

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



УТВЕРЖДАЮ:
Директор института

А.С. Савинов

20.10.2016

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА ДИСЦИПЛИНЫ

КОРРОЗИЯ И ЗАЩИТА МЕТАЛЛОВ

Направление подготовки
22.03.02 Metallurgy

Направление (профиль) программы
Обработка металлов давлением (прокатное производство)

Уровень высшего образования – бакалавриат

Программа подготовки – академический бакалавриат

Форма обучения
Заочная

Институт
Кафедра
Курс

Металлургии, машиностроения и материалобработки
Технологий обработки материалов

4

Магнитогорск
2016 г.

Рабочая программа составлена на основе ФГОС ВО по направлению подготовки 22.03.02 Metallurgy, утвержденного приказом МОиН РФ от 04.12.2015, № 1427.

Рабочая программа рассмотрена и одобрена на заседании кафедры технологий обработки материалов 18.10.2016 г., протокол № 2.

Зав. кафедрой  / М.В. Чукин /

Рабочая программа одобрена методической комиссией института металлургии, машиностроения и материалообработки 20.10.2016 г., протокол № 2.


Председатель  / А.С. Савинов /

Рабочая программа составлена:

Доцент, канд. техн. наук, доцент каф. ТОМ  / Н.Н. Ильина /

Рецензент:

Заведующий кафедрой технологий, сертификации и сервиса автомобилей,
д-р техн. наук, профессор

 / И.Ю. Мезин /

1 Цели освоения дисциплины (модуля)

Целями освоения дисциплины «Коррозия и защита металлов» являются: развитие у студентов личностных качеств, а также формирование общепрофессиональной и профессиональной компетенций в соответствии с требованиями ФГОС ВО по направлению подготовки 22.03.02 Metallurgy.

2 Место дисциплины (модуля) в структуре образовательной программы подготовки бакалавра

Дисциплина «Коррозия и защита металлов» входит в вариативную часть блока 1 образовательной программы.

Для изучения дисциплины необходимы знания (умения, владения), сформированные в результате изучения следующих дисциплин:

- химия;
- физика;
- материаловедение;
- основы металлургического производства.

Знания (умения, владения), полученные при изучении данной дисциплины будут необходимы им при дальнейшем изучении следующих дисциплин:

- технология глубокой переработки металлов,
- термическая обработка в прокатном производстве,
- КНИР/УИРС,

а также при дальнейшей подготовке к государственной итоговой аттестации (государственный экзамен и защита ВКР).

3 Компетенции обучающегося, формируемые в результате освоения дисциплины (модуля) и планируемые результаты обучения

В результате освоения дисциплины «Коррозия и защита металлов» обучающийся должен обладать следующими компетенциями:

Структурный элемент компетенции	Планируемые результаты обучения
ОПК-1: готовностью использовать фундаментальные общеинженерные знания	
Знать	- классификацию, основные определения и понятия защиты металлов от коррозии; - основные меры и способы защиты металлов от коррозии
Уметь	- выбирать материал и меры его защиты, исходя из условий его эксплуатации и комплекса предъявляемых требований; - прогнозировать коррозионные разрушения и выбирать эффективные методы защиты металлоизделий и технологического оборудования от коррозии
Владеть	практическими навыками использования фундаментальных общеинженерных знаний при изучении основных закономерностей процесса коррозии, а также проектировании технологических процессов и режимов изготовления металлоизделий, в том числе металлоизделий с защитными покрытиями
ПК-2: способностью выбирать методы исследования, планировать и проводить необходимые эксперименты, интерпретировать результаты и делать выводы	
Знать	основные методы исследований, используемые при защите металлов от коррозии
Уметь	выбирать методы испытаний; анализировать и обрабатывать результаты

Структурный элемент компетенции	Планируемые результаты обучения
	исследований и измерений
Владеть	практическими навыками проведения коррозионных испытаний и применения методов защиты металлов от коррозии

4 Структура и содержание дисциплины (модуля)

Общая трудоемкость дисциплины составляет 3 зачетные единицы 108 акад. часов, в том числе:

- контактная работа – 13 акад. часов:
 - аудиторная – 12 акад. часов;
 - внеаудиторная – 1 акад. часов;
- самостоятельная работа – 91,1 акад. часов;
- подготовка к зачету – 3,9 акад. часа.

