

**Министерство науки и высшего образования Российской Федерации**  
 Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение  
 высшего образования  
**«Владимирский государственный университет**  
**имени Александра Григорьевича и Николая Григорьевича Столетовых»**  
**(ВлГУ)**



УТВЕРЖДАЮ

Проректор  
по образовательной деятельности

\_\_\_\_\_ А.А.Панфилов

« 30 » \_\_\_\_\_ 2018 г.

## РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ДИСЦИПЛИНЫ

### Коллоидная химия

НАПРАВЛЕНИЕ ПОДГОТОВКИ **19.03.02 «Продукты питания из растительного сырья»**  
 Профиль/программа подготовки **«ТЕХНОЛОГИЯ ХЛЕБА, КОНДИТЕРСКИХ И МАКАРОННЫХ ИЗДЕЛИЙ»**  
 УРОВЕНЬ ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ **бакалавриат**  
 ФОРМА ОБУЧЕНИЯ **очная**

Семестр	Трудоемкость зач. ед./ час.	Лекции, час.	Практич. занятия, час.	Лаборат. работы, час.	СРС, час.	Форма промежуточной аттестации (экзамен/зачет/зачет с оценкой)
6	4/144	32	-	32	44	Экзамен (36 час.)
Итого	4/144	32	-	32	44	Экзамен (36 час.)

## 1. ЦЕЛИ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ

Цель освоения дисциплины: углубление знаний в области специфических свойств дисперсных систем, которые являются основой многих технологических процессов и широко используются при получении различных материалов, основные свойства которых зависят от дисперсности, природы поверхности и связаны с закономерностями структурообразования.

Задачи: изучение явлений присущих дисперсным системам, исследование физико-химических свойств и закономерностей и их изменений в коллоидных растворах.

## 2. МЕСТО ДИСЦИПЛИНЫ В СТРУКТУРЕ ОПОП ВО

Дисциплина коллоидной химии изучается в обязательной части учебного плана.

Пререквизиты дисциплины: неорганическая химия, органическая химия, физика, математика, физическая химия.

## 3. ПЛАНИРУЕМЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ ОБУЧЕНИЯ ПО ДИСЦИПЛИНЕ

Планируемые результаты обучения по дисциплине, соотнесенные с планируемыми результатами освоения ОПОП

Код формируемых компетенций	Уровень освоения компетенции	Планируемые результаты обучения по дисциплине характеризующие этапы формирования компетенций (показатели освоения компетенции)
1	2	3
ПК-5 Способность использовать в практической деятельности специализированные знания фундаментальных разделов физики, химии, биохимии, математики для освоения физических, химических, биохимических, биотехнологических, микробиологических, теплофизических процессов, происходящих при производстве продуктов питания из растительного сырья	Частичное	<i>Знать:</i> правила приемки, методы отбора и подготовки проб и химических образцов к анализу, для оценки экологического состояния объектов; <i>Уметь:</i> проводить лабораторные исследования, анализы отобранных проб и образцов <i>Владеть:</i> базовыми навыками использования современной аппаратуры при проведении научных исследований; методами безопасного обращения с химическими материалами с учетом их физических и химических свойств.

#### 4. ОБЪЕМ И СТРУКТУРА ДИСЦИПЛИНЫ

Трудоемкость дисциплины составляет 4 зачетных единиц, 144 часов

№ п/п	Наименование тем разделов дисциплины	Семестр	Неделя семестра	Виды учебной работы, включая самостоятельную работу студентов и трудоемкость (в часах)				Объем учебной работы, с применением интерактивных методов (в часах/%)	Формы текущего контроля успеваемости, форма промежуточной аттестации
				Лекции	Практические занятия	Лабораторные работы	СРС		
1.	Введение. Содержание и задачи курса.	6	1	2		-	6	1/50%	
2.	Молекулярно-кинетические и оптические свойства дисперсных систем.	6	2-4	6		6	8	3/25%	
3.	Термодинамика поверхностных явлений.	6	5-6	4		6	6	2/20%	Рейтинг контроль №1
4.	Адсорбция на поверхности раздела фаз. Капиллярные явления.	6	7-10	6		6	6	3/25%	
5.	Электрокинетические явления в дисперсных системах.	6	11-13	6		6	6	3/25%	Рейтинг контроль №2
6.	Устойчивость дисперсных систем.	6	14-15	4		4	6	2/25%	
7.	Основы физико-химической механики дисперсных систем.	6	16	4		4	6	2/25%	Рейтинг контроль №3
Всего за 6 семестр				32		32	44	16/50%	Экзамен (36 час.)
Наличие в дисциплине КП/КР									
Итого по дисциплине				32		32	44	16/50%	Экзамен (36 час.)

#### Содержание лекционных занятий по дисциплине

##### Раздел 1. Введение. Содержание и задачи курса.

*Тема 1 Понятие о коллоидных системах и определение коллоидной химии как науки.*

Содержание темы. Коллоидная химия - наука о физико-химических свойствах дисперсных систем и поверхностных явлениях. Дисперсные системы как особый класс гетерогенных систем. Возрастание роли естественных границ раздела по мере увеличения степени раздробленности одной или нескольких фаз гетерогенной системы. Меры раздробленности дисперсной фазы.

Классификация дисперсных систем по агрегатному состоянию фаз, по форме и размерам частиц дисперсной фазы, их концентрации и по другим признакам.

Сходство и различие корпускулярных высокодисперсных систем с растворами высокомолекулярных веществ. Способы получения дисперсных систем.

##### Раздел 2. Молекулярно-кинетические и оптические свойства дисперсных систем.

### *Тема 1. Тепловое движение молекул и броуновское движение.*

Содержание темы. Понятие о броуновском движении частиц дисперсной фазы и кинетических свойствах дисперсных систем. Определение корпускулярных высокодисперсных систем как растворов, где "растворителем" служит дисперсионная среда, а в качестве "растворенного вещества" выступает дисперсная фаза. Способы выражения концентрации частиц дисперсной фазы.

Диффузия частиц дисперсной фазы. Понятие о градиенте концентрации, диффузионном потоке, поверхностной плотности диффузионного потока частиц. Законы диффузии Фика. Термодинамическое описание диффузии. Уравнение для коэффициента диффузионной проводимости среды. Обоснование законов Фика. Уравнение для коэффициента диффузии частиц в вязкой среде.

Теория броуновского движения частиц дисперсной фазы. Уравнение для средней квадратичной проекции смещения частиц.

### *Тема 2. Седиментационно – диффузное равновесие.*

Содержание темы. Седиментация частиц дисперсной фазы в поле земного притяжения и в центробежном поле. Законы движения отдельной частицы в вязкой среде под действием внешнего силового поля. Понятие о седиментационном потоке и поверхностной плотности седиментационного потока частиц.

Седиментационно-диффузионное равновесие в корпускулярно - дисперсных системах. Понятие о кинетической устойчивости этих систем. Законы распределения концентрации частиц дисперсной фазы в пространстве при седиментационно-диффузионном равновесии в гравитационном поле Земли и центробежном поле. Определение массы и размеров частиц с помощью этих законов.

Седиментационный анализ корпускулярно-дисперсных систем. Расчет радиуса частицы по закону её движения в вязкой среде в поле земного притяжения и центробежном поле. Методы определения скорости движения частиц в случае монодисперсной системы, в том числе метод накопления осадка. Определение радиусов частиц полидисперсной системы и построение кривой распределения частиц по радиусам с помощью метода накопления осадка.

### *Тема 3. Оптические свойства зольей и методы их исследования.*

Содержание темы. Рассеяние света (излучения) корпускулярно-дисперсными системами, его причины. Ультрамикроскопический метод изучения высокодисперсных систем.

Количественные характеристики явления рассеяния излучения дисперсными системами: поток, поверхностная плотность потока (интенсивность) рассеянного излучения, коэффициент рассеяния среды и др. Закономерности светорассеяния системами с непоглощающими частицами дисперсной фазы. Случай очень мелких частиц сферической формы. Уравнения Рэлея для интенсивности и потока рассеянного излучения и коэффициента рассеяния. Системы с более крупными частицами. Особенности светорассеяния системами с поглощающими частицами дисперсной фазы.

Нефелометрический и фотометрический методы исследования корпускулярно-дисперсных систем. Определение концентрации, размера и формы частиц с помощью этих методов.

