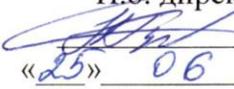


МИНИСТЕРСТВО НАУКИ И ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ  
 Федеральное государственное автономное образовательное учреждение высшего образования  
 «НАЦИОНАЛЬНЫЙ ИССЛЕДОВАТЕЛЬСКИЙ  
 ТОМСКИЙ ПОЛИТЕХНИЧЕСКИЙ УНИВЕРСИТЕТ»

УТВЕРЖДАЮ  
 И.о. директора ИШПР  
  
 Н.В. Гусева  
 «25» 06 2020 г.

**РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ДИСЦИПЛИНЫ**  
**ПРИЕМ 2018 г.**  
**ФОРМА ОБУЧЕНИЯ очная**

Физическая химия			
Направление подготовки/ специальность	18.03.01 Химическая технология		
Образовательная программа (направленность (профиль))	Химический инжиниринг		
Специализации	Химическая технология керамики и композиционных материалов		
Уровень образования	высшее образование – бакалавриат		
Курс	2	семестр	4
Трудоемкость в кредитах (зачетных единицах)	3		
Виды учебной деятельности	Временной ресурс		
Контактная (аудиторная) работа, ч	Лекции		16
	Практические занятия		16
	Лабораторные занятия		16
	ВСЕГО		48
	Самостоятельная работа, ч		60
	ИТОГО, ч		108

Вид промежуточной аттестации	Зачет	Обеспечивающее подразделение	ОХИ ИШПР
Заведующий кафедрой - руководитель ОХИ на правах кафедры			Короткова Е.И.
Руководитель ООП			Ревва И.Б.
Преподаватель			Сметанина Е.И.

2020 г.

## 1. Цели освоения дисциплины

Целями освоения дисциплины является формирование у обучающихся по ООП 18.03.01 «Химическая технология» (п. 5. Общей характеристики ООП) состава компетенций для подготовки к профессиональной деятельности.

Код компетенции	Наименование компетенции	Составляющие результатов освоения (дескрипторы компетенций)	
		Код	Наименование
ОПК (У)-1	Способность и готовность использовать основные законы естественнонаучных дисциплин в профессиональной деятельности	ОПК(У)-1.В8	Владеет навыками вычисления тепловых эффектов, констант равновесия химических реакций; давления пара, состава фаз в бинарных системах
		ОПК(У)-1.У8	Умеет прогнозировать влияние различных факторов на равновесие, определять направление протекания процесса
		ОПК(У)-1.38	Знает уравнения химической термодинамики; химических и фазовых равновесий в многокомпонентных системах, в растворах
ДПК (У)-1	Способность проводить стандартные испытания материалов и изделий, проводить физические и химические эксперименты, проводить обработку и анализ результатов	ДПК(У)-1.В3	Владеет навыками экспериментального определения физико-химических параметров химических реакций и фазовых переходов
		ДПК(У)-1.У3	Умеет рассчитывать параметры химических и фазовых равновесий в многокомпонентных системах
		ДПК(У)-1.33	Знает методы описания химических и фазовых равновесий в многокомпонентных системах, в растворах

## 2. Место дисциплины в структуре ООП

Дисциплина «Физическая химия» относится к базовой части Блока 1 учебного плана образовательной программы «Химическая технология».

## 3. Планируемые результаты обучения по дисциплине

После успешного освоения дисциплины будут сформированы результаты обучения:

Код	Планируемые результаты обучения по дисциплине		Компетенция
	Наименование		
РД-1	Применять знания законов, теорий, уравнений, методов физической химии при изучении и разработке химико-технологических процессов		ОПК(У)-1
РД-2	Выполнять расчеты по термодинамике химических процессов		ОПК(У)-1
РД-3	Применять экспериментальные методы определения физико-химических свойств веществ и параметров химических реакций		ДПК(У)-1
РД-4	Выполнять обработку и анализ данных, полученных при теоретических и экспериментальных исследованиях		ДПК(У)-1

Оценочные мероприятия текущего контроля и промежуточной аттестации

представлены в календарном рейтинг-плане дисциплины.