Раздел/ тема дисциплины	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				
1. Процессы коррозии. Общие сведения. Классификация процессов коррозии Виды коррозионных потерь.	0,5	---	---	15	Изучение конспектов лекций, научной и учебно-методической литературы	Контрольная работа	ОПК-1-зув ПК-2-зув
2. Термодинамика и кинетика процессов коррозии	0,5	---	---	15	Изучение конспектов лекций, научной и учебно-методической литературы	Контрольная работа	ОПК-1-зув ПК-2-зув
3. Химическая коррозия металлов	1	2	----	10	Изучение теоретического материала, подготовка и оформление результатов лабораторной работы № 1	Защита лабораторной работы № 1	ОПК-1-зув ПК-2-зув
4. Электрохимическая коррозия металлов	2/2	---	---	10	Изучение конспектов лекций, научной и учебно-методической литературы	Контрольная работа	ОПК-1-зув ПК-2-зув
5. Особенности и закономерности основных процессов коррозии металлов и сплавов.	1	2	---	15	Изучение теоретического материала, подготовка и оформление результатов лабораторной	Защита лабораторной работы № 2	ОПК-1-зув ПК-2-зув

Раздел/ тема дисциплины	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				
					работы № 2		
6. Основные подходы к защите металлов и сплавов от коррозии	0,5	2/2	---	15	Изучение теоретического материала, подготовка и оформление результатов лабораторной работы № 3	Защита лабораторной работы № 3	ОПК-1-зув ПК-2-зув
7. Особенности основных способов защиты металлов и сплавов от коррозии.	0,5	---		11,1	Изучение конспектов лекций, научной и учебно-методической литературы	Контрольная работа	ОПК-1-зув ПК-2-зув
Итого по дисциплине	6/2	6/2	---	91,1		Зачет	ОПК-1-зув ПК-2-зув

5 Образовательные и информационные технологии

С целью реализации компетентностного подхода, а также формирования и развития профессиональных навыков обучающихся реализуются следующие средства, способы и организационные мероприятия:

- изучение теоретического материала дисциплины на лекциях с использованием компьютерных технологий;
- самостоятельное изучение теоретического материала дисциплины с использованием методических разработок, специальной учебной и научной литературы;
- формирование и развитие профессиональных навыков обучающихся на лабораторных занятиях.

В изложении лекционного материала и при проведении обучающихся на лабораторных занятиях предполагается переход от репродуктивных методов обучения к частично-поисковым и исследовательским методам, развивающим логическое, теоретическое мышление, умение аргументировать и отстаивать собственное понимание вопроса. С этой целью возможно использование методов эвристических вопросов и брэйнсторминга (мозговой атаки).

При проведении лабораторных занятий предполагается использование технологии взаимообучения.

Самостоятельная работа студентов должна быть направлена на закрепление теоретического материала, изложенного преподавателем, на проработку тем, отведенных на самостоятельное изучение, на подготовку к лабораторным занятиям, подготовку к итоговой аттестации.

В ходе занятий предполагается использование комплекса инновационных методов активного обучения студентов, включающего в себя:

- создание проблемных ситуаций с показательным решением проблемы преподавателем;
- самостоятельную поисковую деятельность в решении учебных проблем, направляемую преподавателем;
- самостоятельное решение проблем студентами под контролем преподавателя.

Реализация инновационных методов обучения возможна с использованием следующих приемов:

- инструктаж студентов по составлению таблиц, схем, графиков с проведением последующего их анализа;
- применение рекомендаций по составлению тезисов и конспектов по прочитанному материалу;
- раскрытие преподавателем причин и характера неудач, встречающихся при решении проблем;
- демонстрация альтернативных подходов к решению конкретной проблемы;
- анализ полученных результатов и отыскание границ их применимости;
- использование заданий для самостоятельной работы с избыточными данными.