## **Раздел 3. Термодинамика поверхностных явлений.**

### *Тема 1. Термодинамические функции поверхностного слоя.*

Содержание темы. Термодинамическое описание гетерогенных систем с учетом естественных границ раздела по методу Гиббса. Понятие о разделяющей поверхности, её макроскопических свойствах. Поверхностное натяжение и площадь разделяющей поверхности как сопряженные свойства, ответственные за механическое взаимодействие с окружающей средой. Фундаментальные уравнения Гиббса для разделяющей поверхности и прилегающих к ней фаз. Свободная энергия разделяющей поверхности (избыточная свободная энергия или поверхностная свободная энергия), уравнение для полного её дифференциала.

Условия фазового равновесия при наличии искривленной и плоской границы раздела. Понятие об адсорбции. Количественная мера адсорбции. Количественная мера адсорбции компонентов в методе Гиббса. Адсорбционное уравнение Гиббса для общего и частного положения разделяющей поверхности. Анализ уравнения с учетом природы сосуществующих фаз. Поверхностно-активные, поверхностно-инактивные и поверхностно-индифферентные вещества.

#### *Тема 2. Поверхностная энергия. Явление смачивания*

Содержание темы. Учение о поверхностном натяжении и методы его определения. Возникновение поверхностного натяжения, как следствие существования внутреннего давления, т.е. силы втягивающей молекулы внутрь жидкости и направленной перпендикулярно поверхности. Удельная свободная энергия поверхности. Влияние внутреннего давления и температуры на поверхностное натяжение жидкости.

Растекание жидкости или собирание её в каплю на поверхности твердых и жидких тел. Смачивание и несмачивание твердого тела жидкостью. Мера смачивания, определяемая как угол между твердой поверхностью и касательной в точке соприкосновения трех фаз. Работа когезии (величина необходимая для разрыва однородной объемной фазы) и работа адгезии (величина необходимая для разрыва межфазного поверхностного слоя).

Термодинамический вывод условия самопроизвольного растекания жидкости или собирания её в каплю. Влияние добавок поверхностно-активных веществ к жидкой фазе и предварительной обработки поверхности твердого тела на смачиваемость. Применение явления смачивания или не смачивания в технике. Флотация, как процесс избирательного смачивания. Основные виды флотации (пенная, масляная и пленочная).

#### **Раздел 4. Адсорбция на поверхности раздела фаз. Капиллярные явления.**

##### *Тема 1. Адсорбция на границе жидкость – газ.*

Содержание темы. Адсорбция на границе раздела жидкость - газ; её анализ с помощью адсорбционного уравнения Гиббса. Характер зависимости поверхностного натяжения от концентрации растворенного вещества в жидкой фазе для поверхностно-активных, поверхностно-инактивных и поверхностно-индифферентных веществ. Вид соответствующих изотерм адсорбции. Определение предельной величины поверхностной концентрации растворенного вещества. Строение поверхностного слоя. Расчет размеров молекул растворенного вещества по величине его предельной поверхностной концентрации.

##### *Тема 2. Теория адсорбции газов и паров твердыми телами.*

Содержание темы. Адсорбция на границе раздела твердое тело - газ; ее особенности. Различные количественные меры адсорбции компонента газовой фазы, связь между ними, их экспериментальное определение. Изотермы адсорбции, их характер в зависимости от природы и числа компонентов газовой фазы и природы адсорбента.

Динамика процесса адсорбции. Понятие о теплоте адсорбции, природе адсорбционных сил, физической и химической адсорбции. Теория мономолекулярной адсорбции Лэнгмюра, основное уравнение теории, недостаточность лэнгмюровской модели адсорбции, её дальнейшее развитие. Понятие о полимолекулярной адсорбции. Теория адсорбции Брунауэра, Эммета и Теллера, основное уравнение теории.

*Тема 3. Адсорбция на границе твердое тело – жидкость.*

Содержание темы. Адсорбция на границе раздела твердое тело - жидкость, её особенности. Молекулярная адсорбция. Влияние природы растворителя и адсорбента на адсорбцию растворенного вещества. Правило выравнивания полярностей Ребиндера. Количественные закономерности молекулярной адсорбции. Ионная адсорбция. Избирательная адсорбция ионов. Обменная адсорбция. Закономерности ионной адсорбции. Образование двойного электрического слоя на границе раздела твердого тела с жидкостью в результате избирательной адсорбции ионов и его строение.

*Тема 4. Капиллярная конденсация.*

Содержание темы. Влияние кривизны границы раздела на равновесные свойства сосуществующих фаз. Зависимость давления насыщенного пара над жидкостью или твердым телом от кривизны границы раздела. Капиллярная конденсация. Связь между растворимостью твердого или жидкого вещества в жидкости и кривизной соответствующей границе раздела.

## **Раздел 5. Электрокинетические явления в дисперсных системах.**

*Тема 1. Понятие об электрокинетических явлениях.*

Содержание темы. Общие представления об электрокинетических явлениях. Электрофорез, электроосмос, потенциал течения, потенциал седиментации, способы их наблюдения. Практическое использование этих явлений. Причины образования заряда на коллоидных частицах лиозолей. Факторы, влияющие на подвижность частиц в электрическом поле. Эффект релаксации и эффект электрофоретического торможения. Понятие о мицеллах. Мицеллярная теория строения лиофобных золь. Образования мицелл золь с отрицательно и положительно заряженными частицами.

*Тема 2. Теория двойного электрического слоя.*

Содержание темы. Строение двойного электрического слоя. Теория Гельмгольца и её недостаточность для объяснения электрокинетических явлений. Теория Гуи – Чэпмена. Понятие об диффузном слое противоионов и его возникновении. Причины расхождения экспериментально и теоретически найденных значений емкости двойного электрического слоя исходя из предложенной модели. Теория Штерна. Схема двойного электрического слоя по Штерну и падение в нем электрического потенциала. Влияние валентности ионов на толщину диффузного слоя и число противоионов в адсорбционном слое. Строение двойного электрического слоя для сферических частиц.

*Тема 3. Электрокинетический потенциал и его определение.*

Содержание темы. Понятие о плоскости скольжения и электрокинетическом потенциале. Уравнение для скорости относительного движения фаз под действием постоянного электрического поля. Расчет электрокинетического потенциала на основе опытных данных по электрофорезу или электроосмосу. Влияние природы и концентрации электролитов на электрокинетический потенциал и скорость относительного движения фаз. Теория электрокинетических явлений. Электрокинетический потенциал, как характеристика электрических свойств рассматриваемой границы раздела. Влияние

различных факторов (введение в систему электролитов, изменение pH, концентрации раствора, температуры) на электрокинетический потенциал.

## **Раздел 6. Устойчивость дисперсных систем.**

### *Тема 1. Основные положения устойчивости и коагуляции коллоидных систем*

Содержание темы. Общие представления об устойчивости дисперсных систем. Агрегативная и седиментационная устойчивость. Коагуляция и рекристаллизация частиц дисперсной фазы как проявление агрегативной неустойчивости дисперсных систем. Термодинамическое обоснование агрегативной неустойчивости.

Стабилизированные (заторможенные) состояния дисперсных систем. Стабилизация по отношению к коагуляции. Анализ явления коагуляции с позиций эффективных двойных столкновений частиц дисперсной фазы,

Кривые потенциальной энергии взаимодействия двух частиц. Понятие о потенциальном барьере, быстрой и медленной коагуляции. Факторы, определяющие величину потенциального барьера.

Коагуляция частиц дисперсной фазы в гидрозольях под действием электролитов. Правила коагуляции электролитами. Особые явления, наблюдаемые при коагуляции электролитами: привыкание, неправильные ряды, синергизм, антагонизм, коллоидная защита, сенсбилизация. Современные представления о механизме коагулирующего действия электролитов. Коагуляция под действием перемешивания, ультразвука, нагревания, замораживания и других факторов.

### *Тема 2. Кинетика коагуляции.*

Содержание темы. Скорость коагуляции, её выражение через число эффективных двойных столкновений частиц дисперсной фазы. Исследование зависимости скорости коагуляции от концентрации электролита. Кинетика быстрой коагуляции монодисперсных систем по Смолуховскому и полидисперсных систем по Мюллеру. Основные кинетические уравнения, их анализ. Кинетика медленной коагуляции. Порог коагуляции.

## **Раздел 7. Основы физико-химической механики дисперсных систем.**

### *Тема 1. Структурно – механические свойства дисперсных систем.*

Содержание темы. Общие представления о структурированных системах. Дисперсионные системы со структурной сеткой, образованной элементами дисперсионной фазы (гели). Коагуляционные и конденсационно-кристаллизационные структуры по Ребиндеру. Концентрированные эмульсии и пены как обращенные структурированные системы, где структурная сетка образована дисперсной средой.

