

**ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ ПРОФЕССИОНАЛЬНОЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ
УЧРЕЖДЕНИЕ «СЕВЕРО-ОСЕТИНСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ МЕДИЦИНСКИЙ
КОЛЛЕДЖ»
МИНИСТЕРСТВА ЗДРАВООХРАНЕНИЯ РСО-АЛАНИЯ**

Утверждаю

Зам. Директора по УР ГБПОУ

«Северо-Осетинский
медицинский колледж» МЗ

РСО-Алания

Моргоева А.Г.

« 7 » 06 2024г.

**ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ
ПРОГРАММЫ ПОДГОТОВКИ
СПЕЦИАЛИСТОВ СРЕДНЕГО ЗВЕНА
УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ
«ОП.09 «ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ»**

По специальности: 33.02.01. «Фармация»

Форма обучения: очная

Курс: 1

Владикавказ, 2024г.

Фонд оценочных средств по дисциплине **ОП.09 ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ** разработан на основе Федерального государственного образовательного стандарта (далее – ФГОС) по специальности 33.02.01. «Фармация»

Разработчики:

Гаджиева З.Б., преподаватель высшей квалификационной категории ГБПОУ СОМК МЗ РСО-Алания

Рассмотрена на заседании
общемедицинской ЦМК

Протокол № 10
от «29» 5 2024 г.

Председатель ЦМК
Малиев В.М. Малиев

Программа разработана на основе
Федерального государственного образовательного
стандарта среднего профессионального
образования для специальности 33.02.01
ФАРМАЦИЯ

Рассмотрена и одобрена на заседании
методического совета СОМК
Старший методист
ГБПОУ СОМК МЗ РСО-А

А.М. Караева А.М. Караева
09.06.2024 г.

**ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ ПРОФЕССИОНАЛЬНОЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ
УЧРЕЖДЕНИЕ «СЕВЕРО-ОСЕТИНСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ МЕДИЦИНСКИЙ
КОЛЛЕДЖ»
МИНИСТЕРСТВА ЗДРАВООХРАНЕНИЯ РСО-АЛАНИЯ**

Утверждаю
Зам. Директора по УР ГБПОУ
«Северо-Осетинский
медицинский колледж» МЗ
РСО-Алания
_____ Моргоева А.Г.
« _____ » _____ 2024г.

**ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ
ПРОГРАММЫ ПОДГОТОВКИ
СПЕЦИАЛИСТОВ СРЕДНЕГО ЗВЕНА
УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ
«ОП.09 «ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ»**

По специальности: 33.02.01. «Фармация»

Форма обучения: очная

Курс: 1

Владикавказ, 2024г.

Фонд оценочных средств по дисциплине **ОП.09 ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ** разработан на основе Федерального государственного образовательного стандарта (далее – ФГОС) по специальности 33.02.01. «Фармация»

Разработчики:

Гадзиева З.Б., преподаватель высшей квалификационной категории ГБПОУ СОМК МЗ РСО-Алания

Рассмотрена на заседании
общемедицинской ЦМК

Протокол № _____
от « ____ » _____ 2024 г.

Председатель ЦМК
_____ В.М. Малиев

Программа разработана на основе
Федерального государственного образовательного
стандарта среднего профессионального
образования для специальности 33.02.01
ФАРМАЦИЯ

Рассмотрена и одобрена на заседании
методического совета СОМК
Старший методист
ГБПОУ СОМК МЗ РСО-А
_____ А.М. Караева

1. Паспорт фонда оценочных средств

Фонд оценочных средств разработан на основе Федерального государственного образовательного стандарта среднего профессионального образования (ФГОС СПО) по специальности 33.02.01 Фармация, утвержденного приказом Министерства образования и науки Российской Федерации от 12 Мая 2014 г. N 501 "Об утверждении федерального государственного образовательного стандарта среднего профессионального образования по специальности 33.02.01 Фармация" и в соответствии с рабочей программой общеобразовательной учебной дисциплины ОП.08. Органическая химия.

ФОС включает контрольные материалы для проведения текущего контроля и промежуточной аттестации в форме дифференцированного зачета.

ФОС разработаны на основании положений:

- Федеральный государственный образовательный стандарт среднего(полного) общего образования, утвержденный приказом Министерства просвещения Российской Федерации от 13 июня 2021 г. N 449"Об утверждении федерального государственного образовательного стандарта среднего профессионального образования по специальности 33.02.01 Фармация;

- рабочие программы профессиональных модулей.

Цели и задачи учебной дисциплины – требования к результатам освоения:

На основе современных теоретических представлений о строении и реакционной способности основных классов органических соединений сформировать у студентов научную базу для освоения последующих профессиональных и специальных дисциплин.

В результате освоения профессионального модуля обучающийся должен иметь практический опыт:

- работы по получению и исследованию химических свойств основных классов органических соединениями, в том числе: предельными, непредельными и ароматическими углеводородами, спиртами, альдегидами и кетонами, карбоновыми кислотами и их производными, аминами и нитросоединениями, углеводами, аминокислотами и белками, гетероциклическими соединениями.

В результате освоения дисциплины обучающийся должен **уметь**:

- доказывать с помощью химических реакций химические свойства веществ органической природы, в том числе лекарственных;

- идентифицировать органические вещества, в том числе лекарственные, по физико-химическим свойствам;

- классифицировать органические вещества по кислотно – основным свойствам;

- составлять формулы органических соединений и давать им названия. В результате освоения дисциплины обучающийся должен **знать**:

- теорию А.М. Бутлерова;

- классификацию органических соединений;

- строение, способы получения и реакционную способность основных классов органических соединений.

Результатом освоения программы учебной дисциплины является овладение обучающимся профессиональными (ПК) и общими (ОК) компетенциями:

В рамках программы учебной дисциплины обучающимися осваиваются умения и знания

Код ПК, ОК	Умения	Знания
ПК 2.5, ОК 01, ОК 02, ОК 04, ОК 07, ОК 09 ЛР 16	<ul style="list-style-type: none"> - составлять название органического соединения по номенклатуре ИЮПАК; - писать изомеры органических соединений; - классифицировать органические соединения по функциональным группам; - классифицировать органические соединения по кислотным и основным свойствам; - предлагать качественные реакции на лекарственные средства органического происхождения - способный планировать и реализовывать собственное профессиональное и личностное развитие 	<ul style="list-style-type: none"> - основные положения теории химического строения органических соединений А.М. Бутлерова; - значение органических соединений как основы лекарственных средств; - номенклатура ИЮПАК органических соединений; - физические и химические свойства органических соединений - способы реализации собственного профессионального и личностного развития

2. Результаты освоения учебной дисциплины

Результатом освоения учебной дисциплины являются освоенные умения и усвоенные знания, направленные на формирование общих и предметных компетенций.

