

Документ подписан простой электронной подписью
Информация о владельце:

ФИО: Исаев Игорь Магомедович

Должность: Проректор по безопасности и общим вопросам

Дата подписания: 28.01.2023 15:31:16

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)

Металлургия тугоплавких и рассеянных редких металлов

Закреплена за подразделением

Кафедра цветных металлов и золота

Направление подготовки

22.03.02 МЕТАЛЛУРГИЯ

Профиль

Форма обучения **очная**

Общая трудоемкость **5 ЗЕТ**

Часов по учебному плану 180

Формы контроля в семестрах:
экзамен 7

в том числе:

аудиторные занятия 85

самостоятельная работа 41

часов на контроль 54

Распределение часов дисциплины по семестрам

Семестр (<Курс>.<Семестр на курсе>)	7 (4.1)		Итого	
	18			
Неделя	УП	РП	УП	РП
Лекции	34	34	34	34
Лабораторные	17	17	17	17
Практические	34	34	34	34
Итого ауд.	85	85	85	85
Контактная работа	85	85	85	85
Сам. работа	41	41	41	41
Часы на контроль	54	54	54	54
Итого	180	180	180	180

Программу составил(и):

к.т.н., доц., Божко Галина Геннадьевна

Рабочая программа

Металлургия тугоплавких и рассеянных редких металлов

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 цветных металлов и золота

Протокол от 22.06.2021 г., №19

Руководитель подразделения Тарасов В. П.

1. ЦЕЛИ ОСВОЕНИЯ

1.1	Научить понимать и анализировать основные технологические процессы производства тугоплавких и рассеянных редких металлов на основе анализа физико-химических превращений, протекающих в металлургических агрегатах, с учетом комплексности извлечения компонентов сырья и охраны окружающей среды, и обосновывать технологические схемы переработки сырья.
-----	--

2. МЕСТО В СТРУКТУРЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЙ ПРОГРАММЫ

Блок ОП:		Б1.В.ДВ.05
2.1	Требования к предварительной подготовке обучающегося:	
2.1.1	Производственная практика	
2.1.2	Рециклинг металлов	
2.1.3	Сырьевая и энергетическая безопасность предприятий	
2.1.4	Производственная практика	
2.1.5	Производственная практика	
2.1.6	Производственная практика	
2.1.7	Производственная практика	
2.1.8	Производственная практика	
2.1.9	Производственная практика	
2.1.10	Производство алюминия и магния	
2.1.11	Производство стали в конвертерах	
2.1.12	Процессы и оборудование для формования и спекания металлических порошков	
2.1.13	Ресурсосбережение и экология современных процессов обработки металлов давлением	
2.1.14	Теория термической обработки металлов и основы эксперимента	
2.1.15	Технология литейного производства	
2.1.16	Методы исследования свойств металлов и сплавов	
2.1.17	Основы пиро- и гидрометаллургического производства	
2.1.18	Основы теории литейных процессов	
2.1.19	Процессы и оборудование для получения металлических порошков	
2.1.20	Термодинамика и кинетика металлургических процессов	
2.1.21	Технологические процессы пластической обработки металлов и сплавов	
2.2	Дисциплины (модули) и практики, для которых освоение данной дисциплины (модуля) необходимо как предшествующее:	
2.2.1	Информационные технологии управления металлургическими печами	
2.2.2	Подготовка к процедуре защиты и защита выпускной квалификационной работы	
2.2.3	Преддипломная практика	
2.2.4	Химия окружающей среды	
2.2.5	Металлургия благородных металлов	
2.2.6	Металлургия редкоземельных и радиоактивных металлов	
2.2.7	Метрология, стандартизация и методы контроля и анализа веществ	
2.2.8	Основы промышленного дизайна и ювелирного дела	
2.2.9	Подготовка к процедуре защиты и защита выпускной квалификационной работы	
2.2.10	Подготовка к процедуре защиты и защита выпускной квалификационной работы	
2.2.11	Подготовка к процедуре защиты и защита выпускной квалификационной работы	
2.2.12	Подготовка к процедуре защиты и защита выпускной квалификационной работы	
2.2.13	Подготовка к процедуре защиты и защита выпускной квалификационной работы	
2.2.14	Подготовка к процедуре защиты и защита выпускной квалификационной работы	
2.2.15	Преддипломная практика	
2.2.16	Преддипломная практика	
2.2.17	Преддипломная практика	
2.2.18	Преддипломная практика	
2.2.19	Преддипломная практика	
2.2.20	Преддипломная практика	
2.2.21	Проектирование новых и реконструкция действующих литейных цехов	

