Энгельсский технологический институт (филиал) федерального государственного бюджетного образовательного учреждения

высшего образования

«Саратовский государственный технический университет имени Гагарина Ю.А.»

Кафедра «Технология и оборудование химических, нефтегазовых и пищевых производств»

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

форма обучения – очная, заочная Объем дисциплины:

в зачетных единицах: 3 з.е. в академических часах: 108 ак.ч.

Рабочая программа обсуждена на заседании кафедры ТОХП
19 июня 2023 г., протокол № 13
Зав. кафедрой _______ Н.Л. Левкина
Рабочая программа утверждена на заседании УМКН направления ХМТН
26 июня 2023 г., протокол № 5
Председатель УМКН ______ Н.Л. Левкина

Энгельс 2023

Рабочая программа по дисциплине Теоретические основы органического и нефтехимического синтеза направления подготовки / специальности 18.03.01 "Химическая технология", направленность / специализация профиля Технология химических И нефтегазовых производств составлена требованиями Федерального соответствии государственного cобразовательного стандарта высшего образования 18.03.01 "Химическая технология", утвержденным приказом Минобрнауки России 07.08.2020 №922.

Рабочая программа:

об	сужден	а и рекомендована	к утверждению ре	шением кафе,	дры Техно-
логия пищевых		оборудование водств от «»	•	*	
		Заведующий	кафедрой	/	/
о д протоко:	-	на заседании УМКІ	Н/УМКС от «»		202_ г.
		Председатель	УМКН/УМКС	/	/

1. Цели и задачи дисциплины

Цель преподавания дисциплины Б.1.1.35 «Теоретические основы органического и нефтехимического синтеза»:

- освоение студентами теоретических закономерностей основных процессов химической технологии органического и нефтехимического синтеза;
- формирование практических навыков для подготовки выпускников к самостоятельной профессиональной производственно-технологической деятельности.

Задачи изучения дисциплины:

- изучение аспектов теоретических основ химико-технологических процессов органического и нефтехимического синтеза,
- освоение и приобретение навыков расчета термодинамических характеристик, материальных балансов и стехиометрии химических реакций, характеристик равновесных состояний, основ обработки экспериментальных данных;
 - формирование целостной системы химического мышления.

2. Место дисциплины в структуре ОПОП ВО

Дисциплина относится к дисциплинам обязательной части блока 1 профиля «Технология химических и нефтегазовых производств», базируется на знании студентами общей и неорганической, органической, физической, аналитической, коллоидной химии.

Освоение данной дисциплины необходимо для успешного усвоения дисциплин «Технология нефтехимического синтеза», «Синтез ВМС», «Технология органического синтеза», Основы химической кинетики», «Экологические проблемы химической технологии».

3. Требования к результатам освоения дисциплины

Изучение дисциплины направлено на формирование следующей компетенции:

 ОПК-1 – способен изучать, анализировать, использовать механизмы химических реакций, происходящих в технологических процессах и окружающем мире, основываясь на знаниях о строении вещества, природе химической связи и свойствах различных классов химических элементов, соединений, веществ и материалов. Перечень планируемых результатов обучения по дисциплине, соотнесенных с планируемыми результатами освоения образовательной программы

Код и	Код и наименование	Наименование показателя оценивания
наименование	индикатора	(результата обучения по дисциплине)
компетенции	достижения	
(результат	компетенции (со-	
освоения)	став-ляющей	
	компентенции)	
ОПК-1. Способен	ИД-10 _{ОПК-1} Способен	знать:
изучать, анализи-	изучать	 общие закономерности и механизмы осу-
ровать, использо-	теоретические	ществления основных процессов органического
вать механизмы	основы химико-	и нефтехимического синтеза;
химических реак-	технологических	— основные понятия и законы химической тер-
ций, происходящих	процессов	модинамики, кинетики и процессов тепло- и
в технологических	органического и	массообмена;
процессах и окру-	нефтехимического	 основные технологические и термодинами-
жающем мире, ос-	синтеза; механизм	ческие критерии эффективности химико-
новываясь на зна-	химических реакций,	технологического процесса;
ниях о строении	происходящих при	— основные положения теории каталитических
вещества, природе	получении	превращений в органическом и нефтехимиче-
химической связи	продуктов основного	ском синтезе;
и свойствах раз-	органического и	— методы расчета термодинамических характе-
личных классов	нефтехимического	ристик, материальных балансов и стехиометрии
химических эле-	синтеза	химических реакций, характеристик равновес-
ментов, соедине-		ных состояний, основ обработки эксперимен-
ний, веществ и ма-		тальных данных.
териалов		уметь: — работать со справочной литературой (табли-
		цами, расчетными диаграммами и номограмма-
		ми), предназначенной для решения инженерных
		химико-технологических задач;
		— производить расчет термодинамических и
		кинетических характеристик типовых процес-
		сов химической технологии;
		 решать термодинамические и кинетические
		задачи по расчету параметров технологического
		режима и определяющих размеров основных
		аппаратов химической технологии
		владеть:
		 теорией и методами расчета химического
		равновесия и повышения скорости химико-
		технологических процессов;
		— знаниями расчетов термодинамических и
		кинетических величин и методов оценки воз-
		можного протекания различных химико-
		технологических процессов;
		— расчетом гомогенных и гетерогенных хими-
		ко-технологических процессах, в которых про-
		текают химические и фазовые превращения с
		поглощением и выделением тепла.

