

Документ подписан простой электронной подписью
Информация о владельце:
ФИО: Ястребов Олег Александрович
Должность: Ректор
Дата подписания: 27.05.2025 17:38:22
Уникальный программный код:
ca953a0120d891083f939673078ef1a989dae18a

**Федеральное государственное автономное образовательное учреждение
высшего образования**

«Российский университет дружбы народов имени Патриса Лумумбы»

Факультет физико-математических и естественных наук

(наименование основного учебного подразделения (ОУП)-разработчика ОП ВО)

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ДИСЦИПЛИНЫ

Адсорбция

(наименование дисциплины/модуля)

Рекомендована МССН для направления подготовки/специальности:

04.04.01 «Химия»

(код и наименование направления подготовки/специальности)

Освоение дисциплины ведется в рамках реализации основной профессиональной образовательной программы высшего образования (ОП ВО):

«Фундаментальная и прикладная химия»

(наименование (профиль/специализация) ОП ВО)

2025 г.

1. ЦЕЛЬ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ

Целью освоения дисциплины «Адсорбция» является ознакомление студентов с теоретическими и практическими задачами, связанными с применением методов теории адсорбции в различных областях фундаментальной и прикладной химии.

2. ТРЕБОВАНИЯ К РЕЗУЛЬТАТАМ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ

Освоение дисциплины «Адсорбция» направлено на формирование у обучающихся следующих компетенций (части компетенций):

Таблица 2.1. Перечень компетенций, формируемых у обучающихся при освоении дисциплины (результаты освоения дисциплины)

Шифр	Компетенция	Индикаторы достижения компетенции (в рамках данной дисциплины)
ПК-1	Способность планировать работу и выбирать адекватные методы решения научно-исследовательских задач в выбранной области химии, химической технологии или смежных с химией науках	ПК-1.1. Составляет общий план исследования и детальные планы отдельных стадий.
		ПК-1.2. Выбирает экспериментальные и расчетно-теоретические методы решения поставленной задачи исходя из имеющихся материальных и временных ресурсов.
ПК-2	Способен на основе критического анализа результатов НИР и НИОКР оценивать перспективы их практического применения и продолжения работ в выбранной области химии, химической технологии или смежных с химией науках	ПК-2.2. Определяет возможные направления развития работ и перспективы практического применения полученных результатов

3. МЕСТО ДИСЦИПЛИНЫ В СТРУКТУРЕ ОП ВО

Дисциплина «Адсорбция» относится к элективной компоненте блока Б1 ОП ВО.

В рамках ОП ВО обучающиеся также осваивают другие дисциплины и/или практики, способствующие достижению запланированных результатов освоения дисциплины «Адсорбция».

Таблица 3.1. Перечень компонентов ОП ВО, способствующих достижению запланированных результатов освоения дисциплины

Шифр	Наименование компетенции	Предшествующие дисциплины/модули, практики*	Последующие дисциплины/модули, практики*
ПК-1	Способность планировать работу и выбирать адекватные методы решения научно-исследовательских задач в выбранной области химии, химической технологии или смежных с химией науках	Кинетика элементарных реакций Статистическая термодинамика Катализ Термодинамика неравновесных процессов Научно-исследовательская работа Экспериментальные методы исследования в химии	Дизайн каталитических систем Современные проблемы менеджмента в химии Химия окружающей среды Физические методы исследования в катализе Применение хроматографии в катализе Научно-исследовательская работа Преддипломная практика
ПК-2	Способен на основе критического анализа результатов НИР и НИОКР оценивать перспективы их практического применения и продолжения работ в выбранной области химии, химической технологии или смежных с химией науках		Современные проблемы менеджмента в химии Физические методы исследования в катализе Экспериментальные методы исследования в химии Научно-исследовательская работа Преддипломная практика

* - заполняется в соответствии с матрицей компетенций и СУП ОП ВО

4. ОБЪЕМ ДИСЦИПЛИНЫ И ВИДЫ УЧЕБНОЙ РАБОТЫ

Общая трудоемкость дисциплины «Адсорбция» составляет 4 зачетных единицы.

