическую вязкость; разветвленность; содержание связанного стирола.</li> <li>31. Что означает последняя цифра в марке каучука ДСТ-30-814? содержание звеньев 1,2;</li> </ul>		· ·
содержанию золы; величине когезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.  25. Какой из перечисленных каучуков самый озоностойкий?  БК; БНК; ПХ; ПИ.  26. Выберите правильную структурную формулу хлоропрена:  СН₂-С(СI) – СН=СН₂; СН=С-СН-СНС! ССН=-ССI].  27. В структурной формуле хлоропрена хлор находится в положении  α β γ  28. Структурная формула НАК: СН₂-СН – СN; СН₃ – СН=СN; ОН₃ – СН=СN; ОН=СН=СН=СН=СН=СН=СН=СН=СН=СН=СН=СН=СН=СН	24	
величине интервала вязкости по Муни; величине когезионной прочности; применяемому в процессе синтеза катализатору.  25. Какой из перечисленных каучуков самый озоностойкий?  БК; БНК; ПХ; ПИ.  26. Выберите правильную структурную формулу хлоропрена:  СН <sub>2</sub> =C(CI) – CH=CH <sub>2</sub> ; СН=С – CH=CHCI; СІСН=СНСІ. СН <sub>2</sub> =CCl <sub>2</sub> .  27. В структурной формуле хлоропрена хлор находится в положении  а  β  γ.  28. Структурная формула НАК:  СH <sub>2</sub> =CH – CN; СН <sub>3</sub> – CH=CN; СН <sub>3</sub> – CH=CN; СН <sub>3</sub> – CH=CN; СН <sub>3</sub> – CH=CN; ОН <sub>3</sub> – CH=CN; ОН <sub>3</sub> – CH=CN:  4.  29. КаучукСКС-З0посвоемустроениюотноситсяк сополимерам: альтернальтным; блоксополимерам; графт-сополимерам; графт-сополимерам; статистическим.  30. Что означает последняя пара цифр в марке каучука ДСТ-30-01? содержание звеньев 1,2; характеристическую вязкость; разветвленность; содержание связанного стирола.	24.	
величине когезионной прочности;           применяемому в процессе синтеза катализатору.           Какой из перечисленных каучуков самый озоностойкий?           БК;           БНК;         ПХ;           ПИ.         Выберите правильную структурную формулу хлоропрена:           СН₂=ССО].           СН=С СН=СНСI;         СІСН=СНСI;           СІСН=СНСI.         СН₂=ССI₂.           В структурной формуле хлоропрена хлор находится в положении         α           β         γ.           28.         Структурная формула НАК:           СН₂=СН-СN;         СН₂-СН-СN;           СН₃ - СН=СN;         СН₂-СН=СN;           СН₂ - СН=СN;         СН₂-СН=СN;           СН₃ - СН=СN;         СН₂-СН=СN;           СН₂ - СН=СN;         СН₂-СН=СN;		
<ul> <li>применяемому в процессе синтеза катализатору.</li> <li>Какой из перечисленных каучуков самый озоностойкий?</li></ul>		
<ul> <li>25. Какой из перечисленных каучуков самый озоностойкий?</li></ul>		·
БК;       БНК;         ПХ;       ПИ.         26.       Выберите правильную структурную формулу хлоропрена:         СН₂=С(СI) – СН=СН2;       СН=СН=СНСI;         СІСН=СНСI;       СИ₂=ССI₂.         27.       В структурной формуле хлоропрена хлор находится в положении         α       β         γ.       Структурная формула НАК:         СН₂=СН – СN;       СН₃ – СН₃- СN;         СН₃ – СН₃- СN;       СН₃ – СН=СN.         СЗ – СН=СN.       СН=СN.         29.       КаучукСКС-Зопосвоемустроениюотноситсяк сополимерам: альтернантным; блоксополимерам; графт-сополимерам; графт-сополимерам; статистическим.         30.       Что означает последняя пара цифр в марке каучука ДСТ-30-01? содержание звеньев 1,2.; характеристическую вязкость; разветвленность; содержание звеньев 1,2;         31.       Что означает последняя цифра в марке каучука ДСТ-30-814? содержание звеньев 1,2;	25	
<ul> <li>БНК; ПХ; ПИ.</li> <li>26. Выберите правильную структурную формулу хлоропрена: CH₂=C(CI) – CH=CH2; CH=C – CH=CHCI; CICH=CHCI. CH₂-CCI₂.</li> <li>27. В структурной формуле хлоропрена хлор находится в положении α β γ.</li> <li>28. Структурная формула НАК: CH₂=CH – CN; CH₃ – CH₂-CN; CH₃ – CH₂-CN; CH₃ – CH₂-CN; CH₃ – CH₂-CN.</li> <li>29. КаучукСКС-30посвоемустроениюотноситсяк сополимерам: альтернантным; блоксополимерам; графт-сополимерам; графт-сополимерам; статистическим.</li> <li>30. Что означает последняя пара цифр в марке каучука ДСТ-30-01? содержание звеньев 1,2; характеристическую вязкость; разветвленность; содержание связанного стирола.</li> <li>31. Что означает последняя цифра в марке каучука ДСТ-30-814? содержание звеньев 1,2;</li> </ul>		
ПХ; ПИ.  26. Выберите правильную структурную формулу хлоропрена:		
ПИ. 26. Выберите правильную структурную формулу хлоропрена:		
<ul> <li>СН<sub>2</sub>=C(Ci) – CH=CH<sub>2</sub>;</li></ul>		ПИ.
<ul> <li>СН=С – СН=СНСI; СІСН=СНСI. СН₂=ССI₂.</li> <li>27. В структурной формуле хлоропрена хлор находится в положении α β γ.</li> <li>28. Структурная формула НАК: СН₂=СН – СN; СН₃ – СН₃ – СN; СН₃ – СН=СN; СН₃ – СН=СN; СН₃ – СН=СN.</li> <li>29. КаучукСКС-30посвоемустроениюотноситсяк сополимерам: альтернантным; блоксополимерам; графт-сополимерам; статистическим.</li> <li>30. Что означает последняя пара цифр в марке каучука ДСТ-30-01? содержание звеньев 1,2.; характеристическую вязкость; разветвленность; содержание связанного стирола.</li> <li>31. Что означает последняя цифра в марке каучука ДСТ-30-814? содержание звеньев 1,2;</li> </ul>	26.	Выберите правильную структурную формулу хлоропрена:
СІСН=СНСІ.  СН2=ССІ2.  27. В структурной формуле хлоропрена хлор находится в положении  а  β  γ.  28. Структурная формула НАК:  СН2=СН – СN;  СН3 – СН3- СN;  СН3 – СН=СN;  СН3 – СН=СN;  СН3 – СН=СN.  29. КаучукСКС-30посвоемустроениюотноситсяк сополимерам: альтернантным; блоксополимерам; графт-сополимерам; статистическим.  30. Что означает последняя пара цифр в марке каучука ДСТ-30-01? содержание звеньев 1,2.; характеристическую вязкость; разветвленность; содержание связанного стирола.  31. Что означает последняя цифра в марке каучука ДСТ-30-814? содержание звеньев 1,2;		
<ul> <li>CH<sub>2</sub>=CCl<sub>2</sub>.</li> <li>В структурной формуле хлоропрена хлор находится в положении α β γ.</li> <li>Структурная формула НАК: CH<sub>2</sub>=CH - CN; CH<sub>3</sub> - CH<sub>5</sub>- CN; CH<sub>3</sub> - CH=CN; CH<sub>3</sub> - CH=CN.</li> <li>29. КаучукСКС-30посвоемустроениюотноситсяк сополимерам: альтернантным; блоксополимерам; графт-сополимерам; графт-сополимерам; статистическим.</li> <li>30. Что означает последняя пара цифр в марке каучука ДСТ-30-01? содержание звеньев 1,2.; характеристическую вязкость; разветвленность; содержание связанного стирола.</li> <li>31. Что означает последняя цифра в марке каучука ДСТ-30-814? содержание звеньев 1,2;</li> </ul>		
<ul> <li>27. В структурной формуле хлоропрена хлор находится в положении α β γ.</li> <li>28. Структурная формула НАК: СН₂=СН – СN; СН₃ – СН₃- СN; СН₃ – CH=CN; СН₃ – CH=CN.</li> <li>29. КаучукСКС-30посвоемустроениюотноситсяк сополимерам: альтернантным; блоксополимерам; графт-сополимерам; графт-сополимерам; статистическим.</li> <li>30. Что означает последняя пара цифр в марке каучука ДСТ-30-01? содержание звеньев 1,2.; характеристическую вязкость; разветвленность; содержание связанного стирола.</li> <li>31. Что означает последняя цифра в марке каучука ДСТ-30-814? содержание звеньев 1,2;</li> </ul>		
<ul> <li>α β γ.</li> <li>28. Структурная формула НАК: CH<sub>2</sub>=CH - CN; CH<sub>3</sub> - CH<sub>3</sub>- CN; CH<sub>3</sub> - CH=CN; CH<sub>3</sub> - CH=CN.</li> <li>29. КаучукСКС-30посвоемустроениюотноситсяк сополимерам: альтернантным; блоксополимерам; графт-сополимерам; статистическим.</li> <li>30. Что означает последняя пара цифр в марке каучука ДСТ-30-01? содержание звеньев 1,2.; характеристическую вязкость; разветвленность; содержание связанного стирола.</li> <li>31. Что означает последняя цифра в марке каучука ДСТ-30-814? содержание звеньев 1,2;</li> </ul>		
<ul> <li>β γ.</li> <li>28. Структурная формула НАК:</li></ul>	27.	
<ul> <li>У.</li> <li>28. Структурная формула НАК:</li></ul>		
<ul> <li>28. Структурная формула НАК:</li></ul>		
CH₂=CH - CN;         CH₃ - CH₃ - CN;       CH₃ - CH=CN;         CH₃ - CH=CN.       CH₃ - CH=CN.         29.       КаучукСКС-30посвоемустроениюотноситсяк сополимерам:	20	
СН <sub>3</sub> – СН <sub>3</sub> - СN; СН <sub>3</sub> – СH=CN; СН <sub>3</sub> – CH=CN.  29. КаучукСКС-30посвоемустроениюотноситсяк сополимерам: альтернантным; блоксополимерам; графт-сополимерам; статистическим.  30. Что означает последняя пара цифр в марке каучука ДСТ-30-01? содержание звеньев 1,2.; характеристическую вязкость; разветвленность; содержание связанного стирола.  31. Что означает последняя цифра в марке каучука ДСТ-30-814? содержание звеньев 1,2;	20.	
СН3 – СН=СN; СН3 – СН=СN.  29. КаучукСКС-30посвоемустроениюотноситсяк сополимерам:     альтернантным;     блоксополимерам;     графт-сополимерам;     статистическим.  30. Что означает последняя пара цифр в марке каучука ДСТ-30-01?     содержание звеньев 1,2.;     характеристическую вязкость;     разветвленность;     содержание связанного стирола.  31. Что означает последняя цифра в марке каучука ДСТ-30-814?     содержание звеньев 1,2;		
СН <sub>3</sub> – CH=CN.  29. КаучукСКС-30посвоемустроениюотноситсяк сополимерам:     альтернантным;     блоксополимерам;     графт-сополимерам;     статистическим.  30. Что означает последняя пара цифр в марке каучука ДСТ-30-01?     содержание звеньев 1,2.;     характеристическую вязкость;     разветвленность;     содержание связанного стирола.  31. Что означает последняя цифра в марке каучука ДСТ-30-814?     содержание звеньев 1,2;		
<ul> <li>29. КаучукСКС-30посвоемустроениюотноситсяк сополимерам:</li></ul>		
альтернантным; блоксополимерам; графт-сополимерам; графт-сополимерам; статистическим.  30. Что означает последняя пара цифр в марке каучука ДСТ-30-01? содержание звеньев 1,2.; характеристическую вязкость; разветвленность; содержание связанного стирола.  31. Что означает последняя цифра в марке каучука ДСТ-30-814? содержание звеньев 1,2;	29	
блоксополимерам; графт-сополимерам; статистическим.  30. Что означает последняя пара цифр в марке каучука ДСТ-30-01? содержание звеньев 1,2.; характеристическую вязкость; разветвленность; содержание связанного стирола.  31. Что означает последняя цифра в марке каучука ДСТ-30-814? содержание звеньев 1,2;		
графт-сополимерам; статистическим.  30. Что означает последняя пара цифр в марке каучука ДСТ-30-01? содержание звеньев 1,2.; характеристическую вязкость; разветвленность; содержание связанного стирола.  31. Что означает последняя цифра в марке каучука ДСТ-30-814? содержание звеньев 1,2;		· ·
статистическим.  30. Что означает последняя пара цифр в марке каучука ДСТ-30-01? содержание звеньев 1,2.; характеристическую вязкость; разветвленность; содержание связанного стирола.  31. Что означает последняя цифра в марке каучука ДСТ-30-814? содержание звеньев 1,2;		·
<ul> <li>30. Что означает последняя пара цифр в марке каучука ДСТ-30-01? содержание звеньев 1,2.; характеристическую вязкость; разветвленность; содержание связанного стирола.</li> <li>31. Что означает последняя цифра в марке каучука ДСТ-30-814? содержание звеньев 1,2;</li> </ul>		
содержание звеньев 1,2.; характеристическую вязкость; разветвленность; содержание связанного стирола.  31. Что означает последняя цифра в марке каучука ДСТ-30-814? содержание звеньев 1,2;	30.	
характеристическую вязкость; разветвленность; содержание связанного стирола.  31. Что означает последняя цифра в марке каучука ДСТ-30-814? содержание звеньев 1,2;		
разветвленность; содержание связанного стирола.  31. Что означает последняя цифра в марке каучука ДСТ-30-814? содержание звеньев 1,2;		
содержание связанного стирола.  31. Что означает последняя цифра в марке каучука ДСТ-30-814? содержание звеньев 1,2;		
содержание звеньев 1,2;		содержание связанного стирола.
·	31.	
характеристическую вязкость;		·
		характеристическую вязкость;

