



FACULTAD DE CIENCIA Y TECNOLOGÍA
ESCUELA DE INGENIERÍA DE PRODUCCIÓN Y OPERACIONES

1. Datos generales

Materia: TERMODINÁMICA
Código: CTE0293
Paralelo: A, A, A, A
Periodo : Septiembre-2016 a Febrero-2017
Profesor: COELLO SALCEDO MATEO FERNANDO
Correo electrónico mfcoello@uazuay.edu.ec

Docencia	Práctico	Autónomo: 0		Total horas
		Sistemas de tutorías	Autónomo	
4				4

Prerrequisitos:

Código: CTE0050 Materia: DINÁMICA
Código: CTE0241 Materia: QUÍMICA GENERAL

2. Descripción y objetivos de la materia

La asignatura de Termodinámica I presenta contenidos fundamentales dentro de la formación de los futuros profesionales en el área de la ingeniería de la Producción y Operaciones, puesto que aporta nociones teóricas importantes que tienen relación directa con la transferencia de masa y calor, permite a los estudiantes conocer los principios y nociones básicas, así como también las diferentes leyes que rigen en la termodinámica, es por ello que esta cátedra constituye un pilar fundamental al abordar el estudio de los ciclos de potencia, los sistemas de calefacción y refrigeración.

En la cátedra de Termodinámica I, se estudia las leyes de la Termodinámica, comenzando con el los conceptos básicos de la cátedra, posterior a esto se tratan las propiedades de las sustancias puras y transferencia de calor, con ello se profundizara en las diferentes leyes que rigen la termodinámica.

Termodinámica I relaciona las asignaturas de Física II y Química I, y sirve de sustento teórico para aprender los procesos de producción en industrias, en relación a refrigeración, calefacción y procesos de manufactura con intervención térmica .

3. Contenidos

01.	Introducción y conceptos básicos
01.01.	Termodinámica y energía (2 horas)
01.02.	Sistemas cerrados y abiertos (2 horas)
01.03.	Propiedades de un sistema (2 horas)
01.04.	Estado y equilibrio (2 horas)
01.05.	Procesos y ciclos (2 horas)
01.06.	Formas de energía (2 horas)
01.07.	Temperatura y ley cero de la termodinámica (1 horas)
01.08.	Presión absoluta, manométrica y atmosférica (1 horas)
02.	Propiedades de las sustancias puras
02.01.	Sustancias puras (2 horas)
02.02.	Fases y cambio de fases en sustancias puras (2 horas)
02.03.	Procesos de cambio de fases (2 horas)
02.04.	Diagramas (2 horas)
02.05.	Tablas de propiedades (2 horas)
02.06.	Ecuación de estado de gas ideal (2 horas)
02.07.	Otras ecuaciones de estado (2 horas)
03.	Transferencia de energía
03.01.	Transferencia de calor (2 horas)
03.02.	Transferencia de energía por trabajo (2 horas)

03.03.	Formas mecánicas y no mecánicas de trabajo (2 horas)
03.04.	Conservación de la masa (2 horas)
03.05.	Trabajo de flujo y energía de un fluido en movimiento (2 horas)
04.	Primera ley de la termodinámica
04.01.	Primera ley de la termodinámica (2 horas)
04.02.	Balance de energía en sistemas cerrados (2 horas)
04.03.	Balance de energía en sistema de flujo estable (2 horas)
04.04.	Dispositivos de flujo estable (2 horas)
04.05.	Balance de energía en sistema de flujo no estable (4 horas)
05.	Segunda ley de la termodinámica
05.01.	Segunda ley de la termodinámica (2 horas)
05.02.	Depósitos de energía térmica (2 horas)
05.03.	Máquinas térmicas (2 horas)
05.04.	Refrigeradoras y bombas de calor (2 horas)
05.05.	Procesos reversibles e irreversibles (2 horas)
05.06.	El ciclo de Carnot (2 horas)
05.07.	Refrigeradora y bomba de Carnot (2 horas)

