МИНОБРНАУКИ РОССИИ

ФЕДЕРАЛЬНОЕ ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ

«БЕЛГОРОДСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ ТЕХНОЛОГИЧЕСКИЙ УНИВЕРСИТЕТ им. В.Г.ШУХОВА» (БГТУ им. В.Г. Шухова)

УТВЕРЖДАЮ Директор инженерностроительного института

> Уваров В.А. 2021 г

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА

дисциплины (модуля)

Минералогия и петрография

направление подготовки (специальность):

54.03.02 Декоративно-прикладное искусство и народные промыслы

Направленность программы (профиль, специализация):

Арт-дизайн

Квалификация

бакалавр

Форма обучения

очная

Институт Инженерно-строительный

Кафедра Материаловедения и технологии материалов

Рабочая программа составлена на основании требований:

- Федерального государственного образовательного стандарта высшего образования – бакалавриат по направлению подготовки 54.03.02 Декоративно-прикладное искусство и народные промыслы, утвержденного «13» августа 2020 г. № 1010
- учебного плана, утвержденного ученым советом БГТУ им. В.Г. Шухова в 2021 году.

Составитель (составители): к.т.н., доцент	Thefach	И.Ю. Маркова
Рабочая программа обсуждена на заседан	ии кафедры	
« <u>19</u> » <u>апреше</u> 202 <u>в</u> г., прот	гокол №	<u></u>
Заведующий кафедрой: д.т.н., проф.	Boll	В.В. Строкова
Рабочая программа согласована с выпуска Технологии машиностроения	ающей кафедрой	
Заведующий кафедрой: д.т.н., проф.	MA)	Т.А. Дуюн
« <u>26</u> » <u>априя</u> 2021 г.		
Рабочая программа одобрена методическо	ой комиссией инс	ститута
« <u>29</u> » <u>априле</u> 2021г., прото	окол №	
Председатель К. т. н., 104. (ученая степень и звание, подпись)	A (A)	<i>Ю. 920ктистов</i>) (инициалы, фамилия)

1. ПЛАНИРУЕМЫЕ РЕЗУЛЬТАТЫ ОБУЧЕНИЯ ПО ДИСЦИПЛИНЕ

		IC	TT
	I.C.	Код и наименование	Наименование показателя
Категория (группа)	Код и наименование	индикатора	оценивания результата
компетенций	компетенции	достижения	обучения по дисциплине
		компетенции	
Профессиональные	ПК-3. Способен	ПК-3.2 Способен	Знать: систематику
компетенции (по типам	подбирать и	определять круг	минералов и горных пород,
задач	анализировать	задач в рамках	основные их физические
профессиональной	материал для	поставленной цели и	свойства, способность к
деятельности)	изготовления арт-	выбирать	обработке и реакционную
Проектный	объектов и изделий	оптимальные	устойчивость при
	декоративно-	способы их решения	воздействии агрессивных
	прикладного	исходя из действующих	факторов среды
	искусства и	правовых норм	применения
	народных промыслов.	имеющихся ресурсов	Уметь: осуществлять
	промыслов.	и ограничений	рациональный выбор
		и ограничении	минерального сырья для
			создания изделий
			художественно-
			промышленного
			производства.
			-
			Владеть: методами
			неинструментальной
			диагностики минеральных
			образований и горных
			пород, а также методами
			оценки их качества для
			создания
			высококачественной и
			высокохудожественной
			продукции штучного и
			массового производства

2. МЕСТО ДИСЦИПЛИНЫ В СТРУКТУРЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЙ ПРОГРАММЫ

1. Компетенция ПК-3. Способен подбирать и анализировать материал для изготовления арт-объектов и изделий декоративно-прикладного искусства и народных промыслов.

Данная компетенция формируется следующими дисциплинами.

Стадия	Наименования дисциплины		
1.	ЛТХОМ		
2.	Минералогия и петрография		
3.	Метрология, стандартизация и сертификация		
4.	Экономика и организация производства предприятий народных промыслов		
5.	Основы организации производства предприятий народных промыслов		
6.	Производственная технико-технологическая практика		
7.	Производственная преддипломная практика		

3. ОБЪЕМ ДИСЦИПЛИНЫ

Общая трудоемкость дисциплины составляет <u>6</u> зач. единиц, <u>216</u> часов. Дисциплина реализуется в рамках практической подготовки: 4 зач. единицы. Форма промежуточной аттестации <u>экзамен</u>.

Вид учебной работы	Всего	Семестр
1	Часов	№ 5
Общая трудоемкость дисциплины, час	216	216
Контактная работа (аудиторные занятия), в т.ч.:	89	89
Лекции	17	17
Лабораторные	34	34
Практические	34	34
групповые консультации в период теоретического обучения и	4	4
промежуточной аттестации		
Самостоятельная работа студентов, включая	127	127
индивидуальные и групповые консультации, в том числе:		
Курсовой проект		
Курсовая работа		
Расчетно-графическое задание		
Индивидуальное домашнее задание		
Самостоятельная работа на подготовку к аудиторным занятиям	91	91
(лекции, практические занятия, лабораторные занятия)		
Экзамен	36	36

4. СОДЕРЖАНИЕ ДИСЦИПЛИНЫ

4.1 Наименование тем, их содержание и объем Курс <u>3</u> Семестр <u>5</u>

					небной
№ п/п	Наименование раздела (краткое содержание)	Лекции	Практические занятия	Лабораторные занятия	Самостоятельная работа на подготовку к аудиторным занятиям
1	Вводная лекция Предмет минералогии и петрографии, ее место среди других естественных наук, связь с ними. Общие сведения о геохимии, минералогии и петрографии Земной коры.	1			2
2	Основы геометрической кристаллографии Основные разделы кристаллографии. Кристаллические и аморфные вещества. Свойства кристаллических веществ. Симметрия кристаллов и кристаллических многогранников. Элементы и операции симметрии. Кристаллографические категории и сингонии. Закон постоянства гранных углов кристаллического многогранника. Стереографическая проекция. Проективное отображение элементов симметрии и граней кристалла. Теоремы о взаимодействии элементов симметрии. 32 класса симметрии кристаллических многогранников. Символы Германа-Могена. Понятие простой формы кристалличесого многогранника. Схема вывода простых форм. Габитус кристаллов.	3	10	4	18
3	Кристаллическая структура и химический состав минералов Понятие кристаллической решетки. Элементарный параллелепипед повторямости. Трансляционные решетки Браве. Индексы узлов решетки, направлений и плоских сеток. Индексы Миллера. Радиусы ионов, понятие о координационном числе. Принцип плотнейшей упаковки атомов и ионов в кристаллической структуре. Полиморфизм. Химический состав минералов и изоморфизм. Кристаллохимическая классификация минералов. Кристаллы минералов с ионным, ковалентным и металлическим типом связей.	2	8		10
4	Свойства и морфология минеральных образований Понятие минерала, минерального индивида и минералоида. Морфология кристаллов и минеральных агрегатов. Физические свойства минералов. Происхождение и распространение минералов в природе. Самородные элементы.	2	2	4	8