#### 4. Структура и содержание дисциплины

##### Основные виды учебной деятельности

Разделы дисциплины	Формируемый результат обучения по дисциплине	Виды учебной деятельности	Объем времени, ч.
<b>Раздел 1. Законы термодинамики.</b> Термодинамические потенциалы	РД-1-4	Лекции	6
		Практические занятия	6
		Лабораторные занятия	4
		Самостоятельная работа	13
<b>Раздел 2. Химическое равновесие</b>	РД-1-4	Лекции	2
		Практические занятия	4
		Лабораторные занятия	4
		Самостоятельная работа	18
<b>Раздел 3. Фазовое равновесие</b>	РД-1-4	Лекции	4
		Практические занятия	4
		Лабораторные занятия	4
		Самостоятельная работа	11
<b>Раздел 4. Растворы</b>	РД-1-4	Лекции	4
		Практические занятия	2
		Лабораторные занятия	4
		Самостоятельная работа	18

Содержание разделов дисциплины:

##### **Раздел 1. Законы термодинамики. Термодинамические потенциалы**

Первый закон термодинамики и его применение. Закон Гесса. Способы расчета тепловых эффектов химических реакций. Теплоемкость. Зависимость теплового эффекта реакций от температуры. Закон Кирхгофа. Второе начало термодинамики. Изменение энтропии в обратимых и необратимых процессах. Постулат Планка, третье начало термодинамики. Абсолютная энтропия веществ и ее вычисление. Энергия Гиббса и энергия Гельмгольца. Термодинамические потенциалы как критерий направления протекания процессов, расчет из изменения в различных процессах. Характеристические функции. Условия равновесия в системах переменного состава. Химический потенциал, уравнения для его расчета в идеальных и реальных системах.

##### **Темы лекций:**

1. Основные понятия химической термодинамики. Первый закон термодинамики. Закон Гесса. Теплоемкость. Закон Кирхгофа.
2. Второй закон термодинамики. Термодинамические потенциалы.
3. Постулат Планка. Химический потенциал.

##### **Темы практических занятий:**

1. Расчет тепловых эффектов химических реакций.
2. Расчеты теплоемкости и количества теплоты. Расчет зависимости тепловых эффектов от температуры по закону Кирхгофа
3. Расчет изменения энтропии в различных процессах. Расчет термодинамических потенциалов в различных процессах

##### **Названия лабораторных работ:**

1. Определение теплоты растворения неизвестной соли.
2. Определение теплоты парообразования легколетучих жидкостей.

##### **Раздел 2. Химическое равновесие**

Уравнение изотермы химической реакции. Закон действующих масс. Константа

равновесия. Химическое сродство. Константы равновесия гомогенных и гетерогенных реакций. Вычисление состава равновесной смеси, выхода продукта, степени превращения, степени диссоциации. Зависимость константы равновесия от температуры. Уравнение изобары и изохоры химической реакции. Принцип Ле - Шателье - Брауна. Влияние температуры, давления и посторонних примесей на химическое равновесие.

**Темы лекций:**

1. Химическое равновесие. Уравнения изотермы, изобары, изохоры химической реакции. Влияние температуры, давления и посторонних примесей на химическое равновесие.

**Темы практических занятий:**

1. Расчет константы равновесия, степени диссоциации и равновесного состава смеси.

2. Расчеты по уравнению изотермы химической реакции. Зависимость константы равновесия от температуры

**Названия лабораторных работ:**

1. Исследование химического равновесия в гетерогенной системе.

<b>Раздел 3. Фазовое равновесие</b>
-------------------------------------

Условие термодинамического равновесия в многофазных многокомпонентных системах. Правило фаз Гиббса. Фазовое равновесие в однокомпонентных системах. Уравнение Клаузиуса – Клапейрона. Фазовые диаграммы однокомпонентных систем. Тройная точка. Фазовые равновесия в двухкомпонентных системах. Термический анализ. Твердые растворы. Взаимная растворимость двух жидкостей. Диаграммы состояния двухкомпонентных систем. Равновесия в многокомпонентных системах.

**Темы лекций:**

1. Фазовое равновесие в однокомпонентных системах. Уравнение Клаузиуса-Клапейрона. Правило Фаз Гиббса.

2. Фазовые диаграммы двухкомпонентных систем.

**Темы практических занятий:**

1. Расчет фазового равновесия в однокомпонентных системах

2. Анализ фазовых диаграмм состояния двухкомпонентных систем

**Названия лабораторных работ:**

1. Термический анализ. Построение диаграммы плавкости системы дифениламин-нафталин.

<b>Раздел 4. Растворы</b>
---------------------------

Экстенсивные и интенсивные свойства растворов. Парциальные молярные величины. Классификация растворов. Химический потенциал компонента идеального и неидеального раствора. Активность. Давление пара компонентов над раствором. Понижение температуры замерзания и повышение температуры кипения растворов. Предельная растворимость твердого вещества в растворе. Осмотическое давление. Экстракция. Летучие смеси. Законы Коновалова. Перегонка бинарных смесей.

**Темы лекций:**

1. Растворы. Парциальные молярные величины. Типы растворов.