Упругоэластические и реологические свойства структурированных систем, их связь с особенностями структур. Явление тиксотропии. Влияние добавок поверхностно-активных веществ на прочность структурированных систем.

### *Тема 2. Вязкость жидких дисперсных систем.*

Содержание темы. Основные понятия о вязкости и механизме течения обычных низкомолекулярных жидкостей (вода, спирт, бензол и т.д.). Ламинарное и турбулентное движение жидкости. Условия перехода ламинарного движения в турбулентное. Определение вязкости по Ньютону. Коэффициент вязкости и его зависимость от природы жидкости. Характеристика подвижности жидкости (текучесть) под влиянием внешних воздействий. Влияние температуры на величину вязкости. Методы определения вязкости жидкостей: метод падающего шарика, метод истечения жидкости через капилляр, определение с помощью ротационного вискозиметра. Зависимость эффективной вязкости коллоидных систем от скорости их течения. Структурная вязкость

*Тема 3. Упругопластические свойства коллоидных систем.*

Содержание темы. Упругость и эластичность коагуляционных структур. Процесс релаксации и его причины. Переход упругой деформации в пластическую. Механические свойства твердообразных микрогетерогенных и коллоидных систем, обладающих истинной упругостью (гели, концентрированные растворы мыл, высокомолекулярные вещества и их концентрированные растворы). Связь особой внутренней структуры дисперсной системы с её способностью возвращаться к первоначальной форме после прекращения действия деформирующей силы. Определение механических свойств структурированных дисперсных систем, обнаруживающих упругость. Использование метода тангенциального смещения пластинки и метода закручивания цилиндра.

## **СОДЕРЖАНИЕ ЛАБОРАТОРНЫХ ЗАНЯТИЙ ПО ДИСЦИПЛИНЕ**

### **Раздел 2. Молекулярно-кинетические и оптические свойства дисперсных систем.**

*Тема 1. Седиментационно – диффузное равновесие.*

Содержание лабораторной работы. Исследование кинетики осаждения полидисперсной суспензии с помощью торсионных весов, построение интегральной и дифференциальной кривых распределения, определение дисперсионных характеристик суспензий.

### **Раздел 3. Термодинамика поверхностных явлений**

*Тема 1. Поверхностная энергия. Явление смачивания*

Содержание лабораторной работы. Изучение смачивания полимерных материалов жидкостями и оценка для них работы адгезии. Измерение краевых углов смачивания при различных концентрациях растворов поверхностно активных веществ.

### **Раздел 4. Адсорбция на поверхности раздела фаз. Капиллярные явления.**

*Тема 1. Адсорбция на границе жидкость – газ.*

Содержание лабораторной работы. Количественное изучение поверхностного натяжения и закономерностей адсорбции на границе раствор – воздух; сравнение поверхностной активности различных поверхностно-активных веществ, определение основных характеристик адсорбционного слоя.

*Тема 2. Адсорбция на границе твердое тело – жидкость.*

Содержание лабораторной работы. Изучение адсорбции поверхностно-активного вещества из водного раствора на твердом адсорбенте и расчет удельной поверхности адсорбента.

### **Раздел 5. Электрокинетические явления в дисперсных системах.**

*Тема 1. Понятие об электрокинетических явлениях.*

Содержание лабораторной работы. Изучение основных методов получения и стабилизации лиофобных дисперсных систем. Определение заряда частиц и составление формул мицелл; наблюдение явления опалесценции в золях.

*Тема 2. Электрокинетический потенциал и его определение.*

Содержание лабораторной работы. Ознакомиться с электрическими свойствами дисперсных систем, измерить скорость движения частиц при электрофорезе; рассчитать электрокинетический потенциал.

### **Раздел 6. Устойчивость дисперсных систем.**

*Тема 1. Основные положения устойчивости и коагуляции коллоидных систем*



Содержание лабораторной работы. Изучение коагуляции и стабилизации дисперсных систем; определение порогов коагуляции различными электролитами, определение защитного числа стабилизатора.

*Тема 2. Кинетика коагуляции.*

Содержание лабораторной работы. Определение кинетических параметров коагуляции латекса электролитами турбидиметрическим методом.

#### **Раздел 7. Основы физико-химической механики дисперсных систем.**

*Тема 1. Структурно – механические свойства дисперсных систем.*

Содержание лабораторной работы. Изучение мицеллообразования в растворах поверхностно активных веществ и его влияния на свойства раствора. Используя уравнение Эйнштейна рассчитать значения параметра, характеризующего процесс структурирования системы.

*Тема 2. Вязкость жидких дисперсных систем.*

Содержание лабораторной работы. Изучение структурно-механических свойств дисперсной системы методом вискозиметрии. Определить время истечения всех приготовленных растворов и растворителя, пользуясь капиллярным вискозиметром. Вычислить относительную и приведенную вязкость для каждого раствора.

### **5. ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫЕ ТЕХНОЛОГИИ**

В преподавании дисциплины «Коллоидная химия» используются разнообразные образовательные технологии как традиционные, так и с применением активных и интерактивных методов обучения.

Активные и интерактивные методы обучения:

- *Интерактивная лекция (раздел 1 тема № 1);*
- *Групповая дискуссия (раздел 2, тема № 2);*
- *Применение имитационных моделей (раздел 4, тема № 2);*
- *Разбор конкретной ситуации (раздел 5, тема № 3).*

### **6. ОЦЕНОЧНЫЕ СРЕДСТВА ДЛЯ ТЕКУЩЕГО КОНТРОЛЯ УСПЕВАЕМОСТИ, ПРОМЕЖУТОЧНОЙ АТТЕСТАЦИИ ПО ИТОГАМ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ И УЧЕБНО - МЕТОДИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ САМОСТОЯТЕЛЬНОЙ РАБОТЫ СТУДЕНТОВ**

Текущий контроль успеваемости:

Рейтинг-контроль 1

**ВОПРОС 1.2.1.** *Какое из положений, характеризующих молекулярно-кинетические свойства дисперсных систем, не соответствует экспериментальным данным?*

**ОТВЕТЫ:**

1. Степень дисперсности — это величина, обратная линейному размеру частиц дисперсной фазы.

2. По степени дисперсности все системы классифицируются на грубодисперсные, микрогетерогенные, истинно—коллоидные, молекулярные и монодисперсные — истинные растворы.
3. К молекулярно—кинетическим свойствам дисперсных систем относятся броуновское движение, диффузия, осмос и седиментация.
4. Броуновское движение имеет молекулярно — кинетическую природу и является следствием теплового движения молекул.
5. Явление диффузии свойственно всем системам от молекулярных до грубодисперсных. Скорость процесса зависит от величины и формы частиц дисперсной фазы; процесс идет тем быстрее, чем выше температура и крупнее частицы.
6. Поскольку равномерное распределение вещества—фазы по всему объему раствора наиболее вероятно, процесс диффузии идет с увеличением энтропии и является самопроизвольным.
7. Под концентрацией дисперсной системы следует считать число кинетических единиц — коллоидных частиц в единице объема системы, т.е. численную концентрацию частиц дисперсной фазы.
8. Особенности осмотического давления коллоидных растворов по сравнению с истинными растворами — его малое значение и непостоянство.
9. Малое осмотическое давление любой коллоидной системы объясняется тем, что благодаря большой массе частиц дисперсной фазы при одинаковой весовой концентрации численная концентрация коллоидного раствора всегда значительно меньше, чем истинного.

**ВОПРОС 1.2.2.** Проанализируйте утверждения, характеризующие броуновское движение. Какое из них ошибочно?

ОТВЕТЫ:

1. Осмотическое движение частицы дисперсной фазы охватывает определенный объем пространства, возрастающий во времени. В горизонтальной плоскости он соответствует возрастающей площади, пропорциональной квадрату среднего сдвига.
2. Для сферической частицы радиуса  $r$  значение квадрата среднего сдвига прямо пропорционально абсолютной температуре и времени наблюдения и обратно пропорционально сопротивлению среды.
3. Броуновское движение свойственно любым частицам как органического, так и неорганического происхождения. Оно проявляется тем интенсивнее, чем больше температура и меньше вязкость среды.
4. Когда коллоидная частица поднимается в броуновском движении, потенциальная энергия системы возрастает, и теплота окружающей среды превращается в механическую работу в отсутствие начальной разности температур.
5. Броуновское движение — реальный опыт, показывающий, независимо от какой бы то ни было молекулярной теории, что вечный двигатель второго рода постоянно “действует”, хотя он не может быть практически использован.