	текучесть расплава;
32.	содержание связанного стирола. В макромолекулах полихлоропрена преобладающее соединение звеньев
32.	-1,4 цис;
	-1,4 Tpanc;
	-1,2;
	-3,4.
33.	Вмакромолекулах натурального каучука преобладающеесоединениезвеньев
	-1,4цис;
	-1,4транс;
	-1,2;
24	- 3,4.
34.	ЧтоуказываетвмаркировкеСКС-30 АРКприсутствиебуквы«А»?
	применениевасбестотехническойпромышленности; «холодную»полимеризацию;
	лучшиеупруго-прочностные свойства;
	канифольный эмульгатор.
35.	Что указывают в растворном каучуке ДССК-18 цифры?
	содержание связанного стирола;
	содержание масла;
	содержание антиоксиданта;
	содержание мягчителя.
36.	Что указывают в растворном каучуке ДССК-65/40 цифры после разделительной черты?
	общее содержание связанного стирола;
	содержание масла;
	блочное содержание связанного стирола;
37.	содержание антиоксиданта. Что означает в аббревиатуре названия НК по стандартам SMR цифра «50», например, SMR
37.	что означает в аооревиатуре названия ттк по стандартам эмк цифра «эо», например, эмк СV50?
	содержание посторонних примесей;
	величина вязкости по Муни;
	пластичность по Уоллесу;
	содержание белка.
38.	Что означает в аббревиатуре названия НК по стандартам SMR индексы CV и LV, например, SMR
	CV50?
	постоянную вязкость каучука;
	лучшие технологические свойства;
	присутствие примесей;
39.	повышенную пластичность. Что означает в аббревиатуре названия марки СКБ-50 цифра?
00.	пластичность каучука;
	вязкость по Муни;
	содержание второго мономера;
	содержание пластификатора.
40.	Активатором серной вулканизации является?
	оксид цинка+соль карбоновой кислоты;
	смесь минеральных кислот;
	оксид цинка+жирная кислота;
44	смесь технического углерода с серой.
41.	Что не относится к ускорителям? фениламины;
	дитиокарбаматы;
	тиурамсульфиды;
	тиазолы;
42.	При выборе ускорителей серной вулканизации ориентируются на:
	давление при переработке;
	количестве наполнителя;
	температурном режиме; количестве пластификатора.
43.	КакимспособомполучаютАгидол1?
	алкилированиемнафталина;
	изпродуктаортоалкилирования крезола;
	алкилирование п-крезола изобутиленом.
44.	Куниверсальнымпротивостарителямдлякаучуковобщегоназначенияотносятся
	Нафтам2,6PPD; Нафтам2, <b>А</b> гидол1;
	нафтамz,Агидолт; 6PPD, Диафен ФП;
i e	

