БЕЛОРУССКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ УНИВЕРСИТЕТ

УТВЕРЖДАЮ

ПОВЕРХНОСТНО-АКТИВНЫЕ ВЕЩЕСТВА И САМООРГАНИЗУЮЩИЕСЯ СИСТЕМЫ

Учебная программа учреждения образования по учебной дисциплине для специальностей:

1-31 05 04 Фундаментальная химия

Учебная программа составлена на основе ОСВО 1-31 05 04-2021, учебного плана № G31-1-237/уч. от 22.03.2022.

составитель:

Т.А.Савицкая, профессор кафедры физической химии химического факультета Белорусского государственного университета, доктор химических наук, профессор

РЕЦЕНЗЕНТ:

Л.В.Овсеенко, заместитель директора по научной и инновационной работе ГНУ «Институт общей и неорганической химии НАН Беларуси», кандидат химических наук.

РЕКОМЕНДОВАНА К УТВЕРЖДЕНИЮ:

Кафедрой физической химии и электрохимии БГУ (протокол № 15 от 19.06.2025)

Научно-методическим советом БГУ (протокол № 11 от 26.06.2025)

Заведующий кафедрой Е.А.Стрельцов

J.B. Kobomorgk-Portruncuas

ПОЯСНИТЕЛЬНАЯ ЗАПИСКА

Цели и задачи учебной дисциплины

Цель учебной дисциплины – получение студентом знаний об основных классах поверхностно-активных веществ (ПАВ), их строении и свойствах, явлении самоорганизации в растворах мицеллообразующих ПАВ.

Задачи учебной дисциплины:

- 1. ознакомить студентов с понятием поверхностной активности и основными классами ПАВ, особенностями их свойств и областями применения;
- 2. дать представление о мицеллообразовании как явлении самоорганизации в растворах ПАВ;
 - 3. показать особенности взаимодействия ПАВ с полимерами;
- 4. сформировать у студентов представление о роли ПАВ в образовании эмульсий, нано- и микроэмульсий.

Место учебной дисциплины в системе подготовки специалиста с высшим образованием.

Учебная дисциплина относится к модулю «Функциональные материалы» компонента учреждения высшего образования

Учебная программа составлена с учетом межпредметных связей с учебными дисциплинами «Физическая химия» и «Коллоидная химия»:

Требования к компетенциям

Освоение учебной дисциплины «Поверхностно-активные вещества и самоорганизующиеся системы» должно обеспечить формирование следующих специализированных компетенций:

Специализированной компетенции

Ориентироваться в многообразии неорганических, органических, полимерных функциональных материалов с различной структурной организацией, их специфических свойствах, областях применения в химии, технологии, экспертизе, промышленности.

В результате освоения учебной дисциплины студент должен:

знать:

- основные характеристики и особенности коллоидного состояния вещества, условия образования лиофильных и лиофобных дисперсных систем;
- причины проявления поверхностного натяжения и закономерности адсорбции на различных межфазных границах;
- теоретические особенности мицеллообразования в растворах коллоидных ПАВ и фазового состояния их растворов в широком концентрационном интервале;
 - особенности взаимодействия ПАВ с полимерами;
 - закономерности образования и свойства микроэмульсий;
- особенности проведения химических реакций в мицеллярных растворах ПАВ и микроэмульсиях;
- новейшие достижения в области физикохимии ПАВ и перспективы их использования для получения новых материалов;

уметь:

- -обработать и проанализировать результаты физико-химического эксперимента;
- использовать экспериментальные методы коллоидной химии для изучения и количественной характеристики дисперсных систем на основе ПАВ;
- использовать основы учения о дисперсном состоянии вещества, особых свойств поверхностных слоев и поверхностных явлений для объяснения поведения дисперсных систем в научных исследованиях и технологических процессах.

владеть:

- -методологией исследования поверхностно-активных свойств веществ;
- принципами и навыками самостоятельного подбора поверхностноактивных веществ для эффективного использования в разнообразных технологических процессах и научных исследованиях;
- концепцией оценки и прогнозирования уменьшения воздействия ПАВ на окружающую среду и человека для достижения целей устойчивого развития.

