# Министерство науки и высшего образования Российской Федерации НАЦИОНАЛЬНЫЙ ИССЛЕДОВАТЕЛЬСКИЙ ТОМСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ УНИВЕРСИТЕТ (НИ ТГУ)

Химический факультет

УТВЕРЖДЕНО: И.о. декана А. С. Князев

Оценочные материалы по дисциплине

# Синтез химико-фармацевтических препаратов

по специальности

04.05.01 Фундаментальная и прикладная химия

Специализация: **Фундаментальная и прикладная химия** 

Форма обучения **Очная** 

Квалификация **Химик / Химик-специалист. Преподаватель химии** 

Год приема **2024** 

СОГЛАСОВАНО: Руководитель ОП В.В. Шелковников

Председатель УМК В.В. Шелковников

Томск - 2024

# 1. Компетенции и индикаторы их достижения, проверяемые данными оценочными материалами

Целью освоения дисциплины является формирование следующих компетенций:

- ОПК-1. Способен анализировать и интерпретировать результаты химических экспериментов, наблюдений и измерений в различных областях химии;
- ОПК-2. Способен проводить синтез, анализ, изучение структуры и свойств веществ и материалов, исследовать процессы с их участием;
- ОПК-3. Способен применять расчетно-теоретические методы для изучения свойств веществ и процессов с их участием, используя современное программное обеспечение и базы данных профессионального назначения;
- ПК-1. Способен планировать работу и выбирать адекватные методы решения научно-исследовательских задач в выбранной области химии, химической технологии или смежных с химией науках.

Результатами освоения дисциплины являются следующие индикаторы достижения компетенций:

- РООПК 1.1 Знает теоретические основы неорганической, органической, физической и аналитической химии, применяет их при решении профессиональных задач в других областях химии.
- РООПК 1.2 Умеет систематизировать и интерпретировать результаты экспериментов и расчетно-теоретических работ с использованием теоретических основ традиционных и новых разделов химии
- РООПК 1.3 Умеет грамотно формулировать заключения и выводы по результатам работы
- РООПК 2.1 Знает стандартные приемы и операции, используемые при получении веществ неорганической и органической природы
- РООПК 2.2 Знает теоретические основы методов изучения состава, структуры и свойств для грамотного выбора метода исследования
- РООПК 2.3 Умеет проводить стандартные синтезы по готовым методикам, выполнять стандартные операции для определения химического и фазового состава веществ и материалов, а также использовать серийное научное оборудование для изучения их свойств
- РООПК 3.1 Знает основы теоретической физики, математического анализа и квантовой химии; основные теоретические и полуэмпирические модели, применяемые при решении задач химической направленности
- РОПК 1.1 Умеет разрабатывать стратегию научных исследований, составляет общий план и детальные планы отдельных стадий.
- РОПК 1.2 Умеет выбирать экспериментальные и расчетно-теоретические методы решения поставленной задачи, используя достижения современной химической науки, и исходя из имеющихся, материальных, информационных и временных ресурсов.

### 2. Оценочные материалы текущего контроля и критерии оценивания

Элементы текущего контроля:

- устный опрос;
- отчет по лабораторной работе;
- индивидуальное задание

Устный опрос: (РООПК 1.1)

- 1. Что такое БАС, какими свойствами они обладают?
- 2. Какой стратегии придерживаются при создании новых лекарственных препаратов?
  - 3. Какова схема разработки нового лекарственного средства?

- 4. Какие перспективы открывает направленная разработка новых лекарственных препаратов с заранее заданными свойствами?
  - 5. Какими методами получают БАС в настоящее время?
- 6. Какие методы можно отнести к традиционным, а какие к современным и даже методам будущего?
  - 7. Для каких целей получают БАС?

Устный опрос критерии оценивания:

«зачет» — знание ключевых проблем и основного содержания вопроса, умение оперировать понятиями по своей тематике вопроса, в целом логически корректное, но не всегда точное и аргументированное изложение ответа;

«не зачет» – незнание либо отрывочное представление о материале вопроса, неумение оперировать понятиями дисциплины, неумение логически определенно и последовательно излагать ответ

Отчет по лабораторной работе: (РООПК 1.3, РООПК 2.1, РООПК 2.3, РОПК 1.1, РОПК 1.2)

Перечень тем лабораторных работ:

- 1. Синтез гликолурила, очистка и идентификация;
- 2. Синтез аллантоина, очистка и идентификация;
- 3. Синтез тетра-N-метилгликолурила, очистка и идентификация;
- 4. Экстракция бетулина из коры березы;
- 5. Получение аллобетулина продукта перегруппировки бетулина.