5 Карбонаты, сульфаты, галоиды 2 4 6 Общая характеристика класса. Карбонаты: кальцит, доломит, магнезит. Сульфаты: гипс, ангидрит, барит. Галоиды: галит, сильвин, флюорит. Химический состав минералов, физические свойства, происхождение, практическое использование. 2 4 6 6 Оксиды и гидроксиды 2 4 6 Кварц, корунд, гематиг, периклаз, сложные оксиды (матистит, хромит, ильспит, шпинсть). Общах характеристика класса, химический состав, физические свойства, происхождение, месторождения, практическое использование минералов 2 8 4 16 7 Силикаты 2 8 4 16 7 Силикаты 2 8 4 16 7 Силикаты 10бидк характеристика минералов 2 8 4 16 7 Силикаты 10бидк характеристика минералов 2 8 4 16 7 Силикаты 10бидк характеристика минералов 1 2 8 4 16 7 Силикаты 10бидк характеристык, минеральнов 1 2 8 4 16 8						
Кварц, корунд, гематит, периклаз, сложные оксиды (магнетит, хромит, ильменит, шпинель). Общая характеристика класса, химический состав, физические свойства, происхождение, месторождения, практическое использование минералов класса силикатов. Общая характеристика минералов класса силикатов. Кристаллохимическая классификация силикатов. Подкласс островные силикаты (группа оливина, группа силлиманита, группа циркона). Подкласс цепочечных и ленточных силикатов. Группа пироксенов (энстатит, диопсид, авгит). Группа пироксеноидов (волластопит), группа амфиболов (амфиболовые асбесты). Подкласс слоистых и каркасных силикатов. Группа серпентина (серпентин, хризотил-асбест), группа талька (тальк, пирофиллит). Классификация группы глинистых минералов. Группа полевых шпатов (ортоклаз, альбит, анортит), группа фельдшпатоидов (нефелии, лейцит). 8 Основы петрографии. Понятие горной породы. Классификация горных пород. Магматические горные породы. Структура и текстура магматических горных пород. Основы химической классификации. Осадочные горные породы. Генезис осадочных горных пород. Манеральный состав, структура и текстура, распространение в природе. Метаморфических горных пород. Общая характеристика метаморфических горных пород.	5	Общая характеристика класса. Карбонаты: кальцит, доломит, магнезит. Сульфаты: гипс, ангидрит, барит. Галоиды: галит, сильвин, флюорит. Химический состав минералов, физические свойства, происхождение,			4	6
Общая характеристика минералов класса силикатов. Кристаллохимическая классификация силикатов. Подкласс островные силикаты (группа оливина, группа силлиманита, группа циркона). Подкласс цепочечных и ленточных силикатов. Группа пироксенов (энстатит, диопсид, авгит). Группа пироксеноидов (волластонит), группа амфиболов (амфиболовые асбесты). Подкласс слоистых и каркасных силикатов. Группа серпентина (серпентин, хризотил-асбест), группа талька (тальк, пирофиллит). Классификация группы глинистых минералов. Группа полевых шпатов (ортоклаз, альбит, анортит), группа фельдшпатоидов (нефелин, лейцит). 8 Основы петрографии. З 6 14 25 Понятие горной породы. Классификация горных пород. Магматические горные породы. Сенезие магматических горных пород. Основы химической классификации. Осадочные горные породы. Генезис осадочных горных пород. Классификация осадочных горных пород. Классификация осадочных горных пород. Минеральный состав, структура и текстура, распространение в природе. Метаморфические горные породы. Генезие метаморфических горных пород. Общая характеристика метаморфических горных пород, структура и текстура, условия образования и распространение, особенности минерального состава.	6	Кварц, корунд, гематит, периклаз, сложные оксиды (магнетит, хромит, ильменит, шпинель). Общая характеристика класса, химический состав, физические свойства, происхождение, месторождения,	_		4	6
8 Основы петрографии. Понятие горной породы. Классификация горных пород. Магматические горные породы. Генезис магматических горных пород. Интрузивные и эффузивные породы. Структура и текстура магматических горных пород. Основы химической классификации. Осадочные горные породы. Генезис осадочных горных пород. Классификация осадочных горных пород. Минеральный состав, структура и текстура, распространение в природе. Метаморфические горные породы. Генезис метаморфических горных пород. Общая характеристика метаморфических горных пород, структура и текстура, условия образования и распространение, особенности минерального состава.	7	Силикаты Общая характеристика минералов класса силикатов. Кристаллохимическая классификация силикатов. Подкласс островные силикаты (группа оливина, группа силлиманита, группа циркона). Подкласс цепочечных и ленточных силикатов. Группа пироксенов (энстатит, диопсид, авгит). Группа пироксеноидов (волластонит), группа амфиболов (амфиболовые асбесты). Подкласс слоистых и каркасных силикатов. Группа серпентина (серпентин, хризотил-асбест), группа талька (тальк, пирофиллит). Классификация группы глинистых минералов. Группа полевых шпатов (ортоклаз, альбит, анортит),		8	4	16
	8	Основы петрографии. Понятие горной породы. Классификация горных пород. Магматические горные породы. Генезис магматических горных пород. Интрузивные и эффузивные породы. Структура и текстура магматических горных пород. Основы химической классификации. Осадочные горные породы. Генезис осадочных горных пород. Классификация осадочных горных пород. Минеральный состав, структура и текстура, распространение в природе. Метаморфические горные породы. Генезис метаморфических горных пород. Общая характеристика метаморфических горных пород, структура и текстура, условия образования и		6	14	25
		1 1 1	17	34	34	91

