

Министерство науки и высшего образования Российской Федерации
федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования
«Санкт-Петербургский государственный университет промышленных технологий и дизайна»
(СПбГУПТД)

УТВЕРЖДАЮ
Директор ВШТЭ



Рабочая программа дисциплины

Б1.В.ДВ.05.01 Химия и технология экстрактивных веществ и терпенов

Учебный план: _____ ФГОС3++b180301.12-1234_26-14.plx

Кафедра: Органической химии

Направление подготовки:
(специальность) 18.03.01 Химическая технология

Профиль подготовки:
(специализация) Химическая технология органических веществ

Уровень образования: бакалавриат

Форма обучения: очная

План учебного процесса

Семестр (курс для ЗАО)		Контактная работа обучающихся		Сам. работа	Контроль, час.	Трудоё мкость, ЗЕТ	Форма промежуточной аттестации
		Лекции	Лаб. занятия				
7	УП	17	34	92,75	0,25	4	Зачет
	РПД	17	34	92,75	0,25	4	
Итого	УП	17	34	92,75	0,25	4	
	РПД	17	34	92,75	0,25	4	

Рабочая программа дисциплины составлена в соответствии с федеральным государственным образовательным стандартом высшего образования по направлению подготовки 18.03.01 Химическая технология, утверждённым приказом Минобрнауки России от 07.08.2020 г. № 922

Составитель (и):

Кандидат химических наук, доцент

Шафеева М.В.

От кафедры составителя:

Заведующий кафедрой органической химии

Тришин Ю.Г.

От выпускающей кафедры:

Заведующий кафедрой

Тришин Ю.Г.

Методический отдел:

Фахретдинова А. Р.

1 ВВЕДЕНИЕ К РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЕ ДИСЦИПЛИНЫ

1.1 Цель дисциплины: Сформировать компетенции обучающегося в области химической технологии продуктов тонкого органического синтеза на основе природных источников органических веществ.

1.2 Задачи дисциплины:

- Сформировать прочные знания о важнейших природных источниках терпенов, методах их извлечения и синтеза;
- Раскрыть основные закономерности свойств экстрактивных веществ и терпенов различных видов;
- Рассмотреть принципиальные технологические схемы получения продуктов на основе экстрактивных веществ и терпенов;
- Рассмотреть главные области применения экстрактивных веществ и терпенов;
- Продемонстрировать преимущества использования терпенов как возобновляемого природного сырья по сравнению с нефтехимическими полупродуктами в технологии тонкого органического синтеза.

1.3 Требования к предварительной подготовке обучающегося:

Предварительная подготовка предполагает создание основы для формирования компетенций, указанных в п. 2, при изучении дисциплин:

2 КОМПЕТЕНЦИИ ОБУЧАЮЩЕГОСЯ, ФОРМИРУЕМЫЕ В РЕЗУЛЬТАТЕ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ

ПК-2: Способен подготавливать данные и составлять обзоры, отчеты, заявки на изобретения и научные публикации по выполненному заданию с учетом защиты объектов интеллектуальной собственности и коммерческой тайны предприятия

Знать: важнейшие природные источники терпенов, методы их извлечения и синтеза, основные закономерности свойств терпенов различных видов; классификацию и характеристику типового оборудования технологических процессов получения продуктов на основе терпенов; методы и средства контроля основных технологических процессов получения продуктов на основе терпенов.

Уметь: выполнять теоретический анализ химических процессов на основе собственных экспериментальных данных с использованием современных расчетных методов; давать рекомендации по технологическим приемам повышения основных показателей процессов на основе выполненного теоретического анализа.

