

МИНИСТЕРСТВО ОБРАЗОВАНИЯ И НАУКИ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ
Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования
«Магнитогорский государственный технический университет им. Г.И. Носова»



РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ДИСЦИПЛИНЫ

МАТЕРИАЛОВЕДЕНИЕ

Специальность

21.05.04. Горное дело

Направленность (специализация) программы

Обогащение полезных ископаемых

Уровень высшего образования - специалитет

Форма обучения

Очная

Институт	Горного дела и транспорта
Кафедра	Геологии, маркшейдерского дела и обогащения полезных ископаемых
Курс	IV
Семестр	7

Магнитогорск
2017 г.

Рабочая программа составлена на основе ФГОС ВО по специальности 21.05.04 Горное дело, утвержденного приказом МОиН РФ от 17.10.2016 г. № 1298.

Рабочая программа рассмотрена и одобрена на заседании кафедры геологии, маркшейдерского дела и обогащения полезных ископаемых «20» января 2017 г., протокол № 7.

Зав. кафедрой  / И.А. Гришин/

Рабочая программа одобрена методической комиссией института горного дела и транспорта «31» января 2017 г., протокол № 7.

Председатель  / С.Е. Гавришев /

Рабочая программа составлена: профессором кафедры ГМДиОПИ, д.т.н., доцент

 / Н.Н. Орехова /

Рецензент:

зам. начальника цеха РОФ ГОП ОАО «ММК»

 / А.Г. Лихачев/

1. Цели освоения дисциплины

Целями освоения дисциплины «Материаловедение» является: развитие у студентов личностных качеств, а также формирование профессиональных компетенций в соответствии с требованиями ФГОС ВО по специальности 21.05.04 Горное дело.

2. Место дисциплины в структуре образовательной программы подготовки специалиста

Дисциплина «Материаловедение» входит в базовую часть блока 1 образовательной программы.

Для изучения дисциплины необходимы знания (умения, владения), сформированные в результате изучения математики, физики, геологии.

Знание и умения студентов, полученные при изучении дисциплины «Конструкционные и инструментальные материалы в горном деле» будут необходимы им при дальнейшем изучении таких дисциплин, как «Горные машины и оборудование», «Обогащительные процессы», «Переработка и использование продуктов обогащения», «Проектирование обогатительных фабрик».

3. Компетенции обучающегося, формируемые в результате освоения дисциплины и планируемые результаты обучения

В результате освоения дисциплины «Конструкционные и инструментальные материалы в горном деле» обучающийся должен обладать следующими компетенциями:

Структурный элемент компетенции	Планируемые результаты обучения
ОПК-1 Способностью решать задачи профессиональной деятельности на основе информационной и библиографической культуры с применением информационно-коммуникационных технологий и с учетом основных требований информационной безопасности	
Знать:	- физико-механические свойства новых конструкционных материалов и методы их оценки; - требования, предъявляемые к конструкционным материалам и принципы их выбора; - взаимосвязь между структурой, составом и свойствами конструкционных материалов.
Уметь:	идентифицировать на основании маркировки конструкционные материалы и определять возможные области их применения.
Владеть:	методами оценки явлений, происходящих при направленном изменении эксплуатационных свойств конструкционных материалов.
ПК-16 Готовностью выполнять экспериментальные и лабораторные исследования, интерпретировать полученные результаты, составлять и защищать отчеты	
Знать:	- виды и порядок исследования; - методы и методики исследований;

	- критерии моделирования, методы обработки информации
Уметь:	- поставить экспериментальную серию по предоставленному плану - спланировать и поставить эксперимент; - оценивать достаточность и достоверность экспериментальных данных
Владеть:	навыками и методиками обобщения результатов решения, экспериментальной деятельности; приемами экспериментального изучения; методикой проведения технологических экспериментов в лабораторных условиях и интерпретации результатов
ПСК-6.2 Способностью выбирать технологию производства работ по обогащению полезных ископаемых, составлять необходимую документацию	
Знать:	- современные технологии формирования изделий из конструкционных материалов; - современные способы получения материалов с заданными эксплуатационными свойствами; - строение и свойства материалов, применяемых в горном деле, сущность явлений, происходящих в них в условиях эксплуатации изделий.
Уметь:	- определять возможные области рационального применения современных конструкционных материалов; - применять оборудование и приборы для анализа структуры и свойств материалов; - оценивать поведение материала и причины отказов деталей машин при воздействии на них различных эксплуатационных факторов.
Владеть:	- методами выбора параметров технологического процесса изготовления конструкционных материалов с заданными свойствами; - навыками выбора материалов и способов их обработки в зависимости от предъявляемых требований; - навыками современных методов анализа структуры и определения механических свойств материалов.

4. Структура и содержание дисциплины (модуля)

Общая трудоемкость дисциплины составляет 4 зачетные единицы 144 академических часов, в том числе:

- контактная работа – 73,9 академических часов:
 - аудиторная – 72 академических часов;
 - внеаудиторная – 1,9 академических часов
- самостоятельная работа – 70,1 академических часов;