2.2.22	Производство отливок из стали и чугуна
2.2.23	Производство ферросплавов
2.2.24	Разливка стали и спецэлектрометаллургия
2.2.25	Технологические линии и системы автоматизации в ОМД
2.2.26	Технология порошковых материалов и изделий
2.2.27	Технология твердых сплавов
2.2.28	Цифровое моделирование процессов и инструмента ОМД

3. РЕЗУЛЬТАТЫ ОБУЧЕНИЯ ПО ДИСЦИПЛИНЕ, СООТНЕСЕННЫЕ С ФОРМИРУЕМЫМИ КОМПЕТЕНЦИЯМИ

ПК-4: Способен осуществлять и корректировать технологические процессы в металлургии и материалообработке

Знать:

ПК-4-31 Типы оборудования основных металлургических процессов в области металлургии тугоплавких и рассеянных редких металлов

ПК-3: Способен разрабатывать предложения по внедрению в производство новой техники и технологий

Знать:

ПК-3-31 Физико-математический аппарат для решения задач, возникающих в ходе профессиональной деятельности

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-4: Способен осуществлять и корректировать технологические процессы в металлургии и материалообработке

Уметь:

ПК-4-У1 Выбирать и рассчитывать технологические схемы переработки конкретного сырья с учетом его комплексного использования, экологических требований и экономической целесообразности

ПК-3: Способен разрабатывать предложения по внедрению в производство новой техники и технологий

Уметь:

ПК-3-У1 Использовать физико-математический аппарат для решения задач, возникающих в ходе профессиональной деятельности

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 соответствующие методы моделирования физических, химических и технологических процессов

ПК-4: Способен осуществлять и корректировать технологические процессы в металлургии и материалообработке

Владеть:

ПК-4-В1 Методами анализа и выбора технологических процессов в металлургии редких металлов с учетом экологической безопасности, комплексности в переработке сырья и экономической целесообразности

ПК-3: Способен разрабатывать предложения по внедрению в производство новой техники и технологий

Владеть:

ПК-3-В1 Навыками использования физико-математического аппарата для решения задач, возникающих в ходе профессиональной деятельности

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 Навыками выбирать и применять соответствующие методы моделирования физических, химических и технологических процессов

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. Введение. Металлургия вольфрама							

1.1	Классификация тугоплавких металлов. Основные свойства вольфрама и области применения. Минералы и месторождения вольфрама. Способы вскрытия вольфрамсодержащего сырья. Получение вольфрамовой кислоты и паравольфрамата аммония. Технология получения порошка вольфрама. Получение компактного вольфрама. Получение крупногабаритных слитков вольфрама. Аппаратурное оформление процессов /Лек/	7	8	ПК-1-31 ПК-3-31 ПК-4-31	Л1.1 Л1.2Л2.1 Л2.4 Э1 Э2 Э3		КМ1	
1.2	Расчет рационального состава вольфрамитового и шеелитового концентрата. Расчет полного и операционного баланса технологических схем переработки вольфрамитового и шеелитового концентрата. /Пр/	7	6	ПК-1-У1 ПК-1-В1 ПК-3-У1 ПК-3-В1 ПК-4-У1 ПК-4-В1	Л1.1 Л1.2Л2.1 Л2.2 Л2.4Л3.2 Л3.3 Э1 Э4 Э5			Р1
1.3	Получение триоксида вольфрама. /Лаб/	7	4	ПК-1-У1 ПК-1-В1 ПК-3-У1 ПК-3-В1	Л1.1 Л1.2Л2.2Л3.1 Э4 Э5			Р6
1.4	Домашнее задание 1 /Ср/	7	10	ПК-1-У1 ПК-1-В1 ПК-3-У1 ПК-3-В1 ПК-4-У1 ПК-4-В1	Л2.2 Л1.1 Л1.2Л3.1Л3.2 Л3.3 Э4 Э5			Р10
Раздел 2. Металлургия молибдена								
2.1	Основные свойства молибдена и области применения. Минералы молибдена и месторождения. Способы переработки молибденитовых концентратов. Переработка молибденитовых огарков. Выделение молибдена из аммиачных растворов. Получение молибденового ангидрида. Аппаратурное оформление процессов. Производство молибденового порошка и компактных изделий. /Лек/	7	6	ПК-1-31 ПК-3-31 ПК-4-31	Л1.1 Л1.2Л2.1 Л2.3 Э1 Э2 Э4		КМ1	