Структура учебной дисциплины

Дисциплина изучается в 7 семестре. В соответствии с учебным планом всего на изучение учебной дисциплины «Поверхностно-активные вещества и самоорганизующиеся системы» отведено для очной формы получения высшего образования — 102 часа, в том числе 44 аудиторных часа, лекции — 28 часов, семинарские занятия — 6 часов, практические занятия — 10 часов. Из них:

Лекции -28 часов, практические занятия -4 часа +6 часов ДОТ, семинарские занятия -2 часа, управляемая самостоятельная работа (УСР) -4 часа.

Трудоемкость учебной дисциплины составляет 3 зачетные единицы. Форма промежуточной аттестации – зачет.

СОДЕРЖАНИЕ УЧЕБНОГО МАТЕРИАЛА

Раздел 1. Введение в физикохимию поверхностно-активных веществ

Тема 1.1 Принципы классификации ПАВ и типы структур, образуемых ими в растворах

Лиофильные и лиофобные дисперсные системы. Критерий образования лиофильных дисперсных систем. Амфифильные свойства молекул ПАВ. Поверхностное натяжение и адсорбция ПАВ на различных межфазных границах. Самоорганизующиеся структуры на основе ПАВ: поверхностные пленки, мицеллы, жидкокристаллические структуры. Мицеллы ПАВ как истинные Нанотермодинамика. наноразмерные структуры. Химический Принципы классификации ПАВ. Природные ПАВ. Олеохимические и нефтехимические ПАВ. Полимерные ПАВ. Специальные ПАВ экстремального снижения поверхностного натяжения. Поверхностно-активные полимеры.

Основные функции ПАВ. Воздействие ПАВ на окружающую среду и человека. Скорость биоразложения и структура молекул ПАВ. Защита окружающей среды как стимул поиска новых безопасных ПАВ.

Тема 1.2 Мицеллообразование в растворах ПАВ

Общая характеристика явления. Термодинамика мицеллообразования. Критическая концентрация мицеллообразования (ККМ). Зависимость ККМ от строения молекул ПАВ. Влияние температуры и растворенных веществ на ККМ. Зависимость растворимости ПАВ от температуры. Точка и линия Крафта. Движущие силы мицеллообразования и термодинамические модели. Кинетика мицеллообразования. Размер и структура мицелл. Геометрические принципы упаковки мицелл. Полиоксиэтиленовые цепи как гидрофильные части многих ПАВ. Температурная зависимость ККМ и размеров мицелл оксиэтилированных ПАВ. Концентрированные дисперсии мицеллообразующих ПАВ. Смешанные мицеллы. Технологическое использование смесей ПАВ. Солюбилизация гидрофобных веществ в мицеллах. Механизм солюбилизации. Термодинамика солюбилизации. Влияние различных факторов на солюбилизацию. Примеры использования солюбилизации. Агрегирование ПАВ в неводных средах.

Тема 1.3 Свойства смесей ПАВ и высокомолекулярных соединений

Индуцированное полимерами агрегирование ПАВ. Модели, описывающие взаимодействие ПАВ и полимеров. Корреляция поведения смесей ПАВ- полимер с фазовым поведением смесей двух полимеров или смесей ПАВ. Дифильность белков. Роль взаимодействий белков с ПАВ. Поверхностное натяжение и солюбилизация как подтверждение связывания ПАВ с белками. Фазовое разделение растворов смесей ПАВ и белков. Введение в реологию растворов полимеров и ПАВ. Пенообразование в растворах ПАВ. Влияние полимеров на устойчивость пен.

Раздел 2. Типы дисперсных систем, образуемых с участием ПАВ

Тема 2.1 Получение и свойства эмульсий

Теория ДЛФО для эмульсий. Концепция гидрофильно-липофильного баланса (ГЛБ). Подбор эмульгатора методом определения ТИФ. Правило Банкрофта и динамика адсорбции ПАВ. Новые поверхностно-активные вещества. Нано- и микроэмульсии: получение, строение, свойства. Отличие микроэмульсий от обычных эмульсий. Фазовое поведение и фазовые диаграммы систем «масло-вода-ПАВ». Методы получения микроэмульсий. Влияние ПАВ на микроструктуру микроэмульсий. Образование микроэмульсий в процессах очистки поверхностей от масляных загрязнений. Использование микроэмульсий для повышения нефтеотдачи. Использование микроэмульсий в химических синтезах для получения неорганических и органических веществ. Различие между нано- и микроэмульсиями.