Раздел/ тема дисциплины	Семестр	Аудиторная контактная работа (в академических часах)			Самостоятельная работа (в академических часах)	Вид самостоятельной работы	Форма текущего контроля успеваемости и промежуточной аттестации	Код и структурный элемент компетенции
		лекции	лаборат. занятия	практич. занятия				
1. Раздел Общие сведения о строении, структуре и свойствах материалов.	7							ОПК-1
1.1. Основные понятия. Цель и задачи дисциплины. Классификация материалов. Строение кристаллических веществ.	7	2		2	3	Самостоятельное изучение учебной и научной литературы. Подготовка к практическому занятию.	Проверка конспектов	ОПК-1
1.2. Классификация материалов. Физические, механические, технологические свойства материалов и методы их определения.	7	2	4	2	5		Проверка конспектов, расчетов и результатов практических работ	ОПК-1
1.3. Кристаллизация, кристаллическая структура и дефекты.	7	2		2	6		Проверка конспектов, расчетов и результатов практических работ	ОПК-1
Итого по разделу	7	6	4	6	14			
2. Раздел Металлы и сплавы на их основе.								ПК-16 ПСК-6.2
2.1. Получение чугуна, стали, цветных	7	2	2	2	2	Самостоятельное изучение	Проверка конспектов	ПК-16

Раздел/ тема дисциплины	Семестр	Аудиторная контактная работа (в акад. часах)			Самостоятельная работа (в акад. часах)	Вид самостоятельной работы	Форма текущего контроля успеваемости и промежуточной аттестации	Код и структурный элемент компетенции
		лекции	лаборат. занятия	практич. занятия				
металлов.						учебной литературы. Подготовка к практическим занятиям.		ПСК-6.2
2.2. Фазовые и структурные превращения в сплавах. Диаграмма состояния сплавов. Стали и чугуны.	7	6		4	6	Самостоятельное изучение учебной и научной литературы. Подготовка к практическим занятиям.	Проверка конспектов, расчетов и результатов практических работ.	ПК-16 ПСК-6.2
2.3. Управление свойствами сплавов и изделий.	7	4			6	Подготовка к практическим занятиям.	Проверка конспектов, расчетов и результатов практических работ.	ПК-16 ПСК-6.2
Итого по разделу	7	12	2	6	14		Письменный опрос	
3. Раздел Неметаллические конструкционные материалы								ОПК-1 ПСК-6.2
3.1. Стекло	7	2		1	4	Самостоятельное изучение учебной и научной литературы. Подготовка к практическим занятиям.	Проверка конспектов, расчетов и результатов практических работ.	ПСК-6.2
3.2. Неорганические строительные материалы	7	2	2		6		Устный опрос	ОПК-1 ПСК-6.2
3.3. Разрыхленные, дисперсные и каменные материалы	7	2	4	2	6		Проверка конспектов, расчетов и результатов практических работ.	ОПК-1 ПСК-6.2
3.4. Полимерные материалы	7	2		1	6	Самостоятельное изучение учебной и научной литературы. Подготовка к практическим занятиям.	Проверка конспектов.	ОПК-1 ПСК-6.2

Раздел/ тема дисциплины	Семестр	Аудиторная контактная работа (в акад. часах)			Самостоятельная работа (в акад. часах)	Вид самостоятельной работы	Форма текущего контроля успеваемости и промежуточной аттестации	Код и структурный элемент компетенции
		лекции	лаборат. занятия	практич. занятия				
						занятиям.		
3.5.Керамика	7	2			2	Самостоятельное изучение учебной и научной литературы. Подготовка к практическим занятиям.	Проверка конспектов	ОПК-1 ПСК-6.2
3.6 Древесные материалы	7	2	4		6		Проверка конспектов, расчетов и результатов практических работ.	ОПК-1 ПСК-6.2
3.7. Пленкообразующие и смазочные материалы	7	2			4,2		Проверка конспектов	ОПК-1 ПСК-6.2
3.8. Вяжущие материалы	7	2	2		4		Проверка конспектов, расчетов и результатов практических работ.	ОПК-1 ПСК-6.2
3.9. Резиновые материалы	7	2		2	6		Проверка конспектов, расчетов и результатов практических работ.	ОПК-1 ПСК-6.2
Итого по разделу	7	16	12	6	42,1			
Итого по дисциплине	7	36	18	18	70,1		Зачет	

5. Образовательные и информационные технологии

В процессе преподавания дисциплины «Конструкционные и инструментальные материалы в горном деле» применяются традиционная и интерактивные технологии.

Лекции проходят как в традиционной форме, так и в форме лекций-бесед, где материал ориентирован на изложение и объяснение студентам научной информации, подлежащей осмыслению и запоминанию.

Лекционный материал закрепляется в ходе проведения практических работ, на которых выполняются групповые или индивидуальные задания по пройденной теме.

При проведении практических занятий используется метод контекстного обучения, который позволяет усвоить материал путем выявления связей между конкретным знанием и его применением.

В качестве интерактивных методов обучения используются:

- опережающая самостоятельная работа и работа в команде при выполнении практических работ;
- проблемное обучение при поиске информационных источников, составлении и написании реферата по полученным индивидуальным заданиям.

Так же применяется:

1. использование в учебном процессе учебных фильмов;
2. часть занятий лекционного типа проводятся с использованием презентации, выполненных с помощью программного продукта PowerPoint;
3. использование виртуальных лабораторных работ.

Передача необходимых теоретических знаний и формирование основных представлений по курсу происходит с использованием мультимедийного оборудования.

Самостоятельная работа студентов направлена на закрепление теоретического материала, изложенного преподавателем, на проработку тем, отведенных на самостоятельное изучение, на подготовку к практическим занятиям, выполнение домашних заданий, написание реферата, подготовку к контрольным работам и итоговому зачету по дисциплине.

В качестве оценочных средств на протяжении семестра используются: устный опрос, тестирование, письменный опрос, контрольные работы студентов.

6. Учебно-методическое обеспечение самостоятельной работы студентов

По дисциплине «Конструкционные и инструментальные материалы в горном деле» предусмотрена аудиторная и внеаудиторная самостоятельная работа обучающихся.