4.2. Содержание практических (семинарских) занятий

No	Наименование	Тема практического (семинарского)	К-во	Самостоятельная
п/п	раздела дисциплины	занятия	часов	работа на подготовку к аудиторным занятиям
		семестр № 5		SWIDITIDA
	Основы геометрической	Стереографическое изображение		
1	кристаллографии	элементов симметрии	2	2
		кристаллических многогранников		
2	Основы геометрической кристаллографии	Решение задач по взаимодействию	2	2
	Основы геометрической	элементов симметриию. Вывод классов симметрии		
3	кристаллографии	кристалличских многогранников	2	2
	Основы геометрической	-		_
4	кристаллографии	Вывод простых форм	2	2
	Основы геометрической	Индицирование граней простых		
5	кристаллографии	форм кристаллических	2	2
	кристаллографии	многогранников		
		Индицирование узлов решетки,		
	Кристаллическая	направлений и плоских сеток в		
6	структура и химический	решетках. Выбор элементарной	2	2
	состав минералов	ячейки для различных		
		примитивных и центрированных		
		решеток		
		Описание симметрии кристаллических структур по их		
		пространственным моделям		
	Кристаллическая	(шариковым и полиэдрическим) и		
7	структура и химический	по простейшим проекциям.	2	2
	состав минералов	Определение материального		
		содержания (числа формульных		
		единиц) элементарной ячейки		
		Определение координационных		
	Кристаллическая	чисел и многогранников,		
8	структура и химический	геометрического характера	2	2
O	состав минералов	структуры, описание структуры	2	2
	Coolab Milliopasiob	кристалла в терминах		
		плотнейших упаковок		
		Морфотропия (автоморфотропия),		
		по-лиморфизм (энантиотропные и		
		монотропные превращения,		
	Кристаллическая	структурные типы полиморфизма), политипия, изоморфизм		
9	структура и химический	(совершенный и несовершенный,	2	2
	состав минералов	изовалентный и гетеровалентный,		
		роль диагональных рядов		
		Гольдшмидта-Ферсмана в		
		изоморфных замещениях атомов)		
	Chayama 1	Кристаллы – «геологические		
10	Свойства и морфология	термометры», «геологические	2	2
10	минеральных образований	барометры», «геологические		∠
		спидометры»		
11	Силикаты	Классификации силикатов в	2	2

		системах Дэна и Штрунца.		
12	Силикаты	Кристаллохимические формулы силикатов. Связь стехиометрии Si-O –радикала с кристаллоструктурным типом силикатов	2	2
13	Силикаты	Изоморфизм в классах силикатов	2	2
14	Силикаты	Взгляды академика Н.В. Белова на кристаллохимическую картину «силикатного сотворения мира»	2	2
15	Основы петрографии	Интрузивные и эффузивные породы. Сходства и различия	2	2
16	Геохимическая дифференциация		2	2
17	17 Основы петрографии Фации метаморфизма		2	2
ИТОГО 34				34
			ВСЕГО:	68

4.3. Содержание лабораторных занятий

$N_{\underline{0}}$	Наименование	Тема лабораторного занятия	К-во	Самостоятельная
Π/Π	раздела дисциплины		часов	работа на
				подготовку к
				аудиторным
				занятиям
		семестр № 5		
1	Основы	Описание (модельных)		
	геометрической	кристаллических многогранников.		
	кристаллографии	Определение элементов		
		симметрии, сингонии и простых	4	4
		форм. Сформулировать		
		габитусную формулу огранения		
		многогранника		
2	Свойства и	Морфология кристаллов и		
	морфология	агрегатов. Физические свойства	4	4
	минеральных	_	4	+
	образований	минералов		
3	Карбонаты, сульфаты,	Минералы классов карбонатов,		
	галоиды	сульфатов, галоидов. Определение		
		(диагностика) коллекционного	4	4
		образца минерала. Описание		
		свойств и морфологию		
4	Оксиды и гидроксиды	Минералы классов оксидов и		
		гидроксидов. Определение		
		(диагностика) коллекционного	4	4
		образца минерала. Описание		
		свойств и морфологию		
5	Силикаты	Минералы силикатов. Опредение		
		(диагностика) коллекционного	4	<u>,</u>
		образца минерала. Описание	4	4
		свойств и морфологию		
6	Основы петрографии	Интрузивные магматические		
		горные породы. Описание свойств.	2	2
		Текстура и структура		

7	Основы петрографии	Эффузивные магматические горны породы. Описание свойств. Текстура и структура		4	
8	Основы петрографии	Осадочные горные породы. Описание свойств. Текстура и структура	4	4	
9	Основы петрографии	Метаморфические горные породы. Описание свойств. Текстура и структура		4	
	ИТОГО: 34 34				
			ВСЕГО:	68	

4.4. Содержание курсового проекта/работы

Не предусмотрено учебным планом.

4.5. Содержание расчетно-графического задания, индивидуальных домашних заданий

Не предусмотрено учебным планом.

5. ОЦЕНОЧНЫЕ МАТЕРИАЛЫ ДЛЯ ПРОВЕДЕНИЯ ТЕКУЩЕГО КОНТРОЛЯ, ПРОМЕЖУТОЧНОЙ АТТЕСТАЦИИ

5.1. Реализация компетенций

1. Компетенция ПК-3. Способен подбирать и анализировать материал для изготовления арт-объектов и изделий декоративно-прикладного искусства и народных промыслов.