Таблица 4.1. Виды учебной работы по периодам освоения ОП ВО для **ОЧНОЙ** формы обучения

Вид учебной работы		ВСЕГО, ак.ч.	Семестр(-ы)			
			1	2	3	4
<i>Контактная работа, ак.ч.</i>		72		72		
Лекции (ЛК)		36		36		
Лабораторные работы (ЛР)		36		36		
Практические/семинарские занятия (СЗ)						
<i>Самостоятельная работа обучающихся, ак.ч.</i>		54		54		
<i>Контроль (экзамен), ак.ч.</i>		18		18		
Общая трудоемкость дисциплины	ак.ч.	144		144		
	зач.ед.	4		4		

5. СОДЕРЖАНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ

Таблица 5.1. Содержание дисциплины (модуля) по видам учебной работы

Наименование раздела дисциплины	Содержание раздела (темы)	Вид учебной работы*
Раздел 1. Термодинамика адсорбции	Тема 1.1. 1.1. Особенности подхода к термодинамическому описанию поверхностных явлений. Термодинамика гетерогенных систем. Две возможности учёта поверхностных явлений: метод слоя конечной толщины и метод Гиббса введения избыточных величин. Термодинамика адсорбции на границе жидкости.	ЛК, ЛР
	Тема 1.2. 1.2. Уравнение адсорбции Гиббса для плоской поверхности раздела. Изменения термодинамических функций (вывод из фундаментального уравнения Гиббса для жидкой поверхности раздела фаз).	ЛК, ЛР
	Тема 1.3. 1.3. Развитие метода Гиббса для границ раздела твёрдое тело. Термодинамическая модель объёмного метода измерения адсорбции. Изменения термодинамических функций (вывод из фундаментального уравнения адсорбции на твердом адсорбенте).	ЛК, ЛР
	Тема 1.4. Интегральные (среднемольные) и дифференциальные избыточные термодинамические величины и связь между ними. Изменение дифференциальных мольных и интегральных мольных термодинамических величин при адсорбции.	ЛК, ЛР
	Тема 1.5. Теплоты адсорбции: изостерическая и интегральная теплоты адсорбции. Равновесные и калориметрические теплоты. Основные типы зависимостей теплот адсорбции от количества адсорбированного вещества.	ЛК, ЛР
Раздел 2. Модельные уравнения состояния и изотермы адсорбции	Тема 2.1. 2.1. Уравнения состояния адсорбированного вещества (аналоги уравнений Фольмера, Ван-дер-Ваальса, вириального уравнения). Вывод уравнений изотерм адсорбции (уравнение Генри, изотерма Хилла де Бура, изотерма Хилла и др. Двухмерные фазовые переходы. Константа Генри.	ЛК, ЛР
	Тема 2.2. 2.2. Локализованная адсорбция. Уравнение мономолекулярной адсорбции Ленгмюра. Полимолекулярная адсорбция, уравнение БЭТ и его применение для определения величины удельной поверхности. Теория капиллярной конденсации. Теория объёмного заполнения микропор. Расчет распределения объёмов пор по размерам из изотерм адсорбции.	ЛК, ЛР