Виды самостоятельной работы (объем часов, отводимых на самостоятельную работу по учебному плану – 74,2 часов):

Темы лабораторных работ.

1. Изучение свойств каменных материалов 2ч.
2. Работа с монтированными шлифами 2ч.
3. Изучение анизотропии древесины 4ч.
4. Изучение плотностных характеристик песка и щебня 2ч.
5. Измерение угла естественного откоса 2ч.
6. Выращивание кристалла из насыщенного раствора 2ч.
7. Изучение закономерностей образования усадочной раковины 4 ч.

Темы практических работ:

1. Определение характеристик кристаллической решетки 2ч.
2. Расчет рецептуры бетона 2ч.
3. Сравнение механических свойств материалов 2ч.
4. Расчет нагрузки на образец и твердости по Бриннелю 2ч.

5. Анализ фазовых превращай по диаграмме фазовых состояний 4ч.
6. Изучение составов стекол 1ч.
7. Изучение свойств и номенклатуры полимерных материалов 1ч.
8. Маркировка сталей. 2 ч.
9. Изучение производства резины и свойств ленты конвейера.

Оценочные средства для текущего контроля успеваемости, промежуточной аттестации по итогам освоения дисциплины.

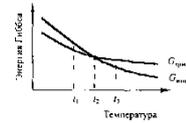
Промежуточное тестирование

Вариант теста

ВАРИАНТ 1

1 При какой (каких) температуре(ах) возможен кристаллизации ?

- A) t_2 и t_3 .
- B) t_1 и t_2 .
- C) t_1
- D) t_3 .



процесс

2. Как называется структура, схема которой представлена на рис.?

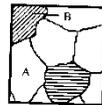


- A) Дендрит.
- B) Блок мозаичной структуры.
- C) Сложная кристаллическая решетка.

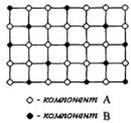
D) Ледебурит.

3. Микроструктура какого сплава

- A) Твердого раствора внедрения.
- B) Твердого раствора замещения.
- C) Механической смеси.
- D) Химического соединения.



представлена на рис.?



4. Кристаллическая решетка какого сплава представлена на рис.?

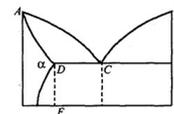
- A) Механической смеси.
- B) Твердого раствора внедрения.
- C) Химического соединения
- D) Твердого раствора замещения.

5. Какой вид имеет уравнение правила фаз?

- A) $C = K + F - 1$.
- B) $C = F + K + 1$.
- C) $C = F - K + 1$.
- D) $C = K - F + 1$.

6. Какая диаграмма состояния представлена на рис.?

- A) С неограниченной растворимостью компонентов в твердом
- B) С ограниченной растворимостью компонентов в твердом
- C) С химическим соединением.
- D) С отсутствием растворимости компонентов в твердом



состоянии.
состоянии.

состоянии

7. Как называется структура, представляющая собой твердый раствор углерода в альфа-железе?

- A) Перлит.
- B) Цементит.
- C) Феррит.
- D) Аустени

8. Сколько процентов углерода (С) содержится в углеродистой заэвтектоидной стали?

A) $0,02 < C < 0,8$.

C) $2,14 < C < 4,3$.

B) $4,3 < C < 6,67$.

D) $0,8 < C < 2,14$.

№ 9. Каков химический состав стали 20ХНЗА?

A) ~ 0,2 % С, не более 1,5 % Cr, ~ 3 % Ni. Сталь высококачественная.

B) ~ 2% С, не более 1,5 % Cr и N, ~ 3 % Ni.

C) ~ 0,02 % С, ~ 3 % N и ~ по 1 % Cr и Ni.

D) ~ 20 % Cr, не более 1,5 % Ni и около 3 % N.

10. Определить химический состав стали 20Х

A) 0,2 углерода, 20% хрома

B) 2% углерода, 20% хрома

C) 0,2% углерода, до 1,5% хрома

D) до 1,5% углерода, 20% хрома

E) 2% углерода, до 1,5% хрома

Какая группа сталей поставляется по механическим свойствам?

1. Группа А
2. Группа Б
3. Группа В

12. Правила отрезков позволяет

- а) Определить содержание фаз в двухфазной области.
- б) Определить содержание второго компонента в фазах двухфазной области.
- с) Определить число степеней свободы.

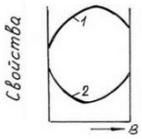
13. Вторичная кристаллизация это

- 1) образование новых кристаллов в твердом кристаллическом веществе;
- 2) переход металла из жидкого состояния в твердое с образованием кристаллической структуры;
- 3) изменение кристаллической решетки при изменении температуры.

14. Способны к существованию зародыши

- 1) с размерами равными критическому
- 2) с размерами равными и большими критического
- 3) с размерами равными критическому и меньше критического

15. По какой из диаграмм состояния свойства изменяются так как показано на рис.



- А) С неограниченной растворимостью компонентов в твердом состоянии.
- В) С ограниченной растворимостью компонентов в твердом состоянии.
- С) С химическим соединением.
- Д) С отсутствием растворимости компонентов в твердом состоянии

16. В металловедении Компоненты –это

- 1) группа тел выделяемых для наблюдения и изучения..
- 2) вещества, образующие систему.
- 3) однородные части системы, отделенная от других частей системы поверхностного раздела, при переходе через которую структура и свойства резко меняются.

17. По предложенному описанию определите структуру сплава: компоненты не растворяются и химически не взаимодействуют между собой в твердом состоянии.

Свойства сплава средние из свойств элементов, которые его образуют. а) твердые растворы б) механические смеси в) химическое соединение

Расшифруйте марки сталей

18. БСт0

19.Х17 Н13 М2

20. 8кп

Вопросы для самоконтроля

Тема 1.

