		Guia docente			
	Datos Identificativ	/os		2022/23	
Asignatura (*)	CIENCIA DE MATERIALES Código		730G04007		
Titulación	Grao en Enxeñaría en Tecnoloxías Industriais			<u>'</u>	
		Descriptores			
Ciclo	Periodo	Curso	Tipo	Créditos	
Grado	2º cuatrimestre	Primero	Obligatoria	6	
Idioma	Castellano				
Modalidad docente	Presencial				
Prerrequisitos					
Departamento	Enxeñaría Naval e Industrial				
Coordinador/a	Garcia Diez, Ana Isabel	Correo electróni	co ana.gdiez@udd	c.es	
Profesorado	Barbadillo Jove, Fernando	Correo electróni	co fernando.barba	dillo@udc.es	
	Camba Fabal, Carolina		carolina.camba	@udc.es	
	Garcia Diez, Ana Isabel		ana.gdiez@udd	c.es	
Web		<u> </u>	'		
Descripción general	Fundamentos de la ciencia de los mater	riales. Estructura cristalina, ¡	propiedades mecánio	as, transformaciones de fases y	
	diagramas de equilibrio; materiales y sus tratamientos : aleaciones férreas, aleaciones no férreas, cerámicos, polímeros y				
	materiales compuestos; otras propiedades de los materiales : propiedades eléctricas y magnéticas, propiedades térmicas				
	y ópticas y resistencia al desgaste y a la corrosión ; selección de materiales.				

	Competencias del título
Código	Competencias del título
A9	CR3 Conocimientos de los fundamentos de ciencia, tecnología y química de materiales. Comprender la relación entre la microestructura,
	la síntesis o procesado y las propiedades de los materiales.
B2	CB2 Que los estudiantes sepan aplicar sus conocimientos a su trabajo o vocación de una forma profesional y posean las competencias
	que suelen demostrarse por medio de la elaboración y defensa de argumentos y la resolución de problemas dentro de su área de estudio
B4	CB4 Que los estudiantes puedan transmitir información, ideas, problemas y soluciones a un público tanto especializado como no
	especializado
B5	CB5 Que los estudiantes hayan desarrollado aquellas habilidades de aprendizaje necesarias para emprender estudios posteriores con ur
	alto grado de autonomía
В6	B3 Ser capaz de concebir, diseñar o poner en práctica y adoptar un proceso sustancial de investigación con rigor científico para resolver
	cualquier problema planteado, así como de que comuniquen sus conclusiones -y los conocimientos y razones últimas que la sustentan-
	públicos especializados y no especializados de una manera clara y sin ambigüedades.
B7	B5 Ser capaz de realizar un análisis crítico, evaluación y síntesis de ideas nuevas y complejas.
C2	C4 Desarrollarse para el ejercicio de una ciudadanía abierta, culta, crítica, comprometida, democrática y solidaria, capaz de analizar la
	realidad, diagnosticar problemas, formular e implantar soluciones basadas en el conocimiento y orientadas al bien común.
C4	C6 Valorar críticamente el conocimiento, la tecnología y la información disponible para resolver los problemas con los que deben
	enfrentarse.
C6	C8 Valorar la importancia que tiene la investigación, la innovación y el desarrollo tecnológico en el avance socioeconómico y cultural de la
	sociedad.

Resultados de aprendizaje			
Resultados de aprendizaje	Com	oetencia	as del
		título	
Conocer los fundamentos de ciencia, tecnología y química de materiales	A9	B2	C4
		B4	C6
		B5	
Comprender la relación entre la microestructura, la síntesis o procesado y las propiedades de los materiales	A9	В6	C2
		В7	

