

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

« 02 » 09 20 19 г.

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ДИСЦИПЛИНЫ

ФИЗИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

Направление подготовки – 18.03.01 – Химическая технология

Профиль/программа подготовки – Технология и переработка полимеров

Уровень высшего образования: бакалавриат

Форма обучения – очная

Семестр	Трудоёмкость зач. ед./ час.	Лекции, час.	Практич. занятия, час.	Лаборат. работы, час.	СРС, час.	Форма промежуточной аттестации (экзамен/зачет/зачет с оценкой)
3	4/144	36		36	36	Экзамен (36)
4	3/108	16		32	60	Зачёт с оценкой.
Итого	7/252	52		68	96	Зачёт с оценкой, экзамен (36)

Владимир, 2019

1. ЦЕЛИ ОСВОЕНИЯ ДИСЦИПЛИНЫ

Цель освоения дисциплины «Физическая химия»: ознакомление студентов с современным состоянием химической науки в её части, касающейся основ строения вещества, основ химической термодинамики, термохимии, учения о химическом равновесии, основных закономерностей химической кинетики.

Задачи: знание основных понятий и законов химии, как одной из основополагающих естественнонаучных дисциплин, стало в настоящее время базисом для изучения многих практически важных высоких технологий, в том числе – нанотехнологий. Кроме овладения основами теории химической связи, представлениями о физико-химических системах и законами термодинамики, имеется необходимость более тесного знакомства с конкретными приложениями их в термохимии, расчётах химических равновесий, термодинамическом анализе химических систем. Отдельной важнейшей задачей является изучение основ химической кинетики и овладение методикой расчётов скоростей химических реакций. От студента требуется не только усвоение общих идей и принципов теории, но и их активное применение, приложение к актуальным задачам химии, химической технологии и многих высоких технологий, таких как нанотехнологии.

2. МЕСТО ДИСЦИПЛИНЫ В СТРУКТУРЕ ОПОП ВО

Дисциплина «Физическая химия» изучается в вариативной части учебного плана.

Пререквизиты дисциплины «Физическая химия»:

1. Математика.
2. Физика.
3. Общая и неорганическая химия.
4. Органическая химия.

3. ПЛАНИРУЕМЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ ОБУЧЕНИЯ ПО ДИСЦИПЛИНЕ

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

Код формируемых компетенций	Уровень освоения компетенции ¹	Планируемые результаты обучения по дисциплине характеризующие этапы формирования компетенций (показатели освоения компетенции)
1	2	3
ОПК-3	частичное	<p><i>Знать:</i> основы современных представлений о строении молекул, основные законы химической термодинамики, учение о химическом равновесии;</p> <p><i>Уметь:</i> пользоваться основными термохимическими уравнениями и проводить соответствующие вычисления, рассчитывать химические равновесия и определять направление обратимой химической реакции;</p> <p><i>Владеть:</i> основными методами расчёта тепловых эффектов реакций, методами расчёта химических равновесий.</p>
ПК-1	частичное	<p><i>Знать:</i> основные законы химической кинетики;</p> <p><i>Уметь:</i> рассчитывать скорость химической реакции в данных условиях;</p> <p><i>Владеть:</i> основными кинетическими уравнениями.</p>

4. ОБЪЕМ И СТРУКТУРА ДИСЦИПЛИНЫ

Трудоёмкость дисциплины составляет 7 зачётных единиц, 252 часа.

№ п/п	Наименование тем и/или разделов/тем дисциплины	Семестр	Неделя семестра	Вид учебной работы, включая самостоятельную работу студентов и трудоемкость (в часах).				Объем учебной работы с применением интерактивных методов (в часах/%)	Формы текущего контроля, форма промежуточной аттестации (по семестрам)
				Лекции	Практические занятия	Лабораторные работы.	СРС		
1	Основные понятия и терминология. Физико-химические системы. Температура. Первый закон термодинамики. Энтальпия. Теплоёмкость. Термохимия.	3	1-6	12		6	6	8/44	Рейтинг-контроль № 1
2	Формула Больцмана. Второй закон термодинамики. Критерий самопроизвольности изотермических процессов. Изобарно-изотермический и изохорно-изотермический потенциалы. Третий закон термодинамики.	3	7-8	4				2/50	
3	Главное уравнение термодинамики. Химический потенциал. Уравнение Гиббса-Гельмгольца. Термодинамика фазовых переходов. Работа цикла Карно.	3	9-10	4		6	6	2/20	
4	Химическое	3	11-12	4		6	6	2/20	Рейтинг-

