МИНИСТЕРСТВО НАУКИ И ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования «Вятский государственный университет» (ВятГУ) г. Киров

Утверждаю Директор/Декан <u>Козулин Д. А.</u>

Номер регистрации РПД_3-18.03.01.08_2018_116720 Актуализировано: 30.03.2021

Рабочая программа дисциплины Основы электрохимической науки

	наименование дисциплины
Квалификация	Бакалавр
выпускника	
Направление	18.03.01
подготовки	шифр
	Химическая технология
	наименование
Направленность	3-18.03.01.08
(профиль)	шифр
	Химическая технология металлов и соединений металлов
	наименование
Формы обучения	Очная
	наименование
Кафедра-	Кафедра технологии неорганических веществ и электрохимических
разработчик	производств (ОРУ)
	наименование
Выпускающая	Кафедра технологии неорганических веществ и электрохимических
кафедра	производств (ОРУ)
	наименование

Сведения о разработчиках рабочей программы дисциплины

Михайлова Инна Юрьевна
ФИО
Еремеева Татьяна Васильевна
ФИО

Цели и задачи дисциплины

Цель дисциплины	Получение студентами знаний о свойствах электрохимических					
	систем и процессов, возможностей и ограничений их практического					
	применения, представлений о механизме протекания электродных					
	процессов, о принципах управления ими с целью повышения их					
	эффективности.					
Задачи	- изучение термодинамики электродного равновесия;					
дисциплины	- изучение строения границы металл-электролит;					
	- изучение разных классов электродов и электрохимических цепей и					
	их практического использования;					
	- изучение неравновесных электродных процессов;					
	- изучение основных закономерностей электролиза;					
	- изучение основных закономерностей кинетики электродных					
	процессов на примере самых распространенных на практике					
	электрохимических систем.					

Перечень планируемых результатов обучения по дисциплине, соотнесенных с планируемыми результатами освоения образовательной программы

Компетенция ПК-16

способностью планировать и проводить физические и химические эксперименты, проводить обработку их результатов и оценивать погрешности, выдвигать гипотезы и устанавливать границы их применения, применять методы математического анализа и моделирования, теоретического и экспериментального исследования

Знает	Умеет	Владеет	
методологию проведения	проводить электролиз	навыками проведения	
эксперимента: законы	растворов электролитов с	электрохимических	
электролиза, основные	целью получения	экспериментов; навыками	
понятия электрохимии,	неорганических веществ;	выполнения измерений	
приборы и методы	выбирать технологии электрохимических		
измерения	получения изделий из	физических величин;	
электрохимических величин	конструкционных	навыками работы с	
	материалов с учетом их	электротехническим и	
	свойств; проводить	измерительным	
	обработку и оценивать	оборудованием и	
	погрешности результатов	приборами	
	эксперимента		

Компетенция ПК-18

готовностью использовать знание свойств химических элементов, соединений и материалов на их основе для решения задач профессиональной деятельности

·		• •	
Знает	Умеет	Владеет	
основные физико-	выполнять основные	способностью проводить	
химические свойства	химические операции,	расчеты, используя	
конструкционных	использовать основные	термодинамические	
материалов - металлов и	химические законы и	справочные данные и	
металлических сплавов;	законы термодинамики,	количественные	
основные понятия	осуществлять комплексное	соотношения химических	

тооротицоской	MCDOUL SOBSTIMO CLIDI OBLIVIA	LOVE CONTROL TO BE A DOMESTING
теоретической	использование сырьевых и	компонентов для решения
электрохимии, законы и	энергетических ресурсов	профессиональных задач в
закономерности		области электрохимии
электролиза растворов		
электролитов		

Структура дисциплины Тематический план

Nº ⊓/п	Наименование разделов дисциплины	Шифр формируемых компетенций
1	Равновесные электрохимические системы	ПК-16, ПК-18
2	Неравновесные электродные процессы	ПК-16, ПК-18
3	Кинетика электродных процессов	ПК-16, ПК-18
4	Подготовка и прохождение промежуточной	ПК-16, ПК-18
	аттестации	