	Contenidos
Tema	Subtema
Los temas siguientes desarrollan los contenidos establecidos	Fundamentos de la ciencia de materiales (Tema 1-2)
en la correspondiente ficha de la memoria de verificación	Estructura cristalina, propiedades mecánicas, transformaciones de fases, diagramas
	de equilibrio y tratamientos térmicos (Tema 3-11)
	Tipos de materiales (Tema 12-19)
TEMA 1. Concepto de ciencia de materiales	Perspectiva histórica de los materiales. Tipos de materiales en ingeniería. Influencia
	de la estructura en las propiedades de los materiales. Utilización y comportamiento
	en servicio de los materiales.
TEMA 2. Estructura interna de los materiales	Fuerzas interatómicas. Energía de enlace. Tipos de enlaces interatómicos: iónico,
	covalente, metálico y fuerzas de Van der Waals. Estructura molecular: enlace y
	arreglos moleculares.
TEMA 3. Estructura cristalina	Estados cristalino y amorfo. Sistemas de cristalización. Redes y parámetros. Tipos
	principales: cúbica centrada en el cuerpo, cúbica centrada en las caras y hexagonal
	compacta. Polimorfismo y alotropía. Planos y direcciones cristalográficas. Índices de
	Miller. Sistemas de deslizamiento. Isotropía y anisotropía.
TEMA 4. Imperfecciones o defectos cristalinos	Tipos: puntuales, lineales o dislocaciones, superficiales. Efecto de los defectos en el
	comportamiento de los materiales. Estructura granular. Formación de los granos.
	Factores que influyen en el tamaño de grano. Determinación del tamaño de grano.
	Influencia del tamaño de grano sobre el comportamiento mecánico. Transformación
	de la estrutura granular.
TEMA 5. Constituyentes de las aleaciones	Soluciones sólidas: de substitución, inserción y ordenadas. Mecanismo de
	endurecemiento por formación de solución sólida y por ordenación. Factores que
	influyen en la formación de las soluciones sólidas. Compuestos de valencia normal y
	anormal.
TEMA 6. Diagramas de equilibrio	Diagramas de equilibrio de las aleaciones binarias. Obtención e interpretación. Regla
	de las fases. Clasificación de los diagramas según su solubilidad en estado líquido.
	Reacciones eutéctica, peritéctica y monotéctica. Transformaciones en estado sólido.
	Reacciones eutectoide, peritectoide y monotectoide. Difusión en estado sólido.
	Mecanismos de la difusión. Leyes de Fick. Transformaciones difusivas y
	desplazativas. Diagramas ternarios: construcción e interpretación. Fenómenos de
	segregación. Heteroxeneidade: menor, maior e estrutural.
TEMA 7. Propiedades mecánicas	Dureza. Escalas de dureza. Acción de una carga sobre un material: deformaciones
	elásticas y plásticas. Acritud. Endurecemiento por deformación. Diagrama de tracción.
	Límite elástico. Punto de fluencia. Carga de rotura. Tenacidad y resiliencia:
	temperatura de transición. Comportamento dúctil y frágil.
TEMA 8. Materiales férreos	Hierro puro. Transformaciones alotrópicas del hierro. Diagrama metaestable y
	estable hierro-carbono. Aleaciones que se obtienen de dichos diagramas.
	Macroestructura e microestructura de los aceros en estado recocido. Puntos críticos
	de los aceios: formas de determinación
TEMA 9. Descomposición isotérmica de la austenita	Cinética de la transformación de la austenita. Curvas
	temperatura-tiempo-transformación (T.T.T.). Influencia de diversos factores sobre las
	curvas T.T.T Curvas de enfriamiento continuo.
TEMA 10. Tratamentos térmicos de los aceros	Clasificación de los tratamentos térmicos. Temple de los aceros. Influencia de
	diversos factores en el temple. Severidad de temple. Templabilidad. Medida de la
	templabilidad. Revenido. Factores del revenido. Fragilidades del revenido.
	Normalizado. Recocidos: tipos y clasificación. Tratamientos isotérmicos : recocido
	isotérmico, austempering y martempering . Tratamientos termomecánicos.