Отчет студента по лабораторной работе должен содержать следующие пункты:

- 1. Название работы.
- 2. Цель работы.
- 3. Краткая теоретическая часть.
- 4. Приборы и реактивы.
- 5. Схема синтеза.
- 6. Расчетная часть.
- 7. Краткое описание установки.
- 8. Вывод.
- 9. Вопросы и задания.

Индивидуальное задание (РООПК 1.1, РООПК 1.2, РООПК 3.1) состоит из двух заданий: 1 теоретический вопрос и 1 задача.

Примеры теоретических вопросов:

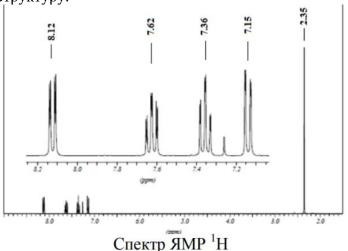
- 1. Как осуществляется поиск новых источников БАС?
- 2. Как связаны химическая структура вещества с его биологическим действием?

# Примеры задач:

1. Была проведена реакция с применением 2-амино-4-тиазолинона в качестве субстрата. По окончанию реакции записали ИК-спектр выделенного соединения, который наложили на спектр-образец вещества — 2-амино-4-тиазолинона. Определите, был ли модифицирован субстрат, ответ аргументируйте.



2. Ароматическому лекарственному соединению с брутто-формулой  $C_9H_8O_4$  соответствуют нижеприведенные спектры ИК и ЯМР (растворитель CDCl<sub>3</sub>). Определите его структуру.



Оценочные материалы в полном объеме содержатся в электронном учебном курсе на платформе MOODLE https://moodle.tsu.ru/course/view.php?id=33430

# 3. Оценочные материалы итогового контроля (промежуточной аттестации) и критерии оценивания

3.1 Порядок проведения экзамена

Экзамен в седьмом семестре проводится в письменной форме по билетам.

Экзаменационный билет состоит из трех частей. Продолжительность экзамена 1,5 часа.

Билет состоит из трех вопросов: 2 теоретических вопроса и 1 задача. Продолжительность зачета 1,5 часа. Каждый теоретический вопрос оценивается в 5 баллов, а задача -10 баллов. Максимальный балл -20.

Два теоретических вопроса проверяют РООПК 1.1, РООПК 1.2, РООПК 2.2, РОПК 1.1. Задача проверяет ОПК-3, РООПК 1.2, РООПК 3.1, РОПК 1.2.

3.2 Примеры экзаменационных билетов

#### Билет 1

1. В синтезе ряда лекарственных препаратов в химико-фармацевтической промышленности используется каталитический метод хлорирования молекулярным

хлором ароматических соединений. Укажите какой из нижеприведенных катализаторов применяется для эффективного синтеза *n*-хлортолуола при хлорировании молекулярным хлором толуола:

A. H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

**B**. ZnCl<sub>2</sub>

С. Графит(сажа)

**D**. Fe

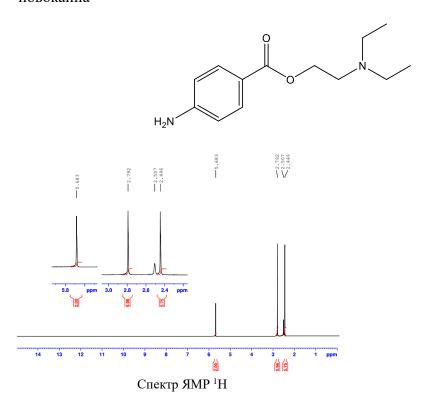
 $\mathbf{E.}\ \mathrm{BF}_{3}$ 

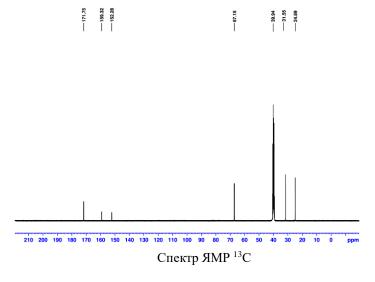
2. В терапевтической практике широко применяется лекарственный препарат Новокаин (Диэтиламино)-этил-4-аминобензоат анестетического действия, схема синтеза которого приведена ниже.

$$H_2N$$
  $C_2H_5$   $C_2H_5$   $C_2H_5$   $C_2H_5$   $C_2H_5ONa$   $C_2H_5ONa$   $C_2H_5$   $C_2H_5$ 

К какому типу химических реакций относится этот процесс? Приведите механизм этой реакции и какие методы идентификации новокаина Вы можете предложить.