Наименование индикатора достижения компетенции	Используемые средства оценивания
ПК-3.2 Способен определять круг задач в рамках поставленной цели и выбирать оптимальные способы их решения исходя из	Экзамен, оформление отчёта и защита лабораторных работ, собеседование, устный опрос
действующих правовых норм имеющихся ресурсов и ограничений	

5.2. Типовые контрольные задания для промежуточной аттестации

5.2.1. Перечень контрольных вопросов (типовых заданий) для экзамена

),	11	T	1
№	Наименование	Компетенция	Содержание вопросов (типовых заданий)
п/п	раздела дисциплины	,	• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •
1.	Основы геометрической		1. Понятие о симметрии. Закон постоянства
	кристаллографии		гранных углов.
			2. Кристаллографические категории.
			Сингонии. Координатные
			кристаллографические системы.
			3. Элементы симметрии кристаллических
			многогранников. Теоремы о
			взаимодействии элементов симметрии.
			4. Классы симметрии триклинной,
			моноклинной и ромбической сингоний.
			5. Классы симметрии тригональной и
			гексагональной сингонии.
			6. Классы симметрии тетрагональной
		ПК-3	сингонии.
		11IX-3	7. Классы симметрии кубической сингонии.
			8. Правили написания символа точечной
			группы симметрии по Герману-Могену.
			9. Понятие о простых формах
			кристаллических многогранников.
2.	Кристаллическая		10. Плотнейшие шаровые упаковки.
	структура и химический		11. Координационный полиэдр и
	состав минералов		координационное число.
			12. Метрические и угловые соотношения
			элементарной ячейки в различных
			сингониях.
			13. Связь параметров Вейсса и индексов
			Миллера.
			14. Изоморфизм. Виды и типы

		изоморфизма.
		15. Полиморфизм и полиморфные
		превращения. Примеры
3.	Свойства и морфология	16. Понятие минерального индивида.
3.	минеральных	17. Перечислить основные виды
	образований	мономинеральных агрегатов.
	ооразовании	18. Что такое псевдоморфоза?
		19. Шкала твердости минералов по Моосу.
		20. Что такое «цвет черты»?
		20. что такое «цвет черты»: 21. Спайность и отдельность.
4	V	22. Принцип геометрического отбора.
4.	Карбонаты, сульфаты,	23. Назовите самый распространенный в
	галоиды	природе хлорид и чем он отличается от
		сильвина?
		24. Каковы главные отличительные
		свойства гипса, барита?
		25. Какие самые распространенные
		минералы класса сульфатов?
		26. Каковы наиболее характерная форма
		кристаллов, спайность и главный
		диагностический признак карбонатов?
		27. Как реагирует с соляной кислотой
		кальцит, доломит, магнезит?
		28. Особенности генезиса кальцита
5.	Оксиды и гидрооксиды	29. Перечислить минералы группы
		кремнезема.
		30. В чем состоят морфологические
		отличия минералов окислов и минералов
		гидроокислов?
		31. Корунд и его разновидности.
		32. Какая спайность у кварца?
		33. Характерные признаки магнетита,
		гематита?
		34. Перечислить основные окислы и
		гидроокислы железа
6.	Силикаты	35. Какие признаки положены в основу
		классификации силикатов?
		36. Как внутреннее строение сказывается
		на морфологии и физических свойствах
		силикатов? Приведите примеры.
		37. Какие силикаты имеют наименьшую
		твердость?
		38. Какие силикаты имеют наиболее
		высокую твердость и почему?
		39. Изобразить пироксеновую цепочку.
		40. Что такое плагиоклазы? Какие
		минералы выделяются в этом ряду?
		41. Что является главной особенностью
		монтмориллонита?
		42. Перечислите общие свойства
		ромбических пироксенов.
		43. Почему каркасные силикаты являются
		алюмосиликатами?
		44. Назвать диагностические признаки
L	1	Install American in the internal

	I	, , , , , , , , , , , , , , , , , , ,
		серпентина. В каких условиях образуется
		этот минерал?
		45. Дать общую формулу
		кремнекислородного радикала каркасных
		силикатов.
		46. Назовите глинистые минералы и
		охарактеризуйте состав глин.
		47. Чем пироксены отличаются от
		амфиболов?
		48. Почему слюды относятся к
		алюмосиликатам?
		49. Как классифицируются плагиоклазы?
		50. Какие свойства характерны для
		слоистых силикатов?
		51. Диагностические признаки роговой
		обманки.
		52. Диагностические признаки талька.
		53. Особенности структуры каолинита.
		54. Что такое алюмосиликаты?
		55. Характеристика свойств полевых
		шпатов.
7.	Основы петрографии	56. Какие магматические породы относятся
		к кислым?
		57. Какие магматические породы относятся
		к средним?
		58. Перечислить ультраосновные породы.
		59. В чем отличие текстуры горной породы
		от ее структуры?
		60. Что такое «реакционый ряд Боуэна»?
		61. Интрузивный аналог базальта.
		62. Почему глинистых пород нет Луне?

5.3. Типовые контрольные задания (материалы) для текущего контроля в семестре

Текущий контроль осуществляется в течение семестра на практических (семинарских) занятиях в форме собеседования и устного опроса; выполнения и защиты курсовой работы.

Практические работы. Защита практических работ возможна после проверки правильности выполнения задания. Собеседование предполагает специальную беседу с обучающимся и позволяет оценить объём его знаний.

Примерный перечень контрольных вопросов для защиты практических работ представлен в таблице.

No	Задание Компетенция		Содержание вопросов (типовых заданий)	
Π/Π				
1	Практическое занятие №1. Стереографическое изображение элементов симметрии	ПК-3	 Дайте определение понятию «симметрия». Перечислите кристаллографические категории. Сингонии. Перечислите элементы симметрии 	

	IMILOTO THILLOCALLY	IMHOTO DITHILOOMIN MILODOPACHIMINAD
	кристаллических	кристаллических многогранников.
	многогранников	4. Чем отличаются классы симметрии
		триклинной, моноклинной и ромбической
		сингоний.
		5. Чем отличаются классы симметрии
		тригональной и гексагональной сингонии.
		6. Классы симметрии тетрагональной
		сингонии.
		7. Охарактеризуйте классы симметрии
		кубической сингонии.
		1. Дайте понятие простым формам
		кристаллических многогранников.
		2. Что понимается под плотнейшими
	Практическое занятие №2.	шаровыми упаковками?
	Решение задач по	3. Что такое координационный полиэдр и
2	взаимодействию элементов	координационное число?
	симметриию.	4. Объясните связь параметров Вейсса и
	1	индексов Миллера.
		5. Что такое изоморфизм? Перечислите виды
		и типы изоморфизма.
		6. Что такое минеральный индивид?
	Постояння в стания №2	1. Перечислить основные виды
	Практическое занятие №3.	мономинеральных агрегатов.
3	Вывод классов симметрии	2. Что такое псевдоморфоза?
	кристалличских	3. Что понимается под шкалой твердости
	многогранников	минералов по Моосу?
		4. Что такое «цвет черты»?
		1. Назовите самый распространенный в
	Практическое занятие №4. Вывод простых форм	природе хлорид и чем он отличается от сильвина?
		2. Каковы главные отличительные свойства гипса, барита?
		3. Какие самые распространенные минералы
4		класса сульфатов?
		4. Каковы наиболее характерная форма
		кристаллов, спайность и главный
		диагностический признак карбонатов?
		5. Как реагирует с соляной кислотой кальцит,
		доломит, магнезит?
		1. В чем состоят морфологические отличия
	Практическое занятие №5.	минералов окислов и минералов
	Индицирование граней	гидроокислов?
5	простых форм	2. Корунд и его разновидности.
	кристаллических	3. Какая спайность у кварца?
	многогранников	4. Характерные признаки магнетита,
	1	гематита?
	Практическое занятие №6.	1. Какие признаки положены в основу
	Индицирование узлов	классификации силикатов?
	решетки, направлений и	2. Как внутреннее строение сказывается на
	плоских сеток в решетках.	морфологии и физических свойствах
6	Выбор элементарной	силикатов? Приведите примеры.
	ячейки для различных	3. Какие силикаты имеют наименьшую
	примитивных и	твердость?
1	центрированных решеток	4. Какие силикаты имеют наиболее высокую