Тема 2.2 Применение микроэмульсий

Капли микроэмульсии как микрореакторы для химических реакций. Мицеллярный катализ и области его применения. Микроэмульсии как растворители для органического синтеза. Микроэмульсии как среды для ферментативных реакций. Применение микроэмульсий для получения наноразмерных латексов. Получение наночастиц неорганических веществ с помощью микроэмульсий. Использование жидких кристаллов ПАВ для получения мезопористых материалов.

УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКАЯ КАРТА УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

Очная (дневная) форма получения высшего образования с применением дистанционных образовательных технологий (ДОТ)

–		Количество аудиторных часов				OB		
Номер раздела, темы	Название раздела, темы	Лекции	Практические занятия	Семинарские занятия	Лабораторные занятия	Иное	Количество часов УСР	Форма контроля
1	2	3	4	5	6	7	8	9
1	Введение в физикохимию поверхностно-активных веществ							
1.1.	Принципы классификации ПАВ и типы структур, образуемых ими в растворах	6	2 (ДОТ)					Экспресс-опрос
1.2.	Мицеллообразование в растворах ПАВ	8	2 (ДОТ)	2				Устный опрос, выступление с презентацией
1.3.	Свойства смесей ПАВ и высокомолекулярных соединений	6	2				2	Экспресс-опрос, контрольная работа
2.	Типы дисперсных систем, образуемых с участием ПАВ							
2.1.	Получение и свойства эмульсий	4	2					Устный опрос
2.2.	Применение микроэмульсий	4	2 (ДОТ)				2	Экспресс-опрос, аналитический обзор
	Итого:	28	4+6 ДОТ	2			4	

ИНФОРМАЦИОННО-МЕТОДИЧЕСКАЯ ЧАСТЬ

Основная литература

- 1. Русанов А.И. Мицеллообразование в растворах поверхностно-активных веществ : монография / А.И. Русанов, А.К. Щёкин. 3-е изд. стер. Санкт-Петербург : Лань, 2022. 612 с.
- 2. Клындюк А.И. Поверхностные явления и дисперсные системы: учебник для студ. учреждений высшего образования по группе специальностей "Химическая инженерия и процессы, технологии в области охраны окружающей среды" / А. И. Клындюк. Минск: РИВШ, 2024. 395 с. 3.Малов В.А. Коллоидная химия. Поверхностные явления и дисперсные системы. Словарьсправочник: учебное пособие для вузов / В.А.Малов, В.Н. Наумов. .2-е изд. стер. Санкт-Петербург: Лань, 2022. 180 с.

Дополнительная литература

- 1. Поверхностно-активные вещества и полимеры в водных растворах / К. Холмберг [и др.]; пер. с англ. Г. П. Ямпольской под ред. Б. Д. Сумма. 4-е изд. Москва : БИНОМ. Лаборатория знаний, 2020. 531 с.
- 2. Морачевский, А. Г. Физическая химия. Поверхностные явления и дисперсные системы : учебное пособие / А. Г. Морачевский. 2-е изд., стер. Санкт-Петербург : Лань, 2022. 160 с.
- 3. Неудачина Л. К. Применение поверхностно-активных веществ в анализе: [учеб. пособие] / Л. К. Неудачина, Ю. С. Петрова; М-во образования и науки Рос. Федерации, Урал. федер. ун-т. Екатеринбург : Изд-во Урал. ун-та, 2017.-76 с.
- 4. 6.Волков В.А. Самоорганизованные нанодисперсные структуры в растворах поверхностно-активных веществ / В.А. Волков, А.А. Агеев. Изд-во Росс. Гос. ун-та им. А.Н.Косыгина, 2017. 238 с.
- 5. 4.Плетнев М.Ю. Технология эмульсий. Гидрофильно-липофильный балланс и обращение фаз : учебное пособие для вузов /М.Ю. Плетнев 4-е изд. стер. Санкт-Петербург : Лань, 2022. 100 с.

