



Guia docente				
Datos Identificativos				2020/21
Asignatura (*)	Degradación de Materiales Metálicos		Código	730497229
Titulación	Mestrado Universitario en Enxeñaría Industrial (plan 2018)			
Descriptor				
Ciclo	Periodo	Curso	Tipo	Créditos
Máster Oficial	1º cuatrimestre	Segundo	Optativa	4.5
Idioma	Castellano			
Modalidad docente	Presencial			
Prerrequisitos				
Departamento	Enxeñaría Naval e Industrial			
Coordinador/a	Mier Buenhombre, Jose Luis	Correo electrónico	jose.mier@udc.es	
Profesorado	Camba Fabal, Carolina	Correo electrónico	carolina.camba@udc.es	
	Mier Buenhombre, Jose Luis		jose.mier@udc.es	
Web				
Descripción general	En esta asignatura se estudia la degradación superficial de materiales metálicos por corrosión y desgaste. Tras una introducción de los fundamentos básicos se profundizará en los distintos mecanismos de ambos fenómenos y en los modos de proteger el metal de sus efectos.			



Plan de contingencia	1. Modificaciones en los contenidos Se mantienen los contenidos 2. Metodologías *Metodologías docentes que se mantienen Se mantienen todas las metodologías docentes modificando únicamente su carácter presencial, excepto las prácticas de laboratorio que se cancelan. Los contenidos de las prácticas de laboratorio se incorporan al trabajo tutelado en grupo. *Metodologías docentes que se modifican Se cancelan definitivamente las prácticas de laboratorio. 3. Mecanismos de atención personalizada al alumnado Moodle. Teams. Correo electrónico. Atención telefónica. De acuerdo con el horario de tutorías aprobado. 4. Modificaciones en la evaluación Metodología: Prueba objetiva (online) Peso en la calificación: 65% Descripción: Exámenes tipo test de 15-20 preguntas sobre el temario de teoría con varias opciones de respuesta de las cuales solo una es correcta. Metodología: Trabajos tutelados. Peso en la calificación: 35% Descripción: Se realizarán un trabajo tutelado en grupo sobre corrosión o tribología. Se entregarán a los profesores en formato pdf. En el caso de los estudiantes con dispensa académica este trabajo se puede hacer de manera individual. *Observaciones de evaluación: Se mantienen los mismos criterios (incluidos los estudiantes con dispensa académica), salvo la no presencialidad de las pruebas objetivas. Para aprobar será necesario obtener al menos un 5 en la nota global de la asignatura. Los criterios de evaluación son los mismos para la primera y para la segunda oportunidad. 5. Modificaciones de la bibliografía o webgrafía La webgrafía adicional se pondrá en la página Moodle correspondiente a la materia.

Competencias del título	
Código	Competencias del título
B1	G1 Tener conocimientos adecuados de los aspectos científicos y tecnológicos en la Ingeniería Industrial.



B2	G2 Proyectar, calcular y diseñar productos, procesos, instalaciones y plantas.
B3	G3 Dirigir, planificar y supervisar equipos multidisciplinares.
B4	G4 Realizar investigación, desarrollo e innovación en productos, procesos y métodos.
B5	G5 Realizar la planificación estratégica y aplicarla a sistemas tanto constructivos como de producción, de calidad y de gestión medioambiental.
B6	CB6 - Poseer y comprender conocimientos que aporten una base u oportunidad de ser originales en el desarrollo y/o aplicación de ideas, a menudo en un contexto de investigación.
B13	G8 Aplicar los conocimientos adquiridos y resolver problemas en entornos nuevos o poco conocidos dentro de contextos más amplios y multidisciplinares.
B14	G9 Ser capaz de integrar conocimientos y enfrentarse a la complejidad de formular juicios a partir de una información que, siendo incompleta o limitada, incluya reflexiones sobre las responsabilidades sociales y éticas vinculadas a la aplicación de sus conocimientos y juicios.
B15	G10 Saber comunicar las conclusiones y los conocimientos y razones últimas que las sustentan a públicos especializados y no especializados de un modo claro y sin ambigüedades.
B16	G11 Poseer las habilidades de aprendizaje que permitan continuar estudiando de un modo autodirigido o autónomo.
C1	ABET (a) - An ability to apply knowledge of mathematics, science, and engineering.
C2	ABET (b) - An ability to design and conduct experiments, as well as to analyze and interpret data.
C3	ABET (c) - An ability to design a system, component, or process to meet desired needs within realistic constraints such as economic, environmental, social, political, ethical, health and safety, manufacturability, and sustainability.
C6	ABET (f) - An understanding of professional and ethical responsibility.
C7	ABET (g) - An ability to communicate effectively.
C8	ABET (h) - The broad education necessary to understand the impact of engineering solutions in a global, economic, environmental, and societal context.
C9	ABET (i) - A recognition of the need for, and an ability to engage in life-long learning.
C11	ABET (k) - An ability to use the techniques, skills, and modern engineering tools necessary for engineering practice.