Показатели оценки сформированности ОК, ПК, ЛР

Результаты обучения	Критерии оценки	Методы оценки
<p><i>Знания:</i></p> <ul style="list-style-type: none"> - основные положения теории химического строения органических соединений А.М. Бутлерова; - значение органических соединений как основы лекарственных средств; - номенклатура ИЮПАК органических соединений; - физические и химические свойства органических соединений; - способы реализации собственного профессионального и личностного развития 	<ul style="list-style-type: none"> - объясняет основные понятия; - анализирует значение органических соединений; - объясняет основные положения теории химического строения органических соединений А.М. Бутлерова; - дает физические и химические свойства органических соединений 	<p>Текущий контроль по каждой теме курса:</p> <ul style="list-style-type: none"> - письменный опрос; - устный опрос; - решение ситуационных задач; - контроль выполнения практических заданий. <p>Промежуточная аттестация проводится в форме экзамена. Экзамен включает в себя контроль усвоения теоретического материала; контроль усвоения практических умений</p>
<p><i>Умения:</i></p> <ul style="list-style-type: none"> - составлять название органического соединения по номенклатуре ИЮПАК; - писать изомеры органических соединений; - классифицировать органические соединения по функциональным группам; - классифицировать органические соединения по кислотным и основным свойствам; - предлагать качественные реакции на лекарственные средства органического происхождения; - способный планировать и реализовывать собственное профессиональное и личностное развитие 	<ul style="list-style-type: none"> - классифицирует органические соединения по функциональным группам, кислотным и основным свойствам; - выполняет качественные реакции на лекарственные средства органического происхождения; - выполняет практические задания; - решает типовые задачи; - обоснованно, четко и полно дает ответы на вопросы 	<ul style="list-style-type: none"> - оценка результатов выполнения практической работы; - экспертное наблюдение за ходом выполнения практической работы

Условия аттестации:

Оценка знаний при проведении итогового зачетного занятия проводится как по учёту работы в ходе семестра и результатам контрольной работы, так и опирается на итоговые показатели:

- 1) знание основных понятий;
- 2) умение применять полученные знания и навыки для решения задач;
- 3) проводить анализ полученных решений;

3. Программа оценивания контролируемой компетенции:

№	Контролируемые разделы дисциплины и их наименование	Код контролируемой компетенции	Наименование оценочного средства
№ 1	Разделы 1 Теоретические основы органической химии	ОК 09 ЛР 16	Устный опрос. Тестовые задания
№ 2	Раздел 2 Углеводороды	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16	Устный опрос. Тестовые задания
№3	Раздел 3. Гомофункциональные и гетерофункциональные соединения.	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16	Устный опрос. Тестовые задания

Проверка выполнения самостоятельной работы.

Самостоятельная работа направлена на закрепление студентами практических умений и знаний при подготовке к промежуточной аттестации

Самостоятельная подготовка студентов по дисциплине предполагает следующие виды и формы работы:

- Систематическая проработка конспектов занятий, учебной и специальной литературы.
- Выполнение расчетно-вычислительных заданий.
- Работа со справочной литературой.
- Подготовка дифференцированному зачету;

Задания на выполнение самостоятельной работы представлены в методических рекомендациях по организации и проведению самостоятельной работы студентов.

4. Тестовые задания для текущего контроля

4.1 Задания в тестовой форме по теме «Введение»

№ п/п	Кол-во баллов	Содержание задания в тестовой форме	Формируемые ОК, ПК, ЛР
Выберите один правильный вариант			
1	1	Бутен-1 и 2-метилпропен являются 1) одним и тем же веществом 2) гомологами 3) структурными изомерами 4) геометрическими изомерами	ПК 2.5, ОК 09, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
2	1	Из приведённых утверждений: А. Атомы и группы атомов в молекулах оказывают друг на друга взаимное влияние. Б. Изомеры - это вещества с разным строением, но одинаковыми свойствами 1) верно только А 2) верно только Б 3) верно А и Б 4) неверны оба утверждения	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
3	1	Геометрические (цис-транс-) изомеры имеет 1) 2-хлорбутен-2 2) бутин-2 3) пропен 4) гексан	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
4	1	Для пентанола не характерна изомерия: 1) геометрическая 2) углеродного скелета 3) положения гидроксильной группы 4) межклассовая	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
5	1	Гомолог бутанола - это 1) бутандиол-1,2 2) бутанол-1 3) 2-метилпропаналь 4) гексановая кислота	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
6	1	Изомерами являются:	ПК 2.5,

		1) метилацетат и пропановая кислота 2) пропанол и пропанон 3) бутен-1 и пропен-1 4) пентин и циклопентан	ОК 04, ОК 07 ЛР 16
7	1	Число π-связей в молекуле этина равно 1) 1 2) 2 3) 3 4) 4	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
8	1	Соединения бутанол-1 и 2-метилпропанол-2 являются 1) гомологами 2) структурными изомерами 3) геометрическими изомерами 4) одним и тем же веществом	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
9	1	Гомологами являются 1) пропанол-1 и пропанон-2 2) метаналь и этаналь 3) пропановая кислота пропенная кислота 4) бутан и циклобутан	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
10	1	Изомером пропаналя является: 1) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2\text{OH}$ 2) $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CHO}$ 3) CH_3-CHO 4) $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2\text{OH}$	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
11	1	Соединения бутанол-1 и первичный бутиловый спирт являются 1) гомологами 2) структурными изомерами 3) геометрическими изомерами 4) одним и тем же веществом	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
12	1	Структурный изомер нормального гексана имеет название: 1) 3-этилпентан 2) 2-метилпропан 3) 2,2-диметилпропан 4) 2,2-диметилбутан	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
13	1	К соединениям, имеющим общую формулу C_nH_{2n} 1) бензол 2) циклогексан 3) гексан 4) гексин	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07

			ЛР 16
14	1	Изомером метилциклопентана является: 1) пентан 2) гексан 3) гексен 4) гексин	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
15	1	Число π-связей в молекуле пропеновой кислоты равно 1) 1 2) 2 3) 3 4) 4	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
16	1	Атом углерода в состоянии sp-гибридизации содержит молекула: 1) этанола 2) этанала 3) этандиол 4) этина	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
17	1	Число π-связей в молекуле бутина-1 равно 1) 1 2) 2 3) 3 4) 4	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
18	1	Из приведённых утверждений: А. Свойства веществ определяются не только составом, но и строением их молекул. Б. Изомеры имеют одинаковый состав, но разное строение. 1) верно только А 2) верно только Б 3) верно А и Б 4) неверны оба утверждения	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
19	1	Пентен-1 и гексен-1 являются 1) одним и тем же веществом 2) структурными изомерами 3) геометрическими изомерами 4) гомологами	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
20	1	Циклобутан и транс-бутен-2 являются 1) геометрическими изомерами 2) одним и тем же веществом 3) гомологами 4) изомерами	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07

			ЛР 16
21	1	Геометрические (цис-транс-) изомеры имеет: 1) бутен-2 2) пентен-2 3) пропин 4) бутан	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
22	1	В молекуле ацетилен имеются 1) две σ - и две π -связи 2) две σ - и три π -связи 3) три σ - и одна π -связь 4) три σ - и две π -связи	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
23	1	Гомологами являются 1) глицерин и этиленгликоль 2) уксусная кислота и уксусный альдегид 3) бутен и бутадиев 4) пропаналь и бутаналь	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
24	1	Циклопентан и пентен-2 являются 1) геометрическими изомерами 2) одним и тем же веществом 3) гомологами 4) межклассовыми изомерами	ОК1 ПК1.6 ПК2.1 ПК2.2
25	1	Две π-связи содержатся в молекуле 1) этена 2) бутана 3) бутена 4) этина	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16