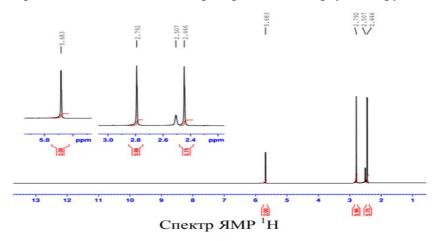
3. На основании данных ИК - и ЯМР - спектров сделайте вывод о чистоте субстанции новокаина





Билет 7

- 1. Какие преимущества имеются у терапевтических лекарственных систем?
- 2. Образование фиолетового раствора со спиртовым раствором хлорида железа (III) свидетельствует о наличии в структуре парацетамола
  - А) спиртовой гидроксильной группы
  - В) карбоксильной группы
  - С) амидной группы
  - D) фенольной гидроксильной группы.
- 3. Соотнесите ПМР-спектры (растворитель DMSO- $d_6$ ) новокаина с его структурной формулой. Используя шкалы химических сдвигов, предположите какие сигналы могут наблюдаться в спектре ЯМР  $^{13}$ С для данного препарата. Ответ аргументируйте.



## 3.3. Критерии оценивания

Результаты дисциплины определяются оценками «отлично», «хорошо», «удовлетворительно», «неудовлетворительно».

1 и 2 вопросы в билете оценивается 5 баллов, 3 вопрос -10. Максимальная сумма баллов за 3 вопроса -20 баллов. Учитывается полнота и содержание ответа.

Оценка «отлично»: студент набрал 17-20 баллов.

Оценка «хорошо»: студент набрал 14-16 баллов.

Оценка «удовлетворительно»: студент набрал 10-15 баллов.

Оценка «неудовлетворительно»: студент набрал 9 и менее баллов.

# 4. Оценочные материалы для проверки остаточных знаний (сформированности компетенций)

Тест

- 1. Требования, предъявляемые к методикам анализа (ОПК-2, РООПК 2.2):
  - 1) воспроизводимость и правильность
  - 2) чувствительность
  - 3) избирательность (специфичность)
  - 4) унификация
  - 5) определение фармакологически активного лекарственного вещества
- 2. В основные задачи фармацевтической химии входят (РООПК 1.1):
  - 1) организация управления фармацевтической службы
  - 2) поиск и создание лекарственных средств
  - 3) изучение флоры лекарственных растений
  - 4) изготовление лекарств аптечного и заводского производства
  - 5) осуществление контроля качества лекарственных средств

#### Задачи

1. Осуществите превращения (ОПК-2, РООПК 2.1).

$$CH_2 = CH - CH_2 - CH_2 - CH = CH_2$$

$$H_2C$$

$$CH_2$$

$$H_2C$$

$$CH_2$$

$$CH_2$$

2. Предложите синтетический путь получения соединения (ОПК-2, РООПК 2.1, РОПК 1.1)

- 3. Приведите реакции (отразив механизм) получения антибактериального препарата на основе пара-аминобензолсульфаниламида. (РОПК 1.1)
- 4. Рассчитайте объем 0,1 М раствора серебра нитрата, который будет затрачен на титрование 1 мл лекарственного препарата: Раствора натрия бромида 0,5% 200,0 мл; Кофеина-бензоата натрия 0,5. (ОПК-3, ПК-1, РООПК 3.1)
- 5. Количественное определение фармацевтической субстанции «Argenti nitras» по фармакопейной статье проводят следующим образом: около 0,3 г препарата (точная навеска) растворяют в 50 мл воды, прибавляют 5 мл разведенной азотной кислоты и титруют 0,1 М раствором аммония тиоцианата (индикатор железоаммониевые квасцы). Серебра нитрата в фармацевтической субстанции должно быть не менее 99,75 %. (РООПК 1.2, РООПК 1.3, РООПК 3.1)

✓ Рассчитайте массовую долю фармацевтической субстанции в процентах, если навеска анализируемого образца 0.3026 г, М.м. серебра нитрата 169.87, объем раствора аммония тиоцианата (K = 0.99), пошедшего на титрование -18.0 мл.

✓ На основе полученных данных сделайте заключение о соответствии исследуемого образца требованиям ФС.

### Теоретические вопросы

- 1. Источники получения лекарственных средств химический синтез, выделение из животных и растительных объектов, биотехнологические методы. Показать на примере тиреоидина, ампициллина, фенола. (ОПК-2, РООПК 1.1, РОПК 1.1)
- 2. Основные этапы поиска новых потенциальных лекарств. (РООПК 1.3)

## Информация о разработчиках

Бакибаев Абдигали Абдиманапович, д-р. хим. наук, профессор кафедры природных соединений, фармацевтической и медицинской химии Национального исследовательского Томского государственного университета.

Разгуляева Юлия Дмитриевна, САЕ «Умные материалы и технологии» Национального исследовательского Томского государственного университета, ассистент.