

МИНИСТЕРСТВО НАУКИ И ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ
Федеральное государственное автономное образовательное учреждение
высшего образования
"Казанский (Приволжский) федеральный университет"
Химический институт им. А.М. Бутлерова



УТВЕРЖДАЮ

Проректор по образовательной деятельности КФУ

Проф. Д.А. Таюрский

(ДО КФУ)

» _____ 20__ г.

подписано электронно-цифровой подписью

Программа дисциплины

Современные проблемы органического электросинтеза Б1.В.ДВ.7

Специальность: 04.05.01 - Фундаментальная и прикладная химия

Специализация: Физическая химия

Квалификация выпускника: Химик. Преподаватель химии

Форма обучения: очное

Язык обучения: русский

Автор(ы):

Лисицын Ю.А.

Рецензент(ы):

Зиганшин М.А., Манапова Л.З.

СОГЛАСОВАНО:

Заведующий(ая) кафедрой: Соломонов Б. Н.

Протокол заседания кафедры No ____ от " ____ " _____ 201__ г

Учебно-методическая комиссия Химического института им. А.М. Бутлерова:

Протокол заседания УМК No ____ от " ____ " _____ 201__ г

Регистрационный No 71919

Казань
2019

Содержание

1. Цели освоения дисциплины
2. Место дисциплины в структуре основной образовательной программы
3. Компетенции обучающегося, формируемые в результате освоения дисциплины /модуля
4. Структура и содержание дисциплины/ модуля
5. Образовательные технологии, включая интерактивные формы обучения
6. Оценочные средства для текущего контроля успеваемости, промежуточной аттестации по итогам освоения дисциплины и учебно-методическое обеспечение самостоятельной работы студентов
7. Литература
8. Интернет-ресурсы
9. Материально-техническое обеспечение дисциплины/модуля согласно утвержденному учебному плану

Программу дисциплины разработал(а)(и) лаборант Лисицын Ю.А. НИЛ Лаборатория синтетических физиологически активных веществ Химический институт им. А.М. Бутлерова, Yuri.Lisitsyn@kpfu.ru

1. Цели освоения дисциплины

Целями освоения дисциплины "Современные проблемы органического электросинтеза" являются раскрытие возможностей электрохимии в решении задач тонкого органического синтеза и подготовка студентов к научно-исследовательской и педагогической деятельности в области физической химии и электрохимии органических соединений, в частности.

2. Место дисциплины в структуре основной образовательной программы высшего профессионального образования

Данная учебная дисциплина включена в раздел "Б1.В.ДВ.7 Дисциплины (модули)" основной образовательной программы 04.05.01 Фундаментальная и прикладная химия и относится к дисциплинам по выбору. Осваивается на 4 курсе, 7 семестр.

Дисциплина 'Современные проблемы органического электросинтеза' относится к вариативной части блока дисциплин учебного плана подготовки бакалавров по направлению 'Химия' по профилю 'Физическая химия' (курс по выбору). Ее усвоение требует предварительного прохождения общеобразовательных дисциплин 'Неорганическая химия', 'Органическая химия' и 'Физическая химия' и особенно вариативного курса 'Органическая электрохимия'. Знания, полученные при прохождении дисциплины 'Современные проблемы органического электросинтеза', повысят теоретический уровень обучающихся в области электрохимии и органической химии, позволят студентам понять роль и место электроорганического синтеза в синтезе органических соединений, облегчат усвоение спецкурсов 'Гетерогенный катализ' и 'Каталитические методы в органическом синтезе'.

3. Компетенции обучающегося, формируемые в результате освоения дисциплины /модуля

В результате освоения дисциплины формируются следующие компетенции:

Шифр компетенции	Расшифровка приобретаемой компетенции
ОК-7 (общекультурные компетенции)	готовностью к саморазвитию, самореализации, использованию творческого потенциала
ОПК-1 (профессиональные компетенции)	способностью воспринимать, развивать и использовать теоретические основы традиционных и новых разделов химии при решении профессиональных задач
ПК-3 (профессиональные компетенции)	владением системой фундаментальных химических понятий и методологических аспектов химии, формами и методами научного познания
ПСК-1	способностью использовать основные закономерности химической науки и фундаментальные химические понятия в профессиональной деятельности в соответствии с выбранной специализацией

В результате освоения дисциплины студент:

1. должен знать:

знать законы электролиза, проблемы и возможности органического электросинтеза;

2. должен уметь:

опираясь на знания в области органической и электроорганической химии, уметь выбирать приемлемые пути и условия электросинтеза требуемых органических соединений;

3. должен владеть:

владеть основными вопросами препаративного электросинтеза.