Владеть: навыками осуществления технологических операций в синтезе продуктов тонкого органического синтеза; навыками формирования технологий на основе результатов теоретического анализа процессов органического синтеза

3 СОДЕРЖАНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ

Наименование и содержание разделов, тем и учебных занятий	Семестр (курс для ЗАО)	Контактная работа		СР (часы)	Форма текущего контроля
		Лек. (часы)	Лаб. (часы)		
Раздел 1. Общие представления о терпенах и путях их биосинтеза	7				О
Тема 1. Общие представления о терпенах Определение терпенов и терпеноидов. Классификация терпенов по числу изопреноидных остатков: геми-, моно-, сескви-, ди-, сестер-, три-, тетра- и политерпены. Классификация терпенов по строению углеродного скелета, примеры и распространение в природе конкретных соединений. Монотерпены — ациклические, циклогексаноидные (моно-, ди- и трициклические), циклопентаноидные. Сесквитерпены — ациклические, моноциклические, бициклические, трициклические. Дитерпены — ациклические, бициклические, трициклические, тетрациклические. Тетрациклические соединения как главная группа тритерпеноидов. Стероиды. Тетратерпены — каротиноиды. Полипренолы.		1		6	
Тема 2. Основы биосинтеза терпенов. Ацетил-СоА — предшественник при биосинтезе терпенов. Образование изопентенилпирофосфата (ИПФ), диметилаллилпирофосфата (ДМАПФ), геранилпирофосфата (ГПФ), фарнизилпирофосфата (ФПФ). Биосинтез монотерпенов циклического строения.		1		5	
Раздел 2. Химия терпенов					

Тема 3. Монотерпеноиды 2,6-диметил октанового ряда Строение и получение бета-мирцена термолизом бета-пинена. Строение и получение оцимена термолизом альфа-пинена. Промышленные и лабораторные методы получения важнейших кислородсодержащих терпеноидов 2,6-диметил октанового ряда: цитронеллола, гераниола, нерола, линалоола. Получение цитронеллола: 1) из альфа-пинена через пинан, 3,7-диметил-1,6-октадиен и эпоксипроизводное 3,7-диметил-1,6-октадиена, 2) гидрированием цитронеллала или гераниола. Получение гераниола и нерола: 1) из мирцена гидрохлорированием с последующим ацелированием нерил- и геранилхлоридов и омылением соответствующих эфиров, 2) изомеризацией линалоола, 3) гидрированием цитраля. Получение линалоола: 1) из альфа-пинена по схеме "пинан-гидроперекись пинана-пинан-2-ол", 2) из бета-пинена через мирцен, мирценилхлорид, ацетат линалоола. Сtereoизомерия цитронеллола и линалоола. Химические свойства соединений 2,6-диметил октанового ряда. Термо- и фотоиндуцируемые взаимопревращения в системе оцимен - аллоцимен - пиронен. Реакции электрофильного присоединения: 1,4-присоединение хлористого водорода к мирцену. Катализируемая кислотами циклизация в производные п-ментана: получение изопугенола из цитронеллала. Лабораторная работа №1. Гидрирование пинена на катализаторе никель Ренея Лабораторная работа №2. Окисление пинана в гидроперекись пинана.		2	12	7	
Тема 4. Монотерпеноиды п-ментанового ряда Строение лимонена (дипентена). Его получение: 1) термолизом альфа- и бета-пиненов, 2) дегидратацией альфа-терпинеола. Строение терпиненов. Получение терпинолена дегидратацией альфа-терпинеола. Строение альфа- и бета-фелландренов, их нахождение в природных источниках. Строение альфа-, бета- и гамма-терпинеолов. Получение альфа-терпинеола из альфа-пинена через терпингидрат. Получение ментола из природных источников и синтетически путем алкилирования м-крезола пропиленом с последующим гидрированием бензольного кольца. Окисление ментола в ментон. Синтез пулегона из цитронеллала путем кислотнокатализируемой циклизации с последующей изомеризацией изопулегона и окислением пулегола. Окисление монотерпеноидов п-ментанового ряда: 1) образование аллильных гидроперекисей на примере гамма-терпинена, 2) образование циклических перекисей ([2+4]-циклоприсоединение кислорода) на примере альфа-терпинена. Гидрирование монотерпеноидов п-ментанового ряда до п-ментана на примере дипентена. Реакции расширения цикла на примере получения эйкарвола из карвона. Лабораторная работа №3. Восстановление гидроперекиси пинана в пинан-2-ол		2	9	9	