	n -Оксинеозон,6PPD
45.	Какой мягчитель вводится в маслонаполненные каучуки типа СКС-30 АРКМ-15?
45.	высокоароматическое масло типа HI-AR;
	индустриальное И-40;
	индустриальное и-40, дибутилфталат;
	масло ПН-6Ш
46.	Какой мягчитель используется при получении эмульсионного каучука 2-го поколения Резиласт М?
40.	
	растительное;
	индустриальное И-40; высокоароматическое масла ПН-6К;
	масло ПН-6.
	Выбрать несколько ответов
47.	·
47.	Какие каучуки получают радикальной полимеризацией в эмульсии? БК;
	БК, БНК;
	ΠX;
	ПИ.
48.	Какие из перечисленных марок синтетических латексов относятся к карбоксилсодержащим?
10.	СКД-1С;
	ДММА-65ГП;
	БС-50;
	БСК-70/2
49.	Сополимер хлоропрена с дихлорбутадиеном характеризуется:
	низкой огнестойкостью;
	высокой атмосферостойкостью;
	низкой кристаллизуемостью;
	высокой кристаллизуемостью.
50.	В каких каучуках содержится блочный стирол?
	ДСТ-30-01;
	CKC-30APK;
	ДССК-65/40;
	БС-45AKH.
51.	Какие из перечисленных каучуков имеют разветвленное строение?
	ДСТ-30-01;
	CKC-30APK;
	ДСТ-30 P- 01;
	ДСТ-30-814.
52.	Вулканизаты каких из перечисленных каучуков без наполнения активным техническим углеродом
	обладают высокой прочностью при разрыве?
	Натуральный каучук; Этилен-пропиленовый каучук;
	Карбоксилатный каучук;
	Бутадиен-стирольный каучук.
53.	Неокрашивающийпротивостаритель содержат следующие марки полиизопрена:
55.	СКИ-3C;
	СКИ-5С,
	СКИ-3;
	СКИ-3Щ;
	СКИ-3-01.
54.	Окрашивающими противостарителями являются:
0	Нафтам 2;
	Диафен ФП;
	Агидол 1;
	6PPD.
55.	Противостарители упреждающего действия бывают:
	серусодержащие;
	хлорсодержащие;
	фосфорсодержащие;
	бромсодержащие.
56.	Пространственно затрудненные фенолы:
	нетоксичны;
	токсичны;
	окрашивают полимер;
	не окрашивают полимер.