4. Объем дисциплины и виды учебной работы *очная форма обучения*

		ак.часов
Вид учебной деятельности	Dagna	по семестрам
	Всего	5 семестр
1. Аудиторные занятия, часов всего, в том числе:	48	48
• занятия лекционного типа,	16	16
• занятия семинарского типа:		
практические занятия	32	32
лабораторные занятия		
в том числе занятия в форме практической подготовки		
2. Самостоятельная работа студентов, всего	60	60
– курсовая работа (проект)	-	-
(отсутствует – / при наличии +)		
 – расчетно-графическая работа 	-	-
(отсутствует – / при наличии +)		
3.Промежуточная аттестация:		экзамен
экзамен, зачет с оценкой, зачет		
Объем дисциплины в зачетных единицах	3	3
Объем дисциплины в акад. часах	108	108

заочная форма обучения

suo inun qopinu ooy ien		
		ак.часов
Вид учебной деятельности	Всего	по семестрам
	Beero	7 семестр
1. Аудиторные занятия, часов всего, в том числе:	16	16
• занятия лекционного типа,	6	6
• занятия семинарского типа:		
практические занятия	8	8
лабораторные занятия		
в том числе занятия в форме практической подготовки		
2. Самостоятельная работа студентов, всего	94	94
– курсовая работа (проект)	-	-
(отсутствует – / при наличии +)		
– расчетно-графическая работа	-	-
(отсутствует – / при наличии +)		
3. Промежуточная аттестация:		экзамен
экзамен, зачет с оценкой, зачет		
Объем дисциплины в зачетных единицах	3	3
Объем дисциплины в акад. часах	108	108

5. Содержание дисциплины, структурированное по темам (разделам) с указанием количества академических часов и видов учебных занятий

5.1. Содержание дисциплины

Тема 1. Химические процессы, основные характеристики химических процессов Введение. Общие понятия и определения стехиометрии, механизма и маршрута реакции. Классификация химических реакций. Количественные характеристики химического про-

цесса: степень конверсии, селективность, выход продукта. Материальный баланс сложных реакций.

Тема 2. Равновесие органических реакций

Константа равновесия для реальных газов. Вычисление констант равновесия и состава равновесной смеси органических веществ. Уравнение изотермы химической реакции. Методы расчета констант равновесия химических реакций. Расчет состава равновесной смеси при химических реакциях.

Тема 3. Термодинамический анализ химических процессов

Термодинамический анализ химических процессов. Методы расчета теплового эффекта (энтальпии) химической реакции: по табличным данным и эмпирические методы.

- **Тема 4. Кинетика и кинетический анализ химических процессов** Скорость химической реакции. Кинетическое уравнение химического процесса и элементарной реакции. Константа скорости и энергия активации. Влияние среды на скорость химических реакций. Медленные и быстрые стадии. Кинетический и термодинамический контроль химических реакций. Связь селективности с кинетикой химического процесса.
- **Тема 5. Радикально-цепные процессы органического, нефтехимического синтеза** Свободные радикалы, радикальные и радикально-цепные реакции. Образование свободных радикалов: термический гомолиз, фотолиз и радиолиз, окислительновосстановительные реакции. Стадии радикально-цепной реакции. Радикально-цепные процессы в промышленности. Термический крекинг и пиролиз. Окисление углеводородов и их производных молекулярным кислородом
- **Тема 6. Каталитические процессы, гомогенно-каталитические реакции** Гомогенный кислотный и основной катализ и каталитические реакции. Карбкатионы и карбанионы. Кислоты и основания Бренстеда и Льюиса, кислотность и основность среды. Реакции промышленного органического синтеза, катализируемые кислотами и основаниями. Реакции алкилирования ароматических и изопарафиновых углеводородов. Анионная и катионная полимеризация.
- **Тема 6. Каталитические процессы, гетерогенные-каталитические реакции** Классификация гетерогенных катализаторов. Модифицирование катализаторов и требования, предъявляемые к катализаторам. Основные физические и технологические характеристики катализаторов и носителей. Гетерогенно-каталитические реакции на кислотных и основных катализаторах в нефтехимии и промышленном органическом синтезе. Изомеризация углеводородов. Гидрирование органических соединений. Дегидрирование органических соединений.

