

МИНОБРНАУКИ РОССИИ
ФЕДЕРАЛЬНОЕ ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ
«ВОРОНЕЖСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ УНИВЕРСИТЕТ»
(ФГБОУ ВО «ВГУ»)



УТВЕРЖДАЮ
Врио ректора
Е.Е. Чупандина

17.01.2025 г.

ПРОГРАММА ВСТУПИТЕЛЬНОГО ИСПЫТАНИЯ ПРИ ПРИЕМЕ НА ОБУЧЕНИЕ ПО
ПРОГРАММАМ БАКАЛАВРИАТА И СПЕЦИАЛИТЕТА

ОСНОВЫ МАТЕРИАЛОВЕДЕНИЯ

Воронеж

2025

Программа разработана на основе ФГОС среднего общего образования.

Основные знания, умения и навыки, которыми должен обладать поступающий. Знать общетеоретические концепции, законы и теории (периодический закон, теория химического строения, строение атома и химическая связь, т.д.); общую классификацию материалов, характерные свойства и области их применения; общие сведения о строении материалов; важнейшие материалы, применяемых в промышленности, сельском хозяйстве и в быту. Уметь распознавать и классифицировать конструкционные материалы и сырье.

Структура и свойства материалов

Строение вещества. Молекулы и атомы. Химическая связь. Ковалентная химическая связь. Механизмы образования ковалентной связи. Свойства ковалентной связи. Представление о гибридизации атомных орбиталей. Форма электронных облаков. Атомные и молекулярные кристаллические решетки. Ионная связь и ее свойства. Ионные кристаллические решетки. Свойства ионных кристаллов. Металлическая связь и ее свойства. Металлические кристаллические решетки. Физические и химические свойства металлов на основе электронного строения атома и природы металлической связи. Водородная связь, ее природа и влияние на свойства веществ. Зависимость свойств веществ от типа связи в кристаллической решетке. Фазовое состояние вещества: газ, жидкость, твердое тело. Основные свойства материалов. Механические свойства. Температурные характеристики. Электрические и магнитные свойства. Технологические свойства. Классификация материалов. Основы выбора материалов.

Основы металловедения

Металлы, их положение в периодической системе. Атомно-кристаллическое строение металлов. Физические и химические свойства металлов. Способы получения металлов. Общие сведения о сплавах. Фазы металлических сплавов. Связь между структурой и свойствами сплавов. Физические и химические свойства сплавов. Железо и его свойства. Углерод и его свойства. Сплавы железа с углеродом. Структурные составляющие железоуглеродистых сплавов. Виды термической обработки стали. Отжиг и нормализация. Закалка. Отпуск и искусственное старение. Влияние термической обработки на механические свойства стали.

Цветные металлы и сплавы

Алюминий, характеристика элемента и его соединений на основе положения в периодической системе и строения атома. Сплавы алюминия. Применение алюминия и его сплавов. Медь, характеристика элемента и его соединений на основе положения в периодической системе и строения атома. Сплавы меди. Применение меди и ее сплавов. Титан, характеристика элемента и его соединений на основе положения в периодической системе и строения атома. Сплавы титана. Применение титана и его сплавов.

Неметаллические материалы

Материалы из древесины. Мономеры. Полимеры. Реакции полимеризации и поликонденсации. Полярные и неполярные полимеры. Функциональность полимеров. Пластические массы и их классификация. Методы получения и особенности химических свойств сопряженных диеновых углеводородов. Природный и синтетический каучук. Резиновые материалы. Определение свойств резиновых материалов. Композиционные материалы и их классификация. Механические свойства полимерных композиционных материалов. Лакокрасочные материалы. Механические свойства лакокрасочных материалов и покрытий. Классификация клеев.

Горюче-смазочные материалы

Нефтепромысел и иные источники сырья. Состав и структура углеводородов нефти. Производство жидких автомобильных топлив. Производство автомобильных

масел. Физико-химические свойства бензина. Физико-химические свойства дизельного топлива. Сжиженные газы. Сжатые газы.

Список рекомендуемой литературы (основной, дополнительной)

а) основная литература:

№ п/п	Источник
1	Основы материаловедения (металлообработка): учебник для студ.учреждений сред.проф.образования/В.Н. Заплатин, Ю.И. Сапожников, А.В. Дубов и др./ под. Ред. В.Н. Заплатина. – 8-е изд. Стер. – М.: Издательский цент «Академия» 2017. – 272 С.
2	Материаловедение: учебник / С. И. Богодухов, Е. С. Козик. — Старый Оскол: ТНТ, 2016. — 536 с.
3	В.В. Овчинников, Основы материаловедения для сварщиков: учебник для студ.учреждений сред.проф.образования/В. В. Овчинников, – 3-е изд. Стер. – М.: Издательский цент «Академия» 2019. – 272 С.