1. Перечислите основные отличия химической и физической связей. Как вид связи сказывается на свойствах веществ?
2. Что такое кристаллическая решетка? Опишите основные типы решеток Браве.
 1. Какие кристаллические решетки называются идеальными и реальными?
 2. Опишите кристаллическое и аморфное строение веществ.
3. Назовите основные группы кристаллических веществ.
4. Что такое «анизотропия» физических свойств?
5. Опишите аморфно-кристаллическую структуру.

Тема 2.

1. Какие вещества называют металлами? Перечислите и охарактеризуйте основные переделы в металлургии.
2. Цветные и редкие металлы: основные свойства и область применения.
3. Металлические порошковые материалы: способы получения, обработки, достоинства и недостатки.
4. Классификация металлических порошковых материалов по назначению.
5. Металлические стекла: особенности строения и свойств, получение, форма изделий, области применения.
6. Чугуны: способ получения, области применения, классификация.
7. Стали: способы получения, области применения, присутствующие примеси.
8. Классификации сталей по качеству, химическому составу, назначению.
9. Какие основные фазы образуются в сплавах? Охарактеризуйте макро-, микро- и субструктуры металлов. Какими методами они изучаются?

Тема 3.

1. Стекло, состав, строение.
2. Классификация стекол.
3. Что называется бетоном? Охарактеризуйте компоненты бетона: их роль, требования к качеству. Опишите структуру бетона.
4. Специальные добавки, вводимые в бетон: назначение и примеры добавок.
5. Классификации бетонов по плотности, структуре и виду вяжущих веществ.
6. Классификации бетонов по виду заполнителя, условиям твердения и назначению.
7. Требования к бетонам и бетонным смесям.
8. Дайте определение горным породам и минералам. Какие генетические типы горных пород вы знаете? Приведите примеры горных пород. Как используются в народном хозяйстве горные породы?
9. Природные каменные материалы: области использования, достоинства и недостатки.
10. Перечислите виды обработки природных каменных материалов и перечислите соответствующие им готовые изделия.
11. Состав, строение и структура полимерных веществ. Классификация по химическому составу основной цепи.
12. Виды связей в макромолекулах полимерных веществ. Классификация по химическому составу составных звеньев.
13. Однородные полимерные вещества и собственно полимеры: строение, происхождение.
14. Физическое состояние полимеров.
15. Органические полимерные материалы: примеры материалов, свойства и области применения.
16. Неорганические полимерные материалы: примеры материалов, свойства и области применения.
17. Полимерные пластические материалы (пластмассы): состав, характеристика материалов и изделий на их основе.
18. Классификация керамики.
19. Получение керамики.
20. Свойства керамики. Применение керамики.
21. Свойства древесины.
22. Материалы из древесины. Достоинства древесины
23. Защита древесины от увлажнения, загнивания и воспламенения.
24. Какие материалы называются «пленкообразующими»? Какие группы пленкообразующих материалов вы знаете? Какими основными потребительскими свойствами они должны обладать?
25. Охарактеризуйте клеящие материалы, их назначение и области использования.
26. Охарактеризуйте герметики, их назначение и области использования.
25. Какие материалы называются «смазочными»? Какие виды смазочных материалов вы

знаете?

26. Каковы области применения смазочных масел, пластичных смазок, твердых смазочных материалов, смазочно-охлаждающих жидкостей?

27. Какие вещества называются «минеральными неорганическими вяжущими»? Какова в общем случае технология их получения? Какие материалы изготавливают на их основе?

28. Какие физико-химические процессы происходят с минеральными неорганическими вяжущими в процессе их использования? Какую структуру представляет собой цементный камень после твердения?

29. Какие вяжущие называются «воздушными»? Назовите группы вяжущих по химическому составу.

30. Какие материалы называются «резиновыми»? Какой состав имеют резиновые материалы?

31. Классификация резиновых материалов по назначению и области применения.

32. Какие вещества называются «органическими вяжущими веществами»?

33. Перечислите основные виды органических вяжущих веществ.

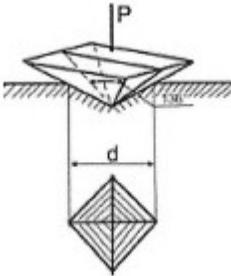
34. Какие материалы изготавливают на основе органических вяжущих веществ? Области их использования?

7. Оценочные средства для проведения промежуточной аттестации

а) Планируемые результаты обучения и оценочные средства для проведения промежуточной аттестации:

Структурный элемент компетенции	Планируемые результаты обучения	Оценочные средства
<p>ОПК-1 Способностью решать задачи профессиональной деятельности на основе информационной и библиографической культуры с применением информационно-коммуникационных технологий и с учетом основных требований информационной безопасности</p>		
Знать	<p>- физико-механические свойства новых конструкционных материалов и методы их оценки; - требования, предъявляемые к конструкционным материалам и принципы их выбора; - взаимосвязь между структурой, составом и свойствами конструкционных материалов.</p>	<p>Перечень вопросов Тема 1.1. Основные понятия. Цель и задачи дисциплины. Классификация материалов. Строение кристаллических веществ. 1. Перечислите основные отличия химической и физической связей. Как вид связи сказывается на свойствах веществ? 2. Что такое кристаллическая решетка? Опишите основные типы решеток Браве. 1. Какие кристаллические решетки называются идеальными и реальными? 2. Опишите кристаллическое и аморфное строение веществ. 3. Назовите основные группы кристаллических веществ. 4. Что такое «анизотропия» физических свойств? 5. Опишите аморфно-кристаллическую структуру. 6. Что понимается под гетеродесмическим строением? Какие вы знаете вещества с таким строением? 7. Что такое «фаза»? Какие фазовые превращения вы знаете? Приведите примеры. 8. Как называется взаимодействие структурных составляющих вещества? 9. Перечислите и охарактеризуйте виды взаимодействия структурных составляющих вещества. Тема 1.2. Классификация материалов. Физические, механические, технологические свойства материалов и методы их определения. 1. Какие материалы называются «композиционными»? Какие композиты называются «истинными»? Какой состав и строение имеют композиты? Природа компонентов. 2. Какие основные свойства характеризуют качество материала и область его применения? 3. Как свойства материала зависят от структуры? Приведите примеры. 4. Физические свойства. Параметры состояния. Структурные характеристики.</p>

