



МИНИСТЕРСТВО НАУКИ И ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ
Федеральное государственное автономное образовательное учреждение высшего образования
«Дальневосточный федеральный университет»
(ДВФУ)

ШКОЛА ЕСТЕСТВЕННЫХ НАУК

СОГЛАСОВАНО
Руководитель ОП

(подпись)

Капустина А.А.
(ФИО)



УТВЕРЖДАЮ

Заведующий кафедрой общей, неорганической и
элементоорганической химии

(подпись)

Капустина А.А.
(ФИО.)

«29» января 2020 г.

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

Физическая химия

Направление подготовки 04.03.01 Химия

профиль «Фундаментальная химия»

Форма подготовки очная

курс 3 семестр 5, 6

лекции 70 часов

практические занятия 54 час.

лабораторные работы 140 час.

в том числе с использованием МАО лек.72 /лаб.80 час.

всего часов аудиторной нагрузки 264 час.

в том числе с использованием МАО 152 час.

самостоятельная работа 132 час.

в том числе на подготовку к экзамену 81 час.

контрольные работы 5,6 семестр

зачет 5 семестр

экзамен 5, 6 семестр

Рабочая программа составлена в соответствии с требованиями федерального государственного образовательного стандарта высшего образования, утвержденного приказом Министерства науки и высшего образования РФ от 17 июля 2017г. №671.

Рабочая программа обсуждена на заседании кафедры Физической и аналитической химии ШЕН протокол № 2 от 29.10.2019 г.

Врио зав. Кафедрой Физической и аналитической химии ШЕН, к.х.н., доцент Соколова Л. И.

Составители: к.х.н., доцент Артемьянов А.П. д.х.н., профессор Кондриков Н.Б.

Владивосток
2020

Оборотная сторона титульного листа РПУД

I. Рабочая программа пересмотрена на заседании кафедры:

Протокол от «_____» _____ 20__ г. № _____

Заведующий кафедрой _____

(подпись)

(И.О. Фамилия)

II. Рабочая программа пересмотрена на заседании кафедры:

Протокол от «_____» _____ 20__ г. № _____

Заведующий кафедрой _____

(подпись)

(И.О. Фамилия)

Аннотация к рабочей программе дисциплины «Физическая химия»

Дисциплина «Физическая химия» разработана для студентов направления 04.03.01 - Химия, профиль «Фундаментальная химия» в соответствии с ФГОС ВО по данному направлению. Входит в основную часть учебного плана: Б1.О.10.01. Трудоемкость дисциплины 11 зачетных единиц (396) часов. Дисциплина включает 70 часа лекций, 140 часов лабораторных занятий, 54 часов практических занятий и 132 часов самостоятельной работы, в том числе 81 час отводится на подготовку к экзамену. Реализуется в 5 и 6 семестрах.

Дисциплина «Физическая химия» опирается на знания, умения и навыки, усвоенные при изучении таких дисциплин, как «Неорганическая химия», «Физика», «Аналитическая химия», «Математика». Знания, полученные при изучении дисциплины «Физическая химия», используются при выполнении квалификационных работ. Содержание дисциплины включает следующие вопросы: химическая термодинамика, теория растворов, химическое равновесие, химическая кинетика, катализ, электрохимия, поверхностные явления.

Цель: дать базовые сведения по физической химии и сформировать теоретический фундамент для изучения профильных химико-технологических дисциплин

Задачи:

1. Формирование знаний, умений и навыков по изучению основ химической термодинамики и их применения для расчетов энергии связи, теплоты реакции, подготовке учебных дидактических материалов к урокам по химии.

2. Формирование знаний, умений и навыков по применению констант равновесия реакции, химических потенциалов компонентов растворов, в том числе, растворов электролитов, по изучению основ формальной кинетики химических процессов

3. Формирование знаний, умений и навыков для анализа экспериментальных данных по кинетике с целью определения порядка реакции, выявления сложных реакций и лимитирующих стадий в кинетике сложного процесса.

Для успешного изучения дисциплины «Физическая химия» у обучающихся должны быть сформированы следующие предварительные компетенции:

- Знание основных разделов неорганической, аналитической химии, физики и математики.

- Умение применять полученные при изучении основных разделов химии знания к объяснению фактов и решению расчетных задач.

- Навыки проведения химических опытов и объяснения их результатов.

Планируемые результаты обеспечивают формирование следующих компетенций:

Общепрофессиональные компетенции выпускников и индикаторы их достижения

Категория (группа) общепрофессиональных компетенций	Код и наименование общепрофессиональной компетенции	Код и наименование индикатора достижения общепрофессиональной компетенции
Общепрофессиональные навыки	ОПК-1 Способен анализировать и интерпретировать результаты химических экспериментов, наблюдений и измерений	ОПК-1.1. Систематизирует и анализирует результаты химических экспериментов, наблюдений, измерений, а также результаты расчетов свойств веществ и материалов ОПК-1.2. Предлагает интерпретацию результатов собственных экспериментов и расчетно-теоретических работ с использованием теоретических основ традиционных и новых разделов химии ОПК-1.3. Формулирует заключения и выводы по результатам анализа литературных данных, собственных экспериментальных и расчетно-теоретических работ химической направленности
	ОПК-2 Способен проводить с соблюдением норм техники безопасности химический эксперимент, включая синтез, анализ, изучение структуры и свойств веществ и материалов, исследование процессов с их участием	ОПК-2.1. Работает с химическими веществами с соблюдением норм техники безопасности ОПК-2.2. Проводит синтез веществ и материалов разной природы с использованием имеющихся методик ОПК-2.3. Проводит стандартные операции для определения химического и фазового состава веществ и материалов на их основе ОПК-2.4. Проводит исследования свойств веществ и материалов с использованием серийного научного оборудования

Профессиональные компетенции выпускников и индикаторы их достижения:

Задача ПД	Код и наименование профессиональной компетенции	Код и наименование индикатора достижения профессиональной компетенции	Основание (ПС, анализ опыта)
Тип задач профессиональной деятельности: научно-исследовательский			
Осуществление вспомогательной научно-исследовательской деятельности по решению фундаментальных задач химической направленности; разработка веществ и материалов, создание новых видов химической продукции	ПК-1 Способен выбирать и использовать технические средства и методы испытаний для решения исследовательских задач химической направленности, поставленных специалистом более высокой квалификации	ПК-1.1. Знает основы планирования отдельных стадий исследования физико-химических свойств веществ и процессов при наличии общего плана НИР ПК-1.2. Умеет готовить элементы документации, проекты планов и программ отдельных этапов НИР ПК-1.3. Умеет выбирать технические средства и методы испытаний (из набора имеющихся) для решения поставленных задач НИР ПК-1.4. Способен готовить объекты исследования физико-химических свойств веществ и процессов	Анализ опыта, ПС: 19.002 26.009 26.014 40.011 40.012 40.033 40.136

Для формирования вышеуказанных компетенций в рамках дисциплины «Физическая химия» применяются следующие методы активного/интерактивного обучения: лекции-беседы, проблемные лекции, групповой разбор расчетных и экспериментальных химических задач, исследовательский метод.

I. СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ ТЕОРЕТИЧЕСКОЙ ЧАСТИ КУРСА

5 семестр. Химическая термодинамика, фазы переменного состава, химическое равновесие (34 часа)

Модуль 1. Химическая термодинамика (20 часа)

Раздел 1. Введение. Основы химической термодинамики (6 часов).

Тема 1. Постулаты и основные понятия химической термодинамики (2 часа), с использованием метода активного обучения – проблемная лекция (4 часа).

Термодинамические системы и термодинамический метод их описания. Термическое равновесие системы. Термодинамические переменные. Уравнение состояния идеального газа.

Тема 2. Теплота и работы различного рода (2 часа), с использованием метода активного обучения – проблемная лекция (2 часа).

Вычисление работы расширения для различных процессов и различных газов. Первый закон термодинамики.

Тема 3. Термохимия (2 часа)

Основные понятия термохимии. Закон Гесса и его следствия.

Тема 4. Зависимость теплового эффекта реакции от температуры (2 часа).

Раздел 2. Второй закон термодинамики (6 часов)

Тема 1. Второй закон термодинамики (2 часа), с использованием метода активного обучения – проблемная лекция (2 часа).

Формулировки второго закона термодинамики. Уравнение второго начала термодинамики. Неравенство Клаузиуса, его смысл и применение.

Тема 2. Термодинамические функции (2 часа), с использованием метода активного обучения – проблемная лекция (2 часа).

Энтропия как функция состояния. Изменение энтропии изолированной системы и направление процесса. Свободная энергия Гельмгольца. Свободная энергия Гиббса.

Тема 3. Фундаментальные уравнения Гиббса (2 часа), с использованием метода активного обучения – проблемная лекция (2 час).

Характеристические функции. Условия равновесия и критерии самопроизвольного протекания процессов. Химический потенциал.

Модуль 2. Фазы переменного состава (12 часов)

Раздел 1. Растворы. Фазовые равновесия (12 часов)

Тема 1. Термодинамическая теория растворов (2 час), с использованием метода активного обучения – проблемная лекция (2 час).

Коллигативные свойства идеальных растворов

Тема 2. Парциальные мольные величины

Парциальные мольные величины и их определение из опытных данных. Уравнения Гиббса-Дюгема (4 часа).

Тема 3. Равновесие жидкость-пар (4 часа), с использованием метода активного обучения – проблемная лекция (4 часа).

Равновесие жидкость-пар в двухкомпонентных системах, диаграммы состояния систем в координатах температура-состав, давление-состав.

Раздел 2. Правила фаз Гиббса и его применение к гетерогенным равновесиям (4 часа)

Тема 1. Диаграммы состояния однокомпонентных систем (2 часа), с использованием метода активного обучения – проблемная лекция (2 часа).

Диаграммы состояния однокомпонентных систем. Правило фаз Гиббса, его применение. Тройная точка.

Тема 2. Диаграммы состояния двухкомпонентных систем (1 час), с использованием метода активного обучения – проблемная лекция (1 час).

Диаграммы состояния двухкомпонентных систем, с бесконечной и ограниченной растворимостью. Эвтектика, примеры.

Модуль 3. Химическое равновесие (8 час)

Раздел 1. Химическое равновесие (2 часа)

Тема 1. Химические и адсорбционные равновесия (2 часа), с использованием метода активного обучения – проблемная лекция (2 часа).

Химическое равновесие в идеальных и неидеальных системах. Выражения констант равновесия в химических и адсорбционных системах.

Тема 2. Закон действия масс (2 часа).

Раздел 2. Расчеты химических равновесий при различных температурах (8 часов)

Тема 1. Зависимость констант равновесия от температуры (4 часа)

Уравнения изобары и изохоры химической реакции. Вывод. Применения для определения смещения равновесия и расчета констант равновесия.

Тема 2. Общие способы расчета химических равновесий при различных температурах (2 часа).

Расчеты констант равновесия по свободной энергии Гиббса, методом приведенных энергий Гиббса.

Тема 3. Точные расчеты химических равновесий при различных температурах (2 часа).

Расчеты химических равновесий при различных температурах методом Темкина-Шварцмана

Раздел 3. Элементы статистической термодинамики (4 часа)

Тема 1. Основы линейной неравновесной термодинамики (2 часа)

Постулаты статистической термодинамики. Микро- и макросостояние системы. Фазовые Γ - и μ -пространства. Функции распределения

Тема 2. Сумма по состояниям (2 часа).

Вычисления термодинамических функций, статистическая термодинамика реального газа и конденсированного состояния вещества. Молекулярная сумма по состояниям и сумма по состояниям макроскопической системы

6 семестр. Химическая кинетика, теория катализа, электрохимия (36 час)

Модуль 4. Химическая кинетика (16 часов)

Раздел 1. Формальная кинетика (8 часа)

Тема 1. Кинетические уравнения (2 часа), с использованием метода активного обучения – проблемная лекция (2 часа).

Кинетические уравнения различных типов реакций. Основные понятия химической кинетики. Определение константы скорости и порядка реакции. Молекулярность элементарных реакций

Тема 2. Порядок реакции (2 часа), с использованием метода активного обучения – проблемная лекция (2 часа).

Необратимые реакции первого, второго и третьего порядков. Методы определения порядка реакции

Тема 3. Сложные реакции (2 часа), с использованием метода активного обучения – проблемная лекция (2 часа).

Параллельные реакции. Последовательные реакции на примере двух необратимых реакций первого порядка

Тема 4. Кинетика процессов с интермедиатами (2 часа), с использованием метода активного обучения – проблемная лекция (2 часа).

Кинетический анализ процессов, протекающих через образование промежуточных продуктов

Раздел 2. Зависимость константы скорости от температуры (2 часа)

Раздел 3. Теории химической кинетики (6 часов).

Тема 1. Теория соударений (2 часа), с использованием метода активного обучения – проблемная лекция (2 часа).

Теория соударений в химической кинетике. Теория соударений в применении к бимолекулярным реакциям различного типа.

Тема 2. Теория активированного комплекса (4 часа), с использованием метода активного обучения – проблемная лекция (4 часа).

Теория активированного комплекса в применении к бимолекулярным реакциям различного типа. Сопоставление результатов теории соударений и теории активированного комплекса. Мономолекулярные реакции.

Модуль 5. Теории катализа (10 часов).

Раздел 1. Гомогенный и гетерогенный катализ (6 часов).

Тема 1. Изотермы адсорбции (2 часа), с использованием метода активного обучения – проблемная лекция (2 часа).

Физическая и химическая адсорбция. Основные уравнения изотерм адсорбции.

Тема 2. Механизмы каталитических реакций (2 часа), с использованием метода активного обучения – проблемная лекция (2 часа).

Примеры механизмов каталитических реакций. Гомогенный катализ.

Тема 3. Гетерогенный катализ (2 часа).

Определение скорости каталитической гетерогенной реакции. Удельная и атомная активность. Энергия активации гетерогенных каталитических реакций. Нанесенные катализаторы .

Раздел 2. Теории катализа (6 часов)

Тема 1. Теория мультиплетов (2 часа).

Теория мультиплетов Баландина. Принципы геометрического и энергетического соответствия

Тема 2. Теория активных ансамблей (4 часа), с использованием метода активного обучения – проблемная лекция (4 часа).

Теория активных ансамблей. Электронные представления в гетерогенном катализе.

Модуль 6. Электрохимия (8 часов).

Раздел 1. Теория электролитов (4 час).

Тема 1. Теория Аррениуса (2 часа), с использованием метода активного обучения – проблемная лекция (2 часа).

Основные положения теории Аррениуса. активности и среднего коэффициента активности. Основные допущения теории Дебая-Гюккеля. Современные представления о растворах электролитов.

Тема 2. Неравновесные явления в электролитах (2 часа), с использованием метода активного обучения – проблемная лекция (2 часа).

Неравновесные явления в растворах электролитов. Числа переноса и подвижности ионов. Физический смысл электрофоретического и релаксационного эффектов.

Тема 3. Электрохимический потенциал (2 часа), с использованием метода активного обучения – проблемная лекция (2 часа).

Понятие электрохимического потенциала. Равновесные электрохимические цепи и их ЭДС. Двойной электрический слой и его роль в кинетике электродных процессов.