	1.6		
57.		востари	телям для каучуков общего назначения можно отнести:
	Нафтам 2;		
	Агидол 1;		
	Новантокс П;		
	6PPD;		
58.	,		ивостарители классифицируют на:
	фосфорсодержащие		
	производные арома		
	хлорсодержащие сое, производные фенол		я,
59.			OUUMPOOT FORMANI (?)
59.	Какие противостарители аминные;	не окр	ашивает полимеры :
	фенольные;		
	феноламинные;		
	фосфорсодержащие	<b>)</b> .	
60.			пимера противостарители классифицируют:
	светостабилизаторы		1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1
	термостабилизаторі	•	
	токсичные;		
	торможение окислени	ія взаиі	иодействием с макрорадикалами полимера.
61.			инныхпротивостарителей являются:
	дифениламин (ДФА)	);	
	анилин;		
	п- аминодифенилам	ин;	
	фенол.		D
62.	Dufanuta manufu uaa a		Вопрос на сопоставление
02.	Выберите правильное со		
	1 Первичная	Α	Крекинг
	переработка нефти	Б	Перегонка
	2 Вторичная перерабо	тка В	Отделение попутных газов
	нефти	ÌΓ	Риформинг
	Ответ: 1-А, Г; 2-Б, В.		
63.	Установите соответстви	е межд	у мономерами и способом получения их полимеров
	1 Стирол	Α	Блочная полимеризация
	2 Изопрен	Б	Растворная полимеризация
	3 Бутадиен	В	Полимеризация в массе
	4 Хлоропрен	Г	Эмульсионная полимеризация
	Ответ: 1-А; 2-Б; 3-В; 4-Г		Омульсионная полимеризация
64.			у веществом и его назначением в резиновой смеси получения их
04.	полимеров	с мслд	y веществом и его пазначением в резиновой омеси получения их
	1 Технический углерод	ı A	Противостаритель
		- i	·
	2 Дифенилгуанидин	Б	Ускоритель
	3 Агидол-2	В	Мягчиталь
	4 ПH-6	Γ	Наполнитель
0.5	Ответ: 1-Г; 2-Б; 3-Г; 4-В		
65.	Выберите правильное со		
	1  Токсичный	Α	Нафтам 2;
		Б	Агидол 1;
	2 Нетоксичный	В	Новантокс П;
		Г	6PPD;
	Ответ: 1-А, В; 2-Б, Г	ı	,
		Pa	сположение в правильном порядке
66.	Расположите в правилы		оядке по мере увеличения температуры кипения фракции нефти:
00.	1. Гудрон;		Make the more years termin reminerally per tunionism apparation the print
	2. Бензиновая;		
	3. Петролейная;		
	4. Газойль;		
	5. Дизельная;		
	6. Керосиновая;		
	7. Лигроиновая.		
	Ответ: 3, 2, 7, 6, 5, 4, 1.		
İ			Вставить пропущенное слово

67.	( ) – является ценным химическим продуктом для получения фенола и ацетона.  Ответ: Гидроперекись изопропилбензола.
68.	( ) – это под отрасль промышленности органического синтеза охватывающая производство синтетических материалов и изделий на основе продуктов переработки нефти и природного газа.  Ответ: Нефтехимическая промышленность.
69.	( ) – низкомолекулярные вещества, из которых образуется молекулы полимеров. Ответ: Мономеры.
70.	( ) – вещества с очень большой молекулярной массой молекулы, которых содержат повторяющиеся группировки атомов.  Ответ: Полимеры.
71.	( ) – многокомпонентная эластомерная гомогенная система, которая включает каучуки (натуральный и/или синтетические), вулканизующие агенты (чаще всего сера или органические пероксиды), фактисы, масла и другие пластификаторы, технические углероды, мел, каолин, белая сажа, иные наполнители и другие компоненты (ингредиенты).  Ответ: Резиновая смесь
72.	( ) – вещества, которые вводятся в резиновую смесь для ускорения процесса вулканизации и повышения физико-механических свойств резины.  Ответ: Ускорители вулканизации.
73.	Процессы, протекающие с разрывом химических связей в макромолекулах и обычно приводящие к уменьшению молекулярной массы полимера и изменению его строения называется – ( ) Ответ: Деструкция.
74.	Изменение физических, механических и химических свойств при хранении или эксплуатации пластиковых и резиновых изделий называется – ( Ответ: Старение.
75.	Соединения способные химическим или физическим путем замедлить процессы ухудшения эксплуатационных свойств полимеров называют – ( Ответ: Противостарители.

