

Diligencia para hacer constar que las siguientes páginas de este documento se corresponden con la información que consta en la Secretaria de la Escuela Politécnica Superior de la Universidad de Sevilla relativa al programa oficial de la asignatura "Termodinámica de la Ingeniería Química" (1150049) del curso académico "2006-2007", de los estudios de "Ingeniero Técnico Industrial. Especialidad en Química Industrial (Plan 2001)".

Regina M^a Nicaise Fito Gestora de Centro

Código:PFIRM859XLP1KXRSQmW3XMpwNGZ1n9. Permite la verificación de la integridad de este documento electrónico en la dirección: https://pfirma.us.es/verifirma					
FIRMADO POR	FIRMADO POR REGINA NICAISE FITO FECHA 13/06/2018				
ID. FIRMA	PFIRM859XLP1KXRSQmW3XMpwNGZln9	PÁGINA	1/10		



ESCUELA UNIVERSITARIA POLITÉCNICA

CURSO 2006/07

DATOS BÁSICOS DE LA ASIGNATURA						
TITULACIÓN	TITULACIÓN: INGENIERO TECNICO INDUSTRIAL (ESPECIALIDAD QUIMICA INDUSTRIAL)					
NOMBRE:		TERMODINAMICA DE LA INGENIERIA QUIMICA				
NOMBRE (IN	GLÉS):	CHEMICAL ENGINEERING TERMODYNAMICS				
CÓDIGO:		1150049	49 AÑO DE PLAN ESTUDIO: 2001			2001
TIPO:		OPTATIVA				
CRÉDITOS:	Totales	T	eóricos	Prácticos		
L.R.U.	6		4.5	1.5		
E.C.T.S.	E.C.T.S.					
CURSO: 2º	CURSO: 2º CUATRIMESTRE: 2º CICLO: 1º					

ALFONSO MAZUELOS ROJAS
COORDINADOR DESIGNADO POR EL DEPARTAMENTO:

DATOS BÁSICOS DE LOS PROFESORES						
NOMBRE:	NOMBRE: ALFONSO MAZUELOS ROJAS					
CENTRO/DEPARTAMENTO:	FACULTAD DE QUII	MICA/INGENIE	RIA QUIMICA			
ÁREA:	INGENIERIA QUIM	ICA				
Nº DE DESPACHO:	105 B TELÉFONO: 954557182					
E-MAIL:	E-MAIL: mazuelos@us.es					
URL WEB:	URL WEB:					
NOMBRE:						
CENTRO/DEPARTAMENTO:						
ÁREA:						
Nº DE DESPACHO:		TELÉFONO:				
E-MAIL:						
URL WEB:						

DATOS ESPECÍFICOS DE LA ASIGNATURA

1. Descriptores según BOE

Sistemas de un componente y de varios. Ciclos de potencia y refrigeración, Licuación de gases. Análisis termodinámico de procesos.

2. Situación
2.1. Conocimientos y destrezas previos
2.2. Contexto dentro de la titulación

Código:PFIRM859XLP1KXRSQmW3XMpwNGZln9. Permite la verificación de la integridad de este documento electrónico en la dirección: https://pfirma.us.es/verifirma					
FIRMADO POR REGINA NICAISE FITO FECHA 13/06/2018					
ID. FIRMA	PFIRM859XLP1KXRSQmW3XMpwNGZln9	PÁGINA	2/10		

2.3. Recomendaciones

2.4. Adaptaciones para estudiantes con necesidades especiales (estudiantes extranjeros, estudiantes con alguna discapacidad,...):

3. Competencias que se desarrollan

3.1. Genéricas o transversales

Incluir listado de competencias en formato tabla y valorar de 0 a 4 el grado de entrenamiento de cada una: 0, no se entrena; 1, se entrena débilmente; 2, se entrena de forma moderada; 3, se entrena de forma intensa; 4, entrenamiento definitivo de la competencia (no se volverá a entrenar después).

•

3.2. Específicas

Incluir listado de competencias en formato tabla y valorar de 0 a 4 el grado de entrenamiento de cada una: 0, no se entrena; 1, se entrena débilmente; 2, se entrena de forma moderada; 3, se entrena de forma intensa; 4, entrenamiento definitivo de la competencia (no se volverá a entrenar después).