Максимальное количество баллов по всему заданию: 25 баллов

Оценочная шкала:

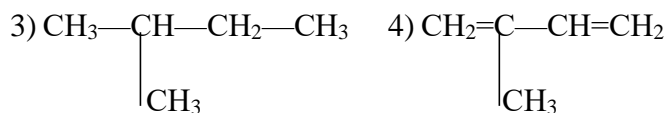
10% ошибок – «отлично» (22 -25 правильных ответов);

20% ошибок – «хорошо» (20- 21 правильных ответов);

30% ошибок – «удовлетворительно» (17-19 правильных ответов)

4.2.Задания в тестовой форме по теме «Алканы»

		обладающее ароматическими свойствами, - это 1) этан 2) этен 3) метан 4) ацетилен	ОК 04, ОК 07 ЛР 16
9	1	Превращение бутана в бутен относится к реакции: 1) полимеризации; 2) дегидрирование; 3) дегидратации; 4) изомеризации	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
10	1	Неверно одно из следующих утверждений: «Получение этилена из этана является реакцией...» 1) дегидрирования; 2) каталитической; 3) обратимой; 4) экзотермической	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
11	1	Этан вступает в реакции 1) разложения и замещения 2) гидрирования и гидролиза 3) дегидратации и замещения 4) горения и гидрирования	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
12	1	2,3-Диметилпентан вступает в реакцию 1) поликонденсации 2) присоединения 3) замещения 4) полимеризации	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
13	1	2-Метилбутан не вступает в реакцию полимеризации, т.к. 1) является углеводородом 2) в его молекуле нет пи-связей 3) в его молекуле есть тетраэдрические структуры 4) его молекула несимметрична	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
14	1	Укажите неверное утверждение: Реакция хлорирования метана - это реакция ... 1) замещения; 2) цепная свободнорадикальная; 3) каталитическая; 4) гомогенная	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
15	1	При окислении метана не образуется: 1) спирт 2) альдегид 3) кислота 4) этан	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
16	1	Пропан не вступает в реакцию с 1) хлором 2) кислородом 3) азотной кислотой 4) водой	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16



ЛР 16

Максимальное количество баллов по всему заданию: 25 баллов

Оценочная шкала:

10% ошибок – «отлично» (22 -25 правильных ответов);

20% ошибок – «хорошо» (20- 21 правильных ответов);

30% ошибок – «удовлетворительно» (17-19 правильных ответов)

4.3. Задания в тестовой форме по теме «Алкены»

№ п/п	Количество баллов	Содержание задания в тестовой форме	Формируемые ОК, ПК
Выберите один правильный вариант			
1	1	Мономером для получения искусственного каучука по способу Лебедева служит: 1) бутен-2; 2) этан; 3) этилен; 4) бутадиен-1,3	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
2	1	Этанол можно получить из этилена в результате реакции: 1) гидратации; 2) гидрирования; 3) галогенирования; 4) гидрогалогенирования	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
3	1	Галоген присоединяется преимущественно к наименее гидрогенизированному атому углерода при реакции HBr с 1) $(\text{CH}_3)_2\text{C}=\text{CH}_2$ 2) $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_3$ 3) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_3$ 4) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{COOH}$	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
4	1	При взаимодействии бутена-1 с водой образуется преимущественно 1) бутен-1-ол-2 2) бутанол-2 3) бутанол-1 4) бутен-1-ол-1	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
5	1	Продуктом реакции бутена-1 с хлором является: 1) 2-хлорбутен-1; 2) 1,2-дихлорбутан; 3) 1,2-дихлорбутен-1; 4) 1,1-дихлорбутан	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16

			ЛР 16
15	1	Бромную воду обесцвечивает: 1) бензол; 3) пропен; 2) пропан; 4) толуол	
16	1	При взаимодействии пропена с водой образуется вещество, формула которого: 1) $\text{CH}_2\text{OH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$; 3) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2\text{OH}$; 2) $\text{CH}_3-\text{CHOH}-\text{CH}_3$; 4) $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CHOH}-\text{CH}_3$	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
17	1	Тип гибридизации атомов углерода в молекуле бутена-1 $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ слева направо: 1) $\text{sp}^2, \text{sp}^2, \text{sp}^2, \text{sp}^2$ 2) $\text{sp}^2, \text{sp}, \text{sp}^2, \text{sp}^3$ 3) $\text{sp}^2, \text{sp}^2, \text{sp}^3, \text{sp}^3$ 4) $\text{sp}^3, \text{sp}^2, \text{sp}^2, \text{sp}^3$	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
18	8	Вставьте в текст соответствующие слова и символы из скобок: В отличие от алканов алкены содержат в молекуле одну ... (одинарную, двойную, тройную) связь. Простейшим представителем гомологического ряда алкенов является ... (этан, этин, этен), который имеет формулу ... (C_2H_2 , C_2H_6 , C_2H_4 , C_2H_5). Состав каждого последующего гомолога отличается от предыдущего на группу (CH , CH_2 , CH_3) и подчиняется общей формуле ... ($\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$, $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$, C_nH_{2n}). Атомы углерода, связанные кратной связью, находятся в ... (первом, втором, третьем) валентном состоянии и образуют друг с другом ... (одну, две) сигма-связь и ... (одну, две) пи-связь. Длина углерод-углеродной связи в этене ... (больше, меньше), чем в алканах, и составляет ... (0,120 нм, 0,132 нм, 0,140 нм, 0,154 нм).	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
19	1	Плотность паров алкена по воздуху равна 2,41. Молекулярная формула этого углеводорода: 1) C_3H_6 ; 3) C_5H_{10} ; 2) C_4H_8 ; 4) C_6H_{12}	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
20	1	Сколько различных веществ представлено формулами? $\text{CH}_2=\text{CH}-\underset{\text{CH}_2-\text{CH}_3}{\text{CH}}-\text{CH}_3$ $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}}-\text{CH}=\text{CH}_2$ $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{C}(\text{CH}_3)-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ 1) Одно 2) два 3) три 4) четыре	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
Соотнесите			

