

Документ подписан простой электронной подписью
Информация о владельце:

ФИО: Исаев Игорь Магомедович

Должность: Проректор по безопасности и общим вопросам

Дата подписания: 28.03.2023 15:31:27

Уникальный программный ключ:

d7a26b9e8ca85e98ac3de2ab454b4659d961f749

МИНИСТЕРСТВО НАУКИ И ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ

Федеральное государственное автономное образовательное учреждение
высшего образования

«Национальный исследовательский технологический университет «МИСиС»

Рабочая программа дисциплины (модуля)

Термодинамика и кинетика металлургических процессов

Закреплена за подразделением Кафедра металлургии стали, новых производственных технологий и защиты металлов

Направление подготовки

22.03.02 МЕТАЛЛУРГИЯ

Профиль

Форма обучения **очная**

Общая трудоемкость **8 ЗЕТ**

Часов по учебному плану 288

Формы контроля в семестрах:
экзамен 5

в том числе:

аудиторные занятия 136

самостоятельная работа 98

часов на контроль 54

Распределение часов дисциплины по семестрам

Семестр (<Курс>.<Семестр на курсе>)	5 (3.1)		Итого	
	18			
Неделя	УП	РП	УП	РП
Лекции	68	68	68	68
Лабораторные	34	34	34	34
Практические	34	34	34	34
Итого ауд.	136	136	136	136
Контактная работа	136	136	136	136
Сам. работа	98	98	98	98
Часы на контроль	54	54	54	54
Итого	288	288	288	288

Программу составил(и):

д.т.н., профессор, Павлов Александр Васильевич

Рабочая программа

Термодинамика и кинетика металлургических процессов

Разработана в соответствии с ОС ВО:

Самостоятельно устанавливаемый образовательный стандарт высшего образования - бакалавриат Федеральное государственное автономное образовательное учреждение высшего образования «Национальный исследовательский технологический университет «МИСиС» по направлению подготовки 22.03.02 МЕТАЛЛУРГИЯ (приказ от 02.04.2021 г. № 119 о.в.)

Составлена на основании учебного плана:

22.03.02 МЕТАЛЛУРГИЯ, 22.03.02-БМТ-22.plx , утвержденного Ученым советом ФГАОУ ВО НИТУ "МИСиС" в составе соответствующей ОПОП ВО 22.09.2022, протокол № 8-22

Утверждена в составе ОПОП ВО:

22.03.02 МЕТАЛЛУРГИЯ, , утвержденной Ученым советом ФГАОУ ВО НИТУ "МИСиС" 22.09.2022, протокол № 8-22

Рабочая программа одобрена на заседании

Кафедра металлургии стали, новых производственных технологий и защиты металлов

Протокол от 09.06.2022 г., №11

Руководитель подразделения А.В. Дуб

1. ЦЕЛИ ОСВОЕНИЯ

1.1	Научить использованию основных законов и понятий физической химии для расчетов и анализа термодинамических и кинетических закономерностей процессов, протекающих в металлургических системах, разработке на этой основе технологических рекомендаций, направленных на повышение эффективности производства и качества продукции.
-----	--

2. МЕСТО В СТРУКТУРЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЙ ПРОГРАММЫ

Блок ОП:		Б1.В.ДВ.01
2.1	Требования к предварительной подготовке обучающегося:	
2.2	Дисциплины (модули) и практики, для которых освоение данной дисциплины (модуля) необходимо как предшествующее:	
2.2.1	Дизайн литого изделия	
2.2.2	Инжиниринг машин и агрегатов производства металлоизделий	
2.2.3	Логистика и экодизайн технологий чёрной металлургии	
2.2.4	Многокомпонентные диаграммы состояния	
2.2.5	Научно-исследовательская работа	
2.2.6	Научно-исследовательская работа	
2.2.7	Научно-исследовательская работа	
2.2.8	Научно-исследовательская работа	
2.2.9	Научно-исследовательская работа	
2.2.10	Научно-исследовательская работа	
2.2.11	Научно-исследовательская работа	
2.2.12	Основы бизнеса в металлургии	
2.2.13	Основы электрометаллургического производства	
2.2.14	Производство алюминия и магния	
2.2.15	Производство стали в конвертерах	
2.2.16	Процессы и оборудование для формования и спекания металлических порошков	
2.2.17	Ресурсосбережение и экология современных процессов обработки металлов давлением	
2.2.18	Рециклинг металлов	
2.2.19	Теория и технология покрытий	
2.2.20	Теория термической обработки металлов и основы эксперимента	
2.2.21	Технология литейного производства	
2.2.22	Современные инструментальные методы и средства контроля параметров работы металлургических агрегатов	
2.2.23	Компьютерное проектирование процессов и технологий ОМД	
2.2.24	Металловедение цветных, редких и драгоценных металлов	
2.2.25	Металлургия тугоплавких и рассеянных редких металлов	
2.2.26	Металлургия тяжелых цветных металлов	
2.2.27	Методы анализа структуры металлов и сплавов	
2.2.28	Метрология и измерительная техника	
2.2.29	Производство отливок из сплавов цветных металлов	
2.2.30	Современные методы производства сплошных и полых изделий	
2.2.31	Теория и технология производства стали в электропечах	
2.2.32	Теплотехника и экодизайн металлургических печей	
2.2.33	Технологии и материалы СВС	
2.2.34	Технологическое оборудование литейных цехов	
2.2.35	Технология композиционных материалов	
2.2.36	Информационные технологии управления металлургическими печами	
2.2.37	Металлургия благородных металлов	
2.2.38	Металлургия редкоземельных и радиоактивных металлов	
2.2.39	Метрология, стандартизация и методы контроля и анализа веществ	
2.2.40	Основы промышленного дизайна и ювелирного дела	
2.2.41	Подготовка к процедуре защиты и защита выпускной квалификационной работы	
2.2.42	Подготовка к процедуре защиты и защита выпускной квалификационной работы	