6 Учебно-методическое обеспечение самостоятельной работы обучающихся

Лабораторные занятия:

Лабораторная работа № 1 «Газовая коррозия стали».

Лабораторная работа № 2 «Оксидирование стали».

Лабораторная работа № 4 «Гальваническое цинкование стали».

Контрольная работа:

1. Газовая коррозия стали.
2. Атмосферная коррозия.
3. Почвенная коррозия.

4. Биологическая коррозия.
5. Коррозия блуждающими токами.
6. Химическая коррозия.
7. Электрохимическая коррозия.
8. Избирательная коррозия.
9. Местная (язвенная, точечная, нитевидная, ножевая) коррозия.
10. Радиохимическая коррозия.
11. Газовая коррозия металлов и сплавов. Коррозия металлов при взаимодействии с хлором и его соединениями.
12. Газовая коррозия металлов и сплавов. Коррозия металлов под действием продуктов сгорания топлива.
13. Коррозия под воздействием механических напряжений.
14. Создание коррозионностойких сталей.
15. Металлические анодные защитные покрытия.
16. Металлические катодные защитные покрытия.
17. Неметаллические неорганические защитные покрытия.
18. Неметаллические органические защитные покрытия.
19. Электрохимическая защита от коррозии. Принципы защиты. Катодная и анодная защиты.
20. Ингибиторы коррозии.
21. Консервация металлоизделий.
22. Защита металлов от коррозии. Оксидирование стали.
23. Защита металлов от коррозии. Фосфатирование стали.

Общая структура контрольной работы

1. Титульный лист.
2. Содержание.
3. Введение (формулируется суть исследуемой проблемы, обосновывается выбор темы, определяются ее значимость и актуальность, указываются цель и задачи работы).
4. Основная часть.
5. Заключение (заключение о целесообразности (или невозможности) и перспективах практического применения (при каких условиях) способа в металлургии).
6. Список используемых источников.

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
ОПК-1: готовностью использовать фундаментальные общеинженерные знания		
Знать	<p>- классификацию, основные определения и понятия защиты металлов от коррозии;</p> <p>- основные меры и способы защиты металлов от коррозии</p>	<p>Перечень теоретических вопросов к зачету:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Определение терминов «коррозия металлов», «коррозионная среда». 2. Прямые и косвенные потери от коррозии. 3. Скорость коррозии. 4. Коррозионная стойкость металлов и сплавов. 5. Внутренние и внешние факторы коррозии. 6. Показатели коррозии. 7. По каким признакам классифицируют процессы коррозии. 8. Как классифицируются методы защиты металлов от коррозии. 9. Какие существуют методы воздействия на металл для защиты от коррозии. 10. Какие существуют методы воздействия на среду и условия эксплуатации для защиты от коррозии. 11. Какие существуют комбинированные методы защиты от коррозии. 12. В чем заключается механизм процесса химической коррозии. 13. Что такое газовая коррозия. 14. Каков механизм процесса газовой коррозии 15. Внутренние и внешние факторы газовой коррозии. 16. Каков механизм и стадии окисления железа и железистых сплавов при газовой коррозии. 17. Какой состав, строение и свойства окалина в зависимости от температуры нагрева. 18. Какие существуют методы защиты металлов от газовой коррозии. 19. Какие существуют методы воздействия на металл для защиты от газовой коррозии.

