Universida_{de}Vigo

Guía Materia 2015 / 2016

DATOS IDEN	TIFICATIVOS mas térmicos			
Asignatura	Física: Sistemas térmicos			
Código	V09G310V01302			
Titulacion	Grado en Ingeniería de los Recursos Mineros y Energéticos			
Descriptores	Creditos ECTS	Seleccione	Curso	Cuatrimestre
	6	FB	2	1c
Lengua Impartición	Castellano		,	
Departamento	Ingeniería mecánica, máquinas y motores térmio	cos y fluidos		
Coordinador/a	Granada Álvarez, Enrique			
Profesorado	Granada Álvarez, Enrique			
Correo-e	egranada@uvigo.es			
Web	http://faitic.uvigo.es/			
Descripción general	El objetivo de la asignatura es que los alumnos a proyectos ingenieriles donde la energía térmica sistemas y como afectan las interacciones las pr busca con un enfoque clásico macroscópico ente procesos en los que haya intercambio de energía	esté implicada tenien opiedades térmicas c ender, perfeccionar y	ido en cuenta la le las sustancias mejorar el rend	interacción entre s que los configuran. Se

Competencias

Código

- C4 Comprensión y dominio de los conceptos básicos sobre las leyes generales de la mecánica, termodinámica, campos y ondas y electromagnetismo y su aplicación para la resolución de problemas propios de la ingeniería.
- D1 Capacidad de interrelacionar todos los conocimientos adquiridos, interpretándolos como componentes de un cuerpo del saber con una estructura clara y una fuerte coherencia interna.
- D2 Capacidad de desarrollar un proyecto completo en cualquier campo de esta ingeniería, combinando de forma adecuada los conocimientos adquiridos, accediendo a las fuentes de información necesarias, realizando las consultas precisas e integrándose en equipos de trabajo interdisciplinar.
- D3 Proponer y desarrollar soluciones prácticas, utilizando los conocimientos teóricos, a fenómenos y situacionesproblema de la realidad cotidiana propios de la ingeniería, desarrollando las estrategias adecuadas.
- D4 Favorecer el trabajo cooperativo, las capacidades de comunicación, organización, planificación y aceptación de responsabilidades en un ambiente de trabajo multilingüe y multidisciplinar, que favorezca la educación para la igualdad, para la paz y para el respeto de los derechos fundamentales.
- Capacidad para organizar, interpretar, asimilar, elaborar y gestionar toda la información necesaria para desarrollar su labor, manejando las herramientas informáticas, matemáticas, físicas, etc. necesarias para ello.
- D8 Concebir la ingeniería en un marco de desarrollo sostenible con sensibilidad hacia temas medioambientales.

sultados de aprendizaje sultados previstos en la materia		Resultados de Formaciór y Aprendizaje		
Conocer la base tecnológica sobre la que se apoyan las investigaciones más recientes en	C4	D2		
aplicaciones de la ingeniería termodinámica.		D3		
		D7		
		D8		
Comprender los aspectos básicos de balance de masa y energía en sistemas térmicos.	C4	D1		
		D3		
Conocer el proceso experimental utilizado cuando se trabaja con transferencia de energía.	=	D1		
		D2		
		D7		
		D8		

Dominar las técnicas actuales disponibles para el análisis de sistemas térmicos.	C4	D3	
		D4	
Profundizar en las técnicas de análisis de procesos.	C4	D2	
		D4	

Contenidos	
Tema	
FUNDAMENTOS	Conceptos fundamentales. Unidades. Sistemas de Unidades. Energía.
PRINCIPIO CERO DE LA TERMODINÁMICA	Equilibrio Térmico, Principio Cero y Temperatura. Termometría.
ECUACIÓN DE ESTADO TÉRMICA Y PROPIEDADES	Ecuación de estado térmica. Propiedades térmicas de un sistema. Gases
OBSERVABLES DE UN SISTEMA	ideales. Ecuaciones de estado de los gases reales.
TRABAJO Y PRIMER PRINCIPIO DE LA	Trabajo en termodinámica. Trabajo adiabático. Primer Principio de
TERMODINÁMICA EN SISTEMAS CERRADOS.	Termodinámica. Energía interna. Entalpía. Propiedades energéticas de un
PROPIEDADES ENERGÉTICAS DE UN SISTEMA.	sistema. Capacidades caloríficas. Propiedades energéticas de un sistema.
	Coeficientes calorimétricos.
PRIMER PRINCIPIO EN SISTEMAS ABIERTOS Y	Sistemas con flujo. Energía de flujo. Análisis de él Primer Principio para un
CICLOS.	volumen de control. Aplicaciones de él Primer Principio a sistemas abiertos
	con flujo estacionario y transitorio.
TRANSFORMACIONES DE UN SISTEMA GASEOSO.	Transformaciones de un gas ideal. Transformaciones politrópicas.
SEGUNDO PRINCIPIO DE LA TERMODINÁMICA.	Enunciados tradicionales del Segundo Principio. Teoremas de Carnot.
	Temperatura termodinámica. Entropía. Segundo principio para un volumen
	de control.
PROPIEDADES TERMODINÁMICAS EN SISTEMAS	Cambios de fase en fase en lana superficie PvT. Cálculo de propiedades
DE UN COMPONENTE.	termodinámicas mediante tablas y diagramas.
INTRODUCCIÓN AL ANÁLISIS TERMODINÁMICO DE	Máquinas térmicas. Motores de combustión interna y externa.
LAS MÁQUINAS TÉRMICAS.	Instalaciones de Turbina de Gas. Instalaciones de Turbina de Vapor. Ciclos
	de refrigeración y criogénicos.
SISTEMAS MULTICOMPONENTES	Equilibrios de fases en sistemas multicomponentes. Equilibrio en
	reacciones químicas.