2.2.43	Подготовка к процедуре защиты и защита выпускной квалификационной работы
2.2.44	Подготовка к процедуре защиты и защита выпускной квалификационной работы
2.2.45	Подготовка к процедуре защиты и защита выпускной квалификационной работы
2.2.46	Подготовка к процедуре защиты и защита выпускной квалификационной работы
2.2.47	Подготовка к процедуре защиты и защита выпускной квалификационной работы
2.2.48	Преддипломная практика
2.2.49	Преддипломная практика
2.2.50	Преддипломная практика
2.2.51	Преддипломная практика
2.2.52	Преддипломная практика
2.2.53	Преддипломная практика
2.2.54	Преддипломная практика
2.2.55	Проектирование новых и реконструкция действующих литейных цехов
2.2.56	Производство отливок из стали и чугуна
2.2.57	Производство ферросплавов
2.2.58	Разливка стали и спецэлектрометаллургия
2.2.59	Технологические линии и системы автоматизации в ОМД
2.2.60	Технология порошковых материалов и изделий
2.2.61	Технология твердых сплавов
2.2.62	Химия окружающей среды
2.2.63	Цифровое моделирование процессов и инструмента ОМД

3. РЕЗУЛЬТАТЫ ОБУЧЕНИЯ ПО ДИСЦИПЛИНЕ, СООТНЕСЕННЫЕ С ФОРМИРУЕМЫМИ КОМПЕТЕНЦИЯМИ

ПК-2: Способен к анализу и синтезу в технологии материалов
Знать:
ПК-2-31 способы анализа термодинамических и кинетических данных
ПК-1: Способен выбирать методы исследования, планировать и проводить необходимые эксперименты, интерпретировать результаты и делать выводы в области процессов технологии материалов
Знать:
ПК-1-31 методы моделирования физических, химических и технологических процессов
ПК-2: Способен к анализу и синтезу в технологии материалов
Уметь:
ПК-2-У1 прогнозировать термодинамические пределы извлечения компонентов из исходных материалов, рафинирования металла от примесей при различных методах производства
ПК-2-У2 анализировать кинетику металлургических процессов по экспериментальным данным и на основе априорных оценок составлять кинетические модели химических процессов при взаимодействии компонентов металлургических систем
ПК-1: Способен выбирать методы исследования, планировать и проводить необходимые эксперименты, интерпретировать результаты и делать выводы в области процессов технологии материалов
Уметь:
ПК-1-У1 использовать термодинамический и кинетический методы для расчетов равновесных характеристик фаз и компонентов в металлургических системах и распределения компонентов между участвующими в процессах фазами
ПК-1-У2 составлять кинетические модели химических процессов при взаимодействии компонентов металлургических систем
ПК-2: Способен к анализу и синтезу в технологии материалов
Владеть:
ПК-2-В1 навыком самостоятельной работы с литературой для поиска информации об отдельных определениях, понятиях и терминах, объяснения их применения в практических ситуациях
ПК-1: Способен выбирать методы исследования, планировать и проводить необходимые эксперименты, интерпретировать результаты и делать выводы в области процессов технологии материалов
Владеть:
ПК-1-В1 навыком логического творческого и системного мышления практических ситуациях

4. СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ

Код занятия	Наименование разделов и тем /вид занятия/	Семестр / Курс	Часов	Формируемые индикаторы компетенций	Литература и эл. ресурсы	Примечание	КМ	Выполняемые работы
	Раздел 1. Термодинамика и кинетика газофазных и твёрдофазных реакций							
1.1	01. Определение металлургической системы. Способы анализа сложных изолированных металлургических систем. Открытые металлургические системы, равновесные и стационарные состояния. /Лек/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1			
1.2	Проработка лекционного материала (Раздел №1, Лекция №1) /Ср/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1 Э1			
1.3	02. Метод последовательных равновесий. Неравновесный термодинамический подход к описанию металлургических систем. /Лек/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1			
1.4	Проработка лекционного материала (Раздел №1, Лекция №2) /Ср/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1 Э1			
1.5	03. Основные компоненты газовых атмосфер металлургических систем. Химия и термодинамика основных газовых реакций. Сложные газовые атмосферы и способы расчета их равновесного состава и тепловых эффектов в изотермических условиях. /Лек/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1			
1.6	Проработка лекционного материала (Раздел №1, Лекция №3) /Ср/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1 Э1			

