

Документ подписан простой электронной подписью  
Информация о владельце:  
ФИО: Игнатенко Григорий Анатольевич  
Должность: Ректор  
Дата подписания: 25.03.2025 12:07:42  
Уникальный программный ключ:  
c255aa436a6dccbd528274f148780fe5b9ab4264

МИНИСТЕРСТВО ЗДРАВООХРАНЕНИЯ  
РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ  
ФЕДЕРАЛЬНОЕ ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ  
ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ  
«ДОНЕЦКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ МЕДИЦИНСКИЙ УНИВЕРСИТЕТ ИМЕНИ  
М. ГОРЬКОГО»  
МИНИСТЕРСТВА ЗДРАВООХРАНЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

Кафедра фармацевтической и медицинской химии

«Утверждено»  
на заседании кафедры  
«30» августа 2024 г.  
протокол № 1  
заведующий кафедрой  
к.хим.н., доц. В.В. Игнатъева

**Фонд оценочных средств по дисциплине**

**ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ**

Специальность

33.05.01 Фармация

**ЛИСТ АКТУАЛИЗАЦИИ ФОНДА ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ ДИСЦИПЛИНЫ**

<b>№</b>	<b>Дата и номер протокола утверждения</b>	<b>Раздел ФОС</b>	<b>Основание актуализации</b>	<b>Должность, ФИО, подпись, ответственного за актуализацию</b>

**Паспорт фонда оценочных средств по дисциплине**

**ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ**

Код и наименование компетенции	Код контролируемого индикатора достижения компетенции	Задания	
		Тестовые задания	Ситуационные задания
<b>Универсальные компетенции (УК)</b>			
<b>УК 1</b> Способен осуществлять критический анализ проблемных ситуаций на основе системного подхода, вырабатывать стратегию действий	<b>ИД ук-1.1</b> Анализирует проблемную ситуацию, как систему, выявляя ее составляющие и связи между ними	<b>Т1 ИД ук-1.1</b> <b>Т2 ИД ук-1.1</b>	<b>С1 ИД ук-1.1</b>
<b>Общепрофессиональные компетенции (ОПК)</b>			
<b>ОПК 1</b> Способен использовать основные биологические, физико-химические, химические и математические методы для разработки, исследований и экспертизы лекарственных средств, изготовления лекарственных препаратов	<b>ИД опк-1.2</b> Применяет основные физико-химические и химические методы анализа для разработки, исследований и экспертизы лекарственных средств, лекарственного растительного сырья и биологических объектов	<b>Т3 ИД опк-1.2</b> <b>Т4 ИД опк-1.2</b>	<b>С2 ИД опк-1.2</b>

Оценивание результатов текущей успеваемости, ИМК, экзамена и выставление оценок за дисциплину проводится в соответствии с действующим Положением об оценивании учебной деятельности студентов ФГБОУ ВО ДонГМУ Минздрава России

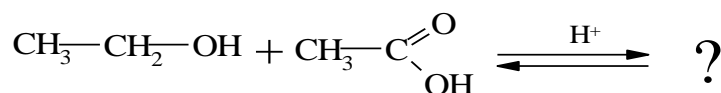
## Образцы оценочных средств

### Тестовые задания

**T1 ИД ук-1.1** Гидратация пропена в присутствии серной кислоты с образованием пропанола-2 протекает по механизму

- А. \*Электрофильного присоединения ( $A_E$ )
- Б. Электрофильного замещения ( $S_E$ )
- В. Радикального замещения ( $S_R$ )
- Г. Нуклеофильного замещения ( $S_N$ )

**T2 ИД ук-1.1** В реакции этерификации этилового спирта с уксусной кислотой, протекающей по схеме



формула конечного продукта

- А.\*  $\text{CH}_3\text{—C}\begin{array}{l} \text{=O} \\ \text{O} \end{array}\text{—O—CH}_2\text{—CH}_3$
- Б.  $\text{CH}_3\text{—C}\begin{array}{l} \text{=O} \\ \text{O} \end{array}\text{—CH}_2\text{—CH}_3$
- В.  $\text{CH}_3\text{—CH}_2\text{—O—CH}_2\text{—CH}_3$
- Г.  $\text{CH}_3\text{—C}\begin{array}{l} \text{=O} \\ \text{O} \end{array}\text{—O—CH}_3$