21	1	<p>Соотнесите тип углеводорода и общую формулу: <i>тип углеводорода:</i> А) алканы, Б) алкены, В) алкины, Г) алкадиены, Д) циклоалканы, Е) арены; <i>общая формула:</i> 1) C_nH_{2n+2}, 2) C_nH_{2n}, 3) C_nH_{2n-2}, 4) C_nH_{2n-6}</p>	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
22	1	<p>Соотнесите тип углеводорода и общую формулу: <i>тип углеводорода:</i> 1) алканы, 2) алкены <i>формула:</i> а) C_5H_{12}, б) $C_{11}H_{24}$, в) C_7H_{14}, г) C_2H_6, д) C_8H_{16}, е) C_4H_8</p>	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
23	1	<p>Соотнесите название алкена и формулу: <i>название алкена:</i> 1) 3,4-диметилпентен-1 2) 2,4-диметилпентен-2 3) 3-этилпентен-2 4) транс-пептен-2 <i>формула:</i> а) $\begin{array}{c} CH_3 & & H \\ & & \\ & C=C & \\ & & \\ H & & CH_2-CH_3 \end{array}$ б) $CH_2=CH-CH(CH_3)-CH_2-CH_3$</p>	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
		<p>в) $\begin{array}{c} CH_3-C=CH-CH-CH_3 \\ \quad \\ CH_3 \quad CH_3 \end{array}$ г) $\begin{array}{c} CH_3-CH_2-C=CH-CH_3 \\ \quad \quad \quad \\ \quad \quad \quad CH_2-CH_3 \end{array}$</p>	
24	1	<p>Соотнесите название алкена и формулу: <i>формула алкена:</i> 1) $\begin{array}{c} CH_3-CH_2-C-CH_2-CH_3 \\ \\ CH_2 \end{array}$ 2) $\begin{array}{c} CH_3 & & CH_3 \\ & & \\ & C=C & \\ H & & CH_3 \end{array}$ 3) $\begin{array}{c} CH_3-CH_2 & & H \\ & & \\ & C=C & \\ H & & CH_2-CH_3 \end{array}$ 4) $CH_2=C(CH_3)-CH_2-CH-CH_3$ <i>название:</i> а) 2-метилбутен-2 б) 2,4-диметилгексен-1 в) транс-гексен-3 г) 2-этилбутен-1</p>	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
25	1	<p>По правилу Марковникова не определяют продукт реакции: 1) $CH_3-CH=CH-CH_3 + HBr$ 3) $CH_2=CH-CH_2-CH_3 + HCl$ 2) $CH_3-CH=CH_2 + HOH$ 4) $CH_2=CH-CH_3 + HI$</p>	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16

Максимальное количество баллов по всему заданию: 25 баллов

Оценочная шкала:

7	1	Ацетилен можно получить в реакции 1) гидрирования ацетальдегида; 3) восстановления уксусной кислоты; 2) дегидратации этанола; 4) дихлорэтана со спиртовым раствором щёлочи	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
8	1	3-метилпентен-1 отличить от 3-метилпентина-1 можно действием 1) бромной воды 2) аммиачного раствора оксида серебра(I) 3) фенолфталеина 4) раствора перманганата калия	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
9	1	С помощью аммиачного раствора оксида серебра можно отличить 1) бутин-2 от бутена-1 2) бутин-2 от бутена-2 3) бутин-1 от бутина-2 4) бутин-1 от пентина-1	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
10	1	При бромировании пропина избытком брома образуется: 1) 1,2 – дибромпропан 3) 1,1,2,2 – тетрабромпропан 2) 1,2 – дибромпропан 4) 1,2,3 - трибромпропан	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
11	1	При гидрировании пропина избытком водорода образуется: 1) пропен 3) пропадиен 2) пропан 4) бутан	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
12	1	При гидратации ацетилена получают промежуточное вещество А, которое окисляют в уксусную кислоту. Определите вещество А: 1) CH_2CHOH 2) CH_3CHO 3) $\text{CH}_3\text{-O-CH}_3$ 4) CH_3COCH_3	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
13	1	В результате взаимодействия ацетилена с водой в присутствии солей двухвалентной ртути образуется: 1) CH_3COH 2) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ 3) C_2H_4 4) CH_3COOH	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
14	1	При взаимодействии пропина и воды образуется 1) альдегид 2) кетон 3) спирт 4) карбоновая кислота	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
15	1	Число π-связей в молекуле пропина равно 1) 1 2) 2 3) 3 4) 4	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07

22	1	Ацетилен при определенных условиях взаимодействует с каждым веществом пары: 1) вода и кислород 2) водород углекислый газ 3) бром и оксид кальция 4) этан и хлор	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
23	1	Этин от этана можно отличить с помощью: 1) раствора перманганата калия 2) воды 3) гидроксида натрия 4) серной кислоты	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
24	1	Раствор перманганата калия не обесцвечивает: 1) этилен 2) бутан 3) ацетилен 4) пропен	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
25	1	Число изомерных аренов, образующихся при тримеризации этина, равно: 1) одному 2) двум 3) трем 4) четырем	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16

Максимальное количество баллов по всему заданию: 25 баллов

Оценочная шкала:

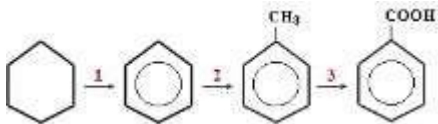
10% ошибок – «отлично» (22-25 правильных ответов);

20% ошибок – «хорошо» (20-21 правильных ответов);

30% ошибок – «удовлетворительно» (17-19 правильных ответов)

4.5. Задания в тестовой форме по теме «Арены»

№ п/п	Кол-во баллов	Содержание задания в тестовой форме	Формируемые ОК, ПК, ЛР
Выберите один правильный вариант			
π			
1	1	Шесть атомов углерода в бензольном кольце соединены: 1) одинарными σ - связями 2) σ единой π - связью 3) чередующимися одинарными и двойными связями 4) σ - связями и единой замкнутой π - связью	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16

2	1	<p>В молекуле бензола в отличии от циклогексана:</p> <p>1) замкнутая углеродная цепь</p>	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
		<p>2) атомы углерода sp^2 – гибридизованы</p> <p>3) углерод- углеродные связи имеют разную длину</p> <p>4) атомов водорода больше</p>	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
3	1	<p>Не соответствует действительности утверждение, что в молекуле бензола</p> <p>1) атомы углерода равноценны</p> <p>2) атомы водорода равноценны</p> <p>3) чередуются одинарные и двойные связи</p> <p>4) все углерод- углеродные связи равноценны</p>	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
4	1	<p>Укажите, какие реагенты необходимы для осуществления следующих превращений:</p>  <p>1) 1 – H_2SO_4 (конц.); 2 – CH_3Cl, $AlCl_3$; 3 – KOH, спирт 2) 1 – Pt, t°; 2 – CH_3Cl, $AlCl_3$; 3 – $KMnO_4$ (H^+) 1 – Pt, t°; 2 – $CH_2=CH_2$, $AlCl_3$; 3 – $KMnO_4$ (H^+) 1 – H_2, Pt; 2 – CH_3Cl, H_2SO_4; 3 – $KMnO_4$ (H^+)</p>	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
5	1	<p>Для бензола характерно:</p> <p>1) наличие в молекуле сопряженной - электронной системы</p> <p>2) sp- гибридизация атомов углерода</p> <p>3) обесцвечивание бромной воды в обычных условиях</p> <p>4) хорошая растворимость в воде</p>	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
6	1	<p>Бензол не вступает в реакцию с</p> <p>1) хлором при освещении</p> <p>2) хлором в присутствии катализатора $AlCl_3$</p> <p>3) хлорэтаном в присутствии катализатора $AlCl_3$</p> <p>4) с нитрирующей смесью (смесью конц. азотной и серной кислот)</p>	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16