1.7	04. Способы расчета равновесий в газовых атмосферах при неизотермических условиях. Расчет адиабатической температуры горения газообразного топлива. Диффузия в газах, законы и параметры диффузии. Зависимость коэффициента диффузии в газах от температуры и давления. Диффузия в макро и микропорах. /Лек/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1			
1.8	Проработка лекционного материала (Раздел №1, Лекция №4) /Ср/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1 Э1			
1.9	05. Классификация твердых тел. Термодинамика твердотельных реакций и фазовых превращений. Гетерогенные процессы с участием твердых тел. /Лек/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1			
1.10	Проработка лекционного материала (Раздел №1, Лекция №5) /Ср/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1 Э1			
1.11	06. Роль внешних и внутренних поверхностей. Дефекты кристаллической структуры. Равновесная концентрация точечных дефектов. Термодинамика твердых растворов. /Лек/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1			
1.12	Проработка лекционного материала (Раздел №1, Лекция №6) /Ср/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1 Э1			
1.13	07. Фазовая диаграмма Fe-O. Строение оксидов, нестехиометричность оксидов. Оксиды железа и термодинамические условия их существования. Структурные и термодинамические особенности вюстита, магнетита и гематита. /Лек/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1			
1.14	Проработка лекционного материала (Раздел №1, Лекция №7) /Ср/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1 Э1			

1.15	08. Равновесие между твердыми оксидами железа и окислительной и восстановительной газовой атмосферой. Диффузионно-контролируемые процессы восстановления оксидов. /Лек/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1			
1.16	Проработка лекционного материала (Раздел №1, Лекция №8) /Ср/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1 Э1			
1.17	Подготовка к практическим занятиям №1, №2, №3, №4 /Ср/	5	5	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.2 Э1			
1.18	Практическая работа №1: Расчет равновесия многокомпонентных газовых атмосфер при заданных условиях. /Пр/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.2			
1.19	Практическая работа №2: Расчета адиабатической температуры горения газового топлива. /Пр/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.2			
1.20	Практическая работа №3: Решение задач по определению диффузионных параметров газовых атмосфер. /Пр/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.2			
1.21	Практическая работа №4: Решение задач на кинетику гетерогенных диффузионно-контролируемых реакций с участием твердых тел. /Пр/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.2			Р1
1.22	Подготовка к лабораторной работе №1 /Ср/	5	5	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.3Л3.1 Э1			
1.23	Лабораторная работа №1: Построение фазовой диаграммы Fe-O с помощью пакета прикладных программ /Лаб/	5	4	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.3Л3.1			Р2
	Раздел 2. Термодинамика процессов с участием металлических и шлаковых растворов							

2.1	01. Термодинамика металлических растворов. Компоненты расплавов. Реальные растворы с различными отклонениями от идеального поведения – от законов Рауля и Генри. /Лек/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1			
2.2	Проработка лекционного материала (Раздел №2, Лекция №1) /Ср/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1 Э1			
2.3	02. Принятые в металлургии типы стандартных состояний реагентов и компонентов растворов и связанные с ними виды активностей компонентов. Коэффициенты активности и их применение в практических расчетах. /Лек/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1			
2.4	Проработка лекционного материала (Раздел №2, Лекция №2) /Ср/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1 Э1			
2.5	03. Применение теории регулярных растворов (ТРР) для решения практических задач. Оценка температурной и концентрационной зависимостей активностей компонентов в реальных металлических растворах с помощью ТРР. /Лек/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1			
2.6	Проработка лекционного материала (Раздел №2, Лекция №3) /Ср/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1 Э1			
2.7	04. Применение в металлургических расчетах усовершенствованных вариантов ТРР: теории субрегулярных растворов (ТСРР), теории квазирегулярных растворов (ТКРР) /Лек/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1			
2.8	Проработка лекционного материала (Раздел №2, Лекция №4) /Ср/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1 Э1			

2.9	05. Метод параметров взаимодействия Вагнера для расчета активностей компонентов в многокомпонентных растворах. Типы параметров взаимодействия, их определение. Оценка неизвестных значений параметров. /Лек/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1			
2.10	Проработка лекционного материала (Раздел №2, Лекция №5) /Ср/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1 Э1			
2.11	06. Расчёт равновесия реакций с участием растворов на примере раскисления стали. /Лек/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1			
2.12	Проработка лекционного материала (Раздел №2, Лекция №6) /Ср/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1 Э1			
2.13	07. Металлургические шлаки, их роль в восстановительной и окислительной плавке. Природа и свойства шлаков. Термодинамические характеристики шлаков: активность компонентов, сорбционная ёмкость и др. Равновесие между металлом шлаком. /Лек/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1			
2.14	Проработка лекционного материала (Раздел №2, Лекция №7) /Ср/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1 Э1			
2.15	08. Прогнозирование термодинамических характеристик шлаков с помощью молекулярной и ионной теории. Применение для описания шлаков теорий совершенных и регулярных ионных растворов. /Лек/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1			
2.16	Проработка лекционного материала (Раздел №2, Лекция №8) /Ср/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1 Э1			