Формы промежуточной аттестации

Зачет	Не предусмотрен (Очная форма обучения)
Экзамен	6 семестр (Очная форма обучения)
Курсовая работа	Не предусмотрена (Очная форма обучения)
Курсовой проект	Не предусмотрена (Очная форма обучения)

Трудоемкость дисциплины

Форма Курсы Сем		Общий объем (трудоемкость)		Контактная	в том числе аудиторная контактная работа тактная обучающихся с преподавателем, час			Camparagraguaga	Курсовая		2,,,,,,,,		
обучения	Курсы	Семестры	Часов	3ET	работа, час	Всего	Лекции	Семинарские, практические занятия	Лабораторные занятия	Самостоятельная работа, час	работа (проект), семестр	Зачет, семестр	Экзамен, семестр
Очная форма обучения	3	6	180	5	119	90	36	0	54	61			6

Содержание дисциплины

Очная форма обучения

Vo.		Трудоемкость,		
Код	Наименование тем занятий	академических		
занятия		часов		
Раздел 1 «Ра	вновесные электрохимические системы»	66.00		
Лекции				
Л1.1	Возникновение электродного потенциала	2.00		
Л1.2	Классификация обратимых электродов (1,2,3 рода)	2.00		
Л1.3	Классификация обратимых электродов (газовые, амальгамные)	2.00		
Л1.4	Классификация обратимых электродов (редокс и ионселективные)	2.00		
Л1.5	Стандартные электродные потенциалы и их практическое значение	2.00		
Л1.6	Классификация элементов	2.00		
Л1.7	Возникновение и строение двойного электрического слоя (ДЭС)	2.00		
Л1.8	Теории строения ДЭС	2.00		
Л1.9	Методы изучения ДЭС. Электрокапиллярные кривые.	2.00		
Лабораторны				
P1.1	Обратимые электроды. Определение стандартного потенциала	6.00		
P1.2	Электрометрический метод измерения рН	6.00		
P1.3	Электрохимические цепи	6.00		
P1.4	ДЭС и методы его исследования	6.00		
Самостоятел	ьная работа			
C1.1	Проработка лекций	6.00		
C1.2	8.00			
Контактная в	внеаудиторная работа			
KBP1.1	Контактная внеаудиторная работа	10.00		
Раздел 2 «Не	еравновесные электродные процессы»	37.50		
Лекции				
Л2.1	Электрохимическая система. Законы Фарадея.	2.00		
Л2.2	Определение выхода по току. Кулонометры	2.00		
Л2.3	Стадии электродного процесса. Виды перенапряжений.	2.00		
Л2.4	Поляризационные кривые. Напряжение разложения и напряжение на ванне	2.00		
Лабораторн	ые занятия			
P2.1	Законы Фарадея.	6.00		
P2.2	Напряжение разложения и напряжение на ванне	6.00		
Самостоятел				
C2.1	Проработка лекций	4.00		
C2.2	С2.2 Подготовка к лабораторным работам			
Контактная в	внеаудиторная работа			
KBP2.1	Контактная внеаудиторная работа	7.50		

Раздел 3 «Ки	нетика электродных процессов»	49.50
Лекции		
Л3.1	Теория замедленного разряда. Перенапряжение перехода	2.00
Л3.2	Уравнение Фольмера и его анализ	2.00
Л3.3	Определение кинетических параметров стадии перехода	2.00
Л3.4	Концентрационая поляризация	2.00
Л3.5	Перенапряжение при выделении водорода	2.00
Лабораторнь	ые занятия	
P3.1	Метод поляризационных кривых	6.00
P3.2	Исследование кинетических закономерностей катодного выделения водорода	6.00
P3.3	РЗ.3 Метод вращающегося дискового электрода	
Самостоятел	ьная работа	
C3.1	Проработка лекций	5.00
C3.2	Подготовка к лабораторным работам	7.50
Контактная в	внеаудиторная работа	
KBP3.1	Контактная внеаудиторная работа	9.00
Раздел 4 «По	27.00	
Э4.1	Подготовка к сдаче экзамена	24.50
KBP4.1	Консультация перед экзаменом	2.00
КВР4.2 Сдача экзамена		0.50
ИТОГО		180.00

Содержание дисциплины данной рабочей программы используется при обучении по индивидуальному учебному плану, при ускоренном обучении, при применении дистанционных образовательных технологий и электронном обучении (при наличии).

