



CAMPUS
DE EXCELENCIA
INTERNACIONAL

PROCESO DE
COORDINACIÓN DE LAS
ENSEÑANZAS PR/CL/001



E.T.S. de Ingenieros de Minas y
Energia

ANX-PR/CL/001-01

GUÍA DE APRENDIZAJE

ASIGNATURA

65004059 - Termodinamica tecnica

PLAN DE ESTUDIOS

06IE - Grado En Ingenieria De La Energia

CURSO ACADÉMICO Y SEMESTRE

2018/19 - Segundo semestre

Índice

Guía de Aprendizaje

1. Datos descriptivos.....	1
2. Profesorado.....	1
3. Conocimientos previos recomendados.....	2
4. Competencias y resultados de aprendizaje.....	2
5. Descripción de la asignatura y temario.....	3
6. Cronograma.....	5
7. Actividades y criterios de evaluación.....	7
8. Recursos didácticos.....	8

1. Datos descriptivos

1.1. Datos de la asignatura

Nombre de la asignatura	65004059 - Termodinamica tecnica
No de créditos	4.5 ECTS
Carácter	Optativa
Curso	Tercero curso
Semestre	Sexto semestre
Período de impartición	Febrero-Junio
Idioma de impartición	Castellano
Titulación	06IE - Grado en ingeniería de la energia
Centro en el que se imparte	06 - Escuela Tecnica Superior de Ingenieros de Minas y Energia
Curso académico	2018-19

2. Profesorado

2.1. Profesorado implicado en la docencia

Nombre	Despacho	Correo electrónico	Horario de tutorías *
Rafael Nieto Carlier	T1	rafael.nieto@upm.es	Sin horario. Las tutorias se realizan con cita previa obtenida en clase o por e-mail
M. Celina Gonzalez Fernandez (Coordinador/a)	T3	celina.gonzalez@upm.es	Sin horario. Las tutorias se realizan con cita previa obtenida en clase o por e-mail

* Las horas de tutoría son orientativas y pueden sufrir modificaciones. Se deberá confirmar los horarios de tutorías con el profesorado.

3. Conocimientos previos recomendados

3.1. Asignaturas previas que se recomienda haber cursado

- Termodinamica

3.2. Otros conocimientos previos recomendados para cursar la asignatura

El plan de estudios Grado en Ingeniería de la Energía no tiene definidos otros conocimientos previos para esta asignatura.

4. Competencias y resultados de aprendizaje

4.1. Competencias

CE20 - Comprender los conceptos de la termodinámica y aplicarlos en la Ingeniería de la Energía.

CE5 - Aplicar los conocimientos generales de química a problemas en Ingeniería.

CG1 - Conocer y aplicar conocimientos de ciencias y tecnologías básicas a la práctica de la Ingeniería de la Energía.

CG2 - Poseer capacidad para diseñar, desarrollar, implementar, gestionar y mejorar productos, sistemas y procesos en los distintos ámbitos energéticos, usando técnicas analíticas, computacionales o experimentales apropiadas.

CG3 - Aplicar los conocimientos adquiridos para identificar, formular y resolver problemas dentro de contextos amplios y multidisciplinarios, siendo capaces de integrar conocimientos, trabajando en equipos multidisciplinares.

CG4 - Comprender el impacto de la ingeniería energética en el medio ambiente, el desarrollo sostenible de la sociedad y la importancia de trabajar en un entorno profesional y responsable.

4.2. Resultados del aprendizaje

RA202 - Identificar y valorar destrucciones exergéticas en sistemas físicos y químicos.

RA201 - Determinar propiedades termoquímicas, composiciones de equilibrio y efectos caloríficos.

RA200 - Seleccionar las más adecuadas a cada caso, como marco previo para diseñar operaciones básicas de ingeniería química y de producción de energía o frío.

RA199 - Determinar propiedades termodinámicas en sistemas multicomponentes y polifásicos, a partir de ecuaciones de estado y correlaciones tabulares.

5. Descripción de la asignatura y temario

5.1. Descripción de la asignatura

La asignatura de Termodinámica Técnica se puede considerar una Termodinámica avanzada ya que complementa los conocimientos de Termodinámica profundizando en:

- * Plantea y evalúa los balances de energía en diversos procesos (Primer Principio) y evalúa la calidad de los flujos de energía (Segundo Principio) utilizando el análisis exergético.
- * El cálculo de propiedades en sistemas mas complejos: multicomponentes incluyendo equilibrios líquido-líquido y líquido-vapor
- * Los sistemas reactivos, en especial las reacciones de combustión.
- * La exergía química, variable fundamental en los sistemas con cambio de composición.

5.2. Temario de la asignatura

1. Sistemas abiertos
 - 1.1. Balances de energía, entropía y exergía. Exergía de flujo
 - 1.2. Procesos estacionarios y no estacionarios
2. Cálculo de propiedades en sustancias puras
 - 2.1. Potenciales termodinámicos, ecuaciones de estado
 - 2.2. Discrepancias y fugacidad
3. Cálculo de propiedades en sistemas multicomponentes
 - 3.1. Propiedades molares parciales. Propiedades de mezcla.
 - 3.2. Modelos ideales de mezcla: Mezcla de gases ideales (MGI) y Mezcla ideal (MI)
 - 3.3. Modelo de Henry. Propiedades del modelo. Estados hipotéticos del modelo. Propiedades coligativas.
 - 3.4. Ecuaciones de estado y reglas de mezcla empíricas
 - 3.5. Discrepancias en mezclas. Pseudofugacidad
 - 3.6. Propiedades en exceso. Modelos de función de Gibbs en exceso. Coeficientes de actividad
4. Equilibrio polifásico en sistemas multicomponentes
 - 4.1. Condiciones de equilibrio polifásico multicomponente: Equilibrio líquido-vapor, líquido-líquido y con fases sólidas
5. Sistemas reactivos
 - 5.1. Cálculo de propiedades en sistemas reactivos. Tablas
 - 5.2. Temperatura de llama adiabática.
 - 5.3. Sistemas reactivos heterogéneos. Sistemas multireactivos.
 - 5.4. Exergía química. Balances generales de exergía es sistemas energéticos
6. Soluciones iónicas
 - 6.1. Actividades iónicas. Pilas reversibles.