Структурный элемент компетенции	Планируемые результаты обучения	Оценочные средства
		<p>20. Какие существуют методы воздействия на газовую среду для защиты металла от газовой коррозии</p> <p>21. Каковы причины и условия возникновения электрохимической коррозии.</p> <p>22. Что такое электродные потенциалы металлов в электролитах.</p> <p>23. Какие реакции протекают при электрохимической коррозии.</p> <p>24. Кинематика анодного процесса при электрохимической коррозии.</p> <p>25. Кинематика катодного процесса при электрохимической коррозии.</p> <p>26. Какие внутренние факторы электрохимической коррозии металлов.</p> <p>27. Какие внешние факторы электрохимической коррозии металлов.</p> <p>28. Как происходит процесс окисления железа и его сплавов по механизму электрохимической коррозии.</p> <p>29. Что называется атмосферной коррозией.</p> <p>30. Какие существуют виды атмосферной коррозии.</p> <p>31. Каков механизм атмосферной коррозии.</p> <p>32. Факторы, влияющие на скорость атмосферной коррозии.</p> <p>33. Что называется подземной коррозией.</p> <p>34. Какие существуют виды подземной коррозии.</p> <p>35. Каков механизм подземной коррозии.</p> <p>36. Какие существуют способы защиты от подземной коррозии.</p> <p>37. Каков механизм коррозии в водных средах.</p> <p>38. Как классифицируется коррозия в водных средах.</p> <p>39. Каков механизм коррозии в электролитах, в растворах кислот, в растворах щелочей, в растворах солей.</p> <p>40. Каков механизм коррозии в органических средах: электропроводящих и неэлектропроводящих.</p> <p>41. Что называется локальной коррозией, и как она классифицируется.</p> <p>42. Каковы особенности и механизм процесса локальной коррозии.</p> <p>43. Как классифицируются все методы защиты металлов от коррозии на стадии проектирования, строительства и эксплуатации цехов и оборудования.</p> <p>44. Какие существуют методы воздействия на металл при защите металлов от кор-</p>

Структурный элемент компетенции	Планируемые результаты обучения	Оценочные средства
		<p>розии.</p> <p>45. Как классифицируются защитные покрытия неорганической и органической природы при защите металлов от коррозии.</p> <p>46. В чем заключается сущность катодной защиты при электрохимической защите металлов от коррозии.</p> <p>47. В чем заключается сущность анодной защиты при электрохимической защите металлов от коррозии.</p> <p>48. Где находит применение протекторная защита при электрохимической защите металлов от коррозии</p> <p>49. Какие существуют методы воздействия на коррозионную среду при защите металлов от коррозии.</p> <p>50. Какие вещества называются ингибиторами коррозии и как они классифицируются.</p> <p>51. Какие существуют методы нанесения металлических защитных покрытий при защите металлов от коррозии.</p> <p>52. Как подготовить поверхность металла для получения качественного защитного покрытия.</p> <p>53. Как осуществляется процесс получения защитного металлического покрытия электролитическим методом.</p> <p>54. Какие существуют неорганические покрытия при защите металлов от коррозии, способы защиты.</p> <p>55. Какие существуют органические покрытия при защите металлов от коррозии, способы защиты.</p> <p>56. Что понимают под консервацией металлоизделий при защите от коррозии. Какие существуют средства консервации</p>
Уметь	<ul style="list-style-type: none"> - выбирать материал и меры его защиты, исходя из условий его эксплуатации и комплекса предъявляемых требований; - прогнозировать коррозионные разрушения и выбирать эффективные методы защи- 	<p>Практические задания:</p> <p>Предложить меры защиты металлоконструкций и металлических изделий от:</p> <ul style="list-style-type: none"> - атмосферной коррозии; - подземной коррозии;