5.2. Разделы, темы дисциплины и виды занятий *очная форма обучения*

		Виды занятий работу ст				
№ п/п	Наименование раздела, темы дисциплины	занятия лекционного типа	занятия семинарского типа / из них в форме практической подготовки	самос— тоятельная работа	Код индикатора достижения компетенции	
1	2	3	4	5	6	
1.	Химические процессы, основные характеристики химических процессов	2	4	4	ИД-10 _{ОПК-1}	
2.	Равновесие органических реакций	2	4	6	ИД-10 _{ОПК-1}	

1	2	3	4	5	6
3.	Термодинамический анализ химических процессов	2	4	10	ИД-10 _{ОПК-1}
4.	Кинетика и кинетический анализ химических процессов	2	4	10	ИД-10 _{ОПК-1}
5.	Радикально-цепные про- цессы органического, нефтехимического синте- за	2	4	10	ИД-10 _{ОПК-1}
6.	Каталитические процес- сы, гомогенно- каталитические реакции	2	4	10	ИД-10 _{ОПК-1}
6.	Каталитические процес- сы, гетерогенно- каталитические реакции	4	8	10	ИД-10 _{ОПК-1}
	Итого	16	32	60	-

заочная форма обучения

		Виды занятий			
		работу ст	гудентов (в акад	.часах)	
№ п/п	Наименование раздела, темы дисциплины	занятия лекционного типа	занятия семинарского типа / из них в форме практической подготовки	самос— тоятельная работа	Код индикатора достижения компетенции
1	2	3	4	5	6
1.	Химические процессы, основные характеристики химических процессов	1	1	15	ИД-10 _{ОПК-1}
2.	Равновесие органических реакций	1	1	15	ИД-10 _{ОПК-1}
3.	Термодинамический анализ химических процессов	1	2	15	ИД-10 _{ОПК-1}
4.	Кинетика и кинетический анализ химических процессов	1	1	15	ИД-10 _{ОПК-1}
5.	Радикально-цепные про- цессы органического, нефтехимического синте- за	1	1	17	ИД-10 _{ОПК-1}
6.	Каталитические процес- сы, гомо- и гетерогенные каталитические реакции	1	2	17	ИД-10 _{ОПК-1}
	Итого	6	8	94	-

5.2. Перечень практических занятий

№ п/п	Наименование раздела, темы дисциплины	Наименование практического занятия	Объем ди очная форма обучения	очно- заочная форма обучения / ИПУ (при наличии)	акад. часах заочная форма обучения / ИПУ (при нали- чии)
1	Химические процессы, основные характери- стики химических процессов	Расчет основных пока- зателей химических процессов	4		1
2	Равновесие органиче- ских реакций	Определение констант равновесия в процессах органического синтеза	4		1
3	Термодинамический анализ химических процессов	Расчет термодинамиче- ских функций и харак- теристик химических реакций	4		2
4	Кинетика и кинетиче- ский анализ химиче- ских процессов	Определение кинетиче- ских параметров хими- ческих процессов орга- нического и нефтехи- мического синтеза	4		1
5	Радикально-цепные процессы органиче- ского, нефтехимиче- ского синтеза	Кинетика и термодина- мика радикально- цепных процессов орга- нического, нефтехими- ческого синтеза	4		1
6	Каталитические про- цессы, гомогенно- каталитические реак- ции	Влияние катализаторов на протекание процессов гомогенно-каталитические реакции	4		1
6	Каталитические про- цессы, гетерогенно- каталитические реак- ции	Влияние катализаторов на протекание процессов гетерогенно-каталитические реакции	8		1
	Итого		32		8

5.3. Перечень лабораторных работ

Лабораторные занятия не предусмотрены.

5.4. Задания для самостоятельной работы студентов

	3130 330,7003	HA ASIA CAMOCTORICSIBILE		сциплины в а	кал часах
			оовем дис	очно-	заочная
	Наименование	Задания, вопросы, для		заочная	форма
No		самостоятельного	очная	форма	обучения
п/п	раздела, темы дисциплины	изучения (задания)	форма	форма обучения /	/ ИПУ
	дисциплины	изучения (задания)	обучения	-	
				ИПУ (при	(при
1	V	D		наличии)	наличии)
1	Химические процес-	Растворители, применяе-			
	сы, основные ха-	мы в органической техно-	4		15
	рактеристики хи-	логии. Классификация			
2	мических процессов	растворителей			
2	Равновесие органи-	Вычисление констант рав-			
	ческих реакций	новесия и состава равно-			
		весной смеси органиче-			
		ских веществ Методы рас-			1.5
		чета констант равновесия	6		15
		химических реакций. Рас-			
		чет состава равновесной			
		смеси при химических ре-			
		акциях.			
3	Термодинамический	Влияние среды на ско-			
	анализ химических	рость элементарных реак-	10		15
	процессов	ций.			
4	Кинетика и кинети-	Связь термодинамики и			
	ческий анализ хи-	кинетики химического	10		15
	мических процессов.	процесса			
5	Радикально-цепные	Радикально-цепные про-			
	процессы органиче-	цессы в промышленности.	10		17
	ского, нефтехимиче-	Радикальная полимериза-	10		1 /
	ского синтеза	ция.			
6	Каталитические	Реакции промышленного			
	процессы, гомоген-	органического кислотно-			
	но-каталитические	основного каталитическо-			
	реакции.	го синтеза. Конденсация			
		альдегидов и кетонов с			
		ароматическими соедине-	10		8
		ниями и олефинами. Реак-			
		ции гомогенного ме-			
		таллкомплексного катали-			
		за. Гидрирование ненасы-			
		щенных соединений.			
7	Каталитические	Основные физические и			
	процессы, гетеро-	технологические характе-			
	генные-	ристики катализаторов и			
	каталитические ре-	носителей. Модифициро-			
	акции	вание катализаторов и	10		9
		требования, предъявляе-	10		9
		мые к катализаторам.			
		Методы синтеза и приго-			
		товления катализаторов.			
		Осажденные катализаторы			
	i e e e e e e e e e e e e e e e e e e e	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·			