2.17	09. Влияние окисленности шлака (равновесного давления кислорода) на его термодинамические и технологические характеристики. Теория шлаков как фаз с коллективизированными электронами. /Лек/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1			
2.18	Проработка лекционного материала (Раздел №2, Лекция №9) /Ср/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1 Э1			
2.19	10. Компьютерный расчет равновесия между металлом шлаком с помощью современных пакетов прикладных термодинамических программ. /Лек/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1			
2.20	Проработка лекционного материала (Раздел №2, Лекция №10) /Ср/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1 Э1			
2.21	11. Термодинамика расплавов железо – углерод – кислород. Влияние температуры, давления и содержания легирующих элементов на термодинамические характеристики компонентов. /Лек/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1			
2.22	Проработка лекционного материала (Раздел №2, Лекция №11) /Ср/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1 Э1			
2.23	12. Обезуглероживание хромсодержащих расплавов. /Лек/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1			
2.24	Проработка лекционного материала (Раздел №2, Лекция №12) /Ср/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1 Э1			
2.25	13. Термодинамический анализ взаимодействия расплавов с оксидами. /Лек/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1			

2.26	Проработка лекционного материала (Раздел №2, Лекция №13) /Ср/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1 Э1			
2.27	14. Расчет термодинамических характеристик раскисления стали. Влияние температуры, давления и содержания легирующих элементов на эффективность раскисления. /Лек/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1			
2.28	Проработка лекционного материала (Раздел №2, Лекция №14) /Ср/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1 Э1			
2.29	15. Термодинамика растворов азота и водорода в расплавах. Влияние температуры, давления и содержания легирующих элементов на растворимость газов. Расчет растворимости газов в расплавах стали. /Лек/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1			
2.30	Проработка лекционного материала (Раздел №2, Лекция №15) /Ср/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1 Э1			
2.31	16. Расчет нитридообразования в стали. Термодинамика сплавов железо – сера и железо – фосфор. Влияние окислительного потенциала на распределение серы и фосфора между шлаком и металлом. /Лек/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1			
2.32	Проработка лекционного материала (Раздел №2, Лекция №16) /Ср/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1 Э1			
2.33	Подготовка к практическим занятиям №5, №6, №7, №8, №9, №10, №11, №12 /Ср/	5	5	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.2 Э1			
2.34	Практическая работа №5: Расчёт активностей компонентов металлических расплавов. /Пр/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.2			

2.35	Практическая работа №6: Схема расчёта с участием металлического расплава. Расчёт растворимости газов. /Пр/	5	2	ПК-1-31 ПК-1- У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2 -31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2 -В1	Л1.2			
2.36	Практическая работа №7: Определение энергии Гиббса сложной реакции и активностей компонентов в расплаве /Пр/	5	2	ПК-1-31 ПК-1- У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2 -31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2 -В1	Л1.2			
2.37	Практическая работа №8: Расчёт активностей компонентов шлаковых расплавов по различным моделям. /Пр/	5	2	ПК-1-31 ПК-1- У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2 -31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2 -В1	Л1.2			
2.38	Практическая работа №9: Компьютерный расчет равновесия между металлом шлаком с помощью пакетов прикладных термодинамических программ. /Пр/	5	2	ПК-1-31 ПК-1- У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2 -31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2 -В1	Л1.2			
2.39	Практическая работа №10: Расчёт термодинамических пределов окисления углерода. Обезуглероживание хромсодержащих расплавов. /Пр/	5	2	ПК-1-31 ПК-1- У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2 -31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2 -В1	Л1.2			
2.40	Практическая работа №11: Расчёт раскислительной способности отдельных элементов и комплексного раскисления. Расчет количества и состава неметаллических включений при раскислении стали /Пр/	5	2	ПК-1-31 ПК-1- У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2 -31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2 -В1	Л1.2			
2.41	Практическая работа №12: Расчёт равновесия металлических растворов с оксидами, нитридами и другими соединениями. Условия образования неметаллических включений в металле. /Пр/	5	2	ПК-1-31 ПК-1- У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2 -31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2 -В1	Л1.2			Р3
2.42	Подготовка к лабораторным работам №2, №3, №4, №5, №6 /Ср/	5	5	ПК-1-31 ПК-1- У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2 -31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2 -В1	Л1.3Л3.1 Э1			
2.43	Инструктаж по технике безопасности при проведении лабораторных работ /Лаб/	5	2	ПК-1-31 ПК-1- У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2 -31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2 -В1	Л1.3Л3.1			

2.44	Лабораторная работа №2: Моделирование обезуглероживания железоуглеродистых расплавов с помощью пакета прикладных программ /Лаб/	5	4	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.3Л3.1			
2.45	Лабораторная работа №3: Моделирование окислительной дефосфорации стали с помощью пакета прикладных программ /Лаб/	5	4	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.3Л3.1			
2.46	Лабораторная работа №4: Моделирование раскисления стали алюминием, кремнием и марганцем с помощью пакета прикладных программ /Лаб/	5	4	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.3Л3.1			
2.47	Лабораторная работа №5: Моделирование дефосфорации стали с помощью пакета прикладных программ /Лаб/	5	4	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.3Л3.1			
2.48	Лабораторная работа №6: Моделирование нитридообразования в стали с помощью пакета прикладных программ /Лаб/	5	4	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.3Л3.1			Р4
	Раздел 3. Кинетика процессов с участием металлических и шлаковых растворов							
3.1	01. Роль поверхностных явлений в металлургических реакциях. Уравнения изотермы для разбавленных и совершенных металлических растворов. Поверхностная концентрация компонента. Учет поверхностных явлений в кинетическом анализе. /Лек/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1			
3.2	Проработка лекционного материала (Раздел №3, Лекция №1) /Ср/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1 Э1			
3.3	02. Поверхностное натяжение шлаков, зависимость от состава и наличия ПАВ. Межфазное натяжение между металлом и шлаком (неметаллические включения) и его роль в пере-ходе компонентов в системе металл – шлак. /Лек/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1			