Перечень рекомендуемых средств диагностики и методика формирования итоговой отметки

Текущий контроль уровня знаний, обучающихся может осуществляться с использованием следующих средств диагностики:

- 1. Экспресс- и устные опросы;
- 2. Выступление с презентацией.
- 3. Аналитический обзор.
- 4. Контрольная работа.

Формой промежуточной аттестации по дисциплине «Поверхностноактивные вещества и самоорганизующиеся системы» учебным планом предусмотрен зачет.

Примерный перечень заданий для управляемой самостоятельной работы

Tema 1.3. Свойства смесей ПАВ и высокомолекулярных соединений. (2 часа)

Охарактеризовать модели, описывающие взаимодействие ПАВ и полимеров. Показать корреляцию поведения смесей ПАВ- полимер с фазовым поведением смесей двух полимеров или смесей ПАВ. Подготовить контрольные вопросы по теме.

(Форма контроля – контрольная работа, предложенная преподавателем).

Тема 2.2. Применение микроэмульсий (2 часа).

Написать аналитический обзор по одной из тем: применение микроэмульсий как растворителей для органического синтеза, как среды для ферментативных реакций и для получения наноразмерных латексов.

(Форма контроля – аналитический обзор)

Примерная тематика семинарских занятий

- 1. Мицеллообразование в растворах ПАВ.
- 2. Получение и свойства эмульсий.
- 3. Применение микроэмульсий.

Описание инновационных подходов и методов к преподаванию учебной дисциплины

Линейный (традиционный) метод (лекция, семинарские занятия); Активные (интерактивные) методы:

проблемно-ориентированное обучение PBL (Problem-Based Learning). Обучающиеся приобретают знания и навыки при решении реальных, открытых проблем. Учебный процесс строится на основе практических заданий, а не традиционного изложения материала, что способствует более глубокому пониманию и развитию навыков критического мышления;

командно-ориентированное обучение TBL (Team-Based Learning). Обучение, основанное на использовании малых групп, дает возможность сначала изучить учебный материал, а на занятии применить полученные знания, умения и навыки при помощи последовательности действий, включающей индивидуальную работу, командную работу, а также мгновенную обратную связь:

научно-ориентированное обучение RBL (Research-Based Learning). Исследование становится центральным инструментом образовательного процесса. Вместо традиционного усвоения готовых знаний, студенты активно участвуют в исследовательской деятельности, что способствует более глубокому пониманию материала и развитию навыков критического мышления.

Методические рекомендации по организации самостоятельной работы

При изучении учебной дисциплины рекомендуется использовать следующие формы самостоятельной работы:

- поиск и обзор литературы и электронных источников по заданной теме;
- изучение материалов, размещенных на образовательном портале https://educhem.bsu.by/ (дисциплина «Зеленая химия»);
- изучение цикла материалов, размещенных на сайте химического факультета https://chemistry.bsu.by/index.php/ru/zelenaya-khimiya
 - -- подготовка к семинарским занятиям.

Внеаудиторные учебные занятия проводятся с использованием электронной образовательной среды образовательного портала https://educhem.bsu.by/.

Электронный образовательный контент по учебной дисциплине размещается на образовательном портале https://educhem.bsu.by/.

Доступ к ресурсам учебной дисциплины обучающихся осуществляется с использованием авторизации посредствам учетных записей.

Примерный перечень вопросов к зачету

- 1. Критерий образования лиофильных дисперсных систем. Классификация ПАВ.
- 2. Влияние природы ПАВ и поверхности твердого тела на адсорбцию ПАВ.
 - 3. Адсорбция ПАВ на гидрофильных и гидрофобных поверхностях.
- 4. Что изучает реология. Ньютоновское и неньютоновское поведение жидкостей.
 - 5. Реологические свойства систем ПАВ-полимер.
 - 6. Поверхностно-активные полимеры.
 - 7. Поверхностное натяжение. Поверхностная активность.
- 8. Мицеллообразование. Характерные особенности мицелл. Эволюция взглядов на строение мицелл.
 - 9. Фундаментальные свойства ПАВ.
 - 10. Полиморфные переходы при увеличении концентрации ПАВ.
- 11. Индуцированное полимерами агрегирование ПАВ. Модель мицеллообразования.
 - 12. Классификация ПАВ.
 - 13. Взаимодействие ПАВ и полимеров.
- 14. Микроэмульсии. Фазовое поведение и фазовые диаграммы систем масло-вода-ПАВ
 - 15. Экологическая классификация ПАВ.
 - 16. Матричная полимеризация на мицеллах ПАВ.
 - 17. Состав и назначение компонентов моющих композиций.
 - 18. ККМ и факторы, влияющие на ККМ.
- 19. Геометрические принципы формирования мицелл. Полиморфизм мицелл.

