Аннотация

Документ подписан простой электронной подписью

и рабочей программы учебной дисциплины <u>"Б1.В.10.03 Физическая и коллоидная химия"</u>

ФИО: Задорожная Людмила Ивановна

диаправления подготовки бакалавров <u>"35.03.04 Агрономия"</u>

Дата подписания: 18.08.2023 12:49:52

Унпрофильпродпротовки <u>"Агрономия"</u>

faa404d1aeb2a023b5f4a331ee5ddc540496512d

программа подготовки <u>"Бакалавр"</u>

Цели и задачи учебной дисциплины (модуля)

Цели и задачи учебной дисциплины (модуля) Цель: формирование у обучающихся основ химической технологии как научной базы химического производства, знаний классификации технологических процессов; формирование у обучающихся умений применять полученные знания по химии, гидравлике, термодинамике при расчете химических технологических процессов, выбирать экономически выгодные и экологически безопасные технологические модели химического производства. Задачи дисциплины: - овладение основами общей химической технологии, установление связи теоретического материала с практикой, будущей профессиональной деятельностью, усвоение методов исследования в общей химической технологии, получения органических веществ; - раскрыть значение и роль общей химической технологии в решении нефтехимических проблем; - развивать умения переноса знаний по общей химической технологии в промышленные условия; - развивать профессиональные умения (составление и анализ технологических схем, умений конструирования, моделирования химико-технологических процессов получения органических веществ, совершенствовать умения (анализ, сравнение, визуальное представление химии и технологии органических веществ), развивать научно-технический кругозор студента.

Основные блоки и темы дисциплины

Раздел дисциплины

. Раздел 1. Введение. Предмет и содержание физической химии. Основные разделы. История развития физической химии. Методы физической химии: термодинамический, статистический и Первый закон термодинамики. Основные понятия термодинамики. Функции состояния и функции процесса. Внутренняя энергия, энтальпия, теплота, работа. Аналитическое выражение первого закона термодинамики. Теплоемкость. Зависимость теплоемкости от температуры. Тепловые эффекты химических реакций. Закон Гесса. Теплоты образования, сгорания, агрегатных превращений, растворения, нейтрализации. Зависимость теплового эффекта реакции от температуры. Уравнение Кирхгофа

Второй закон термодинамики. Процессы самопроизвольные, обратимые и необратимые. Направленность самопроизвольных процессов в природе. Термодинамическая вероятность. Равновесие как наиболее вероятное состояние системы. Аналитическое выражение и формулировка второго закона термодинамики. Энтропия как мера вероятности. Вычисление изменения энтропии в различных процессах. Термодинамические функции и связь между ними

. Закон Гесса. Расчет тепловых эффектов реакции. Энтальпийный фактор. Зависимость энтальпии от температуры. Закон Кирхгоффа

. Химическое равновесие.Константа равновесия и способы ее выражения. Термодинамический вывод закона действия масс. Расчет состава равновесной смеси и выхода продукта. Химические реакции в гетерогенных системах.

Константа равновесия гетерогенной реакции. Давление диссоциации. Уравнение изотермы химической реакции. Зависимость константы равновесия от температуры. Уравнение изохоры и изобары

Тепловая теорема Нернста. Постулат Планка. Вычисление абсолютных значений энтропии. Расчет равновесий по таблицам стандартных значений термодинамических функций

. Теория растворов. Растворы неэлектролитов. Парциальные молярные величины. Уравнения Гиббса-Дюгема. Идеальные растворы. Разбавленные растворы. Законы разбавленных растворов. Растворимость газов в жидкостях. Закон Генри. Растворимость газов в металлах. Закон Рауля.

Место дисциплины в структуре ОП

Дисциплина «Физическая химия» включена в блок обязательных дисциплин, направленных на подготовку студента по специальности агрономия.



1/2

В результате изучения дисциплины бакалавр должен обладать следующими компетенциями:

УК-1 : Способен осуществлять поиск, к	ритический анализ и синтез информац	ии, применять системный подход для		
решения поставленных задач				
•	яя ее базовые составляющие, осуще	ествляет декомпозицию задачи		
логические формы и процедуры,	аргументированно формировать	навыками сопоставления разных		
способствующие рефлексии по	собственное суждение и оценку	источников информации с целью		
поводу собственной и мыслительной	информации	выявления их противоречий и поиска		
деятельности		достоверных суждений		
	критический анализ и синтез информаці			
решения поставленных задач				
УК-1.2 Находит и критически аналі	изирует информацию, необходимую	для решения поставленной задачи		
особенности системного и	анализировать источники	навыками определения практических		
критического мышления и	информации с точки зрения	последствий изложенного решения		
демонстрировать готовность к нему; -		задачи		
логические формы и процедуры,	условий их возникновения			
демонстрировать способность к				
рефлексии по поводу собственной и				
мыслительной деятельности				
УК-1 : Способен осуществлять поиск, к	критический анализ и синтез информац	ии, применять системный подход для		
решения поставленных задач		•		
УК-1.3 Рассматривает возможные в	зарианты решения задачи, оценивая	их достоинства и недостатки		
логические формы и процедуры,	аргументированно формировать	навыками определения практических		
способствующие рефлексии по	собственное суждение и оценку	последствий изложенного решения		
поводу собственной и мыслительной	информации	задачи		
деятельности				
УК-1 : Способен осуществлять поиск, к	ритический анализ и синтез информац	ии, применять системный подход для		
решения поставленных задач				
	тированно формирует собственные			
факты от мнений, интерпретаций, оценок и т.д. в рассуждениях других участников деятельности				
основные термины и базовые	критически оценивать информацию,	конкретной методологией и базовым		
элементы, методы исследований в	независимо от источника,	методами социально-гуманитарных		
системе социально-гуманитарном	самостоятельно приобретать и	дисциплин, позволяющими		
знания	систематизировать знания,	осуществлять решение широкого		
	аргументированно отстаивать свою	класса с задач научно-		
	точку зрения	исследовательского и прикладного		
		характера		
УК-1 : Способен осуществлять поиск, к	ритический анализ и синтез информац	ии, применять системный подход для		
решения поставленных задач				
УК-1.5 Определяет и оценивает по	следствия возможных решений зада	чи		
логические формы и процедуры,	логические формы и процедуры,	логические формы и процедуры,		
способствующие рефлексии по	способствующие рефлексии по	способствующие рефлексии по		
поводу собственной и мыслительной	поводу собственной и мыслительной	поводу собственной и мыслительной		
деятельности	деятельности	деятельности		

Дисциплина <u>"Физическая и коллоидная химия"</u> изучается посредством лекций, все разделы программы закрепляются практическими, лабораторными занятиями, выполнением контрольных работ, самостоятельной работы над учебной и научно-технической литературой и завершается экзаменом.

Общая трудоёмкость дисциплины составляет 108 часа, 3 зачетные еденицы.

Вид промежуточной аттестации: Экзамен.

Разработчик:	Подписано простой ЭП 31.07.2023	Голованова Татьяна Николаевна
Зав. кафедрой:	Подписано простой ЭП 01.08.2023	Попова Ангелина Алексеевна
Зав. выпускающей кафедрой:	Подписано простой ЭП 01.08.2023	— Мамсиров Нурбий Ильясович