Структурный элемент компетенции	Планируемые результаты обучения	Оценочные средства
	ты металлоизделий и технологического оборудования от коррозии	<ul style="list-style-type: none"> - коррозии в водных средах; - коррозии в электролитах; - коррозии в растворах кислот; - коррозии в растворах щелочей; - коррозии в растворах солей и т.п.
Владеть	практическими навыками использования фундаментальных общинженерных знаний при изучении основных закономерностей процесса коррозии, а также проектировании технологических процессов и режимов изготовления металлоизделий, в том числе металлоизделий с защитными покрытиями	<p>Задания на решение задач из профессиональной области, комплексные задания: Перечислить основные технологические операции при:</p> <ul style="list-style-type: none"> - электролитическом цинковании; - фосфатировании; - оксидировании и т.п.
ПК-2: способностью выбирать методы исследования, планировать и проводить необходимые эксперименты, интерпретировать результаты и делать выводы		
Знать	основные методы исследований, используемые при защите металлов от коррозии	<p>Перечень теоретических вопросов к зачету: Методы исследований коррозионных процессов:</p> <ul style="list-style-type: none"> - лабораторные; - эксплуатационные; - внелабораторные
Уметь	выбирать методы испытаний; анализировать и обрабатывать результаты исследований и измерений	<p>Практические задания: Описать методы определения показателей коррозии:</p> <ul style="list-style-type: none"> - массовый; - глубинный; - объемный; - механический и т.п.
Владеть	практическими навыками проведения коррозионных испытаний и применения методов защиты металлов от коррозии	<p>Задания на решение задач из профессиональной области, комплексные задания: Продемонстрировать навыки в о определении коррозионной усталости, межкристаллитной коррозии, коррозии при трении, жаростойкости и т.п.</p>

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

Промежуточная аттестация по дисциплине «Коррозия и защита металлов» 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 виде собеседования в рамках теоретических вопросов, выносимых на зачет и/или решения практических заданий.

Показатели и критерии оценивания зачета:

на оценку «зачтено» студент должен показать высокий уровень знания материала по дисциплине не только на уровне воспроизведения и объяснения информации, но и продемонстрировать интеллектуальные навыки решения проблем, нахождения уникальных ответов, вынесения критических суждений; продемонстрировать знание и понимание законов дисциплины, умение оперировать этими знаниями в профессиональной деятельности;

на оценку «не зачтено» студент не может показать знания на уровне воспроизведения и объяснения информации по дисциплине, не может показать интеллектуальные навыки решения простых задач, умение критически оценивать свои личностные качества, намечать пути и выбирать средства развития достоинств и устранения недостатков.

8 Учебно-методическое и информационное обеспечение дисциплины (модуля)

а) Основная литература:

1. Пустов, Ю.А. Коррозия и защита металлов : учебное пособие / Ю.А. Пустов, А.Г. Ракоч, В.А. Баутин. — Москва : МИСИС, 2011. — 153 с. — Текст : электронный // Электронно-библиотечная система «Лань» : [сайт]. - URL: <https://e.lanbook.com/book/117231> (дата обращения: 25.09.2020). — Режим доступа: для авториз. пользователей.

б) Дополнительная литература:

1. Коррозия и защита материалов: Учебное пособие / Неверов А.С., Родченко Д.А., Цырлин М.И. - Москва :Форум, НИЦ ИНФРА-М, 2015. - 224 с.: 60x90 1/16. - (Высшее образование) ISBN 978-5-91134-733-8 - Текст : электронный. - URL: <https://new.znanium.com/catalog/product/488262>

2. Коррозия металлов и средства защиты от коррозии : учеб. пособие / Н.М. Хохлачёва, Е.В. Ряховская, Т.Г. Романова. — Москва : ИНФРА-М, 2020. — 118 с. — (Высшее образование: Бакалавриат). — www.dx.doi.org/10.12737/18589. - Текст : электронный. - URL: <https://new.znanium.com/document?id=344510>

в) Методические указания:

1. Газовая коррозия стали: метод. указ. к лабораторной работе по дисциплинам «Защита металлов от коррозии», «Коррозия и защита металлов» / В.Г. Мустафина – Магнитогорск: ГОУ ВПО «МГТУ», 2010. – 9 с.

2. Гальваническое цинкование стали: метод. указ. к лабораторной работе по дисциплинам «Защита металлов от коррозии», «Коррозия и защита металлов» / В.Г. Мустафина, Ф.Т. Мустафин. – Магнитогорск: ГОУ ВПО «МГТУ», 2010. – 11 с.

3. Оксидирование стали: Метод. указ. / Мустафина В.Г. – Магнитогорск: МГТУ, 2012. – 7 с.