	Практическое занятие №7.
	Описание симметрии
	кристаллических структур
	по их пространственным
	моделям (шариковым и
7	полиэдрическим) и по
	простейшим проекциям.
	Определение
	материального содержания
	(числа формульных
	единиц) элементарной
	ячейки
	Практическое занятие №8.
	Определение
	координационных чисел и
	многогранников,
8	геометрического характера
J	структуры, описание
	структуры кристалла в
	терминах плотнейших
	упаковок
	Практическое занятие №9.
	Морфотропия
	(автоморфотропия), по-
	лиморфизм
	(энантиотропные и
	монотропные превращения,
	структурные типы
	полиморфизма),
9	политипия, изоморфизм
	(совершенный и
	несовершенный,
	изовалентный и
	гетеровалентный, роль
	диагональных рядов
	Гольдшмидта-Ферсмана в
	изоморфных замещениях
	атомов)
	Практическое занятие №10.
	Кристаллы –
	«геологические
10	термометры»,
10	«геологические
	барометры»,
	«геологические
	спидометры»
	,, F
	Практическое занятие №11.
	TENNISTI IVVICUO JUITATA IN JUITA
	=
11	Классификации
11	-

твердость и почему?

- 1. Что такое плагиоклазы? Какие минералы выделяются в этом ряду?
- 2. Что является главной особенностью монтмориллонита?
- 3. Перечислите общие свойства ромбических пироксенов.
- 4. Почему каркасные силикаты являются алюмосиликатами?
- 5. Назвать диагностические признаки серпентина. В каких условиях образуется этот минерал?
- 1. Назовите глинистые минералы и охарактеризуйте состав глин.
- 2. Какие магматические породы относятся к кислым?
- 3. Какие магматические породы относятся к средним?
- 4. Перечислить ультраосновные породы.
- 1. В чем практическая польза введения
- 2. Гольдшмидтом понятия «модельных структур»?
- 3. Полиморфизм и политипия, примеры из разных классов минералов.
- 4. Типы полиморфных переходов.
- 5. Критерии вывода радиусов Ланде, Гольдшимдта, Полинга.
- 6. Основные категории кристаллохимии: морфотропия, полиморфизм, структурная гомология и изоморфизм. Их тесная взаимосвязь.
- 7. Эмпирические правила изоморфизма.
- 8. Основные физико-химические и термодинамические принципы теории изоморфизма.
- 1. Какая температура распада или образования геологических термометров?
- 2. Дайте определение «геологические барометры»?
- 3. Что позволяет определить геобаротермометрия?
- 4. Что позволяю определить геологические спидометры?
- 1. Каковы цели минералогической классификации?
- 2. В чем разница между многомерными и иерархическими классификациями?
- 3. Что такое естественная классификация?
- 4. По каким критериям выделяются классы в классификациях Дж.Д. Дэна, Никеля—