2. Термодинамические свойства растворов. Летучие смеси.

**Темы практических занятий:**

1. Расчет состава растворов, парциальных молярных величин, свойств предельно разбавленных растворов.

**Названия лабораторных работ:**

1. Перегонка бинарных смесей.

## 5. Организация самостоятельной работы студентов

Самостоятельная работа студентов при изучении дисциплины «Физическая химия» предусмотрена в видах и формах:

- Работа с лекционным материалом, поиск и обзор литературы и электронных источников информации по индивидуально заданной проблеме курса;
- Работа в электронном курсе (изучение теоретического материала, выполнение индивидуальных заданий и контролируемых мероприятий и др.);
- Изучение тем, вынесенных на самостоятельную проработку;
- Выполнение домашних заданий;
- Подготовка к лабораторным работам, к практическим занятиям, коллоквиумам;
- Подготовка к оценивающим мероприятиям.

## 6. Учебно-методическое и информационное обеспечение дисциплины

### 6.1 Учебно-методическое обеспечение

1. Краткий справочник физико-химических величин / под ред. А. А. Равделя, А. М. Пономаревой. – 12-е изд. – Москва: АРИС, 2010. – 239 с. – Текст: непосредственный.

2. Сметанина Е.И. Лабораторный практикум по физической химии: учебное пособие / Е. И. Сметанина, В. А. Колпаков; Национальный исследовательский Томский политехнический университет. – 3-е изд., стер. – Томск : Изд-во ТПУ, 2017. – URL: <http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2017/m067.pdf> (дата обращения: 19.06.2018). – Режим доступа: из корпоративной сети ТПУ. – Текст: электронный.

3. Стромберг А.Г. Сборник задач по химической термодинамике: учебное пособие / А.Г. Стромберг, Х.А. Лельчук, А.И. Картушинская. – 3-е изд., стер. – Москва : Альянс, 2009. – 192 с. – Текст: непосредственный.

4. Стромберг А. Г. Физическая химия: учебник для вузов / А. Г. Стромберг, Д. П. Семченко. – 7-е изд., стер. – Москва: Высшая школа, 2009. – 527 с. – Текст: непосредственный.

### Дополнительная литература

1. Горшков, В.И. Основы физической химии : учебник / В.И. Горшков, И.А. Кузнецов. — 6-е изд. — Москва : Лаборатория знаний, 2017. — 410 с. — Текст : электронный // Лань : электронно-библиотечная система. — URL: <https://e.lanbook.com/book/97412> (дата обращения: 12.03.2018). — Режим доступа: из корпоративной сети ТПУ, для авторизованных пользователей.

2. Еремин В. В. Основы общей и физической химии : учебное пособие / В. В. Еремин, А. Я. Боршевский. – 2-е изд. испр. – Долгопрудный : Интеллект, 2018. – 848 с. – Текст : электронный // Znanium.com : электронно-библиотечная система. – URL: <https://new.znaniy.com/catalog/product/1022497> (дата обращения: 10.02.2018). – Режим доступа: из корпоративной сети ТПУ, для авторизованных пользователей.

3. Кудряшов И. В. Сборник примеров и задач по физической химии : учебное пособие для вузов / И. В. Кудряшов, Г. С. Каретников. – 7-е изд., стер. – Москва : Альянс, 2008. – 527 с. – Текст : непосредственный.

4. Основы физической химии. В 2 ч : учебник / В. В. Еремин, С. И. Каргов, И. А. Успенская [и др.]. – 5-е изд., перераб. и доп. – Москва : Лаборатория знаний, 2019. – 625 с. – Текст : электронный // Лань : электронно-библиотечная система. — URL: <https://e.lanbook.com/book/116100> (дата обращения: 12.02.2020). – Режим доступа: из корпоративной сети ТПУ, для авторизованных пользователей.

5. Сметанина Е. И. Физическая химия: курс лекций / Е. И. Сметанина ; Национальный исследовательский Томский политехнический университет. – Томск : Изд-во ТПУ, 2013. – URL: <http://www.lib.tpu.ru/fulltext2/m/2013/m158.pdf>. – Режим доступа: из корпоративной сети ТПУ. – Текст : электронный.

## 6.2 Информационное и программное обеспечение

Internet-ресурсы (в т.ч. в среде LMS MOODLE и др. образовательные и библиотечные ресурсы):

1) Сетевой электронный учебно-методический комплекс по дисциплине «Физическая химия» [Электронный ресурс]. – URL: <http://stud.lms.tpu.ru/course/view.php?id=68>. – Режим доступа: требуется авторизация. – Текст : электронный.