4. Фосфатирование стали: Метод. указ. / Мустафина В.Г. – Магнитогорск: МГТУ, 2012. – 6 с.

г) Программное обеспечение и Интернет-ресурсы:

Наименование ПО	№ договора	Срок действия лицензии
MS Windows 7	Д-1227 от 08.10.2018 Д-757-17 от 27.06.2017 Д-593-16 от 20.05.2016	11.10.2021 27.07.2018 20.05.2017
MS Office 2007	№ 135 от 17.09.2007	Бессрочно
FAR Manager	Свободно распространяемое	Бессрочно
7Zip	Свободно распространяемое	Бессрочно

1. Национальная информационно-аналитическая система –Российский индекс научного цитирования (РИНЦ). – URL: https://elibrary.ru/project_risc.asp.
2. Поисковая система Академия Google (Google Scholar). – URL: <https://scholar.google.ru/>.
3. Информационная система – Единое окно доступа к информационным ресурсам. – URL: <http://window.edu.ru/>.
4. Федеральное государственное бюджетное учреждение «Федеральный институт промышленной собственности». – URL: <http://www.fips.ru/>.
5. Российский электронный наножурнал. – URL: <http://www.nanojournal.ru/> -
6. Библиотека открытых ресурсов Интернет. - URL: <http://www.iqlib.ru/>;
7. Российская Государственная библиотека. - URL:<http://www.rsl.ru/>;
8. Российская национальная библиотека. - URL: <http://www.nlr.ru/>;
9. Государственная публичная научно-техническая библиотека России. - URL: <http://www.gpntb.ru/>;
10. Public.Ru - публичная интернет-библиотека. - URL: <http://www.public.ru/>;
11. Vbooks.ru - библиотека онлайн. - URL: <http://www.vbooks.ru/>;
12. Lib.students.ru - Студенческая библиотека lib.students.ru URL: <http://www.lib.students.ru/>;
13. Научная библиотека Санкт-Петербургского Государственного Университета. - URL: <http://www.lib.pu.ru/>;
14. Букинист (Поисковая система "Букинист" предназначена для поиска книг и других электронных текстов, имеющихся в свободном доступе в Интернет). - URL: <http://bukinist.agava.ru/>;
15. Библиотека Российского Государственного Гуманитарного университета URL: <http://liber.rsuh.ru/>;
16. Библиотека ЮНЕСКО. - URL: <http://www.unesco.org/new/ru/unesco/>;
17. Поиск книг Google. - URL: <http://books.google.com/>.

9 Материально-техническое обеспечение дисциплины

Тип и название аудитории	Оснащение аудитории
Учебная аудитория для проведения занятий лекционного типа	Технические средства обучения, служащие для представления учебной информации большой аудитории: мультимедийные средства хранения, передачи и представления учебной информации. Специализированная мебель
Учебная аудитория для проведения лабораторных занятий. Лаборатория коррозии	Лабораторное оборудование: 1. Мерительный инструмент. 2. Печи термические. 3. Установки фосфатирования металлов. 4. Установки оксидирования металлов.

	<p>5. Установки для гальванического цинкования.</p> <p>6. Весы аналитические электронные.</p> <p>7. Аналитические механические весы.</p> <p>Специализированная мебель</p>
Учебная аудитория для групповых и индивидуальных консультаций, текущего контроля и промежуточной аттестации	Компьютерная техника с пакетом MS Office, с подключением к сети «Интернет» и с доступом в электронную информационно-образовательную среду университета. Специализированная мебель
Помещение для самостоятельной работы	Компьютерная техника с пакетом MS Office, с подключением к сети «Интернет» и с доступом в электронную информационно-образовательную среду университета. Специализированная мебель
Помещение для хранения и профилактического обслуживания учебного оборудования	<p>Специализированная мебель: стеллажи для хранения учебного оборудования.</p> <p>Инструменты для ремонта учебного оборудования.</p> <p>Шкафы для хранения учебно-методической документации и материалов</p>