3.4	Проработка лекционного материала (Раздел №3, Лекция №2) /Ср/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1 Э1			
3.5	03. Общая характеристика кинетики металлургических реакций. Диффузионная и кинетическая области реагирования. Конвективная и молекулярная диффузия в металлургических процессах. /Лек/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1			
3.6	Проработка лекционного материала (Раздел №3, Лекция №3) /Ср/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1 Э1			
3.7	04. Диффузионные и гидродинамические пограничные слои. Основные законы, частные решения. Методы определения диффузионных характеристик в металле, шлаке, газовой фазе. /Лек/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1			
3.8	Проработка лекционного материала (Раздел №3, Лекция №4) /Ср/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1 Э1			
3.9	05. Признаки для выявления лимитирующей стадии процесса. Коэффициент массопереноса. Основные закономерности и математические модели кинетики плавления и растворения в расплаве твердых тел (лом, металлические добавки, легирующие, ферросплавы). /Лек/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1			
3.10	Проработка лекционного материала (Раздел №3, Лекция №5) /Ср/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1 Э1			
3.11	06. Влияние ПАВ на скорость гетерогенных процессов Кинетика испарения компонентов в условиях атмосферы и вакуума. /Лек/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1			

3.12	Проработка лекционного материала (Раздел №3, Лекция №6) /Ср/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1 Э1			
3.13	07. Кинетика адсорбции и десорбции азота и водорода в системе металл – газовая фаза. Кинетические уравнения, определение лимитирующего звена. Механизм процесса. /Лек/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1			
3.14	Проработка лекционного материала (Раздел №3, Лекция №7) /Ср/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1 Э1			
3.15	08. Кинетика обезуглероживания железоуглеродистых расплавов. Критические концентрации углерода. Химическая и диффузионная области реагирования. Влияние легирующих элементов. /Лек/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1			
3.16	Проработка лекционного материала (Раздел №3, Лекция №8) /Ср/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1 Э1			
3.17	09. Скорость перехода серы из железоуглеродистых расплавов в шлак и газовую фазу. Кинетические и диффузионные уравнения. /Лек/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1			
3.18	Проработка лекционного материала (Раздел №3, Лекция №9) /Ср/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1 Э1			
3.19	10. Влияние перемешивания и свойств пограничных фаз. Закономерности образования и удаления газовых пузырей из жидкого расплава. Условия гомогенного и гетерогенного зарождения. /Лек/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1			
3.20	Проработка лекционного материала (Раздел №3, Лекция №10) /Ср/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.1Л2.1 Э1			

3.21	Подготовка к практическим занятиям №13, №14, №15, №16, №17 /Ср/	5	5	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.2 Э1			
3.22	Практическая работа №13: Вычисление поверхностного натяжения расплавов на основе железа и поверхностных концентраций компонентов /Пр/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.2			
3.23	Практическая работа №14: Расчеты по молекулярной и конвективной диффузии в расплавах. /Пр/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.2			
3.24	Практическая работа №15: Расчет констант скоростей химических реакций и коэффициентов массопереноса для кинетики адсорбции и десорбции азота. /Пр/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.2			P5
3.25	Практическая работа №16: Кинетика обезуглероживания железоуглеродистых расплавов. /Пр/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.2			P5
3.26	Практическая работа №17: Макрокинетика десульфурации расплава. Определения кинетических характеристик. /Пр/	5	2	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.2			
3.27	Подготовка к лабораторным работам №7, №8 /Ср/	5	5	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.3Л3.1 Э1			
3.28	Лабораторная работа №7: Моделирование удаления водорода из жидкой стали при обезуглероживании с помощью пакета прикладных программ /Лаб/	5	4	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.3Л3.1			
3.29	Лабораторная работа №8: Моделирование обезуглероживания высокохромистого расплава с помощью пакета прикладных программ /Лаб/	5	4	ПК-1-31 ПК-1-У1 ПК-1-У2 ПК-1-В1 ПК-2-31 ПК-2-У1 ПК-2-У2 ПК-2-В1	Л1.3Л3.1			P6

5. ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ МАТЕРИАЛОВ

5.1. Контрольные мероприятия (контрольная работа, тест, коллоквиум, экзамен и т.п), вопросы для самостоятельной подготовки

Код КМ	Контрольное мероприятие	Проверяемые индикаторы компетенций	Вопросы для подготовки
КМ1	Экзамен	ПК-2-31;ПК-2-	1. Сложные металлургические системы. Химические и физико-