4. Sistema de Evaluación

Resultado de aprendizaje de la carrera relacionados con la materia

Resultado de aprendizaje de la materia	Evidencias
. Posee principios éticos y morales que le permiten contribuir evidentemente al fortalecimiento de los valores sociales.	
-Determinar los estados y propiedades de materias primas utilizadas en la industria, para estudiarlas en el marco de los principios termodinámicos	-Evaluación escrita -Trabajos prácticos - productos
ag. Desarrolla el análisis y diagnóstico para mejoramiento continuo de condiciones de trabajo, evaluando y seleccionando alternativas, con el empleo de modelos matemáticos, estadísticos y de simulación	
-Evaluar el desempeño térmico de equipos y maquinarias de la industria con el fin de optimizar el consumo energético.	-Foros, debates, chats y otros -Reactivos
aj. Aplica modelos matemáticos, estadísticos y de gestión, para la toma de decisiones en procesos de mejoramiento continuo de sistemas productivos	
-Determinar el sistema térmico más adecuado a partir de sus bases de termodinámica, para la industria	-Reactivos

Desglose de evaluación

Evidencia	Descripción	Contenidos sílabo a evaluar	Aporte	Calificación	Semana
Reactivos	Evaluación primer Capítulo	Introducción y conceptos básicos	APORTE 1	7	Semana: 3 (26/09/16 al 01/10/16)
Reactivos	Sustancias Puras	Transferencia de energía	APORTE 2	6	Semana: 10 (14/11/16 al 19/11/16)
Evaluación escrita	Transferencia de energía	Propiedades de las sustancias puras	APORTE 2	6	Semana: 10 (14/11/16 al 19/11/16)
Foros, debates, chats y otros	Tareas	Introducción y conceptos básicos, Primera ley de la termodinámica, Propiedades de las sustancias puras, Segunda ley de la termodinámica, Transferencia de energía	APORTE 3	2	Semana: 15 (19/12/16 al 23/12/16)
Evaluación escrita	Bombas de Calor	Primera ley de la termodinámica	APORTE 3	7	Semana: 15 (19/12/16 al 23/12/16)
Trabajos prácticos - productos	Prototipo	Segunda ley de la termodinámica	APORTE 3	2	Semana: 15 (19/12/16 al 23/12/16)
Evaluación escrita	todos los capítulos		EXAMEN	20	Semana: 17-18 (02-01-2017 al 15-01-2017)
Evaluación escrita	Supletorio	Introducción y conceptos básicos, Primera ley de la termodinámica, Propiedades de las sustancias puras,	SUPLETORIO	20	Semana: 19-20 (16-01-2017 al 22-01-2017)

Evidencia	Descripción	Contenidos sílabo a evaluar	Aporte	Calificación	Semana
		Segunda ley de la termodinámica, Transferencia de energía			

Metodología

El aprendizaje del estudiante se desarrolla básicamente a través de la reconstrucción de conocimiento, se complementa la enseñanza magistral, con la cooperativa y la autónoma donde se buscara tener un aprendizaje de tipo profundo y no superficial.

Criterios de Evaluación

· Se calificaran los diferentes trabajos y deberes que se realicen, tanto en las horas de clase, como también en las tareas fuera de éstas. Se tomará en cuenta aplicación de conocimientos, desarrollo de los ejercicios y las respuestas.

· En los trabajos de investigación se evaluará la consistencia del tema de estudio, además del alcance del proyecto y los resultados, para ello se hará uso de la biblioteca virtual de la Universidad. Por ley se evaluará tanto la redacción, como la ortografía, además del desenvolvimiento individual durante la sustentación de los mismos.

· En todas las pruebas y lecciones escritas se calificará procedimiento de resolución y resultados obtenidos, considerando coherencia y certeza en la aplicación de razonamientos y fórmulas. Además de la resolución de ejercicios todas las evaluaciones incluirán preguntas de razonamiento e interpretación de datos.

· El examen final será evaluado sobre el 100% de la nota, lo cual corresponde a 20 puntos, se evaluará la mayoría de los contenidos dictados a lo largo de la cátedra.

· No se permitirá la copia de tareas, trabajos, pruebas y exámenes entre los estudiantes

5. Referencias

Bibliografía base

Libros

Autor	Editorial	Título	Año	ISBN
CENGEL Y. Y BOLES	McGraw-Hill	¿TERMODINÁMICA¿	2006	NO INDICA
NESS, HENDRICK C. VAN; ABBOTT, MICHAEL M.	McGraw-Hill	¿TERMODINÁMICA¿	1995	NO INDICA

Web

Autor	Título	URL
Marfina Costa Reis	Scielo	http://www.scielo.br/scielo.php?script=sci_arttext&pid=S0100-
J.Villanueva¿Marroquín Y Scielo		http://www.scielo.org.mx/scielo.php?

Software

Bibliografía de apoyo

Libros

Web

Software

Docente

Director/Junta

Fecha aprobación: **01/08/2016**

Estado: **Aprobado**