2) Научно-электронная библиотека eLIBRARY.RU [Электронный ресурс]. – URL: <https://elibrary.ru/defaultx.asp>.

3) Электронно-библиотечная система «Консультант студента» [Электронный ресурс]. – URL: <http://www.studentlibrary.ru/>.

4) Электронно-библиотечная система «Лань» [Электронный ресурс]. – URL: <https://e.lanbook.com/>.

5) Электронно-библиотечная система «Юрайт» [Электронный ресурс]. – URL: <https://urait.ru/>.

6) Электронно-библиотечная система «ZNANIUM.COM» [Электронный ресурс]. – URL: <https://new.znanium.com/>.

Лицензионное программное обеспечение (в соответствии с Перечнем лицензионного программного обеспечения ТПУ):

Zoom Zoom; 7-Zip; Adobe Acrobat Reader DC; Adobe Flash Player; AkelPad; Cisco Webex Meetings; Document Foundation LibreOffice; Google Chrome; Microsoft Office 2007 Standard Russian Academic; Mozilla Firefox ESR; Tracker Software PDF-XChange Viewer; WinDjView

## 7. Особые требования к материально-техническому обеспечению дисциплины

В учебном процессе используется следующее лабораторное оборудование для лабораторных занятий:

№	Наименование специальных помещений	Наименование оборудования
1.	Аудитория для проведения учебных занятий всех типов, курсового проектирования, консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации, 634034 г. Томская область, Томск, пр. Ленина, д.43А, 234	Контроллер универсальный центральный - 4 шт.; Рефрактометр УРЛ - 1 шт.; Перемешивающее устройство ПЭ-6500 - 2 шт.; Учебно-лабораторный комплекс для проведения лабораторных работ по физической химии - 1 шт.; рН-метр /иономер ИТАН - 4 шт.; Модуль Термический анализ - 3 шт.; Мешалка магнитная ММ-5 М1(с подогревом) - 1 шт.; Модуль Термостат калориметр - 2 шт.; Модуль Электрохимия – 1 шт.; Насос вакуумный для фильтрации МВНК 2*2 - 1 шт.; Универсальный контроллер - 5 шт.; Рефрактометр ИРФ 454Б2М - 1 шт.; Доска поворотная, на стойке, магнитно-меловая, зеленая, 120x150 - 1 шт.; Рефрактометр ИРФ-454 Б2М - 1 шт.; Установка "Термический анализ" - 3 шт.; Установка для электрохимических измерений - 2 шт.; Установка "Термостат-калориметр" - 4 шт.; Автоматический поляриметр АР300 - 1 шт.; Баня водяная одноместная лаб. б/эл. плитки - 2 шт.;

2.	Аудитория для проведения учебных занятий всех типов, курсового проектирования, консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации (компьютерный класс), 634034 г. Томская область, Томск, пр. Ленина, д.43А, 235	Модуль Термостат калориметр - 4 шт.; Доска для мела зеленая(100*200) - 1 шт.; Универсальный контроллер - 1 шт.; Доска поворотная, на стойке, магнитно-меловая, зеленая, 120x150 - 1 шт.; Контроллер универсальный центральный - 2 шт.; Модуль Электрохимия - 2 шт.; Компьютер - 12 шт.; Проектор - 1 шт.
3.	Аудитория для проведения учебных занятий всех типов, курсового проектирования, консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации (учебная лаборатория), 634034 г. Томская область, Томск, пр. Ленина, д.43А, 224	Доска поворотная, на стойке, магнитно-меловая, зеленая, 120x150 - 1 шт.; Компьютер - 4 шт.; Принтер - 1 шт.
4.	Аудитория для проведения учебных занятий всех типов, курсового проектирования, консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации, 634034 г. Томская область, Томск, пр. Ленина, д.43А, 301	Компьютер - 1 шт.; Проектор - 1 шт.

Рабочая программа составлена на основе Общей характеристики образовательной программы по направлению 18.03.01 «Химическая технология» (приема 2018 г., очная форма обучения).

Разработчик:

Должность	ФИО
Доцент ОХИ	Сметанина Е. И.

Программа одобрена на заседании выпускающего отделения ОХИ (протокол от «27».08.2018 г. №1).

Заведующий кафедрой – руководитель ОХИ  
на правах кафедры, д.х.н.

  
 \_\_\_\_\_ /Короткова Е.И./  
 подпись

**Лист изменений рабочей программы дисциплины:**

<b>Учебный год</b>	<b>Содержание /изменение</b>	<b>Обсуждено на заседании Отделения химической инженерии (протокол)</b>