			Объем дисциплины в акад. часах			
				очно-	заочная	
№	Наименование	Задания, вопросы, для	очная	заочная	форма	
Π/Π	раздела, темы	самостоятельного	I	форма	обучения	
11/11	дисциплины	изучения (задания)	форма обучения	обучения /	/ ИПУ	
			обучения	ИПУ (при	(при	
				наличии)	наличии)	
		и носители. Нанесенные				
		(пропиточные) катализа-				
		торы Цеолиты (молеку-				
		лярные сита).				
		Гетерогенно-				
		каталитические процессы				
		промышленного органиче-				
		ского синтеза.				
	Полимеризация этилена.					
		Полимеризация пропилена				
	Итого		60		94	

6. Расчетно-графическая работа

Расчетно-графическая работа не предусмотрена

7. Курсовая работа

Курсовая работа не предусмотрена

8. Курсовой проект

Курсовой проект не предусмотрен

9. Контрольная работа

Контрольная работа не предусмотрена для очной формы обучения Вопросы к контрольной работе для студентов заочной формы обучения Тема: Химические процессы, основные характеристики химических процессов

- 1. Понятие «Химический процесс». Виды химических процессов. Основные химические процессы органического и нефтехимического синтеза.
- 2. Классификация химических реакций по фазовому состоянию реагентов и продуктов реакции, по природе воздействия того или иного физического агента на реакционную систему, по катализу, стехиометрии, по направлению протекания реакции, характеру изменению связей (по механизму), по молекулярности и порядку.
- 3. Стехиометрическая реакция, стехиометрические коэффициенты. Стехиометрические соотношения исходных реагентов.
 - 4. Целевые и побочные продукты реакции в сложном химическом процессе.
 - 5. Механизм химической реакции и направление реакции. Обратимые реакции.
 - 6. Классификация химических реакций.
- 7. Количественные характеристики химического процесса: степень конверсии, селективность, выход продукта.

- 8. Материальный баланс сложных реакций.
- 9. Растворители, применяемы в органической технологии. Классификация растворителей.

Тема 2. Равновесие органических реакций

- 10. Константа равновесия для реальных газов. Вычисление констант равновесия и состава равновесной смеси органических веществ.
- 11. Уравнение изотермы химической реакции. Методы расчета констант равновесия химических реакций. Расчет состава равновесной смеси при химических реакциях.

Тема 3. Термодинамический анализ химических процессов

- 12. Стандартное состояние. Стандартные термодинамические функции. Термодинамическая вероятность протекания химического процесса.
- 13. Методы расчета стандартной энергии Гиббса. Методы расчета теплового эффекта (энтальпии) химической реакции: по табличным данным и эмпирические методы.

Тема 4. Кинетика и кинетический анализ химических процессов

- 14.Скорость химической реакции. Кинетическое уравнение химического процесса и элементарной реакции. Константа скорости и энергия активации.
 - 15.Влияние среды на скорость химических реакций. Медленные и быстрые стадии.
 - 16. Кинетический и термодинамический контроль химических реакций.
 - 17.Связь селективности с кинетикой химического процесса.

Тема 5. Радикально-цепные процессы органического, нефтехимического синте- 3a

- 18.Свободные радикалы, радикальные и радикально-цепные реакции. Образование свободных радикалов: термический гомолиз, фотолиз и радиолиз, окислительновосстановительные реакции.
 - 19.Стадии радикально-цепной реакции
 - 20. Радикально-цепные процессы в промышленности.
 - 21. Термический крекинг и пиролиз.
 - 22. Окисление углеводородов и их производных молекулярным кислородом.
 - 23. Радикально-цепные процессы в промышленности.
 - 24. Радикальная полимеризация.

Тема 6. Каталитические процессы, гомо- и гетерогенно-каталитические реак- пии.

- 25. Гомогенный кислотный и основной катализ и каталитические реакции. Карбкатионы и карбанионы.
 - 26. Кислоты и основания Бренстеда и Льюиса, кислотность и основность среды.
- 27. Реакции промышленного органического синтеза, катализируемые кислотами и основаниями.
 - 28. Реакции алкилирования ароматических и изопарафиновых углеводородов.
 - 29. Анионная и катионная полимеризация.
- 30.Механизм и кинетика металлкомплексного катализа. Основные понятия и структура комплексных соединений, лиганды.
- 31.Промышленные процессы металлкомплексного катализа: изомеризация и окисление олефинов.
- 32. Гетерогенно-каталитические реакции на кислотных и основных катализаторах в нефтехимии и промышленном органическом синтезе.
 - 33.Изомеризация углеводородов.
 - 34. Гидрирование органических соединений.
 - 35. Дегидрирование органических соединений.
- 36. Реакции промышленного органического кислотно-основного каталитического синтеза.
- 37. Конденсация альдегидов и кетонов с ароматическими соединениями и олефинами.

