



Guía Docente				
Datos Identificativos				2019/20
Asignatura (*)	Degradación de Materiais Metálicos	Código	730497229	
Titulación				
Descriptorios				
Ciclo	Período	Curso	Tipo	Créditos
Mestrado Oficial	1º cuatrimestre	Segundo	Optativa	4.5
Idioma	Castelán			
Modalidade docente	Presencial			
Prerrequisitos				
Departamento	Enxeñaría Naval e Industrial			
Coordinación	Mier Buenhombre, Jose Luis	Correo electrónico	jose.mier@udc.es	
Profesorado	Camba Fabal, Carolina Mier Buenhombre, Jose Luis	Correo electrónico	carolina.camba@udc.es jose.mier@udc.es	
Web				
Descrición xeral	Nesta materia estúdase a degradación superficial de materiais metálicos por corrosión e desgaste. Tras unha introdución dos fundamentos básicos profundarase nos distintos mecanismos de ambos os fenómenos e nos modos de protexer o metal dos seus efectos.			

Competencias / Resultados do título	
Código	Competencias / Resultados do título

Resultados da aprendizaxe		
Resultados de aprendizaxe	Competencias / Resultados do título	
Comprender os mecanismos de corrosión.	BP1	CP1
	BP4	CP2
	BP5	CP3
	BP6	CP6
	BP13	CP7
	BP14	CP8
	BP15	CP9
	BP16	CP11
Predicir o comportamento superficial dos materiais metálicos segundo as condicións de servizo aos que se someten.	BP1	CP1
	BP2	CP2
	BP3	CP3
	BP4	CP6
	BP5	CP7
	BP6	CP8
	BP13	CP9
	BP14	CP11
	BP15	



Analizar as causas do fallo superficial de materiais metálicos en servizo.		BP1 BP2 BP3 BP4 BP6 BP13 BP14 BP15 BP16	CP1 CP2 CP3 CP6 CP7 CP8 CP9 CP11
Coñecer as técnicas de protección e tomar as medidas eficaces para evitar a deterioración do metal.		BP1 BP2 BP3 BP4 BP5 BP6 BP13 BP14 BP15 BP16	CP1 CP2 CP3 CP6 CP7 CP8 CP9 CP11

Contidos	
Temas	Subtemas
1. Introducción á corrosión	Importancia económica da corrosión. Diferenzas entre a corrosión electroquímica e a corrosión a altas temperaturas.
2. Fundamentos termodinámicos e cinéticos da corrosión electroquímica	Termodinámica da corrosión electroquímica. Potenciais de eléctrodo. Ecuación de Nernst. Diagramas de Pourbaix. Cinética da corrosión electroquímica. Lei de Faraday. Polarización. Clasificación dos fenómenos de polarización. Pasivación.
3. Tipos de corrosión electroquímica	Corrosión uniforme. Corrosión galvánica. Correntes erráticas. Aireación diferencial. Corrosión por picaduras. Corrosión intergranular. Corrosión microbiológica. Corrosión selectiva. Corrosión baixo tensión. Fatiga con corrosión. Corrosión-erosión. Corrosión con fricción. Fragilización por hidróxeno.
4. Corrosión a alta temperaturas	Termodinámica da corrosión a altas temperaturas. Mecanismos de formación dos óxidos a altas temperaturas. Diagramas de Ellingham. Cinética da corrosión a altas temperaturas. Sulfuración. Corrosión quente.
5. Protección fronte á corrosión	Protección catódica por ánodos de sacrificio. Protección catódica por correntes impresas. Protección anódica. Recubrimentos orgánicos: pinturas. Recubrimentos inorgánicos. Inhibidores de corrosión.
6. Introducción á triboloxía	Historia da Triboloxía. Importancia Industrial. Fricción, lubricación e desgaste.
7. Desgaste	Conceptos xerais sobre o desgaste. Tipos de desgaste. Ensaíos de desgaste
8. Protección contra o desgaste	Introdución á lubricación. Tipos e propiedades dos lubricantes

Planificación				
Metodoloxías / probas	Competencias / Resultados	Horas lectivas (presenciais e virtuais)	Horas traballo autónomo	Horas totais
Prácticas de laboratorio	B16 B15 B14 B13 B6 B5 B4 B3 B2 B1 C1 C2 C3 C6 C7 C8 C9 C11	4	0	4



Traballos tutelados	B1 B2 B3 B4 B5 B13 B15 B14 B16 B6 C1 C3 C6 C7 C8 C9 C11	2	12	14
Proba obxectiva	B1 B2 B3 B4 B5 B13 B15 B14 B16 B6 C1 C7 C9	2	46	48
Sesión maxistral	B1 B2 B4 B5 B13 B15 B14 B16 B6 C1 C2 C3 C6 C7 C8 C9 C11	22	22	44
Atención personalizada		2.5	0	2.5