Практическое занятие №12. Кристаллохимические формулы силикатов. Связь стехиометрии Si-O – радикала с кристаллоструктурным типом силикатов Практическое занятие №13. Изоморфизм в классах силикатов Практическое занятие №13. Практическое занятие №13. Какие минералы из слоистых силикатов обладают способностью увеличивать объем? Практическое занятие №13. Какие минералы из слоистых силикатов обладают способностью увеличивать объем? Практическое занятие №13. Какие типы изоморфизма существуют? Практическое занятие №14. Взгляды академика Н.В. Белова на
Практическое занятие №12. Кристаллохимические формулы силикатов. Связь стехиометрии Si-O — радикала с кристаллоструктурным типом силикатов Практическое занятие №13. Изоморфизм в классах силикатов Практическое занятие №13. Изоморфизм в классах силикатов Практическое занятие №14. Взгляды академика Н.В. Белова на
Практическое занятие №12. Кристаллохимические формулы силикатов. Связь стехиометрии Si-O – радикала с кристаллоструктурным типом силикатов Практическое занятие №13. Изоморфизм в классах силикатов Практическое занятие №14. Взгляды академика Н.В. Белова на
Практическое занятие №12. Кристаллохимические формулы силикатов. Связь стехиометрии Si-O — радикала с кристаллоструктурным типом силикатов Практическое занятие №13. Практическое занятие №13. Изоморфизм в классах силикатов Практическое занятие №14. Взгляды академика Н.В. Бедова на
 Практическое занятие №12. Кристаллохимические формулы силикатов. Связь стехиометрии Si-O – радикала с кристаллоструктурным типом силикатов Практическое занятие №13. Изоморфизм в классах силикатов Практическое занятие №14. Взгляды академика Н.В. Какие типы изоморфизма существуют? Какой закон кристаллообразования предлагал Н.В. Белов? Какар конценция кристаллического
12 Кристаллохимические формулы силикатов. Связь стехиометрии Si-O — радикала с кристаллоструктурным типом силикатов Практическое занятие №13. 13 Изоморфизм в классах силикатов Практическое занятие №14. Взгляды академика Н.В. Белова на
12 Кристаллохимические формулы силикатов. Связь стехиометрии Si-O — радикала с кристаллоструктурным типом силикатов Практическое занятие №13. 13 Изоморфизм в классах силикатов Практическое занятие №14. Взгляды академика Н.В. Белова на
12 Кристаллохимические формулы силикатов. Связь стехиометрии Si-O — радикала с кристаллоструктурным типом силикатов Практическое занятие №13. 13 Изоморфизм в классах силикатов Практическое занятие №14. Взгляды академика Н.В. Белова на
 Кристаллохимические формулы силикатов. Связь стехиометрии Si-O – радикала с кристаллоструктурным типом силикатов Практическое занятие №13. Изоморфизм в классах силикатов Практическое занятие №13. Изоморфизм в классах силикатов Практическое занятие №14. Взгляды академика Н.В. Какой закон кристаллообразования предлагал Н.В. Белов? Какая концепция кристаллимеского Какая концепция кристаллимеского
формулы силикатов. Связь стехиометрии Si-O – радикала с кристаллоструктурным типом силикатов Практическое занятие №13. Изоморфизм в классах силикатов Практическое занятие №14. Взгляды академика H.B. Бедова на
3. Напишите формулу альоита — натриевого силиката, в котором алюминием. замещена одна четвертая часть атомов кремния. 4. Какие минералы из слоистых силикатов обладают способностью увеличивать объем? 1. В чём заключается особенность изоморфизма силикатов? 2. Перечислите правила изоморфного замещения 3. Какие типы изоморфизма существуют? 1. Какой закон кристаллообразования предлагал Н.В. Белов? 2. Какая концепция кристаллического
радикала с кристаллоструктурным типом силикатов Практическое занятие №13. Изоморфизм в классах силикатов Практическое занятие №14. Взгляды академика Н.В. Белова на
кристаллоструктурным типом силикатов 4. Какие минералы из слоистых силикатов обладают способностью увеличивать объем? 1. В чём заключается особенность изоморфизма силикатов? 2. Перечислите правила изоморфного замещения 3. Какие типы изоморфизма существуют? 1. Какой закон кристаллообразования предлагал Н.В. Белов? 2. Какая концепция кристаллинеского
типом силикатов 4. Какие минералы из слоистых силикатов обладают способностью увеличивать объем? 1. В чём заключается особенность изоморфизма силикатов? 2. Перечислите правила изоморфного замещения 3. Какие типы изоморфизма существуют? Практическое занятие №14. Взгляды академика Н.В. Белова на
обладают способностью увеличивать объем? 1. В чём заключается особенность изоморфизма силикатов? 2. Перечислите правила изоморфного замещения 3. Какие типы изоморфизма существуют? Практическое занятие №14. Взгляды академика Н.В. Белова на
Практическое занятие №13. 13 Изоморфизм в классах силикатов 2. Перечислите правила изоморфного замещения 3. Какие типы изоморфизма существуют? Практическое занятие №14. Взгляды академика Н.В. Белова на
 Изоморфизм в классах силикатов Перечислите правила изоморфного замещения Какие типы изоморфизма существуют? Какой закон кристаллообразования предлагал Н.В. Белов? Какая концепция кристаллинеского
толикатов замещения 3. Какие типы изоморфизма существуют? Практическое занятие №14. Взгляды академика Н.В. Белова на замещения 1. Какой закон кристаллообразования предлагал Н.В. Белов? 2. Какая концепция кристаллинеского
3. Какие типы изоморфизма существуют? Практическое занятие №14. Взгляды академика Н.В. Предлагал Н.В. Белов? 2. Какад концепция кристаллического
Практическое занятие №14. Взгляды академика Н.В. Белова на 1. Какой закон кристаллообразования предлагал Н.В. Белов? 2. Какад концепция кристаллического
Взгляды академика Н.В. предлагал Н.В. Белов?
Белова на 2. Какая концепция кристаллического
Белова на 2. Какая концепция кристаллического
14 кристаллохимическую состояния была разработана?
картину «силикатного 3. Что понимается под «силикатным
сотворения мира» сотворением мира»?
1. Какие магматические горные породы Вы
знаете и на каком признаке основана их
классификация?
2. Назовите примеры кислых интрузивных и
практическое занятие лето.
15 Интрузивные и эффузивные 3 Назорите примеры средних эффузивных и
породы. Сходства и интрузивных пород.
различия 4. Назовите примеры основных интрузивных
и эффузивных пород.
5. Назовите примеры ультраосновных
интрузивных и эффузивных пород.
1. Что такое геохимия?
Практическое занятие №16. 2. Классификация осадочных горных пород
Геохимическая по химическому составу.
16 дифференциация элементов 3. Минералогический состав осадочных
при процессах осадочного пород.
минералообразования 4. Текстурные и структурные признаки
осадочных горных пород
1. Метаморфический процесс
минералообразования (в том числе
импактный).
Практическое занятие №17.
1/ фании метаморфизма ассоциации.
3. Типоморфизм минералов.
4. Примеры зависимости химического
состава, морфологии и физических свойств
минералов от условий их образования.

5.3.1 Лабораторные работы

No	Название	Компетенция	Контрольные вопросы		
	лабораторной				
	работы				
1	Описание		1. Описание (модельных) кристаллических		
	(модельных)		многогранников.		
	кристаллических		2. Определение элементов симметрии, сингонии и		
	многогранников.		простых форм.		
	Определение		3. Сформулировать габитусную формулу		
	элементов		огранения многогранника.		
			4. Какие формы кристаллов являются открытыми?		
	симметрии, сингонии и простых		5. Какой порядок записи элементов симметрии		
	форм.		кристалла?		
	1		<u> </u>		
	Сформулировать		1		
	габитусную формулу		кристаллов?		
	огранения		7. Какие кристаллы имеют открытую форму, а		
	многогранника		какие закрытую?		
2			1. Какие минералы включены в шкалу Ф. Мооса?		
			2. Какие минералы имеют твердость < 4 балла по		
	Морфология		шкале Ф.Мооса?		
	кристаллов и		3. Какие минералы имеют твердость 6 баллов по		
	агрегатов.		шкале Ф.Мооса?		
	Физические свойства		4. Перечислите минералы, которые имеют весьма		
	минералов		совершенную спайность.		
	Miniopaire		5. Какие минералы имеют раковистый излом?		
			6. Перечислите минералы, которые имеют		
			специфический цвет черты.		
3	Минералы классов	ПК-3	1. Какие минералы относят к классу карбонатов?		
	карбонатов,	11K-3	2. Какие минералы, так или иначе, растворяются в		
	сульфатов, галоидов.		воде?		
	Определение		3. Перечислите минералы, которые выделяют		
	(диагностика)		углекислый газ при взаимодействии с кислотами		
	коллекционного		4. Охарактеризуйте минералы, которые относятся		
	образца минерала.		к сульфатам.		
	Описание свойств и				
	морфологию				
4			1. Основная характеристика класса оксидов.		
			2. Классификация класса оксидов.		
	M		3. Охарактеризовать следующие минералы: кварц-		
	Минералы классов		SiO ₂ , касситерит.		
	оксидов и		4. Охарактеризовать следующие минералы: рутил,		
	гидроксидов.		корунд.		
	Определение		5. Охарактеризовать следующие минералы:		
	(диагностика)		гематит, магнетит.		
	коллекционного		6. Основная характеристика класса гидроксидов.		
	образца минерала.		7. Классификация класса гидроксидов.		
	Описание свойств и		8. Охарактеризовать следующие минералы:		
	морфологию		брусит, гидраргиллит, бетим.		
5	Минородия		оксидов и гидроксидов.		
	Минералы		1. Охарактеризуйте группы слоистых силикатов.		
	силикатов.		2. Охарактеризуйте группы каркасных силикатов.		