- 38. Реакции гомогенного металлкомплексного катализа.
- 39. Гидрирование ненасыщенных соединений.
- 40. Гетерогенно-каталитические процессы промышленного органического синтеза

10. Оценочные средства для проведения текущего контроля и промежуточной аттестации

Оценивание результатов обучения по дисциплине и уровня сформированности компетенций (части компетенции) осуществляется в рамках текущего контроля успеваемости и промежуточной аттестации в соответствии с Фондом оценочных средств.

Процедура оценивания знаний, умений, навыков по дисциплине Б.1.1.35 «Теоретические основы органического и нефтехимического синтеза» включает учет успешности выполнения практических, лабораторных работ, тестовых заданий, самостоятельной работы и сдачу экзамена.

Практические занятия считаются успешно выполненными, в случае предоставления в конце занятия или на следующее занятие (по заданию преподавателя) выполненных заданий, включающего задание, ход решения, соответствующие рисунки, диаграммы, таблицы и ответа или выводов по заданию. Шкала оценивания — «зачтено / не зачтено». «Зачтено» за практическое задание ставится в случае, если оно полностью правильно выполнено, при этом обучающимся показано свободное владение материалом по дисциплине. «Не зачтено» ставится в случае, если задание выполнено неправильно, тогда оно возвращается на доработку и затем вновь сдаётся на проверку преподавателю.

Самостоятельная работа считается успешно выполненной в случае, если проработан теоретический материал по каждой теме. Задания соответствуют пункту 9 рабочей программы.

Оценивание **тестовых заданий** проводится по принципу «зачтено» / «не зачтено». В качестве критериев оценивания используется количество правильных ответов. При ответе более чем, на 40% вопросов выставляется «зачтено», в случае меньшего количества правильных ответов ставится «не зачтено».

К экзамену по дисциплине обучающиеся допускаются при:

- предоставлении всех отчетов по всем практическим, лабораторным работам и защите всех занятий;
 - сдачи всех модулей;
 - успешном написании ответов на тестовые задания;
 - сдачи всех отчетов по всем темам самостоятельной работы.

Экзамен сдается в устном виде по билетам. На подготовку билета обучающемуся дается 40 минут. Оценивание проводится по 5-ти бальной шкале. Отметка «отлично» выставляется при правильном, полном, логично построенном ответе, умении оперировать специальными терминами, способности иллюстрировать теоретические положения практическим материалом, делать обобщающие выводы. Отметка «хорошо» ставится в том случае, когда студент в целом правильно ответил на поставленные вопросы,

соблюдая логику изложения материала, но недостаточно полно или без должной аргументации осветил вопросы экзаменационного билета. Отметка «удовлетворительно» выставляется в том случае, когда студент изложил только отдельные несистематизированные теоретические положения по вопросам экзаменационного билета без их необходимой аргументации или без конкретизации фактами. Отметка «не удовлетворительно» выставляется при несоблюдении вышеперечисленных уровней освоения материала.

Вопросы к І модулю

- 41. Понятие «Химический процесс». Виды химических процессов. Основные химические процессы органического и нефтехимического синтеза.
- 42. Классификация химических реакций по фазовому состоянию реагентов и продуктов реакции, по природе воздействия того или иного физического агента на реакционную систему, по катализу, стехиометрии, по направлению протекания реакции, характеру изменению связей (по механизму), по молекулярности и порядку.
- 43. Стехиометрическая реакция, стехиометрические коэффициенты. Стехиометрические соотношения исходных реагентов.
 - 44. Целевые и побочные продукты реакции в сложном химическом процессе.
 - 45. Механизм химической реакции и направление реакции. Обратимые реакции.
 - 46. Классификация химических реакций.
- 47. Количественные характеристики химического процесса: степень конверсии, селективность, выход продукта.
 - 48. Материальный баланс сложных реакций.
- 49. Константа равновесия для реальных газов. Вычисление констант равновесия и состава равновесной смеси органических веществ.
- 50. Уравнение изотермы химической реакции. Методы расчета констант равновесия химических реакций. Расчет состава равновесной смеси при химических реакциях.
- 51. Стандартное состояние. Стандартные термодинамические функции. Термодинамическая вероятность протекания химического процесса.
- 52. Методы расчета стандартной энергии Гиббса. Методы расчета теплового эффекта (энтальпии) химической реакции: по табличным данным и эмпирические методы.
- 53. Скорость химической реакции. Кинетическое уравнение химического процесса и элементарной реакции. Константа скорости и энергия активации.
- 54. Влияние среды на скорость химических реакций. Медленные и быстрые стадии.
 - 55. Кинетический и термодинамический контроль химических реакций.
 - 56. Связь селективности с кинетикой химического процесса.

Вопросы к ІІ модулю

- 1. Свободные радикалы, радикальные и радикально-цепные реакции. Образование свободных радикалов: термический гомолиз, фотолиз и радиолиз, окислительно-восстановительные реакции.
 - 2. Стадии радикально-цепной реакции
 - 3. Радикально-цепные процессы в промышленности.
 - 4. Термический крекинг и пиролиз.
 - 5. 17. Окисление углеводородов и их производных молекулярным кислородом.