Resultados de aprendizaje			
Resultados de aprendizaje		Competencias del título	
Comprender los mecanismos de corrosión.		BP1	CP1
		BP4	CP2
		BP5	CP3
		BP6	CP6
		BP13	CP7
		BP14	CP8
		BP15	CP9
		BP16	CP11
Predecir el comportamiento superficial de los materiales metálicos según las condiciones de servicio a los que se someten.		BP1	CP1
		BP2	CP2
		BP3	CP3
		BP4	CP6
		BP5	CP7
		BP6	CP8
		BP13	CP9
		BP14	CP11
		BP15	



Analizar las causas del fallo superficial de materiales metálicos en servicio.		BP1 BP2 BP3 BP4 BP6 BP13 BP14 BP15 BP16	CP1 CP2 CP3 CP6 CP7 CP8 CP9 CP11
Conocer las técnicas de protección y tomar las medidas eficaces para evitar el deterioro del metal.		BP1 BP2 BP3 BP4 BP5 BP6 BP13 BP14 BP15 BP16	CP1 CP2 CP3 CP6 CP7 CP8 CP9 CP11

Contenidos	
Tema	Subtema
1. Introducción a la corrosión	Importancia económica de la corrosión. Diferencias entre la corrosión electroquímica y la corrosión a altas temperaturas.
2. Fundamentos termodinámicos y cinéticos de la corrosión electroquímica	Termodinámica de la corrosión electroquímica. Potenciales de electrodo. Ecuación de Nernst. Diagramas de Pourbaix. Cinética de la corrosión electroquímica. Ley de Faraday. Polarización. Clasificación de los fenómenos de polarización. Pasivación.
3. Tipos de corrosión electroquímica	Corrosión uniforme. Corrosión galvánica. Corrientes erráticas. Aireación diferencial. Corrosión por picaduras. Corrosión intergranular. Corrosión microbiana. Corrosión selectiva. Corrosión bajo tensión. Fatiga con corrosión. Corrosión-erosión. Corrosión con fricción. Fragilización por hidrógeno.
4. Corrosión a alta temperaturas	Termodinámica de la corrosión a altas temperaturas. Mecanismos de formación de los óxidos a altas temperaturas. Diagramas de Ellingham. Cinética de la corrosión a altas temperaturas. Sulfuración. Corrosión caliente.
5. Protección frente a la corrosión	Protección catódica por ánodos de sacrificio. Protección catódica por corrientes impresas. Protección anódica. Recubrimientos orgánicos: pinturas. Recubrimientos inorgánicos. Inhibidores de corrosión.
6. Introducción a la tribología	Historia de la Tribología. Importancia Industrial. Fricción, lubricación y desgaste
7. Desgaste	Conceptos generales sobre el desgaste. Tipos de desgaste. Ensayos de desgaste
8. Protección contra el desgaste	Introducción a la lubricación. Tipos y propiedades de los lubricantes

Planificación				
Metodologías / pruebas	Competencias	Horas presenciales	Horas no presenciales / trabajo autónomo	Horas totales
Prácticas de laboratorio	B1 B2 B3 B4 B5 B13 B15 B14 B16 B6 C1 C2 C3 C6 C7 C8 C9 C11	4	0	4



Trabajos tutelados	B1 B2 B3 B4 B5 B13 B15 B14 B16 B6 C1 C3 C6 C7 C8 C9 C11	2	12	14
Prueba objetiva	B1 B2 B3 B4 B5 B13 B15 B14 B16 B6 C1 C7 C9	2	46	48
Sesión magistral	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
(*)Los datos que aparecen en la tabla de planificación són de carácter orientativo, considerando la heterogeneidad de los alumnos				

Metodologías	
Metodologías	Descripción
Prácticas de laboratorio	Se realizarán prácticas en las que se mostrará a los alumnos distintos aspectos de la corrosión y tribología de materiales metálicos.
Trabajos tutelados	Se realizará un trabajo en grupo cuyo título será propuesto por los propios alumnos con objeto de incentivar su creatividad e iniciativa.
Prueba objetiva	Se realizará una serie de pequeños controles en horas de clases sobre la temática de las últimas clases.
Sesión magistral	Se realizará una exposición oral complementada con el uso de medios audiovisuales y la introducción de algunas preguntas dirigidas a los estudiantes, con la finalidad de transmitir conocimientos y facilitar el aprendizaje.

Atención personalizada	
Metodologías	Descripción
Sesión magistral Prácticas de laboratorio Trabajos tutelados Prueba objetiva	La atención personalizada se realizará en las tutorías bien por iniciativa del alumnado para aclarar o resolver sus dudas o dificultades o bien por iniciativa del profesor convocando personalmente el alumnado cuando la ocasión lo requiera

Evaluación			
Metodologías	Competencias	Descripción	Calificación
Trabajos tutelados	B1 B2 B3 B4 B5 B13 B15 B14 B16 B6 C1 C3 C6 C7 C8 C9 C11	Se realizará un trabajo en grupo cuyo título será propuesto por los propios alumnos con objeto de incentivar su creatividad e iniciativa.	35
Prueba objetiva	B1 B2 B3 B4 B5 B13 B15 B14 B16 B6 C1 C7 C9	Se realizará una serie de pequeños controles en horas de clases sobre la temática de las últimas clases.	65

Observaciones evaluación
O alumnado con dispensa académica estará exento de asistir ás sesións maxistras 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.

Fuentes de información



Básica	- 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
Complementaria	- 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

Recomendaciones

Asignaturas que se recomienda haber cursado previamente

Asignaturas que se recomienda cursar simultáneamente

Asignaturas que continúan el temario

Otros comentarios

La entrega de los trabajos documentales que se realicen en esta asignatura se realizará a través de Moodle o correo electrónico en formato digital sin necesidad de imprimirlos.

(*) La Guía Docente es el documento donde se visualiza la propuesta académica de la UDC. Este documento es público y no se puede modificar, salvo cosas excepcionales bajo la revisión del órgano competente de acuerdo a la normativa vigente que establece el proceso de elaboración de guías