	равновесие. Закон действия масс. Стандартный изобарный потенциал реакции. Константы равновесия K_p , K_c , K_x . Уравнения изотермы, изобары и изохоры Вант-Гоффа. Критерии химического равновесия.								контроль. № 2
5	Общие схемы расчётов химических равновесий. Метод Тёмкина-Шварцмана. Расчёт состава равновесной смеси по константе равновесия	3	13-14	4		6	6	3/30	
6	Фазовые равновесия. Правило фаз Гиббса. Диаграммы состояния однокомпонентных систем. Двухкомпонентные системы. Системы с образованием химического соединения и с образованием твёрдых растворов.	3	15-17	6		6	6	6/50	
7	Термодинамика растворов Концентрации. Уравнение Гиббса-Дюгема. Законы Рауля и Генри. Законы Коновалова. Эбуллиоскопический и криоскопический эффект. Закон распределения.	3	18	2		6	6	1/13	Рейтинг-контроль № 3
Всего за 3 семестр:				36		36	36	24/33	Экзамен (36)
8	Химическая кинетика. Скорости химических реакций. Элементарные химические реакции; кинетическое уравнение скорости. Реальные химические процессы. Порядок	4	1-2	2		6	10	2/25	

	реакции. Описание химических реакций дифференциальными уравнениями.								
9	Необратимые реакции первого и второго, третьего и n-ного порядка.	4	3-4	2		4	8	2/33	
10	Методы определения порядка реакции	4	5-6	2		4	8	2/33	
11	Зависимость скорости реакции от температуры. Закон Аррениуса. Энергия активации. Энергетическая диаграмма химической реакции	4	7-8	2		6	10	2/25	Рейтинг-контроль № 1
12	Механизм химических реакций. Теория активных соударений. Теория активированного комплекса.	4	9-10	2				1/50	
13	Каталитические реакции и их механизм. Катализаторы, промоторы, ингибиторы. Гомогенный катализ. Гетерогенный катализ. Энергетическая диаграмма гетерогенного катализа.	4	11-14	2		6	12	3/30	Рейтинг-контроль № 2
14	Основные понятия электрохимии. Электрохимические реакции. Законы Фарадея. Теория Аррениуса. Удельная и эквивалентная электропроводность электролитов. Методы измерения электропроводности	4	15-16	2		6	12	2/25	
15	Электрохимические элементы. Э.д.с. Правила построения электрохимических цепей. Измерение	4	17-18	1				1/100	

	э.д.с. Нормальные элементы. Строение границы электрод-раствор. Двойной электрический слой.								
16	Уравнение Нернста. Электродные потенциалы. Электроды первого и второго рода. Виды электродов	4	17-18	1					Рейтинг-контроль № 3
Всего за 4 семестр:				16		32	60	15/31	Зачёт с оц.
Наличие в дисциплине КП/КР									
Итого по дисциплине				52		68	96	39/33	1 зач. с оц., 1 экз. (36)

Содержание лекционных занятий по дисциплине

3-й семестр.

Раздел I. КЛАССИЧЕСКАЯ ТЕРМОДИНАМИКА

1. Введение

Физико-химический подход к описанию природы. Термодинамика как наука. Физико-химические системы. Их классификация.

Тема 2. Термодинамическое описание химических систем. Первый закон термодинамики. Термохимия

Содержание темы. Параметры состояния и функции состояния. Экстенсивные и интенсивные свойства. Уравнение состояния идеальных газов. Физико-химические процессы и их классификация. Равновесные и обратимые процессы. Равновесное и стационарное состояние. Функции перехода. Нулевой закон термодинамики. Температура. Внутренняя энергия. Теплота и работа. Первый закон термодинамики. Теплота изохорного и изобарного процессов. Энтальпия. Теплоёмкость. Стандартные мольные величины. Работа различных процессов. Термохимия. Закон Гесса. Тепловые эффекты химических реакций и фазовых переходов. Теплоты растворения. Закон Кирхгоффа. Калориметрия.