Наименование раздела дисциплины	Содержание раздела (темы)	Вид учебной работы*
	Тема 2.3. Адсорбция газов и паров на пористых телах. Влияние размеров пор на адсорбцию паров. Адсорбция паров в тонких порах сорбентов. Потенциальная теория Поляни. Применение теории Поляни для расчета изотерм. Уравнение Дубинина-Радushкевича.	ЛК, ЛР
Раздел 3. Молекулярно-статистическое описание адсорбции	Тема 3.1. Основные соотношения статистической термодинамики (канонический и большой канонический ансамбли). Простейшая молекулярная модель избыточной адсорбции на абсолютно гладкой поверхности без участия взаимодействия адсорбат-адсорбат. Канонический ансамбль. Вывод общего уравнения изотермы адсорбции и предположения инертности адсорбента. Выражение для константы Генри для адсорбции многоатомных молекул. Большой канонический ансамбль.	ЛК, ЛР
	Тема 3.2. Вывод уравнения БЭТ и анализ полученного решения. Статистический вывод уравнения Генри и Лэнгмюра для идеального адсорбционного слоя. Вывод уравнения Френкеля. Формула Френкеля (учет внутримолекулярных степеней свободы). Статистический расчет энтропии идеального адсорбционного слоя.	ЛК
	Тема 3.3. Вывод уравнения Лэнгмюра на основе решеточной модели. Вывод уравнения БЭТ на основе решеточной модели. Описание адсорбции с помощью вириального разложения.	ЛК
	Тема 3.4. Адсорбция на неоднородной поверхности. Модель Темкина. Уравнение Фрейндлиха для неоднородной поверхности. Сумма уравнений Лэнгмюра для неоднородных поверхностей. Статистическое описание адсорбции цеолитами.	ЛК, ЛР
Раздел 4. Адсорбционные силы	Тема 4.1. Основные положения теории возмущений.	ЛК
	Тема 4.2. Кулоновское притяжение между диполем и ионом. Кулоновское притяжение между двумя диполями. Индукционное взаимодействие. Дисперсионное взаимодействие.	ЛК
	Тема 4.3. Эмпирические модельные потенциалы. Адсорбционный потенциал.	ЛК, ЛР

* - заполняется только по **ОЧНОЙ** форме обучения: ЛК – лекции; ЛР – лабораторные работы; СЗ – семинарские занятия.

6. МАТЕРИАЛЬНО-ТЕХНИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ

Таблица 6.1. Материально-техническое обеспечение дисциплины

Тип аудитории	Оснащение аудитории	Специализированное учебное/лабораторное оборудование, ПО и материалы для освоения дисциплины (при необходимости)
Лекционная	Аудитория для проведения занятий лекционного типа, оснащенная комплектом специализированной мебели; доской (экраном) и техническими средствами мультимедиа презентаций.	
Лаборатория	Аудитория для проведения лабораторных работ, индивидуальных консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации, оснащенная комплектом специализированной мебели и оборудованием.	Комплект специализированной мебели; специализированное оборудование химической лаборатории: шкаф вытяжной, шкаф сушильный, термостаты, фотометры КФК-3, измерители рН ExStik*EC500, микроскоп, кондуктометр, устройство для просушивания посуды ПЭ-2000, термостат жидкостный ТЖ-ТС, прибор Ребиндера, аквадистиллятор электрический ДЭ-25, весы электронные OHAUS AR 2140, весы торсионные, нефелометр НФО, рефрактометр, монитор качества воды РНТ-028, спектрофотометр ПЭ-5300ВИ, прибор для криоскопических измерений, кондуктометр CD`308; АНИОН 4100, рН-метр ExStik*EC500, кислородомер АНИОН 4100, измеритель карманный ОВП ST10R, мультиметр VC-11, анализаторы жидкости ЭКСПЕРТ-001, стационарный мультимедийный проектор, стационарный экран
Для самостоятельной работы обучающихся	Аудитория для самостоятельной работы обучающихся (может использоваться для проведения семинарских занятий и консультаций), оснащенная комплектом специализированной мебели и компьютерами с доступом в	

Тип аудитории	Оснащение аудитории	Специализированное учебное/лабораторное оборудование, ПО и материалы для освоения дисциплины (при необходимости)
	ЭИОС.	

7. УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ И ИНФОРМАЦИОННОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ

Основная литература:

1. Адсорбция. Учебное пособие / В.Д. Ягодовский. - М.: БИНОМ. Лаборатория знаний, 2015. - 216 с.: ил. - Учебник для высшей школы. - 350.00.