**ВОПРОС 1.2.3.** Рассчитайте отношение значений среднего сдвига частиц с радиусами  $r_1=10^{-9}$  м и  $r_2=8\cdot 10^{-7}$  м при их броуновском движении за равные отрезки времени.

ОТВЕТЫ:

1.  $5\cdot 10^{-6}$
2.  $10^{-3}$
3.  $10^{-2}$
4. 10
5.  $10^2$

**ВОПРОС 1.2.4.** Какое из указанных явлений не характерно для истинно—коллоидных систем?

ОТВЕТЫ:

1. Коллоидные растворы способны рассеивать свет или опалесцировать, что указывает на неоднородность.
2. Коллоидно — дисперсные системы способны к диализу, т.е. они могут быть очищены от различных примесей кристаллических веществ.
3. Частицы дисперсной фазы могут обладать электрическим зарядом, поэтому коллоидные растворы обнаруживают явление электролиза.
4. Для коллоидных систем характерна весьма медленная диффузия.
5. Причина осмотического давления для коллоидных растворов характеризуется малым значением и непостоянством.
6. Коллоидные системы отличаются агрегативной неустойчивостью и способны агрегировать под влиянием внешних воздействий.

**ВОПРОС 1.3.1.** Изучите положения, характеризующие методы получения дисперсных систем. Какое из них недостаточно обоснованно?

ОТВЕТЫ:

1. Коллоидные системы, занимающие промежуточное положение между дисперсными и молекулярными, могут быть получены либо объединением молекул ионов в агрегаты, либо в результате диспергирования больших частиц до требуемых размеров.
2. Диспергирование — это измельчение твердых или жидких тел в инертной, не действующей с измельчаемым веществом, среде.
3. Противоположность растворению диспергирование проходит, как правило, не произвольно, а с затратой внешней работы.
4. В отдельных случаях твердое тело или жидкость могут самопроизвольно диспергироваться в жидкой среде с образованием коллоидной или микрогетерогенной дисперсной системы.
5. Пример физической конденсации — образование тумана: при понижении температуры и за давлением водяного пара становится выше равновесного и в газовой фазе выпадает новая жидкая фаза.
6. Механизм химической конденсации заключается в образовании новой фазы в гомогенной среде в результате изменения состава среды.

**ВОПРОС 1.3.2.** Найти отношение скоростей оседания капелек водяного тумана, радиусы равны соответственно:  $r_1=10^{-4}$  м и  $r_2=10^{-6}$  м

ОТВЕТЫ:

- 1
- 2
- 3
- 4
- 5

**ВОПРОС 1.3.2.** В каком из приведенных примеров вещество дисперсной фазы — твердое тело, а вещество дисперсионной среды — жидкость?

ОТВЕТЫ:

1. Дым, пыль, смог
2. Мыльные пены, эмульсии
3. Аэрозоли, органоэзоли
4. Желе, силикагель
5. Стекло, ситаллы
6. Желе, молоко

7 кристаллы: опал, жемчуг.

**ВОПРОС 1.3.4.** Какое из уравнений не следует использовать для определения кулярно-кинетических свойств коллоидно-дисперсных систем? О1ВЕТЫ:

$$\begin{aligned} 1 &= cRT \\ 2 &= -DA \frac{dc}{dx} d\tau \\ 3 &= \frac{RT\tau}{3\pi\eta r N_A} \\ 4 &= 2D\tau \\ 5 &= \frac{RT}{6\pi\eta r N_A} \end{aligned}$$

1 — моляльная концентрация;  $p$  – осмотическое давление;  $D$  - коэффициент диффузии.

**ВОПРОС 1.3.5.** Найдите отношение осмотических давлений для двух гидрозолей этого мышьяка одинаковой концентрации, но различной дисперсности с радиусами дисперсных моночастиц соответственно  $r_1=3\cdot 10^{-8}$  м и  $r_2=6\cdot 10^{-9}$  м.

О1ВЕТЫ:  
1  $10^{-6}$   
2  $10^{-3}$   
3  
4  
5

1 контроль 2

**ВОПРОС 2.1.1.** Ознакомьтесь с положениями, характеризующими поверхностные явления. Какое из них — неудовлетворительно?

О1ВЕТЫ:

1 Поверхностными называется тонкий трехмерный слой, образующийся на поверхности контактирующих фаз и имеющий конечные размеры.

2 На границе раздела жидкость — газ равнодействующая сил межмолекулярного взаимодействия направлена нормально к поверхности в сторону жидкой фазы.

3 Работа, совершаемая в изотермических условиях в процессе перевода молекулы из объемной фазы в поверхностный слой, равна увеличению свободной поверхностной энергии.

4 Поверхностная энергия — это работа разрыва связей при дроблении твердых тел, пропорциональная с увеличением поверхности раздела.

5 Осмотическое давление — это сила, с которой поверхностный слой воздействует на объем

**ВОПРОС 2.1.2.** Изучите определения, характеризующие природу поверхностного натяжения. Какое из них требует уточнения?

О1ВЕТЫ:

1 Работа образования единицы поверхности, совершаемая против сил внутреннего трения, называется поверхностным натяжением.

2 Величина  $\sigma$  — поверхностное натяжение — является коэффициентом пропорциональности между работой, затраченной на изменение площади поверхности и изменением площади.

3 По экспериментальным данным поверхностное натяжение линейно уменьшается с температурой вплоть до критической.

4        ицила  $\sigma$  характеризует межмолекулярное сцепление, полярность жидкости и связана  
 5        льным моментом, поляризуемостью вещества и диэлектрической проницаемостью.  
 6        утверждения справедливы.

7        **ВОПРОС 2.1.3.** В каком случае переход к следующему фрагменту вывода  
 8        ице адсорбции Гиббса недостаточно обосновано?

9        :  
 10        менение свободной энергии поверхностного слоя:

$$dA + Ad\sigma + \sum_i \mu_i dn_i + \sum_i n_i d\mu_i \quad (1)$$

11        аналогии с уравнением Гиббса-Дюгема:

$$-\sum_i n_i d\mu_i = 0 \quad (2)$$

12        ничиваясь только изотермическими процессами и разделив обе части уравнения (2)

13        олучим,  $d\sigma = -\sum_i \Gamma_i d\mu_i$

14        бинарной система (индекс 1 — растворитель, 2 — растворенное вещество  
 15         $\Gamma_1 d\mu_1 - \Gamma_2 d\mu_2$

16        как  $d\mu = RT d \ln a$ , допуская замену активности на концентрацию для разбавленных

17        ров, получим  $\Gamma = -\frac{c}{RT} \cdot \frac{d\sigma}{dc}$

18        **ВОПРОС 2.1.4.** Для каких из приведенных веществ в случае водных растворов  
 19        а  $d\sigma/dc$  больше нуля?

20        ганические электролиты

21        нические кислоты

22        оты

23        и

24        ные эфиры.

25        **ВОПРОС 2.2.1.** Проанализируйте уравнения, характеризующие поверхностное  
 26        ение и поверхностную энергию. Какое из них требуется дополнительно  
 27        ить?

28        ы:

29         $\sigma \Delta A$

$$30 \quad \left( \frac{dG}{dA} \right)_{T,P,n_i}$$

$$31 \quad \sigma - T \left( \frac{dG}{dT} \right)_P$$

32         $= const$

$$33 \quad = \left( \frac{dF}{dA} \right)_{V,T,n}$$

34        **ВОПРОС 2.2.2.** Изучите положения, характеризующие природу адсорбционных  
 35        кое из них не соответствует современным представлениям?

36        ы:

37        орбционными называются силы межмолекулярного взаимодействия между  
 38        лами или атомами, находящимися в разных фазах.

2. Как силы особого рода адсорбционные силы обладают ориентационным, индукционным и дисперсионным взаимодействием.

3. Для понимания природы адсорбционных сил необходимо учитывать, что в акте адсорбции молекула адсорбата взаимодействует не с одним, а со всеми ближайшими атомами адсорбента, т.е. с объемом.

4. Толщина адсорбционных слоев может достигать тысяч ангстрем, этот факт указывает на существование адсорбционных сил.