Раздел 2. Термодинамика и кинетика электрохимических процессов (2 часа).

Тема 1. Стадии электродного процесса (1 час).

Уравнения диффузионной кинетики. Физический смысл энергии активации в условиях замедленного разряда.

Тема 2. Ток обмена и перенапряжение (1 час).

Понятие и выражение для тока обмена. Смысл перенапряжения. Выражения зависимости тока от перенапряжения.

II. СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ ПРАКТИЧЕСКОЙ ЧАСТИ КУРСА И САМОСТОЯТЕЛЬНОЙ РАБОТЫ

Лабораторные работы

5 семестр (68 часов)

Лабораторная работа №1 Вводное занятие (4 час).

План

1. Требования техники безопасности.
2. Требования к оформлению лабораторных работ.
3. Правила табулирования величин.
4. Правила построения графиков.
5. Лабораторное оборудование.

Лабораторная работа №2 Определение теплоты сгорания органического вещества (4 час), с использованием метода активного обучения – групповой разбор экспериментальных задач (2 часа).

Цель работы: определение теплоты сгорания твердого топлива при постоянном объеме и давлении.

План

1. Определение теплового значения калориметра по стандартному веществу (бензойная кислота)
2. Определение зависимости температуры реакции от времени
3. Расчет теплоты сгорания

Лабораторная работа №3 Определение теплоты растворения соли (5 часов), с использованием метода активного обучения – групповой разбор экспериментальных задач (2 часа).

Цель работы: Определение теплоты растворения соли.

План

1. Определение теплового значения калориметра по стандартному веществу.
2. Определение зависимости температуры растворения от времени
3. Расчет теплоты растворения

Лабораторная работа №4 Построение диаграммы плавления бинарной смеси (5 часов), с использованием метода активного обучения – групповой разбор экспериментальных задач (1 час).

Цель работы: Построение диаграммы плавления бинарной смеси

План

1. Приготовление сплавов
2. Определение зависимости температуры сплава от времени
3. Калибровка прибора и построение диаграммы состояния.

Лабораторная работа №5 Термический анализ бинарных систем (5 часов), с использованием метода активного обучения – исследовательский метод (4 часа).

Цель работы: Термический анализ бинарных систем.

План

1. Приготовление сплавов
2. Определение зависимости температуры сплава от времени

3. Калибровка прибора и построение диаграммы состояния.

Лабораторная работа №6 Определение молярной массы растворимого вещества методом криоскопии (4 часа), с использованием метода активного обучения – исследовательский метод (4 часа).

Цель работы: Определение молярной массы растворимого вещества методом криоскопии.

План

1. Определение температуры кристаллизации воды.
2. Определение температуры кристаллизации раствора.
3. Расчет молярной массы растворенного вещества.

Лабораторная работа №5 Определение молярной рефракции веществ (4 часа), с использованием метода активного обучения – исследовательский метод (4 часа).

Цель работы: Определение молярной рефракции веществ.

План

1. Определение молярной рефракции веществ.
2. Определение молярной рефракции смесей веществ.
3. Расчет молярной рефракции веществ.

Лабораторная работа №7 Изучение равновесия гомогенной реакции в растворе (6 часов).

Цель работы: Изучение равновесия гомогенной реакции в растворе.

План

4. Смешивание реагентов для гомогенной реакции в растворе.
 1. Титрование проб из гомогенного раствора.
 2. Установление момента равновесия
 3. Расчет константы равновесия

Лабораторная работа №8 Давление насыщенного пара индивидуальных жидкостей (6 часов).

Цель работы: Изучение давления насыщенного пара индивидуальных жидкостей.

План

1. Калибровка барометра.
2. Создание насыщенного пара органического растворителя.
3. Измерение давления насыщенного пара индивидуальных жидкостей.

Лабораторная работа №9 Построение диаграммы плавления бинарной смеси (4 часа), с использованием метода активного обучения – исследовательский метод (4 часа).

Цель работы: Построение диаграммы плавления бинарной смеси

План

1. Приготовление сплавов
2. Определение зависимости температуры сплава от времени
3. Калибровка прибора и построение диаграммы состояния.

Лабораторная работа №10 Определение криоскопического коэффициента и степени электролитической диссоциации криоскопическим методом (6 часов), с использованием метода активного обучения – исследовательский метод (2 часа).

Цель работы: Определение криоскопического коэффициента и степени электролитической диссоциации криоскопическим методом.

План

1. Определение температуры кристаллизации воды.
2. Определение температуры кристаллизации раствора.
3. Расчет молярной массы растворенного вещества – слабого электролита.
4. Расчет степени диссоциации и константы ионизации слабого электролита.
5. Расчет молярной массы растворенного вещества – сильного электролита.

Лабораторная работа №11 Применение метода ЭДС для определения термодинамических параметров химических реакций (4 часа), с использованием метода активного обучения – исследовательский метод (4 часа).

Цель работы: Применение метода ЭДС для определения термодинамических параметров химических реакций.

План

1. Измерение ЭДС химических реакций.
2. Определение зависимости температуры от ЭДС химических реакций.
3. Применение метода ЭДС для определения термодинамических параметров химических реакций: энергия Гиббса, энтропия, энтальпия.

Лабораторная работа №12 Определение теплоты нейтрализации. (4 часа), с использованием метода активного обучения – исследовательский метод (4 часа).

Цель работы: Определение теплоты нейтрализации.

План

1. Определение теплового значения калориметра по стандартному веществу (хлорид калия)
2. Определение зависимости температуры реакции нейтрализации от времени.
3. Расчет теплоты нейтрализации для сильных кислот и сильных оснований.

Лабораторная работа №13 Определение теплоты нейтрализации для слабых и сильных кислот (4 часа).

Цель работы: Определение теплоты нейтрализации.

План

1. Определение теплового значения калориметра по стандартному веществу

(хлорид калия)

2. Определение зависимости температуры реакции нейтрализации от времени.
3. Расчет теплоты нейтрализации для слабых и сильных кислот.

Лабораторная работа №14 Определение теплоты нейтрализации для слабых и сильных оснований (4 часа).

Цель работы: Определение теплоты нейтрализации.

План

1. Определение теплового значения калориметра по стандартному веществу (хлорид калия)
2. Определение зависимости температуры реакции нейтрализации от времени.
3. Расчет теплоты нейтрализации для слабых и сильных оснований.

6 семестр (72 часа)

Лабораторная работа №1 Каталитическое разложение пероксида водорода на платине в различных средах.

(4 часа), с использованием метода активного обучения – исследовательский метод (4 часа).

Цель работы: Каталитическое разложение пероксида водорода на платине в различных средах для определения констант скорости.

План

1. Измерение объема газа в реакции.
2. Проведение реакции в 3 средах.
3. Определения констант скорости в различных средах.

Лабораторная работа №2 Изучение скорости инверсии тростникового сахара (6 часов), с использованием метода активного обучения – исследовательский метод (6 часов).

Цель работы: Изучение скорости инверсии тростникового сахара для определения констант скорости.

План

1. Измерение угла вращения раствора в реакции.
2. Проведение реакции в средах с различной кислотностью.
3. Определения констант скорости.

Лабораторная работа №3 Изучение кинетики гидролиза сложных эфиров в кислой и щелочной средах (6 часов), с использованием метода активного обучения – исследовательский метод (6 часов).

Цель работы: Изучение кинетики гидролиза сложных эфиров в кислой и щелочной средах и определение констант скорости.

План

1. Измерение объемов, пошедших на титрование эфира в реакции.
2. Проведение реакции в средах в кислой и щелочной средах.

3. Определения констант скорости.

Лабораторная работа №4 Определение энергии активации (8 часов), с использованием метода активного обучения – исследовательский метод (6 часов).

Цель работы: Определение энергии активации гидролиза сложных эфиров в кислой и щелочной средах и определение констант скорости.

План

1. Измерение объемов, пошедших на титрование эфира в реакции.
2. Проведение реакции при различных температурах.
3. Измерение объемов, пошедших на титрование эфира в реакции при различных температурах.
4. Определения констант скорости.

Лабораторная работа №5 Определение подвижности ионов (6 часов), с использованием метода активного обучения – исследовательский метод (6 часов).

Цель работы: Определение подвижности ионов.

План

1. Измерение смещения границы окрашенного раствора.
2. Определение подвижности ионов.

Лабораторная работа №6 Определение чисел переноса (8 часов), с использованием метода активного обучения – исследовательский метод (6 часов).

Цель работы: Определение чисел переноса.

План

1. Измерение массы меди при переносе тока.
2. Титрование кислоты до и после опыта.
3. Определение чисел переноса ионов.

Лабораторная работа №7 Изучение электропроводности слабых электролитов (4 часа), с использованием метода активного обучения – исследовательский метод (4 часа).

Цель работы: Изучение электропроводности слабых электролитов.

План

1. Измерение электропроводности стандартного вещества
2. Постоянная ячейки, расчет.
3. Измерение электропроводности слабых кислот.

Лабораторная работа №8 Изучение электропроводности сильных электролитов (6 часов), с использованием метода активного обучения – исследовательский метод (6 часов).

Цель работы: Изучение электропроводности сильных электролитов.

План

1. Измерение электропроводности стандартного вещества
2. Постоянная ячейки, расчет.
3. Измерение электропроводности сильных кислот.

Лабораторная работа №9 Определение активности электролитов методом ЭДС (8 часов), с использованием метода активного обучения – исследовательский метод (4 часа).

Цель работы: Определение активности электролитов методом ЭДС

План

1. Определение потенциала электродов
2. Измерение ЭДС при разной концентрации кислот
3. Определение коэффициентов активности электролитов

Лабораторная работа №10 Электрохимические цепи (химические цепи) (6 часов), с использованием метода активного обучения – исследовательский метод (6 часов).

Цель работы: Определение ЭДС химических цепей.

План

1. Определение потенциала электродов
2. Измерение ЭДС при разных концентрации и составе электролитов
3. Определение ЭДС химических цепей.

Лабораторная работа №11 Электрохимические цепи (газовые цепи) (6 часов).

Цель работы: Определение ЭДС газовых цепей

План

1. Определение потенциала газовых электродов
2. Измерение ЭДС при разных концентрации и составе кислоты
3. Определение ЭДС химических цепей.

Лабораторная работа №12 Определение константы и степени диссоциации (ионизации) слабых электролитов в водных растворах (8 часов)

Цель работы: Изучение электропроводности слабых электролитов.

План

1. Измерение электропроводности стандартного вещества
2. Постоянная ячейки, расчет.
3. Измерение электропроводности слабых кислот.
4. Определение константы и степени диссоциации (ионизации) слабых кислот в водных растворах
5. Измерение электропроводности слабых оснований.
6. Определение константы и степени диссоциации (ионизации) слабых оснований в водных растворах

Лабораторная работа №13 Построение кривой кондуктометрического титрования (6 часов)

Цель работы: Построить кривую кондуктометрического титрования

План

1. Определение электропроводности раствора кислоты в процессе титрования
2. Зависимость электропроводности от объема титранта
3. Определение точки эквивалентности.

Лабораторная работа №14 Изучение электропроводности сильных электролитов (6 часов)

Цель работы: Изучение электропроводности сильных электролитов

План

1. Измерение электропроводности стандартного вещества
2. Постоянная ячейки, расчет.
3. Измерение электропроводности сильных кислот.

ТЕМЫ ПРАКТИЧЕСКИХ ЗАНЯТИЙ (56 часов)

(5 семестр, 18 часов)

Занятие №1 Тема: I закон термодинамики (2 часа).

План:

- a) Смысл I закона термодинамики.
- b) Основные понятия термодинамики – термодинамические параметры и функции.
- c) Расчет ΔU , ΔH , Q , A для изо-процессов.

Занятие №2 Тема: Применение I закона термодинамики (2 часа).

План:

- a) Применение I закона термодинамики к химическим процессам (термохимия).
- b) Основные понятия термохимии.
- c) Закон Гесса.

Занятие №3 Тема: Зависимость тепловых эффектов от температуры (2 часа).

План:

- a) Уравнение Кирхгофа.
- b) Расчет тепловых эффектов химических реакций при различных температурах.
- c) Уравнение Кирхгофа для качественной зависимости тепловых эффектов химических реакций при различных температурах.

Занятие №4 Тема: II закон термодинамики (2 часа).

План:

- a) II закон термодинамики, формулировки, математическое выражение.
- b) Энтропия. Расчет изменения энтропии в различных термодинамических процессах.
- c) Расчет абсолютных значений энтропий.

Занятие №5 Тема: Свободные энергии Гиббса и Гельмгольца (2 часа).

План:

- а) II закон термодинамики, формулировки, математическое выражение.
- б) Критерии самопроизвольного течения процессов и равновесия в изолированных и неизолированных изотермических системах.
- в) Характеристические функции идеального газа.

Решение задач по второму закону термодинамики **План:**

- а) Свободные энергии Гиббса и Гельмгольца в различных процессах.
- б) Расчеты изменения ΔG и ΔF в различных процессах.

Занятие №5 Тема: Контрольная работа № 2 (2 часа).

Занятие №6 Тема: Растворы (2 часа).

План:

- а) Идеальные растворы, коллигативные свойства.
- б) Неидеальные растворы и их свойства.
- в) Термодинамика растворов, функции смешения. Парциальные молярные величины и их определение из опытных данных (для бинарных систем).

Занятие №7 Тема: Равновесие жидкость-пар в двухкомпонентных системах (2 часа).

План:

- а) Различные виды диаграмм состояния.
- б) Законы Гиббса-Коновалова.

Занятие №8 Тема: Химическое равновесие (2 час).

План:

- а) Различные виды констант равновесия и связь между ними.
- б) Расчет констант равновесия по термодинамическим данным. Расчет выхода продуктов химических реакций.
- в) Влияние различных факторов на степень полноты реакции и констант равновесия.

Занятие №9 Тема: Зависимость констант равновесия от температуры (2 час).

План:

- а) Расчет констант равновесия химических реакций при различных температурах
- б) Использование различных приближений для теплоемкостей реагентов, приведенных энергий Гиббса
- в) Метод Темкина-Шварцмана.

(6 семестр, 36 часов)

Занятие №1 Тема: Константа скорости химической реакции (2 часа).

План:

- а) Основные понятия и определения в химической кинетике

- b) Скорость реакции,
- c) Порядок, молекулярность,
- d) Константа скорости химической реакции.

Занятие №2 Тема: Расчеты констант скоростей и порядков реакций (2 часа).

План:

- a) Константы скорости
- b) Расчеты констант скоростей и порядков реакций

Занятие №3 Тема: Методы определения порядков реакции (2 часа).

План:

- a) Интегральные методы определения порядков реакции.
- b) Графический метод
- c) Дифференциальные методы определения порядков реакции.

Занятие №4 Тема: Кинетика сложных химических (2 часа).

План:

- a) Кинетика сложных химических реакций - обратимые реакции.
- b) Кинетика сложных химических реакций - параллельные реакции.

Занятие №5 Тема: Последовательные реакции (2 часа).

План:

- c) Кинетика последовательных реакции.
- d) Метод стационарных концентраций.

Занятие №6 Тема: Влияние температуры на скорость химических реакций (2 часа).