Тема 3. Энтропия. Второй закон термодинамики. Термодинамические потенциалы

Содержание темы. Распределение энергии. Статистическое обоснование энтропии. Формула Больцмана. Второй закон термодинамики. Стандартные мольные энтропии. Температурная зависимость энтропии. Энтропия смешения; энтропия фазовых переходов. Самопроизвольность процессов. Критерий самопроизвольности изотермических процессов. Изобарно-изотермический и изохорно-изотермический потенциалы. Максимальная и максимальная полезная работа. Абсолютные энтропии. Третий закон термодинамики. Главное уравнение термодинамики (объединённый закон) для закрытых и открытых систем. Химический потенциал. Характеристические функции. Уравнение Гиббса-Гельмгольца. Зависимость химического потенциала от давления и концентрации. Фугитивность и активность. Термодинамика фазовых переходов. Уравнение Клапейрона-Клаузиуса. Фазовые переходы первого и второго рода. Зависимость давления насыщенного пара жидкости от температуры. Работа изотермического и адиабатического расширения (сжатия). Уравнение адиабаты. Цикл Карно.

Тема 4. Учение о химическом равновесии

Содержание темы. Закон действия масс. Стандартный изобарный потенциал реакции. Константы равновесия K_p , K_c , K_x . Уравнение изотермы Вант-Гоффа. Гетерогенные равновесия. Уравнения изобары и изохоры Вант-Гоффа. Влияние давления и катализатора на равновесие. Критерии химического равновесия. Принцип Ле-Шателье-Брауна. Общие схемы расчётов

химических равновесий. Метод Тёмкина-Шварцмана. Расчёт состава равновесной смеси по константе равновесия.

Тема 5. Фазовые равновесия

Понятие о компоненте, фазе, числе степеней свободы. Правило фаз Гиббса. Однокомпонентные системы. Диаграммы состояния однокомпонентных систем. Двухкомпонентные системы. Термический анализ. Системы с образованием химического соединения, плавящиеся конгруэнтно и инконгруэнтно. Двухкомпонентные системы с неограниченной и ограниченной растворимостью компонентов. Твёрдые растворы.

Тема 6. Термодинамика растворов

Основные понятия. Концентрации. Парциальные мольные величины. Уравнение Гиббса-Дюгема. Законы Рауля и Генри. Идеальные и предельно разбавленные растворы. Реальные растворы. Положительные и отрицательные отклонения от закона Рауля. Законы Коновалова. Эбуллиоскопический и криоскопический эффект. Распределение растворённого вещества между двумя несмешивающимися жидкостями. Экстракция из растворов. Осмос. Осмотическое давление. Совершенные и регулярные растворы.

4-й семестр.

Раздел II. ХИМИЧЕСКАЯ КИНЕТИКА

Тема 7. Формальная кинетика

Содержание темы. Скорости химических реакций. Элементарные химические реакции; кинетическое уравнение скорости. Молекулярность. Прямая и обратная задачи кинетики. Реальные химические процессы; кинетическое уравнение скорости этих реакций. Порядок реакции. Описание химических реакций дифференциальными уравнениями. Прямая и обратная задачи кинетики для реальных реакций. Необратимые реакции первого и второго, третьего и n-ного порядка. Методы определения порядка реакции. Зависимость скорости реакции от температуры. Закон Аррениуса. Энергия активации. Энергетическая диаграмма химической реакции.

Тема 8. Механизм химических реакций

Содержание темы. Основы молекулярно-кинетической теории. Бимолекулярные реакции. Теория активных соударений. Теория активированного комплекса. Сравнение двух теорий.

Тема 9. Катализ

Содержание темы. Каталитические реакции и их механизм. Свойства катализаторов. Промоторы; ингибиторы. Энергия активации каталитических и некаталитических реакций. Гомогенный катализ. Механизм и теория гомогенного катализа. Гетерогенный катализ. Катализаторы для гетерогенного катализа. Механизм гетерогенно-каталитических реакций.

Энергетическая диаграмма гетерогенного катализа. Кинетическая и диффузионная области гетерогенно-каталитического процесса.

Раздел III. ЭЛЕКТРОХИМИЯ

Тема 10. Растворы электролитов

Содержание темы. Основные понятия электрохимии. Проводники первого и второго рода. Электрохимические реакции. Законы Фарадея. Теория электролитической диссоциации Аррениуса. Коэффициент активности электролитов. Удельная и эквивалентная электропроводность электролитов. Методы измерения электропроводности. Закон разведения Оствальда. Термодинамическая константа диссоциации. Степень диссоциации.