- 6. Гомогенный кислотный и основной катализ и каталитические реакции. Карбкатионы и карбанионы.
 - 7. Кислоты и основания Бренстеда и Льюиса, кислотность и основность среды.
- 8. Реакции промышленного органического синтеза, катализируемые кислотами и основаниями.
 - 9. Реакции алкилирования ароматических и изопарафиновых углеводородов.
 - 10. Анионная и катионная полимеризация.
- 11. Механизм и кинетика металлкомплексного катализа. Основные понятия и структура комплексных соединений, лиганды.
- 12. Промышленные процессы металлкомплексного катализа: изомеризация и окисление олефинов.
- 13. Гетерогенно-каталитические реакции на кислотных и основных катализаторах в нефтехимии и промышленном органическом синтезе.
 - 14. Изомеризация углеводородов.
 - 15. Гидрирование органических соединений.
 - 16. Дегидрирование органических соединений.
- 17. Растворители, применяемы в органической технологии. Классификация растворителей.
 - 18. Радикально-цепные процессы в промышленности.
 - 19. Радикальная полимеризация.
- 20. Реакции промышленного органического кислотно-основного каталитического синтеза.
- 21. Конденсация альдегидов и кетонов с ароматическими соединениями и олефинами.
 - 22. Реакции гомогенного металлкомплексного катализа.
 - 23. .Гидрирование ненасыщенных соединений.
 - 24. Гетерогенно-каталитические процессы промышленного органического синтеза
 - 25. Полимеризация этилена
 - 26. Полимеризация пропилена.

Вопросы для зачета

Зачет не предусмотрен учебным планом

Вопросы для экзамена

- 1. Понятие «Химический процесс». Виды химических процессов. Основные химические процессы органического и нефтехимического синтеза.
- 2. Классификация химических реакций по фазовому состоянию реагентов и продуктов реакции, по природе воздействия того или иного физического агента на реакционную систему, по катализу, стехиометрии, по направлению протекания реакции, характеру изменению связей (по механизму), по молекулярности и порядку.
- 3. Стехиометрическая реакция, стехиометрические коэффициенты. Стехиометрические соотношения исходных реагентов.
- 4. Целевые и побочные продукты реакции в сложном химическом процессе.
- 5. Механизм химической реакции и направление реакции. Обратимые реакции.
- 6. Классификация химических реакций.
- 7. Количественные характеристики химического процесса: степень конверсии, селективность, выход продукта.
- 8. Материальный баланс сложных реакций.
- 9. Константа равновесия для реальных газов. Вычисление констант равновесия и состава равновесной смеси органических веществ.

- 10. Уравнение изотермы химической реакции. Методы расчета констант равновесия химических реакций. Расчет состава равновесной смеси при химических реакциях.
- 11. Стандартное состояние. Стандартные термодинамические функции. Термодинамическая вероятность протекания химического процесса.
- 12. Методы расчета стандартной энергии Гиббса. Методы расчета теплового эффекта (энтальпии) химической реакции: по табличным данным и эмпирические методы.
- 13. Скорость химической реакции. Кинетическое уравнение химического процесса и элементарной реакции. Константа скорости и энергия активации.
- 14. Влияние среды на скорость химических реакций. Медленные и быстрые стадии.
- 15. Кинетический и термодинамический контроль химических реакций.
- 16. Связь селективности с кинетикой химического процесса.
- 17. Свободные радикалы, радикальные и радикально-цепные реакции. Образование свободных радикалов: термический гомолиз, фотолиз и радиолиз, окислительно-восстановительные реакции.
- 18. Стадии радикально-цепной реакции
- 19. Радикально-цепные процессы в промышленности.
- 20. Термический крекинг и пиролиз.
- 21. 17. Окисление углеводородов и их производных молекулярным кислородом.
- 22. Гомогенный кислотный и основной катализ и каталитические реакции. Карбкатионы и карбанионы.
- 23. Кислоты и основания Бренстеда и Льюиса, кислотность и основность среды.
- 24. Реакции промышленного органического синтеза, катализируемые кислотами и основаниями.
- 25. Реакции алкилирования ароматических и изопарафиновых углеводородов.
- 26. Анионная и катионная полимеризация.
- 27. Механизм и кинетика металлкомплексного катализа. Основные понятия и структура комплексных соединений, лиганды.
- 28. Промышленные процессы металлкомплексного катализа: изомеризация и окисление олефинов.
- 29. Гетерогенно-каталитические реакции на кислотных и основных катализаторах в нефтехимии и промышленном органическом синтезе.
- 30. Изомеризация углеводородов.
- 31. Гидрирование органических соединений.
- 32. Дегидрирование органических соединений.
- 33. Растворители, применяемы в органической технологии. Классификация растворителей.
- 34. Радикально-цепные процессы в промышленности.
- 35. Радикальная полимеризация.
- 36. Реакции промышленного органического кислотно-основного каталитического синтеза.
- 37. Конденсация альдегидов и кетонов с ароматическими соединениями и олефинами.
- 38. Реакции гомогенного металлкомплексного катализа.
- 39. .Гидрирование ненасыщенных соединений.
- 40. Гетерогенно-каталитические процессы промышленного органического синтеза

Тестовые задания по дисциплине (примеры заданий)

Для восстановления активности катализатора, его:

- А) конденсируют;
- Б) регенерируют;
- В) компримируют;
- Г) дегидрируют

Скорость химической реакции велика и превышает скорость диффузии, тогда для увеличения производительности и интенсификации процесса нужно стремится к устранению тормозящего влияния диффузии. Этот случай соответствует...