## 3.1.2 Шифр и наименование компетенции

УК-2 Способен определять круг задач в рамках поставленной цели и выбирать оптимальные способы их решения, исходя из действующих правовых норм, имеющихся ресурсов и ограничений ( $ИД1_{УК-2}$  — Определяет (исходя из действующих правовых норм) совокупность взаимосвязанных задач, решение которых обеспечивает достижение поставленной цели.)

Nº	Тестовое задание				
задания					
	Выбрать один ответ				
76.	Родиной натурального латекса принято считать:				
	Гондурас;				
	Гватемала;				
	Мексика;				
	Бразилия.				
77.	Ученый, установивший возможность полимеризации бутиленов под действием цинка и серной				
	кислоты был:				
	А.М. Бутлеров;				
	Ф. Химли;				
	Дж. Либих;				
	А.А. Кракау.				
78.	Существование свободнорадикального механизма было доказано:				
	Г.Штаудингер;				
	Дж. Дальтон;				
	Ф. Химли;				
	Г. Виллиамс.				
79.	Существование ионного механизма было доказано:				
	Г.Штаудингер;				
	Ф. Уитмор;				
	Ф. Химли;				
	А.А Кракау.				
80.	Открытие К. Циглером и Дж. Натта в 1950-е гг. металлокомплексных катализаторов привело к				
	появлению полимеров на основе				
	реактопластов;				
	термопластов;				
	полиолифинов;				
	полиамиды.				

81.	Первая партия дивинильного каучука в СССР была получены в 1931 году по методу
	Б.В. Бызова;
	С.В. Лебедева;
	М.К. Кучеров; А.А. Кракау.
82.	Для получения синтетического каучука по Лебедеву в качестве исходного вещества
	используется
	пропиловый спирт;
	бутиловый спирт;
	<b>этиловый спирт;</b> метиловый спирт.
83.	Аббревиатура «PRI» применительно к НК означает:
	индекс сохранения пластичности;
	светлый креп;
	рифленныйсмокед-шитс;
0.4	прочие показатели.
84.	ЧтоуказываетвмаркировкеСКС-30 АРКприсутствиебуквы«К»? применениевасбестотехническойпромышленности;
	применениевасоестотехническойпромышленности, «холодную»полимеризацию;
	лучшиеупруго-прочностные свойства;
	канифольный эмульгатор.
85.	Чем каучук СКБ отличается от каучука СКД?
	выпускной формой;
	температурой стеклования;
	областью применения; применяемым мономером.
86.	Какой из перечисленных каучуков самый негорючий?
00.	БК;
	БНК;
	ΠX;
07	ПИ.
87.	Вулканизаты на основе полиизопрена получают с использованием вулканизующей группы: серной;
	перекисной;
	смоляной;
	металлооксидной.
88.	Вулканизаты на основе полихлоропрена получают с использованием вулканизующей группы:
	серной;
	перекисной;
	смоляной; металлооксидной.
89.	Фталаты придают композициям ПВХ:
	хорошую летучесть;
	хорошую эластичность;
	малую теплостойкость;
00	стойкость к окислению.
90.	Вещества, понижающие вязкость и температуру стеклования полимеров, улучшающие технологические свойства называются.
	пластикаторы;
	наполнители;
	пластификаторы;
	противостарители.
0.1	Выбрать несколько ответов
91.	До Второй мировой войны наиболее развитые страны освоили промышленное производство:
	полистирол;
	полиметилметакрилат; поливинилхлорид;
	поливинильнорид,
92.	Для выпускной формы НК, изготовленного по технологии производства по стандартам SMR,
	характерно:
	вес брикета 33,3 кг;
	упакован в полиэтиленовую пленку;
	вес кипы 113 кг;
	состоит из прессованных листов.

93.	Выпускной формой каучука	дС	Г-30 являются:
	брикеты;		
	гранулы;		
	порошок;		
	рулоны.		
94.	Недостатком резин на осно		
	недостаточная маслобе	H300	стойкость;
	горючесть;		
	низкая морозостойкос		
0.5	низкие электроизоляц		
95.	Эмульсионной полимериза	цией	получают каучуки
	фторкаучуки;		
	бутадиен-стирольные;		
	нитрильные;		
06	полиизопреновые;		
96.	· ·	-	синтетических латексов используются для пропитки
	кордовармирующих резино СКД-1С	пехн	ические изделия.
	ДММА-65ГП		
	БС-50		
	ДБА-1.		
97.		anok	полимеров относятся к синтетическим латексам:
37.	СКД-1С;	арок	полимеров отпосится к синтетическим латексам.
	ДММА-65ГП;		
	БСК;		
	СКД.		
98.		енпр	опиленовогокаучукаполучаютс использованиемвулканизующей
00.	группы:	Jp	on in the second of the second
	серной;		
	перекисной;		
	смоляной;		
	металлооксидной.		
99.	Вулканизаты на основе бут	илка	учука получают с использованием вулканизующей группы:
	серной;		
	перекисной;		
	смоляной;		
	металлооксидной.		
			Вопрос на сопоставление
100.	I	ежд	у маркой каучука и видом полимеризации, которой он был
	получен	,	
	1 СКЭПТ	Α	Растворная катионная полимеризация
	2   СКБ	Б	Растворная анионная полимеризация
	3 CKH-18	В	Эмульсионная полимеризация
	Ответ: 1-А; 2-Б; 3-В	1 -	1
101.	Установите соответствие м	ежл	у видом превращения полимера и его характеристикой:
	1 Деструкция	А	Реакция, приводящая к уменьшению степени
	П дсегрукция		полимеризации
	2	_	·
	2 Полимераналогичные	Б	Реакции, приводящая к увеличению степени
	превращения	_	полимеризации
	3 Сшивание	В	Реакции, не сопровождающиеся изменением степени
	0====14.4.0.5.0.5		полимеризации
	Ответ: 1-А, 2-Б,3-В		Pomocumi anogywawa anaa
400			Вставить пропущенное слово
102.			льная жидкость с характерным запахом, от светло-бурого до
	1	ет сс	бой смесь различных углеводородов с примесями других
	веществ.		
400	Ответ: Нефть.		
103.	1 `		го минерального масла с парафином и церезином, которую
	получают при депарафиниз	заци	и остаточных масел.
	Ответ: Петролатум.		
104.	( ) – Натуральные ил	и си	нтетические эластомеры, характеризующиеся эластичностью,
			гроизоляционными свойствами; из которых путём вулканизации
	получают резины и эбонить		The state of the s
	Ответ: Каучуки		
	1 · · · · · · · · · · · · · · · ·		

