Министерство науки и высшего образования РФ Федеральное государственное автономное образовательное учреждение высшего образования

«СИБИРСКИЙ ФЕДЕРАЛЬНЫЙ УНИВЕРСИТЕТ»

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ДИСЦИПЛИНЫ (МОДУЛЯ)

Б1.В.02.	ДВ.06.02 ПРОФЕССИОНАЛЬНЫЙ ЦИКЛ						
	Химия поверхностных явлений						
наименовани	е дисциплины (модуля) в соответствии с учебным планом						
Направление подгот	овки / специальность						
04.05.	01 Фундаментальная и прикладная химия						
Направленность (профиль)							
1	04.05.01.31 Физическая химия						
	О4.03.01.31 Физическая химия						
Форма обучения	енто						
Год набора	2021						

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ЛИСШИПЛИНЫ (МОЛУЛЯ)

Программу составили							
канд.х	ким. наук, доцент, Денисова Л.Т.						
	попучость инишизант фэмициа						

1 Цели и задачи изучения дисциплины

1.1 Цель преподавания дисциплины

получение обучающимися фундаментальных знаний о поверхностных явлениях и дисперсных системах, позволяющие понять особенности строения и свойств систем (и протекающих в них процессах), связанных с их дисперсным состоянием, что даст возможность целенаправленно регулировать многие технологические процессы.

1.2 Задачи изучения дисциплины

знаний важнейших закономерностей, присущим получение всем реальным телам и системам в природе и технике, с которыми приходится иметь дело во всех технологических процессах и любой химической основных физико-химических характеристик, специальности, a именно: характерных для гетерогенных дисперсных систем: развитая граница раздела межфазная электроповерхностные свойства, влияние энергия, дисперсности И поверхностных явлений на физико-химические, технологические и эксплуатационные свойства веществ и материалов

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

Код и наименование индикатора достижения компетенции Запланированные результаты обучения по дисциплине									
ПК-1: Способен планировать ј	работу и выбирать адекватные методы решения								
научно-исследовательских зад	научно-исследовательских задач в выбранной области химии, химической								
технологии или смежных с химией науках									
ПК-1.1: Составляет общий	знать основные требования к планированию								
план исследования и	эксперимента								
детальные планы отдельных	уметь составлять план исследований								
стадий	владеть навыками составления ощего и детального								
	плана исследований по заданной теме								
ПК-1.2: Выбирает	знать экспериментальные и расчетно-теоретические								
экспериментальные и	приемы обрабоки полученных результатов								
расчетно-теоретические	уметь выбирать подходящие методы решения								
методы решения	поставленной задачи исходя из материальных и								
поставленной задачи исходя	временных ресурсов								
из имеющихся материальных	владеть подходящим набором методов решения								
и временных ресурсов	поставленной задачи, исходя из временных и								
	материалных затрат								

1.4 Особенности реализации дисциплины

Язык реализации дисциплины: Русский.

Дисциплина (модуль) реализуется без применения ЭО и ДОТ.

2. Объем дисциплины (модуля)

Вид учебной работы	Всего, зачетных единиц (акад.час)	1
Контактная работа с преподавателем:	2,22 (80)	
занятия лекционного типа	0,89 (32)	
практические занятия	0,89 (32)	
лабораторные работы	0,44 (16)	
Самостоятельная работа обучающихся:	0,78 (28)	
курсовое проектирование (КП)	Нет	
курсовая работа (КР)	Нет	

3 Содержание дисциплины (модуля)

3.1 Разделы дисциплины и виды занятий (тематический план занятий)

		Контактная работа, ак. час.							
		Занятия		Занятия семинарского типа				Самостоятельная работа, ак. час.	
№ п/п Модули, темы (разделы) дисциплины	лекционного типа		Семинары и/или Практические занятия		Лабораторные работы и/или Практикумы				
		Всего	В том числе в ЭИОС	Всего	В том числе в ЭИОС	Всего	В том числе в ЭИОС	Всего	В том числе в ЭИОС
1. По	оверхностные явления								
	1. Введение. Классификация и характеристики дисперсных систем. Термодинамика поверхностных явлений. Поверхностное натяжение, поверхностная энергия Гиббса, полная поверхностная энергия, теплота образлвания поверхности.	4							
	2. Введение. Классификация и характеристики дисперсных систем. Термодинамика поверхностных явлений. Поверхностное натяжение, поверхностная энергия Гиббса, полная поверхностная энергия, теплота образлвания поверхности.			4					
	3. Определение полной поверхностной энергии жидкостей					2			
	4. Капиллярные явления. Капиллярное давлением, смачивание, адгезия, когезия.	4							