5. Анализ межмолекулярных сил показывает, что все три компоненты энергии взаимодействия: ориентационная, индукционная и дисперсионная составляющие обратно пропорциональны шестой степени расстояния.

**ВОПРОС 2.2.3.** Какая из приведенных зависимостей называется изотермой адсорбции?

- 1. (Б)
- 2. (Г)
- 3. (Р)
- 4. (Т)
- 5. (а)
- 6. (Р)

**ВОПРОС 2.2.4.** Изучите кривые, представляющие зависимость количества адсорбированного вещества (ордината) от давления в газовой фазе (абсцисса) для равновесной поверхности раздела твердое тело — газ. Какая из кривых характерна для адсорбции БЭТ?

- 1. (Б)



**ВОПРОС 2.2.5.** Проанализируйте уравнения, описывающие адсорбцию на твердой поверхности раздела фаз. Какое из них является эмпирическим?

- 1. (Б)

- 1.  $kP) = a_{\max} kP$  k – константа
- 2.  $\lg b + \frac{1}{n} \lg P$  b, n – константы
- 3.  $\frac{kc}{1 + kc}$  c – концентрация
- 4.  $\frac{a_{\max} kP / P_s}{1 - \frac{P}{P_s} \left[ 1 + (k - 1) \frac{P}{P_s} \right]}$  P<sub>s</sub> – давление насыщенного пара
- 5.  $K_T P$  K<sub>T</sub> – константа Генри

1. Контроль 3

**ВОПРОС 3.1.1.** Изучите положения, характеризующие адсорбцию на межфазной поверхности твердое тело — газ. Какое из них не согласуется с исходными положениями адсорбции Ленгмюра?

- 1. (Б)

1. Адсорбция молекул адсорбтива происходит на активных центрах, находящихся на поверхности твердого адсорбента.
2. Адсорбированные молекулы удерживаются активными центрами только в течение определенного времени, которое не зависит от температуры.
3. Поверхностная концентрация адсорбтива пропорциональна давлению газа и концентрации свободных активных центров.
4. Вследствие малого радиуса действия адсорбционных сил и их способности к адсорбции поверхность адсорбента может быть заполнена только одним молекулярным слоем адсорбтива.
5. Адсорбированные на соседних активных центрах молекулы адсорбтива не взаимодействуют между собой.
6. Адсорбция представляется как квазихимическая реакция между молекулой газа и активным центром, в результате которой образуется адсорбированный комплекс.

**ВОПРОС 3.1.2.** *Какую из приведенных величин определяет частная производная от химического потенциала по площади?*

1.  $\frac{\partial \mu}{\partial T, P, \dots}$

ОТВЕТЫ:

1. химический потенциал
2. свободная энергия
3. поверхностное натяжение
4. поверхностная активность
5. свободная энергия.

**ВОПРОС 3.1.3.** *Проанализируйте следующие исходные положения теории молекулярной адсорбции Поляни. Какое из них не соответствует современным теоретическим и экспериментальным данным?*

ОТВЕТЫ:

1. Адсорбция обуславливается только физическими Ван-дер-ваальсовыми силами. На поверхности адсорбента нет активных центров.
2. Адсорбционные силы действуют на расстояния, превышающие размеры отдельных молекул адсорбтива. Образуется адсорбционный объем.
3. Каждая точка внутри адсорбционного объема характеризуется определенным значением адсорбционного потенциала.
4. Адсорбционный потенциал представляет собой изотермическую работу сжатия газа (жидкости) при переводе его из объемной фазы в область поверхностного слоя с давлением, соответствующим от равновесного.
5. Значение адсорбционных сил по мере удаления от межфазной поверхности уменьшается и на некотором расстоянии равно нулю.
6. Зависимость адсорбционного потенциала от адсорбционного объема носит название изотермической кривой.

**ВОПРОС 3.1.4.** *Какой из перечисленных экспериментальных методов не подходит для определения поверхностного натяжения?*

ОТВЕТЫ:

1. метод максимального давления пузырька (метод Ребиндера)
2. метод перемещения шарика в дисперсионной среде
3. статометрический метод отрыва капли жидкости
4. статометрический метод отрыва кольца
5. метод капиллярного поднятия жидкости.

- ВОПРОС 3.1.5.** Изучите положения, характеризующие адсорбцию на межфазной поверхности твердое тело — газ (пар). Какое из них существенно отличается от остальных положений теории полимолекулярной адсорбции паров Брунауэра — Эмметта — Фрейндлиха?
1. Поверхности твердого адсорбента имеются неравноценны в энергетическом отношении активные центры.
  2. Адсорбция многослойна. Каждая молекула первого слоя служит центром для адсорбции в первом и последующих слоях.
  3. Первый слой адсорбтива образуется в результате действия Ван-дер-ваальсовых сил, остальные — в результате компенсации.
  4. Адсорбированная фаза представляется как совокупность адсорбированных комплексов молекулярных цепочек, которые энергетически не взаимодействуют друг с другом.
  5. Площади адсорбции единичного и двойного комплексов приблизительно одинаковы и равны площади объемной конденсации.
  6. Адсорбцию молекул пара можно рассматривать как серию квазихимических реакций образования адсорбционных комплексов.
  7. При значениях давления в газовой фазе, далеких от давления насыщенного пара, образуется мономолекулярный слой.
  8. При увеличении давления в газовой фазе число свободных активных центров уменьшается, а число кратных комплексов растет.
  9. Объемная конденсация пара происходит при достижении давлений, равных давлению насыщенного пара при данной температуре.
  10. Предполагается, что площадь, приходящаяся на одну молекулу адсорбтива в первом слое, — постоянная величина. Это дает возможность вычислять величину удельной поверхности адсорбента.

**Промежуточная аттестация по итогам освоения дисциплины  
(контрольные вопросы к экзамену)**

1. Структура дисперсных систем. Дисперсная фаза, дисперсионная среда. Основные характеристики дисперсности
2. Классификация дисперсных систем: по агрегатному состоянию дисперсной фазы и дисперсионной среды, по концентрации, по характеру взаимодействия дисперсной фазы с дисперсионной средой.
3. Вопросы о лиофильных и лиофобных дисперсных системах. Особенности коллоидного взаимодействия вещества.
4. Эмульсии и их свойства. Получение. Агрегативная устойчивость и определяющие её факторы. Седиментационный анализ суспензий. Пасты.
5. Пены и их свойства. Получение. Типы эмульсий. Устойчивость эмульсий и пены и её нарушение. Факторы устойчивости эмульсий и пен. Свойства концентрированных и высококонцентрированных эмульсий.
6. Способы получения и очистки коллоидных растворов.
7. Молекулярно-кинетические и оптические свойства коллоидных систем. Броуновское движение (уравнение Эйнштейна), диффузия (уравнения Фика), осмотическое давление. Их взаимосвязь.
8. Седиментация. Седиментационная устойчивость и седиментационное равновесие. Центрифуга и её применение для исследования коллоидных систем.
9. Рассеяние и поглощение света. Уравнение Рэлея. Ультрамикроскопия и электронная микроскопия коллоидных систем. Определение формы, размеров и массы коллоидных частиц.



1. Термодинамика поверхностных явлений. Термодинамика поверхностного слоя. Поверхностная энергия Гиббса и поверхностное натяжение. Методы определения поверхностного натяжения. Зависимость поверхностного натяжения от температуры.
1. Поверхностная энергия Гиббса и поверхностной энтальпии. Краевой угол смачивания. Термодинамические условия смачивания и растекания. Гидрофильность и гидрофобность поверхности твердых тел.
12. Адсорбция поверхностно-активных веществ (ПАВ). Термодинамика адсорбции. Вывод уравнения Гиббса. Поверхностно-активные и поверхностно-инактивные вещества.
1. Форма поверхностного натяжения. Уравнение Шишковского. Поверхностная адсорбция. Правило Дюкло–Траубе. Уравнение Ленгмюра для мономолекулярной адсорбции.
1. Агрегация молекул ПАВ в поверхностном слое. Определение площади, занимаемой молекулой ПАВ в насыщенном адсорбционном слое. Адсорбция ПАВ из растворов на поверхности твердых тел.
1. Происхождение электрических явлений в дисперсных системах. Механизм возникновения электрического заряда на границе раздела двух фаз. Строение двойного электрического слоя.
1. Структура, строение мицеллы гидрофобного золя. Заряд и электрокинетический потенциал коллоидной частицы. Явление перезарядки коллоидных частиц.
1. Электрокинетические явления. Электрофорез. Связь электрофоретической скорости коллоидных частиц с их электрокинетическим потенциалом (уравнение Гельмгольца–Хуковского). Электрофоретическая подвижность. Электроосмос. Осмометрический метод измерения электрокинетического потенциала.
1. Стабильность и коагуляция коллоидных систем. Седиментационная и агрегативная стабильность коллоидных систем. Агрегация и седиментация частиц дисперсной фазы.
1. Коагуляция и факторы, её вызывающие. Медленная и быстрая коагуляция. Порог коагуляции, его определение. Правило Шульце–Гарди. Коагуляция зольев смесями электролитов. Правило аддитивности, антагонизм и синергизм ионов.
2. Вязкость растворов. Отклонение свойств растворов от законов Ньютона. Уравнение Пуазейля. Причины аномальной вязкости растворов полимеров. Методы измерения вязкости растворов.
2. Факторы устойчивости растворов. Тиксотропия студней и гелей. Синерезис.