	Опредение	3. Какие минералы силиката имеют твердость	
	(диагностика)	меньше 4 баллов по шкале Мооса?	
	коллекционного	4. Какие минералы силиката почти черного цвета?	
	образца минерала.	5. Какими визуальными признаками роговая	
	Описание свойств обманка отличается от лабрадора		
	и морфологию	6. В чём отличие биотита от мусковита?	
6	и морфологию	1. Какие магматические породы относятся к	
		кислым?	
		2. Какие магматические породы относятся к	
	Интрузивные	средним?	
	магматические	3. Перечислить ультраосновные породы.	
	горные породы.	4. В чем отличие текстуры горной породы от ее	
	Описание свойств.	структуры?	
	Текстура и		
	структура	5. Что такое «реакционый ряд Боуэна»?6. Интрузивный аналог базальта?	
7		интрузивных магматических пород.	
/		1. Эффузивный аналог габбро?	
	Эффузивные магматические горны породы.	2. Отличие структур эффузивных пород от	
		интрузивных.	
		3. Основные породообразующие минералы	
		эффузивных магматических пород.	
	Описание свойств.	4. Классификация магматических пород по	
	Текстура и	минеральному составу (виды и разновидности).	
	структура	5. Химическая классификация магматических	
		горных пород.	
		6. Химический состав магматических горных	
0		пород.	
8	0	1. Процессы химического выветривания силикатов	
	Осадочные горные	2. Размерная классификация обломочных пород.	
	породы. Описание	3. Процессы морского хемогенного и биогенного	
	свойств. Текстура и	минералообразования.	
	структура	4. Факторы минералообразования.	
		5. Почему осадочных пород нет на Луне?	
9	Метаморфические	1. Метасоматические процессы	
	горные породы.	минералообразования.	
	Описание свойств.	2. Метаморфические процессы	
	Текстура и структура	минералообразования.	
	1 - Morypu II orpykrypu	3. Образование мрамора.	

5.4. Описание критериев оценивания компетенций и шкалы оценивания

При промежуточной аттестации в форме экзамена используется следующая шкала оценивания: 2 — неудовлетворительно, 3 — удовлетворительно, 4 — хорошо, 5 — отлично.

Критериями оценивания достижений показателей являются:

Наименование	Критерий оценивания		
показателя			
оценивания			
результата обучения			
по дисциплине			
Знания	Знание систематики минералов и горных пород, основные их физические		
	свойства, способность к обработке и реакционную устойчивость при		
	воздействии агрессивных факторов среды применения		
Умения	Умение осуществлять рациональный выбор минерального сырья для		
	создания изделий художественно-промышленного производства.		
Владения	Владение методами неинструментальной диагностики минеральных		
	образований и горных пород, а также методами оценки их качества для		
	создания высококачественной и высокохудожественной продукции		
	штучного и массового производства		

Оценка преподавателем выставляется интегрально с учётом всех показателей и критериев оценивания.

Оценка сформированности компетенций по показателю Знания

Критерий	Уровень освоения и оценка			
	2	3	4	5
Знание систематики минералов и горных пород, основные их физические свойства, способность к обработке и реакционную устойчивость при воздействии агрессивных факторов среды применения	Обучающийся не знает материала курса, самомтоятельно затрудняется сформулировать ответы на вопросы.	Теоретическое содержание курса освоено частично, но пробелы не носят существенного характера. Обучающийся допускает неточности и недостаточно правильно предоставляет информацию о свойствах и классификации минералов и горных пород.	Содержание курса освоено полностью и без пробелов, исчерпывающе, последовательно, четко и логически стройно излагает основные сведения о физических и химических свойствах минералов и горных пород. Однако, дополнительные вопросы ставят экзаменуемого в затруднительное положение.	Содержание курса освоено полностью и без пробелов, исчерпывающе, последовательно, четко и логически стройно излагает основные сведения о физических и химических свойствах минералов и горных пород. Дополнительные вопросы не ставят экзаменуемого в затруднительное положение.

Оценка сформированности компетенций по показателю Умения

Критерий		Уровень осво	рения и оценка	
	2	3	4	5
Умение	Не умеет	Допускает	Умеет	Умеет
осуществлять	осуществлять	неточности	указать, какие	указать, какие
рациональный	рациональный	недостаточно	свойства	свойства

выбор	выбор	правильно	минералов	минералов
минерального	минерального	использует	характерны для	характерны для
сырья для	сырья.	диагностические	минеральных	минеральных
создания изделий		свойства	образований	образований
художественно-		минералов для	различных классов	различных классов
промышленного		однозначного	и происхождения,	и происхождения.
производства.		определения	но допускает	
		минерального вида	несущественные	
		или горной	неточности.	
		породы.		