Методические указания для обучающихся по освоению дисциплины

Успешное освоение дисциплины предполагает активное, творческое участие обучающегося на всех этапах ее освоения путем планомерной, повседневной работы. Обучающийся обязан посещать лекции, семинарские, практические и лабораторные занятия (при их наличии), получать консультации преподавателя и выполнять самостоятельную работу.

Изучение дисциплины следует начинать с проработки настоящей рабочей программы, методических указаний и разработок, указанных в программе, особое внимание уделить целям, задачам, структуре и содержанию дисциплины.

Главной задачей каждой лекции является раскрытие сущности темы и анализ ее основных положений. Тематика лекций определяется настоящей рабочей программой дисциплины.

Лекции — это систематическое устное изложение учебного материала. На них обучающийся получает основной объем информации по каждой конкретной теме. Лекции обычно носят проблемный характер и нацелены на освещение наиболее трудных и дискуссионных вопросов.

Предполагается, что обучающиеся приходят на лекции, предварительно проработав соответствующий учебный материал по источникам, рекомендованным программой. Часто обучающимся трудно разобраться с дискуссионными вопросами, дать однозначный ответ. Преподаватель, сравнивая различные точки зрения, излагает свой взгляд и нацеливает их на дальнейшие исследования и поиск научных решений. После лекции желательно вечером перечитать и закрепить полученную информацию, тогда эффективность ее усвоения значительно возрастает. При работе с конспектом лекции необходимо отметить материал, который вызывает затруднения для понимания, попытаться найти ответы на затруднительные вопросы, используя предлагаемую литературу. Если самостоятельно не удалось разобраться в материале, сформулируйте вопросы и обратитесь за помощью к преподавателю.

Целью семинарских занятий является проверка уровня понимания обучающимися вопросов, рассмотренных на лекциях и в учебной литературе.

Целью практических и лабораторных занятий является формирование у обучающихся умений и навыков применения теоретических знаний в реальной практике решения задач; восполнение пробелов в пройденной теоретической части курса.

Семинарские, практические и лабораторные занятия в равной мере направлены на совершенствование индивидуальных навыков решения теоретических и прикладных задач, выработку навыков интеллектуальной работы, а также ведения дискуссий. Для успешного участия в семинарских, практических и лабораторных занятиях обучающемуся следует тщательно подготовиться.

Основной формой подготовки обучающихся к практическим (лабораторным) занятиям является самостоятельная работа с учебно-методическими материалами, научной литературой, статистическими данными и т.п.

Изучив конкретную тему, обучающийся может определить, насколько хорошо он в ней разобрался. Если какие-то моменты остались непонятными, целесообразно составить список вопросов и на занятии задать их преподавателю. Практические (лабораторные) занятия предоставляют обучающемуся возможность творчески раскрыться, проявить инициативу и развить навыки публичного ведения дискуссий и общения.

Самостоятельная работа обучающихся включает в себя выполнение различного рода заданий (изучение учебной и научной литературы, материалов лекций, систематизацию прочитанного материала, подготовку контрольной работы, решение

задач, подготовка докладов, написание рефератов, публикация тезисов, научных статей, подготовка и защита курсовой работы / проекта и другие), которые ориентированы на глубокое усвоение материала изучаемой дисциплины.

Обучающимся рекомендуется систематически отводить время для повторения пройденного материала, проверяя свои знания, умения и навыки.

Внутренняя система оценки качества освоения дисциплины включает входной контроль уровня подготовленности обучающихся, текущий контроль успеваемости, промежуточную аттестацию, направленную на оценивание промежуточных и окончательных результатов обучения по дисциплине (в том числе результатов курсового проектирования (выполнения курсовых работ) при наличии).

При проведении промежуточной аттестации обучающегося учитываются результаты текущего контроля, проводимого в течение освоения дисциплины.