Структурный элемент компетенции	Планируемые результаты обучения	Оценочные средства
		<p>5. Механические свойства. Нагрузки. Деформации и напряжения.</p> <p>6. Прочностные механические свойства.</p> <p>7. Разрушение твердых тел. Твердость, истираемость и износ материалов.</p> <p>8. Перечислите и охарактеризуйте основные потребительские свойства материалов.</p> <p>9. Как обеспечивается качество используемых веществ и материалов? Каковы законодательные основы гарантии качества и безопасности материалов? Перечислите группы показателей качества.</p> <p>10. Охарактеризуйте показатели качества социального и технико-экономического значения.</p> <p>11. Что такое «стандартизация свойств» материалов?</p> <p>12. Какие эксплуатационные условия возникают при применении материалов?</p> <p>Тема 1.3. Кристаллизация, кристаллическая структура и дефекты кристаллической решётки.</p> <p>1. Как называется любое отклонение в кристаллической решетке от идеального строения?</p> <p>2. Какие типы дефектов по геометрическим признакам вы знаете?</p> <p>3. Какую структуру могут иметь твердые материалы?</p> <p>4. Охарактеризуйте макро-, микро- и субструктуры кристаллических веществ.</p>
Уметь	идентифицировать на основании маркировки конструкционные материалы и определять возможные области их применения.	<p>Примеры тестовых вопросов</p> <p><i>Для гранецентрированной кубической решетки координационное число составляет:</i></p> <p>а) К12; б) К8; в) Г12; г) К6.</p> <p><i>Для гранецентрированной решетки число атомов (базис), принадлежащих одной кристаллической решетке, равно...</i></p> <p>а) 1; б) 2; в) 4;</p>

Структурный элемент компетенции	Планируемые результаты обучения	Оценочные средства
		<p>г) 6. На рисунке показана схема измерения твердости по методу:</p>  <p>а) Виккерса, б) Бринелля, в) Роквелла, г) Шора, д) Мооса.</p> <p>К точечным дефектам относят...</p> <p>а) вакансии; б) краевые дислокации; в) границы раздела; г) винтовые дислокации.</p>
Владеть	методами оценки явлений, происходящих при направленном изменении эксплуатационных свойств конструкционных материалов.	<p>1) Типы химической и физической связи в веществах (материалах)</p> <ol style="list-style-type: none"> Вар-т Ковалентная связь и межмолекулярное взаимодействие Вар-т Ионная связь и водородная связь Вар-т Металлическая связь и ван-дер-ваальсово взаимодействие <p>2) Механические свойства</p> <ol style="list-style-type: none"> Прочность: понятие и метод определения Твердость: понятие и метод определения Ударная вязкость: понятие и метод определения <p>3) Кристаллизация</p> <ol style="list-style-type: none"> Самопроизвольная кристаллизация. Дендрит. Несамопроизвольная кристаллизация. Зерно. Полиморфизм. Аллотропия. Моно и нанокристаллы. <p>4) Вычертить элементарную ячейку и рассчитать плотность упаковки</p> <ol style="list-style-type: none"> ОЦК ГЦК

Структурный элемент компетенции	Планируемые результаты обучения	Оценочные средства
		3. ПК 5) Дефекты кристаллической решетки 1. Точечные 2. Линейные 3. Объемные
ПК-16 Готовностью выполнять экспериментальные и лабораторные исследования, интерпретировать полученные результаты, составлять и защищать отчеты		
Знать	<ul style="list-style-type: none"> - виды и порядок исследования; - методы и методики исследований; - критерии моделирования, методы обработки информации 	<p>Тема 2.1. Получение чугуна, стали, цветных металлов.</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Какие вещества называют металлами? Перечислите и охарактеризуйте основные переделы в металлургии. 2. Цветные и редкие металлы: основные свойства и область применения. 3. Металлические порошковые материалы: способы получения, обработки, достоинства и недостатки. 4. Классификация металлических порошковых материалов по назначению. 5. Металлические стекла: особенности строения и свойств, получение, форма изделий, области применения. 6. Чугуны: способ получения, области применения, классификация. 7. Стали: способы получения, области применения, присутствующие примеси. 8. Классификации сталей по качеству, химическому составу, назначению. <p>Тема 2.2 Фазовые и структурные превращения в сплавах. Диаграмма состояния сплавов. Стали и чугуны.</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Какие основные фазы образуются в сплавах? Охарактеризуйте макро-, микро- и субструктуры металлов. Какими методами они изучаются? 2. Какие структурные составляющие образуются в сплавах? Что такое ликвация? 3. Какие фазовые и структурные превращения могут происходить в сплавах? 4. Диаграмма состояния сплавов: что показывает, как строится и применяется? 5. Железоуглеродистые сплавы: опишите фазовый состав, структуру, диаграмму состояния.