### Контролирующие программы для самостоятельной работы студентов (Тестовые задания)

#### КОНТРОЛИРУЮЩАЯ ПРОГРАММА 4.1.

**ПРОС 4.1.1.** *Проанализируйте нижеприведенные положения, объясняющие механизм образования двойного электрического слоя, Найдите по крайней мере одно из являющееся либо неверным, либо спорным!*

1. Электрические явления на межфазных поверхностях — следствие избыточной поверхностной энергии — результат взаимодействия соприкасающихся фаз между собой.
2. Физическая адсорбция ионов — переход из жидкой фазы в поверхностный слой дисперсной фазы — сопровождается перераспределением зарядов в области поверхностного слоя.
3. Межфазная поверхность образована веществами, не способными обмениваться зарядами, поэтому двойной электрический слой может образоваться в результате ориентации полярных молекул.

4. Переход ионов или электронов из одной фазы в другую на границе раздела называется пограничной диссоциацией.
5. Диссоциация ионогенного поверхностно—активного вещества может происходить на границе двух несмешивающихся жидкостей, например, воды и бензола. Полярная группа молекулы поверхностно — активного вещества, обращенная к воде, будет диссоциировать; в результате диссоциации межфазная поверхность приобретает заряд.
6. Если в систему металл — вода добавить хлористый натрий, то за счет избирательной адсорбции анионов хлора на металле появится избыточный отрицательный заряд, в объеме раствора будет избыточный положительный заряд из ионов натрия.
7. В контакте металла с газовой фазой происходит переход электронов от металла к газу, межфазная поверхность заряжается.

**ПРОС 4.1.2.** Изучите положения, характеризующие механизм образования двойного слоя ионов на примере образования золь сульфата бария. Какое из них требует уточнения?

1. При смешивании водных растворов хлорида бария и сульфата натрия образуется золь сульфата бария.
2. В зависимости от условий (концентрация компонентов, температуры и других) образуются микрокристаллики  $BaSO_4$  большей или меньшей дисперсности.
3. Если исходные компоненты взяты не в строго стехиометрических соотношениях, то в избытке или сульфат-ионы могут оказаться в значительном избытке.
4. В избытке, например ионов бария, они начнут переходить из раствора в твердую фазу и занимать вакантные места, достраивая кристаллическую решетку.
5. При этом твердая фаза приобретает положительный заряд, жидкая — отрицательный. Избыточные сульфат-ионы вследствие кулоновского взаимодействия подтянутся из раствора и адсорбируются на поверхности ионами бария — образуется двойной слой ионов.
6. Ионы бария, вызывающие в данном случае возникновение межфазного потенциала, называются потенциалопределяющими.
7. Сульфат-ионы, концентрирующиеся в растворе около заряженной поверхности кристаллов сульфата бария называются противоионами.

**ПРОС 4.1.3.** Какое из определений, характеризующих электрокинетические явления можно считать противоречивым?

1. Явление переноса жидкости под действием внешнего электрического поля, называемое в капиллярно—пористых телах, а также в одиночных капиллярах, называется электроосмосом.
2. Перемещение частиц дисперсной фазы в электрическом поле относительно дисперсионной среды называется электрофорезом.
3. Возникновение разности потенциалов между двумя сторонами пористой диафрагмы при пропускании через нее воды либо между концами одиночного капилляра при пропускании через него воды называется потенциалом течения.
4. Возникновение разности потенциалов между двумя электродами, расположенными на разных высотах сосуда, в котором оседает (перемещается) суспензия мелкодисперсного кристаллического вещества называется потенциалом оседания или потенциалом седиментации.
5. Электрокинетические явления проявляются тем слабее, чем мельче частицы дисперсной фазы, и исчезают совсем при переводе дисперсной системы в молекулярный раствор.
6. Причина электрокинетических явлений заключается в существовании противоположных зарядов твердой и жидкой фаз системы.
7. Наличие зарядов фаз приводит в случае неподвижного пористого тела в электрическом поле к перемещению подвижных противоионов вместе с жидкой фазой.

8. Суть электрокинетических явлений заключается в передвижении частиц  
д. одной фазы и дисперсионной среды при приложении к системе разности  
п. потенциалов или, наоборот, в возникновении разности потенциалов при относительном  
п. перемещении фазы и среды.

## КОНТРОЛИРУЮЩАЯ ПРОГРАММА 4.2.

ВПРОС 4.2.1. Проанализируйте рассуждения о природе электрокинетического  
д. слоя и укажите ошибочное?  
С. :

1. Электрокинетический потенциал — это электрический потенциал, отсчитываемый от  
г. уровня скользящего до уровня в жидкой фазе, достаточно удаленного от межфазной  
г. раздела.

2. Плоскость скользящего устанавливается при относительном перемещении фаз, например  
п. при перемещении жидкости вдоль твердой поверхности.

3. Можно указать точное положение границы скользящего.

4. С полной уверенностью можно предположить, что первый слой ионов и первый  
с. слой молекул воды, смачивающих твердую фазу не перемещаются относительно твердой  
ф. поверхности в течении жидкости.

5. Электрокинетический потенциал возникает при относительном перемещении фаз под  
д. действием приложенного электрического поля.

ВПРОС 4.2.2. Рассмотрите положения, описывающие механизм образования  
д. электрического слоя ионов. Какое из них противоречит экспериментальным  
д. данным?

С. :

1. Ионы серебра — твердый йодид серебра в воду будут переходить преимущественно  
и. в виде йодида серебра, так как они более гидратированы.

2. Слои йодида серебра будут иметь некоторый избыток ионов йода, который со  
с. стороны воды будет нейтрализован избытком ионов серебра в прилегающем слое.

3. Этот процесс приведет к возникновению межфазного скачка потенциалов,  
г. препятствующего дальнейшему переходу ионов.

4. Первый слой ионов образуется не самопроизвольно, а в результате уменьшения  
э. поверхностного слоя.

5. В результате процесса перехода ионов устанавливается равновесие, которому  
с. соответствует определенное значение скачка потенциалов.

ВПРОС 4.2.3. Какое из явлений наблюдается, если жидкость под влиянием  
р. разности потенциалов перемещается через пористую неподвижную мембрану к одному  
и. электроду?

1. Диализ

2. Осмос

3. Осмос

4. Осмос

5. Осмос

6. Осмос

## КОНТРОЛИРУЮЩАЯ ПРОГРАММА 4.3.

ВПРОС 4.3.1. Проанализируйте положения характеризующие строение  
д. электрического слоя. Какое из них не согласуется с современными  
т. теориями и экспериментальными данными?  
С. :

1. Данный электрический слой состоит из ионов одного знака, относительно прочно связанных с дисперсной фазой, и эквивалентного количества противоположно заряженных ионов, находящихся в дисперсионной среде вблизи межфазной поверхности.
2. Ионы на поверхности твердой дисперсной фазы в первом приближении рассматриваются как поверхностный заряд.
3. Данный электрический слой образуется в результате избирательной адсорбции одних ионов присутствующих в дисперсионной среде.
4. Данный электрический слой на межфазной границе твердое тело — жидкость рассматривается как плоский конденсатор, одна обкладка которого связана с поверхностью твердого тела, а другая, несущая противоположный заряд, находится в жидкости вблизи поверхности.
5. В отсутствие теплового движения ионов противоионы рассеяны в жидкой фазе на некотором расстоянии.

**ПРОС 4.3.2.** При каких значениях электрокинетического потенциала в данной дисперсной системе может считаться устойчивой?

- 1.
- 2.
- 3.
- 4.
- 5.