17	1	Из гептана с помощью дегидроциклизации можно получить: 1) бензол 2) толуол 3) этилбензол 4) 1,3-диметилбензол	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
18	1	Гомологами являются: 1) бензол и толуол 2) бензол и гексан 3) циклогексан и бензол 4) этан и этен	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
19	1	В схеме превращений $C_2H_2 \xrightarrow{C(актив), t} \dots \rightarrow X$ вещество X это: 1) хлорэтан 3) гексахлоран 2) хлорбензол 4) хлоргексан	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
20		Бензол не может быть получен в реакции 1) тримеризации ацетилена 2) дегидратации фенола 3) дегидрирования циклогексана 4) дегидроциклизации гексана	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
21	1	При радикальном монохлорировании этилбензола получается: 1) CH_2-CH_2Cl 2) CH_2-CH_2Cl 3) $\begin{matrix} Cl & CH_2-CH_3 \\ & & \\ & Cl & Cl \end{matrix}$ 4) CH_2-CH_3 $\begin{matrix} Cl & Cl \\ & & \\ & Cl & Cl \end{matrix}$ Cl	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
22	1	Название вещества с формулой $\begin{matrix} & CH_3 & \\ & & \\ O_2N & & NO_2 \\ & & \\ & NO_2 & \end{matrix}$ 1) 2,4,6-тринитротолуол 2) тротил 3) 1-метил-2,4,6-тринитробензол 4) все перечисленные ответы верны	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16

23	1	Гексен от бензола можно отличить : 1) с помощью воды 2) кислорода 3) оксида серебра 4) раствора перманганата калия	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
24	1	Один моль бензола может присоединить хлор в количестве , моль: 1) 1 2) 2 3) 3 4) 4	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
25	1	Сколько существует изомерных дихлорбензолов? 1) один 2) два 3) три 4) четыре	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16

Максимальное количество баллов по всему заданию: 25 баллов

Оценочная шкала:

10% ошибок – «отлично» (22 -25 правильных ответов);

20% ошибок – «хорошо» (20- 21 правильных ответов);

30% ошибок – «удовлетворительно» (17-19 правильных ответов)

4.6. Задания в тестовой форме по теме «Альдегиды»

№ п/п	Кол-во баллов	Содержание задания в тестовой форме	Формируемые ОК, ПК, ЛР
Выберите один правильный вариант			
1	1	Межклассовым изомером для бутаналь является: 1) 2-метилпропаналь 2) этаналь 3) бутанон г) 4-метилбутаналь	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
2	1	Изомером углеродного скелета для бутаналь является: 1) 2-метилпропаналь 2) этаналь 3) бутанон 4) 2-метилбутаналь	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16

3	1	Гомологом для пропионового альдегида не является: 1) бутаналь 2) формальдегид 3) бутанол-1 4) 2-метилпропаналь	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
4	1	Состав $C_nH_{2n}O$ имеют 1) карбоновые кислоты и сложные эфиры 2) сложные эфиры и простые эфиры 3) простые эфиры и альдегиды 4) альдегиды и кетоны	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
5	1	Молекула вещества 2-метилпропен-2-аль содержит 1) три атома углерода и одну двойную связь 2) четыре атома углерода и одну двойную связь 3) три атома углерода и две двойные связи 4) четыре атома углерода и две двойные связи	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
6	1	Выберите неверное утверждение: 1) альдегиды являются хорошими восстановителями 2) альдегиды характеризуются низкой реакционной способностью 3) альдегиды легко вступают в реакции замещения 4) альдегиды легко вступают в реакции конденсации и полимеризации.	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
7		Уксусный альдегид реагирует с каждым из двух веществ 1) аммиачным раствором оксида серебра(I) и кислородом 2) гидроксидом меди (II) и оксидом кальция 3) соляной кислотой и серебром 4) гидроксидом натрия и водородом	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
8	1	В ходе реакции «серебряного зеркала» этаналь окисляется по 1) связи C—H 3) связи C=O 2) связи C—C 4) углеводородному радикалу	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
9	1	При взаимодействии ацетальдегида с гидроксидом меди (II) образуется 1) этилацетат 3) этиловый спирт 2) уксусная кислота 4) этилат меди (II)	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
10	1	В результате реакции альдегида с водородом образуется 1) спирт 2) простой эфир 3) сложный эфир 4) кислота	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
11	1	Уксусный альдегид вступает во взаимодействие каждым из двух веществ 1) H_2 и $Cu(OH)_2$ 2) Br_2 и Ag 3) $Cu(OH)_2$ и HCl 4) O_2 и CO_2	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07

4.7. Задания в тестовой форме по теме «Спирты»

№ п/п	Кол-во баллов	Содержание задания в тестовой форме	Формируемые ОК, ПК
Выберите один правильный вариант			
1	1	Вещество пентанол-2 относится к: 1) первичным спиртам 2) вторичным спиртам 3) третичным спиртам 4) двухатомным спиртам	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
2	1	Предельным одноатомным спиртом не является: 1) метанол; 2) 3-этилпентанол-1; 3) 2-фенилбутанол-1; 4) этанол	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
3	1	Изомером положения функциональной группы для пентанола-2 является: 1) пентанол-1 2) 2-метилбутанол-2 3) бутанол-2 4) 3-метилпентанол-1	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
4	1	Сколько первичных, вторичных и третичных спиртов приведено ниже? а) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{-OH}$ б) $\text{C}_2\text{H}_5\text{-CH}(\text{CH}_3)\text{-CH}_2\text{-OH}$ в) $(\text{CH}_3)_3\text{C-CH}_2\text{-OH}$ г) $(\text{CH}_3)_3\text{C-OH}$ д) $\text{CH}_3\text{-CH}(\text{OH})\text{-C}_2\text{H}_5$ е) $\text{CH}_3\text{-OH}$ 1) первичных - 3, вторичных - 1, третичных - 1 2) первичных - 2, вторичных - 2, третичных - 2 3) первичных - 4, вторичных - 1, третичных - 1 4) первичных - 3, вторичных - 2, третичных - 1	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
5	1	Молекулы спиртов полярны из-за полярности связи водорода с: 1) кислородом 2) азотом 3) фосфором 4) углеродом	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
6	1	Этанол не взаимодействует с 1) NaOH 2) Na 3) HCl 4) O_2	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
7	1	При дегидратации этанола можно получить: 1) этан 3) ацетилен 2) этилен 4) метан	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07

16	1	Внутримолекулярная дегидратация спиртов приводит к образованию 1) альдегидов 2) алканов 3) алкенов 4) алкинов	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
17	1	Кислотные свойства этанола проявляются в реакции с 1) натрием 2) оксидом меди (II) 3) хлороводородом 4) подкисленным раствором перманганата калия	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
18	1	При взаимодействии пропанола-1 с натрием образуется: 1) пропен 2) пропилат натрия 3) этилат натрия 4) пропандиол-1,2	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
19	1	Молекулярная формула продукта взаимодействия пентанола-1 с бромоводородом 1) C ₆ H ₁₁ Br 2) C ₅ H ₁₂ Br 3) C ₅ H ₁₁ Br 4) C ₆ H ₁₂ Br	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
20	1	Со свежесажженным гидроксидом меди (II) не будет взаимодействовать: 1) глицерин 2) бутанон 3) пропаналь 4) пропандиол-1,2	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
21	1	Какой реагент используют для получения спиртов из алкенов? 1) воду 2) пероксид водорода 3) слабый р-р H ₂ SO ₄ 4) р-р брома	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
22	1	Пропанол-1 образуется в результате реакции, схема которой 1) CH ₃ CH ₂ COH + H ₂ → 2) CH ₃ CH ₂ COH + Cu(OH) ₂ → 3) CH ₃ CH ₂ Cl + H ₂ O → 4) CH ₃ CH ₂ COH + Ag ₂ O →	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
23	1	В результате спиртового брожения глюкозы происходит образование 1) C ₂ H ₅ OH и CO 3) C ₂ H ₅ OH и CO ₂ 2) CH ₃ OH и CO ₂ 4) CH ₃ -CH(OH)-COOH	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
24	1	Водородные связи не образуются между молекулами: 1) метанола 3) воды 2) пропанола 4) водорода	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07