- А) гетерогенному процессу протекающему в кинетической области;
- Б) гетерогенному процессу протекающему в диффузионной области;
- В) гомогенному процессу
- Г) правильного ответа нет

Отношение реально полученного количества продукта к максимально возможному его количеству, которое могло бы быть получено при данных условиях протекания химической реакции

- А) конверсия;
- Б) селективность;
- В) выход продукта;
- Г) активность катализатора

11. Учебно-методическое обеспечение дисциплины 11.1. Рекомендуемая литература

- 1.Потехин, В. М. Основы теории химических процессов технологии органических веществ и нефтепереработки : учебник / В. М. Потехин, В. В. Потехин. 3-е изд., испр. и доп. Санкт-Петербург : Лань, 2021. 896 с. ISBN 978-5-8114-1662-2. Текст : электронный // Лань : электронно-библиотечная система. URL: https://e.lanbook.com/book/168720
- 2. Субочева, М. Ю. Теория химико-технологических процессов органического синтеза: учебное пособие / М. Ю. Субочева, К. В. Брянкин, А. А. Дегтярев. Тамбов: Тамбовский государственный технический университет, ЭБС АСВ, 2012. 161 с. Текст: электронный // Электронно-библиотечная система IPR BOOKS: [сайт]. URL: https://www.iprbookshop.ru/63928.html
- З.Дерюгина, О. П. Теория химических процессов органического и нефтехимического синтеза: учебное пособие / О. П. Дерюгина. Тюмень: Тюменский индустриальный университет, 2016. 160 с. ISBN 978-5-9961-1263-0. Текст: электронный // Электронно-библиотечная система IPR BOOKS: [сайт]. URL: https://www.iprbookshop.ru/83734.html
- 4.Илалдинов, И. 3. Теория химико-технологических процессов органического синтеза: учебное пособие / И. 3. Илалдинов, В. И. Гаврилов. Казань: Казанский национальный исследовательский технологический университет, 2012. 144 с. ISBN 978-5-7882-1237-1. Текст: электронный // Электронно-библиотечная система IPR BOOKS: [сайт]. URL: https://www.iprbookshop.ru/62305.html
- 5. Лебедев, Н.Н. Химия и технология основного органического и нефтехимического синтеза: Учебник для вузов. 4-е изд., перераб и доп. М.: Химия, 1988 592 с

Экземпляров всего: 4

- 6.Леонова, М. В. Методы восстановления в органическом синтезе : учебнометодическое пособие / М. В. Леонова, Ю. Н. Климочкин. 2-е изд. Самара : Самарский государственный технический университет, ЭБС АСВ, 2017. 111 с. Текст : электронный // Электронно-библиотечная система IPR BOOKS : [сайт]. URL: https://www.iprbookshop.ru/90618.html
- 7. Пильщиков, В. А. Процессы нефтехимического синтеза в нефтепереработке : учебное пособие / В. А. Пильщиков, Ал. А. Пимерзин, А. А. Пимерзин. Самара : Самарский государственный технический университет, ЭБС АСВ, 2017. 207 с. ISBN 978-5-7964-2045-4. Текст : электронный // Электронно-библиотечная система IPR

- BOOKS : [сайт]. URL: https://www.iprbookshop.ru/90889.html больше для нефтепереработки
- 8. Рябов В.Д. Химия нефти и газа / В.Д. Рябов. М.: Техника, ТУМА ГРУПП, 2004. 218 с.

Экземпляров всего: 6

9. Химия нефти и газа : учеб пособие для вузов / А.И. Богомолов, А.А. Гайле, В.В. Громова и др.; Под ред. В.А. Проскурякова, А.Е. Драпкина - 3 изд. доп. и испр. – Спб.: Химия, 1995-448 с.

Экземпляров всего: 67

- 10. Теоретические основы синтеза высокомолекулярных соединений: учебное пособие / Н. Ю. Санникова, Л. А. Власова, С. С. Никулин, И. Н. Пугачева. Воронеж: Воронежский государственный университет инженерных технологий, 2020. 55 с. ISBN 978-5-00032-465-3. Текст: электронный // Электронно-библиотечная система IPR BOOKS: [сайт]. URL: https://www.iprbookshop.ru/106452.html
- 11.Гуров, Ю. П. Процессы нефтепереработки и нефтехимического синтеза: учебное пособие для лабораторных работ / Ю. П. Гуров, А. А. Гурова. Тюмень: Тюменский индустриальный университет, 2016. 93 с. ISBN 978-5-9961-1308-8. Текст: электронный // Электронно-библиотечная система IPR BOOKS: [сайт]. URL: https://www.iprbookshop.ru/83723.htm
- 12. Теоретические основы синтеза лекарственных веществ: методические указания к лабораторным работам / составители А. Н. Гафаров, В. Г. Никитин, Г. В. Андреева. Казань: Казанский национальный исследовательский технологический университет, 2016. 20 с. Текст: электронный // Электронно-библиотечная система IPR BOOKS: [сайт]. URL: https://www.iprbookshop.ru/62300.html
- 13.Борисов А.В., Лабораторный практикум по химической технологии основ-ного органического и нефтехимического синтеза / Борисов А.В. Иваново : Иван. гос. хим.-технол. ун-т., 2017. 76 с. ISBN -- Текст : электронный // ЭБС "Консультант сту-дента" : [сайт]. URL : https://www.studentlibrary.ru/book/ghtu_006.html
- 14.Химическая технология органических веществ: учебное пособие / Т. Н. Качалова, Ф. Р. Гариева, В. И. Гаврилов, С. А. Бочкова. Казань: Казанский национальный исследовательский технологический университет, 2008. 138 с. ISBN 978-5-7882-0523-6. Текст: электронный // Электронно-библиотечная система IPR BOOKS: [сайт]. URL: https://www.iprbookshop.ru/63542.html