2.2	Расчет рационального состава молибденитового концентрата. Расчет полного и пооперационного баланса технологических схем переработки молибденового сырья с учетом его комплексного использования (извлечение рения). /Пр/	7	6	ПК-1-У1 ПК-1-В1 ПК-3-У1 ПК-3-В1 ПК-4-У1 ПК-4-В1	Л1.2Л2.3 Л2.4Л3.3 Э1 Э4 Э5			
2.3	Моделирование процесса зонной плавки полупроводниковых рассеянных металлов на ЭВМ . /Лаб/	7	4	ПК-1-У1 ПК-1-В1	Л2.2 Л1.2Л2.3 Л2.4Л3.1 Э4 Э5			Р7
2.4	Домашнее задание 2 /Ср/	7	8	ПК-1-У1 ПК-1-В1 ПК-3-У1 ПК-3-В1 ПК-4-У1	Л1.1 Л1.2Л2.1 Л2.3Л3.2 Л3.3 Э3 Э4 Э5			Р11
Раздел 3. Металлургия тантала и ниобия								
3.1	Основные свойства тантала и ниобия, области применения. Минеральное сырье и месторождения тантала и ниобия. Переработка танталит-колумбитовых концентратов разложением плавиковой кислотой. Вскрытие лопаритовых концентратов хлорированием. Переработка продуктов вскрытия концентратов. Разделение тантала и ниобия и очистка от примесей. Технология получения металлических тантала и ниобия. /Лек/	7	6	ПК-1-31 ПК-3-31 ПК-4-31	Л1.2Л2.1 Л2.3 Э1 Э2 Э3 Э4		КМ1	
3.2	Расчет рационального состава танталит-колумбитового и лопаритового концентрата. /Пр/	7	8	ПК-1-У1 ПК-1-В1 ПК-3-У1 ПК-3-В1 ПК-4-У1 ПК-4-В1	Л1.1 Л1.2Л2.4 Л3.2Л3.3 Э1 Э4 Э5			Р3
3.3	Алюминотермическое получение феррониобия. /Лаб/	7	4	ПК-4-У1 ПК-4-В1	Л1.1Л2.4Л3.1 Э1 Э3 Э4 Э5			Р8
3.4	Домашнее задание 3 /Ср/	7	10	ПК-3-У1 ПК-3-В1 ПК-4-У1 ПК-4-В1	Л1.1 Л1.2Л2.1 Л2.4Л3.3 Э1 Э4 Э5			Р12
Раздел 4. Metallургия титана, циркония и гафния								

4.1	Основные свойства и области применения титана и циркония. Характеристика рудного сырья. Восстановительная плавка ильменитового концентрата. Хлорирование титановых шлаков, конденсация хлоридов. Аппаратурное оформление процессов. Очистка технического тетрахлорида титана. Способы вскрытия цирконовых концентратов. Варианты разделения циркония и гафния. Магнетермическое восстановление тетрахлорида титана и циркония. Электролитический способ получения металлического циркония. Йодидное рафинирование титана циркония. Получение компактного металла. /Лек/	7	8	ПК-1-31 ПК-3-31 ПК-4-31	Л1.1 Л1.2Л2.1 Э1 Э2 Э3 Э4		КМ1	
4.2	Расчет рационального состава ильменитового концентрата. Расчет рационального состава цирконового концентрата. /Пр/	7	8	ПК-3-У1 ПК-3-В1 ПК-4-У1 ПК-4-В1	Л1.1 Л1.2 Л2.4Л2.3 Л3.2Л3.3 Э4 Э5			Р4
4.3	Выбор и обоснование варианта схемы переработки концентратов или промпродукта титана в зависимости от химического и минералогического состава и заданного конечного продукта. /Ср/	7	8	ПК-1-У1 ПК-1-В1 ПК-4-У1 ПК-4-В1	Л1.1 Л1.2Л2.1 Л2.4 Л3.2Л3.3 Э1 Э4 Э5			Р12
	Раздел 5. Металлургия рассеянных металлов							