<http://lib.rudn.ru/MegaPro/Web/SearchResult/ToPage/1>

Дополнительная литература:

1. Адсорбция, кинетика, спектроскопия: Учебное пособие. - М.: УДН, 1982. - 81 с. - 0.00. <http://lib.rudn.ru/MegaPro/Web/SearchResult/ToPage/1>

2. Термодинамика адсорбции: Текст лекций для студентов, специализирующихся по физической химии / В.Д. Ягодовский; УДН. - М.: УДН, 1978. - 46 с. - 0.16.

<http://lib.rudn.ru/MegaPro/Web/SearchResult/ToPage/1>

3. Статистическое описание адсорбции: Текст лекций для студентов специальности "Химия" / В.Д. Ягодовский; УДН. - М.: УДН, 1978. - 44 с. - 0.15.

<http://lib.rudn.ru/MegaPro/Web/SearchResult/ToPage/1>

Ресурсы информационно-телекоммуникационной сети «Интернет»:

1. ЭБС РУДН им. П. Лумумбы и сторонние ЭБС, к которым студенты университета имеют доступ на основании заключенных договоров:

- Электронно-библиотечная система РУДН им. П. Лумумбы – ЭБС РУДН им. П. Лумумбы <http://lib.rudn.ru/MegaPro/Web>

- ЭБС «Университетская библиотека онлайн» <http://www.biblioclub.ru>

- ЭБС Юрайт <http://www.biblio-online.ru>

- ЭБС «Консультант студента» www.studentlibrary.ru

- ЭБС «Лань» <http://e.lanbook.com/>

- ЭБС «Троицкий мост»

- Химическая энциклопедия <http://www.chemport.ru>

- Портал фундаментального химического образования России <http://www.chemnet.ru>

- XuMuK: сайт о химии для химиков www.xumuk.ru

- IOPSCIENCE IOP Publishing <http://iopscience.iop.org/journals?type=archive>

- Mendeley <http://www.mendeley.com/>

- Nature <http://www.nature.com/siteindex/index.html>

- RSC, журналы Королевского химического общества (Royal Society of Chemistry) <http://pubs.rsc.org/>

- ScienceDirect (ESD) <http://www.sciencedirect.com>

- Электронные ресурсы издательства Springer <https://rd.springer.com/>

- Wiley Online Library <http://www.wileyonlinelibrary.com/>

2. Базы данных и поисковые системы:

- электронный фонд правовой и нормативно-технической документации <http://docs.cntd.ru/>
- поисковая система Яндекс <https://www.yandex.ru/>
- поисковая система Google <https://www.google.ru/>
- реферативная база данных SCOPUS <http://www.elsevierscience.ru/products/scopus/>
- Reaxys, Reaxys Medicinal Chemistry <https://www.reaxys.com/>

Учебно-методические материалы для самостоятельной работы обучающихся при освоении дисциплины/модуля:*

1. Курс лекций по дисциплине «Адсорбция».
2. Лабораторный практикум по дисциплине «Адсорбция»

* - все учебно-методические материалы для самостоятельной работы обучающихся размещаются в соответствии с действующим порядком на странице дисциплины **в ТУИС!**

РАЗРАБОТЧИКИ:

Доцент, кафедра физической
и коллоидной химии

Должность, БУП

Братчикова И.Г.

Фамилия И.О.

Подпись

РУКОВОДИТЕЛЬ БУП:

Кафедра физической и
коллоидной химии

Наименование БУП

Чередниченко А.Г.

Фамилия И.О.

Подпись

РУКОВОДИТЕЛЬ ОП ВО:

Декан ФФМиЕН, заведующий
кафедрой органической химии

Должность, БУП

Воскресенский Л.Г.

Фамилия И.О.

Подпись