План:

- a) Влияние температуры на скорость химических реакций по закону Вант-Гоффа.
- b) Уравнение Аррениуса
- c) Метод расчета энергии активации

Занятие №7 Тема: Теория активных столкновений (2 часа).

План:

- a) Бимолекулярные реакции.
- b) Применение теории к бимолекулярным реакциям.
- c) Применение теории к мономолекулярным реакциям.

Занятие №8 Тема: Теория активированного комплекса (2 часа).

План:

- a) Теория активированного комплекса, применение теории реакциям
- b) Применение теории к мономолекулярным реакциям
- c) Статистический аспект. Расчет константы скорости

Занятие №9 Тема: Термодинамический аспект теории активированного комплекса. Теория активированного комплекса в применении к мономолекулярным реакциям (2 часа).

План:

1. Термодинамический аспект теории активированного комплекса, применение теории реакциям
2. Трактовка “стерического множителя”
3. Расчет энтропии и энтальпии активации.
4. Мономолекулярные реакции.
5. Теория активированного комплекса в применении к мономолекулярным реакциям.
6. Расчет истинной энергии активации.

III. УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ САМОСТОЯТЕЛЬНОЙ РАБОТЫ ОБУЧАЮЩИХСЯ

Учебно-методическое обеспечение самостоятельной работы обучающихся по дисциплине «Физическая химия» включает в себя:

план-график выполнения самостоятельной работы по дисциплине, в том числе примерные нормы времени на выполнение по каждому заданию;

характеристика заданий для самостоятельной работы обучающихся и методические рекомендации по их выполнению;

требования к представлению и оформлению результатов самостоятельной работы;

критерии оценки выполнения самостоятельной работы.

План-график выполнения самостоятельной работы по дисциплине

№ п/п	Дата/сроки выполнения	Вид самостоятельной работы	Примерные нормы времени на выполнение, час	Форма контроля
1	04.09 - 01.10.22	Проработка материала по законам термодинамики. Подготовка к сдаче коллоквиума № 1-2	3	Принятие коллоквиума с оценкой в соответствии с рейтинг-планом
2	06.10- 20.10. 22	Решение расчетных химических задач	3	Контрольная работа
3	20.10- 01.11. 22	Проработка материала по системам переменного состава. Подготовка к сдаче коллоквиума № 3	3	Принятие коллоквиума с оценкой в соответствии с рейтинг-планом
4	01.11- 15.11. 22	Решение расчетных химических задач	3	Контрольная работа
5	15.11- 10.12. 22	Проработка	3	Принятие

		материала по теории равновесия в химических системах. Подготовка к сдаче коллоквиума № 4		коллоквиума с оценкой в соответствии с рейтинг-планом
6	10.12- 20.12.22	Решение расчетных химических задач	3	Контрольная работа
7	04.09-10.12. 22	Подготовка к выполнению лабораторных работ	3	Опрос перед началом занятия. Принятие отчета о выполнении лабораторной работы.
8	10.12 - 29.12. 22	Проработка материала по теории кинетики процессов. Подготовка к сдаче коллоквиума № 5-6	3	Принятие коллоквиума с оценкой в соответствии с рейтинг-планом Подготовка презентации по способам определения порядков реакций
9	Промежуточная аттестация	Подготовка к экзамену	36	Экзаменационные вопросы
10	20.02- 28.02.23	Проработка материала по теории катализа. Подготовка к сдаче коллоквиума № 7	5	Принятие коллоквиума с оценкой в соответствии с рейтинг-планом
11	28.02 - 01.03. 23	Решение расчетных химических задач	5	Контрольная работа
12	01.03-01.04. 23	Проработка материала по теории катализа. Подготовка к сдаче коллоквиума № 7	5	Принятие коллоквиума с оценкой в соответствии с рейтинг-планом
13	01.04-01.05. 23	Проработка материала по электрохимии. Подготовка к сдаче коллоквиума № 8	4	Принятие коллоквиума с оценкой в соответствии с рейтинг-планом
14	01.05-20.05. 23	Решение расчетных химических задач	4	Контрольная работа
15	10.02-25.05.17	Подготовка к выполнению лабораторных работ	4	Опрос перед началом занятия. Принятие отчета о выполнении лабораторной работы.

16	Промежуточная аттестация	Подготовка к экзамену	45	Экзамен
----	--------------------------	-----------------------	----	---------

Характеристика заданий для самостоятельной работы обучающихся и методические рекомендации по их выполнению

Методические рекомендации для подготовки к вопросам по лабораторным работам

Большая часть учебного материала должна быть проработана студентом самостоятельно, вне аудиторных занятий. Самостоятельная работа студентов является неотъемлемой составной частью процесса подготовки специалистов.

Под самостоятельной работой студента понимается часть учебной планируемой работы, которая выполняется по заданию и при методическом руководстве преподавателя, без его непосредственного участия. Самостоятельная работа направлена на усвоение системы научных и профессиональных знаний, формирование умений и навыков, приобретение опыта самостоятельной творческой деятельности.

Самостоятельная работа студентов включает в себя подготовку к лабораторным работам, описание проделанной экспериментальной работы с приведением расчетов, графиков, таблиц и выводов, подготовка к защите теории по работе, самоконтроль знаний по теме работы с помощью вопросов к каждой работе, подготовка к коллоквиумам, индивидуальное написание и защиту реферата.

Для качественного выполнения лабораторных работ каждый студент должен заранее подготовиться к очередной работе. Подготовка складывается из изучения цели, задач и содержания лабораторной работы, повторения теоретического материала, относящегося к работе, и теоретическом ознакомления со свойствами химических веществ до выполнения работы. Результаты подготовки отражаются студентами в рабочих тетрадях, куда записываются перечень необходимых измерительных приборов и аппаратура, план выполнения лабораторной работы, расчетные формулы и зарисовываются схемы установок, таблицы для записи опытных и расчетных данных. Все записи в рабочих тетрадях как при подготовке к работе, так и в процессе выполнения ее должны вестись аккуратно.

В начале занятия преподаватель путем опроса и ознакомления с записями в рабочих тетрадях проверяет подготовленность каждого студента. Неподготовленные студенты к выполнению лабораторной работы не допускаются.

Требования к представлению и оформлению результатов самостоятельной работы

Подготовка к лабораторным работам оценивается в ходе устного опроса по пятибалльной системе.

Отчеты по лабораторным работам составляются студентами индивидуально и защищаются устно, оцениваются по пятибалльной системе.

Отчеты по лабораторным работам представляются в электронной форме, подготовленные как текстовые документы в редакторе MSWord.

Отчет по работе должен быть обобщающим документом, включать всю информацию по выполнению заданий, в том числе, уравнения реакций, таблицы, методику проведения лабораторных опытов, список литературы, расчеты и т. д.

Структурно отчет по лабораторной работе, как текстовый документ, комплектуется по следующей схеме:

Титульный лист – обязательная компонента отчета, первая страница отчета, по принятой для лабораторных работ форме (титульный лист отчета должен размещаться в общем файле, где представлен текст отчета).

Исходные данные к выполнению заданий – обязательная компонента отчета, с новой страницы, содержат указание варианта, темы и т.д.).

Основная часть – материалы выполнения заданий, разбивается по рубрикам, соответствующих заданиям работы, с иерархической структурой: пункты – подпункты и т. д.

Рекомендуется в основной части отчета заголовки рубрик (подрубрик) давать исходя из формулировок заданий, в форме отглагольных существительных.

Выводы – обязательная компонента отчета, содержит обобщающие выводы по работе (какие задачи решены, оценка результатов, что освоено при выполнении работы).

Список литературы – обязательная компонента отчета, с новой страницы, содержит список источников, использованных при выполнении работы, включая электронные источники (список нумерованный, в соответствии с правилами описания библиографии).

Оформление отчета по лабораторной работе.

Отчет по лабораторной работе относится к категории «письменная работа», оформляется по правилам оформления письменных работ студентами ДВФУ.

Необходимо обратить внимание на следующие аспекты в оформлении отчетов работ:

- набор текста;
- структурирование работы;
- оформление заголовков всех видов (рубрик-подрубрик-пунктов-подпунктов, рисунков, таблиц, приложений);
- оформление перечислений (списков с нумерацией или маркировкой);
- оформление таблиц;
- оформление иллюстраций (графики, рисунки, фотографии, схемы);
- набор и оформление математических выражений (формул);
- оформление списков литературы (библиографических описаний) и ссылок на источники, цитирования.

Набор текста осуществляется на компьютере, в соответствии со следующими требованиями:

- печать – на одной стороне листа белой бумаги формата А4 (размер 210 на 297 мм.);

- интервал межстрочный – полуторный;
- шрифт – Times New Roman;
 - размер шрифта - 14 пт., в том числе в заголовках (в таблицах допускается 10-12 пт.);
- выравнивание текста – «по ширине»;
- поля страницы - левое – 25-30 мм., правое – 10 мм., верхнее и нижнее – 20 мм.;
 - нумерация страниц – в правом нижнем углу страницы (для страниц с книжной ориентацией), сквозная, от титульного листа до последней страницы, арабскими цифрами (первой страницей считается титульный лист, на котором номер не ставится, на следующей странице проставляется цифра «2» и т. д.).
 - режим автоматического переноса слов, за исключением титульного листа и заголовков всех уровней (перенос слов для отдельного абзаца блокируется средствами MSWord с помощью команды «Формат» – абзац при выборе опции «запретить автоматический перенос слов»).

Если рисунок или таблица размещены на листе формата больше А4, их следует учитывать как одну страницу. Номер страницы в этих случаях допускается не проставлять.

Список литературы и все приложения включаются в общую в сквозную нумерацию страниц работы.

Критерии оценки самостоятельной работы

Подготовка к лабораторным работам оценивается в ходе устного опроса по пятибалльной системе.

Отчеты по лабораторным работам составляются студентами индивидуально и защищаются устно, оцениваются по пятибалльной системе.

По теме для самостоятельного изучения студенты опрашиваются устно на консультациях согласно графику, оцениваются по пятибалльной системе.

Оценка «Отлично»

- А) Задание выполнено полностью.
- Б) Отчет/ответ составлен грамотно.
- В) Ответы на вопросы полные и грамотные.
- Г) Материал понят, осознан и усвоен.

Оценка «Хорошо»

- А), Б) - те же, что и при оценке «Отлично».
- В) Неточности в ответах на вопросы, которые исправляются после уточняющих вопросов.
- Г) Материал понят, осознан и усвоен.

Оценка «Удовлетворительно»

- А), Б) - те же, что и при оценке «Отлично».
- В) Неточности в ответах на вопросы, которые не всегда исправляются после уточняющих вопросов.

Г) Материал понят, осознан, но усвоен не достаточно полно.

Оценка «Неудовлетворительно»

А) Программа не выполнена полностью.

Б) Устный отчет и ответы на вопросы не полные и не грамотные.

В) Материал не понят, не осознан и не усвоен.

Методические рекомендации для подготовки к устному опросу

Собеседование является одной из составляющих учебной деятельности студента по овладению знаниями. Целью собеседования является определение качества усвоения лекционного материала и части дисциплины, предназначенной для самостоятельного изучения.

Задачи, стоящие перед студентом при подготовке к устному опросу:

1. закрепление полученных ранее теоретических знаний;
2. выработка навыков самостоятельной работы;
3. выяснение подготовленности студента к будущей практической работе.

Тема собеседования известна и проводится оно по сравнительно недавно изученному материалу, в соответствии с перечнем тем и вопросов для подготовки.

Преподаватель готовит задания либо по вариантам, либо индивидуально для каждого студента. По содержанию работа может включать теоретический материал, задачи, тесты, расчеты и т.п. выполнению работы предшествует инструктаж преподавателя.

Ключевым требованием при подготовке к собеседованию выступает творческий подход, умение обрабатывать и анализировать информацию, делать самостоятельные выводы, обосновывать целесообразность и эффективность предлагаемых рекомендаций и решений проблем, чётко и логично излагать свои мысли. Подготовку к собеседованию следует начинать с повторения соответствующего раздела учебника, учебных пособий по данной теме и конспектов лекций.

Самостоятельная работа студентов по изучению отдельных тем дисциплины включает поиск учебных пособий по данному материалу, проработку и анализ теоретического материала, самоконтроль знаний по данной теме с помощью контрольных вопросов и заданий.

Задание на дом к лабораторным занятиям №1-5

Просмотреть материал лекций, учебники и методическое пособие к практическим занятиям и подготовить ответы на вопросы по законам термодинамики

Задачи для самостоятельного решения представлены в Приложении 1.

Задание на дом к лабораторным занятиям №6-13

Просмотреть материал лекций, учебники и методическое пособие, подготовить ответы на вопросы по теории систем переменного состава

Задание на дом к лабораторным занятиям №14-17

Просмотреть материал лекций, учебники и методическое пособие, подготовить ответы на вопросы по теории кинетики реакций

Задачи для самостоятельного решения представлены в Приложении 1.

Задание на дом к лабораторным занятиям №17-30

Просмотреть материал лекций, учебники и методическое пособие, подготовить ответы на вопросы по теории электрохимических процессов.

Задачи для самостоятельного решения представлены в Приложении 1.

Методическое пособие к лабораторным работам находится в Приложении 3.

Подготовиться к решению расчетных задач. Решить задачи для самостоятельного решения из методического пособия:

Задачи для самостоятельного решения.

вариант 1

1. Химическая кинетика. Основные понятия химической кинетики: скорость реакции, средняя скорость, истинная скорость реакции. Факторы, влияющие на скорость реакции (подтвердите примерами).
2. Зависимость скорости реакции от концентрации. Закон действующих масс для гомогенных и гетерогенных реакций.
3. Вычислить константу скорости бимолекулярной реакции образования фосгена $\text{CO} + \text{Cl}_2 = \text{COCl}_2$, 27°C количество реагирующих веществ изменится следующим образом:

Время от начала опыта, мин	0	12	24	36
Концентрация исходных веществ, моль/л	0,0187	0,0179	0,0173	0,0167

Найти концентрацию исходных веществ через 3 часа после начала реакции.

4. Разложение пероксида водорода в водном растворе является мономолекулярной реакцией, ее константа скорости равна $5,081 \cdot 10^{-2} \text{ мин}^{-1}$. Определить время, за которое пероксид водорода распадается на: а) 50%; б) 99,9%.

вариант 2

1. Понятие о молекулярности и порядке реакции. Методы определения порядка реакции.
2. Кинетические уравнения 0, 1 и 2-го порядков. Период полупревращения, его смысл.
3. Указать порядок реакции $\text{CH}_3\text{COH} (\text{г}) = \text{CH}_4 (\text{г}) + \text{CO} (\text{г})$ по веществу и написать кинетическое уравнение реакции. Как изменится скорость реакции при: а) уменьшении концентрации ацетальдегида в 2 раза; б) увеличении давления в 3 раза.
4. Указать порядок реакции $\text{N}_2\text{O}_4 (\text{г}) = 2 \text{NO}_2 (\text{г})$ записать выражение З.Д.М. для данной реакции. Как изменится скорость реакции при: а) увеличении концентрации N_2O_4 в 1,5 раза; б) уменьшении давления в 3 раза.

вариант 3

1. Что такое скорость химической реакции и скорости по компонентам? Какова их размерность?