	У1;ПК-2-У2;ПК-2-В1	<p>химические особенности. Способы анализа.</p> <p>2. Газовые атмосферы металлургических агрегатов. Классификация, химические свойства, кислородный потенциал.</p> <p>3. Условия равновесия в газовых атмосферах. Способы расчета равновесного состава в сложных газовых системах при изотермических условиях.</p> <p>4. Равновесие в газах при адиабатических условиях. Расчет температуры горения газового топлива.</p> <p>5. Кинетические свойства газовых атмосфер металлургических систем. Диффузия в газах, капиллярная диффузия.</p> <p>6. Твердые металлургические фазы. Кристаллическая структура, химическая связь, дефекты кристаллической структуры.</p> <p>7. Диаграмма железо – кислород. Оксиды железа, вюстит и проблема нестехиометричности.</p> <p>8. Вопрос о формах существования компонентов в металлических и шлаковых расплавах. Какие компоненты растворов приняты в различных теориях металлических и шлаковых растворов?</p> <p>9. В системе, содержащей в начальный момент времени 2,5 моль O₂, 1 моль CH₄, 0,5 моль CO и 1 моль CO₂ протекают следующие реакции: C+CO₂ = 2CO, CH₄ + ½O₂ = CO+2H₂, Условия таковы, что K_{p1} =0,1; K_{p2} = 100. Оценить конечный состав.</p> <p>10. Стандартные состояния реагентов в металлургических процессах, в т.ч. компонентов расплавов. Количественное описание отклонений от законов Рауля и Генри.</p> <p>11. Виды коэффициентов активности и их определение при проведении расчетов. Параметры взаимодействия компонентов.</p> <p>12. В конвертере при 1873 К проводят кислородную продувку железуглеродистого расплава. Критическая концентрация углерода составила 0,5%. Эффективная константа скорости обезуглероживания во внешнедиффузионной области k₁=0,2%/мин; а во внутридиффузионной области k₂ = 0,4 мин⁻¹. Оценить длительность обезуглероживания с 3 до 0,05% С. Как изменится продолжительность обезуглероживания, если его провести при 1923 К с тем же расходом кислорода. Энергии активации процесса во внешнедиффузионной области E_{внеш.}=10 кДж/моль, во внешнедиффузионной области E=80 кДж/моль.</p> <p>13. Расчет растворимостей газов в жидком железе и многокомпонентных расплавах на его основе (при различных температурах и давлениях).</p> <p>14. Железоуглеродистый расплав подвергают глубокому обезуглероживанию в области концентраций, находящихся ниже критических. Плавка, проведенная при 1873 К показала, что для снижения концентрации углерода с 0,2 до 0,05% потребовалось 5 минут. Сколько времени потребуется для получения такого же обезуглероживания, если провести его при температуре 1973 К? Энергия активации процесса E=80 кДж/моль.</p> <p>15. Теория регулярных растворов (ТРР). Основные допущения. Применение в термодинамических расчетах металлургических процессов. Особенности теории субрегулярных растворов (ТСРР).</p> <p>16. Жидкую сталь 03X18N11 плавят в вакуумной индукционной печи при остаточном давлении P_{ост.}=1 Па и температуре 1923 К. Рассчитать конечную концентрацию азота после 30-ти минутной выдержки расплава в вакууме, Если начальная концентрация была равна 0,05%. Коэффициент массопередачи азота в металле β = 10-4 м/с, отношение площади зеркала металла к объему F/V = 8м⁻¹. Принять, что процесс деазотации лимитируется внутренней массопередачей. Энергия активации процесса E= 60 кДж/моль.</p> <p>17. Теория квазирегулярных растворов (ТКРР). Основные допущения. Применение в термодинамических расчетах металлургических процессов.</p> <p>18. Жидкая сталь 12X17 при 1973 К контактирует с воздухом. За какое время концентрация азота в металле повысится с 0,02 до 0,14%. Принять, что процесс насыщения стали азотом лимитируется внутренним массопереносом. Коэффициент массопередачи азота при 1873 К равен β = 1*10⁻⁴м/с. Эффективная энергия активации процесса равна E= 80 кДж/моль. Отношение площади зеркала металла к объему равно F/V = 10 м⁻¹.</p> <p>19. Оценка температурной и концентрационной зависимости</p>
--	--------------------	---