4. должен демонстрировать способность и готовность:

демонстрировать навыки практического проведения электрослиза.

4. Структура и содержание дисциплины/ модуля

Общая трудоемкость дисциплины составляет 2 зачетных(ые) единиц(ы) 72 часа(ов).

Форма промежуточного контроля дисциплины: зачет в 7 семестре.

Суммарно по дисциплине можно получить 100 баллов, из них текущая работа оценивается в 50 баллов, итоговая форма контроля - в 50 баллов. Минимальное количество для допуска к зачету 28 баллов.

86 баллов и более - "отлично" (отл.);

71-85 баллов - "хорошо" (хор.);

55-70 баллов - "удовлетворительно" (удов.);

54 балла и менее - "неудовлетворительно" (неуд.).

4.1 Структура и содержание аудиторной работы по дисциплине/ модулю

Тематический план дисциплины/модуля

N	Раздел Дисциплины/ Модуля	Семестр	Неделя семестра	Виды и часы аудиторной работы, их трудоемкость (в часах)			Текущие формы контроля
				Лекции	Практические занятия	Лабораторные работы	
1.	Тема 1. Достижения и перспективы развития органического электросинтеза.	7	1-4	10	0	0	Тестирование

N	Раздел Дисциплины/ Модуля	Семестр	Неделя семестра	Виды и часы аудиторной работы, их трудоемкость (в часах)			Текущие формы контроля
				Лекции	Практические занятия	Лабораторные работы	
2.	Тема 2. Катализ в электрохимических процессах и медиаторный электросинтез. Классический электрокатализ. Строение двойного электрического слоя. Основное уравнение теории замедленного переноса заряда, ток обмена, измеряемая (кажущаяся) константа скорости гетерогенного переноса электрона, электростатическая и специфическая адсорбция, потенциальные кривые некаталитического и каталитического процессов. Зависимость механизма электрохимического процесса от материала электрода.	7	5-9	10	0	0	Контрольная работа

N	Раздел Дисциплины/ Модуля	Семестр	Неделя семестра	Виды и часы аудиторной работы, их трудоемкость (в часах)			Текущие формы контроля
				Лекции	Практические занятия	Лабораторные работы	
3.	Тема 3. Медиаторный электрокатализ. Прямой, непрямой и медиаторный процессы. Отличие медиатора от катализатора, способы генерирования медиаторов. Требования, предъявляемые к медиаторным системам, типы медиаторных систем, их достоинства и недостатки. Редокс-катализ и химический катализ. Преимущества использования медиаторов в лабораторном и промышленном электросинтезе. Системы медиатор - редокс-катализатор.	7	10-17	22	0	0	Устный опрос
	Тема . Итоговая форма контроля	7		0	0	0	Зачет
	Итого			42	0	0	

4.2 Содержание дисциплины

Тема 1. Достижения и перспективы развития органического электросинтеза.

лекционное занятие (10 часа(ов)):

Соотношение между микро- и макроэлектролизом, специфика применения вольтамперометрических данных при выборе условий синтеза органических соединений. История развития электроорганического синтеза. Законы электролиза. Электрохимические ячейки, электролизеры, диафрагмы, мембраны, электродные материалы, электролиты, массо- и теплоперенос, выделение продуктов и их идентификация. Диффузия, миграция, конвекция. Роль миграции в массопереносе. Концентрационная, электрохимическая и смешанная поляризация. Полные и частные поляризационные кривые. Гальвано и. потенциостатический режимы электролиза. Основные характеристики электрохимического процесса: рабочие плотность тока, электродный потенциал и область потенциалов, выходы продукта по току и веществу, конверсия реагента, энергорасход. Пути повышения скорости и селективности электрохимических процессов, условия эксперимента и электродная поляризация. Прямой, непрямой, спаренный электросинтез. Лабораторный, полупромышленный и промышленный электролиз.

Тема 2. Катализ в электрохимических процессах и медиаторный электросинтез. Классический электрокатализ. Строение двойного электрического слоя. Основное уравнение теории замедленного переноса заряда, ток обмена, измеряемая (кажущаяся) константа скорости гетерогенного переноса электрона, электростатическая и специфическая адсорбция, потенциальные кривые некаталитического и каталитического процессов. Зависимость механизма электрохимического процесса от материала электрода.