5. Капиллярные явления. Капиллярное давлением, смачивание, адгезия, когезия.		4			
6. Определение критического натяжения смачивания полимеров			3		
7. Адсорбция на поверхности раздела фаз. Термодинамика процесса адсорбции. Уравнение адсорбции Гиббса. Поверхностная активность, ее изменение в гомологических рядах ПАВ. Теории мономолекулярной и полимолекулярной адсорбции.	4				
8. Адсорбция на поверхности раздела фаз. Термодинамика процесса адсорбции. Уравнение адсорбции Гиббса. Поверхностная активность, ее изменение в гомологических рядах ПАВ. Теории мономолекулярной и полимолекулярной адсорбции.		4			
9. Исследование адсорбции неэлектролитов из бинарных растворов на твердых адсорбентах			3		
10. Электроповерхностные явления в дисперсных системах. Двойной электроический слой. Электрокинетические явления: электрофорез, электроосмос,потенциал течения, потенциал седиментации.	2				
11. Электроповерхностные явления в дисперсных системах. Двойной электроический слой. Электрокинетические явления: электрофорез, электроосмос,потенциал течения, потенциал седиментации.		2			
12. Подготовка к выполнению и защите лабораторных работ. Проработка отдельных тем.				6	
2. Дисперсные системы					

	7	1	1	1	1	1	
1. Лиофобные системы. Строение мицеллы гидрофобного золя.	2						
2. Лиофобные системы. Строение мицеллы гидрофобного золя.			2				
3. Лиофильные системы. Мицеллообразование в растворах ПАВ	2						
4. Лиофильные системы. Мицеллообразование в растворах ПАВ			2				
5. Определение мицеллообразования в растворах ПАВ				2			
6. Эмульсии, пены, аэрозоли	2						
7. Эмульсии, пены, аэрозоли			2				
8. Получение и свойства эмульсий				2			
9. Молекулярно-кинетические свойства и методы исследования дисперсных систем	2						
10. Молекулярно-кинетические свойства и методы исследования дисперсных систем			2				
11. Седиметнтационный анализ суспензии методом непрерывного взвешивания осадка				2			
12. Защита лабораторных работ				2			
13. Подготовка к выполнению и защите лабораторных работ. Проработка отдельных тем.						7	
3. Устойчивость дисперсных систем	_	•			•		
1. Агрегативная устойчивость. Коагуляция, пептизация.	4						
2. Агрегативная устойчивость. Коагуляция, пептизация.			4				
3. Основы физико-химической механики	6						
4. Основы физико-химической механики			6				

5. Проработка и закрепление лекционного материала,					
самостоятельное изучение отдельных тем дисциплины;				15	
Подготовка к итоговой зачетной работе.					
6.					
Всего	32	32	16	28	

4 Учебно-методическое обеспечение дисциплины

4.1 Печатные и электронные издания:

- 1. Морачевский А. Г. Физическая химия. Поверхностные явления и дисперсные системы(Москва: Лань").
- 2. Воюцкий С. С. Курс коллоидной химии: учебник для химикотехнологических специальностей вузов(Москва: Химия).
- 3. Гельфман М. И., Кирсанова Н. В., Ковалевич О. В., Салищева О. В., Холохонова Л. И., Розаленок Н. В., Гельфман М. И. Практикум по коллоидной химии: учеб. пособие для студентов вузов(Санкт-Петербург: Лань).
- 4. Щукин Е. Д., Перцов А. В., Амелина Е. А. Коллоидная химия: учебник для вузов по специальности "Химия" и направлению "Химия" (Москва: Высшая школа).
- 5. Шершавина А. А. Физическая и коллоидная химия: методы физико-химического анализа: учебное пособие(Москва: Новое знание).
- 6. Фролов Ю.Г. Курс коллоидной химии (Поверхностные явления и дисперсные системы): Учеб. для вузов(Москва: Химия).
- 7. Фридрихсберг Д. А. Курс коллоидной химии: учебник (Москва: Лань).
- 8. Гельфман М. И., Ковалевич О. В., Юстратов В. П. Коллоидная химия (Москва: Лань).
- 9. Денисова Л. Т., Иртюго Л. А., Денисов В. М. Коллоидная химия: учеб.метод. пособие [для лаб. работ](Красноярск: СФУ).

4.2 Лицензионное и свободно распространяемое программное обеспечение, в том числе отечественного производства (программное обеспечение, на которое университет имеет лицензию, а также свободно распространяемое программное обеспечение):

- 1. MS Power point
- 2. MS Internet explorer
- 3. Adobe Reader
- 4. Microsoft Office Excel

4.3 Интернет-ресурсы, включая профессиональные базы данных и информационные справочные системы:

- 1. Справочник по химии: основные понятия, термины, законы, схемы, формулы, справочный материал, графики / Л. Н. Блинов, И. Л. Перфилова; Санкт-Петербургский политехнический университет. Москва: Проспект, 2010. 155 с.
- 2. Электронно-библиотечная система Znanium.com предоставляет зарегистрированным пользователям круглосуточный доступ к электронным изданиям из любой точки мира посредством сети Интернет. -Режим доступа http://znanium.com/

5 Фонд оценочных средств

Оценочные средства находятся в приложении к рабочим программам дисциплин.

6 Материально-техническая база, необходимая для осуществления образовательного процесса по дисциплине (модулю)

Технические средства обучения (мультимедийный проектор, интерактивная доска, ПЭВМ).

Учебно-лабораторное оборудование общего назначения.

Весы лабораторные XP4002S Mettler Toledo.

Спектрофотометр Specol 1300 AnalitikJena.

Рефрактометр Аббе лабораторный ИРФ-454Б2М.

Колбонагреватели.

Прибор Ребиндера.

Цифровой фотоаппарат.