

Документ подписан простой электронной подписью  
Информация о владельце:  
ФИО: Кудрявцев Максим Геннадьевич  
Должность: Проректор по образовательной деятельности  
Дата подписания: 20.01.2026 16:53:31  
Уникальный программный ключ:  
790a1a8df2525774421adc1fc96453f0e902bfb0

Принято на  
Ученом совете  
Университета Вернадского

Протокол № 5  
«15» января 2026 г.

УТВЕРЖДАЮ  
Председатель приемной комиссии  
Университета Вернадского

«15» января 2026 г.



**ПРОГРАММА**  
**ВСТУПИТЕЛЬНОГО ИСПЫТАНИЯ**  
**ПО ДИСЦИПЛИНЕ**  
**«МАТЕРИАЛОВЕДЕНИЕ»**

## 1. Введение

Программа вступительных испытаний для бакалавриата по направлениям подготовки: 09.03.02 «Информационные системы и технологии» 09.03.03 «Прикладная информатика» 20.03.01 «Техносферная безопасность» 23.03.03 «Эксплуатация транспортно-технологических машин и комплексов» 13.03.02 «Электроэнергетика и электротехника» 20.03.02 «Природообустройство и водопользование» 35.03.06 «Агроинженерия» по выше указанным профилям по дисциплине «Материаловедение» содержит перечень вопросов для вступительных испытаний, список рекомендуемой литературы для подготовки, описание формы проведения вступительных испытаний и критерии оценки.

Результаты экзамена оцениваются по 100-балльной шкале. Во время экзамена абитуриентам запрещается пользоваться мобильными телефонами и любыми другими вкладками браузера, кроме страницы тестирования.

## 2. Цели и задачи вступительных испытаний

Вступительные испытания предназначены для определения теоретической и практической подготовленности поступающих на бакалавриат абитуриентов и проводятся с целью определения соответствия знаний, умений и навыков требованиям обучения в бакалавриате по направлениям подготовки: 09.03.02 «Информационные системы и технологии» 09.03.03 «Прикладная информатика» 20.03.01 «Техносферная безопасность» 23.03.03 «Эксплуатация транспортно-технологических машин и комплексов» 13.03.02 «Электроэнергетика и электротехника» 20.03.02 «Природообустройство и водопользование» 35.03.06 «Агроинженерия» по дисциплине «Материаловедение», а также определения мотивов поступления на бакалавриат и круга профессиональных интересов.

Для абитуриентов из числа лиц с ограниченными возможностями здоровья и инвалидов вступительные испытания проводятся с учетом особенностей их психофизического развития, индивидуальных возможностей и состояния здоровья.

Вступительные испытания в бакалавриат проводятся в форме тестирования.

**Цель тестирования** – определить готовность и возможность лица, поступающего на бакалавриат.

Основные задачи тестирования:

- проверить уровень полученных ранее знаний;
- определить перечень имеющихся профессиональных компетенций;
- определить уровень научно-практической эрудиции абитуриента.

Нормативная продолжительность вступительного испытания – 30мин.

**В ходе испытаний поступающий должен показать:**

- Знание теоретических основ сдаваемой учебной дисциплины;
- Владение специальной профессиональной терминологией;
- Умение использовать управленческий инструментарий и систему аналитических показателей при решении финансово-экономических задач;
- Знания о строении металлов, диффузионные процессы в металлах, формирование структуры металлов и сплавов при кристаллизации, пластической деформации, влияние нагрева на структуру и свойства деформированного металла, механические свойства металлов и сплавов;
- Конструкционные металлы и сплавы. Теорию и технологию термической обработки сплавов. Химико-термическую обработку. Жаропрочные, износостойкие и инструментальные сплавы;
- Электротехнические материалы, резину, пластмассы;
- Теоретические и технологические основы производства материалов;
- Указать материалы, применяемые в машиностроении и приборостроении. Основные методы получения твердых тел. Основы металлургического производства. Основы порошковой металлургии;
- владение культурой мышления, способность в письменной и устной речи правильно оформлять результаты;
- умение поставить цель и сформулировать задачи, связанные с реализацией профессиональных функций.

### **3. Программа вступительного экзамена**

Строение металлов и сплавов. Диаграммы состояния сплавов

Типы кристаллических решёток. Типы связей в твёрдых телах. Строение реальных кристаллов. Понятие о дислокациях. Полиморфизм, анизотропия.

Плавление и кристаллизация металлов. Влияние примесей и других факторов на процесс кристаллизации.

Дефекты кристаллического строения. Влияние дефектов на свойства металлов.

Понятие о химических, физических, механических, технологических и эксплуатационных свойствах металлов. Методы исследования металлов и их сплавов.

Понятия: сплав, компонент, фаза. Твёрдые растворы. Химические соединения. Механические смеси.

