Аннотация к рабочей программе дисциплины

Б1.В.ДВ.03.02 МОДЕЛИРОВАНИЕ В ЗАДАЧАХ ЭЛЕКТРОХИМИИ

1 Цели и задачи изучения дисциплины

1.1 Цели и задачи освоения дисциплины

Цель дисциплины: освоение студентами основных механизмов, методов, принципов моделирования электрохимических систем. Освоение научного подхода при решении задач, связанных с практическим применением электрохимических систем.

Программа курса включает в себя ознакомление с такими ключевыми понятиями электрохимии как: основные соотношения термодинамики растворов электролитов, электростатическая теория Дебая и Хюккеля, радиус ионной атмосферы, предельный закон Дебая-Хюккеля, закон разбавления Оствальда.

1.2 Задачи дисциплины

Задачи дисциплины: состоят в освоение профессиональных знаний, получении профессиональных навыков в области электрохимии и физической химии:

- 1. Ознакомление студентов с традиционными курсами электрохимии;
- 2. Выработка практических навыков при решении примеров с использованием количественных соотношений электрохимической термодинамики и кинетики для описания и прогнозирования свойств реальных систем;
- 3. Ознакомление с последними достижениями в области разработки новых материалов для электрохимических систем;
- 4. Обучение студентов использованию полученных знаний при моделировании электрохимических процессов, свойств межфазных границ и электродных материалов.

1.3 Место дисциплины (модуля) в структуре ООП ВО

Дисциплина «Моделирование в задачах электрохимии» относится к части, формируемой участниками образовательных отношений, Блока 1 "Дисциплины (модули)" учебного плана, и является дисциплиной по выбору. Эта дисциплина логически и содержательно-методически взаимосвязана с другими частями ООП, обеспечивает преемственность и гармонизацию освоения курса.

Для освоения дисциплины «Моделирование в задачах электрохимии» студенты должны владеть знаниями, умениями, навыками и компетенциями, приобретенными в результате изучения таких предшествующих дисциплин, как: задачи и алгоритмы гидродинамики, нестационарные задачи математической физики, физика и др.

Дисциплина «Моделирование в задачах электрохимии» позволяет эффективно формировать требуемые компетенции, способствует всестороннему развитию личности студентов и гарантирует качество их подготовки.

Предполагается, что по завершении курса студенты смогут читать современную литературу по электрохимии и физической химии в целом, писать рефераты и исследовательские работы по соответствующей курсу, тематике.

1.4. Перечень планируемых результатов обучения по дисциплине (модулю), соотнесенных с планируемыми результатами освоения образовательной программы

В процессе освоения данной дисциплины формируются и демонстрируются следующие компетенции:

Код и наименование индикатора*							
достижения компетенции	Результаты обучения по дисциплине						
ПК-1 – Способен демонстрировать базовые знания математических и естественных							
наук, основ программирования и информационных технологий							
ПК-1.1 – Демонстрирует навыки ре-	Знает основные методы критического анализа и						
шения задач математического анали-	основы системного подхода как общенаучного						
за, линейной алгебры и аналитиче-	метода						
ской геометрии, используя фунда-	Умеет анализировать задачу, используя основы						
ментальные знания, полученные в	критического анализа и системного подхода						
области данных математических дис-	Умеет осуществлять поиск необходимой для						
циплин	решения поставленной задачи информации,						
	критически оценивая надежность различных						
	источников информации						
ПК-1.2 – Демонстрирует навыки про-	Знает принципы, критерии, правила постро-						
граммирования подготовленных ал-	ения суждения и оценок						
горитмов решения вычислительных	Умеет формировать собственные суждения и						
задач, разработки структуры и про-	оценки, грамотно и логично аргументируя свою						
граммирования реляционных баз							
данных, а также экспертных систем	точку зрения						
данных, а также экспертных систем	Умеет применять теоретические знания в реше-						
ПК-1.3 – Владеет сетевыми техноло-	нии практических задач						
	Знает основные принципы построения вычислительной технологии сетевого типа						
гиями, в том числе, основами теории нейронных сетей							
неиронных сетеи	Умеет выбрать программное обеспечение для решения поставленной задачи, в том числе –						
	топологию нейронной сети						
	1						
ПК 1 4 Собумает у сустуулуулуг	Владеет методиками отладки сетевых программ						
ПК-1.4 – Собирает и анализирует научно- техническую информацию с	Знает основные функции математических паке-						
учетом базовых представлений, по-	тов программ для проведения символических вычислений						
лученных в области фундаменталь-							
ной математики, механики, есте-	Умеет проводить формальные доказательства						
	математических результатов на основе аксиома-						
ственных наук, программирования и информационных технологий	тически заданных свойств объектов и операций						
информационных технологии	Владеет навыками обеспечения корректности						
	выполнения алгебраических операций компью-						
ПК 4. Способом проположен метомет	терными средствами ику и информатику в средней школе, специаль-						
	ученного фундаментального образования и науч-						
ных учесных заведениях на основе пол	ученного фундаментального образования и науч-						
ПК-4.1 – Понимает и объясняет ме-	2 HOOT OCHORNI IO HOUGTIG MOTO HILL II DODUH TOTLI						
сто преподаваемого предмета в	Знает основные понятия, методы и результаты						
сто преподаваемого предмета в структуре учебной деятельности;	электрохимии						
возможности предмета по формиро-							
ванию УУД; специальные приемы							
вовлечения в учебную деятельность	Умеет численно решать типовые задачи элек-						
по предмету обучающихся с разными	трохимии						
образовательными потребностями;							
устанавливать контакты с обучаю-							
you and the contact of							