Тема 5. Монотерпеноиды группы карана Структура и стереоизомерия дельта2-, дельта3-, дельта4-каренов, цис- и транс-каранов. Получение дельта3-карена перегонкой скипидара. Химические свойства монотерпеноидов группы карана на примере реакций дельта3-карена: 1) взаимодействие с хлористым водородом как пример присоединения по двойной связи и трехчленному циклу, 2) взаимодействие с параформом и уксусной кислотой (получение вальтерилацетата) как пример реакции с сохранением обоих циклов и перемещением двойной связи.		2		8	
Тема 6. Монотерпеноиды группы пинана (производные бицикло-[3.1.1]-гептана) Структура и стереоизомерия альфа-, бета-, гамма-пиненов, цис- и транс-пинанов. Получение альфа-, бета-пиненов из скипидара. Химические свойства производных группы пинана. Термолиз $\square$-пинена – размыкание обоих циклов как способ получения алооцимена, а одного четырехчленного – альфа-, бета-пиренов. Окисление альфа- и бета-пиненов кислородом в присутствии воды – получение продуктов аллильного окисления, размыкания четырехчленного цикла и эпоксидирования экзоциклической связи C=C. Окисление альфа-пинена в соответствующую $\square$-окись и последующая изомеризация ее в камфоленовый альдегид. Реакции $\square$-пинена с электрофильными реагентами - превращения 2-пинанильного катиона в производные борнанового, фенханового и ментанового типов: а) присоединение хлористого водорода (перегруппировка Вагнера) - получение борнилхлорида, б) присоединение хлора – получение борнилдихлорида, 3) гидратация – получение терпингидрата. Каталитическое гидрирование альфа- и бета-пиненов - получение пинана. Свойства пинана и его производных. Термолиз пинана – получение дигидромирцена в результате размыкания обоих циклов. Использование дигидромирцена для получения дигидромирценола (гидратация с последующим каталитическим гидрированием). Свободнорадикальное окисление пинана в гидроперекись пинана. Восстановление гидроперекиси пинана в пинан-2-ол. Пиролиз пинан-2-ола (бирадикальный механизм термического расщепления) в линалоол. Лабораторная работа №4. Получение изоборнилацетата из камфена		2	9	7	
Раздел 3. Глубокая химическая переработка терпенов					Л,О,Ко

Тема 7. Скипидар как важнейший источник терпеновых углеводородов Объемы производства и важнейшие пути использования скипидаров. Технология промышленного получения и состав живичного, экстракционного, сульфатного и сухоперегонного скипидара. Лабораторная работа №5. Ректификация скипидара		1	4	5	
Тема 8. Промышленное производство пинана путем каталитического гидрирования пинена Основные физико-химические свойства и области применения пинана. Технические требования на пинан. Исходное сырье для получения пинана: альфа-пинен, никелевый катализатор. Технологическая схема получения пинана. Режимные характеристики процесса получения пинана. Отходы и выбросы. Технологический контроль процесса, выходной контроль качества продукта.		1		7	
Тема 9. Промышленное производство гидроперекиси пинана Основные физико-химические свойства и области применения гидроперекиси пинана. Технические требования на гидроперекись пинана. Исходное сырье для получения гидроперекиси пинана: пинан, воздух, инициатор. Технологическая схема получения гидроперекиси пинана. Режимные характеристики процесса получения гидроперекиси пинана. Технологический контроль процесса, выходной контроль качества продукта.		1		8	
Тема 10. Промышленное производство пинан-2-ола Основные физико-химические свойства и области применения пинан-2-ола. Технические требования на пинан-2-ол. Исходное сырье для получения пинан-2-ола: гидроперекись пинана, сульфид натрия, гидроксид натрия. Технологическая схема получения пинан-2-ола. Режимные характеристики процесса получения пинан-2-ола. Технологический контроль процесса, выходной контроль качества продукта. Экологические аспекты производства пинан-2-ола.		1		7	
Тема 11. Промышленное производство терпинеола Важнейшие физико-химические свойства и области применения терпинеола. Технические требования на терпинеол. Исходное сырье для получения терпинеола: α-пинен, муравьиная кислота, едкий натр. Технологическая схема получения терпинеола. Технологические характеристики процесса получения терпинеола. Побочные продукты (формиат натрия), отходы и выбросы. Технологический контроль процесса, выходной контроль качества продукта.		1		8	