Анализ основных типов диаграмм состояния сплавов. Связь между диаграммой состояния сплавов и их свойствами

Железоуглеродистые сплавы

Диаграмма состояния железо-цементит. Фазы и структуры в сплавах железа с углеродом.

Влияние углерода и постоянных примесей на свойства стали. Дефекты стали. Легирующие компоненты в сплавах «железо-углерод». Классификация и маркировка углеродистых и легированных сталей.

Чугуны. Серый, высокопрочный и ковкий чугуны. Специальные чугуны. Влияние углерода, марганца, кремния, серы и фосфора на свойства чугунов. Структура, свойства, классификация, маркировка и область применения.

Термическая и химико-термическая обработка стали

Основы теории термической обработки стали. Превращения в стали при нагреве. Наследственно мелкозернистые и крупнозернистые стали. Действительное зерно аустенита.

Превращения аустенита при охлаждении. Диаграмма изотермического превращения аустенита. Перлитное превращение. Критическая скорость охлаждения. Мартенситное превращение. Промежуточное (бейнитное) превращение и его особенности. Термокинетические диаграммы превращения переохлаждённого аустенита. Превращения при нагреве закалённой стали (отпуск стали). Обратимая и необратимая отпускная хрупкость,

Технология термической обработки. Основные виды термической обработки. Отжиг и нормализация. Закалка стали. Выбор температуры нагрева при закалке. Охлаждающие среды при закачке. Закаливаемость и прокаливаемость стали. Отпуск стали. Виды и назначение отпуска. Обработка холодом. Термомеханическая обработка сталей. Особенности термической обработки легированных сталей. Термическая обработка чугуна. Методы поверхностной закалки: индукционный, газопламенный, лазерный.

Химико-термическая обработка. Основы химико-термической обработки. Цементация. Термическая обработка после цементации. Азотирование стали. Технология газового азотирования стали. Цианирование. Нитроцементация. Диффузионная металлизация.

Цветные металлы и сплавы

Деформируемые сплавы алюминия, упрочняемые и не упрочняемые термической обработкой. Закалка и старение сплавов алюминия. Литейные сплавы алюминия.

Литейные и деформируемые магниевые сплавы. Термическая обработка сплавов магния.

Сплавы меди: латуни и бронзы. Деформируемые и литейные.

Титан и его сплавы. Классификация. Термическая обработка сплавов.

Материалы с особыми физическими свойствами

Материалы с особыми тепловыми свойствами. Аморфные сплавы. Сплавы с заданным температурным коэффициентом линейного расширения. Сплавы с заданным коэффициентом модуля упругости. Сплавы с эффектом «памяти формы». Магнитные стали и сплавы.

Проводниковые и полупроводниковые электротехнические материалы. Классификация и основные свойства проводниковых материалов. Электрофизические процессы в проводниках с электрическим током.

## Неметаллические материалы

Основные группы неметаллических материалов. Органические и неорганические материалы. Виды химической связи в неметаллических материалах. Особенности свойств.

Полимерные материалы, их свойства и классификация. Пластмассы: состав, свойства, получение. Термореактивные и термопластичные пластмассы. Методы переработки пластмасс в изделия. Экономическая эффективность применения пластмасс.

### **4. Примерные вопросы к вступительным испытаниям:**

#### **Вопросы по дисциплине**

1. Какое строение имеют чистые металлы?
2. В чём отличие строения чистых металлов от строения металлических сплавов?
3. Перечислите разновидности дефектов реальных кристаллов металлических материалов и их влияние на их свойства.
4. Какие кристаллы могут образовываться в сплавах?
5. Перечислите наиболее распространённые способы определения твёрдости металлов.
6. Какие фазы образуют легирующие элементы в сталях?
7. Особенности маркировки конструкционных, инструментальных углеродистых и легированных сталей.
8. Какая форма графитовых включений в серых, ковких и высокопрочных чугунах?
9. Какая структура образуется при закалке стали?
10. Какую химико-термическую обработку нужно провести для детали из малоуглеродистой стали для получения высокой поверхностной твердости и износостойкости?
11. К какой группе сталей относится сталь Р18?
12. Какая структура немагнитных сталей?
13. Какие стали применяют для постоянных магнитов?
14. Укажите влияние примесей на свойства меди.
15. В чём отличие термореактивных пластмасс от термопластичных пластмасс?