5.1	Классификация и характеристика рассеянных металлов. Примеры попутного извлечения рассеянных металлов в процессе переработки сырья и отходов цветных металлов. Поведение рения при переработке медно-молибденовых концентратов. Основные свойства германия и его соединений. Области применения. Извлечение германия из различных видов сырья. Способы очистки германия от примесей. Свойства и области применения галлия. Получение галлиевого концентрата при производстве алюминия. Получение металлического галлия и способы его рафинирования. /Лек/	7	6	ПК-1-31 ПК-3-31 ПК-4-31	Л1.1 Л1.2Л2.1 Э1 Э2 Э3 Э4		КМ1	
5.2	Выбор схем получения рассеянных металлов в зависимости от источников сырья, химического состава сырья и требованиям к конечному продукту. /Пр/	7	6	ПК-1-У1 ПК-1-В1 ПК-3-У1 ПК-3-В1 ПК-4-У1 ПК-4-В1	Л1.1 Л1.2Л2.1 Л3.2Л3.3 Э1 Э4 Э5			Р5
5.3	Моделирование процесса зонной плавки полупроводниковых рассеянных редких металлов на ЭВМ. /Лаб/	7	5	ПК-1-У1 ПК-1-В1	Л1.1 Л1.2Л2.1Л3.1 Э4 Э5			Р9
5.4	Домашнее задание 4 /Ср/	7	5	ПК-1-У1 ПК-1-В1 ПК-3-У1 ПК-3-В1 ПК-4-У1 ПК-4-В1	Л1.1 Л1.2Л2.1Л3.3 Э1 Э2 Э3 Э4			Р13

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-1-31;ПК-3-31;ПК-4-31	<p>1 Для какого сырья применяют автоклавно-содовый способ переработки концентратов (температура процесса, расход соды, аппаратурное оформление)?</p> <p>2 Назовите пути совершенствования автоклавно-содового выщелачивания.</p> <p>3 Назовите состав ПГС после хлорирования лопаритового концентрата.</p> <p>4 Из каких аппаратов состоит система конденсации тетрахлорида титана?</p> <p>5 для чего проводят восстановительную плавку ильменитового концентрата?</p> <p>6 Назовите перечень и основные характеристики аппаратов для восстановительной плавки ильменитового концентрата.</p> <p>7 Каковы физико-химические основы технологии получения чистого триоксида молибдена методом возгонки молибденовых огарков?</p> <p>8 Назовите физико-химические основы окислительного обжига молибденитовых концентратов.</p> <p>9 Какова практика обжига в печи КС?</p> <p>10 Какова характеристика огарка, полученного при обжиге в печи кипящего слоя?</p> <p>11 Обоснуйте состав шихты для переработки вольфрамитовых концентратов спеканием с содой. Какие основные показатели процесса?</p> <p>12 Каковы физико-химические основы металлургического получения титановой губки из тетрахлорида титана?</p> <p>13 Что лежит в основе выбора металла-восстановителя для металлургического получения редких металлов?</p> <p>14 Физико-химические основы хлорирования титановых шлаков.</p> <p>15 Какова роль углерода в процессе хлорирования?</p> <p>16 Проведите сравнительный анализ способов хлорирования.</p> <p>17 Каковы физико-химические основы переработки циркона спеканием с фторсиликатом калия?</p> <p>18 В каких продуктах преимущественно концентрируется Ge при сжигании каменных углей в окислительной атмосфере?</p> <p>19 При каких условиях в процессе гидролиза $GeCl_4$ достигается наименьшая растворимость GeO_2?</p> <p>20 С помощью какого реагента перерабатывают первичный концентрат германия?</p> <p>21 Какой восстановитель применяют для получения Ge из GeO_2</p> <p>22 Для примесей с каким Кр применим метод Чохральского для получения монокристалла германия?</p> <p>23 От какой примеси необходима глубокая очистка Ge</p> <p>24 Назовите основные источники получения рассеянных металлов.</p> <p>25 Какие продукты переработки алюминиевого сырья служат основным источником получения галлия?</p> <p>26 На чем основано обогащение галлием алюминатных растворов содово-известкового способа производства глинозема?</p> <p>27 Укажите промышленный способ извлечения галлия из оборотных растворов процесса Байера.</p> <p>28 На чем основано раздельное осаждение гидроокиси галлия и гидроокиси алюминия при карбонизации алюминатных растворов?</p> <p>29 Укажите промышленный метод получения галлия из концентрата (~20% Ga).</p> <p>30 От каких примесей идет очистка галлия в процессе его электролитического выделения?</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
Р1	Практическое занятие 1	ПК-1-У1;ПК-1-В1;ПК-3-31;ПК-3-В1;ПК-3-У1;ПК-4-У1;ПК-4-В1	Расчет рационального состава вольфрамитового и шеелитового концентрата. Расчет полного и пооперационного баланса технологических схем переработки вольфрамитового и шеелитового концентрата.