Структурный элемент компетенции	Планируемые результаты обучения	Оценочные средства
		<p>Тема 2.2. Управление свойствами сплавов и изделий.</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Опишите механическое воздействие на свойства веществ и материалов. 2. Опишите термическое воздействие на свойства веществ и материалов. 3. Опишите термомеханический способ обработки для изменения свойств веществ и материалов. 4. Опишите химико-термический способ обработки для изменения свойств веществ и материалов. 5. Классификации сталей по качеству, химическому составу, назначению. 6. Какими способами модифицируют структуру и свойства стали? 7. Как маркируют стали?
Уметь	<ul style="list-style-type: none"> - поставить экспериментальную серию по предоставленному плану - спланировать и поставить эксперимент; - оценивать достаточность и достоверность экспериментальных данных 	<p>Примеры тестовых вопросов</p> <p><i>В центре кристаллического слитка при нормальных условиях охлаждения образуются:</i></p> <ol style="list-style-type: none"> а) столбчатые кристаллы; б) мелкозернистые кристаллы; в) кристаллы различной формы; г) равноосные кристаллы. <p><i>Аустенит - это...</i></p> <ol style="list-style-type: none"> а) твердый раствор внедрения в альфа-железе; б) химическое соединение железа с углеродом; в) твердый раствор внедрения в гамма-железе; г) однородная механическая смесь феррита и цементита; д) все вышеперечисленное. <p><i>Из нижеприведенных качественной конструкционной сталью является сталь:</i></p> <ol style="list-style-type: none"> а) У10А; б) Ст5сп; в) А 12; г) 45; д) 5ХНМ.

Структурный элемент компетенции	Планируемые результаты обучения	Оценочные средства
		<p><i>В белом чугунае углерод содержится в виде ...</i></p> <p>а) пластинчатого графита; в) хлопьевидного графита; б) цементита; г) шаровидного графита.</p> <p><i>Марка инструментальной легированной стали состава 0,5% С, 0,8% Cr, 1,4%Ni, 0,8% Мо - это...</i></p> <p>а) 5ХНМ; б) 05ХНМ; в) 5ХН; г) 05ХМ.</p>
Владеть	<p>навыками и методиками обобщения результатов решения, экспериментальной деятельности; приемами экспериментального изучения; методикой проведения технологических экспериментов в лабораторных условиях и интерпретации результатов</p>	<p>1. Получение чугуна, стали, цветных металлов.</p> <p>1. Чугуны: способ получения. 2. Стали: способы получения. 3. Медь: способы получения.</p> <p>2. Диаграммы состояния двойных сплавов.</p> <p>1. Диаграмма с неограниченной растворимостью 2. С эвтетикой 3. С ограниченной растворимостью</p> <p>3. Фазовые и структурные превращения в сплавах. Стали и чугуны.</p> <p>1. Аустенит и феррит 2. Перлит цементит 3. Ледебурит и графит</p>
<p>ПСК-6.2 Способностью выбирать технологию производства работ по обогащению полезных ископаемых, составлять необходимую документацию</p>		
Знать	<p>- современные технологии формирования изделий из конструкционных материалов; - современные способы получения материалов с заданными</p>	<p>Тема 3.1. Стекло</p> <p>1. Стекло, состав, строение. 2. Классификация стекол. 3. Оптические свойства стекол.</p>

Структурный элемент компетенции	Планируемые результаты обучения	Оценочные средства
	<p>эксплуатационными свойствами; - строение и свойства материалов, применяемых в горном деле, сущность явлений, происходящих в них в условиях эксплуатации изделий.</p>	<p>4. Диаграмма фазовых переходов в кремнеземе. 5. Виды дефектов стекол. 6. Способы получения и обработки стекол.</p> <p>Тема 3.2. Неорганические строительные материалы 1. Что называется бетоном? Охарактеризуйте компоненты бетона: их роль, требования к качеству. Опишите структуру бетона. 7. Специальные добавки, вводимые в бетон: назначение и примеры добавок. 8. Классификации бетонов по плотности, структуре и виду вяжущих веществ. 9. Классификации бетонов по виду заполнителя, условиям твердения и назначению. 10. Требования к бетонам и бетонным смесям. 11. Силикатные материалы и изделия автоклавного твердения. 12. Строительные растворы: виды, применение.</p> <p>Тема 3.3. Разрыхленные, дисперсные и каменные материалы 1. Дайте определение горным породам и минералам. Какие генетические типы горных пород вы знаете? Приведите примеры горных пород. Как используются в народном хозяйстве горные породы? 2. Природные каменные материалы: области использования, достоинства и недостатки. 3. Перечислите виды обработки природных каменных материалов и перечислите соответствующие им готовые изделия. 4. Как производятся ударная и абразивная обработки каменного материала? Какие получают фактуры камня? Каковы области использования обработанного камня? 5. Перечислите способы изготовления природных каменных материалов и получаемые виды изделий. 6. Охарактеризуйте грубообработанные каменные изделия и области их применение. Какие требования предъявляются к готовому природному каменному материалу? 7. Почему происходит разрушение каменных материалов? Какие применяют методы защиты каменных материалов от разрушения?</p>