2. Сформулируйте закон действующих масс. Для элементарной реакции $A + 2B \rightarrow AB_2$ напишите выражения для скорости реакции и скорости по компонентам.
3. Во сколько раз возрастает скорость реакции при повышении температуры от 20 до 60°C, если энергия активации равна 125,61 кДж/моль?
4. В 1952г. в организм человека попал радионуклид стронций-90. В каком году его останется 40%? $\tau (^{90}\text{Sr})=28,7$ года.

Вопросы к лабораторным занятиям

Лабораторные работы №1,2.

1. Сформулируйте и запишите I закон термодинамики.
2. Определите понятие “тепловой эффект химической реакции”.
3. Закон Гесса и следствия из него.
4. Дайте определение стандартных теплот сгорания и образования, интегральной и дифференциальной теплот растворения.
5. В каких случаях теплота реакции может являться функцией состояния.
6. Чем определяется знак теплового эффекта растворения? Предположите, каков знак теплового эффекта будет при растворении в воде: а) HCl (газ), б) H₂SO₄ (конц.), в) NaF (крист.)?
7. Какие термодинамические величины определяют методом калориметрии?
8. Принцип калориметрических измерений тепловых эффектов: типы калориметров, термометр Бекмана, тепловое значение калориметра и способы его определения, учет теплообмена с окружающей средой.
9. Какие вещества используют в качестве термохимического стандарта для определения теплового значения калориметра (в работах 1 и 2).
10. Какие реакции пригодны для термохимических измерений?
11. Влияет ли степень измельчения соли на величину и точность определения теплоты растворения соли?

Лабораторная работа №3.

1. Что такое правило фаз? Приведите определения следующих понятий: фаза, составляющие вещества, компоненты, число степеней свободы.
2. На чем основан термический анализ? Какие методы термического анализа вы знаете?
3. Чем объясняются скачки температуры на кривых охлаждения?
4. Что такое эвтектика? Примените правило фаз к полученной вами диаграмме плавкости. Какие изменения происходят при охлаждении систем различного состава?
5. Какие упрощения вносят при построении плоских диаграмм состояния бинарных (двухкомпонентных) систем?
6. Что представляет собой треугольник Таммана и для определения какой величины он служит?
7. Что представляют собой диаграммы состояния? Каким системам они соответствуют?

Лабораторные работы №5,13.

1. Что такое криоскопия? Запишите основное уравнение криоскопии. При каких условиях это уравнение можно использовать для вычисления молярной массы

растворенного вещества? Когда основное уравнение криоскопии даст неверные результаты для идеального жидкого раствора?

2. Что называется криоскопической постоянной? Как можно экспериментально определить и теоретически рассчитать ее величину?

3. Как пройдут кривые зависимости давления пара раствора нелетучего вещества различных концентраций, если их нанести на диаграмму состояния чистого растворителя? Можно ли на этой диаграмме показать, как изменяется температура замерзания и кипения раствора в зависимости от его концентрации?

4. Какими соображениями необходимо руководствоваться при выборе растворителя для криоскопического метода определения молярной массы растворенного вещества?

5. Какие свойства растворов называются коллигативными? Перечислите их и напишите соответствующие уравнения.

6. Назовите методы определения молярных масс неэлектролитов и степени диссоциации, основанные на изучении свойств разбавленных растворов.

7. Изотонический коэффициент Вант-Гоффа, методы его определения. От чего зависит величина изотонического коэффициента?

Лабораторная работа №6.

1. Что такое поляризация и поляризуемость вещества? Какова связь между ними?

2. Назовите основные составляющие поляризации вещества.

3. Каковы особенности поляризации вещества в полях высокой частоты?

4. Что называется рефракцией вещества, от чего она зависит, какова ее размерность? Методы ее экспериментального определения?

5. Какую информацию о веществе можно получить, зная величину его молярной рефракции?

Лабораторная работа №7.

1. Дайте определение понятия “химическое равновесие”. Динамический характер химического равновесия и его подвижность. Что такое обратимые реакции и в чем различие понятия “обратимость реакции” и “обратимость термодинамического процесса”?

2. Закон действия масс. Через какие величины можно выразить константу химического равновесия? Связь между константами равновесия, выраженными различными способами.

3. Каковы термодинамические и молекулярно-кинетические признаки равновесного состояния?

4. От чего зависит K_c и K_p реакции?

5. Сформулируйте принцип смещения химического равновесия.

Лабораторные работы №8-12.

1. Дайте определение понятия “фазовый переход”. Приведите примеры.

2. Какие процессы относятся к фазовым переходам I-го рода. Приведите уравнение, описывающее фазовые переходы I-го рода. Получите из него уравнение для процесса испарения жидкости.

3. Что называется давлением насыщенного пара чистой жидкости? От чего оно зависит?
4. Как по зависимости $P = f(T)$ определить при заданной температуре тепловой эффект испарения?

Лабораторные работы №12-16,30.

1. Понятие катализа. Общие принципы катализа. Гомогенный и гетерогенный катализ. Теория промежуточных соединений.
2. Гетерогенные каталитические реакции. Основные стадии, понятие лимитирующей стадии. Роль адсорбции в кинетике гетерогенных каталитических реакций. Что называется скоростью гетерогенной реакции и от чего она зависит?
3. Диффузионная и кинетическая области протекания гетерогенной каталитической реакции. Какие экспериментальные данные необходимы для установления области протекания реакции? Запишите кинетическое уравнение реакции, наиболее медленной стадией которой является диффузия исходных веществ к поверхности катализатора.

Лабораторная работа №25.

1. Дайте определение идеального раствора. Каковы его основные признаки и при каких условиях он образуется?
2. Чем обусловлены положительные и отрицательные отклонения от закона Рауля. Приведите примеры различных типов бинарных жидких неограниченно смешивающихся растворов.
3. Законы Коновалова-Гиббса. Поясните эти законы на диаграммах состав - температура кипения и состав - давление.
4. Можно ли рассчитать состав пара, находящегося в равновесии с идеальным раствором?
5. В чем состоит и для чего используется “правило рычага”?

Лабораторные работы №26-30.

1. Какие соотношения связывают изменения термодинамических функций ΔG , ΔH , ΔU , ΔS ?
2. С изменением какой термодинамической функции связана ЭДС гальванического элемента?
3. Каким образом, измеряя ЭДС гальванического элемента, можно рассчитать термодинамические функции реакций?
4. Напишите уравнение реакции, протекающей в гальваническом элементе.
5. Как связаны температурный коэффициент гальванического элемента и теплота процесса гальваническом элементе?
6. Можно ли ЭДС гальванического элемента измерять при помощи вольтметра? Если нет, то почему?
7. С какой из термодинамических величин связан температурный коэффициент ЭДС? Можно ли ее вычислять на основании таблиц стандартных величин для реакции, протекающей в стандартных условиях?

8. Может ли эндотермическая реакция быть источником работы в гальваническом элементе? Когда гальванический элемент работает с нагреванием, когда с охлаждением?

9. Запишите уравнение Гиббса-Гельмгольца и обсудите их физический смысл. Рассмотрите их применение к работе гальванического элемента. Какое слагаемое определяет теплоту обратимо работающего элемента? Какое слагаемое определяет теплоту необратимо работающего элемента?

Структура отчета по лабораторной работе

Отчеты по лабораторным работам представляются в электронной форме, подготовленные как текстовые документы в редакторе MSWord.

Отчет по работе должен быть обобщающим документом, включать всю информацию по выполнению заданий, в том числе, уравнения реакций, таблицы, методику проведения лабораторных опытов, список литературы, расчеты и т. д.

Структурно отчет по лабораторной работе, как текстовый документ, комплектуется по следующей схеме:

- *Титульный лист* – обязательная компонента отчета, первая страница отчета, по принятой для лабораторных работ форме (титульный лист отчета должен размещаться в общем файле, где представлен текст отчета);

- *Исходные данные к выполнению заданий* – обязательная компонента отчета, с новой страницы, содержат указание варианта, темы и т.д.);

- *Основная часть* – материалы выполнения заданий, разбивается по рубрикам, соответствующих заданиям работы, с иерархической структурой: пункты – подпункты и т. д.

Рекомендуется в основной части отчета заголовки рубрик (подрубрик) давать исходя из формулировок заданий, в форме отглагольных существительных;

- *Выводы* – обязательная компонента отчета, содержит обобщающие выводы по работе (какие задачи решены, оценка результатов, что освоено при выполнении работы);

- *Список литературы* – обязательная компонента отчета, с новой страницы, содержит список источников, использованных при выполнении работы, включая электронные источники (список нумерованный, в соответствии с правилами описания библиографии).

Критерии оценки выполнения самостоятельной работы

Оценивание лабораторных работ проводится по критериям:

Полнота и качество выполненных заданий;

Теоретическое обоснование полученного результата;

Качество оформления отчета, использование правил и стандартов оформления текстовых и электронных документов;

Отсутствие фактических ошибок, связанных с пониманием темы.

Оценивание презентации по предложенной теме проводится по критериям:

Определены цели и задачи работы;

Показана физико-химическая сущность процессов;

Правильно подобраны примеры применения методов физической химии;

Правильно оформлен документ.

IV. КОНТРОЛЬ ДОСТИЖЕНИЯ ЦЕЛЕЙ КУРСА

№ п/п	Контролируемые разделы / темы дисциплины	Код и наименование индикатора достижения		Оценочные средства			
				текущий контроль	промежуточная аттестация		
1	Химическая термодинамика, фазы переменного состава, химическое равновесие (56 часов) Модуль 1. Химическая термодинамика (26 часов) Раздел 1. Введение. Основы химической термодинамики (12 часов). Тема 1. Постулаты и основные понятия химической термодинамики (6 часов). Тема 2. Теплота и работы различного рода (6 часов). Тема 3. Термохимия (2 часа) Тема 4. Зависимость теплового эффекта реакции от температуры (2 часа).	ОПК-1	Знает	Проверка готовности к лабораторным работам № 1-5. Собеседование (УО-1). Сдача коллоквиумов №1 и №2(УО-2) Тестирование (ПР-1). Контрольная работа (ПР -2).	Экзаменационные вопросы №№1-10 Вопросы к зачету № 1-5		
				ОПК-1	Умеет	Проверка домашних заданий и отчетов по лабораторным работам № 1-5 (ПР-6), Собеседование (УО-1).	Экзаменационные вопросы №№1-10 Вопросы к зачету № 6-10
				ОПК-1	Владеет	Проверка отчета по лабораторным работам № 1-5 (ПР-6), Собеседование (УО-1).	Экзаменационные вопросы №№1-10 Вопросы к зачету № 7-11

2	<p>Раздел 2. Второй закон термодинамики (12 часов) Тема 1. Второй закон термодинамики (2 часа). Тема 2. Термодинамические функции (6 часов). Тема 3. Фундаментальные уравнения Гиббса (6 часов). Модуль 2. Фазы переменного состава (16 часов)</p>	ОПК-2	Знает	<p>Проверка готовности к лабораторным работам № № 6-12 Собеседование (УО-1). Сдача коллоквиумов №3 и №4(УО-2) Тестирование (ПР-1).</p>	Экзаменационные вопросы №№10-15 Вопросы к зачету № 12-15
	<p>Раздел 1. Растворы. Фазовые равновесия (12 часов) Тема 1. Термодинамическая теория растворов (6 часов). Тема 2. Парциальные мольные величины Тема 3.</p>	ОПК-2	Умеет	<p>Проверка домашних заданий и отчетов по лабораторным работам №№ 6-12 (ПР-6), Собеседование (УО-1).</p>	Экзаменационные вопросы №№10-15 Вопросы к зачету № 16-20

	<p>Равновесие жидкость-пар (6 часов).</p> <p>Раздел 2. Правила фаз Гиббса и его применение к гетерогенным равновесиям (6 часов)</p> <p>Тема 1. Диаграммы состояния однокомпонентных систем (2 часа).</p> <p>Тема 2. Диаграммы состояния двухкомпонентных систем (2 часа).</p> <p>Модуль 3. Химическое равновесие (16 часов)</p>	ОПК-2	Владеет	<p>Проверка отчета по лабораторным работам №№ 6-12 (ПР-6), Собеседование (УО-1).</p>	<p>Экзаменационные вопросы №№10-15</p> <p>Вопросы к зачету № 15-19</p>
3	<p>Химическая кинетика, теория катализа, электрохимия (56 часов)</p> <p>Модуль 4. Химическая кинетика (26 часов)</p> <p>Раздел 1. Формальная кинетика (16 часов)</p> <p>Тема 1. Кинетические уравнения (6 часов).</p> <p>Тема 2. Порядок реакции (6 часов).</p> <p>Тема 3.</p>	ПК-1	Знает	<p>Проверка готовности к лабораторным работам № 13-16. Собеседование (УО-1). Тестирование (ПР-1). Сдача коллоквиумов №5 и №6(УО-2)</p>	<p>Экзаменационные вопросы №№15-20</p> <p>Вопросы к зачету № 20-24</p>

<p>Сложные реакции (6 часов). Тема 4. Кинетика процессов с интермедиатами (2 часа). Раздел 2. Зависимость константы скорости от температуры (2 часа) Раздел 3. Теории химической кинетики (10 часов). Тема 1. Теория соударений (6 часов). Тема 2. Теория активированного комплекса (6 часов). Модуль 5. Теории катализа (16 часов). Раздел 1. Гомогенный и гетерогенный катализ (10 часов). Тема 1. Изотермы адсорбции (2 часа). Тема 2. Механизмы каталитических реакций (2 часа). Тема 3. Гетерогенный катализ (6 часов). Раздел 2. Теории катализа (6 часов) Тема 1. Теория мультиплетов (2 часа). Тема 2. Теория активных ансамблей (6 часов). Модуль 6. Электрохимия (12 часов).</p>	<p>ПК-1</p>	<p>Умеет</p>	<p>Проверка отчета по лабораторным работам № 13-16 (ПР-6), Собеседование (УО-1).</p>	<p>Экзаменационные вопросы №№15-20 Вопросы к зачету № 24-25</p>
<p>Сложные реакции (6 часов). Тема 4. Кинетика процессов с интермедиатами (2 часа). Раздел 2. Зависимость константы скорости от температуры (2 часа) Раздел 3. Теории химической кинетики (10 часов). Тема 1. Теория соударений (6 часов). Тема 2. Теория активированного комплекса (6 часов). Модуль 5. Теории катализа (16 часов). Раздел 1. Гомогенный и гетерогенный катализ (10 часов). Тема 1. Изотермы адсорбции (2 часа). Тема 2. Механизмы каталитических реакций (2 часа). Тема 3. Гетерогенный катализ (6 часов). Раздел 2. Теории катализа (6 часов) Тема 1. Теория мультиплетов (2 часа). Тема 2. Теория активных ансамблей (6 часов). Модуль 6. Электрохимия (12 часов).</p>	<p>ПК-1</p>	<p>Владеет</p>	<p>Проверка отчета по лабораторным работам № 13-16 (ПР-6), Собеседование (УО-1).</p>	<p>Экзаменационные вопросы №№15-20 Вопросы к зачету № 26-29</p>

Типовые контрольные задания, методические материалы, определяющие процедуры оценивания знаний, умений и навыков и (или) опыта деятельности, а также критерии и показатели, необходимые для оценки знаний, умений, навыков и характеризующие этапы формирования компетенций в процессе освоения образовательной программы, представлены в Приложении 2.