Cognitivas(saber):

•

Procedimentales/Instrumentales(saber hacer):

•

Actitudinales(ser):

•

Nota: Puede hacerse un único listado de competencias (transversal y específico).

4. Objetivos

•

Código:PFIRM859XLP1KXRSQmW3XMpwNGZln9. Permite la verificación de la integridad de este documento electrónico en la dirección: https://pfirma.us.es/verifirma					
FIRMADO POR REGINA NICAISE FITO FECHA 13/06/2018					
ID. FIRMA	PFIRM859XLP1KXRSQmW3XMpwNGZln9	PÁGINA	3/10		

5. Metodología				
Número de horas de trabajo	del alumno			
5.1. Primer Semestre		Nº de horas		
Clases teóricas				
Clases prácticas				
Exposiciones y seminarios				
Tutorías especializadas	A) Colectivas			
Tutorias especializadas	B) Individuales			
Realización de actividades acad	émicas dirigidas:			
A) Con presencia del prof	fesor:			
B) Sin presencia del profe	esor:			
Otro trabajo personal Autónom	0:			
A) Horas de estudio:				
B) Preparación de Trabaj	o Personal:			
C)				
D)				
E)				
F)				
Realización de exámenes:				
Examen escrito:				
Exámenes orales (contro	l del trabajo personal):			
Otros:				
Nº total de horas				
Trabajo total del estudiante				

5.2. Segundo Semestre		Nº de horas
Clases teóricas		
Clases prácticas		
Exposiciones y seminarios		
Tutorías especializadas	A) Colectivas	
Tutorias especializadas	B) Individuales	
Realización de actividades aca	démicas dirigidas:	
A) Con presencia del pre	ofesor:	
B) Sin presencia del pro		
Otro trabajo personal Autónor	no:	
A) Horas de estudio:		
B) Preparación de Traba	ajo Personal:	
C)		
D)		
E)		
F)		
Realización de exámenes:		
Examen escrito:		
Exámenes orales (contro	ol del trabajo personal):	
Otros:		
Nº total de horas		

Código:PFIRM859XLP1KXRSQmW3XMpwNGZln9. Permite la verificación de la integridad de este documento electrónico en la dirección: https://pfirma.us.es/verifirma					
FIRMADO POR					
ID. FIRMA	PFIRM859XLP1KXRSQmW3XMpwNGZln9	PÁGINA	4/10		

Trabajo total del estudiante

6. Técnicas docentes						
(Señale con una X las técnicas que va a utilizar en el desarrollo de su asignatura.						
Puede señalar más de una.	También puede sustituirlas	por otras):				
Sesiones académicas						
teóricas:		-				
Sesiones académicas	Visitas y excursiones:	Controles de lectura				
prácticas:		obligatoria:				
Otras (especificar):						
6.1. Desarrollo y justificación						

7. Bloques temáticos

(Dividir el temario en grandes bloques temáticos. No hay número mínimo ni máximo.) En cada bloque temático, se pueden indicar los aspectos de contenido instrumentales y actitudinales que se van a entrenar)

•

8. Bibliografía y otras fuentes documentales

8.1. General

Cengel Y.A., Boler M.A., Termodinámica, 2ª edición (2001), Editorial McGraw-Hill.

Kirk-Othmer, Enciclopedia of Chemical Technology, Versión electrónica, Ed. Wiley & Sons.

McCabe W.L., Smith J.C., Harriott P., Operaciones Unitarias en Ingeniería Química, 6ª edición (2002). Editorial McGraw-Hill.

Perry R.H., Green D.W., *Manual del Ingeniero Químico*, 4ª edición (2001), Editorial McGraw-Hill.

Poling B.E., Prausnitz J.M., O'connell, *The Properties of Gases and Liquids*, 5a edición (2001), Editorial McGraw-Hill.

Vian, A., Ocón, J., Elementos de Ingeniería Química (operaciones básicas), (1952), Ed. Aguilar.