Тема 12. Промышленное производство камфоры из альфа-пинена Основные физико-химические свойства и области применения камфоры. Технические требования на камфору. Исходное сырье для получения камфоры: альфа-пинен, двуокись титана, серная и муравьиная кислоты, медьсодержащий катализатор. Технологическая схема получения камфоры. Четыре основные стадии получения камфоры: изомеризация пинена в камфен, получение изоборнилформиата, омыление изоборнилформиата в изоборнеол, дегидрирование изоборнеола. Режимные характеристики процесса получения камфоры на каждой стадии. Технологический контроль процесса, выходной контроль качества продукта.		1		7,5	
Тема 13. Промышленное производство изомеризационного скипидара и окситерпеновой смолы Важнейшие физико-химические свойства и области применения изомеризационного скипидара и окситерпеновой смолы. Исходное сырье для получения изомеризационного скипидара: обеспиленный скипидар и титановый катализатор. Технологическая схема и характеристики процесса получения изомеризационного скипидара. Технологический контроль процесса. Технологическая схема и основные параметры процесса получения окситерпеновой смолы. Контроль процесса ее получения, выходной контроль качества продукта.		1		8,25	
Итого в семестре (на курсе для ЗАО)		17	34	92,75	
Консультации и промежуточная аттестация (Зачет)		0,25			
Всего контактная работа и СР по дисциплине		51,25		92,75	

4 КУРСОВОЕ ПРОЕКТИРОВАНИЕ

Курсовое проектирование учебным планом не предусмотрено

5 БАЛЛЬНО-РЕЙТИНГОВАЯ СИСТЕМА ОЦЕНИВАНИЯ

Использование балльно-рейтинговой системы не предусмотрено.

6. ОПИСАНИЕ ПОКАЗАТЕЛЕЙ, КРИТЕРИЕВ, СИСТЕМЫ И СРЕДСТВ ОЦЕНИВАНИЯ РЕЗУЛЬТАТОВ ОБУЧЕНИЯ

6.1 Показатели оценивания

Код компетенции	Показатели оценивания результатов обучения
ПК-2	1. Имеет представление о природных источниках терпенов, методах их извлечения и синтеза, основных закономерностях свойств терпенов различных видов; классификации и характеристике типового оборудования технологических процессов получения продуктов на основе терпенов; методах и средствах контроля основных технологических процессов. 2. Анализирует химические процессы на основе собственных экспериментальных данных с использованием современных расчетных методов; дает рекомендации по технологическим приемам повышения основных показателей процессов. 3. Синтезирует продукты тонкого органического синтеза; формирует технологии на основе результатов теоретического анализа процессов.

6.2 Система и критерии оценивания

Шкала оценивания	Критерии оценивания сформированности компетенций	
	Устное собеседование	Письменная работа
Зачтено	Обучающийся твердо знает программный материал, грамотно и по существу излагает его, не допускает существенных неточностей в ответе на вопросы, способен правильно применить основные методы и инструменты при решении практических задач, владеет необходимыми навыками и приемами их выполнения.	Предложенная задача решена правильно, написаны все промежуточные и конечный продукты предложенной схемы реакций.
Не зачтено	Обучающийся не может изложить значительной части программного материала, допускает существенные ошибки, допускает неточности в формулировках и доказательствах, нарушения в последовательности изложения программного материала; неуверенно, с большими затруднениями выполняет практические задания.	Предложенная задача не решена или решена не правильно.