V. СПИСОК УЧЕБНОЙ ЛИТЕРАТУРЫ И ИНФОРМАЦИОННО-МЕТОДИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ

Основная литература

(электронные и печатные издания)

1. Основы физической химии [Электронный ресурс]: учебное пособие : в 2 ч. Ч. 2 : Задачи / В.В. Еремин [и др.].—3-е изд. (эл.). – М.: БИНОМ. Лаборатория знаний, 2013.—263с.
<http://znanium.com/catalog.php?bookinfo=485705>
2. Харитонов, Ю.Я. Физическая химия: учебник для высшего профессионального образования / Ю. Я. Харитонов. – М.: ГЭОТАР-Медиа, 2013. – 608с.
<http://lib.dvfu.ru:8080/lib/item?id=chamo:695584&theme=FEFU>
3. Горшков, В.И. Основы физической химии: учебник для вузов / В.И. Горшков, И. А. Кузнецов. – М.: БИНОМ. Лаборатория знаний, 2010. – 407с.
<http://lib.dvfu.ru:8080/lib/item?id=chamo:357080&theme=FEFU>
4. Физическая химия: учебник. Харитонов Ю.Я. - М. : ГЭОТАР-Медиа, 2013. - 608 с.: <http://www.studentlibrary.ru/book/ISBN9785970423905.html>
5. Физическая и коллоидная химия. Руководство к практическим занятиям: учебное пособие/Под ред. А.П. Беляева 2012. - 320 с.: ил <http://www.studentlibrary.ru/book/ISBN9785970422076.html>

Дополнительная литература

1. Bond A.M. Electroanalytical methods. Theory and practice / A.M. Bond, D. Intselt, Sh. Komorski-Lovrich, R.J. Compton, M. Lovrich, H. Lohse, F. Marken, A. Neudeck, U. Retter, Stoyek C., D. A. Fidler, F. Scholz // Ed. F. Scholz. Trans. from English. ed. VN Maystrenko. - М. : Binom. Laboratory Knowledge, 2012. – 326 p.
<http://lib.dvfu.ru:8080/lib/item?id=chamo:253266&theme=FEFU>

Перечень ресурсов информационно-телекоммуникационной сети

«Интернет»

- 1 <http://e.lanbook.com/>
- 2 <http://www.studentlibrary.ru/>
- 3 <http://znanium.com/>
- 4 <http://www.nelbook.ru/>

VI. МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ ПО ОСВОЕНИЮ ДИСЦИПЛИНЫ

Рекомендации по планированию и организации времени, отведенного на изучение дисциплины

Время, отведённое на самостоятельную работу, должно быть использовано обучающимся планомерно в течение семестра.

Планирование – важнейшая черта человеческой деятельности. Для организации учебной деятельности эффективным вариантом является использование средств, напоминающих о стоящих перед вами задачах, и их последовательности выполнения. В роли таких средств могут быть ИТ-технологии (смартфоны, планшеты, компьютеры и т.п.), имеющие приложения/программы по организации распорядка дня/месяца/года и сигнализирующих о важных событиях, например, о выполнении заданий по дисциплине «Физическая химия».

Регулярность – первое условие поисков более эффективных способов работы. Рекомендуется выбрать день/дни недели для регулярной подготовки по дисциплине «Физическая химия», это позволит морально настроиться на выполнение поставленных задач, подготовиться к ним и выработать правила выполнения для них, например, сначала проработка материала лекций, чтение первоисточников, затем выделение и фиксирование основных идей. Рекомендуемое среднее время два часа на одно занятие.

Описание последовательности действий, обучающихся при изучении дисциплины

В соответствии с целями и задачами дисциплины студент изучает на занятиях и дома разделы лекционного курса, готовится к практическим занятиям, проходит контрольные точки текущей аттестации, включающие разные формы проверки усвоения материала (собеседование, тестирование и др.).

Освоение дисциплины включает несколько составных элементов учебной деятельности:

1. Внимательное чтение рабочей программы учебной дисциплины (помогает целостно увидеть структуру изучаемых вопросов). В ней содержится перечень контрольных испытаний для всех разделов и тем, включая экзамен; указаны сроки сдачи заданий, предусмотренных учебной программой курса дисциплины «Физическая химия».

2. Неотъемлемой составной частью освоения курса является посещение лекций и их конспектирование. Глубокому освоению лекционного материала способствует предварительная подготовка, включающая чтение предыдущей лекции, работу с учебниками.

3. Регулярная подготовка к практическим занятиям и активная работа на них, включающая:

- повторение материала лекции по теме;
- знакомство с планом занятия и списком основной и дополнительной литературы, с рекомендациями по подготовке к занятию;

- изучение научных сведений по данной теме в разных учебных пособиях;
- чтение первоисточников и предлагаемой дополнительной литературы;
- посещение консультаций с целью выяснения возникших сложных вопросов при подготовке к практическим занятиям.

4. Подготовка к экзамену (в течение семестра), повторение материала всего курса дисциплины.

Рекомендации по работе с литературой

Изучение дисциплины следует начинать с проработки тематического плана лекций, уделяя особое внимание структуре и содержанию темы и основных понятий. Изучение «сложных» тем следует начинать с составления логической схемы основных понятий, категорий, связей между ними. Целесообразно прибегнуть к классификации материала, в частности при изучении тем, в которых присутствует большое количество незнакомых понятий, категорий, теорий, концепций, либо насыщенных информацией типологического характера.

При работе с литературой обязательно выписывать все выходные данные по каждому источнику. Можно выписывать кратко основные идеи автора и иногда приводить наиболее яркие и показательные цитаты (с указанием страниц). Ищите аргументы «за» или «против» идеи автора.

Чтение научного текста является частью познавательной деятельности. Ее цель – извлечение из текста необходимой информации. От того на сколько осознанна читающим собственная внутренняя установка (найти нужные сведения, усвоить информацию полностью или частично, критически проанализировать материал и т.п.) во многом зависит эффективность осуществляемого действия.

Используйте основные установки при чтении научного текста:

1. информационно-поисковая (задача – найти, выделить искомую информацию);
2. усваивающая (усилия читателя направлены на то, чтобы как можно полнее осознать и запомнить как сами сведения излагаемые автором, так и всю логику его рассуждений);
3. аналитико-критическая (читатель стремится критически осмыслить материал, проанализировав его, определив свое отношение к нему);
4. творческая (создает у читателя готовность в том или ином виде – как отправной пункт для своих рассуждений, как образ для действия по аналогии и т.п. – использовать суждения автора, ход его мыслей, результат наблюдения, разработанную методику, дополнить их, подвергнуть новой проверке).

Для работы с научными текстами применяйте следующие виды чтения:

1. библиографическое – просматривание карточек каталога, рекомендательных списков, сводных списков журналов и статей за год и т.п.;

2. просмотровое – используется для поиска материалов, содержащих нужную информацию, обычно к нему прибегают сразу после работы со списками литературы и каталогами, в результате такого просмотра читатель устанавливает, какие из источников будут использованы в дальнейшей работе;

3. ознакомительное – подразумевает сплошное, достаточно подробное прочтение отобранных статей, глав, отдельных страниц, цель – познакомиться с характером информации, узнать, какие вопросы вынесены автором на рассмотрение, провести сортировку материала;

4. изучающее – предполагает доскональное освоение материала; в ходе такого чтения проявляется доверие читателя к автору, готовность принять изложенную информацию, реализуется установка на предельно полное понимание материала;

5. аналитико-критическое и творческое чтение – два вида чтения близкие между собой тем, что участвуют в решении исследовательских задач. Первый из них предполагает направленный критический анализ, как самой информации, так и способов ее получения и подачи автором; второе – поиск тех суждений, фактов, по которым или в связи с которыми, читатель считает нужным высказать собственные мысли.

Основным для студента является изучающее чтение – именно оно позволяет в работе с учебной литературой накапливать знания в профессиональной области.

При работе с литературой можно использовать основные виды систематизированной записи прочитанного:

1. Аннотирование – предельно краткое связное описание просмотренной или прочитанной книги (статьи), ее содержания, источников, характера и назначения.

2. Планирование – краткая логическая организация текста, раскрывающая содержание и структуру изучаемого материала.

3. Тезирование – лаконичное воспроизведение основных утверждений автора без привлечения фактического материала.

4. Цитирование – дословное выписывание из текста выдержек, извлечений, наиболее существенно отражающих ту или иную мысль автора.

5. Конспектирование – краткое и последовательное изложение содержания прочитанного.

Подготовка к практическим занятиям

При подготовке к практическим занятиям рекомендуется пользоваться материалами лекций, рекомендованной литературой и ресурсами интернет. Вопросы, которые вызывают затруднение при подготовке, должны быть заранее сформулированы и озвучены во время занятий в аудитории для дополнительного разъяснения преподавателем. Ответы, выносимые на обсуждение, должны быть тщательно подготовлены и по ним составлена схема

(план), которой студент пользуется на занятии. При ответе надо логически грамотно выражать и обосновывать свою точку зрения, свободно оперировать понятиями и категориями. При самостоятельном решении задач нужно обосновывать каждый этап решения, исходя из теоретических положений курса.

Подготовка к сдаче коллоквиумов.

При подготовке к сдаче коллоквиумов воспользуйтесь материалами лекций и рекомендованной литературой.

Подготовка к лабораторным занятиям.

Задание на дом к лабораторным занятиям №1-5

Просмотреть материал лекций, учебники и методическое пособие к практическим занятиям и подготовить ответы на вопросы по законам термодинамики

Задачи для самостоятельного решения представлены в Приложении 1.

Задание на дом к лабораторным занятиям №6-13

Просмотреть материал лекций, учебники и методическое пособие, подготовить ответы на вопросы по теории систем переменного состава

Задание на дом к лабораторным занятиям №14-17

Просмотреть материал лекций, учебники и методическое пособие, подготовить ответы на вопросы по теории кинетики реакций

Задачи для самостоятельного решения представлены в Приложении 1.

Задание на дом к лабораторным занятиям №17-30

Просмотреть материал лекций, учебники и методическое пособие, подготовить ответы на вопросы по теории электрохимических процессов.

Задачи для самостоятельного решения представлены в Приложении 1.

Методическое пособие к лабораторным работам находится в Приложении

Подготовка к экзамену и зачету

В процессе подготовки к экзамену и зачету, следует ликвидировать имеющиеся пробелы в знаниях, углубить, систематизировать и упорядочить знания. Особое внимание следует уделить организации подготовки к экзаменам. Для этого важны следующие моменты - соблюдение режима дня: сон не менее 8 часов в сутки; занятия заканчивать не позднее, чем за 2-3 часа до сна; прогулки на свежем воздухе, неутомительные занятия спортом во время перерывов между занятиями. Наличие полных собственных конспектов лекций является необходимым условием успешной сдачи экзамена. Если пропущена какая-либо лекция, необходимо ее восстановить, обдумать, устранить возникшие вопросы, чтобы запоминание материала было осознанным. Следует помнить, что при подготовке к экзаменам вначале надо просмотреть материал по всем вопросам сдаваемой дисциплины, далее отметить для себя наиболее трудные вопросы и обязательно в них разобраться. В заключение еще раз целесообразно повторить основные положения.

VII. МАТЕРИАЛЬНО-ТЕХНИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ

Лекционная аудитория (мультимедийный проектор, настенный экран, ноутбук),

Химические лаборатории с вытяжными шкафами, водоснабжением, муфельные печи, сушильные шкафы, рН-метры, нагревательные приборы, химическая посуда, реактивы. Дистиллятор.

Амперметр МА-11/5 -3 шт. Амперметр М-104 -3 шт. Баня комбинированная - 2 шт. Весы аналитические WA-31. Весы электронные лабораторные HR-200. Весы технические ВЛР-200/01 – 2 шт. Гальванометр М-198/1. Генератор звуковой ЗГ-1 – 2 шт. Источник тока 2744.

Источник тока ПМТ-70. Источник тока ПМА-70. , перистальтический насос, осциллополярограф, каталитические реакторы.

Калориметрическая установка.

Лабораторная установка “Граница растворимости в тройной смеси жидкости”.

Лабораторная установка “Кинетика инверсии сахарозы”.

Лабораторная установка “Константы диссоциации” - 2 шт.

Лабораторная установка “Определение энтальпии нейтрализации” с компьютерным управлением.

Лабораторная установка “Повышение точки кипения”.

Лабораторная установка “Понижение точки замерзания”.

Лабораторная установка “Равновесное распределение”.

Лабораторная установка “Скорость миграции ионов”

Лабораторная установка “Скорость реакции и энергия активации кислотного гидролиза этилацетата”.

Магазин сопротивления Р-33 – 3 шт. Мешалка ММ-2а - 2 шт. Мешалка магнитная ММ-5 – 3 шт.

Мост реохордный Р-38 - 2 шт. Насос Камовского.

Печка для плавления сплавов – 2 шт.

Потенциометр ППТВ. Потенциометр Р-37/1 - 2 шт. Рефрактометр ИРФ-454 Б2М

Термостат НБЕ. Термостат универсальный U-10 - 3 шт.

Сахариметр СУ-1. Стабилизатор напряжения П-36/3 – 2 шт. Электронный потенциометр ЭПП-09 – 2 шт. Модуль “Термический анализ”.

Модуль “Термостат калориметр”.

Модуль “Электрохимия”.

Универсальный контролер.

VIII. ФОНДЫ ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ

Общепрофессиональные компетенции выпускников

Категория (группа) общепрофессиональных компетенций	Код и наименование общепрофессиональной компетенции	Код и наименование индикатора достижения общепрофессиональной
---	---	---

		компетенции
Общепрофессиональные навыки	ОПК-1 Способен анализировать и интерпретировать результаты химических экспериментов, наблюдений и измерений	ОПК-1.1. Систематизирует и анализирует результаты химических экспериментов, наблюдений, измерений, а также результаты расчетов свойств веществ и материалов ОПК-1.2. Предлагает интерпретацию результатов собственных экспериментов и расчетно-теоретических работ с использованием теоретических основ традиционных и новых разделов химии ОПК-1.3. Формулирует заключения и выводы по результатам анализа литературных данных, собственных экспериментальных и расчетно-теоретических работ химической направленности
	ОПК-2 Способен проводить с соблюдением норм техники безопасности химический эксперимент, включая синтез, анализ, изучение структуры и свойств веществ и материалов, исследование процессов с их участием	ОПК-2.1. Работает с химическими веществами с соблюдением норм техники безопасности ОПК-2.2. Проводит синтез веществ и материалов разной природы с использованием имеющихся методик ОПК-2.3. Проводит стандартные операции для определения химического и фазового состава веществ и материалов на их основе ОПК-2.4. Проводит исследования свойств веществ и материалов с использованием серийного научного оборудования

Профессиональные компетенции выпускников

Задача ПД	Код и наименование профессиональной компетенции	Код и наименование индикатора достижения профессиональной компетенции	Основание (ПС, анализ опыта)
ПК по объектам деятельности (научно-исследовательский тип задач)			
Направленность (профиль) – физическая химия			
Осуществление вспомогательной научно-исследовательской деятельности по решению	ПК-1 Способен выбирать и использовать технические средства и методы испытаний для	ПК-1.1. Знает основы планирования отдельных стадий исследования физико-химических свойств веществ и процессов при наличии общего плана НИР ПК-1.2. Умеет готовить элементы	Анализ опыта, ПС: 19.002 26.009 26.014

фундаментальных задач химической направленности; разработка веществ и материалов, создание новых видов химической продукции	решения задач исследования	документации, проекты планов и программ отдельных этапов НИР	40.011
	физико-химических свойств веществ и процессов, поставленных специалистом	ПК-1.3. Умеет выбирать технические средства и методы испытаний (из набора имеющихся) для решения поставленных задач НИР	40.012
	более высокой квалификации	ПК-1.4. Способен готовить объекты исследования физико-химических свойств веществ и процессов	40.033
			40.136

Методические рекомендации, определяющие процедуры оценивания результатов освоения дисциплины

I. Промежуточная аттестация студентов. Промежуточная аттестация студентов по дисциплине проводится в соответствии с локальными нормативными актами ДВФУ и является обязательной.