Структурный элемент компетенции	Планируемые результаты обучения	Оценочные средства
		<p>Тема 3.4. Полимерные материалы</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Состав, строение и структура полимерных веществ. Классификация по химическому составу основной цепи. 2. Виды связей в макромолекулах полимерных веществ. Классификация по химическому составу составных звеньев. 3. Однородные полимерные вещества и собственно полимеры: строение, происхождение. 4. Физическое состояние полимеров. 5. Органические полимерные материалы: примеры материалов, свойства и области применения. 6. Неорганические полимерные материалы: примеры материалов, свойства и области применения. 7. Полимерные пластические материалы (пластмассы): состав, характеристика материалов и изделий на их основе. <p>Тема 3.5. Керамика</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Классификация керамики. 2. Получение керамики. 3. Свойства керамики. 4. Применение керамики. <p>Тема 3.6 Древесные материалы</p> <ol style="list-style-type: none"> 2. Свойства древесины. 3. Материалы из древесины. 4. Защита древесины от увлажнения, загнивания и воспламенения. 5. Достоинства древесины. <p>Тема 3.7. Пленкообразующие и смазочные материалы</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Какие материалы называются «пленкообразующими»? Какие группы пленкообразующих материалов вы знаете? Какими основными потребительскими свойствами они

Структурный элемент компетенции	Планируемые результаты обучения	Оценочные средства
		<p>должны обладать?</p> <ol style="list-style-type: none"> 2. Охарактеризуйте клеящие материалы, их назначение и области использования. 3. Охарактеризуйте герметики, их назначение и области использования. 4. Охарактеризуйте лакокрасочные материалы, их назначение и области использования. 5. Какие материалы называются «смазочными»? Какие виды смазочных материалов вы знаете? 6. Каковы области применения смазочных масел, пластичных смазок, твердых смазочных материалов, смазочно-охлаждающих жидкостей? <p>Тема 3.8. Вяжущие материалы</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Какие вещества называются «минеральными неорганическими вяжущими»? Какова в общем случае технология их получения? Какие материалы изготавливают на их основе? 7. Какие физико-химические процессы происходят с минеральными неорганическими вяжущими в процессе их использования? Какую структуру представляет собой цементный камень после твердения? 8. Какие вяжущие называются «воздушными»? Назовите группы вяжущих по химическому составу. 9. Какие вяжущие называются «гидравлическими»? Назовите группы вяжущих по химическому составу. 10. Какие вяжущие называются вяжущими автоклавного твердения? Из каких основных частей они состоят? 11. Что такое «портландцемент»? Какие виды портландцемента вы знаете? Какими потребительскими свойствами он обладает? 12. Что такое «глиноземистый цемент»? Какими потребительскими свойствами он обладает? 13. Какие цементы называются расширяющимися и безусадочными? Какими добавками регулируются эти свойства цемента? Каковы области применения этих цементов? 14. С какой целью используются различные добавки для цементов? 15. Методы защиты цементного камня от коррозии.

Структурный элемент компетенции	Планируемые результаты обучения	Оценочные средства
		<p>Тема 3.9. Резиновые материалы</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Какие материалы называются «резиновыми»? Какой состав имеют резиновые материалы? 2. Классификация резиновых материалов по назначению и области применения. 3. Какие вещества называются «органическими вяжущими веществами»? Перечислите основные виды органических вяжущих веществ. 4. Какие материалы изготавливают на основе органических вяжущих веществ? Области их использования?
Уметь	<ul style="list-style-type: none"> - определять возможные области рационального применения современных конструкционных материалов; - применять оборудование и приборы для анализа структуры и свойств материалов; - оценивать поведение материала и причины отказов деталей машин при воздействии на них различных эксплуатационных факторов. 	<p>Примеры тестовых вопросов</p> <p><i>Высокой теплоизоляционной способностью и хорошей плавучестью обладают пластмассы типа...</i></p> <ol style="list-style-type: none"> а) полиамидов; б) пенопластов; в) слоистых пластмасс; г) органического стекла. <p><i>Одним из недостатков пластмасс является:</i></p> <ol style="list-style-type: none"> а) плохие диэлектрические свойства; б) низкая удельная прочность; в) плохая технологичность, сложность переработки в изделие; г) ползучесть; д) нет верного ответа. <p><i>Материалами для изоляции токопроводящих частей являются...</i></p> <ol style="list-style-type: none"> а) проводники; б) магнитные; в) диэлектрики; г) полупроводники; д) все вышеперечисленные.
Владеть	<ul style="list-style-type: none"> - методами выбора параметров технологического процесса изготовления конструкционных материалов с заданными 	<ol style="list-style-type: none"> 4. Управление свойствами сплавов и изделий. 1. Опишите механический и термомеханический способ воздействия на свойства веществ и материалов.

Структурный элемент компетенции	Планируемые результаты обучения	Оценочные средства
	свойствами; - навыками выбора материалов и способов их обработки в зависимости от предъявляемых требований; - навыками современных методов анализа структуры и определения механических свойств материалов.	2. Опишите термическое воздействие на свойства веществ и материалов. 3. Опишите химико-термический способ обработки для изменения свойств веществ и материалов.

б) Порядок проведения промежуточной аттестации, показатели и критерии оценивания:

Промежуточная аттестация по дисциплине «Материаловедение» включает теоретические вопросы, позволяющие оценить уровень усвоения обучающимися знаний, и практические задания, выявляющие степень сформированности умений и владений, проводится в форме зачета.

Зачет по данной дисциплине проводится в устной форме.

Показатели и критерии оценивания зачета:

– на оценку «**зачтено**» обучающийся демонстрирует уровень сформированности компетенций от высокого до порогового, демонстрирует знание учебного материала, навыки выполнения практических заданий.

– на оценку «**незачтено**»– обучающийся демонстрирует знания не более 20% теоретического материала, допускает существенные ошибки, не может показать интеллектуальные навыки выполнения простых заданий.