105.	( ) – это полимер, который несет определенные химические группы или имеет определенные физические, химические, биологические, фармакологические или другие виды применения, зависящие от конкретных химических групп.  Ответ: Функциональный полимер.
106.	( ) – Вещества, обеспечивающие все свойства мягчителей, а также снижающие температуру стеклования и температуру текучести каучука называются Ответ: Мягчители
107.	Вещества, улучшающие технологические свойства каучука, облегчающие распределение сыпучих ингредиентов в резиновых смесях, сокращающие продолжительность смешения и энергозатратыназывают Ответ: Наполнители

Критериии шкалы оценки:

Процентная шкала 0-100 %; отметка в системе

«неудовлетворительно, удовлетворительно, хорошо, отлично»

0-59,99% - неудовлетворительно;

60-74,99% - удовлетворительно;

75-84,99% -хорошо;

85-100% - отлично.

### 3.2 Собеседование (вопросы для зачета)

## 3.2.1 Шифр и наименование компетенции

ПКв-2Способен организовывать процесс производства выпускаемой продукции, выбирать и применять соответствующие методики анализа для обеспечивания контроля качества сырья, вспомогательных материалов и готовых изделий с учетом требований нормативно-технической документации(ИД2 <sub>ПКв-2</sub> — Пользуется методами контроля качества сырья, вспомогательных материалов и готовой продукции)

Номер	Текст вопроса				
вопроса					
108.	Основные источники сырья для химии углеводородов.				
109.	Сырье для синтеза каучуков и пластиков.				
110.	Структура, номенклатура и марки мономеров.				
111.	Основные типы промышленных каучуков и их классификация: структура, номенклатура и				
	марки каучуков				
112.	Области применения каучуков общего назначения				
113.	Области применения каучуков специального назначения.				
114.	Характеристика основных ингредиентов, входящихв состав рецептур резиновых смесей. Влияние каучука и ингредиентов на свойства резиновыхсмесей и резин.				
115.	Выбор каучука вулканизующей группы, наполнителей, пластификаторов, противостарителей резиновых смесей и других технологических добавок.				
116.	Показатели входного контроля противостарителей, наполнителей, ускорителей.				

### 3.2.2 Шифр и наименование компетенции

УК-2 Способен определять круг задач в рамках поставленной цели и выбирать оптимальные способы их решения, исходя из действующих правовых норм, имеющихся ресурсов и ограничений (ИД1 $_{
m YK-2}$  — Определяет (исходя из действующих правовых норм) совокупность взаимосвязанных задач, решение которых обеспечивает достижение поставленной цели.)

Номер	Текст вопроса					
вопроса						
117.	Технико-экономическая оценка сырья для получения мономеров и способов их получения.					
118.	Сырьевая база получения ароматических соединений. Способы получения бензола, этилбензола и стирола. География производств. Стадии процесса, катализатор, побочные продукты. Извлечение стирола-ректификата из «печного масла», его состав и свойства, область использования, побочные продукты. Стадии совместного получения стирола и окиси пропилена, катализатор дегидратации.					
119.	Способы получения бутадиена из н-бутана, этилового спирта, ацетилена. Стадии процесса, условия, побочные продукты.					

120.	Каучуки общего назначения: бутадиен-стирольный каучук,бутадиен-метил-стирольный					
	каучук, полибутадиеновый каучук,бутилкаучукэтиленпропиленовый каучук,					
	этиленпропилендиеновый каучук, цис-1,4-полиизопреновый каучук.					
121.	Каучуки специального назначения: хлоропреновый каучук, бутадиен-нитрильный каучук, галогенированные изобутилены, уретаны, силиконы, полисульфидные каучуки.					
122.	Синтетические и искусственные латексы. Получение, применение, свойства.					
123.	Состав и форма записи рецептур резиновых смесей.					
124.	Принципы построения рецептур резиновых смесейдля резинотехнических изделий					
125.	Вулканизующая группа каучуков общего и специального назначения. Вулканизующие вещества каучуков общего и специального назначения.					

#### Критериии шкалы оценки:

- оценка «зачтено» выставляется студенту, если он активно участвует в собеседовании и обсуждении, подготовил аргументы в пользу решения, предложил альтернативы, выслушивал мнения других;
- оценка «не зачтено», если студент выполнял роль наблюдателя, не внес вклада в собеседование и обсуждение.