			<p>коэффициента активности по одному известному значению (при 1873 К и одной концентрации).</p> <p>20. Термодинамика раскисления стали.</p> <p>21. Задача: Во сколько раз коэффициент диффузии N₂ отличается от коэффициента диффузии СО в порах магнетита со средним размером 0,001 мкм при одной и той же температуре?</p> <p>22. Молекулярная теория шлаковых расплавов. Основные идеи и допущения. Что можно рассчитать с помощью этой теории. Какие требуются исходные данные для получения справочных диаграмм и уравнений?</p> <p>23. Задача: В исходный момент времени в системе протекают следующие реакции: $C + CO_2 = 2 CO$ $n_2o + co = n_2 + co_2$ Имеется 2 моль СО, 2 моль СО₂, 1 моль Н₂О и избыток С. Написать систему уравнений, позволяющую определить точный равновесный состав газовой фазы в системе при заданных Т и Р.</p> <p>24. Теория совершенных ионных растворов Темкина. Основные идеи и допущения. Что можно рассчитать с помощью этой теории и какие требуются исходные данные.</p> <p>25. Во сколько раз коэффициент диффузии N₂ отличается от коэффициента диффузии СО в порах магнетита со средним размером 0,001 мкм при одной и той же температуре?</p> <p>26. Теория регулярных ионных растворов Кожеурова. Основные идеи и допущения. Что можно рассчитать и какие требуются исходные данные для получения справочных диаграмм и уравнений.</p> <p>27. Теория шлаков как фазы с коллективизированными электронами. Основные идеи и допущения. Объяснение и</p>
5.2. Перечень работ, выполняемых по дисциплине (Курсовая работа, Курсовой проект, РГР, Реферат, ЛР, ПР и т.п.)			
Код работы	Название работы	Проверяемые индикаторы компетенций	Содержание работы
P1	Домашняя работа 1	ПК-2-31;ПК-2-У1	<p>Примерные задачи</p> <p>В системе, содержащей в начальный момент времени 2,5 моль O₂, 1 моль CH₄, 0,5 моль СО и 1 моль СО₂ протекают следующие реакции: $C+CO_2 = 2CO$, $CH_4 + \frac{1}{2}O_2 = CO+2H_2$, Условия таковы, что $K_{p1} = 0,1$; $K_{p2} = 100$. Оценить конечный состав.</p> <p>Расчет растворимостей газов в жидком железе и многокомпонентных расплавах на его основе (при различных температурах и давлениях).</p> <p>Железоуглеродистый расплав подвергают глубокому обезуглероживанию в области концентраций, находящихся ниже критических. Плавка, проведенная при 1873 К показала, что для снижения концентрации углерода с 0,2 до 0,05% потребовалось 5 минут. Сколько времени потребуется для получения такого же обезуглероживания, если провести его при температуре 1973 К? Энергия активации процесса $E=80$ кДж/моль.</p> <p>сколько раз коэффициент диффузии N₂ отличается от коэффициента диффузии СО в порах магнетита со средним размером 0,001 мкм при одной и той же температуре?</p>
P2	Отчет по лабораторной работе 1		Написать отчет с итогами и выводами по выполнению компьютерной лабораторной работы - Построение фазовой диаграммы Fe-O
P3	Домашняя работа 2	ПК-2-В1	<p>Растворение азота и нитридообразование в расплавах на основе железа. Влияние давления, температуры и легирующих элементов на взаимодействие азота с железом. Как рассчитать возможность нитридообразования в заданном расплаве?</p> <p>Расчитать растворимость водорода в стали (индивидуальное задание) при давлении от 1 атм до 0,00001 атм</p>
P4	Отчет по лабораторным работам 2-6	ПК-2-31;ПК-2-У1;ПК-2-У2;ПК-2-В1	По рассчитанным моделям по индивидуальному заданию составить отчет о рафинировании, заданной марки стали

P5	Домашняя работа 3	ПК-2-31;ПК-2-У2;ПК-2-В1	<p>Рассчитать конечную концентрацию азота после 30-ти минутной выдержки расплава в вакууме, Если начальная концентрация была равна 0,05%. Коэффициент массопередачи азота в металле $\beta = 10-4$ м/с, отношение площади зеркала металла к объему $F/V = 8м-1$. Принять, что процесс деазотации лимитируется внутренней массопередачей. Энергия активации процесса $E= 60$ кДж/моль.</p> <p>В конвертере при 1873 К проводят кислородную продувку железоуглеродистого расплава. Критическая концентрация углерода составила 05%. Эффективная константа скорости обезуглероживания во внешнедиффузионной области $k1=0,2\%/мин$; а во внутридиффузионной области $k2 = 0,4$ мин⁻¹. Оценить длительность обезуглероживания с 3 до 0,05% С. Как изменится продолжительность обезуглероживания, если его провести при 1923 К с тем же расходом кислорода. Энергии активации процесса во внешнедиффузионной области $E_{внеш.}=10$ кДж/моль, во внешнедиффузионной области $E=80$ кДж/моль.</p>
P6	Отчет о лабораторных работах 8	ПК-2-31;ПК-2-У1;ПК-2-В1	По заданной марке стали смоделировать процедуру обезуглероживания. Сформулировать рекомендации и выводы

5.3. Оценочные материалы, используемые для экзамена (описание билетов, тестов и т.п.)

Для допуска к экзамену является обязательным выполнение:

1. Практических работ №1-№17
2. Лабораторных работ №1-№8
3. Домашних заданий №1, №2

Экзаменационный билет состоит из 2 заданий: теоретического вопроса и задачи.

Пример билета представлен в Приложении №1.

Остальные билеты находятся в распечатанном виде на кафедре.

Общая оценка складывается из средней оценки за теоретический вопрос и оценки за решение задачи:

Оценка за экзамен= $0,5*$ (оценка за теоретический вопрос+оценка за решение задачи)

Оценка «отлично» (5) выставляется в случае, когда обучающийся исчерпывающе знает материал программы, понимает его и прочно усвоил его. На вопросы дает уверенные и правильные ответы. В практических заданиях пользуется полученными знаниями. В устных ответах на вопрос обучающийся изъясняется литературно-правильным языком и не допускает ошибок.

Оценка «хорошо» (4) выставляется в случае, когда обучающийся в достаточной степени знает материал программы, хорошо понимает его и прочно усвоил его. На вопросы дает правильные ответы, но делает незначительные ошибки. В практических заданиях пользуется полученными знаниями. В устных ответах на вопрос обучающийся изъясняется литературно-правильным языком и не делает грубых ошибок.

Оценка «удовлетворительно» (3) выставляется в случае, когда обучающийся знает базовую часть материала программы, но испытывает затруднение в конкретизации знаний. При ответе на вопросы делает ошибки. В практических заданиях испытывает затруднение и преодолевает их с небольшой помощью преподавателя. В письменных работах делает ошибки.