6.3 Типовые контрольные задания и/или иные материалы, используемые для оценки результатов обучения

6.3.1 Типовые контрольные вопросы

№ п/п	Формулировки вопросов
Семестр 7	
1	Общие представления о терпенах. Классификация терпенов.
2	Современные представления о путях биосинтеза терпенов
3	Скипидар как важнейший источник терпеновых углеводородов, промышленные методы его получения, зависимость свойств от способа получения.
4	Монотерпеноиды 2,6-диметилоктанового ряда как продукты тонкого органического синтеза.
5	Строение монотерпеноидов 2,6-диметилоктанового ряда
6	Способы получения монотерпеноидов 2,6-диметилоктанового ряда
7	Химические свойства монотерпеноидов 2,6-диметилоктанового ряда
8	Строение монотерпеноидов п-ментанового ряда
9	Способы получения монотерпеноидов п-ментанового ряда
10	Химические свойства монотерпеноидов п-ментанового ряда
11	Строение и способы получения монотерпеноидов группы карана
12	Химические свойства монотерпеноидов группы карана
13	Строение монотерпеноидов группы пинана (производные бицикло-[3.1.1]-гептана)
14	Способы получения монотерпеноидов группы пинана (производные бицикло-[3.1.1]-гептана)
15	Химические свойства монотерпеноидов группы пинана (производные бицикло-[3.1.1]-гептана)
16	Объемы производства и важнейшие пути использования скипидаров.
17	Составить схему уравнений основных и побочных реакций процесса получения пинана путем каталитического гидрирования пинена. Представить механизм реакций, лежащих в основе процесса.
18	Составить схему уравнений основных и побочных реакций процесса получения гидроперекиси пинана из пинана. Представить механизм реакций, лежащих в основе процесса.
19	Составить схему уравнений основных и побочных реакций процесса получения пинан-2-ола. Представить механизм реакций, лежащих в основе процесса.
20	Составить схему уравнений основных и побочных реакций процесса получения терпинеола. Представить механизм реакций, лежащих в основе процесса.
21	Составить схему уравнений основных и побочных реакций процесса получения камфоры из α -пинена. Представить механизм реакций, лежащих в основе процесса.
22	Составить схему уравнений основных и побочных реакций процесса получения изомеризационного скипидара.
23	Составить схему уравнений основных и побочных реакций процесса получения окситерпеновой смолы.

6.3.2 Типовые тестовые задания

Не предусмотрено

6.3.3 Типовые практико-ориентированные задания (задачи, кейсы)

1. Объяснить физические основы процесса ректификации скипидара.

2. Составить схему уравнений основных и побочных реакций процесса производства терпинеола. Предложить способы очистки полученного продукта-сырца.

6.4 Методические материалы, определяющие процедуры оценивания результатов обучения

6.4.1 Условия допуска обучающегося к промежуточной аттестации и порядок ликвидации академической задолженности

Проведение промежуточной аттестации регламентировано локальным нормативным актом СПбГУПТД «Положение о проведении текущего контроля успеваемости и промежуточной аттестации обучающихся»

6.4.2 Форма проведения промежуточной аттестации по дисциплине

Устная ☐ Письменная ☐ Компьютерное тестирование ☐ Иная ☐

6.4.3 Особенности проведения промежуточной аттестации по дисциплине

Время на подготовку ответа 40 минут.

7. УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ И ИНФОРМАЦИОННОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ

7.1 Учебная литература

Автор	Заглавие	Издательство	Год издания	Ссылка
7.1.1 Основная учебная литература				
Исаева, Е. В., Еременко, О. Н., Почкутов, И. С.	Химия растительного сырья	Красноярск: Сибирский государственный университет науки и технологий имени академика М. Ф. Решетнева	2018	http://www.iprbookshop.ru/94921.html
Валеева, Р. Т., Понкратов, А. С., Мухачев, С. Г., Ананьева, О. В., Нуртдинов, Р. М., Емельянов, В. М.	Солома как перспективное сырье для биотехнологических производств	Казань: Казанский национальный исследовательский технологический университет	2016	http://www.iprbookshop.ru/62677.html
Травень В. Ф.	Органическая Химия (Лаборатория знаний) : учебное пособие для вузов : в 3 т. Т. II. — 7-е изд., электрон. — (Учебник для высшей школы)	Москва: Лаборатория знаний	2020	https://ibooks.ru/reading.php?short=1&productid=372724
Травень В. Ф.	Органическая Химия (Лаборатория знаний) : учебное пособие для вузов : в 3 т. Т. III. — 7-е изд., электрон. — (Учебник для высшей школы)	Москва: Лаборатория знаний	2020	https://ibooks.ru/reading.php?short=1&productid=372725
Травень В. Ф.	Органическая Химия (Лаборатория знаний) : учебное пособие для вузов : в 3 т. Т. I. — 7-е изд., электрон. — (Учебник для высшей школы)	Москва: Лаборатория знаний	2020	https://ibooks.ru/reading.php?short=1&productid=372723
7.1.2 Дополнительная учебная литература				
Демиденко, Н. Ю., Рязанова, Т. В., Почкутов, И. С., Кузнецов, Б. Н.	Технология сорбентов из растительного сырья	Красноярск: Сибирский государственный университет науки и технологий имени академика М. Ф. Решетнева	2018	http://www.iprbookshop.ru/94915.html

Ерёменко, О. Н., Исаева, Е. В., Почкутов, И. С.	Технология подготовки растительного сырья для биоконверсии	Красноярск: Сибирский государственный университет науки и технологий имени академика М. Ф. Решетнева	2018	http://www.iprbookshop.ru/94914.html
Руденко, Е. Ю.	Переработка отходов производства растительных масел	Самара: Самарский государственный технический университет, ЭБС АСВ	2018	http://www.iprbookshop.ru/90694.html
Шванская, И. А.	Перспективные направления создания продуктов функционального назначения на основе растительного сырья	Москва: Росинформмагротех	2012	http://www.iprbookshop.ru/15760.html

7.2 Перечень профессиональных баз данных и информационно-справочных систем

Электронно-библиотечная система IPRbooks [Электронный ресурс]. URL: <http://www.iprbookshop.ru/>
 Электронная библиотека ВШТЭ СПб ГУПТД [Электронный ресурс]. URL: <http://nizrp.narod.ru>
 Электронно-библиотечная система «Айбукс» [Электронный ресурс]. URL: <https://www.ibooks.ru/>
 Информационная система «Единое окно доступа к образовательным ресурсам. Раздел. Химия» [Электронный ресурс]. URL: http://window.edu.ru/catalog/?p_rubr=2.2.74.7
 Реферативная и справочная база данных рецензируемой литературы Scopus [Электронный ресурс]. URL: <https://www.scopus.com>
 Библиотека Химического факультета МГУ [Электронный ресурс] URL: <http://www.chem.msu.ru/rus/library/welcome.html>
 Химический портал [Электронный ресурс] URL: www.chemnavigator.com

7.3 Перечень лицензионного и свободно распространяемого программного обеспечения

Microsoft: Office Standard 2016 Russian OLP NL AcademicEdition
 Microsoft: Windows Professional 10 Russian Upgrade OLPNL AcademicEdition

7.4 Описание материально-технической базы, необходимой для осуществления образовательного процесса по дисциплине

Аудитория	Оснащение
Лекционная аудитория	Мультимедийное оборудование, специализированная мебель, доска
Б-339	Рефрактометры, весы лабораторные, приборы для определения температуры плавления, сушильный шкаф, плитки электрические, мешалки магнитные, мешалки механические, вакуумный насос, водоструйные насосы, вытяжные шкафы, испаритель роторный LABOROTA-4000, спектрофотометр СФ-2000.
Б-322	Приборы для определения температуры плавления, весы лабораторные, плитки электрические, мешалки магнитные, мешалки механические, микрокомпрессоры, вытяжные шкафы, водоструйные насосы, термостат, вытяжной шкаф, весы лабораторные, нагревательные плитки, иономер, рефрактометры, весы лабораторные, приборы для определения температуры плавления, сушильный шкаф, плитки электрические, мешалки магнитные, мешалки механические, вакуумный насос, водоструйные насосы, вытяжные шкафы, испаритель роторный LABOROTA-4000, спектрофотометр СФ-2000.