Horas en clase	Haras filara da alasa	
	Horas fuera de clase	Horas totales
12.5	15	27.5
15	20	35
5	20	25
17.5	22.5	40
2.5	20	22.5
	12.5 15 5	12.5 15 15 20 5 20 17.5 22.5 2.5 20

^{*}Los datos que aparecen en la tabla de planificación son de carácter orientativo, considerando la heterogeneidad de alumnado

Metodologías	
	Descripción
Resolución de	Formulación, análisis, resolución y debate de un problema o exercicio planteado en las sesiones
	magistrales para la consolidacion de los contenidos del tema tratado.
Prácticas de laboratorio	Actividades desarrolladas en laboratorio de aplicación de los conocimientos a situaciones concretas y de adquisición de habilidades básicas e procedimentales relacionadas con la materia. Se deberá entregar la memoria de prácticas a final de cada práctica y evaluará para la nota final.
Seminarios	Plantamiento de casos a través de una serie de actividades de aplicación de los conocimientos adquiridos y de adquisición de habilidades básicas y procedimentales relacionadas con la materia.
Sesión magistral	Exposición por parte de los profesores de los contenidos de la materia. Previamente a la explicación en sesión magistral se recomendará la lectura del tema a tratar.

Atención personalizada		
Metodologías	Descripción	
Resolución de problemas y/o ejercicios	Tiempo dedicado por los profesores para atender a las necesidades y consultas de los alumnos relacionadas con el estudio y/o temas vinculados con la materia. Esta actividad se desarrollará de forma presencial (directamente en el despacho y horarios asignados por los profesoresr) o de forma no presencial (a través del correo electrónico o de la plataforma virtual TEMA).	
Prácticas de laboratorio	Tiempo dedicado por los profesores para atender a las necesidades y consultas de los alumnos relacionadas con el estudio y/o temas vinculados con la materia. Esta actividad se desarrollará de forma presencial (directamente en el despacho y horarios asignados por los profesoresr) o de forma no presencial (a través del correo electrónico o de la plataforma virtual TEMA).	

Evaluación

	Descripción	Calificació	Form	tados de nación y endizaje
Prácticas de	Evaluación continua a través de los informes/memorias de prácticas realizadas.	30	C4	D1
laboratorio	Resultados de aprendizaje: Conocer la base tecnológica sobre la que se apoyan las			D2
	investigaciones más recientes en aplicaciones de la ingeniería termodinámica.			D3
	Conocer el proceso experimental utilizado cuando se trabaja con transferencia de			D4
	energía. Dominar las técnicas actuales disponibles para el análisis de sistemas			D7
	térmicos. Profundizar en las técnicas de análisis de procesos.		_	D8
Pruebas de	Examen escrito de cuestiones de resposta tipo test y examen escrito de resolución	70	C4	D1
respuesta	de problemas y/o ejerccios. Resultados de aprendizaje: Conocer la base tecnológica	1		D2
larga, de	sobre la que se apoyan las investigaciones más recientes en aplicaciones de la			D3
desarrollo	ingeniería termodinámica. Comprender los aspectos básicos de balance de masa y			D4
	energía en sistemas térmicos. Conocer el proceso experimental utilizado cuando se	!		D7
	trabaja con transferencia de energía. Dominar las técnicas actuales disponibles para el análisis de sistemas térmicos. Profundizar en las técnicas de análisis de procesos.			D8

Otros comentarios sobre la Evaluación

Para poder examinarse es necesario realizar las prácticas y entregar sus correspondientes memorias. La validez de las prácticas es de un curso académico.

En la 1º convocatoria la nota final será la suma de las notas de las prácticas (hasta el 30%) y del examen (hasta el 70%). No podrán aprobar la asignatura los alumnos que en el examen no obtengan al menos un 3 puntuado sobre 10.

En la 2ª convocatoria el examen puntuará el 100% de la nota final.

Calendario de exámenes:

- Convocatoria Fin de Carrera: 11:00 🛘 14/10/2015

- Convocatoria ordinaria 1º período: 10:00 ☐ 14/01/2016

- Convocatoria extraordinaria Julio: 10:00 ☐ 28/06/2016

Esta información se puede verificar/consultar de forma actualizada en la página web del centro:

http://etseminas.webs.uvigo.es/cms/index.php?id=57

Fuentes de información
Moran, M. J., Fundamentos de termodinámica técnica , 2004,
José Agüera Soriano, Termodinámica lógica y motores térmicos , 1999,
Smith, J. M., Introducción a la termodinámica en ingeniería química, 2007,
Cengel Yunus A Termodinámica 2009

Recomendaciones