лекционное занятие (10 часа(ов)):

Основное уравнение теории замедленного разряда, ток обмена, абсолютная гетерогенная константа скорости электрохимической реакции; специфическая и электростатическая адсорбция ионов и молекул, двойной электрический слой и измеряемая гетерогенная константа скорости. Уравнение Тафеля, смысл коэффициента a , влияние материала электрода на скорость электродного процесса. Стандартная свободная энергия системы в ходе некатализируемой и катализируемой электрохимических реакций. Гальваностатические кривые заряжения металлов группы платины в водных средах, водородная, двойнослойная и кислородная области. Электрокапиллярные кривые. Механизмы реакции катодного выделения водорода на металлах с различным перенапряжением. Электрокаталитическое восстановление органических субстратов. Электрохимическое окисление органических соединений на платиновых металлах в водных средах в области низких анодных потенциалов, два маршрута реакции. Проблемы классического электрокатализа, подходы к повышению эффективности электрокаталитических процессов.

Тема 3. Медиаторный электрокатализ. Прямой, непрямой и медиаторный процессы. Отличие медиатора от катализатора, способы генерирования медиаторов. Требования, предъявляемые к медиаторным системам, типы медиаторных систем, их достоинства и недостатки. Редокс-катализ и химический катализ. Преимущества использования медиаторов в лабораторном и промышленном электросинтезе. Системы медиатор - редокс-катализатор.

лекционное занятие (22 часа(ов)):

Схемы электронного переноса между электродом и субстратом с участием посредников. Понятия "медиатор", "медиаторный процесс", принципиальное отличие медиатора от других катализаторов. Термодинамические и кинетические условия протекания медиаторных процессов, требования, предъявляемые к медиаторным системам в электросинтезе. Способы сочетания гетерогенной стадии электронного переноса и редокс - реакции между медиатором и субстратом, процессы "с разделением" и "без разделения", их достоинства и недостатки. Гетерогенный медиаторный катализ, модификация электродов медиатором. Особенности органических и неорганических медиаторных систем, универсальность комплексов переходных металлов. Гомо- и гетеромедиаторные системы, "редокс - катализ" и "химический катализ". Двойные медиаторные системы (системы медиатор + катализатор), причины их использования. Возможности и пути повышения конкурентоспособности медиаторных процессов. Промышленный медиаторный электросинтез. Использование медиаторных систем в утилизации отходов органического синтеза. Электрохимические методы в изучении медиаторных процессов.

4.3 Структура и содержание самостоятельной работы дисциплины (модуля)

N	Раздел Дисциплины	Семестр	Неделя семестра	Виды самостоятельной работы студентов	Трудоемкость (в часах)	Формы контроля самостоятельной работы
1.	Тема 1. Достижения и перспективы развития органического электросинтеза.	7	1-4	подготовка к тестированию	14	тестирование

N	Раздел Дисциплины	Семестр	Неделя семестра	Виды самостоятельной работы студентов	Трудоемкость (в часах)	Формы контроля самостоятельной работы
2.	Тема 2. Катализ в электрохимических процессах и медиаторный электросинтез. Классический электрокатализ. Строение двойного электрического слоя. Основное уравнение теории замедленного переноса заряда, ток обмена, измеряемая (кажущаяся) константа скорости гетерогенного переноса электрона, электростатическая и специфическая адсорбция, потенциальные кривые некаталитического и каталитического процессов. Зависимость механизма электрохимического процесса от материала электрода.	7	5-9	подготовка к контрольной работе	16	контрольная работа
Итого					30	

5. Образовательные технологии, включая интерактивные формы обучения

В процессе освоения дисциплины предусматриваются интерактивный опрос, тестирование и 1 контрольная работа. Для успешного прохождения контроля студентам потребуется обращение к материалу не только данного курса лекций, но и к материалу спецкурса "Органическая электрохимия", в котором рассматриваются основные аспекты электрохимии, вольтамперометрии и механизмы электрохимических процессов с участием органических соединений. Тесты помогут студентам поддерживать на должном уровне знания в области теоретической и органической электрохимии на протяжении всего периода изучения данной дисциплины.