P2	Практическое занятие 2	ПК-1-У1;ПК-1-В1;ПК-3-У1;ПК-3-В1;ПК-4-У1;ПК-4-В1	Расчет рационального состава молибденитового концентрата. Расчет полного и пооперационного баланса технологических схем переработки молибденового сырья с учетом его комплексного использования (извлечение рения).
P3	Практическое занятие 3	ПК-1-У1;ПК-1-В1;ПК-3-У1;ПК-3-В1;ПК-4-У1;ПК-4-В1	Расчет рационального состава танталит- колумбитового и лопаритового концентрата.
P4	Практическое занятие 4	ПК-1-У1;ПК-1-В1;ПК-3-У1;ПК-3-В1;ПК-4-У1;ПК-4-В1	Расчет рационального состава ильменитового концентрата. Расчет рационального состава цирконового концентрата.
P5	Практическое занятие 5	ПК-1-У1;ПК-1-В1;ПК-3-У1;ПК-3-В1;ПК-4-У1;ПК-4-В1	Выбор схем получения рассеянных металлов в зависимости от источников сырья, химического состава сырья и требованиям к конечному продукту.
P6	Лабораторная работа 1	ПК-1-В1;ПК-1-У1	Получение триоксида вольфрама.
P7	Лабораторная работа 2	ПК-1-В1;ПК-1-У1	Моделирование процесса зонной плавки полупроводниковых рассеянных металлов на ЭВМ .
P8	Лабораторная работа 3	ПК-1-У1;ПК-1-В1	Алюминотермическое получение феррониобия.
P9	Лабораторная работа 4	ПК-1-У1;ПК-1-В1	Моделирование процесса зонной плавки полупроводниковых рассеянных редких металлов на ЭВМ.
P10	Домашнее задание 1	ПК-3-У1;ПК-3-В1;ПК-4-У1;ПК-4-В1	<p>Вариант ДЗ 1.</p> <p>Расчитать рациональный состав вольфрамитового концентрата, шихту для спекания с содой.</p> <p>Исходные данные для расчета:</p> <p>1 Химический состав концентрата %: 68,5WO₃; 0,1 Mo; 2,0 SiO₂; 0,02 P; 0,015 As; 9,5 Fe; 9,1 Mn; 0,15 S; прочие – до 100.</p> <p>2 Производительность цеха по концентрату – 1800 т/год.</p> <p>3 Состав шихты для спекания: концентрат + сода + селитра + отвалы для выщелачивания.</p> <p>Содержание WO₃ в шихте – 25%;</p> <p>Содержание WO₃ в отвалах – 2%.</p> <p>5 Количество Na₂CO₃ – 80% от теоретически необходимого количества.</p> <p>6 Количество селитры 2% от массы концентрата.</p> <p>7 Состав технической соды – 98% Na₂CO₃.</p> <p>8 Количество рабочих дней в году – 350.</p> <p>Минералогический состав концентрата: вольфрамит (50% WO₃ – FeWO₄ ; 50% WO₃ –MnWO₄), молибденит (MoS₂), аурипигмент (As₂S₃).</p>
P11	Домашнее задание 2	ПК-3-У1;ПК-3-В1;ПК-4-У1;ПК-4-В1	<p>Вариант ДЗ 2.</p> <p>Расчитать материальный баланс и рациональный состав продуктов обжига молибденитового концентрата в кипящем слое.</p> <p>1 Рациональный состав концентрата (%): 82,0 MoS₂; 1,3 CuFeS₂, 2,34 FeS₂; 2,61 CaCO₃; 5,1 SiO₂; 2,5 – влага; 1,5 – флотореагенты (условно C₈H₁₈); прочие – до 100.</p> <p>2 В пыль при обжиге переходит 30% концентрата.</p> <p>3 Степень окисления молибдена в огарке 97%, в пыли – 70%.</p> <p>4 Сульфидная сера в огарке и пыли связана только с молибденом.</p> <p>Минералогический состав огарка и пыли: MoS₂ MoS₂, высшие оксиды железа и меди, сульфат кальция, кварцит.</p> <p>5 При обжиге молибденита в кипящем слое 10% SO₂ в газах окисляется до SO₃.</p> <p>6 Избыток воздуха при обжиге 80%.</p>

