	G	Guia docente			
	Datos Identificativo	S		2022/23	
Asignatura (*)	Ciencia de Materiales Código		Código	770G01009	
Titulación	Grao en Enxeñaría Electrónica Industrial e Automática				
		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 electró	nico ana.gdiez@udo	c.es	
Profesorado	Barbadillo Jove, Fernando	Correo electró	nico fernando.barba	dillo@udc.es	
	Camba Fabal, Carolina		carolina.camba	@udc.es	
	Garcia Diez, Ana Isabel		ana.gdiez@udd	c.es	
Web		,	,		
Descripción general	Fundamentos de la ciencia de los materia	es. Estructura cristalina	, propiedades mecánio	cas, 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	
A14	Conocer 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.	
B1	Capacidad de resolver problemas con iniciativa, toma de decisiones, creatividad y razonamiento crítico.	
B2	Capacidad de comunicar y transmitir conocimientos, habilidades y destrezas en el campo de la ingeniería industrial.	
B4	Capacidad de trabajar y aprender de forma autónoma y con iniciativa.	
B5	Capacidad para usar las técnicas, habilidades y herramientas de la Ingeniería necesarias para la práctica de la misma.	
B7	Capacidad para trabajar de forma colaborativa y de motivar a un grupo de trabajo.	
C1	Expresarse correctamente, tanto de forma oral como escrita, en las lenguas oficiales de la comunidad autónoma.	
C5	Valorar críticamente el conocimiento, la tecnología y la información disponible para resolver los problemas con los que deben enfrentars	

Resultados de aprendizaje			
Resultados de aprendizaje	Com	petencia	as del
		título	
Conoce los fundamentos de la ciencia y tecnología de los materiales de uso común en Ingeniería Industrial.	A14	B1	C1
Comprende las relaciones entre la microestructura, las propiedades y el comportamiento de los materiales.		B2	C5
Saber aplicar los conocimientos de ciencia y tecnología a la elección y comportamiento de los materiales metálicos,		B4	
cerámicos, poliméricos y compuestos.		B5	
Conoce los diferentes tipos de materiales, así como sus ensayos y especificaciones.		В7	
Conoce y sabe ejecutar los ensayos de materiales			

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 (Tema12-19)

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
	arregios 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 estructura 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. Heterogeneidade: menor, mayor e estructural.
TEMA 7. Propiedades mecánicas	Dureza. Escalas de dureza. Acción de una carga sobre un material: deformaciones
TEMA 7. Propiedades mecanicas	elásticas y plásticas. Acritud. Endurecemiento por deformación. Diagrama de tracción.
	Límite elástico. Punto de fluencia. Carga de rotura. Tenacidad y resiliencia:
TEMPO MARKET	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.

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
A14 B1	10	5	15
A14 B2 B4 C1	12	36	48
A14 C5	30	21	51
A14 B1 B5	10	8	18
A14 B7	10	7	17
	1	0	1
	A14 B1 A14 B2 B4 C1 A14 C5 A14 B1 B5	A14 B1 10 A14 B2 B4 C1 12 A14 C5 30 A14 B1 B5 10	Competéncias Horas presenciales Horas no presenciales / trabajo autónomo A14 B1 10 5 A14 B2 B4 C1 12 36 A14 C5 30 21 A14 B1 B5 10 8 A14 B7 10 7

	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 objetiva	Los exámenes constarán de dos partes, problemas y teoría en forma de preguntas cortas, cuestiones o temas, breves
	ejercicios numéricos.
Sesión magistral	Se tratará de exponer en las mismas los aspectos más importantes de cada uno de los capítulos del programa.
Solución de	Se realizarán seminarios de problemas a base de entregar con suficiente antelación a cada seminario una colección de
problemas	enunciados cuya resolución corresponde al alumno. En cada sesión del seminario se resolverán cuantas dudas o dificultades
	hayan surgido al alumnado.

Taller	Constará de dos tipos de actividades.	
	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.	
	La otra actividad consistirá en la realización de un trabajo y en la defensa oral del mismo.	

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

Evaluación			
Metodologías	Competéncias	Descripción	Calificación
Prácticas de	A14 B1	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.	
Taller	A14 B7	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.	
Prueba objetiva	A14 B2 B4 C1	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, e 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.

El alumnado con reconocimiento de dedicación a tiempo parcial y dispensa académica de exención de asistencia deberá realizar la totalidad de las actividades obligatorias en alguno de los horarios establecidos de antemano.

SEGUNDA OPORTUNIDAD

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

CONVOCATORIA ADELANTADA

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

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



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