TEMA 11. Tratamientos térmicos superficiales de los aceros.	Clasificación de los mismos. Cementación. Mecanismo de la cementación.
	Tratamientos post-cementación. Nitruración. Mecanismo del endurecemiento por
	nitruración. Temple superficial. Otros tratamientos superficiales.
TEMA 12. Clasificación de los aceros	Diferentes formas de presentación de los elementos de aleación en los aceros.
	Influencia de los mismos sobre la estructura y propiedades de los aceros.
	Clasificación de los aceros según su composición e según su utilización.
TEMA 13. Fundiciones.	Generalidades sobre las fundiciones. Clasificación de las fundiciones en función de la
	microestructura. Fundición blanca: estructura y propiedades Fundición gris:
	mecanismo de formación, estructura y propiedades Fundiciones maleables,
	esferoidales y aleadas.
TEMA 14. El aluminio y sus aleaciones.	Aluminio puro: propiedades y utilización. Influencia de los elementos de aleación.
	Clasificación de las aleaciones de aluminio :aleaciones para forja y aleaciones para
	moldeo. Tratamiento térmico de bonificado. Maduración natural y artificial.
TEMA 15. Aleaciones de cobre.	Cobre puro: variedades técnicas, propiedades y aplicaciones. Influencia de los
	elementos de aleación. Clasificación de las aleaciones de cobre. Latones comunes y
	aleados. Bronces comunes, aleados y especiales. Tratamientos térmicos del cobre
	de sus aleaciones.
TEMA 16. Otras aleaciones metálicas.	Titanio: propiedades y aplicaciones. Clasificación de las aleaciones de titanio.
	Magnesio y aieaciones de magnesio. Aleaciones de estaño. Aleaciones de níquel .
	Superaleaciones . Otras aleaciones industriales.
TEMA 17. Materiales cerámicos.	Relaciones estructurales fundamentales. Propiedades y aplicaciones. Vidrios. El
	estado vítreo. Estructura y propiedades del vidrio. Refractarios: clasificación.
	Fabricación, propiedades y ensayos de los refractarios. Cementos: tipos y
	propiedades.
TEMA 18. Materiales polímeros	Estructura, clasificación y tipología química de los polímeros. Degradación y
	estabilización de los polímeros. Comportamiento tipo caucho y viscoelástico.
	Propiedades de los polímeros. Principales materiales polímeros de aplicación
	industrial.
TEMA 19. Materiales compuestos	Naturaleza y constituyentes de los materiales compuestos. Tecnologías de
	fabricación. Interfases. Propiedades y aplicacións de los materiales compuestos.
	Hormigón: tipos, características y propiedades.

Planifica	ción		
Competéncias	Horas presenciales	Horas no presenciales / trabajo autónomo	Horas totales
A9	10	15	25
A9 B4 B6	0	10	10
A9 B5 C4 C6	30	37.5	67.5
A9 B2 B7	17	17	34
A9 B2 B4 C2	3	9	12
	1.5	0	1.5
	A9 A9 B4 B6 A9 B5 C4 C6 A9 B2 B7	A9 10 A9 B4 B6 0 A9 B5 C4 C6 30 A9 B2 B7 17 A9 B2 B4 C2 3	Competéncias Horas presenciales Horas no presenciales / trabajo autónomo A9 10 15 A9 B4 B6 0 10 A9 B5 C4 C6 30 37.5 A9 B2 B7 17 17 A9 B2 B4 C2 3 9

Metodologías		
Metodologías	Descripción	
Prácticas de	Se realizarán varias sesiones prácticas donde se llevarán a cabo diferentes ensayos sobre las propiedades y características	
laboratorio	de los materiales	
Prueba mixta	Los exámenes constarán de dos partes, problemas y teoría en forma de preguntas cortas, cuestiones o temas, breves	
	ejercicios numéricos.	