Для расширения кругозора студентов планируется организация встреч с электрохимиками-органиками из Института органической и физической химии им. А. Е. Арбузова КНЦ РАН.

6. Оценочные средства для текущего контроля успеваемости, промежуточной аттестации по итогам освоения дисциплины и учебно-методическое обеспечение самостоятельной работы студентов

Тема 1. Достижения и перспективы развития органического электросинтеза.

тестирование , примерные вопросы:

Примеры тестов. 1. Основным параметром, определяющим природу продукта прямого электросинтеза, является: 1) сила тока, проходящего через электролит; 2) плотность тока на электроде; 3) потенциал электрода; 4) количество электричества, прошедшее через электролит; 5) напряжение на электролизёре. 2. На время протекания электролиза, проводимого в потенциостатическом режиме, не влияет: 1) температура; 2) перемешивание электролита; 3) площадь электрода 4) объём раствора; 5) концентрация субстрата. 3. В отсутствие побочных реакций об общей скорости целевого электрохимического процесса свидетельствует: 1) сила тока, проходящего через электролит; 2) потенциал, при котором протекает электролиз; 3) напряжение на электролизёре; 4) энергорасход в единицу времени; 5) плотность тока на электроде. 4. Проявление классического электрокатализа данной реакции обусловлено: 1) потенциалом электрода; 2) плотностью тока; 3) природой материала электрода; 4) природой электролита; 5) зарядом реагирующей частицы.

Тема 2. Катализ в электрохимических процессах и медиаторный электросинтез. Классический электрокатализ. Строение двойного электрического слоя. Основное уравнение теории замедленного переноса заряда, ток обмена, измеряемая (кажущаяся) константа скорости гетерогенного переноса электрона, электростатическая и специфическая адсорбция, потенциальные кривые некаталитического и каталитического процессов. Зависимость механизма электрохимического процесса от материала электрода.

контрольная работа , примерные вопросы:

Вопросы к контрольной работе: 1. Влияние концентрации реагента на данные вольтамперометрии и результаты электролиза. 2. Основные параметры, характеризующие электрохимический процесс. 3. Первый, второй и объединенный законы Фарадея. 4. Энергорасход и пути его понижения. 5. Режимы электролиза, преимущества и недостатки. 6. Основное уравнение теории замедленного разряда. Факторы, влияющие на скорость электродной реакции. 7. Полная и частные поляризационные кривые в условиях замедленного переноса электрона, замедленного массопереноса и в условиях смешанной кинетики. Влияние на вид кривых тока обмена и коэффициента переноса. 8. Прямой электросинтез.

Тема 3. Медиаторный электрокатализ. Прямой, непрямой и медиаторный процессы. Отличие медиатора от катализатора, способы генерирования медиаторов. Требования, предъявляемые к медиаторным системам, типы медиаторных систем, их достоинства и недостатки. Редокс-катализ и химический катализ. Преимущества использования медиаторов в лабораторном и промышленном электросинтезе. Системы медиатор - редокс-катализатор.

Итоговая форма контроля

зачет (в 7 семестре)

Примерные вопросы к зачету:

Примеры билетов для зачета

Билет 1.

1. Специфика применения вольтамперометрических данных при выборе условий синтеза органических соединений.
2. Законы электролиза и его режимы его проведения.

Билет 2.

1. Основные характеристики электролиза.
2. Синтез антрахинона.

Билет 3.

1. Гомо- и гетеромедиаторные системы.
2. Каталитическое восстановление органических соединений

Билет 4.

1. Влияние среды на процесс восстановления нитробензола.
2. Электролиз в потенциостатических условиях.

Билет 5.

1. Медиаторный синтез ароматических аминсоединений.
2. Процессы с разделением и без разделения.

САМОСТОЯТЕЛЬНАЯ РАБОТА студентов включает усвоение лекционного материала с привлечением основной и дополнительной литературы, а также обращение к ранее пройденному курсу "Органическая электрохимия".