Тема 11. Электродвижущие силы

Содержание темы. Электрохимические элементы. Э.д.с. Скачки потенциалов. Правила построения электрохимических цепей. Измерение э.д.с. Нормальные элементы. Строение границы электрод-раствор. Двойной электрический слой. Уравнение Нернста. Электродные потенциалы. Электроды сравнения. Электроды первого и второго рода

Содержание лабораторных занятий по дисциплине

3-й семестр:

Тема 1. Определение интегральной теплоты растворения солей.

Тема 2. Определение поверхностного натяжения жидкости.

Тема 3. Рефрактометрия.

Тема 4. Криоскопия и эбуллиоскопия.

Тема 5. Определение коэффициента распределения вещества между двумя несмешивающимися жидкостями.

4-й семестр:

Тема 6. Гальванические элементы. Измерение э.д.с. и электродных потенциалов.

Тема 7. Потенциометрические измерения (рН-метрия).

Тема 8 Измерение электропроводности растворов электролитов.

Тема 9. Определение порядка реакции по времени полураспада

Тема 10. Кинетика разложения пероксида водорода.

Тема 11. Исследование кинетики реакции иодирования ацетона.

Тема 12. Кинетика реакции омыления сложного эфира щёлочью.

5. ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫЕ ТЕХНОЛОГИИ

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

Активные и интерактивные методы обучения:

- *Интерактивная лекция (тема № 2-5, 7, 9);*
- *Групповая дискуссия (тема № 3);*
- *Тренинг (тема № 4, 5, 9);*
- *Анализ ситуаций (тема № 3);*
- *Применение имитационных моделей (тема № 2, 3, 5);*
- *Разбор конкретных ситуаций (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 приводится по результатам рейтинг-контроля по следующим контрольным вопросам:

Контрольные вопросы для проведения рейтинг-контроля. 3-й семестр

Рейтинг-контроль №1

1. Термодинамические системы и их классификация.
2. Равновесное, неравновесное и стационарное состояние.
3. Интенсивные и экстенсивные свойства термодинамических систем.
4. Параметры состояния и функции состояния. Математическая обработка функций состояния.
5. Самопроизвольные и несамопроизвольные процессы.
6. Равновесные, неравновесные и обратимые процессы.
7. Функции состояния и функции перехода. Математическая обработка функций состояния функций перехода.
8. Внутренняя энергия, теплота и работа.
9. Первый закон термодинамики.
10. Теплота процесса при постоянном объёме. Теплоёмкость.
11. Теплота процесса при постоянном давлении. Энтальпия. Теплоёмкость.
12. Теплоёмкость. Зависимость теплоёмкости от температуры.

13. Нормальные и стандартные условия. Стандартное состояние. Стандартные молярные энтальпии.
14. Термохимия. Закон Гесса и следствия из него.
15. Теплота образования, сгорания, растворения, теплота фазовых переходов.
16. Законы Кирхгоффа. Теплоёмкость.

Рейтинг-контроль №2

1. Распределение энергии. Энтропия. Формула Больцмана.
2. Энтропия. Второй закон термодинамики.
3. Зависимость энтропии от температуры. Энтропия фазовых переходов.
4. Критерий самопроизвольности процессов. Изохорно-изотермический процесс. Максимальная работа.
5. Критерий самопроизвольности процессов. Изобарно-изотермический процесс. Полезная работа.
6. Абсолютная энтропия. Третий закон термодинамики.
7. Объединение первого и второго законов. Понятие о химическом потенциале.
8. Зависимость G от температуры и от давления. Уравнение Гиббса-Гельмгольца.
9. Термодинамика фазовых переходов. Уравнение Клапейрона-Клаузиуса.

Рейтинг-контроль №3

1. Закон действия масс. Константа равновесия k_p . Стандартный изобарный потенциал реакции.
2. Константы равновесия k_c и k_x . Связь между тремя константами.
3. Уравнение изобары Вант-Гоффа и изохоры Вант-Гоффа.
4. Смещение равновесий. Принцип Ле-Шателье – Брауна.
5. Правило фаз Гиббса. Однокомпонентные системы.
6. Двухкомпонентные системы. Термический анализ. Диаграммы состояния.
7. Диаграммы состояния систем с образованием химического соединения.
8. Диаграммы состояния систем с образованием твёрдых растворов.