P12	Домашнее задание 3	ПК-3-В1;ПК-3-У1;ПК-4-У1;ПК-4-В1	<p>Варианты ДЗ 3.</p> <p>1 Составить принципиальную схему получения металлического Nb при переработке танталит-колумбитового концентрата.</p> <p>2 Составить принципиальную схему получения металлического Ta при переработке танталит-колумбитового концентрата.</p> <p>3 Составить технологическую схему получения порошка Ta из лопаритового концентрата.</p> <p>4 Составить технологическую схему получения порошка Nb из лопаритового концентрата.</p> <p>5 Составить принципиальную схему получения металлического Ta из смеси оксидов Ta и Nb, содержащих 90% оксида Ta.</p> <p>6 Составить принципиальную схему получения металлического Nb из смеси оксидов Ta и Nb, содержащих 90% оксида Nb.</p> <p>7 Составить технологическую схему и дать характеристику основных технологических переделов для получения Ta₂O₅ (содержащего 99,99% Ta₂O₅) из лопаритового концентрата.</p> <p>8 Составить технологическую схему и дать характеристику основных технологических переделов для получения металлического Nb из смеси хлоридов, содержащей 80% NbOCl₃, остальное NbCl₅ + TaCl₅.</p> <p>9 Составить технологическую схему и дать характеристику основных технологических переделов для получения металлического Ta из смеси хлоридов, содержащей 80% TaCl₅, остальное NbCl₅ + NbOCl₃.</p> <p>10 Дать схему и основы процесса получения Nb высокой чистоты из вторичного сырья, содержащего Nb, Fe и Ta.</p> <p>11 Дать схему и основы процесса получения Ta высокой чистоты из вторичного сырья, содержащего Nb, Fe и Ta.</p> <p>12 Предложить технологическую схему получения порошка Nb из пирохлора.</p> <p>13 Предложить технологическую схему получения порошка Ta из пирохлора.</p> <p>14 Предложить технологическую схему получения высокочистого порошка Nb, пригодного для легирования циркония, из черного металла.</p>
P13	Домашнее задание 4	ПК-1-У1;ПК-1-В1;ПК-3-У1;ПК-3-В1;ПК-4-У1;ПК-4-В1	<p>Варианты ДЗ 4.</p> <p>Выбор и обоснование варианта схемы переработки медно-молибденовых концентратов с получением ренийевого продукта.</p> <p>Выбор и обоснование варианта схемы извлечения германия при переработке свинцово-цинковых концентратов.</p> <p>Выбор и обоснование варианта схемы переработки молибденитовых концентратов с получением ренийевого продукта.</p> <p>Выбор и обоснование варианта схемы извлечения галлия при переработке алюминиевого сырья в зависимости от химического и минералогического состава</p> <p>Выбор и обоснование варианта схемы извлечения германия при переработке медных концентратов.</p> <p>Выбор и обоснование варианта схемы извлечения германия при переработке углей.</p>