Оценка «неудовлетворительно» (2) выставляется в случае, когда обучающийся знает небольшую часть базового материала. Отвечает на вопрос неуверенно и, как правило, при помощи наводящих вопросов преподавателя. В письменных работах допускает грубые ошибки.

5.4. Методика оценки освоения дисциплины (модуля, практики. НИР)

Оценка освоения дисциплины производится на экзамене по экзаменационным билетам.

6. УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ И ИНФОРМАЦИОННОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ

6.1. Рекомендуемая литература

6.1.1. Основная литература

	Авторы, составители	Заглавие	Библиотека	Издательство, год
Л1.1	Петелин А. Л., Михалина Е. С.	Термодинамика и кинетика металлургических процессов. Курс лекций: учеб. пособие для студ. вузов спец. Металлургия чер. металлов	Электронная библиотека	М.: Учеба, 2005

	Авторы, составители	Заглавие	Библиотека	Издательство, год
Л1.2	Григорян В. А., Стомахин А. Я., Уточкин Ю. И., др.	Физико-химические расчеты электросталеплавильных процессов. Сб. задач с решениями: учебное пособие для студ. вузов спец. - Metallurgy	Электронная библиотека	М.: Учеба, 2007
Л1.3	Котельников Г. И., Павлов А. В., Толстолицкий А. А., др.	Термодинамика и кинетика металлургических процессов. Физико-химические расчеты распределения компонентов между металлом, шлаком и газом с использованием компьютерной программы 'ГИББС - МИСиС': учеб. пособие для студ. вузов, обуч. по напр. 150100 - Metallurgy	Библиотека МИСиС	М.: Изд-во МИСиС, 2011

6.1.2. Дополнительная литература

	Авторы, составители	Заглавие	Библиотека	Издательство, год
Л2.1	Петелин А. Л.	Термодинамика и кинетика металлургических процессов: Разд.: Основы физической химии: Курс лекций для студ. спец. 100100	Библиотека МИСиС	М.: Учеба, 1998

6.1.3. Методические разработки

	Авторы, составители	Заглавие	Библиотека	Издательство, год
Л3.1	Котельников Г. И., Павлов А. В., Косырев К. Л., др.	Термодинамика и кинетика металлургических процессов. Физико-химические расчеты по термодинамике и кинетике поведения газов и неметаллических включений в стали: практикум: учеб. пособие для студ. вузов, обуч. по напр. - Metallurgy	Библиотека МИСиС	М.: Изд-во МИСиС, 2013

6.2. Перечень ресурсов информационно-телекоммуникационной сети «Интернет»

Э1	Курс "Термодинамика и кинетика металлургических процессов" на платформе LMS Canvas	https://lms.misis.ru/login/ldap
----	--	---

6.3 Перечень программного обеспечения

П.1	Лицензии ПО Windows Server CAL ALNG LicSAPk MVL DvcCAL, ПО WinEDUA3 ALNG SubsVL MVL PerUsr и PerUsr	
П.2	ИБТАН ТЕРМО	
П.3	Therm_DZ	
П.4	Microsoft Office	
П.5	LMS Canvas	
П.6	MS Teams	
П.7	Statistica Base Windows v6	
П.8	ThermoCalc	
П.9	Физическая химия	

6.4. Перечень информационных справочных систем и профессиональных баз данных

7. МАТЕРИАЛЬНО-ТЕХНИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ

Ауд.	Назначение	Оснащение
А-311	Компьютерный класс:	комплект учебной мебели на 14 рабочих мест, оснащенных компьютерами с подключением к сети «Интернет» и доступом в электронную информационно-образовательную среду университета

Читальный зал №3 (Б)		комплект учебной мебели на 44 места для обучающихся, МФУ Xerox VersaLink B7025 с функцией масштабирования текстов и изображений, 8 ПК с доступом к ИТС «Интернет», ЭИОС университета через личный кабинет на платформе LMS Canvas, лицензионные программы MS Office, MS Teams, ESET Antivirus.
Читальный зал №4 (Б)		комплект учебной мебели на 20 рабочих мест, компьютеры с подключением к сети «Интернет» и доступом в электронную информационно-образовательную среду университета
Читальный зал электронных ресурсов		комплект учебной мебели на 55 мест для обучающихся, 50 ПК с доступом к ИТС «Интернет», ЭИОС университета через личный кабинет на платформе LMS Canvas, лицензионные программы MS Office, MS Teams, ESET Antivirus.
А-311	Компьютерный класс:	комплект учебной мебели на 14 рабочих мест, оснащенных компьютерами с подключением к сети «Интернет» и доступом в электронную информационно-образовательную среду университета
А-311	Компьютерный класс:	комплект учебной мебели на 14 рабочих мест, оснащенных компьютерами с подключением к сети «Интернет» и доступом в электронную информационно-образовательную среду университета

8. МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ ДЛЯ ОБУЧАЮЩИХСЯ

Для успешного освоения дисциплины "Прикладная термодинамика и кинетика металлургических процессов" обучающемуся необходимо:

1. Посещать лекционные, лабораторные и практические занятия
2. Зарегистрироваться на электронный курс «Прикладная термодинамика и кинетика металлургических процессов»
3. При самостоятельной работе активно пользоваться основной и дополнительной литературой, а также рекомендованными электронными ресурсами.
4. При возникновении каких-либо вопросов своевременно обращаться к преподавателю (очно/MS Teams)