Оценка сформированности компетенций по показателю Владения

Критерий	Уровень освоения и оценка				
	2	3	4	5	
Владение методами	Не владеет	Имеет	уверенно и четко	уверенно и четко	
неинструментальной	методологической	навыки	применяет	применяет основные	
диагностики	основой	применения	основные	сведения о	
минеральных	дисциплины.	знаний о	сведения о	минералах и горных	
образований и горных		свойствах и	минералах и	породах для их	
пород, а также		морфологии	горных породах	уверенной	
методами оценки их		минералов,	для их	неинструментальной	
качества для создания		текстур и	неинструмен-	диагностики.	
высококачественной и		структур	тальной		
высокохудожественной		горных пород,	диагностики, но		
продукции штучного и		но допускает	допускает		
массового		ошибки в их	несущественные		
производства		визуальном	неточности.		
		определении.			

6. МАТЕРИАЛЬНО-ТЕХНИЧЕСКОЕ И УЧЕБНО-МЕТОДИЧЕСКОЕ ОБЕСПЕЧЕНИЕ

6.1. Материально-техническое обеспечение

No	Наименование специальных помещений и	Оснащенность специальных помещений и
	помещений для самостоятельной работы	помещений для самостоятельной работы
1	Учебная аудитория для проведения	Специализированная мебель,
	занятий лекционного типа, групповых и	интерактивная доска, видеопрезентор с
	индивидуальных консультаций, текущего	мультимедийным проектором, компьютер.
	контроля и промежуточной аттестации	Компьютерная техника с возможностью
		подключения к сети «Интернет» и
		обеспечением доступа в электронную
		информационно-образовательную среду
		организации
2	Учебная аудитория для проведения	Специализированная мебель, технические
	занятий лабораторного типа, групповых и	средства обучения: ноутбук, проектор,
	индивидуальных консультаций, текущего	проекционный экран. Компьютерная
	контроля и промежуточной аттестации	техника с возможностью подключения к
		сети «Интернет» и обеспечением доступа в
		электронную информационно-
		образовательную среду организации
3	Учебная аудитория для проведения занятий	Специализированная мебель, приборы и
	лабораторного типа, групповых и	оборудование для проведения
	индивидуальных консультаций, текущего	лабораторных работ. Компьютерная
	контроля и промежуточной аттестации	техника с возможностью подключения к
		сети «Интернет» и обеспечением доступа в
		электронную информационно-
		образовательную среду организации
4	Читальный зал библиотеки для	Специализированная мебель,
	самостоятельной работы	компьютерная техника с возможностью
		подключения к сети «Интернет» и
		обеспечением доступа в электронную
		информационно-образовательную среду
		организации

6.2. Лицензионное и свободно распространяемое программное обеспечение

№	Перечень лицензионного программного	Реквизиты подтверждающего документа
	обеспечения.	
1	Windows 10 Pro	Соглашение Microsoft Open Value Subscription V9221014 от 2020-11-01 до 2023-10-31
2	Kaspersky Endpoint Security 10 для Windows	Лицензия № 13С8200710090907790928
3	GoogleChrome или аналог	Свободно распространяемое ПО

6.3. Перечень учебных изданий и учебно-методических материалов

- 1. Жерновский И.В. Минералогия и петрография: методические указания к выполнению лабораторных работ для студентов направления 54.03.02 Декоративно-прикладное искусство и народные промыслы / сост.: И.В. Жерновский, М.Н. Сивальнева. Белгород: Издательство БГТУ им. В.Г. Шухова, 2017. URL:
- http://ntb.bstu.ru/cgibin/irbis64r_plus/cgiirbis_64_ft.exe?I21DBN=ELRES_FULLTEX T&P21DBN=ELRES&C21COM=S&S21FMT=briefHTML_ft&Z21ID=GUEST&S21P 03=I=&S21STR=549(07)/%D0%9C%2061-650829176
- 2. Кокшаров, Н. И. Лекции по минералогии / Н. И. Кокшаров. Санкт-Петербург : Лань, 2014. 221 с. ISBN 978-5-507-40970-9. Текст : электронный // Лань : электронно-библиотечная система. URL: https://e.lanbook.com/book/52814) Режим доступа: для авториз. пользователей.
- 3. Строение вещества. Строение кристаллов : учебное пособие / А. М. Голубев, А. А. Волков, И. В. Татьянина, В. Н. Горячева. Москва : Московский государственный технический университет имени Н.Э. Баумана, 2010. 36 с. Текст : электронный // Цифровой образовательный ресурс IPR SMART : [сайт]. URL: https://www.iprbookshop.ru/31270.html Режим доступа: для авторизир. пользователей
- 4. Месторождения металлических полезных ископаемых : учебник для вузов / В. В. Авдонин, В. Е. Бойцов, В. М. Григорьев [и др.] ; под редакцией В. И. Старостина, В. В. Авдонина. 2-е изд. Москва : Академический проект, 2020. 718 с. ISBN 978-5-8291-3011-4. Текст : электронный // Цифровой образовательный ресурс IPR SMART : [сайт]. URL: https://www.iprbookshop.ru/110056.html Режим доступа: для авторизир. пользователей.
- 5. Сергеева, В. В. Кристаллография и минералогия : учебно-методическое пособие / В. В. Сергеева ; под редакцией Ф. Л. Капустина. Екатеринбург : Издательство Уральского университета, 2017. 152 с. ISBN 978-5-7996-1987-9. Текст : электронный // Цифровой образовательный ресурс IPR SMART : [сайт]. URL: https://www.iprbookshop.ru/107047.html Режим доступа: для авторизир. пользователей
- 6. Тофпенец, Р. Л. Кристаллография / Р. Л. Тофпенец, А. Г. Анисович ; Национальная академия наук Беларуси. Минск : Беларуская навука, 2019. 78 с. : ил. Режим доступа: по подписке. URL: https://biblioclub.ru/index.php?page=book&id=576475 Библиогр.: с. 76. ISBN 978-985-08-2509-4. Текст : электронный.

6.4. Перечень интернет ресурсов, профессиональных баз данных, информационно-справочных систем

- 1. Основы петрографии: как определять горные породы. URL: https://dzen.ru/a/YeUa-Pt8dzvJMwbc?ysclid=mca7nxap4m752642216
- 2. Предмет и задачи современной минералогии, как науки. URL: https://studizba.com/lectures/himija/kristallografija-i-mineralogija/26199-predmet-i-zadachi-sovremennoj-mineralogii-kak-nauki.html
- 3. Минералогия это наука о минералах, об их свойствах... URL: https://catalogmineralov.ru/cont/mineralogiya.html