			ЛР 16
25	1	Метанол, этиленгликоль и глицерин являются: 1) гомологами 2) первичным, вторичным и третичным спиртами 3) изомерами 4) одноатомным, двухатомным, трехатомным спиртами	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16

Максимальное количество баллов по всему заданию: 25 баллов

Оценочная шкала:

10% ошибок – «отлично» (22 -25 правильных ответов);

20% ошибок – «хорошо» (20- 21 правильных ответов);

30% ошибок – «удовлетворительно» (17-19 правильных ответов)

4.8. Задания в тестовой форме по теме «Фенолы»

№ п/п	Кол-во баллов	Содержание задания в тестовой форме	Формируемые ОК, ПК, ЛР
Выберите один правильный вариант			
1	1	Фенолы в отличии от этанола: 1) кристаллическое вещество 2) имеет запах гуаши 3) ароматическое соединение 4) все ответы верны	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
2	1	Фенол не взаимодействует: 1) с натрием 3) соляной кислотой 2) гидроксидом калия 4) бромной водой	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16

30% ошибок – «удовлетворительно» (6 правильных ответов)

4.9. Задания в тестовой форме по теме «Карбоновые кислоты»

№ п/п	Кол-во баллов	Содержание задания в тестовой форме	Формируемые ОК, ПК, ЛР
Выберите один правильный вариант			
1	1	Функциональная группа карбоновых кислот называется 1) карбонильной 2) гидроксильной 3) карбоксильной 4) сложноэфирной	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
2	1	Реагирует с аммиачным раствором оксида серебра, давая реакцию «серебряного зеркала», следующая кислота 1) метановая 2) этановая 3) пальмитиновая 4) олеиновая	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
3	1	Обесцвечивает бромную воду следующая кислота 1) $C_{15}H_{31}COOH$ 2) CH_3COOH 3) $HCOOH$ 4) $C_{17}H_{31}COOH$	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
4	1	Укажите формулу непредельной кислоты 1) $C_{15}H_{31}COOH$ 2) CH_3COOH 3) $HCOOH$ 4) $C_{17}H_{31}COOH$	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
5	1	С увеличением числа атомов углерода в молекулах предельных одноосновных кислот их растворимость в воде 1) уменьшается 2) увеличивается 3) увеличивается незначительно 4) не изменяется	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
6	1	Укажите формулу кислоты, являющейся альдегидокислотой 1) $C_{17}H_{31}COOH$ 2) $HCOOH$ 3) CH_3COOH 4) $C_{15}H_{31}COOH$	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16

7	1	Уксусная кислота не реагирует со следующим металлом 1) Zn 2) Mg 3) Cu 4) Ca	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
8	1	Самым слабым электролитом из указанных кислот является: 1) муравьиная 2) уксусная 3) серная 4) пропионовая	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
9	1	Уксусная кислота реагирует со всеми веществами, формулы которых входят в группу: 1) Cu; Na ₂ O; KOH 2) K ₂ CO ₃ ; Na; C ₂ H ₅ OH 3) CH ₃ OH; Na ₂ SO ₄ ; Cl ₂ 4) NaOH; HCl; Br ₂	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
10	1	В ходе реакции этерификации карбоновые кислоты реагируют 1) с металлами 2) с основаниями 3) со спиртами 4) с кислотами	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
11	1	Определите вещество X в следующей схеме превращений: метанол → X → уксусная кислота 1) этилформиат 2) этаналь 3) метаналь 4) метилацетат	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
12	1	Двойственную функцию имеет: 1) стеариновая кислота 3) олеиновая кислота 2) этиленгликоль 4) уксусный альдегид	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16

13		<p>В карбоновых кислотах за счет «-Н» в «-COOH» в группе не может протекать реакция взаимодействия с :</p> <ol style="list-style-type: none"> 1) натрием 2) оксидом натрия 3) спиртом 4) гидроксидом натрия 	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
14	1	<p>В карбоновых кислотах за счет «-ОН» в «-COOH» в группе может протекать реакция взаимодействия с :</p> <ol style="list-style-type: none"> 1) натрием 2) оксидом натрия 3) спиртом 4) гидроксидом натрия 	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
15	1	<p>Название вещества, формула которого $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-COOH}$</p> <ol style="list-style-type: none"> 1) пентановая кислота 2) пентанол 3) пентаналь 4) пентен-1 	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
16	1	<p>Этилацетат образуется при взаимодействии этановой кислоты с</p> <ol style="list-style-type: none"> 1) этаном 2) этанолом 3) этаналем 4) этандиолом 	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
17	1	<p>Вещество Y в цепочке превращений</p> $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} \xrightarrow{+\text{CuO}} \text{X} \xrightarrow{+\text{Ag}_2\text{O (ам. р-р)}} \text{Y}$ <p>относится к классу:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1) алкенов 2) карбоновых кислот 3) альдегидов 4) спиртов 	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
18	1	<p>Катализатором в реакции взаимодействия уксусной кислоты с хлором при образовании монохлоруксусной кислоты является:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1) фосфор белый 2) фосфор красный 3) сера молотая 4) хлорид алюминия 	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16

19	1	Аминоуксусная кислота образуется при взаимодействии аммиака с: 1) уксусной кислотой 2) дихлоруксусной кислотой 3) монохлоруксусной кислотой 4) трихлоруксусной кислотой	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
20	1	Определите вещество X в следующей схеме превращений: метанол → X → уксусная кислота 1) этилформиат 2) этаналь 3) метаналь 4) метилацетат	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16

Максимальное количество баллов по всему заданию: 20 баллов

Оценочная шкала:

10% ошибок – «отлично» (18-20 правильных ответов);

20% ошибок - «хорошо» (16-17 правильных ответов);

30% ошибок – «удовлетворительно» (14-15 правильных ответов)

5. Задания в тестовой форме по теме «Амины»

№ п/п	Кол-во баллов	Содержание задания в тестовой форме	Формируемые ОК, ПК, ЛР
<i>Выберите один правильный вариант</i>			
1	1	При замещении водорода в аммиаке на органические радикалы получают: 1) амины 2) амиды 3) азиды 4) нитраты	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
2	1	К ароматическим аминам относится 1) метиламин 2) бутиламин 3) триэтиламин 4) дифениламин	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
3	1	К первичным аминам не относится 1) изопропиламин 2) бутиламин 3) метилэтиламин 4) анилин	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07

4.10. Задания в тестовой форме по теме «Аминокислоты»