Контрольные вопросы для проведения рейтинг-контроля. 4-й семестр

Рейтинг-контроль №1

1. Скорость химической реакции.
2. Дифференциальное уравнение скорости.
3. Элементарная химическая реакция и реальные химические процессы.
4. Кинетическое уравнение скорости элементарной стадии. Молекулярность.
5. Кинетическое уравнение скорости реальной реакции. Порядок реакции.
6. Необратимая реакция первого порядка. Время полураспада.
7. Необратимая реакция второго порядка. Время полураспада.
8. Необратимая реакция n -ого порядка. Время полураспада.
9. Обратимые реакции.

10. Методы определения порядка реакции.

Рейтинг-контроль №2

1. Зависимость скорости реакции от температуры. Закон Аррениуса.
2. Энергетическая диаграмма химической реакции. Энергия активации.
3. Механизм химических реакций. Бимолекулярные реакции.
4. Теория активных соударений.
5. Теория активированного комплекса.
6. Каталитические реакции и их механизм.
7. Катализаторы, промоторы, ингибиторы.
8. Энергия активации каталитических и некаталитических реакций.
9. Гомогенный катализ.
10. Гетерогенный катализ.
11. Энергетическая диаграмма гетерогенного катализа.

Рейтинг-контроль №3

1. Основные понятия электрохимии. Проводники первого и второго рода.
2. Электрохимические реакции. Законы Фарадея. Теория Аррениуса.
3. Удельная и эквивалентная электропроводность электролитов.
4. Числа переноса ионов.
5. Методы измерения электропроводности.
6. Закон разведения Оствальда.
7. Электрохимические элементы. Э.д.с.
8. Правила построения электрохимических цепей.
9. Измерение э.д.с. Нормальные элементы.
10. Строение границы электрод-раствор. Двойной электрический слой.
11. Уравнение Нернста. Электродные потенциалы.
12. Электроды первого и второго рода. Виды электродов.
13. Классификация электрохимических элементов.
14. Измерение э.д.с.

Промежуточная аттестация по итогам освоения дисциплины

Вопросы к зачёту с оценкой, 4-й семестр:

1. Свойства термодинамических систем, интенсивные и экстенсивные свойства. Параметры состояния и функции состояния.

2. Процессы в термодинамических системах. Самопроизвольные и несамопроизвольные процессы. Равновесные и неравновесные. Классификация процессов по особым условиям. Обратимые процессы.
3. Функции состояния и функции перехода.
4. Внутренняя энергия, теплота и работа. Первый закон термодинамики.
5. Зависимость внутренней энергии от объёма и температуры. Теплота процесса при постоянном объёме. Теплоёмкость.
6. Зависимость внутренней энергии от давления и температуры. Теплота процесса при постоянном давлении. Энтальпия. Теплоёмкость.
7. Теплоёмкость. Зависимость теплоёмкости от температуры. Соотношение между c_p и c_v для идеального газа.
8. Нормальные и стандартные условия. Стандартное состояние. Стандартные молярные энтальпии.
9. Работа. Работа равновесного процесса.
10. Термохимия. Закон Гесса и следствия из него. Теплота образования, сгорания, растворения, теплота фазовых переходов.
11. Зависимость теплоты процесса от температуры. Теплоёмкость.

Вопросы к экзамену, 3-й семестр:

1. Понятие о термодинамических системах. Классификации термодинамических систем. Состояния систем – равновесные, неравновесные, стационарные.
2. Свойства термодинамических систем, интенсивные и экстенсивные свойства. Параметры состояния и функции состояния. Математическая обработка функций состояния.
3. Процессы в термодинамических системах. Самопроизвольные и несамопроизвольные процессы. Круговые и некруговые. Равновесные и неравновесные. Классификация процессов по особым условиям. Обратимые процессы.
4. Функции состояния и функции перехода. Математическая обработка функций состояния функций перехода.
5. Внутренняя энергия, теплота и работа. Первый закон термодинамики.
6. Зависимость внутренней энергии от объёма и температуры. Теплота процесса при постоянном объёме. Теплоёмкость.
7. Зависимость внутренней энергии от давления и температуры. Теплота процесса при постоянном давлении. Энтальпия. Теплоёмкость.
8. Теплоёмкость. Зависимость теплоёмкости от температуры. Соотношение между c_p и c_v для идеального газа.