**ПРОС 4.3.3.** Какое из уравнений соответствует теории строения двойного электрического слоя, предложенной Штерном?

- 1.

$\varphi$

- 2.

$$\exp\left(-\frac{Fz\varphi}{RT}\right)$$

- 3.

$\varphi / \epsilon l$

- 4.

$$\exp\left(-\frac{\Phi_0 + zF\varphi}{RT}\right)$$

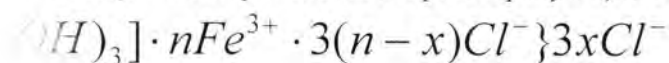
- 5.

$\varphi / \epsilon H$

- В

4.3.4. Изучите определения, характеризующие структуру мицеллы

- {



- К

каково значение  $x$ ?

- С

- 1.

число нейтральных молекул, образующих агрегаты

- 2.

число потенциалобразующих ионов

- 3.

число противоионов, находящихся вблизи поверхности

- 4.

число противоионов, рассеянных в жидкой фазе на некотором расстоянии от границы

- р

- 5.

число ионов, находящихся в диффузионном слое.

## УСТОЙЧИВОСТЬ И КОАГУЛЯЦИЯ ДИСПЕРСНЫХ СИСТЕМ

### КОНТРОЛИРУЮЩАЯ ПРОГРАММА 5.1.

- ПРОС 5.1.1.

Среди утверждений, характеризующих устойчивость дисперсных систем, выберите неточное.

- с

- С

1. Устойчивость дисперсных систем характеризуется неизменностью во времени размеров дисперсной фазы и сохранением их равномерного распределения в дисперсионной среде.
2. Дисперсные системы термодинамически не устойчивы.
3. Кинетической называется устойчивость дисперсной системы по отношению к гравитационному или центробежному полям.
4. Коагуляция — процесс слипания частиц дисперсной фазы в более крупные агрегаты, приводящий к потере кинетической устойчивости, разделению фаз и, как следствие, к разрушению системы.
5. Протививной устойчивостью называется способность системы противостоять укрупнению частиц дисперсной фазы.
6. Коагуляты, образующиеся в результате агрегации частиц дисперсной фазы, представляют собой осадки различной структуры: рыхлые, плотные хлопьевидные, кристаллоподобные.

**ПРОС 5.1.2.** Изучите положения разъясняющие природу устойчивости дисперсных систем. Какое из них ошибочно?

1. В малом расстоянии между коллоидными частицами действуют межмолекулярные вандерваальсовы силы.
2. Наличие двойного электрического слоя на поверхности коллоидных частиц исключает взаимодействие между ними.
3. Устойчивость дисперсных систем обусловлена соотношением межмолекулярных сил притяжения и электрических сил отталкивания.
4. Устойчивость существования дисперсной системы обусловлена наличием некоторого энергетического (потенциального) барьера, который препятствует сближению коллоидных частиц и их слипанию.
5. Кинетическая устойчивость определяется размерами частиц.

**ПРОС 5.1.3.** Какое из перечисленных воздействий не может вызвать образование гидрозоля?

1. Изменение температуры
2. Механические воздействия
3. Наличие поверхностно-активных веществ
4. Наличие электролитов
5. Магнитное излучение.

**ПРОС 5.1.4.** Определить константу скорости коагуляции, если в одном литре воды содержится  $5 \cdot 10^{14}$  частиц, а время половинной коагуляции составляет 10 с?

1.  $10^{-10} \text{ с}^{-1}$
2.  $10^{-11} \text{ с}^{-1}$
3.  $10^{-12} \text{ с}^{-1}$
4.  $10^{-13} \text{ с}^{-1}$
5. Недостаточно.

## КОНТРОЛИРУЮЩАЯ ПРОГРАММА 5.2.

**ПРОС 5.2.1.** Изучите положения, характеризующие сущность стабилизации дисперсных систем. Какое из них противоречиво?

1. Наличие разной поверхности раздела фаз — среда образует поверхностный слой из стабилизатора.

2. Фиксация дисперсной системы обуславливается тем, что высоковязкий стабилизирующий слой не выдавливается при столкновении частиц дисперсной фазы.
3. Стабилизирующими свойствами обладают адсорбционные слои ориентированных полимеров — активных веществ; белки, мыла и другие.
4. Прочность адсорбционного слоя нарастает с увеличением рН среды и повышением концентрации поверхностно-активного вещества.
5. Причины повышения стабильности дисперсных систем — образование сплошных полимерных структур-гелей.

**ПРОС 5.2.2.** Коагуляция коллоидных систем может происходить под влиянием различных факторов. Какой из перечисленных факторов имеет наибольшее теоретическое значение?

1. Электростатические системы
2. Зависимость от концентрации дисперсной фазы
3. Внешние воздействия
4. Зависимость от температуры
5. Зависимость от электролитов
6. Цвета.

### КОНТРОЛИРУЮЩАЯ ПРОГРАММА 5.3.

**ПРОС 5.3.1.** Проанализируйте положения, характеризующие действие электролитов на золь. Какое из них не относится к правилам коагуляции Смулеховским?

1. Коагулирующим действием обладают не все ионы электролита, а только те, которые имеют противоположный по знаку заряду коллоидной частицы.
2. Для начала коагуляции необходимо превысить некоторую минимальную концентрацию электролита в золе.
3. Константа коагуляции — это величина, характеризующая устойчивость золя к электролизу.
4. Коагулирующая сила иона тем больше, чем больше его валентность, и возрастает с увеличением радиуса иона при одинаковой валентности.
5. Образование золя происходит в результате изменения концентрации дисперсной фазы и приводит к образованию осадков — коагулятов

**ПРОС 5.3.2.** Изучите предпосылки, на основании которых развиваются теории о коагуляции коллоидов. Какая из них не учитывалась Смолуховским для теории быстрой коагуляции?

1. На частицами дисперсной фазы действуют силы притяжения и силы электрического отталкивания.
2. При движении частиц дисперсной фазы в процессе броуновского движения на достаточно близкие расстояния частицы сливаются, образуя агрегат.
3. Константа коагуляции определяется частичной концентрацией поля и температурой.
4. При столкновениях первичных частиц образуются сначала вторичные, а затем более сложные.
5. Процесс агрегатирования существенно зависит от природы сил, действующих между частицами дисперсной фазы.

### СТРУКТУРООБРАЗОВАНИЕ И СТРУКТУРНО-МЕХАНИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА ДИСПЕРСНЫХ СИСТЕМ

## КОНТРОЛИРУЮЩАЯ ПРОГРАММА 6.1.

**ВОПРОС 6.1.1.** *Какое из указанных свойств не связано непосредственно со структурой дисперсной системы?*

ОТВЕТЫ:

1. эластичность
2. текучесть
3. вязкость
4. смачиваемость
5. пластичность
6. прочность.

**ВОПРОС 6.1.2.** *Какое из положений, характеризующих структуры дисперсных систем, является неверным?*

ОТВЕТЫ:

1. Структура — это пространственный каркас — сетка, образованный связями атомов, ионов, молекул, мицелл, кристаллических отростков и частиц коллоидных размеров.
2. В коллоидных и микрогетерогенных системах различают тиксотропно — обратимые, или коагуляционные структуры, и необратимо — разрушающиеся, или конденсационно-кристаллизационные структуры.
3. Коагуляционная структура образуется сцеплением первичных частиц дисперсной фазы ван-дер-ваальсовыми силами.
4. Конденсационная структура возникает в результате образования прочных химических связей между частицами дисперсной фазы.
5. Кристаллизационные структуры формируются в процессе выкристаллизовывания новой фазы вследствие сращивания кристалликов.
5. Прочность коагуляционных структур значительно превышает прочность конденсационных и кристаллизационных.
6. Гелеобразование — это возникновение пространственной сетки из частиц дисперсной фазы, в петлях которой находится среда.
7. Специфическое свойство коагуляционных структур — способность самопроизвольно восстанавливать связи между частицами, разрушенные при механическом воздействии на систему.
8. Синерезис — явление самопроизвольного уменьшения размеров геля при сохранении его структуры с одновременным выделением из него дисперсионной среды, содержащейся в петлях.