6. Cronograma

6.1. Cronograma de la asignatura *

Sem	Actividad presencial en aula	Actividad presencial en laboratorio	Otra actividad presencial	Actividades de evaluación
1	Clases de teoría y problemas Duración: 03:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral			
2	Clases de teoría y problemas Duración: 03:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral			
3	Clases de teoría y problemas Duración: 03:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral			
4	Clases de teoría y problemas Duración: 03:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral			
5	Clases de teoría y problemas Duración: 03:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral			
6	Clases de teoría y problemas Duración: 03:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral			Primera prueba de evaluación continua EX: Técnica del tipo Examen Escrito Evaluación continua Duración: 01:30
7	Clases de teoría y problemas Duración: 03:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral			
8	Clases de teoría y problemas Duración: 03:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral			
9	Clases de teoría y problemas Duración: 03:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral			
10	Clases de teoría y problemas Duración: 03:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral			
11	Clases de teoría y problemas Duración: 03:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral			
12	Clases de teoría y problemas Duración: 03:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral			
13	Clases de teoría y problemas Duración: 03:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral			

14	Clases de teoría y problemas Duración: 03:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral			Segunda prueba de evaluación continua EX: Técnica del tipo Examen Escrito Evaluación continua Duración: 01:30
15	Clases de teoría y problemas Duración: 03:00 LM: Actividad del tipo Lección Magistral			
16				
17				Prueba presencial final para alumnos de evaluación continua EX: Técnica del tipo Examen Escrito Evaluación continua Duración: 02:30 Prueba presencial final EX: Técnica del tipo Examen Escrito Evaluación sólo prueba final Duración: 02:30

Las horas de actividades formativas no presenciales son aquellas que el estudiante debe dedicar al estudio o al trabajo personal.

Para el cálculo de los valores totales, se estima que por cada crédito ECTS el alumno dedicará dependiendo del plan de estudios, entre 26 y 27 horas de trabajo presencial y no presencial.

* El cronograma sigue una planificación teórica de la asignatura y puede sufrir modificaciones durante el curso.

7. Actividades y criterios de evaluación

7.1. Actividades de evaluación de la asignatura

7.1.1. Evaluación continua

Sem.	Descripción	Modalidad	Tipo	Duración	Peso en la nota	Nota mínima	Competencias evaluadas
6	Primera prueba de evaluación continua	EX: Técnica del tipo Examen Escrito	Presencial	01:30	15%	/ 10	CG1 CG2 CG3
14	Segunda prueba de evaluación continua	EX: Técnica del tipo Examen Escrito	Presencial	01:30	15%	/ 10	CG4 CE5 CE20
17	Prueba presencial final para alumnos de evaluación continua	EX: Técnica del tipo Examen Escrito	Presencial	02:30	70%	3 / 10	CG4 CE5 CE20 CG1 CG2 CG3

7.1.2. Evaluación sólo prueba final

Sem	Descripción	Modalidad	Tipo	Duración	Peso en la nota	Nota mínima	Competencias evaluadas
17	Prueba presencial final	EX: Técnica del tipo Examen Escrito	Presencial	02:30	100%	5 / 10	CG4 CE5 CE20 CG1 CG2 CG3

7.1.3. Evaluación convocatoria extraordinaria

No se ha definido la evaluación extraordinaria.

7.2. Criterios de evaluación

El alumno obtendrá una evaluación positiva de la asignatura de dos formas posibles:

1) Acudiendo al examen final (100% de la nota) donde el profesor planteará una prueba que asegure que el alumno ha adquirido los conocimientos, destrezas y competencias programados. En este examen final se tiene que obtener una nota de al menos 5 puntos sobre 10.

2) Realizando las dos pruebas de evaluación continua y obteniendo al menos una nota media de 5 y además realizando el examen final donde deberá obtener al menos 3 puntos sobre 10. La nota obtenida en la asignatura será el 30% de la evaluación continua más el 70% de la nota final.

En Acta figurará la nota más alta obtenida de las dos posibles descritas.

8. Recursos didácticos

8.1. Recursos didácticos de la asignatura

Nombre	Tipo	Observaciones
Termodinámica	Bibliografía	Autores: Rafael Nieto Carlier, Celina González Fernández y otros. ISBN: 978-84-15302-67-4 Libro de texto para los primeros temas
Cuestiones de Termodinámica	Bibliografía	Libro Ed. Síntesis ISBN:84-7738-622-6 Problemas cortos para aplicar los conceptos a casos prácticos.
Fisicoquímica	Bibliografía	Libro. Ed.Mc Graw Hill ISBN:84-481-3786-8

Apuntes de Termodinámica Técnica	Recursos web	Apuntes complementarios de la asignatura disponibles para los alumnos en la Plataforma Aulaweb de la ETSII-UPM
----------------------------------	--------------	--