9. Нормальные и стандартные условия. Стандартное состояние. Стандартные молярные энтальпии.
10. Работа. Работа равновесного процесса. Работа других процессов.
11. Термохимия. Закон Гесса и следствия из него. Теплота образования, сгорания, растворения, теплота фазовых переходов.
12. Зависимость теплоты процесса от температуры. Законы Кирхгоффа. Теплоёмкость.
13. Распределение энергии. Энтропия. Формула Больцмана.
14. Энтропия. Второй закон термодинамики. Зависимость энтропии от температуры. Энтропия фазовых переходов.
15. Критерий самопроизвольности процессов. Изохорно-изотермический процесс. Максимальная работа. Свободная и связанная энергия.
16. Критерий самопроизвольности процессов. Изобарно-изотермический процесс. Полезная работа. Свободная и связанная энергия.
17. Абсолютная энтропия. Третий закон термодинамики. Объединение первого и второго законов. Понятие о химическом потенциале.
18. Зависимость G от температуры и от давления. Уравнение Гиббса-Гельмгольца.
19. Термодинамика фазовых переходов. Две формы уравнения Клапейрона-Клаузиуса. Давление насыщенного пара жидкости.
20. Закон действия масс. Константа равновесия k_p . Стандартный изобарный потенциал реакции. Константы равновесия k_c и k_x . Связь между тремя константами.
21. Константы равновесия k_p , k_c и k_x . Уравнение изобары Вант-Гоффа и изохоры Вант-Гоффа.
22. Смещение равновесий. Принцип Ле-Шателье – Брауна. Влияние катализатора на химическое равновесие.
23. Правило фаз Гиббса. Однокомпонентные системы.
24. Скорость химической реакции. Дифференциальное уравнение скорости.
25. Элементарная химическая реакция и реальные химические процессы. Молекулярность.
26. Кинетическое уравнение скорости элементарной стадии и реальной реакции. Порядок реакции.
27. Необратимая реакция первого порядка. Время полураспада.
28. Необратимая реакция второго порядка. Время полураспада.
29. Необратимая реакция n -ого порядка. Время полураспада.
30. Обратимые реакции.
31. Методы определения порядка реакции.
32. Зависимость скорости реакции от температуры. Закон Аррениуса.
33. Энергетическая диаграмма химической реакции. Энергия активации.
34. Теория активных соударений.

35. Теория активированного комплекса.
36. Каталитические реакции и их механизм. Катализаторы, промоторы, ингибиторы.
37. Энергия активации каталитических и некаталитических реакций.
38. Гомогенный катализ.
39. Гетерогенный катализ.
40. Энергетическая диаграмма гетерогенного катализа.
41. Основные понятия электрохимии. Проводники первого и второго рода.
42. Электрохимические реакции. Законы Фарадея. Теория Аррениуса.
43. Удельная и эквивалентная электропроводность электролитов. Числа переноса ионов.
44. Методы измерения электропроводности. Закон разведения Оствальда.
45. Электрохимические элементы. Э.д.с. Правила построения электрохимических цепей.
46. Измерение э.д.с. Нормальные элементы.
47. Строение границы электрод-раствор. Двойной электрический слой.
48. Уравнение Нернста. Электродные потенциалы.
49. Электроды первого и второго рода. Виды электродов.
50. Классификация электрохимических элементов. Измерение э.д.с.

Учебно-методическое обеспечение для самостоятельной работы студентов

Контрольные вопросы для самостоятельной работы, 3-й семестр:

1. Понятие о термодинамических системах. Классификации термодинамических систем. Состояния систем – равновесные, неравновесные, стационарные.
2. Свойства термодинамических систем, интенсивные и экстенсивные свойства. Параметры состояния и функции состояния. Математическая обработка функций состояния.
3. Процессы в термодинамических системах. Самопроизвольные и несамопроизвольные. Круговые и некруговые. Равновесные и неравновесные. Классификация процессов по особым условиям. Обратимые процессы.
4. Функции состояния и функции перехода. Математическая обработка функций состояния функций перехода.
5. Внутренняя энергия, теплота и работа. Первый закон термодинамики.
6. Зависимость внутренней энергии от объёма и температуры. Теплота процесса при постоянном объёме. Теплоёмкость.
7. Зависимость внутренней энергии от давления и температуры. Теплота процесса при постоянном давлении. Энтальпия. Теплоёмкость.