## КОНТРОЛИРУЮЩАЯ ПРОГРАММА 6.2.

**ВОПРОС 6.2.1.** *Среди положений, характеризующих структуры и свойства коллоидных систем найдите ошибочное?*

ОТВЕТЫ:

1. Образование структур в коллоидных системах — результат сцепления, срастания частиц дисперсной фазы под влиянием действующих между ними физических или химических сил.
2. Процесс образования структуры и свойства структурированных систем зависят от свойств поверхности частиц дисперсной фазы, ее неоднородности, химического строения, формы и других.
3. Основные типы структур: коагуляционные, конденсационные и кристаллизационные; различие определяется природой сил сцепления, действующих между частицами дисперсной фазы.
4. Структура, образующаяся в результате срастания коллоидных частиц в сплошной пространственный каркас-сетку под действием Ван-дер-ваальсовых сил называется конденсационной.

5. Коагуляционные структуры возникают в результате понижения агрегативной устойчивости дисперсной системы путем сцепления первичных частиц дисперсной фазы в пространственные каркасы.

6. Если объемный каркас—сетка формируется за счет химических связей атомов, молекул или кристаллических сростков, а дисперсионная среда заключена в ячейках каркаса, то структура системы называется конденсационно—кристаллизационной.

7. Специфическое свойство коагуляционных структур — тиксотропия — способность самопроизвольно восстанавливаться после прекращения механического воздействия.

8. Характерное свойство тиксотропных структур — эластичность. Пластичные тела необратимо изменяют размеры и форму под действием внешних сил; после прекращения воздействия изменения остаются.

**ВОПРОС 6.2.2.** Проанализируйте определения, характеризующие свойства структур и найдите ошибочное?

ОТВЕТЫ:

1. Образование структуры, охватывающей весь объем дисперсной системы, возможно только при определенной концентрации частиц дисперсной фазы, достаточной для построения цельного каркаса.

2. Связь между вязкостью коллоидной системы и содержанием дисперсной фазы описывается уравнением  $\eta = \eta_0(1 + K \cdot \varphi)$ , где  $\eta$  и  $\eta_0$  — вязкость системы и среды;  $K$  — константа, определяемая формой частиц;  $\varphi$  — объемная доля дисперсной фазы в объеме системы.

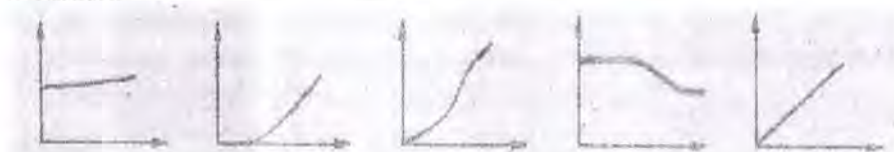
3. Течение вязких тел описывается законом  $P = \eta \frac{dU}{dx}$ , где  $P$  — напряжение сдвига;  $U$  — линейная скорость течения;  $x$  — координата, нормальная к потоку;  $\eta$  — вязкость среды.

4. Вязкость дисперсных систем — непостоянная величина. Ее значение зависит от условий определения, от скорости течения.

5. Вязкость тела отличаются от пластичных тем, что текут при любых напряжениях. Наличие структуры изменяет характер течения.

**ВОПРОС 6.2.3.** На каком из графиков представлена характерная зависимость вязкости от напряжения сдвига для связно-дисперсной структурированной системы?

ОТВЕТЫ:



Фонд оценочных средств для проведения аттестации уровня сформированности компетенций обучающихся по дисциплине оформляется отдельным документом.



## 7. УЧЕБНО – МЕТОДИЧЕСКОЕ И ИНФОРМАЦИОННОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ

### 7.1. Книгообеспеченность

Наименование литературы: автор, название, вид издания, издательство	Год издания	КНИГООБЕСПЕЧЕННОСТЬ	
		Количество экземпляров изданий в библиотеке ВлГУ в соответствии с ФГОС ВО	Наличие в электронной библиотеке ВлГУ
1	2	3	4
Основная литература*			
1. Воюцкий С.С. Курс коллоидной химии: учебник 2-е изд. - М.: Химия, 1976. - 512 с.	1976	102	
2.Фридрихсберг Д.А. Курс коллоидной химии: учебник. – Л., 2010. -416 с.	2010	86	
3. Марков В. Ф. Маскаева Л. Н. Брусницына Л. А. Алексеева Т. А. Коллоидная химия: примеры и задачи: Учебное пособие - 2-е изд., стер. - М.:Флинта, Изд-во Урал. ун-та, 2017. - 188 с.	2017		<a href="http://znanium.com/catalog/product/948402">http://znanium.com/catalog/product/948402</a>
4.Ольшевский М.В., Дорофеева И.Б. Коллоидная химия. Поверхностные явления и дисперсные системы. Рейтинговая система организации и оценки самостоятельной работы студента/ Учеб. пособие. ВлГУ, Владимир. – 2003. -70 с.	2003		<a href="http://dspace.www1.vlsu.ru/handle/123456789/562">http://dspace.www1.vlsu.ru/handle/123456789/562</a>
5.Практические работы по коллоидной химии. Шиляева Л.П., Судакова Н.Н., Белоусова В.Н., Минакова Т.С., Мамонтов Г.В. Учебное пособие. 2015. 244 стр.	2015		<a href="https://e.lanbook.com/book/68308">https://e.lanbook.com/book/68308</a>
Дополнительная литература			
1.Родин В.В. Физическая и коллоидная химия: учебное пособие. — Ставрополь: АГРУС, 2013. — 156 с.	2013	10	
2. Кириченко О. А. Практикум по коллоидной химии: Учебно-методическое пособие - М.:МПГУ, 2012. - 110 с.	2012		<a href="http://znanium.com/catalog/product/757805">http://znanium.com/catalog/product/757805</a>
3. Францева Н. Н. Безгина Ю. А. Романенко Е. С. Волосова Е. В. Коллоидная химии: учебное пособие. - Ставрополь: Параграф, 2013. - 52 с.	2013		<a href="http://znanium.com/catalog/product/514197">http://znanium.com/catalog/product/514197</a>

### 7.2. Периодические издания

1. Вода: химия и экология.
2. Сорбционные и хроматографические процессы.
3. Environ Technol.

4. Восточно – Европейский журнал передовых технологий

### 7.3. Интернет – ресурсы

1. <https://ru.wikipedia.org/wiki/>
2. <http://www.chemport.ru/>
3. <http://www.xumuk.ru/>
4. <http://elibrary.ru/>
5. <http://sci-hub.org/>

### 8. МАТЕРИАЛЬНО – ТЕХНИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ

Для реализации данной дисциплины имеются специальные помещения для проведения занятий *лекционного типа, занятий лабораторного типа, групповых и индивидуальных консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации*. Лабораторные и лекционные занятия проводятся в ауд. 331-1 «Физическая и коллоидная химия».

Перечень используемого лицензионного программного обеспечения Windows 7, Microsoft Office 2010.

Рабочую программу составил д.х.н. проф. Кухтин Б.А.

(ФИО, подпись)

Рецензент

(представитель работодателя) научный сотрудник ООО «БМТ» к.х.н. Третьяков А.В.

(место работы, должность, ФИО, подпись)

Программа рассмотрена и одобрена на заседании кафедры химии

Протокол № 21 от 24.06.18 года

Заведующий кафедрой д.х.н. проф. Кухтин Б.А.

**ЛИСТ ПЕРЕУТВЕРЖДЕНИЯ  
РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ ДИСЦИПЛИНЫ**

Рабочая программа одобрена на 19/20 учебный год

Протокол заседания кафедры № 26 от 14.06.19 года

Заведующий кафедрой \_\_\_\_\_ *Тиф*

Рабочая программа одобрена на 20/21 учебный год

Протокол заседания кафедры № 22 от 03.06.20 года

Заведующий кафедрой \_\_\_\_\_ *Тиф*

Рабочая программа одобрена на 21/22 учебный год

Протокол заседания кафедры № 31 от 28.06.21 года

Заведующий кафедрой \_\_\_\_\_ *Тиф*

**ЛИСТ РЕГИСТРАЦИИ ИЗМЕНЕНИЙ**

в рабочую программу дисциплины

***КОЛЛОИДНАЯ ХИМИЯ***

образовательной программы направления подготовки 19.03.02 «Продукты питания из

растительного сырья»

«Технология хлеба, кондитерских и макаронных изделий»

бакалавриат

Номер изменения	Внесены изменения в части/разделы рабочей программы	Исполнитель ФИО	Основание (номер и дата протокола заседания кафедры)
1			
2			

Зав. кафедрой \_\_\_\_\_ / \_\_\_\_\_  
*Подпись* *ФИО*