Экзамен (Средство промежуточного контроля) – Вопросы к экзамену, образцы билетов.

Зачет – Вопросы к зачету.

Вопросы к экзаменам по физической химии

Вопросы к экзамену (5 семестр)

1. Термодинамические системы и термодинамический метод их описания. Термическое равновесие системы. Термодинамические переменные.
2. Температура. Интенсивные и экстенсивные величины. Обратимые и необратимые процессы.
3. Теплота и работы различного рода. Вычисление работы расширения для различных процессов и различных газов. Первый закон термодинамики. Внутренняя энергия.
4. Закон Гесса и его следствия. Стандартные состояния и стандартные теплоты химических реакций. Теплоты сгорания и теплоты образования.
5. Зависимость теплового эффекта реакции от температуры. Формула Кирхгоффа. Зависимость теплоемкости от температуры и расчеты тепловых эффектов реакций. Таблицы стандартных термодинамических величин и их использование в термодинамических расчетах.
6. Второй закон термодинамики и его различные формулировки. Энтропия. Уравнение второго начала термодинамики для обратимых и необратимых процессов. Неравенство Клаузиуса и его объяснение.
7. Энтропия как функция состояния. Изменение энтропии при различных процессах. Изменение энтропии изолированной системы и направление процесса.
8. Фундаментальные уравнения Гиббса. Характеристические функции. Энергия Гельмгольца, энергия Гиббса и их свойства.
9. Уравнения Максвелла. Использование уравнений Максвелла для вывода различных термодинамических соотношений.
10. Условия равновесия и критерии самопроизвольного протекания процессов в изолированных и неизолированных системах.

11. Уравнение Гиббса-Гельмгольца и его роль в химии. Взаимосвязь работы и теплоты химического процесса.
12. Химические потенциалы, их определение, вычисление и свойства. Химический потенциал идеального и неидеального газов. Метод летучести. Различные методы вычисления летучести из опытных данных.
13. Определение понятия “раствор”. Различные способы выражения состава раствора. Смеси идеальных газов. Термодинамические свойства газовых смесей. Идеальные растворы.
14. Давление насыщенного пара жидких растворов. Закон Рауля. Идеальные жидкие растворы и их определение. Термодинамический вывод закона Рауля. Отклонения от закона Рауля.
15. Неидеальные растворы и их свойства. Метод активностей. Коэффициенты активности и их определение по парциальным давлениям компонент.
16. Стандартные состояния при определении химических потенциалов компонент. Симметричная и несимметричная системы отсчета.
17. Изменение температуры затвердевания и кипения растворов. Криоскопический метод определения молярной массы.
18. Осмотические явления. Уравнения Вант-Гоффа для осмотического давления, его термодинамический вывод и область применения.
19. Термодинамическая классификация растворов. Функции смешения для идеальных и неидеальных растворов. Атермические и регулярные растворы и их свойства.
20. Парциальные мольные величины, их свойства и методы определения из опытных данных (для бинарных систем). Уравнение Гиббса-Дюгема.
21. Равновесие жидкость-пар в двухкомпонентных системах. Различные виды диаграмм состояния. Законы Гиббса-Коновалова. Разделение веществ путем перегонки. Азеотропные смеси и их свойства.
22. Гетерогенные системы. Понятие фазы, компонента системы, числа степеней свободы. Правило фаз Гиббса и его применение.
23. Однокомпонентные системы. Диаграммы состояния воды. Фазовые переходы первого рода. Уравнение Клаузиуса-Клапейрона и его применение. Фазовые переходы второго рода. Уравнения Эренфеста, их вывод.
24. Двухкомпонентные системы. Различные диаграммы состояния двухкомпонентных систем и их анализ на основе правила фаз. Системы, образующие твердые растворы и химические соединения с конгруэнтной и инконгруэнтной точкой плавления. Диаграммы с точкой эвтектики.
25. Закон действия масс. Различные виды констант равновесия и связь между ними. Химическая переменная. Термодинамический вывод закона действия масс.
26. Изотерма химической реакции, ее использование. Термодинамическая трактовка понятия о химическом сродстве и работе реакции.
27. Расчеты констант равновесия химических реакций с использованием таблиц стандартных значений термодинамических функций. Приведенная энергия Гиббса и ее использование для расчетов химических равновесий.

28. Расчеты выхода продуктов химических реакций различных типов. Влияние инертного газа на смещение химического равновесия.
29. Зависимость констант равновесия от температуры. Уравнения изобары и изохоры реакции и их термодинамический вывод и использование.
30. Гетерогенные химические равновесия и особенности их термодинамического описания.

Вопросы к экзамену по физической химии (6 семестр)

1. Основные понятия и постулаты формальной кинетики. Прямая и обратная кинетические задачи. Параметры кинетических уравнений.
2. Молекулярность и порядок реакции. Методы определения порядка реакции. Реакции переменного порядка.
3. Уравнение Аррениуса. Способы определения опытной энергии активации и ее связь с энергиями активации элементарных процессов.
4. Кинетическое описание необратимых реакций первого порядка в закрытых системах. Время полупревращения и среднее время жизни исходных молекул.
5. Обратимая реакция первого порядка и определение ее кинетических параметров. Скорость реакции и химическое сродство.
6. Необратимые реакции нулевого и второго порядков, определение константы скорости из опытных данных. Время полупревращения (при одинаковых концентрациях компонентов).
7. Принцип квазистационарных концентраций и область его применения.
8. Уравнение Михаэлиса-Ментен. Определение его кинетических параметров из опытных данных. Сопоставление со схемой Ленгмюра-Хиншельвуда в гетерогенном катализе.
9. Неразветвленные цепные реакции. Скорость темновой и фотохимической реакции образование НВг. Уравнение Боденштейна-Линдау
10. Использование адиабатического приближения для описания химической реакции частиц: поверхность потенциальной энергии, путь реакции, энергия активации.
11. Теория активированного комплекса и статический вывод основного уравнения. Взаимосвязь опытной и истинной энергии активации.
12. Термодинамический аспект теории активированного комплекса. Реакции в растворах. Уравнение Бренстеда-Бьеррума.
13. Теория активных соударений. Уравнение Траутца-Льюиса. Применение теории активных соударений к бимолекулярным реакциям.
14. Интерпретация предэкспоненциального множителя в статическом и термодинамическом аспектах теории активированного комплекса. Энтропия активации.
15. Мономолекулярные реакции и их описание в теории активированного комплекса (в статистическом и термодинамических аспекта, теории соударений. Схема Линдемана. Поправка Хиншельвуда.
16. Законы фотохимии. Квантовый выход. "Двухквантовые процессы". Кинетическая схема Штерна-Фольмера.

17. Основные понятия и классификации в катализе. Механизмы каталитических реакций. Особенности гетерогенно-каталитических процессов.
18. Кинетика реакций специфического кислотного катализа. Механизмы лимитирующие стадии. Функции кислотности Гаммета. Уравнение Бренстеда и его анализ.
19. Кинетика Ленгмюра-Хиншельвуда для реакций на однородной поверхности катализатора. Особенности кинетики и записи константы равновесия в адсорбционном слое (общий случай).
20. Кинетика гетерогенно-каталитических реакций с диффузионными ограничениями. Внешняя диффузия (метод равнодоступной поверхности). Кинетика каталитических реакций во внутренней диффузионной области.
21. Основные положения теории Аррениуса. Причины устойчивости ионов в растворах электролитов. Энергии кристаллической решетки и сольватации ионов.
22. Теория сильных электролитов Дебая-Хюккеля: вывод формулы для потенциала ионной атмосферы в растворе 1,1-валентного электролита.
23. Первое и второе приближения теории Дебая-Хюккеля для расчета среднего ионного коэффициента активности. Современные подходы к теории сильных электролитов.
24. Удельная и эквивалентная электропроводности электронов. Подвижности отдельных ионов. Первоначальная современная формулировки закона Кольрауша.
25. Числа переноса, их зависимость от концентрации раствора. Методы определения чисел переноса. Зависимость эквивалентной электропроводности от температуры и концентрации раствора. Уравнение Онзагера.
26. Процессы диффузии и миграции в растворах электролитов. Формула Нернста-Эйнштейна. Диффузионный потенциал на границе двух разделов.
27. Разности потенциалов в электрохимических системах. Потенциалы Вольта и Гальвани. Потенциал нулевого заряда и методы его определения.
28. Электрохимический потенциал. Условия равновесия на границе электрода с раствором и в электрохимической цепи. Классификация электродов и электрохимических цепей.
29. Определение методом ЭДС энергии Гиббса, энтальпии и энтропии химической реакции.
30. Определение методом ЭДС коэффициентов активности, рН раствора и чисел переноса.
31. Электрокапиллярные явления. Модельные представления о двойном электрическом слое (модели Гельгольца, Гуи - Чапмена, Штерна и Грэма)
32. Лимитирующие стадии в электрохимических реакциях. Поляризация электрода и ток обмена.
33. Диффузионная кинетика электродных процессов: три основных уравнения, вывод уравнения поляризационной кривой для реакции типа $O + ne = R$
34. Основные теории замедленного заряда: Вывод основного уравнения Батлера-Фольмера и его анализ. Уравнение Тафеля.

35. Химические источники тока. Термодинамические и кинетические аспекты их работы. Причины саморазряда.

Образцы экзаменационных билетов
МИНИСТЕРСТВО НАУКИ И ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ
РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ
Федеральное государственное автономное образовательное
учреждение
высшего образования
«Дальневосточный федеральный университет»
Школа естественных наук

ООП 04.03.01- Химия

шифр, название направления подготовки

Дисциплина Физическая химия

Форма обучения очная

Семестр 5 2022- 2023 учебного года

Реализующая кафедра: Физической и аналитической химии

Экзаменационный билет № 1

1. Термодинамический аспект теории активированного комплекса. Реакции в растворах. Уравнение Бренстеда-Бьеррума.

2. Теория активных соударений. Уравнение Траутца-Льюиса. Применение теории активных соударений к бимолекулярным реакциям.

3. Задача.

Зав. кафедрой _____

М.П. (школы)

МИНИСТЕРСТВО НАУКИ И ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ
РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ
Федеральное государственное автономное образовательное
учреждение
высшего профессионального образования
«Дальневосточный федеральный университет»
Школа естественных наук

ООП 04.03.01- Химия

шифр, название направления подготовки

Дисциплина Физическая химия

Форма обучения очная

Семестр 5 2022- 2023 учебного года

Реализующая кафедра: Физической и аналитической химии

Экзаменационный билет № 1

1. Кинетика гетерогенно-каталитических реакций с диффузионными ограничениями. Внешняя диффузия (метод равнодоступной поверхности). Кинетика каталитических реакций во внутренней диффузионной области.

2. Основные положения теории Аррениуса. Причины устойчивости ионов в растворах электролитов. Энергии кристаллической решетки и сольватации ионов.

Зав. кафедрой _____

М.П. (школы)

Вопросы к зачету

1. В чем смысл I закона термодинамики.
2. Тепловой эффект химической реакции.
3. Закон Гесса и следствия из него.
4. Определение стандартных теплот сгорания и образования, интегральной и дифференциальной теплот растворения.
5. Теплота реакции как функция состояния.
6. Знак теплового эффекта растворения. Знак теплового эффекта будет при растворении в воде: а) HCl (газ), б) H_2SO_4 (конц.), в) NaF (крист.)?
7. Какие термодинамические величины определяют методом калориметрии?
8. Принцип калориметрических измерений тепловых эффектов
9. Какие вещества используют в качестве термодинамического стандарта для определения теплового значения калориметра.
10. Что такое правило фаз? Приведите определения следующих понятий: фаза, составляющие вещества, компоненты, число степеней свободы.
11. На чем основан термический анализ? Какие методы термического анализа вы знаете?
12. Чем объясняются скачки температуры на кривых охлаждения?
13. Что такое эвтектика? Примените правило фаз к полученной вами диаграмме плавкости. Какие изменения происходят при охлаждении систем различного состава?
14. Какие упрощения вносят при построении плоских диаграмм состояния бинарных (двухкомпонентных) систем?
15. Что представляют собой диаграммы состояния? Каким системам они соответствуют?
16. Что такое криоскопия? Запишите основное уравнение криоскопии. При каких условиях это уравнение можно использовать для вычисления молярной массы растворенного вещества? Когда основное уравнение криоскопии даст неверные результаты для идеального жидкого раствора?
17. Что называется криоскопической постоянной? Как можно экспериментально определить и теоретически рассчитать ее величину?
18. Как пройдут кривые зависимости давления пара раствора нелетучего вещества различных концентраций, если их нанести на диаграмму состояния чистого растворителя? Можно ли на этой диаграмме показать, как изменяется температура замерзания и кипения раствора в зависимости от его концентрации?

19. Какие свойства растворов называются коллигативными? Перечислите их и напишите соответствующие уравнения.
20. Назовите методы определения молярных масс неэлектролитов и степени диссоциации, основанные на изучении свойств разбавленных растворов.
21. Изотонический коэффициент Вант-Гоффа, методы его определения. От чего зависит величина изотонического коэффициента?
22. Дайте определение понятия “химическое равновесие”. Динамический характер химического равновесия и его подвижность. Что такое обратимые реакции и в чем различие понятия “обратимость реакции” и “обратимость термодинамического процесса”?
23. Закон действия масс. Через какие величины можно выразить константу химического равновесия? Связь между константами равновесия, выраженными различными способами.
24. Каковы термодинамические и молекулярно-кинетические признаки равновесного состояния?
25. От чего зависит K_c и K_p реакции?
26. Сформулируйте принцип смещения химического равновесия.
27. Дайте определение понятия “фазовый переход”. Приведите примеры.
28. Какие процессы относятся к фазовым переходам I-го рода. Приведите уравнение, описывающее фазовые переходы I-го рода. Получите из него уравнение для процесса испарения жидкости.
29. Что называется давлением насыщенного пара чистой жидкости? От чего оно зависит?
30. Как по зависимости $P = f(T)$ определить при заданной температуре тепловой эффект испарения?
31. Понятие катализа. Общие принципы катализа. Гомогенный и гетерогенный катализ. Теория промежуточных соединений.
32. Гетерогенные каталитические реакции. Основные стадии, понятие лимитирующей стадии. Роль адсорбции в кинетике гетерогенных каталитических реакций. Что называется скоростью гетерогенной реакции и от чего она зависит?
33. Диффузионная и кинетическая области протекания гетерогенной каталитической реакции. Какие экспериментальные данные необходимы для установления области протекания реакции? Запишите кинетическое уравнение реакции, наиболее медленной стадией которой является диффузия исходных веществ к поверхности катализатора.
34. Дайте определение идеального раствора. Каковы его основные признаки и при каких условиях он образуется?
35. Чем обусловлены положительные и отрицательные отклонения от закона Рауля. Приведите примеры различных типов бинарных жидких неограниченно смешивающихся растворов.
36. Законы Коновалова-Гиббса. Поясните эти законы на диаграммах состав - температура кипения и состав - давление.