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

Варианты экзаменационных билетов:

Экзаменационный билет № 1

1 Физико-химические основы окислительного обжига молибденитовых концентратов. Практика обжига в многоподовой печи. Характеристика огарков, полученных в многоподовой печи.

2 Очистка технического $TiCl_4$ от примесей.

3 Магнитермический способ восстановления хлорида циркония.

Экзаменационный билет № 2

1 Выщелачивание вольфрамсодержащих спеков. Состав раствора вольфрамата натрия. Режимы процесса, аппаратура.

2 Физико-химические основы хлорирования титановых шлаков. Роль углерода в процессе хлорирования. Сравнительный анализ способов хлорирования.

3 Способы очистки технического тетраоксида германия.

Экзаменационный билет № 3

1 Переработка молибденовых огарков гидрометаллургическим способом. Очистка от примесей. Варианты выделения ПМА из аммиачных растворов.

2 Переработка лопаритовых концентратов методом хлорирования в расплаве солей. Технология и аппаратное оформление процесса.

3 Иодидное рафинирование циркония. Аппаратурное оформление процесса.

Экзаменационный билет № 4

1 Вскрытие танталит-колумбитовых концентратов плавиковой кислотой. Разделения фтортанталата- и фторниобата калия дробной кристаллизацией. Технология и аппаратное оформление процесса.

2 Ректификационное разделение хлоридов металлов. Типы колонн, примеры ректификационного разделения.

3 Способы рафинирования технического галлия.

Экзаменационный билет № 5

1 Переработка циркона спеканием с фторсиликатом калия.

2 Способы механической обработки спеченых вольфрамовых штабиков.

Производство вольфрамовой проволоки.

3 Физико-химические основы очистки германия фракционной кристаллизацией.

Экзаменационный билет № 6

1 Производство порошкообразного вольфрама. Термодинамика и кинетика процесса. Аппаратура и режим восстановления.

2 Рафинирование тугоплавких металлов с использованием электроннолучевой и дуговой вакуумных плавов.

3 Карботермическое восстановление оксида ниобия. Характеристика процесса.

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

Оценка «отлично» - обучающийся показывает глубокие, исчерпывающие знания в объеме пройденной программы, уверенно действует по применению полученных знаний на практике, грамотно и логически стройно излагает материал при ответе, умеет формулировать выводы из изложенного теоретического материала, знает дополнительно рекомендованную литературу.

Оценка «хорошо» - обучающийся показывает твердые и достаточно полные знания в объеме пройденной программы, допускает незначительные ошибки при освещении заданных вопросов, правильно действует по применению знаний на практике, четко излагает материал.

Оценка «удовлетворительно» - обучающийся показывает знания в объеме пройденной программы, ответы излагает хотя и с ошибками, но уверенно исправляемыми после дополнительных и наводящих вопросов, правильно действует по применению знаний на практике;

Оценка «неудовлетворительно» - обучающийся допускает грубые ошибки в ответе, не понимает сущности излагаемого вопроса, не умеет применять знания на практике, дает неполные ответы на дополнительные и наводящие вопросы.

Оценка «не явка» – обучающийся на экзамен не явился.

6. УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ И ИНФОРМАЦИОННОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ

6.1. Рекомендуемая литература

6.1.1. Основная литература

	Авторы, составители	Заглавие	Библиотека	Издательство, год
Л1.1	Зеликман А. Н., Меерсон Г. А.	Металлургия редких металлов: учеб.пособие для студентов вузов по спец. 'Металлургия цвет.металлов'	Библиотека МИСиС	М.: Metallurgia, 1973
Л1.2	Зеликман А. Н., Коршунов Б. Г.	Металлургия редких металлов: Учебник для студ. вузов	Библиотека МИСиС	М.: Metallurgia, 1991

6.1.2. Дополнительная литература

	Авторы, составители	Заглавие	Библиотека	Издательство, год
--	---------------------	----------	------------	-------------------

	Авторы, составители	Заглавие	Библиотека	Издательство, год
Л2.1	Коровин С. С., Зими́на Г. В., Резник А. М., др.	Редкие и рассеянные элементы: Химия и технология	Электронная библиотека	, 1996
Л2.2	Зеликман А. Н., Никитина Л. С.	Вольфрам	Библиотека МИСиС	М.: Металлургия, 1978
Л2.3	Зеликман А. Н.	Молибден	Библиотека МИСиС	М.: Металлургия, 1970
Л2.4	Крейн О. Е., Беляевская Л. В., Вольдман Г. М., др. Б. Г., Коршунов	Металлургия редких металлов и порошковая металлургия: сб. задач по металлург. расчетам в производстве редких металлов: Учеб. пособие для студ. спец. 0402, 0635	Библиотека МИСиС	М.: Учеба, 1986

6.1.3. Методические разработки

	Авторы, составители	Заглавие	Библиотека	Издательство, год
Л3.1	Кулифеев В. К., Леонова Л. М., Божко Г. Г., Кропачев А. Н., Миклушевский В. В.	Металлургия редких металлов: лаб. практикум для студ. вузов спец. - Металлургия цветных металлов	Электронная библиотека	М.: Изд-во МИСиС, 2008
Л3.2	Зеликман А. Н., Крейн О. Е., Беляевская Л. В., др., Меерсон Г. А.	Лабораторный практикум по общему курсу "Металлургия редких металлов"	Библиотека МИСиС	М.: Учеба, 1972
Л3.3	Богатырева Е. В., Соколов В. А., Стрижко Л. С., др.	Инженерные расчеты в металлургии: учеб. пособие	Библиотека МИСиС	М.: Изд-во МИСиС, 2015

6.2. Перечень ресурсов информационно-телекоммуникационной сети «Интернет»

Э1	Научная электронная библиотека	eLIBRARY.RU
Э2	Российская Государственная Библиотека	https://www.rsl.ru/
Э3	Государственная публичная научно-техническая библиотека России	http://www.gpntb.ru/
Э4	Электронная библиотека МИСиС	http://elibrary.misis.ru/
Э5	Учебно-методическая литература для студентов	https://www.studmed.ru/

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	ESET NOD32 Antivirus
П.3	Win Pro 10 32-bit/64-bit
П.4	Microsoft Office
П.5	LMS Canvas
П.6	MS Teams
П.7	Консультант Плюс

6.4. Перечень информационных справочных систем и профессиональных баз данных

7. МАТЕРИАЛЬНО-ТЕХНИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ

Ауд.	Назначение	Оснащение
Любой корпус Мультимедийная	Учебная аудитория для проведения занятий лекционного типа и/или для проведения практических занятий:	комплект учебной мебели до 36 мест для обучающихся, мультимедийное оборудование, магнитно-маркерная доска, рабочее место преподавателя, ПКс доступом к ИТС «Интернет», ЭИОС университета через личный кабинет на платформе LMS Canvas, лицензионные программы MS Office, MS Teams, ESET Antivirus

К-206	Лаборатория "Гидрометаллургических процессов":	проектор с экраном; сушильная установка SNOL; печь трубчатая CABROLITE - 2шт.; печь муфельная ПТ200 - 2шт.; дистиллятор GFL; мешалка лабораторная ИКА EUROSTAR 20; весы AND GH-200; дистиллятор GFL
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.

8. МЕТОДИЧЕСКИЕ УКАЗАНИЯ ДЛЯ ОБУЧАЮЩИХСЯ

Лекции и часть практических занятий проводятся с использованием компьютерной презентационной программы PowerPoint.

Консультации по курсу проводятся с использованием e-mail, и при личной явке.

Текущий контроль проводится в часы практических и лабораторных работ занятий.

Качественное освоение дисциплины возможно только при систематической самостоятельной работе, что поддерживается системой текущей и рубежной аттестации.