**T3 ИД опк-1.2** Для получения этиламина в условиях перегруппировки амидов по Гофману (раствор брома в присутствии гидроксида натрия) нужно взять амид \_\_\_\_\_ кислоты

- А. Масляной
- Б. Муравьиной
- В. \*Пропионовой
- Г. Уксусной

**T4 ИД опк-1.2** Для подтверждения ненасыщенного характера линолевой кислоты нужно провести качественные реакции

- А.\* Гидратацию и гидрирование
- Б. Окисление по Вагнеру и бромирование
- В. Гидратацию и аминирование
- Г. Хлорирование и гидратацию

**Во всех тестовых заданиях правильный ответ отмечен звездочкой (\*)**

### Ситуационные задания

**С1 ИД ук-1.1** Для подтверждения подлинности лекарственного препарата проводят реакцию азосочетания.

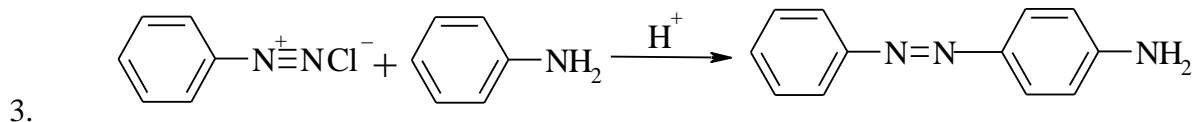
#### Вопросы:

1. Наличие каких функциональных групп можно подтвердить с помощью данной реакции?
2. Какой характер среды нужно создать для проведения данной реакции?

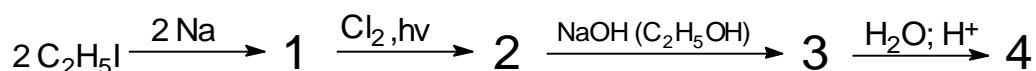
3. Напишите уравнения реакции азосочетания на примере анилина.

**Эталоны ответов:**

1. Реакцию азосочетания применяют для определения ароматической аминогруппы
2. Ароматические амины реагируют с диазосоединениями в слабокислой среде, фенолы - в слабощелочной.



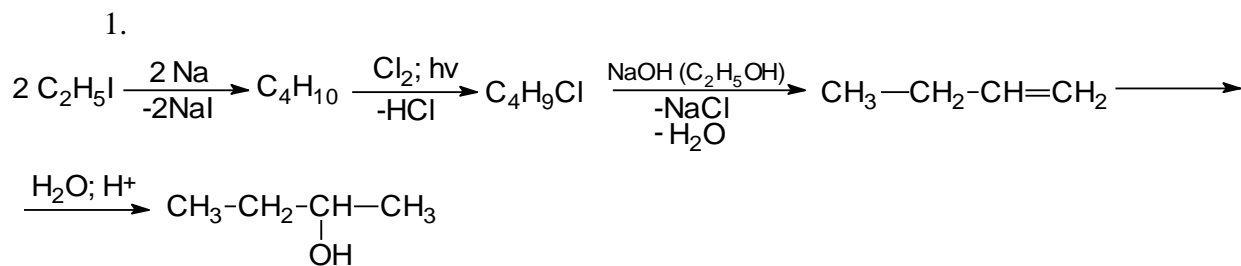
**С2 ИД** опк-1.2 Для получения лекарственного препарата этилийодид подвергают химическим превращениям по схеме:



**Вопросы:**

1. Определите структурные формулы веществ в схеме превращения.
2. Назовите вещества в схеме превращения

**Эталоны ответов:**



2. 1. Бутан, 2. Бутилийодид, 3. Бутен-1, 4. Бутанол-2