### Задания для самостоятельной работы

1. Структура стали У8 после полного отжига:

1. *цементит + перлит;*
2. *феррит + перлит;*
3. *перлит;*
4. *мартенсит*

2. Структура стали 40 после полной закалки в воде:

1. *феррит + перлит;*
2. *мартенсит + феррит;*
3. *сорбит;*
4. *мартенсит*

3. Цементация – это насыщение поверхностного слоя металла:

1. *кремнием;*
2. *азотом;*
3. *углеродом;*
4. *цинком*

4. Среди ниже перечисленных марок сталей наилучшей обрабатываемостью резанием обладает сталь:

1. *P18;*
2. *A12;*
3. *V10;*
4. *10сп*

5. Сплавом на основе алюминия является:

1. *АС30;*
2. *БрАЖ9-4;*
3. *Д1;*
4. *У7А*

6. Форма графитовых включений в чугунах ВЧ40:

1. *вермикулярная;*
2. *шаровидная;*
3. *пластинчатая;*
4. *хлопьевидная*

7. Буква «А» в маркировке стали 30ХГСА означает, что сталь:

1. *является высококачественной;*
2. *является автоматной;*
3. *является особо высококачественной;*
4. *содержит азот в качестве легирующего элемента*

8. Среди ниже перечисленных сталей цементируемыми являются:

1. 40ХНЗМА, 30ХГСА;
2. 65. ШХ15;
3. Х12М1, У10;
4. 15ХФ, 20

9. Силуминами называются сплавы алюминия с:

1. кремнием;
2. медью;
3. магнием;
4. железом

10. Состояние проводника, при котором его электрическое сопротивление становится практически равным нулю, называют:

1. поляризуемостью;
2. магнитопроводимостью;
3. криопроводимостью;
4. сверхпроводимостью

11. Способность магнитного материала по-разному намагничиваться в разных направлениях называется:

1. магнитострикцией;
2. индикацией;
3. изотропией;
4. анизотропией

12. Перечислите, какие из перечисленных ниже структурных составляющих могут содержаться в белом чугунах:

1. феррит,
2. перлит,
3. ледебурит,
4. графит,
5. цементит?

13. Наиболее часто применяемым жидким диэлектриком является:

1. трансформаторное масло;
2. кремнийорганическая жидкость;
3. растительное масло;
4. фторорганическая жидкость

14. Для изготовления сердечников трансформаторов используют сталь:

1. углеродистую;
2. автоматную;
3. электротехническую;

#### 4. инструментальную

15. Высоким удельным электрическим сопротивлением обладают:

1. чистые металлы;
2. диэлектрики;
3. полупроводники;
4. проводники

16. Наполнители вводят в состав резин для:

1. формирования сетчатой структуры;
2. облегчения процесса переработки резиновой смеси;
3. замедления процесса старения;
4. повышения прочности, износостойкости, снижения стоимости

### Учебники и учебные пособия

1. Материаловедение и технология материалов в 2 ч. Часть 2: учебник для вузов / Г. П. Фетисов [и др.]; ответственный редактор Г. П. Фетисов. — 8-е изд., перераб. и доп. — Москва: Издательство Юрайт, 2022. — 410 с.  
<https://urait.ru/bcode/490781>

2. Оськин В.А. Материаловедение. Технология конструкционных материалов [Текст]: В 2 Кн. -; учебник / В.А. Оськин, В.В. Евсиков— М.: КолосС, 2008. Кн. 1.- 447 с.

3. Материаловедение и технология конструкционных материалов: учеб. Для вузов/ Г.П.Фетисов, М.Г. Карпман, В.М. Матюнин и др. — 2-е изд.,испр. - М.: Высш.шк, 2002.

4. Колесов С.Н. Материаловедение и технология конструкционных материалов: учеб.для вузов/ С.Н. Колесов, И.С. Колесов. 2-е изд., перераб. и доп. - М.: Высш. шк., 2008. — 535 с.

5. Материаловедение. Технология конструкционных материалов: учеб. пособие для вузов / под ред. В.С. Чередниченко. 5-е изд., стер. — М.: Омега-Л, 2009.

### Дополнительный

6. Давыдова, И. С. Материаловедение: Учебное пособие / И.С. Давыдова, Е.Л. Максина. - 2-е изд. - Москва: ИЦ РИОР: НИЦ ИНФРА-М, 2014. - 228 с.  
<https://znanium.com/catalog/document?id=236115>

7. Пейсахов А. М., Кучер А.М. Материаловедение и технология конструкционных материалов. — С-Пб.: Изд-во Михайлова В.А., 2003.

8. Макарова В.Н., Мухин Г.Г. и др. Материаловедение. -М.: Изд-во МГТУ им. Н.Э. Баумана, 2001.

9. Дриц М.Е., Москалева М.А. Технология конструкционных материалов и материаловедение. М.: Высш. шк., 1990.

10. Лахтин Ю.М., Леонтьева В.П. Материаловедение. М.: Машиностроение, 1990.

11. Материаловедение / Б.М.Арзамасов, И.И.Сидорин, Г.Ф.Косолапов и др.: Под общ. ред. Б.М.Арзамасова. М.: Машиностроение, 1986.