11.2. Периодические издания

15. Журналы «Химия и технология органических веществ», «Технология органических веществ», «Химическая технология», «Журнал органической химии», «Журнал прикладной химии», «Нефтехимия», «Теоретические основы химической технологии», «Химическая промышленность», «Успехи химии»

11.3. Перечень электронно-образовательных ресурсов

- 16. Учебно-методические материалы по дисциплине «Теоретические основы органического и нефтехимического синтеза». (электронный образовательный ресурс размещен в ИОС ЭТИ СГТУ имени Гагарина Ю.А. http://techn.sstu.ru/new/private_office/Disc.aspx?kod=60&kaf=7
 - 17. Сайт ЭТИ СГТУ имени Гагарина Ю.А. http://techn.sstu.ru/

11.4. Электронно-библиотечные системы

18.«ЭБС IPRbooks», 19.ЭБС «Лань» 20.«ЭБС elibrary» 21.ЭБС «КОНСУЛЬТАНТ СТУДЕНТА»

11.5. Ресурсы информационно-телекоммуникационной сети «Интернет»

- 22.http://elibrary.ru/defaultx.asp? Научная электронная библиотека
- 23.http://www.iprbookshop.ru/ Электронная библиотечная система IPRbooks
- 24.http://lib.sstu.ru/ Научно-техническая библиотека СГТУ имени Гагарина Ю.А
- 25.http://www.edu.ru/index.php «Российское образование» федеральный портал
- 26.http://www.runnet.ru/Федеральная университетская компьютерная сеть России
- 27.http://window.edu.ru/Информационная система «Единое окно доступа к образовательным ресурсам»
 - 28..https://www1.fips.ru/Федеральный институт промышленной собственности
 - 29..http://xumuk.ru/ Сайт о химии

12. Информационно-справочные системы и профессиональные базы данных

Обучающимся обеспечен доступ (удаленный доступ), в том числе в случае применения электронного обучения, дистанционных образовательных технологий, к современным профессиональным базам данных и информационным справочным системам.

12.1 Перечень информационно-справочных систем

1.Справочная правовая система «Консультант Плюс»

12.2 Перечень профессиональных баз данных

- 2.https://www.faufcc.ru/ Сайт Минстрой России
- 3.https://www.rst.gov.ru/portal/gost/ Сайт Росстандарт (Федеральное агентство по техническому регулированию и метрологии

12.3 Перечень информационных технологий, используемых при осуществлении образовательного процесса по дисциплине, включая перечень программного обеспечения

Образовательный процесс по дисциплине обеспечен необходимым комплектом лицензионного и свободно распространяемого программного обеспечения, в том числе отечественного производства (подлежит обновлению при необходимости).

1) Лицензионное программное обеспечение:

Windows XP, ABBYY FineReader 9.0 Corporate Edition, Adobe Acrobat, Autodesk для учебных заведений, GraphiSOFT Archicad, Microsoft Office профессиональный плюс 2010,

2) Свободно распространяемое программное обеспечение

Adobe Acrobat Reader https://acrobat.adobe.com/ru/ru/products/pdf-reader.html, Microsoft SQL Server Express, Microsoft Visual Studio Express

Каждый обучающийся в течение всего периода обучения обеспечивается индивидуальным неограниченным доступом к электронно-библиотечной системе и электронной информационно-образовательной среде.

13. Материально-техническое обеспечение

Образовательный процесс обеспечен учебными аудиториями для проведения учебных занятий лекционного типа, занятий семинарского типа, групповых и индивидуальных консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации, помещениями для самостоятельной работы студентов.

Учебные аудитории оснащенны оборудованием и техническими средствами обучения, которые включают в себя учебную мебель, комплект мультимедийного оборудования, в том числе переносного (проектор, экран).

Помещения для самостоятельной работы обучающихся оснащены компьютерной техникой с возможностью подключения к сети «Интернет» и обеспечением доступа в электронную информационно-образовательную среду СГТУ имени Гагарина Ю.А.

Рабочую программу составила

Eborgs.

/Е.В. Бычкова / «14» июня 2023г.

14. Дополнения и изменения в рабочей программе

Рабоча «	я програм _»	-	•	а на заседании , протокол № _	и кафедры
	Зав. кафе	дрой		/	/
Внесенные из	менения у	твержден	ы на з	аседании УМН	КС/УМКН
Предсе	«»_ едатель УN	ИКС/УМ		_ года, протоко /	ол № /