37. Можно ли рассчитать состав пара, находящегося в равновесии с идеальным раствором?
38. В чем состоит и для чего используется “правило рычага”?
39. Какие соотношения связывают изменения термодинамических функций ΔG , ΔH , ΔU , ΔS ?
40. С изменением какой термодинамической функции связана ЭДС гальванического элемента?
41. Каким образом, измеряя ЭДС гальванического элемента, можно рассчитать термодинамические функции реакций?
42. Напишите уравнение реакции, протекающей в гальваническом элементе.
43. Как связаны температурный коэффициент гальванического элемента и теплота процесса гальваническом элементе?
44. Можно ли ЭДС гальванического элемента измерять при помощи вольтметра? Если нет, то почему?
45. С какой из термодинамических величин связан температурный коэффициент ЭДС? Можно ли ее вычислять на основании таблиц стандартных величин для реакции, протекающей в стандартных условиях?
46. Может ли эндотермическая реакция быть источником работы в гальваническом элементе? Когда гальванический элемент работает с нагреванием, когда с охлаждением?
47. Запишите уравнение Гиббса-Гельмгольца и обсудите их физический смысл. Рассмотрите их применение к работе гальванического элемента. Какое слагаемое определяет теплоту обратимо работающего элемента? Какое слагаемое определяет теплоту необратимо работающего элемента?

II. Текущая аттестация студентов. Текущая аттестация студентов по дисциплине проводится в соответствии с локальными нормативными актами ДВФУ и является обязательной.

Примерный перечень оценочных средств (ОС)

I. Устный опрос

1. Собеседование (УО-1) (Средство контроля, организованное как специальная беседа преподавателя с обучающимся на темы, связанные с изучаемой дисциплиной, и рассчитанное на выяснение объема знаний обучающегося по определенному разделу, теме, проблеме и т.п.) - Вопросы по темам/разделам дисциплины.

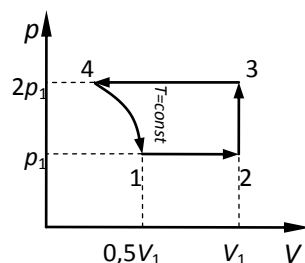
2. Коллоквиум (УО-2) (Средство контроля усвоения учебного материала темы, раздела или разделов дисциплины, организованное как учебное занятие в виде собеседования преподавателя с обучающимися.)- Вопросы по темам/разделам дисциплины.

3. Групповая дискуссия (УО-4) – вопросы для групповой дискуссии.

Вопросы

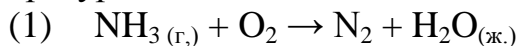
Вариант 1

1. Что является функцией состояния: внутренняя энергия, энтальпия, работа, теплота? Для



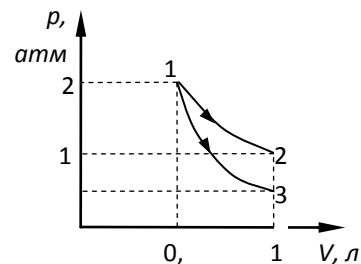
доказательства используйте цикл на рисунке (газ – He, 1 моль)

2. Определите, для каких реакций тепловой эффект возрастает с температурой:



Рассчитайте также стандартный тепловой эффект и изменение внутренней энергии в этих реакциях.

3. В каком из процессов расширения CO_2 механическая работа больше? В точке 1 $T = 20^\circ\text{C}$. Процесс 1→2 совершается при $T = \text{const}$. Процесс 1→3 совершается очень быстро, теплообмена нет.



Вариант 2

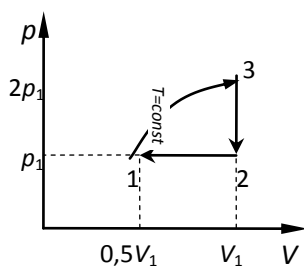
1. Изобразите зависимость теплового эффекта реакции:

$\nu_1 A_1 + \nu_2 A_2 + \dots \rightarrow \nu_1' A_1' + \nu_2' A_2' + \dots$ от температуры, если зависимости сумм теплоемкостей исходных веществ ($\sum \nu_i C_{Pi}$) и продуктов ($\sum \nu_j C_{Pj}$) от температуры имеют вид:



2. С 1 молем идеального газа реализован обратимый цикл, приведенный на рисунке.

Что является функцией состояния: внутренняя энергия, работа, теплота? Для доказательства используйте цикл на рисунке (газ – азот)

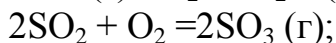
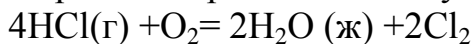


При
является

каких условиях *теплота процесса Q* функцией состояния?

3. Сформулируйте *закон Гесса*.

Определить разность между Q_p и Q_v при 250 С для следующих реакций:



Вариант 3

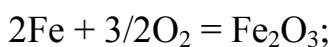
1. Изобразите зависимость теплового эффекта реакции:

$\nu_1 A_1 + \nu_2 A_2 + \dots \rightarrow \nu_1' A_1' + \nu_2' A_2' + \dots$ от температуры, если зависимости сумм теплоемкостей исходных веществ ($\sum \nu_i C_{Pi}$) и продуктов ($\sum \nu_j C_{Pj}$) от температуры имеют вид:



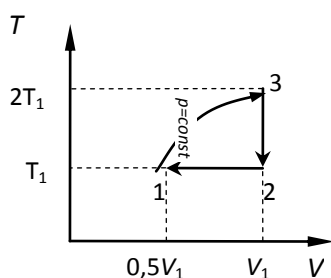
2. Закон Гесса. Стандартные состояния и стандартные энтальпии реакций. Энтальпии сгорания. Энтальпии образования.

Определить разность между Q_p и Q_v при 250 С для следующих реакций:



3. С 1 молем идеального газа реализован обратимый цикл, приведенный на рисунке.

Что является функцией состояния: внутренняя энергия, работа, теплота? Для доказательства используйте цикл на рисунке (газ – водород)



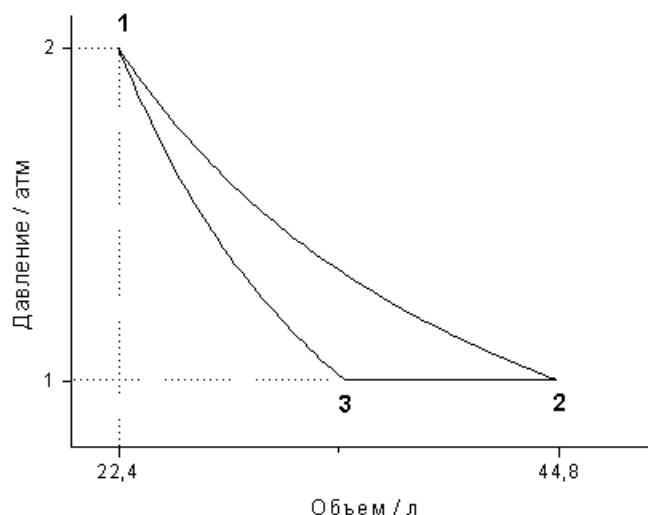
Вариант 4

1. Изменение теплоты в зависимости от температуры и объема в некоторой системе описывается уравнением:

$$\delta Q = C \cdot dT + \left(\frac{RT}{V} \right) dV$$

(C и R - постоянные). Является ли теплота функцией состояния в данном случае? Ответ обоснуйте.

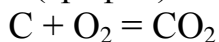
2. Один моль идеального одноатомного газа вступает в следующий замкнутый цикл:



Процесс 1 → 2 - изотермический, 3 → 1 - адиабатический. Рассчитайте объемы состояний 2 и 3, а также температуры состояний 1, 2 и 3, считая стадии 1 → 2 и 3 → 1 обратимыми. Рассчитайте работу, теплоту, ΔU и ΔH для каждой стадии, а также во всем цикле.

3. Сформулируйте следствия из **закона Гесса**.

Определить разность между Q_p и Q_v при 200°C для следующих реакций:



Вариант 5

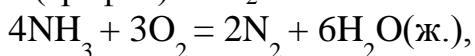
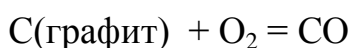
1. Один моль ксенона, находящийся при 25°C и 2 атм, расширяется адиабатически: а) обратимо до 1 атм, б) обратимо до 0,5 атм. Какой будет конечная температура в каждом случае? Рассчитайте работу в этих процессах.

2. Газ, расширяясь от 10 до 16 л при постоянном давлении 101,3 кПа, поглощает 126 Дж теплоты. Определите изменение внутренней энергии и энтальпии газа.

Объясните, почему для любой термодинамической системы $C_p > C_v$.

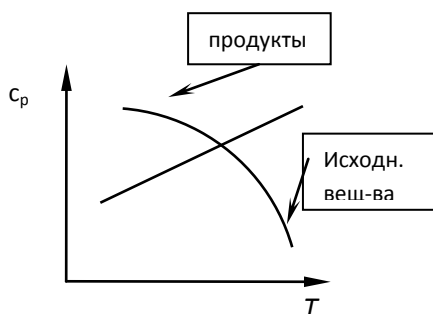
3. Закон Гесса и его следствия. Энтальпии сгорания. Энтальпии образования.

Определить разность между Q_p и Q_v при 200°C для следующих реакций:



4. Изобразите зависимость теплового эффекта реакции:

$\nu_1 A_1 + \nu_2 A_2 + \dots \rightarrow \nu_1' A_1' + \nu_2' A_2' + \dots$ от температуры, если зависимости сумм теплоемкостей исходных веществ ($\sum \nu_i C_{Pi}$) и продуктов ($\sum \nu_j C_{Pj}$) от температуры имеют вид:



Вопросы к собеседованию

1. Сформулируйте и запишите I закон термодинамики.
2. Определите понятие “тепловой эффект химической реакции”.
3. Закон Гесса и следствия из него.
4. Дайте определение стандартных теплот сгорания и образования, интегральной и дифференциальной теплот растворения.
5. В каких случаях теплота реакции может являться функцией состояния.
6. Чем определяется знак теплового эффекта растворения? Предположите, каков знак теплового эффекта будет при растворении в воде: а) HCl (газ), б) H₂SO₄ (конц.), в) NaF (крист.)?
7. Какие термодинамические величины определяют методом калориметрии?
8. Принцип калориметрических измерений тепловых эффектов: типы калориметров, термометр Бекмана, тепловое значение калориметра и способы его определения, учет теплообмена с окружающей средой.
9. Какие вещества используют в качестве термодинамического стандарта для определения теплового значения калориметра (в работах 1 и 2).
10. Какие реакции пригодны для термодинамических измерений?
11. Влияет ли степень измельчения соли на величину и точность определения теплоты растворения соли?
12. Что такое правило фаз? Приведите определения следующих понятий: фаза, составляющие вещества, компоненты, число степеней свободы.
13. На чем основан термический анализ? Какие методы термического анализа вы знаете?
14. Чем объясняются скачки температуры на кривых охлаждения?
15. Что такое эвтектика? Примените правило фаз к полученной вами диаграмме плавкости. Какие изменения происходят при охлаждении систем различного состава?
16. Какие упрощения вносят при построении плоских диаграмм состояния бинарных (двухкомпонентных) систем?

17. Что представляет собой треугольник Таммана и для определения какой величины он служит?
18. Что представляют собой диаграммы состояния? Каким системам они соответствуют?
19. Что такое криоскопия? Запишите основное уравнение криоскопии. При каких условиях это уравнение можно использовать для вычисления молярной массы растворенного вещества? Когда основное уравнение криоскопии даст неверные результаты для идеального жидкого раствора?
20. Что называется криоскопической постоянной? Как можно экспериментально определить и теоретически рассчитать ее величину?
21. Как пройдут кривые зависимости давления пара раствора нелетучего вещества различных концентраций, если их нанести на диаграмму состояния чистого растворителя? Можно ли на этой диаграмме показать, как изменяется температура замерзания и кипения раствора в зависимости от его концентрации?
22. Какими соображениями необходимо руководствоваться при выборе растворителя для криоскопического метода определения молярной массы растворенного вещества?
23. Какие свойства растворов называются коллигативными? Перечислите их и напишите соответствующие уравнения.
24. Назовите методы определения молярных масс неэлектролитов и степени диссоциации, основанные на изучении свойств разбавленных растворов.
25. Изотонический коэффициент Вант-Гоффа, методы его определения. От чего зависит величина изотонического коэффициента?
26. Что такое поляризация и поляризуемость вещества? Какова связь между ними?
27. Назовите основные составляющие поляризации вещества.
28. Каковы особенности поляризации вещества в полях высокой частоты?
29. Что называется рефракцией вещества, от чего она зависит, какова ее размерность? Методы ее экспериментального определения?
30. Какую информацию о веществе можно получить, зная величину его молярной рефракции?
31. Дайте определение понятия “химическое равновесие”. Динамический характер химического равновесия и его подвижность. Что такое обратимые реакции и в чем различие понятия “обратимость реакции” и “обратимость термодинамического процесса”?
32. Закон действия масс. Через какие величины можно выразить константу химического равновесия? Связь между константами равновесия, выраженными различными способами.
33. Каковы термодинамические и молекулярно-кинетические признаки равновесного состояния?
34. От чего зависит K_c и K_p реакции?
35. Сформулируйте принцип смещения химического равновесия.
36. Дайте определение понятия “фазовый переход”. Приведите примеры.