№ п/п	Кол-во баллов	Содержание задания в тестовой форме	Формируемые ОК, ПК
<i>Выберите один правильный вариант</i>			
1	1	<p>Какие из приведенных формул органических веществ относятся к аминокислотам?</p> <p>а) $\text{H}_2\text{N}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{NH}_2$ б) $\text{H}_3\text{C}-\underset{\text{NH}_2}{\text{CH}}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{OH}$ в) $\text{H}_3\text{C}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{NH}_2$</p> <p>г) $\underset{\text{NH}_2}{\text{CH}_2}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{OH}$ д) $\text{H}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{NH}_2$</p> <p>1) а, в 2) а, д 3) б, г 4) в, д</p>	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
2	1	<p>Укажите изомеры аминокислоты:</p> <p>а) $\text{NH}_2-\underset{\text{CH}_3}{\text{CH}}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{OH}$ б) $\text{CH}_3-\overset{\text{NH}_2}{\underset{\text{CH}_3}{\text{C}}}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{OH}$ в) $\text{CH}_3-\underset{\text{NH}_2}{\text{CH}}-\text{CH}_2-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{OH}$</p> <p>г) $\underset{\text{NH}_2}{\text{CH}}(\text{CH}_3)-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{OH}$ д) $\text{CH}_2-\overset{\text{CH}_3}{\underset{\text{NH}_2}{\text{C}}}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{OH}$ е) $\text{H}_2\text{N}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{OH}$</p> <p>1) а, г 2) б, в 3) г, д 4) д, е</p>	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
3	1	<p>Аминоэтановую кислоту можно получить взаимодействием аммиака с</p> <p>1) уксусной кислотой 2) хлоруксусной кислотой 3) ацетальдегидом 4) этиленом</p>	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
4	1	<p>Аминоуксусную кислоту можно получить в одну стадию из кислоты</p> <p>1) уксусной 2) хлоруксусной 3) пропионовой 4) 2-хлорпропионовой</p>	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16

4.11. Задания в тестовой форме по теме «Белки»

№ п/п	Кол-во баллов	Содержание задания в тестовой форме	Формируемые ОК, ПК, ЛР
<i>Выберите один правильный вариант</i>			
1	1	Мономерами белков выступают: 1) аминокислоты 2) моносахариды 3) нуклеотиды 4) остатки фосфорной кислоты	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
2	1	Белки приобретают желтую окраску под действием 1) HNO ₃ (конц.) 2) Cu(OH) ₂ 3) H ₂ SO ₄ (конц.) 4) [Ag(NH ₃) ₂]OH	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
3	1	Вторичная структура белка удерживается 1) водородными связями 2) дисульфидными мостиками 3) амидными связями 4) солевыми мостиками	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
4	1	При неполном гидролизе белка могут образоваться 1) дипептиды 2) глюкоза 3) дисахариды 4) глицерин	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
5	1	При полном гидролизе полипептида образуется(-ются) 1) глицерин 2) глюкоза 3) карбоновые кислоты 4) аминокислоты	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
6	1	Окраска смеси белка с гидроксидом меди (II) при нагревании: 1) голубая 2) синяя 3) красная 4) розово-фиолетовая	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
<i>Осуществите цепочку превращений</i>			
7	6	Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения: этен → этиловый спирт → уксусный альдегид → уксусная кислота → хлоруксусная кислота → аминоксусная кислота → полипептид	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16

5	1	<p>При взаимодействии жира с водным раствором гидроксида натрия получают</p> <p>1) соли высших карбоновых кислот 2) высшие карбоновые кислоты 3) воду 4) водород</p>	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
6	1	<p>Олеиновая кислота (C₁₇H₃₃COOH) сочетает в себе свойства карбоновой кислоты и</p> <p>1) амина 2) спирта 3) альдегида 4) алкена</p>	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
7	1	<p>Для превращения жидких жиров в твердые используют реакцию</p> <p>1) дегидрогенизации 2) гидратации 3) гидрогенизации 4) дегидроциклизации</p>	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
8	1	<p>В результате гидролиза жидкого жира образуются</p> <p>1) твердые жиры и глицерин 2) глицерин и предельные кислоты 3) глицерин и непредельные кислоты 4) твердые жиры и смесь кислот</p>	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
9	1	<p>В каком веществе жиры не растворяются?</p> <p>1) в бензоле 2) в воде 3) в бензине 4) в хлороформе</p>	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
10	1	<p>При гидролизе каких веществ в организме образуется глицерин?</p> <p>1) белков 2) углеводов 3) жиров 4) аминокислот</p>	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
11	1	<p>В состав многих растительных жиров входит линоленовая кислота C₁₇H₂₉COOH. Число двойных связей в молекуле этой кислоты равно:</p> <p>1) одному 2) двум 3) трём 4) двойных связей C=C в данном веществе нет</p>	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
12	1	<p>Для получения мыла используют реакцию</p> <p>1) гидрогенизации жиров 2) щелочного гидролиза жиров 3) этерификации карбоновых кислот 4) гидратации алкинов</p>	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16

13	1	В организме процесс переваривания жиров начинается с реакции 1) гидролиза 2) полимеризации 3) гидрирования 4) дегидрирования	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
14	1	Жидкие жиры превращаются в твёрдые реакцией: 1) гидратации 2) гидролиза 3) полимеризации 4) гидрирования	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
<i>Напишите уравнения реакций жиров</i>			
15	1	Напишите схему образования жиров	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
16	1	Напишите реакцию гидрогенизации (превращения жидких жиров в твердые)	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16

Максимальное количество баллов по всему заданию: 16 баллов

Оценочная шкала:

10% ошибок – «отлично» (14 - 16 правильных ответов);

20% ошибок – «хорошо» (12 - 13 правильных ответов);

30% ошибок – «удовлетворительно» (10 - 11 правильных ответов)

4.13. Задания в тестовой форме по теме «Углеводы»

№ п/п	Кол-во баллов	Содержание задания в тестовой форме	Формируемые ОК, ПК, ЛР
<i>Выберите один правильный вариант</i>			
1	1	Какие вещества образуются при гидролизе сахарозы? 1) глюкоза и фруктоза 2) крахмал 3) глюкоза и этанол 4) целлюлоза	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16

2	1	Водные растворы сахарозы и глюкозы можно различить с помощью 1) активного металла 2) хлорида железа (III) 3) гидроксида натрия 4) аммиачного раствора оксида серебра	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
3	1	К восстанавливающим сахарам относится 1) глюкоза 2) фруктоза 3) целлюлоза 4) сахароза	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
4	1	На какие группы подразделяют углеводы по типу функциональных групп? 1) альдозы и кетозы 2) моносахариды и дисахариды 3) глюкозы и фруктозы 4) пентозы и гептозы	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
5	1	Глюкоза и фруктоза 1) оптические изомеры 2) структурные изомеры 3) олигосахариды 4) гомологи	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
6	1	Образование полисахаридов из моносахаридов — это реакция ... 1) полимеризации 2) поликонденсации 3) этерификации 4) гидролиза	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
7	1	Как химическим путем отличить крахмал от целлюлозы? 1) реакция с $\text{Cu}(\text{OH})_2$ 2) реакция с йодом 3) реакция этерификации 4) гидролиз с последующей реакцией «серебряного зеркала»	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
8	1	К выделению наибольшего количества энергии приводит процесс с участием углеводов 1) окисления кислородом воздуха 2) восстановления 3) брожения 4) карбоксилирования	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
9	1	При окислении глюкозы аммиачным раствором оксида серебра образуются 1) соль глюконовой кислоты и металлическое серебро 2) этанол и оксид серебра (I) 3) глюконовая кислота и вода 4) сорбит и металлическое серебро	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16