8. Теплоёмкость. Зависимость теплоёмкости от температуры. Соотношение между c_p и c_v для идеального газа.
9. Нормальные и стандартные условия. Стандартное состояние. Стандартные молярные энтальпии.
10. Работа. Работа равновесного процесса. Работа других процессов.
11. Термохимия. Закон Гесса и следствия из него. Теплота образования, сгорания, растворения, теплота фазовых переходов.
12. Зависимость теплоты процесса от температуры. Законы Кирхгоффа. Теплоёмкость.
13. Распределение энергии. Энтропия. Формула Больцмана.
14. Энтропия. Второй закон термодинамики. Зависимость энтропии от температуры. Энтропия фазовых переходов.
15. Критерий самопроизвольности процессов. Изохорно-изотермический процесс. Максимальная работа. Свободная и связанная энергия.
16. Критерий самопроизвольности процессов. Изобарно-изотермический процесс. Полезная работа. Свободная и связанная энергия.
17. Абсолютная энтропия. Третий закон термодинамики. Объединение первого и второго законов. Понятие о химическом потенциале.
18. Зависимость G от температуры и от давления. Уравнение Гиббса-Гельмгольца.
19. Термодинамика фазовых переходов. Две формы уравнения Клапейрона-Клаузиуса. Давление насыщенного пара жидкости.

Контрольные вопросы для самостоятельной работы, 4-й семестр:

1. Закон действия масс. Константа равновесия k_p . Стандартный изобарный потенциал реакции. Константы равновесия k_c и k_x . Связь между тремя константами.
2. Константы равновесия k_p , k_c и k_x . Уравнение изобары Вант-Гоффа и изохоры Вант-Гоффа.
3. Смещение равновесий. Принцип Ле-Шателье – Брауна. Влияние катализатора на химическое равновесие.
4. Правило фаз Гиббса. Однокомпонентные системы.
5. Двухкомпонентные системы. Термический анализ. Диаграммы состояния. Определение соотношения фаз и состава фаз.
6. Диаграммы состояния систем с образованием химического соединения, плавящегося конгруэнтно и инконгруэнтно. Принцип соответствия.
7. Диаграммы состояния систем с образованием твёрдых растворов для всех составов и с ограниченной растворимостью. Принцип соответствия.

8. Скорость химической реакции. Дифференциальное уравнение скорости. Элементарная химическая реакция и реальные химические процессы. Молекулярность. Кинетическое уравнение скорости элементарной стадии и реальной реакции. Порядок реакции.
9. Время полураспада. Необратимая реакция первого порядка. Уравнение Аррениуса. Энергетическая диаграмма реакции.

Для успешного выполнения самостоятельной работы студентам рекомендуется следующая литература:

1. В. В. Еремин Основы физической химии: в 2 ч. Ч. 1 : Теория -3-е изд. М. БИНОМ. 2013.
2. В. В. Еремин Основы физической химии: в 2 ч. Ч. 2 : Задачи -3-е изд. М. БИНОМ. 2013.

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. В.И. Грызунов, И.Р. Кузеев, Е.В. Пояркова и др. Физическая химия - 2-е изд., стер. - М. : ФЛИНТА, 2014.	2014	2	http://www.studentlibrary.ru/book/ISBN9785976519633.html
2. Г.В. Булидорова, Ю.Г. Галяметдинов, Х.М. Ярошевская и др. Физическая химия. Казань: Изд-во КНИТУ, 2012.	2012		http://www.studentlibrary.ru/book/ISBN9785788213675.html
3. В. В. Еремин Основы физической химии: в 2 ч. Ч. 1 : Теория -3-е изд. М. БИНОМ. 2013.	2013	1	http://www.studentlibrary.ru/book/ISBN9

			785996321063.html
4. В. В. Еремин Основы физической химии: в 2 ч. Ч. 2 : Задачи -3-е изд. М. БИНОМ. 2013	2013	1	http://www.studentlibrary.ru/book/ISBN9785996321070.html
5. Г.В. Булидорова, Ю.Г. Галяметдинов, Х.М. Ярошевская. Формальная кинетика. Казань: Изд-во КНИТУ, 2014	2014		http://www.studentlibrary.ru/book/ISBN9785788216997.html
Дополнительная литература			
1. Афанасьев Б.Н., Акулова Ю.П. Физическая химия. Изд. Лань. 1-е изд. 2012.	2012	1	http://e.lanbook.com/books/element.php?pl1_id=4312
2. Г.В. Булидорова, Ю.Г. Галяметдинов, Х.М. Ярошевская. Основы химической термодинамики (к курсу физической химии): учебное пособие. Казань: Изд-во Казан. гос. технол. ун-та/ 2011.	2011	1	http://www.studentlibrary.ru/cgi-bin/mb4
3. Афанасьев Б.Н., Акулова Ю.П. Физическая химия. Издательств: Лань, 2014	2014		

7.2. Периодические издания:

1, Журнал физической химии.