## 3.3 Задания для лабораторных работ

## 3.3.1 Шифр и наименование компетенции

ПКв-2Способен организовывать процесс производства выпускаемой продукции, выбирать и применять соответствующие методики анализа для обеспечивания контроля качества сырья, вспомогательных материалов и готовых изделий с учетом требований нормативно-технической документации(ИД2 <sub>ПКв-2</sub> — Пользуется методами контроля качества сырья, вспомогательных материалов и готовой продукции)

126.	Изучение свойств стирола.Определение остаточного содержания стирола в				
	полистироле. Термополимеризация стирола.Инициированная полимеризация стирола в				
	массе, растворе.				
127.	Пластификация поливинилхлорида (БНК). Определение содержания золы, содержания				
	летучих в каучуке, полимерах и ингредиентах.Определение насыпной плотности				
	порошковых и гранулированных ингредиентов.				

### 3.3.2 Шифр и наименование компетенции

УК-2 Способен определять круг задач в рамках поставленной цели и выбирать оптимальные способы их решения, исходя из действующих правовых норм, имеющихся ресурсов и ограничений (ИД1 $_{
m УK-2}$  – Определяет (исходя из действующих правовых норм) совокупность взаимосвязанных задач, решение которых обеспечивает достижение поставленной цели.)

128.	Входной к	онтроль реологических показателейрезиновых смесей

#### Процентная шкала 0-100 %;

85-100% - отлично (практическое задание выполнено в установленный срок с использованием рекомендаций преподавателя; показан высокий уровень знания изученного материала по заданной теме, проявлен творческий подход, умение глубоко анализировать проблему и делать обобщающие практико-ориентированные выводы; работа выполнена без ошибок и недочетов или допущено не более одного недочета);

75- 84,99% - хорошо (практическое задание выполнено в установленный срок с использованием рекомендаций преподавателя; показан хороший уровень владения изученным материалом по заданной теме, работа выполнена полностью, но допущено в ней: а) не более одной негрубой ошибки и одного недочета; б) или не более двух недочетов);

60-74,99% - удовлетворительно (практическое задание выполнено в установленный срок с частичным использованием рекомендаций преподавателя; продемонстрированы минимальные знания по основным темам изученного материала; выполнено не менее половины работы или допущены в ней а) не более двух грубых ошибок, б) не более одной грубой ошибки и одного недочета, в) не более двух-трех негрубых ошибок, г) одна негрубая ошибка и три недочета, д) при отсутствии ошибок, 4-5 недочетов);

0-59,99% - неудовлетворительно (число ошибок и недочетов превосходит норму, при которой может быть выставлена оценка «удовлетворительно» или если правильно выполнено менее половины задания; если обучающийся не приступал к выполнению задания или правильно

выполнил не более 10 процентов всех заданий).

### 3.4 Домашнее задание

### 3.4.1 Шифр и наименование компетенции

ПКв-2Способен организовывать процесс производства выпускаемой продукции, выбирать и применять соответствующие методики анализа для обеспечивания контроля качества сырья, вспомогательных материалов и готовых изделий с учетом требований нормативно-технической документации(ИД2 ПКв-2 — Пользуется методами контроля качества сырья, вспомогательных материалов и готовой продукции)

	э.рэл, ээлэшэгэгэлэж шагэрлахаа тгэтэээн нрэдулдин				
Номер	Текст вопроса				
вопроса					
129.	Изучение обзора основных источников сырья для химии углеводородов.				
130.	Изучение обзора классификации мономеров, их свойств, общих требований, способов получения.				
131.	Изучение обзора классификации каучуков общего и специального назначения их структуры, свойств, применение.				
132.	Изучение обзора классификации материалов резинового производства, способов переработки.				
133.	Изучение основ составления рецептур резиновых смесей. Влияние каучука и ингредиентов на свойства резиновых смесей и резин.				
134.	Изучение обзора классификации противостарителей. Производные аминов. Производные фенолов.				

### 3.4.2 Шифр и наименование компетенции

УК-2 Способен определять круг задач в рамках поставленной цели и выбирать оптимальные способы их решения, исходя из действующих правовых норм, имеющихся ресурсов и ограничений (ИД $1_{УК-2}$  — Определяет (исходя из действующих правовых норм) совокупность взаимосвязанных задач, решение которых обеспечивает достижение поставленной цели.)

Номер	Текст вопроса			
вопроса				
135.	Изучение обзора способов получения мономеров для получения каучуков общего назначения. Стадии процесса, условия, побочные продукты.			
136.	Изучение обзора способов получения мономеров для получения каучуков специального назначения. Стадии процесса, условия, побочные продукты.			
137.	Изучение обзора каучуков общего назначения: бутадиен-стирольный каучук,бутадиенметил-стирольный каучук, полибутадиеновый каучук, бутилкаучук этиленпропиленовый каучук, цис-1,4-полиизопреновый каучук.			
138.	Изучение обзора каучуков специального назначения: хлоропреновый каучук, бутадиеннитрильный каучук, галогенированные изобутилены, уретаны, силиконы, полисульфидные каучуки.			
139.	Изучение основ составления рецептур резиновых смесей. Влияние каучука и ингредиентов на свойства резиновых смесей и резин.			
140.	Изучение обзора классификации наполнителей: органические, неорганические. Технический углерод. Синтетические и искусственные латексы. Получение, применение, свойства.			

#### Критерии и шкалы оценки:

- оценка «зачтено» выставляется студенту, если домашнее задание является самостоятельным, оригинальным текстом, в котором прослеживается авторская позиция, продуманная система аргументов, а также наличествует обоснованные выводы; используются термины, понятия по дисциплине, в рамках которой выполняется работа; полностью соответствует выбранной теме, цели и задачам; текст домашнего задания логически выстроен, имеет четкую структуру; работа соответствует всем техническим требованиям; домашнее задание выполнено в установленный срок.
- оценка «не зачтено», выставляется студенту, если домашнее задание не является самостоятельным, оригинальным текстом, в котором не прослеживается авторская позиция, не продумана система аргументов, а также отсутствуют обоснованные выводы; не используются термины, понятия по дисциплине, в рамках которой выполняется работа; не соответствует выбранной теме, цели и задачам; текст домашнего задания композиционно не выстроен; работа не соответствует техническим требованиям; домашнее задание не выполнено в установленный срок.