Sesión magistral	Se tratara de exponer en las mismas los aspectos más importantes de cada uno de los capítulos del programa.
Solución de	Constará de dos tipos de actividades.
problemas	En primer lugar se realizarán una serie de sesiones donde se resolverán las dudas del alumnado con respecto a preguntas
	teóricas planteadas en cuestionarios de autoevaluación previamente puestos a su disposición.
	En la otra actividad se realizarán seminarios de problemas a base de entregar con suficiente antelación a cada seminario una
	colección de enunciados cuya resolución corresponde al alumno. En cada sesión del seminario se resolverán cuantas dudas
	o dificultades hayan surgido al alumnado.
Trabajos tutelados	Consistirá en la realización de un trabajo y en la defensa oral del mismo.

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

Metodologías	Competéncias	Descripción	Calificación
Trabajos tutelados	A9 B2 B4 C2	La presentación y defensa del trabajo monográfico es obligatorio para poder superar	15
		la asignatura. La calificación del trabajo supondrá un 15 % de la final.	
Prácticas de	A9	Las sesiones prácticas en laboratorio son de obligada asistencia, e imprescindibles	15
laboratorio		para poder aprobar la asignatura.	
		El alumnado queda exento de realizar aquellas prácticas que ya haya hecho en	
		cursos anteriores, pero sí deberá repetir la evaluación de las mismas. Ésta se	
		realizará conjuntamente a cada una de las pruebas objetivas programadas para el	
		curso.	
		La calificación obtenida en la evaluación de prácticas realzada en la fecha fijada para	
		la primera oportunidad podrá guardarse para la segunda oportunidad, pero aquel	
		alumnado que opte por presentarse a la evaluación de prácticas en la segunda	
		oportunidad, renunciará a la calificación obtenida.	
Prueba mixta	A9 B4 B6	Se podrán hacer exámenes parciales que tendrán carácter liberatorio para las	70
		convocatorias del curso presente siempre y cuando la calificación sea igual o superior	
		a 5.0.	
		Los exámenes constarán de dos partes, problemas y teoría en forma de preguntas	
		cortas, cuestiones o temas, breves ejercicios numéricos.	
		Las partes de Problemas y de Teoría tienen una ponderación del 50% y 50%,	
		respectivamente, sobre la nota final. La calificación final será la media aritmética de	
		ambas partes, siempre y cuando ninguna de ellas sea inferior a 4,0 puntos.	
		Cuando en alguna de las partes del examen la nota obtenida fuese inferior a 3,0	
		puntos sobre 10, la calificación final de la materia, ponderadas todas las actividades,	
		no podrá ser superior a 3,0.	
Otros			

Observaciones evaluación

Las sesiones prácticas en laboratorio son de obligada asistencia, e imprescindibles para poder aprobar la asignatura.

La no presentación de trabajo implicará una calificación final de Non Presentado.

La no asistencia injustificada a una o más das sesión de laboratorio implicará una calificación final de Non Presentado.

Cando en alguna de las partes de la prueba mixta (teoría o problemas) la nota obtenida fuese inferior a 3,0 puntos sobre 10 no se hará media entre ellas, y la calificación final de la materia, ponderadas todas las actividades, no podrá ser superior a 3,0.

En el caso de celebrarse exámenes parciales, la condición necesaria para poder presentarse a los mismos se fijará en el momento de su convocatoria.

En esta materia no se acepta la dispensa académica, por lo que todo el alumnado deberá realizar la totalidad de las actividades obligatorias en alguno de los horarios establecidos de antemano.

SEGUNDA OPORTUNIDAD

El sistema de evaluación en la segunda oportunidad se mantiene igual al de la primera oportunidad.