7.1. Основная литература:

1. Афанасьев Б.Н. Физическая химия: учебное пособие для студентов вузов, обучающихся по направлениям 'Химическая технология', 'Биотехнология' и 'Энерго- и ресурсосберегающие процессы в химической технологии, нефтехимии и биотехнологии' / Б. Н. Афанасьев, Ю. П. Акулова. Санкт-Петербург [и др.]: Лань, 2012. - 463 с.
2. Афанасьев Б.Н. Акулова Ю.П. Физическая химия. [Электронный ресурс]. - Санкт-Петербург.: Лань, 2012. - 416 с. Режим доступа: http://e.lanbook.com/books/element.php?pl1_cid=25&pl1_id=4312
3. Лисицын, Ю.А. (канд. хим. наук ; 1961-) . Методические разработки к общему практикуму по электрохимии : для студентов Химического института : [учебно-методическое пособие / Ю. А. Лисицын] ; Казан. федер. ун-т .? Казань : [Казанский (Приволжский) федеральный университет], 2012 .? 74 с.
4. Белюстин А.А. Потенциометрия: физико-химические основы и применения [Электронный ресурс] : учебное пособие. ? Электрон. дан. ? СПб. : Лань, 2015. ? 334 с. ? Режим доступа: http://e.lanbook.com/books/element.php?pl1_id=60646

7.2. Дополнительная литература:

1. Соломонов, Б.Н. Методические разработки к практикуму по физической химии: для студентов химического факультета: [учебно-методическое пособие / Б. Н. Соломонов, В. Б. Новиков, М. А. Варфоломеев]; Казан. (Приволж.) федер. ун-т, Каф. физ. химии. ? Казань: [Казанский университет], 2012. ?; 21. Ч. 2: Химическая кинетика. ? 2012. ? 36 с.
2. Методические разработки к практикуму по физической химии [Текст: электронный ресурс]: для студентов химического факультета / Казан. гос. ун-т им. В.И. Ульянова-Ленина; [науч. ред. д.х.н., доц. Б.Н. Соломонов]. ? Б.м.: Б.и., Б.г. Ч. 2: Химическая кинетика [Текст: электронный ресурс] / [сост.: Л. З. Манапова, В. Б. Новиков]. ? Электронные данные (1 файл: 0,56 Мб). ? Загл. с экрана. ? Режим доступа: открытый . Химическая кинетика / [сост.: Л. З. Манапова, В. Б. Новиков]. ? Б.м., 2006 . <http://libweb.kpfu.ru/ebooks/publicat/0-756998.pdf>
3. Будников Г.К., Майстренко В.Н., Вяселев М.Р. Основы современного электрохимического анализа. М.: Мир-Бином ЛЗ, 2003. - 592 с.
4. Электроаналитические методы: теория и практика / [А.М. Бонд, Д. ИнцельдХ. Калерт и др.]; ред. Ф. Шольц; пер. с англ. под ред. В.Н. Майстренко. ? Москва: БИНОМ. Лаб. знаний, 2006. ? 326 с.:
5. Дамаскин В. В., Петрий О. А., Цирлина Г. А. Электрохимия. - М.: Химия. - КолосС, 2008. - 672 с.
6. Дамаскин, Б.Б. Электрохимия [Электронный ресурс] : учебное пособие / Б.Б. Дамаскин, О.А. Петрий, Г.А. Цирлина. ? Электрон. дан. ? СПб. : Лань, 2015. - 671 с.
Режим доступа: http://e.lanbook.com/books/element.php?pl1_id=58166

7.3. Интернет-ресурсы:

Актуальные проблемы электрохимии органических соединений. Материалы VII Всероссийской с международным участием школы по электрохимии органических соединений. Тамбов, 2012. - <http://search.rsl.ru/ru/record/01006570311>

Достижения электрохимии органических соединений. РХЖ. 2005. Том XLIX. ♦ 5. - <http://www.chem.msu.su/rus/jvho/2005-5/welcome.html>

Лисицын Ю.А. Электронная библиотека. - <http://elibrary.ru/defaultx.asp>

сайты ВУЗов РФ. - <http://znanium.com>

сайты ВУЗов РФ. - <http://e.lanbook.com>

8. Материально-техническое обеспечение дисциплины(модуля)

Освоение дисциплины "Современные проблемы органического электросинтеза" предполагает использование следующего материально-технического обеспечения:

Аудитория, доска.

Программа составлена в соответствии с требованиями ФГОС ВПО и учебным планом по специальности: 04.05.01 "Фундаментальная и прикладная химия" и специализации Физическая химия .

Автор(ы):

Лисицын Ю.А. _____

"__" _____ 201__ г.

Рецензент(ы):

Зиганшин М.А. _____

Манапова Л.З. _____

"__" _____ 201__ г.