# 4. Методические материалы, определяющие процедуры оценивания знаний, умений, навыков и (или) опыта деятельности, характеризующих этапы формирования компетенций

Процедуры оценивания в ходе изучения дисциплины знаний, умений и навыков, характеризующих этапы формирования компетенций, регламентируются положениями:

- П ВГУИТ 2.4.03 Положение о курсовых экзаменах и зачетах;
- П ВГУИТ 4.1.02 Положение о рейтинговой оценке текущей успеваемости.

Для оценки знаний, умений, навыков обучающихся по дисциплине применяется рейтинговая система. Итоговая оценка по дисциплине определяется на основании определения среднеарифметического значения баллов по каждому заданию.

Зачет по дисциплине выставляется в зачетную ведомость по результатам работы в семестре после выполнения всех видов учебной работы, предусмотренных рабочей программой дисциплины (с отметкой «зачтено») и получении по результатам тестирования по всем разделам дисциплины не менее 60 %.

## 5. Описание показателей и критериев оценивания компетенций на различных этапах их формирования, описание шкал оценивания для каждого результата обучения по дисциплине

Результаты	Предмет оценки	Показатель	Критерии оценивания	Шкала оценивания	
обучения по этапам формирования компетенций	(продукт или процесс)	оценивания	сформированности компетенций	Академическая оценка или баллы	Уровень освоения компетенции
ПКв-2 Способе сырья, вспомо	н организовывать про гательных материало	рцесс производства выпус ов и готовых изделий с уче	каемой продукции, выбирать и применять соответствующи этом требований нормативно-технической документации (и вспомогательных материалов и готовой продукции)	іе методики анализ ИД2 <sub>ПКв-2</sub> – Пользуе	а для обеспечивания контроля качества тся методами контроля качества сырья,
Знать	Знание номенклатуры сырья и материалов,	Изложение номенклатуры сырья и	Изложены номенклатура сырья и материалов, методы анализа сырья, материалов, готовой продукции и определения основных параметров технологического процесса	Зачтено/ 60-100	Освоена (базовый)
	методов анализа сырья, материалов, готовой продукции и определения основных параметров технологического процесса	материалов, методов анализа сырья, материалов, готовой продукции и определения основных параметров технологического процесса	Не изложены номенклатура сырья и материалов, методы анализа сырья, материалов, готовой продукции и определения основных параметров технологического процесса	Не зачтено/ 0-59,99	Не освоена (недостаточный)
Уметь	Защита лабораторной работы	Применение знаний о подборе сырья, методах анализа	Самостоятельно применены знания о подборе сырья, методах анализа применяющегося сырья для контроля его качества	Зачтено/ 60-100	Освоена (повышенный)
	(собеседование), решение тестовых заданий	применяющегося сырья для контроля его качества	Не применены знания о подборе сырья, методах анализа применяющегося сырья для контроля его качества	Не зачтено/ 0-59,99	Не освоена (недостаточный)
Владеть	Домашнее	Демонстрация навыков владения отбором ингредиентов рецептур и их заменой, обеспечивающей	Приведена демонстрация навыков владения отбором ингредиентов рецептур и их заменой, обеспечивающей требования к качеству, обосновании выбора технических решений по ведению производственного процесса	Зачтено/ 60-100	Освоена (повышенный)
	задание	требования качества, обосновании выбора технических решений по ведению производственного процесса	Не приведена демонстрация навыков владения отбором ингредиентов рецептур и их заменой, обеспечивающей требования к качеству, обосновании выбора технических решений по ведению производственного процесса	Не зачтено/ 0-59,99	Не освоена (недостаточный)
УК-2 Способен определять круг задач в рамках поставленной цели и выбирать оптимальные способы их решения, исходя из действующих правовых норм, имеющихся ресурсов и ограничений (ИД1 <sub>УК-2</sub> – Определяет (исходя из действующих правовых норм) совокупность взаимосвязанных задач, решение которых обеспечивает достижение поставленной цели.)					
ограничении (ид Знать	1 ук.2 – Определяет (и Знание хода технологических процессов,	исходя из деиствующих пр Изложение хода технологических процессов,	авовых норм) совокупность взаимосвязанных задач, реше Изложен ход технологических процессов, особенности их стадий, методики испытания сырья и готовой продукции	Зачтено/ 60-100	Освоена (базовый)

	особенностей их стадий, методики испытания сырья и готовой продукции	особенностей их стадий, методики испытания сырья и готовой продукции	Не изложены ход технологических процессов, особенности их стадий, методики испытания сырья и готовой продукции	Не зачтено/ 0-59,99	Не освоена (недостаточный)
Уметь	Защита лабораторной работы	Применение знаний определения (исходя из действующих	Самостоятельно применены знания определения (исходя из действующих правовых норм) совокупности взаимосвязанных задач	Зачтено/ 60-100	Освоена (повышенный)
	(собеседование), решение тестовых заданий	правовых норм) совокупности взаимосвязанных задач	Не применены знания определения (исходя из действующих правовых норм) совокупности взаимосвязанных задач	Не зачтено/ 0-59,99	Не освоена (недостаточный)
Владеть	Домашнее	Демонстрация навыков владенияспособами	Приведена демонстрация навыков владения способами решения задач для достижения поставленной цели	Зачтено/ 60-100	Освоена (повышенный)
	задание	решения задач для достижения поставленной цели	Не приведена демонстрация навыков владения способами решения задач для достижения поставленной цели	Не зачтено/ 0-59,99	Не освоена (недостаточный)