•

Código:PFIRM859XLP1KXRSQmW3XMpwNGZln9. Permite la verificación de la integridad de este documento electrónico en la dirección: https://pfirma.us.es/verifirma					
FIRMADO POR REGINA NICAISE FITO FECHA 13/06/2018					
ID. FIRMA	PFIRM859XLP1KXRSQmW3XMpwNGZln9	PÁGINA	5/10		

8.2. Específica

Agüera J., Termodinámica Lógica y Motores Térmicos, 6ª edición (1999), Editorial Ciencia 3.

Hougen O.A., Watson K.M., Ragatz R.A., 1982, Principios de los Procesos Químicos, Vol. II: *Termodinámica*, Ed. Reverté.

Jones, J.B., Dugan R.E., *Ingeniería Termodinámica*, (1997), Editorial Prentice-Hall.

Moran, M.J., Shapiro, H.N., Fundamentos de Termodinámica Técnica, (1995), Ed. Wiley & Sons,

Prausnitz J.M., Lichtenthaler R.N., Gomes de Azevedo E., Termodinámica Molecular de los Equilibrios de Fases, 3ª edición (2000), Editorial Prentice Hall.

Sala, J.M., López, L.M., de la Peña, V., *Termodinámica Aplicada*, 2ª Edición (1999), Ed. Servicio de Publicaciones de la Universidad de la Rioja.

Smith J.M., Van Ness H.C., Abbott M.M., *Introducción a la Termodinámica en Ingeniería Química*, Editorial McGraw-Hill, en sus 5^a y 6^a ediciones publicadas en los años 1997 y 2003, respectivamente. Esta obra se puede utilizar como **"libro de texto"** de la asignatura.

9. Técnicas de evaluación

Enumerar tomando como referencia el catálogo de la correspondiente guía común.

9.1. Criterios de evaluación y calificación

Al final del cuatrimestre (mes de Junio) se realizará **un examen escrito** que constará de dos pruebas: una estará relacionada con la **resolución de problemas** y la otra consistirá en responder a preguntas muy concretas, de tipo **test y respuesta corta**, de orientación aplicada. Se considerará aprobado el examen cuando se obtenga una calificación igual o superior a 5 (sobre 10). En caso de que no se apruebe dicho examen, existirá otra convocatoria en el

En caso de que no se apruebe dicho examen, existira otra convocatoria en el mes de Septiembre.

Código:PFIRM859XLP1KXRSQmW3XMpwNGZln9. Permite la verificación de la integridad de este documento electrónico en la dirección: https://pfirma.us.es/verifirma							
FIRMADO POR	REGINA NICAISE FITO	FECHA	13/06/2018				
ID. FIRMA	PFIRM859XLP1KXRSQmW3XMpwNGZln9	PÁGINA	6/10				

10. Organización docente semanal (Sólo indicar el número de horas que a ese tipo de sesión va a dedicar el estudiante cada semana)

		siones oricas		siones ecticas	Pond	idad 1 erador P):	Pond	idad 2 erador P):	Pond	idad 3 erador P):	Pond	idad 4 erador P):	Exámenes	Temas del temario a tratar
1 ^{er} Cuatr	Н	HXP	Н	HXP	Н	HXP	Η	HXP	Н	HXP	Н	HXP		
1ª Semana														
2ª Semana														
3ª Semana														
4ª Semana														
5ª Semana														
6ª Semana														
7º Semana														
8ª Semana														
9ª Semana														
10ª Semana														
11ª Semana														
12ª Semana														
13ª Semana														
14º Semana														
15º Semana														
16ª Semana														
17ª Semana														
18ª Semana														
19ª Semana														
20ª Semana														
Total de horas														
Total de ECTS														

Actividad 1	
Actividad 2	
Actividad 3	
Actividad 4	

Distribuya el número de horas que ha respondido en el punto 5 en 20 semanas para una asignatura cuatrimestral y 40 anuales