б) дополнительная литература:

№ п/п	Источник
4	Пожидаева С.П., Основы производства: Материаловедение и производство металлов: учеб. Пособие для студ.высш.учеб. заведений/ С.П. Пожидаева. – М.: Издательский цент «Академия» 2010. – 192 С..
5	Соколова Е.Н., Материаловедение: Контрольные материалы: учеб. Пособие для студ.учреждений сред.проф.образования/Е.Н. Соколова. . 4-е изд. Стер. – М.: Издательский цент «Академия» 2016. – 80 С..

Образец контрольно-измерительного материала (КИМ)

Часть А.

1. Что нужно знать при выборе материала для изготовления деталей машин:
 а) физико-химические свойства материала;
 б) механические свойства материала;
 в) условия эксплуатации изделия из материала;
 г) все перечисленные факторы?
2. Как называются твердые вещества, атомы которых располагаются в пространстве хаотично:
 а) кристаллическими;
 б) аморфными;
 в) смешанными;
 г) простыми?
3. Использование каких веществ для защиты высоколегированных сталей является самым эффективным:
 а) лаки;
 б) краски;
 в) ингибиторы;
 г) эмали?
4. Укажите цветные металлы, которые считаются редкими:
 Al; Zn; Au; Td; Nd; Hf; Cu; Ta; Zr; Mo; W; Nb; Mn; Co; Ni; Fe.

5. Укажите самый твердый из приведенных металлов:

- а) осмий;
- б) никель;
- в) медь;
- г) индий.

6. Какие вещества кроме металлов и их сплавов обладают кристаллическим строением:

- а) пластмассы;
- б) древесина;
- в) горный хрусталь;
- г) каменный уголь?

7. Какой металл является самым легкоплавким:

- а) литий;
- б) магний;
- в) свинец;
- г) олово?

8. Укажите вещество, полученное соединением нескольких металлов или металлов с неметаллами:

- а) сплав;
- б) металл;
- в) неметалл;
- г) изотоп?

9. Каково максимальное количество компонентов в сплаве:

- а) один;
- б) два;
- в) четыре;

г) количество компонентов зависит от вида сплава и его назначения?

10. Укажите многокомпонентные сплавы:

- а) сталь;
- б) чугун;
- в) оловянная бронза;
- г) все перечисленные сплавы.

11. Укажите вредные примеси для стали:

- а) марганец, углерод, кремний;
- б) сера, фосфор, мышьяк;
- в) никель, хром, ванадий.

12. Укажите оборудование для термической обработки:

- а) муфельная печь;
- б) мар滕овская печь;
- в) конвертер.

13. С помощью чего контролируют температуру в печах при термической обработке:

- а) ртутного термометра;
- б) термопары;
- в) водяного термометра;
- г) спиртового термометра?

14. Укажите необратимые дефекты закалки:

- а) деформация, коробление и трещины;
- б) недостаточная твердость;
- в) повышенная хрупкость;
- г) внутренние напряжения.

15. Укажите благородные металлы:

- а) золото;
- б) радий;

в) иридием;

г) все перечисленные металлы.

16. Какой металл лучше других проводит электрический ток:

а) алюминий;

б) медь;

в) никель;

г) железо?

17. Какой материал является источником сырья для производства резины:

а) каучук;

б) сера;

в) углерод;

г) все перечисленные материалы?

18. Какие вещества являются противостарителями для резины:

а) оксиды цинка;

б) сера;

в) сажа;

г) эфиры?

19. Укажите твердые сплавы, у которых стойкость выше:

а) спеченные;

б) минералокерамические;

20. Из какого материала получают синтетические алмазы:

а) сталь;

б) чугун;

в) графит;

г) винипласт?

Часть Б.

21. Изобразите структуру сплава типа твердый раствор.



22. Каковы преимущества композиционных материалов по сравнению со сталью, чугунами и различными сплавами?

Часть В.

23. Какое давление необходимо приложить к торцам стального цилиндра (марка стали ХВГ) длиной 1,5 м, чтобы длина его не изменилась при повышении температуры на 100 °C?

24. Какой момент сил, которые вызывают закручивание медной трубы длины 3 метра на угол 2°, если внутренний и внешний диаметры трубы равны 30 и 50 мм соответственно.

Критерии оценки качества подготовки поступающего

Оценка выполнения тестовых заданий (часть А, Б) проводится автоматически онлайн. Развернутые ответы на задания части В подписываются абитуриентом (без расшифровки подписи), сканируются или фотографируются и размещаются на портале.

Оценка	Критерии оценок	Итого
Часть А – каждый тест по 3 балла	Правильный выбор ответа.	60
Часть Б – каждый тест по 5 баллов	Правильный выбор ответа.	10
Часть В – каждое задание максимально – 15 баллов	Правильное выполнение задания и решение задачи. При проверке оцениваются фрагменты решения	30
Итого		100