Процедура оценивания результатов освоения дисциплины осуществляется на основе действующих локальных нормативных актов ФГБОУ ВО «Вятский государственный университет», с которыми обучающиеся ознакамливаются на официальном сайте университета www.vyatsu.ru.

Учебно-методическое обеспечение дисциплины, в том числе учебнометодическое обеспечение самостоятельной работы обучающегося по дисциплине

Учебная литература (основная)

- 1) Теоретическая электрохимия : учебник / А. Л. Ротинян, К. И. Тихонов, И. А. Шошина, А. М. Тимонов. 2-е изд. Москва : Студент, 2013. 495, [1] с. Библиогр.: с.485-488. Предм. указ.: с. 488-492. ISBN 978-5-4363-0047-4 : 1196.80 р. Текст : непосредственный.
- 2) Дамаскин, Б. Б. Электрохимия / Б. Б. Дамаскин, О. А. Петрий, Г. А. Цирлина. 3-е изд., испр. Санкт-Петербург: Лань, 2015. 672 с. ISBN 978-5-8114-1878-7: Б. ц. URL: http://e.lanbook.com/books/element.php?pl1_id=58166 (дата обращения: 15.05.2020). Режим доступа: ЭБС Лань. Текст: электронный.

Учебная литература (дополнительная)

1) Шишкина, Светлана Васильевна. Сборник задач по теоретической электрохимии: учеб. пособие / С. В. Шишкина, Л. И. Ковязина; ВятГУ, ХФ, каф. ТЭП. - Киров: О-Краткое, 2008. - 77 с. - (Инновационная образовательная программа Вятского государственного университета "Научно-образовательный центр биотехнологии, аэробиологии, общей и промышленной микробиологии"). - 130.20 р. - Текст: непосредственный.

Учебно-методические издания

1) Шишкина, Светлана Васильевна. Лабораторный практикум по теоретической электрохимии : учеб. пособие / С. В. Шишкина, Л. И. Ковязина ; ВятГУ, ХФ, каф. ТЭП. - 2-е изд., перераб. и доп. - Киров : ВятГУ, 2008. - 245 с. - Библиогр.: с. 245. - ISBN 5-230-07354-3 : 90.00 р. - Текст : непосредственный.

Учебно-наглядное пособие

1) Михайлова, Инна Юрьевна. Классификация обратимых электродов : учебное наглядное пособие для студентов, обучающихся по направлению 18.03.01 "Химическая технология", профиль подготовки 18.03.01.08 "Химическая технология металлов и соединений металлов" всех форм обучения / И. Ю. Михайлова ; ВятГУ, ИнХимЭК, каф. ТЭП. - Киров : ВятГУ, 2021. - 41 с. - Б. ц. - Текст . Изображение : электронное.

Электронные образовательные ресурсы

- 1) Портал дистанционного обучения ВятГУ [электронный ресурс] / Режим доступа: http://mooc.do-kirov.ru/
- 2) Раздел официального сайта ВятГУ, содержащий описание образовательной программы [электронный ресурс] / Режим доступа: https://www.vyatsu.ru/php/programms/eduPrograms.php?Program ID=3-18.03.01.08

- 3) Личный кабинет студента на официальном сайте ВятГУ [электронный ресурс] / Режим доступа: https://new.vyatsu.ru/account/
- 4) Единое окно доступа к образовательным ресурсам http://window.edu.ru/

Электронные библиотечные системы (ЭБС)

- ЭБС «Научная электронная библиотека eLIBRARY» (http://elibrary.ru/defaultx.asp)
- ЭБС «Издательства Лань» (http://e.lanbook.com/)
- ЭБС «Университетская библиотека online» (www.biblioclub.ru)
- Внутренняя электронно-библиотечная система ВятГУ (http://lib.vyatsu.ru/)
- ЭБС «ЮРАЙТ (https://urait.ru)

Современные профессиональные базы данных и информационные справочные системы

- ΓΑΡΑΗΤ
- КонсультантПлюс
- Техэксперт: Нормы, правила, стандарты
- Pocnateht (https://www1.fips.ru/elektronnye-servisy/informatsionno-poiskovaya-sistema)
- Web of Science® (http://webofscience.com)