22	3	Напишите структурные формулы таутомерных форм глюкозы: - α – глюкозы; - β – глюкозы; - альдегидной формы	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
23	1	Напишите реакцию с участием альдегидной группы глюкозы – восстановление (гидрирование)	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
24	1	Напишите реакцию «серебряного зеркала» альдозы с реактивом Толленса (упрощенный вариант)	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
25	1	Напишите реакцию окисления глюкозы гидроксидом меди (II) (упрощенный вариант)	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16

Максимальное количество баллов по всему заданию: 27 баллов

Оценочная шкала:

10% ошибок – «отлично» (24 -27 правильных ответов);

20% ошибок – «хорошо» (20- 23 правильных ответов);

30% ошибок – «удовлетворительно» (17-19 правильных ответов)

4.14. Задания по теме «Алифатические гидроксикислоты»

№ п/п	Кол-во баллов	Содержание задания	Формируемые ОК, ПК, ЛР
<i>Выполните задания</i>			
1	2	Назовите по заместительной номенклатуре глицериновую кислоту $\text{CH}_2(\text{OH})\text{CH}(\text{OH})\text{COOH}$ яблочную кислоту $\text{HOOCCH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{COOH}$	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
2	3	Запишите примеры α – гидроксикислоты β - гидроксикислоты γ - гидроксикислоты	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16

3	2	Допишите уравнения реакций получения гидроксикислот $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{Br})\text{COOH} + \text{NaOH} \rightarrow$ $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CN} + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow$	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
4	2	Допишите реакции карбоксильной группы гидроксикислот $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{COOH} + \text{NaOH} \rightarrow$ $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{COOH} + \text{CH}_3\text{OH} \rightarrow$	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
5	3	Допишите реакции гидроксильной группы гидроксикислот $\text{HOCH}_2\text{COOH} + \text{CH}_3\text{COCl} \rightarrow$ $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{COOH} + \text{HBr} \rightarrow$ $\text{HOCH}_2\text{COOH} + [\text{O}] \rightarrow$	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
6	1	Напишите специфическое свойство α – гидроксикислоты – реакцию этерификации (межмолекулярное взаимодействие) $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{COOH} + \text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{COOH} \rightarrow$ ЛАКТИД	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
7	1	Напишите специфическое свойство β – гидроксикислоты – реакцию дегидратации $\text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{COOH} \rightarrow$	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
8	1	Напишите специфическое свойство γ – гидроксикислоты – реакцию этерификации (внутримолекулярное взаимодействие) $\text{HOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH} \rightarrow$	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
9	1	Покажите уравнением реакции какие карбонильные соединения получатся при разложении 2-гидроксипропановой кислоты	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16

Максимальное количество баллов по всему заданию: 16 баллов

Оценочная шкала:

10% ошибок – «отлично» (14-16 баллов);

20% ошибок - «хорошо» (12 - 13 баллов);

30% ошибок – «удовлетворительно» (10 - 11баллов)

4.15. Задания в тестовой форме по теме «Фенолокси́лоты»

№ п/п	Кол-во баллов	Содержание задания	Формируемые ОК, ПК, ЛР
<i>Выполните задания</i>			
1	3	Напишите структурные формулы фенолокси́лот: - 2- гидроксibenзойная (салициловая) кислота - 3- гидроксibenзойная кислота - 4- гидроксibenзойная кислота	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
2	2	Напишите реакцию получения салициловой кислоты прямым карбоксилированием фенокси́да натрия, проходящую в две стадии	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
3	2	Напишите уравнения реакций, доказывающие кислотные свойства фенолокси́лот: - с солями слабых кислот - с гидроксидом натрия	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
4	1	Напишите реакцию карбокси́льной группы фенолокси́лот: - образование сложных эфиров	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
5	1	Напишите реакцию фенольной гидроксильной группы фенолокси́лот – ацетилирование салициловой кислоты	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16
6	1	Напишите реакцию декарбоксилирования фенолокси́лот на примере салициловой кислоты	ПК 2.5, ОК 04, ОК 07 ЛР 16

Максимальное количество баллов по всему заданию: 10 баллов

Оценочная шкала:

10% ошибок – «отлично» (9-10 баллов);

20% ошибок - «хорошо» (8 баллов);

30% ошибок – «удовлетворительно» (7 баллов)

5. Перечень вопросов к текущей аттестации

1. Основные положения теории А. М. Бутлерова.
2. Классификация органических соединений.
3. Изомерия органических соединений.
4. Классификация органических реакций.
5. Электронные эффекты заместителей
6. Номенклатура, изомерия, основные методы получения алканов.
7. Гибридизация. Строение молекулы метана.
8. Химические свойства алканов
9. Механизм цепных (гомолитических) реакций замещения в алканах.
10. Гибридизация. Строение молекулы этилена.
11. Номенклатура, изомерия, основные методы получения алкенов.
12. Химические свойства алкенов.
13. Механизм реакций электрофильного присоединения в алкенах. Правило Марковникова и Зайцева.
14. Механизм реакций радикального присоединения в алкенах (перекисный эффект).
15. Номенклатура, изомерия, основные методы получения диеновых углеводородов.
16. Химические свойства диеновых углеводородов.
17. Номенклатура, изомерия, основные методы получения алкинов.
18. Гибридизация. Строение молекулы ацетилен.
19. Химические свойства алкинов.
20. Номенклатура, изомерия, основные методы получения циклоалканов.
21. Химические свойства циклоалканов
22. Гибридизация. Строение молекулы бензола.
23. Номенклатура, изомерия, основные методы получения бензола и его гомологов.
24. Химические свойства бензола и его гомологов.
25. Механизм реакций электрофильного замещения в аренах.
26. Номенклатура, изомерия, основные методы получения спиртов.
27. Строение спиртов. Химические свойства спиртов.
28. Классификация спиртов, строение фенола. Сравнение свойств спиртов и фенола.
29. Номенклатура, изомерия, основные методы получения фенолов.
30. Химические свойства фенолов.
31. Номенклатура, изомерия, основные методы получения альдегидов и кетонов.
32. Химические свойства альдегидов и кетонов.
33. Номенклатура, изомерия, основные методы получения карбоновых кислот.
34. Строение карбоксильной группы. Кислотность и ее связь со строением молекулы, образование водородных связей. Химические свойства карбоновых кислот.
35. Производные карбоновых кислот и их свойства. Взаимные превращения.
36. Классификация азотсодержащих соединений.
37. Номенклатура, изомерия, основные методы получения аминов.
38. Классификация аминов. Строение аминогруппы. Химические свойства аминов. Аминокислоты.
39. Классификация углеводов. Моносахариды.

40. Гетероциклические соединения. Классификация. Пиррол, тиофен, фуран