Código:PFIRM859XLP1KXRSQmW3XMpwNGZln9. Permite la verificación de la integridad de este documento electrónico en la dirección: https://pfirma.us.es/verifirma							
FIRMADO POR	REGINA NICAISE FITO	FECHA	13/06/2018				
ID. FIRMA	PFIRM859XLP1KXRSQmW3XMpwNGZln9	PÁGINA	7/10				

		iones ricas		ones ticas	Pond	idad 1 erador P):	Pond	idad 2 erador P):	Pond	idad 3 erador P):	Pond	idad 4 erador P):	Exámenes	Temas del temario a tratar
2 ^{er} Cuatr	Н	HXP	Н	HXP	Н	НХР	Н	HXP	Н	HXP	Н	HXP		
1ª Semana														
2ª Semana														
3ª Semana														
4ª Semana														
5ª Semana														
6ª Semana														
7ª Semana														
8ª Semana														
9ª Semana														
10ª Semana														
11ª Semana														
12ª Semana														
13ª Semana														
14ª Semana														
15º Semana														
16ª Semana														
17º Semana														
18ª Semana														
19ª Semana														
20ª Semana														
Total de horas														
Total de ECTS														

Actividad 1	
Actividad 2	
Actividad 3	
Actividad 4	

Código:PFIRM859XLP1KXRSQmW3XMpwNGZln9. Permite la verificación de la integridad de este documento electrónico en la dirección: https://pfirma.us.es/verifirma						
FIRMADO POR	REGINA NICAISE FITO	FECHA	13/06/2018			
ID. FIRMA	PFIRM859XLP1KXRSQmW3XMpwNGZln9	PÁGINA	8/10			

11. Temario desarrollado

(Con indicación de las competencias que se van a trabajar en cada tema).

Tema 1: Sistemas de un componente.

Introducción. Propiedades volumétricas de los fluidos puros: comportamiento presión-volumen-temperatura de las sustancias puras; expansividad volumétrica y compresibilidad isotérmica; ecuaciones de estado del virial; ecuaciones cúbicas de estado; estados correspondientes, ecuaciones generalizadas. Equilibrios de fases de una sustancia pura: regla de las fases para una sustancia pura; diagramas de equilibrio de fases para una sustancia pura; ecuación de Clapeyron para un sistema monovariante de un componente; estimación de calores latentes y relaciones presión-temperatura de saturación alternativas. Fuentes de propiedades termodinámicas de los fluidos puros. Tablas y diagramas de vapor:

Tema 2: Sistemas de varios componentes.

Introducción. Fugacidad: concepto de fugacidad; determinación de la fugacidad. La regla de las fases: componentes; regla de las fases para sistemas de más de un componente. Equilibrio líquido-vapor. Equilibrio líquido-líquido. Equilibrio sólido-líquido. Equilibrios de adsorción.

Tema 3: Termodinámica de los procesos de flujo.

Ecuaciones de balance: balance de materia; balance de energía; balance de entropía. Flujo adiabático de fluidos compresibles: tuberías; toberas; estrechamientos. Procesos de expansión y compresión con intercambio de trabajo: turbinas; compresores; bombas.

Tema 4: Centrales térmicas.

La planta de energía de vapor: generación del vapor; expansión, condensación y compresión; análisis termodinámico; variantes al ciclo simple. La planta de energía con turbina de gas: modelo de aire-estándar; análisis termodinámico; modelo de aire-estándar frío; variantes al ciclo simple. Ciclo combinado: turbina de gas-ciclo de vapor. Cogeneración.

Tema 5: Sistemas de refrigeración.

Refrigeración por compresión de vapor: procesos básicos; refrigerantes; diagrama P-H; sistemas de cascada. Refrigeración por absorción. Refrigeración con gas. Licuefacción.

•

Código:PFIRM859XLP1KXRSQmW3XMpwNGZln9. Permite la verificación de la integridad de este documento electrónico en la dirección: https://pfirma.us.es/verifirma							
FIRMADO POR	REGINA NICAISE FITO	FECHA	13/06/2018				
ID. FIRMA	PFIRM859XLP1KXRSQmW3XMpwNGZln9	PÁGINA	9/10				

12. Mecanismos de control y seguimiento

(al margen de los contemplados a nivel general para toda la experiencia piloto, se recogerán aquí los mecanismos concretos que los docentes propongan para el seguimiento de cada asignatura).

Código:PFIRM859XLP1KXRSQmW3XMpwNGZln9. Permite la verificación de la integridad de este documento electrónico en la dirección: https://pfirma.us.es/verifirma							
FIRMADO POR	REGINA NICAISE FITO	FECHA	13/06/2018				
ID. FIRMA	PFIRM859XLP1KXRSQmW3XMpwNGZln9	PÁGINA	10/10				