Материально-техническое обеспечение дисциплины

Демонстрационное оборудование

Перечень используемого оборудования

ИНТЕРАКТИВНАЯ ДОСКА SMART BOARD 480IV CO ВСТРОЕННЫМ ПРОЕКТОРОМ V25 C КАБЕЛЕМ VGA 15,2M C-GM/GM-50

МУЛЬТИМЕДИА ПРОЕКТОР CASIO XJ-A140V C ЭКРАНОМ НАСТЕННЫМ PROJECTA ПРОФИ 180*180CM, ШТАТИВОМ PROFFIX 63-100CM И КАБЕЛЕМ VGA 15.2M

НОУТБУК HP g6-1160er 15,6"/I3

Специализированное оборудование

Перечень использу	AMARA AKA	NUTOPOLING
TIEDEAGHD MCHONDS	remoio ooo	рудования

INTEL PLAJ COMPUTER MICRO

ВЕСЫ ЛАБОР.ЭЛЕКТ.ВЛЭ-250

ВОЛЬТАМПЕРМЕТР М2044

ВОЛЬТМЕТР УНИВЕРСАЛЬНЫЙ GDM-8135

ИОНОМЕР И-160 МИ (С ЭЛЕКТРОДАМИ ЭС10603/7 К80.7, ЭСр-10103/3,5 К80.4,ТДЛ-1000-06)

ИОНОМЕТР И-160М/с электродом сравнения

ИСТОЧНИК ПИТАНИЯ MPS 3003 LK-1

ИСТОЧНИК ПИТАНИЯ MPS 3005 LK-1

ИСТОЧНИК ПИТАНИЯ ПОСТОЯННОГО ТОКА MPS 3003 LK-1 (3A, 30B)

КОМПЬЮТЕР РІІІ-533

ПОТЕНЦИОСТАТ П 5827

ПОТЕНЦИОСТАТ IPC-Pro

ПОТЕНЦИОСТАТ Р-30 В КОМПЛЕКТЕ С КОМПЬЮТЕРОМ

УСТАНОВКА С ВРАЩАЮЩИМСЯ ДИСКОВЫМ ЭЛЕКТРОДОМ ВЭД-06 В КОМПЛЕКТЕ С ПОТЕНЦИОСТАТОМ И КОМПЬЮТЕРОМ

Перечень информационных технологий, используемых при осуществлении образовательного процесса по дисциплине, в том числе лицензионное и свободно распространяемое ПО (включая ПО отечественного производства)

Nº	Наименование ПО	Краткая характеристика назначения ПО
п.п		
1	Программная система с модулями для обнаружения текстовых заимствований в учебных и научных работах «Антиплагиат.ВУЗ»	Программный комплекс для проверки текстов на предмет заимствования из Интернет-источников, в коллекции диссертация и авторефератов Российской государственной библиотеки (РГБ) и коллекции нормативно-правовой документации LEXPRO
2	Microsoft Office 365 ProPlusEdu ALNG SubsVL MVL AddOn toOPP	Набор веб-сервисов, предоставляющий доступ к различным программам и услугам на основе платформы Microsoft Office, электронной почте бизнес-класса, функционалу для общения и управления документами
3	Office Professional Plus 2016	Пакет приложений для работы с различными типами документов: текстами, электронными таблицами, базами данных, презентациями
4	Windows Professional	Операционная система
5	Kaspersky Endpoint Security для бизнеса	Антивирусное программное обеспечение
6	Справочная правовая система «Консультант Плюс»	Справочно-правовая система по законодательству Российской Федерации
7	Электронный периодический справочник ГАРАНТ Аналитик	Справочно-правовая система по законодательству Российской Федерации
8	Security Essentials (Защитник Windows)	Защита в режиме реального времени от шпионского программного обеспечения, вирусов.
9	МойОфис Стандартный	Набор приложений для работы с документами, почтой, календарями и контактами на компьютерах и веб браузерах

Обновленный список программного обеспечения данной рабочей программы находится по адресу: https://www.vyatsu.ru/php/list_it/index.php?op_id=116720