7.3. Интернет-ресурсы.

1. <http://www.scirus.com/>
2. <http://www.ihtik.lib.ru/>
3. <http://www.y10k.ru/books/>
4. <http://www.abc.chemistry.bsu.by/current/fulltext.htm>
5. <http://www.sciencedirect.com>
6. <http://chemteq.ru/lib/book>
7. <http://www.chem.msu.su/rus>
8. <http://djvu-inf.narod.ru/nclib.htm>
9. <http://www.elsevier.com/>
10. <http://www.uspkhim.ru/>

8. МАТЕРИАЛЬНО-ТЕХНИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ


Для реализации данной дисциплины имеются специальные помещения для проведения занятий лекционного типа, занятий практического типа, групповых и индивидуальных консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации. Лабораторные работы проводятся в лаборатории 331-1, 425-1, 433-1, 405-1.

При чтении лекционного курса используются мультимедийные средства обучения в виде набора слайдов с демонстрацией через проектор.

Перечень используемого лицензионного программного обеспечения: Windows 7, Microsoft Office 2010, Power Point, Adobe Reader,

На лабораторных занятиях используется следующее лабораторное оборудование:

- установка Ребиндера
- волюмометрическая установка со встряхивателем
- калориметр с термометром Бекмана
- рефрактометр лабораторный
- бюретки титровальные
- мост переменного тока для измерения электропроводности
- кондуктометр лабораторный
- весы электронные
- рН-метр 340
- иономер ЭВ-74
- ультратермостат УТ-2
- доска
- мел

Рабочую программу составил доцент Лобко В.Н. 

Рецензент
(представитель работодателя)

АО «РМ НАНОТЕХ», начальник аналитического отдела центральной заводской лаборатории

к.х.н.



А.В. Третьяков

Программа рассмотрена и одобрена на заседании кафедры химии

Протокол № 1 от 02 09 2019 г.

Заведующий кафедрой



Б.А.Кухтин

Рабочая программа рассмотрена и одобрена на заседании учебно-методической комиссии
направления 18.03.01 – «Химическая технология»

Протокол № 01 от 02 09 2019 г.

Председатель комиссии



Ю.Т. Панов

Рецензия
на рабочую программу дисциплины
«Физическая химия»

Направление подготовки – 18.03.01 – Химическая технология
квалификация выпускника - бакалавр,
составленную к.х.н., доцентом кафедры химии ВлГУ Лобко В.Н.

Рабочая программа дисциплины «Физическая химия» представлена на рецензию кафедрой химии ИБиЭ ВлГУ.

Рабочая программа состоит из 8 основных разделов, сформулированы цели и задачи освоения дисциплины.

В рассматриваемой программе изложены: место дисциплины в структуре ОПОП ВО; компетенции обучающегося, формируемые в результате освоения дисциплины; структура и содержание дисциплины, и виды занятий. Достаточно подробно изложено содержание разделов дисциплины. Имеется тематика лекций, лабораторных занятий, разделы по самостоятельной работе студента и оценочным средствам для текущего контроля. Программа способствует формированию системы теоретических знаний и практических умений, осуществлению обучения физической химии в образовательных учреждениях, культурному, личностному развитию студентов, предусматривает развитие коммуникативной направленности, связанной с познавательной деятельностью.

Содержание программы обеспечивает создание и развитие базовых умений и навыков для использования основных законов естественнонаучных дисциплин в профессиональной деятельности, формирование представлений научного мировоззрения на основе системных знаний о химической термодинамике, фазовых равновесиях и химической кинетике.

Рецензируемая рабочая программа по «Физической химии» составлена в соответствии с современными методами педагогических технологий.

Рабочая программа дисциплины «Физическая химия» соответствует предъявляемым требованиям ФГОС ВО.

Рецензент (представитель работодателя)

АО «РМ НАНОТЕХ», начальник аналитического отдела центральной заводской лаборатории, к.х.н.



А.В. Третьяков