8. Учебно-методическое и информационное обеспечение дисциплины

а) Основная литература:

1. Земсков, Ю.П. *Материаловедение: учебное пособие* / Ю.П. Земсков. — Санкт-Петербург: Лань, 2019. — 188 с. — ISBN 978-5-8114-3392-6. Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/113910>

2. Перевертов, В.П. *Материаловедение: учебное пособие* / В.П. Перевертов. — Самара: СамГУПС, 2016. — 136 с. Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/130341>

3. Пасютина, О.В. *Материаловедение: учебное пособие* / О.В. Пасютина. — Минск: РИПО, 2018. — 264 с. — ISBN 978-985-503-790-4. Режим доступа: <https://e.lanbook.com/book/131800>

б) Дополнительная литература:

1. Н.В. Шубина *Материаловедение в горном машиностроении* М: Изд-во МГГУ, 2000.-272 с.

2. Фетисов Г.П., Карпман М.Г. *Материаловедение и технология металлов: Учебник.* М.: Высшая школа, 2002.

3. Ломтадзе В.Д., *Физико-механические свойства горных пород. Методы лабораторных исследований: Учебное пособие для вузов.* – Л.: Недра, 1990.

4. Периодические издания: «Материаловедение», «Металлы»

5. Ржевская С.В. *Материаловедение: Учеб.* – 2-е изд., перераб. и доп. – 2005.

6. *Материаловедение и технология материалов [электронный ресурс]: учеб.пособие / под. ред. А.И. Батышева и А.А. Смолькина.* - М.: ИНФРА-М, 2013. - 288 с. - Режим доступа: <http://znanium.com/catalog.php>. - Загл. с экрана. ISBN 978-5-16-004821-5

в) Методические указания:

1. Шадрюнова И.В., Глухова А.Ю., Горлова О.Е. *Материаловедение: практикум. Учебное пособие для студентов специальности 130405 «Обогащение полезных ископаемых».* Магнитогорск: ГОУ ВПО «МГТУ», 2006. – 168 с.

Методические указания по выполнению практических работ и индивидуальных домашних заданий представлены на образовательном портале МГТУ.

Режим доступа: <https://newlms.magtu.ru/>

Менщикова, Е. В. *Материаловедение: учебное пособие* /Е.В. Менщикова; МГТУ.- Магнитогорск : МГТУ, 2016. - 1 электрон. опт. диск (CD-ROM). - Загл. с титул. экрана. - URL: <https://magtu.informsystema.ru/uploader/fileUpload?name=2512.pdf&show=dcatalogues/1/1130296/2512.pdf&view=true> Сведения доступны также на CD-ROM.

2. Савельева, Р. Н. Материаловедение : лабораторный практикум / Р. Н. Савельева ; МГТУ. - Магнитогорск : МГТУ, 2015. - 1 электрон. опт. диск (CD-ROM). - URL: <https://magtu.informsystema.ru/uploader/fileUpload?name=1496.pdf&show=dcatalogues/1/1124027/1496.pdf&view=true> Сведения доступны также на CD-ROM.

г) Программное обеспечение и Интернет-ресурсы:

Наименование ПО	№ договора	Срок действие лицензии
MS Windows 7	Д-1227 от 08.10.2018	11.10.2021
MS Office	№ 135 от 17.09.2007	бессрочно
FAR Manager	свободно распространяемое	бессрочно
7Zip	свободно распространяемое	бессрочно

1. Горная энциклопедия <http://www.mining-enc.ru/>
2. Горнопромышленный портал России <http://www.miningexpo.ru/>
3. Горный информационно-аналитический бюллетень
<http://www.giab-online.ru/rubrics>
4. Издательский дом «Руда и Металлы» Еженедельное новостное электронное издание "Ore&MetalsWeekly <http://rudmet.ru/>
5. Информационно-издательский центр по геологии и недропользованию
<http://www.geoinform.ru/>
6. Научно-технический журнал «Горная промышленность»
<http://mining-media.ru/ru/>
7. Бетоны. Материалы, технологии, оборудование
<http://www.bibliotekar.ru/spravochnik-70/index.htm>
8. Сайт издательского комплекса ООО «Наука и технологии» <http://www.nait.ru/> / (http://www.nait.ru/journals/index.php?p_journal_id=2#)
9. Информационная система – Единое окно доступа к образовательным ресурсам. – URL: <http://www.window.edu.ru>.
10. Национальная информационно-аналитическая система – Российский индекс научного цитирования (РИНЦ). – URL: https://elibrary.ru/project_risc.asp.
11. Поисковая система Академия Google (GoogleScholar). – URL: <https://scholar.google.ru/>.

9. Материально-техническое обеспечение дисциплины

Материально-техническое обеспечение дисциплины включает:

Тип и название аудитории	Оснащение аудитории
Лекционная аудитория 104	Мультимедийные средства хранения, передачи и представления учебной информации
Лаборатория обогащения полезных ископаемых 013	<ol style="list-style-type: none"> 1. Микроскопы 2. Коллекция каменного материала 3. Монтированные шлифы 4. Образцы порошковых материалов 5. Отчеты по минералогическому анализу медно-цинковых руд 6. Чертежи основного и вспомогательного оборудования 7. Весы 8. рН-метр 9. Биноклярные лупы
Лаборатория 9	Анализатор изображения Минерал С-7
Компьютерный класс	Персональные компьютеры с пакетом MSOffice,

Тип и название аудитории	Оснащение аудитории
	выходом в Интернет и с доступом в электронную информационно-образовательную среду университета
Аудитории для самостоятельной работы: компьютерные классы; читальные залы библиотеки	Персональные компьютеры с пакетом MSOffice, выходом в Интернет и с доступом в электронную информационно-образовательную среду университета
Помещение для хранения и профилактического обслуживания учебного оборудования	Стеллажи для хранения учебно-наглядных пособий и учебно-методической документации.