37. Какие процессы относятся к фазовым переходам I-го рода. Приведите уравнение, описывающее фазовые переходы I-го рода. Получите из него уравнение для процесса испарения жидкости.
38. Что называется давлением насыщенного пара чистой жидкости? От чего оно зависит?
39. Как по зависимости $P = f(T)$ определить при заданной температуре тепловой эффект испарения?
40. Понятие катализа. Общие принципы катализа. Гомогенный и гетерогенный катализ. Теория промежуточных соединений.
41. Гетерогенные каталитические реакции. Основные стадии, понятие лимитирующей стадии. Роль адсорбции в кинетике гетерогенных каталитических реакций. Что называется скоростью гетерогенной реакции и от чего она зависит?
42. Диффузионная и кинетическая области протекания гетерогенной каталитической реакции. Какие экспериментальные данные необходимы для установления области протекания реакции? Запишите кинетическое уравнение реакции, наиболее медленной стадией которой является диффузия исходных веществ к поверхности катализатора.
43. Дайте определение идеального раствора. Каковы его основные признаки и при каких условиях он образуется?
44. Чем обусловлены положительные и отрицательные отклонения от закона Рауля. Приведите примеры различных типов бинарных жидких неограниченно смешивающихся растворов.
45. Законы Коновалова-Гиббса. Поясните эти законы на диаграммах состав - температура кипения и состав - давление.
46. Можно ли рассчитать состав пара, находящегося в равновесии с идеальным раствором?
47. В чем состоит и для чего используется “правило рычага”?
48. Какие соотношения связывают изменения термодинамических функций ΔG , ΔH , ΔU , ΔS ?
49. С изменением какой термодинамической функции связана ЭДС гальванического элемента?
50. Каким образом, измеряя ЭДС гальванического элемента, можно рассчитать термодинамические функции реакций?
51. Напишите уравнение реакции, протекающей в гальваническом элементе.
52. Как связаны температурный коэффициент гальванического элемента и теплота процесса гальваническом элементе?
53. Можно ли ЭДС гальванического элемента измерять при помощи вольтметра? Если нет, то почему?
54. С какой из термодинамических величин связан температурный коэффициент ЭДС? Можно ли ее вычислять на основании таблиц стандартных величин для реакции, протекающей в стандартных условиях?

55. Может ли эндотермическая реакция быть источником работы в гальваническом элементе? Когда гальванический элемент работает с нагреванием, когда с охлаждением?

56. Запишите уравнение Гиббса-Гельмгольца и обсудите их физический смысл. Рассмотрите их применение к работе гальванического элемента. Какое слагаемое определяет теплоту обратимо работающего элемента? Какое слагаемое определяет теплоту необратимо работающего элемента?

Вопросы для групповой дискуссии

1. Принцип калориметрических измерений тепловых эффектов: типы калориметров, термометр Бекмана, тепловое значение калориметра и способы его определения, учет теплообмена с окружающей средой.
2. Какие реакции пригодны для термодимических измерений?
3. Что такое правило фаз? Приведите определения следующих понятий: фаза, составляющие вещества, компоненты, число степеней свободы.
4. На чем основан термический анализ? Какие методы термического анализа вы знаете?
5. Что представляет собой треугольник Таммана и для определения какой величины он служит?
6. Что представляют собой диаграммы состояния? Каким системам они соответствуют?
7. Что такое криоскопия? Запишите основное уравнение криоскопии. При каких условиях это уравнение можно использовать для вычисления молярной массы растворенного вещества? Когда основное уравнение криоскопии даст неверные результаты для идеального жидкого раствора?

II. Письменные работы

1. Тест (ПР-1) (Система стандартизированных заданий, позволяющая автоматизировать процедуру измерения уровня знаний и умений обучающегося) - Фонд тестовых заданий.

2. Контрольная работа (ПР-2) (Средство проверки умений применять полученные знания для решения задач определенного типа по теме или разделу) - Комплект контрольных заданий по вариантам.

3. Лабораторная работа (ПР -6) (Средство для закрепления и практического освоения материала по определенному разделу) - Комплект лабораторных заданий представлен в приложении 3.

4. Творческие задания (ПР-13).

Тестовые задания для текущей проверки

ВАРИАНТ 1

1. ИЗОЛИРОВАННАЯ ТЕРМОДИНАМИЧЕСКАЯ СИСТЕМА
 - 1) закрыта для массопереноса, открыта для теплопереноса
 - 2) открыта для тепло- и массопереноса
 - 3) закрыта для тепло- и массопереноса

2. ХИМИЧЕСКИЙ ПОТЕНЦИАЛ КОМПОНЕНТА ПРИ $P, T = \text{const}$, ЭТО

- 1) полная энергия одного моль
- 2) парциальная мольная энергия Гельмгольца
- 3) парциальная энергия Гиббса на 1 моль

3. ПО ЗАКОНУ ГИББСА-КОНОВАЛОВА ГАЗ НАД РАСТВОРОМ ОБОГАЩЕН КОМПОНЕНТОМ:

- 1) более летучим
- 2) менее летучим
- 3) более легким

4. В ТОЧКЕ ФАЗОВОГО ПЕРЕХОДА ВЫПОЛНЯЕТСЯ РАВЕНСТВО (при $P, T = \text{const}$)

- 1) $\Delta G = 0$
- 2) $\Delta S = 0$
- 3) $\Delta H = 0$

ВАРИАНТ 2

1. НЕЗАВИСИМЫМИ ТЕРМОДИНАМИЧЕСКИМИ ПАРАМЕТРАМИ ЯВЛЯЮТСЯ

- 1) давление и объем
- 2) внутренняя энергия и химический потенциал
- 3) давление и энергия Гиббса

2. ХИМИЧЕСКИЙ ПОТЕНЦИАЛ КОМПОНЕНТА ИДЕАЛЬНОЙ СИСТЕМЫ С УВЕЛИЧЕНИЕМ ЕГО КОНЦЕНТРАЦИИ

- 1) увеличивается
- 2) увеличивается, затем уменьшается
- 3) уменьшается

3. ДЛЯ РАБОТЫ (A) СПРАВЕДЛИВО ВЫРАЖЕНИЕ:

- 1) $\oint \partial A = 0$
- 2) $\oint \partial A \geq 0$
- 3) $\oint \partial A \neq 0$

4. УРАВНЕНИЕ КЛАУЗИУСА-КЛАПЕЙРОНА ДЛЯ ФАЗОВЫХ ПЕРЕХОДОВ ПЕРВОГО РОДА СВЯЗЫВАЕТ

- 1) теплоту перехода и изменение теплоемкости
- 2) теплоту и температуру перехода с изменением теплоемкости
- 3) теплоту и температуру перехода с изменением объема

ВАРИАНТ 3

5. ЭКСТЕНСИВНЫМИ ТЕРМОДИНАМИЧЕСКИМИ ПАРАМЕТРАМИ ЯВЛЯЮТСЯ

- 1) масса и энтропия
- 2) температура и масса
- 3) температура и энтропия

6. ФУНДАМЕНТАЛЬНОЕ УРАВНЕНИЕ ГИББСА СВЯЗЫВАЕТ ИЗМЕНЕНИЕ ЭНЕРГИИ ГИББСА С ИЗМЕНЕНИЕМ ВЕЛИЧИНЫ:

- 1) Q, A , количества вещества
- 2) P, T , количества вещества
- 3) P, V, T

7. МЕХАНИЧЕСКАЯ РАБОТА В АДИАБАТИЧЕСКОМ ПРОЦЕССЕ РАВНА:

- 1) $-\Delta U$
- 2) ΔU
- 3) 0

8. ДАВЛЕНИЕ ПАРА ВЕЩЕСТВА НАД РАСТВОРОМ С УВЕЛИЧЕНИЕМ КОНЦЕНТРАЦИИ ВЕЩЕСТВА

- 1) увеличивается
- 2) уменьшается
- 3) не изменяется

Контрольные работы

Контрольная работа №1 Первый закон термодинамики.

1. 2 моль идеального газа занимают объем V_1 при температуре T_1 . Вначале газ при постоянном объеме изменяет первоначальное давление до значения P_2 , а затем изобарически возвращается к первоначальной температуре T_1 . Рассчитайте ΔU , ΔH , Q и A в этих процессах, а также T_2 в конце изохорического процесса.

№ варианта	Газ	$V_1 \cdot 10^3, \text{ м}^3$	$T_1, \text{ К}$	$P_2 \cdot 10^5, \text{ Па}$	№ варианта	Газ	$V_1 \cdot 10^3, \text{ м}^3$	$T_1, \text{ К}$	$P_2 \cdot 10^5, \text{ Па}$
1	O ₂	49,20	300	3,03	15	He	16,40	1000	1,01
2	N ₂	20,50	250	1,01	16	He	14,35	700	4,04
3	H ₂	43,70	400	4,04	17	He	21,87	400	3,53
4	F ₂	12,30	300	3,53	18	He	24,60	300	1,51
5	O ₂	24,60	298	1,51	19	Ar	89,50	273	2,02
6	N ₂	49,20	600	0,76	20	Ar	27,33	500	1,51
7	Cl ₂	27,33	500	1,51	21	Ar	49,20	600	0,46
8	CO	89,50	273	2,02	22	Ne	24,60	298	2,53
9	H ₂	24,60	300	8,08	23	Ne	12,30	300	2,02

2. Идеальный газ, занимающий объем V_1 , при давлении P_1 сначала изотермически расширяется до давления P_2 , а затем адиабатически сжимается до первоначального объема V_1 . Рассчитайте ΔU , ΔH , Q и A в этих процессах, а также V_2 после изотермического расширения и T_2 после адиабатического сжатия.

№ варианта	Газ	n, моль	$P_1 \cdot 10^{-5}$, Па	$V_1 \cdot 10^3$, м ³	T_1 , К	$P_2 \cdot 10^{-5}$, Па
1	He	2	1,01	49,20	-	0,707
2	He	2	2,02	20,50	-	1,414
3	Ne	-	1,51	43,70	400	1,010
4	Ne	-	4,04	12,30	300	2,020
5	Ar	2	1,51	24,60	-	1,010
6	Ar	2	2,02	49,20	-	0,760

Контрольная работа № 2

1. Вычислите тепловой эффект реакции A при 298 К: а) при $P = \text{const}$; б) при $V = \text{const}$. Тепловые эффекты образования веществ при стандартных условиях возьмите из справочника.

№ вариант	Реакция А	№ вариант	Реакция А
1	$2H_2 + CO = CH_3OH_{(ж)}$	14	$SO_2 + Cl_2 = SO_2Cl_2$
2	$4HCl + O_2 = 2H_2O_{(ж)} + 2Cl_2$	15	$CO + 3H_2 = CH_4 + H_2O_{(ж)}$
3	$NH_4Cl_{(тв)} = NH_3 + HCl$	16	$2CO + SO_2 = S_{(ромб)} + 2CO_2$

1. Вычислите тепловой эффект реакции при температуре T .

№ варианта	Реакция А	T , К	T_1 , К
1	$2H_2 + CO = CH_3OH_{(г)}$	800	350
2	$4HCl + O_2 = 2H_2O_{(ж)} + 2Cl_2$	750	650
3	$\beta\text{-}NH_4Cl = NH_3 + HCl$	455	450
4	$2N_2 + 6H_2O_{(г)} = 4NH_3 + 3O_2$	1300	1000
5	$4NO + 6H_2O_{(г)} = 4NH_3 + 5O_2$	1000	900

Контрольная работа №3 Химическое равновесие

1. Газообразные вещества A и B реагируют с образованием газообразного продукта C :

1) выразите K_p и K_c через равновесное количество вещества C , равное x , если исходные вещества A и B взяты в стехиометрических

количествах при общем давлении равновесной системы P и температуре T , К;

2) рассчитайте K_p и K_c при $T = 300$ К, если $P = 7,5 \cdot 10^4$ Па, $x = 0,45$;

3) вычислите равновесное количество вещества C при давлении в равновесной системе $3 \cdot 10^4$ Па и 300 К;

4) рассчитайте степень превращения вещества A и B при 300 К.

№ варианта	Уравнение реакции	№ варианта	Уравнение реакции
1	$A + B = \frac{1}{2}C$	14	$3A + \frac{1}{2}B = 2C$
2	$\frac{1}{2}A + B = C$	15	$\frac{1}{2}A + \frac{1}{2}B = 3C$
3	$3A + B = 2C$	16	$\frac{1}{2}A + \frac{1}{2}B = C$
4	$2A + 3B = 3C$	17	$A + 3B = 3C$
5	$2A + \frac{1}{2}B = 2C$	18	$3A + B = C$
6	$3A + \frac{1}{2}B = C$	19	$A + 2B = 2C$
7	$A + 2B = C$	20	$A + 2B = 3C$
8	$A + B = 3C$	21	$A + B = 2C$

Контрольная работа №4

На основании зависимости общего давления реакционной смеси от времени протекания реакции A при постоянном объеме 1 м^3 и температуре T К

1. Определите концентрацию исходного вещества, моль/л.
2. Начертите график зависимости концентрации исходного вещества от времени.
3. Вычислите $\lg C$ и $1/C$ для всех значений времени.
4. Дайте график зависимости $\lg C = f(t)$ и $1/C = f(t)$.
5. На основании характера графиков сделайте вывод относительно порядка реакции A .
6. Определите константу скорости реакции.
7. Запишите кинетическое уравнение для реакции A в дифференциальном виде (а) и в интегральном виде (б).
8. Определите количество молей исходного вещества, которое прореагировало к моменту времени t_1 .
9. Определите общее давление в системе в момент времени t_1 .
10. Определите время, за которое прореагирует 10% исходного вещества.
11. Определите период полупревращения для реакции A .

Темы индивидуальных творческих заданий для презентаций

Выбрать любой из ниже перечисленных тем (по согласованию с преподавателем) и подготовиться к презентации. Составить план презентации по выбранной теме, согласованной с преподавателем.

Темы для презентаций:

1. Основные понятия и определения в химической кинетике: скорость реакции, порядок, молекулярность, константа скорости химической реакции. Методы определения порядков реакции.
2. Расчеты констант скоростей и порядков реакций.
3. Кинетика сложных химических реакций (обратимые и параллельные реакции).
4. Последовательные реакции. Метод стационарных концентраций.
5. Влияние температуры на скорость химических реакций.

Критерии оценки знаний умений и навыков при текущей проверке

I. Оценка устных ответов:

Отметка "Отлично"

1. Дан полный и правильный ответ на основе изученных теорий.
2. Материал понят и изучен.
3. Материал изложен в определенной логической последовательности, литературным языком.
4. Ответ самостоятельный.

Отметка "Хорошо"

- 1, 2, 3, 4 – аналогично отметке "Отлично".
5. Допущены 2-3 несущественные ошибки, исправленные по требованию учителя, наблюдалась "шероховатость" в изложении материала.

Отметка "Удовлетворительно"

1. Учебный материал, в основном, изложен полно, но при этом допущены 1-2 существенные ошибки (например, неумение применять законы и теории к объяснению новых фактов).
2. Ответ неполный, хотя и соответствует требуемой глубине, построен несвязно.

Отметка "Неудовлетворительно"

1. Незнание или непонимание большей или наиболее существенной части учебного материала.
2. Допущены существенные ошибки, которые не исправляются после уточняющих вопросов, материал изложен несвязно.

II. Оценка умения решать задачи:

Отметка "Отлично"

1. В решении и объяснении нет ошибок.
2. Ход решения рациональный.
3. Если необходимо, решение произведено несколькими способами.
4. Допущены ошибки по невнимательности (оговорки, описки).

Отметка "Хорошо"

1. Существенных ошибок нет.
2. Допущены 1-2 несущественные ошибки или неполное объяснение, или использование 1 способа при заданных нескольких.

Отметка "Удовлетворительно"

1. Допущено не более одной существенной ошибки, записи неполны, неточности.

2. Решение выполнено с ошибками в математических расчетах.

Отметка "Неудовлетворительно"

1. Решение осуществлено только с помощью учителя.

2. Допущены существенные ошибки.

3. Решение и объяснение построены не верно.

III. Оценка письменных работ:

Критерии те же. Из оценок за каждый вопрос выводится средняя итоговая оценка за письменную работу.