- 20. Возможные механизмы очистки поверхности ткани от масляных загрязнений.
 - 21. Критические эмульсии как лиофильные дисперсные системы.
- 22. Фазовая диаграмма растворов ПАВ. Влияние различных факторов на точку Крафта.
- 23. Типы мицеллярных структур. Критические параметры упаковки и структуры агрегатов молекул ПАВ.
 - 24. Взаимодействие ПАВ с водорастворимыми гомополимерами.
 - 25. Адсорбция ионных и неионных ПАВ на гидрофобных поверхностях
 - 26. Дерматологическое действие ПАВ.
 - 27. Воздействие ПАВ на окружающую среду.
 - 28. Сравнение свойств наноэмульсий и микроэмульсий.
 - 29. Концепция гидрофильно-липофильного баланса (ГЛБ).
 - 30. Метод ТИФ. Подбор эмульгатора методом определения ТИФ.
 - 31. Правило Банкрофта и динамика адсорбции ПАВ.
- 32. Фазовое поведение и фазовые диаграммы систем «масло-вода-ПАВ». Методы получения микроэмульсий.
- 33. Использование микроэмульсий в химических синтезах для получения неорганических и органических веществ.
 - 34. Капли микроэмульсии как микрореакторы для химических реакций.
 - 35. Мицеллярный катализ и области его применения.
- 36. Использование жидких кристаллов ПАВ для получения мезопористых материалов.
- 37. Пенообразование в растворах ПАВ. Влияние полимеров на устойчивость пен.
 - 38. Нанотермодинамика. Химический подход.
- 39. Природные ПАВ. Олеохимические и нефтехимические ПАВ. Полимерные ПАВ.
- 40. Солюбилизация гидрофобных веществ в мицеллах. Механизм солюбилизации. Термодинамика солюбилизации.
- 41. Самоорганизующиеся структуры на основе ПАВ: поверхностные пленки, мицеллы, жидкокристаллические структуры.
 - 42. Смешанные мицеллы. Технологическое использование смесей ПАВ.
 - 43. Теория ДЛФО для эмульсий.
- 44. Дифильность белков. Роль взаимодействий белков с ПАВ. Поверхностное натяжение и солюбилизация как подтверждение связывания ПАВ с белками.
- 45. Строение и классификация микроэмульсий. . Использование микроэмульсий для повышения нефтеотдачи.
- 46. Кинетика мицеллообразования. Размер и структура мицелл. Геометрические принципы упаковки мицелл.
- 47. Агрегирование ПАВ в неводных средах. Сравнение структуры прямых и обратных мицелл.
 - 48. Микроэмульсии как растворители для органического синтеза.

- 49. Применение микроэмульсий для получения наноразмерных латексов.
 - 50. Микроэмульсии как среды для ферментативных реакций.

ПРОТОКОЛ СОГЛАСОВАНИЯ УЧЕБНОЙ ПРОГРАММЫ УО

Название	Название	Предложения	Решение принятел
учебной дисциплины, с которой требуется согласование	кафедры	об изменениях в содержании учебной программы учреждения высшего образования по учебной дисциплине	Решение, принятое кафедрой, разработавшей учебную программу (с указанием даты и номера протокола)
Коллоидная химия	Кафедра физической химии и электрохимии	Предложения отсутствуют	Рекомендовать к утверждению учебную программу (протокол № 15 от 19.06.2025)

Заведующий кафедрой физической химии и электрохимии д.х.н., профессор

Е.А.Стрельцов

19.06.2025

дополнения и изменения к учебной программе уо

на	/	учебный год
114	,	у тоспын год

	на	учены	и год
№ п/п	Дополнения и из	менения	Основание
Учебна	ая программа пересмотре	на и одобрена на	заседании кафедры
		(протокол № _	от 202_ г.)
Заведу	ющий кафедрой		
	РЖДАЮ факультета		