*Os datos que aparecen na táboa de planificación son de carácter orientativo, considerando a heteroxeneidade do alumnado

Metodoloxías	
Metodoloxías	Descrición
Prácticas de laboratorio	Realizaranse prácticas nas que se mostrarán os alumnos distintos aspectos da corrosión e triboloxía de materiais metálicos.
Traballos tutelados	Realizarase un traballo en grupo cuxo título será proposto polos propios alumnos con obxecto de incentivar a súa creatividade e iniciativa.
Proba obxectiva	Realizarase unha serie de pequenos controis en horas de clases sobre a temática das últimas clases.
Sesión maxistral	Realizarase unha exposición oral complementada co uso de medios audiovisuais e a introdución dalgunhas preguntas dirixidas aos estudantes, coa finalidade de transmitir coñecementos e facilitar a aprendizaxe.

Atención personalizada	
Metodoloxías	Descrición
Sesión maxistral Prácticas de laboratorio Traballos tutelados Proba obxectiva	A atención personalizada realizarase nas titorías ben por iniciativa do alumnado para aclarar ou resolver as súas dúbidas ou dificultades ou ben por iniciativa do profesor convocando persoalmente o alumnado cando a ocasión o requira

Avaliación			
Metodoloxías	Competencias / Resultados	Descrición	Cualificación
Traballos tutelados	B1 B2 B3 B4 B5 B13 B15 B14 B16 B6 C1 C3 C6 C7 C8 C9 C11	Realizarase un traballo en grupo cuxo título será proposto polos propios alumnos con obxecto de incentivar a súa creatividade e iniciativa.	35
Proba obxectiva	B1 B2 B3 B4 B5 B13 B15 B14 B16 B6 C1 C7 C9	Realizarase unha serie de pequenos controis en horas de clases sobre a temática das últimas clases.	65

Observacións avaliación
O alumnado con dispensa académica estará exento de asistir ás sesións maxistrais e prácticas de laboratorio. A súa cualificación realizarase da seguinte maneira: Traballo tutelado. Poderá presentarse en forma individual no canto de en grupo. O prazo de presentación será o mesmo que para o resto do alumnado. Proba obxectiva. Deberá realizar o exame nas datas aprobadas pola Xunta de Escola da EPS de Ferrol, as cales aparecen na páxina web da Escola.

Fontes de información



Bibliografía básica	<ul style="list-style-type: none">- Gómez de León, F.C. (2004). Manual básico de corrosión para ingenieros. Murcia: Universidad de Murcia- Davis J.R. (2001). Surface engineering for corrosion and wear resistance. Materials Park (Ohio): ASM International- Otero Huerta, E. (1997). Corrosión y degradación de materiales. Madrid: Síntesis- Trethewey, K.R. (1995). Corrosion for science and engineering. Essex: Longman- Andrade M.C. (1991). Corrosión y protección metálicas . Madrid: CSIC- Fontana M.G. (1986). Corrosion engineering. New York: MacGraw-Hill- González Fernández J.A. (1984). Teoría y práctica de la lucha contra la corrosión. Madrid: CSIC- Sarkar A.D. (1999). Desgaste de metales. México: Limusa- Martínez Pérez (2011). Tribología integral. México: Limusa- Valverde Martínez A. (1985). Fundamentos y técnicas de la lubricación. Madrid: editorial Alcion
Bibliografía complementaria	<ul style="list-style-type: none">- Lai G.Y. (1990). High-temperature corrosion of engineering alloys. Materials Park (Ohio): ASM International- Chawla S.L. (1993). Materials selection for corrosion contro. Materials Park (Ohio): ASM International- Shreir L.L. (1994). Corrosion Vol.1. Oxford: Butterworth-Heineman- Shreir L.L. (1994). Corrosion Vol.2. Oxford: Butterworth-Heineman- Piron D.L. (1991). The electrochemistry of corrosion. Houston: Nace- Molera Solé P. (1989). Metales resistentes a la corrosión. Barcelona: Marcombo- Ramsey Gohar (2012). Fundamentals of tribology. Imperial college press- Wen Shizhu (2012). Principles of tribology. Tsinghua university press- Muños Machado, J. (2009). Apuntes de tribología. Madrid: PMaraven

Recomendacións

Materias que se recomenda ter cursado previamente

Materias que se recomenda cursar simultaneamente

Materias que continúan o temario

Observacións

A entrega dos traballos documentais que se realicen nesta materia realizarase a través de Moodle ou correo electrónico en formato dixital sen necesidade de imprimilos.

(*A Guía docente é o documento onde se visualiza a proposta académica da UDC. Este documento é público e non se pode modificar, salvo casos excepcionais baixo a revisión do órgano competente dacordo coa normativa vixente que establece o proceso de elaboración de guías