Код и наименование индикатора*	Результаты обучения по дисциплине		
достижения компетенции	т езультаты обутения по днециилине		
щимися разного возраста и их роди-	Владеет навыками применения методов реше-		
телями (законными представителя-	ния задач электрохимии		
ми), другими педагогическими и			
иными работниками; современные			
педагогические технологии реализа-			
ции компетентностного подхода с			
учетом возрастных и индивидуаль-			
ных особенностей обучающихся; ме-			
тоды и технологии поликультурного,			
дифференцированного и развиваю-			
щего обучения			
ПК-4.3 – Владеет навыками обуче-	Знает основы методологии преподавания элек-		
ния и диагностики образовательных	трохимии		
результатов с учетом специфики	Умеет систематизированно излагать основные		
учебной дисциплины и реальных	понятия и результаты электрохимии		
учебных возможностей всех катего-	Владеет навыками преподавания основ элек-		
рий обучающихся; приемами оценки	трохимии		
образовательных результатов: фор-			
мируемых в преподаваемом предмете			
предметных и метапредметных ком-			
петенций, а также осуществлять			
(совместно с психологом) монито-			
ринг личностных характеристик			

Структура и содержание дисциплины Распределение трудоёмкости дисциплины по видам работ

Общая трудоёмкость дисциплины составляет 2 зач. ед., их распределение по видам работ представлено в таблице.

Вид учебной работы		Всего	Семестры			
		часов	(часы)			
			6			
Контактная работа, в т	ом числе:	54,2	54,2			
Аудиторные занятия (всего):			52			
Занятия лекционного тип	a	18	18	-	-	1
Лабораторные занятия		34	34	-	-	-
Иная контактная работа	a:	2,2	2,2			
Контроль самостоятельно	ой работы (КСР	2	2			
Промежуточная аттестация (ИКР)			0,2			
Самостоятельная работа, в том числе:			17,8			
Проработка учебного (тес	5	5	-	-	-	
Выполнение индивидуальных заданий (подготовка			5		_	
сообщений, презентаций)	5	3	_	_	_	
Реферат	4	4	-	-	-	
Контроль:		_	_			
Подготовка к зачёту	3,8	3,8				
Общая трудоемкость	час.	72	72	-	-	-
	в том числе контактная	54,2	54,2			

работа				
зач. ед.	2	2		

2.2 Структура дисциплины

Распределение видов учебной работы и их трудоемкости по разделам дисциплины. Разделы дисциплины, изучаемые в 6-м семестре.

No॒	Наименование разделов	Количество часов						
раз-		Всего	Аудиторная			Внеаудиторная		
			работа			работа		
дела			Л	П3	ЛР	CP	КСР	KP
1.	Основные понятия элек- трохимии	12	3	_	6	3		
2.	Закон разведения	12	3	_	6	3		
	Оствальда							
3.	Основные соотношения термодинамики растворов электролитов	16	4	_	8	4		
4.	Ионная сила	16	4	_	8	4		
5.	Основные понятия электростатической теории растворов сильных электролитов Дебая-Хюккеля	13,8	4	_	6	3,8		
	Итого:	72	18	-	34	17,8		

Курсовая работа: не предусмотрена

Форма проведения аттестации по дисциплине: зачёт

Автор:

к. ф.-м. н., доц. Лежнев А. В.