CONVOCATORIA ADELANTADA

En esta oportunidad la evaluación constará de dos partes:

Una prueba mixta de características similares e iguales requisitos de superación que la definida para primera y segunda oportunidad, con una ponderación en la calificación final del 70 %. Una prueba de prácticas con una ponderación del 30 % en la calificación finalPara poder superar la materia será imprescindible obtener un 5,0 sobre 10 en cada una de las partes. En caso de no cumplirse este requisito, la calificación final de la materia no podrá ser superior al 3,0.

	Fuentes de información
Básica	- NÚÑEZ C., ROCA A., JORBA J. (2002). Comportamiento mecánico de materiales (Volumen 1: Conceptos
	fundamentales). Edicions Universitat de Barcelona
	- BLÁZQUEZ V., COBO P., GAMBOA R. PUEBLA J.A., VARELA A. (1990). Metalotecnia. Sección de publicaciones
	de la E.T.S.I.I.
	- CALLISTER W.D. (2009). Introducción a la ciencia e ingeniería de materiales. Editorial Reverté.
	- SHACKELFORD J.F (2010). Introducción a la ciencia de materiales para ingenieros Prentice-Hall.
	- GIL F.J., CABRERA J.M., MASPOCH M.L., LLANES L.M., SALÁN N. (1997). Materiales en ingeniería. Problemas
	resueltos. Ediciones U.P.C.
	- ASKELAND D.R. (2001). Ciencia e ingeniería de los materiales. Thomson Editores 4ª edición
	- MARTIN N. (2012). Ciencia de materiales . Pearson Educación
	- SMITH W.F.; HASHEMI J. (2006). Fundamentos de la ciencia e ingeniería de materiales. Mc Graw Hill 4ª edición
	- BARROSO S.; IBÁÑEZ J. (2008). Introducción al conocimiento de los materiales. UNED
	- VARELA A. (2001). Problemas de ciencia de los materiales. Servicio de reprografía de la UDC
	- AMIGÓ V. (1999). Fundamentos de la ciencia de materiales. Universidad Politécnica de Valencia
	- JOHN V.B. (1994). Ingeniería de los materiales. Cuadernos de trabajo. Addison-Wesley Iberoamericana
	- VARELA A. (1990). Problemas de metalotecnia. Sección de publicaciones de la E.T.S.I.I.
	- ROSIQUE J., COCA P. (1979). Ciencia de materiales. Problemas. Pirámide
	- AMIGÓ V., SALVADOR M.D. (2002). Fundamentos de la ciencia de materiales. Cuaderno de ejercicios. Universidad
	Politécnica de Valencia
	- BLÁZQUEZ V., LORENZO V., DEL RÍO B. (2012). Ingeniería y ciencia de materiales metálicos. Sección de
	publicaciones de la E.T.S.I.I.
	Â
Complementária	

Recomendaciones
Asignaturas que se recomienda haber cursado previamente
Asignaturas que se recomienda cursar simultáneamente
Asignaturas que continúan el temario



TECNOLOGÍA DE MATERIALES METÁLICOS/730G04062
TECNOLOGÍA DE MATERIALES NO METÁLICOS/730G04063
TECNOLOGÍA DEL PROCESADO DE MATERIALES/730G04064

Otros comentarios

Para ayudar a conseguir un entorno inmediato sostenido y cumplir con el objetivo de la acción número 5: ?Docencia e investigación saludable y sustentable ambiental y social? del "Plan de Acción Green Campus Ferrol", se fomentará, en la medida de lo posible, que la entrega de los trabajos documentales que se realicen en esta materia se haga en formato virtual y/o soporte informático, a través de Moodle y sin necesidad de imprimirlos.En caso de ser necesaria la entrega en papel se seguirán las siguientes pautas:No se emplearán plásticosSe realizarán impresiones a doble caraSe empleará papel recicladoSe evitará la impresión de borradoresSe incorpora perspectiva de género en la docencia de esta materia (se usará lenguaje no sexista, se utilizará bibliografía de autores de ambos sexos, se propiciará la intervención en clase de alumnos y alumnas?)

(*) 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