



Ministerio de Cultura y Educación
Universidad Nacional de San Luis
Facultad de Ciencias Físico Matemáticas y Naturales
Departamento: Física
Area: Area IV: Servicios

(Programa del año 2015)
(Programa en trámite de aprobación)
(Presentado el 24/02/2017 18:53:48)

I - Oferta Académica

Materia	Carrera	Plan	Año	Período
TERMODINAMICA BASICA	TEC.UNIV.EN.ENERGIA REN	05/13	2015	2° cuatrimestre

II - Equipo Docente

Docente	Función	Cargo	Dedicación
PERELLO, ANIBAL DANIEL	Prof. Responsable	P.Adj Exc	40 Hs
GIORDAN, LUIS ALBERTO	Auxiliar de Práctico	A.1ra Semi	20 Hs

III - Características del Curso

Credito Horario Semanal				
Teórico/Práctico	Teóricas	Prácticas de Aula	Práct. de lab/ camp/ Resid/ PIP, etc.	Total
80 Hs	30 Hs	50 Hs	40 Hs	8 Hs

Tipificación	Periodo
B - Teoria con prácticas de aula y laboratorio	2° Cuatrimestre

Duración			
Desde	Hasta	Cantidad de Semanas	Cantidad de Horas
10/08/2015	20/11/2015	15	120

IV - Fundamentación

El presente curso es el primero dentro de la carrera referido al estudio de la física térmica y se realiza luego de que el alumno estudió un primer nivel de mecánica. Se trata de un curso clásico de termodinámica de nivel introductorio

V - Objetivos / Resultados de Aprendizaje

Se pretende estudiar las leyes de la termodinámica, o sea el punto de vista macroscópico de la física térmica, poniendo énfasis en la transferencia de calor. Las numerosas aplicaciones que se estudian, permiten ver como se aplica la teoría, extraer conclusiones de los ejercicios propuestos o para afirmar conceptos teóricos cuya simple enunciado o descripción no pone de manifiesto todos sus aspectos de interés, u ofrece mayor dificultad en el aprendizaje.

Al finalizar el curso, los alumnos deberán tener claros los conceptos de la teoría y el método de aplicación para resolver casos concretos.

VI - Contenidos

BOLILLA N°1.- TEMPERATURA

Criterio macroscópico. Punto de vista microscópico. Comparación de los criterios macroscópico y microscópico. Objeto de la termodinámica.

Equilibrio térmico. Concepto de temperatura. Medida de la temperatura. Comparación de termómetros. Termómetro de gas.

Temperatura en escala de los gases perfectos. Escala Celsius de temperatura. Termómetro de resistencia eléctrica. Par termoeléctrico.

Escala práctica internacional de temperaturas. Problemas.

BOLILLA N°2.- CARACTERISTICAS DE LOS SISTEMAS MACROSCOPICOS

Irreversibilidad y tendencia al equilibrio. Ejemplos.

Propiedades de la situación de equilibrio. Calor y temperatura. Magnitudes típicas. Resumen de definiciones. Sugerencia de lecturas suplementarias. Problemas.

BOLILLA N°3.- SISTEMAS TERMODINAMICOS SENCILLOS

Equilibrio termodinámico. Diagrama PV para una sustancia pura. Diagrama PT de una sustancia pura. Superficie PVT.

Ecuaciones de

estado. Magnitudes intensivas y extensivas. Problemas.

BOLILLA N° 4.- TRABAJO

Trabajo. Procesos cuasi-estáticos. Trabajo de un sistema hidrostático.

Diagrama PV. El trabajo depende de una trayectoria. Trabajo en procesos cuasi-estáticos. Problemas.

BOLILLA N° 5.- CALOR Y PRIMER PRINCIPIO

Trabajo y calor. Trabajo adiabático. Función energía interna. Formulación matemática del primer principio. Concepto de calor. Forma diferencial del primer principio. Capacidad calorífica y su medida. Capacidad calorífica del agua. Caloría.

Ecuaciones válidas para un sistema hidrostático. Conducción del calor. Conductividad térmica. Convección del calor.

Radiación térmica. Cuerpo negro. Ley de Kirchhoff. Calor radiado. Ley de Stefan - Boltzmann. Problemas.

BOLILLA N° 6.- GASES PERFECTOS

Ecuación de estado de un gas. Energía interna de un gas. Definición de un gas perfecto. Determinación experimental de capacidades caloríficas. Problemas.

BOLILLA N° 7.- MOTORES, FRIGORIFICOS Y SEGUNDO PRINCIPIO

Transformación de trabajo en calor, y viceversa. Motor Stirling. Máquina de vapor. Motor de combustión interna. Enunciado Kelvin-Planck. Del segundo principio. Frigorífico. Equivalencia de los enunciados de Kelvin-Planck y Clausius. Problemas.

BOLILLA N° 8.- APLICACIONES PRACTICAS; BOMBA DE ARIETE. COLECTOR SOLAR TÉRMICO.

Transformaciones de energía. Aplicaciones prácticas en Energías Renovables. Aplicaciones concretas. Laboratorio.

VII - Plan de Trabajos Prácticos

Los prácticos de aula incluyen la resolución de los problemas de aplicaciones prácticas concretas de cada uno de los temas desarrollados en teorías. Y la concreción de un proyecto final de la materia consistente en la realización de una bomba de ariete o un motor de Stirling sencillo.

VIII - Regimen de Aprobación

A) Promoción: Requiere la aprobación de dos parciales de problemas y conceptos teóricos con promedio mínimo de siete (7) y nota mínima de seis (6). Asistencia del 80% a todas las clases (teóricas y prácticas), y finalmente un coloquio o examen integrador.

B) Regularidad: Requiere la aprobación de dos parciales de problemas con promedio mínimo de seis (6) y nota mínima de cinco (5). Asistencia del 80% a todas las clases (teóricas y prácticas). Deberá rendir examen final.

IX - Bibliografía Básica

[1] Calor y Termodinámica. Mark W. Zemansky

[2] Termodinámica. Cengel & Boles

[3] Termodinámica Clásica. Russell y Adebisi

X - Bibliografía Complementaria

XI - Resumen de Objetivos

Está destinado a alumnos de la Tecnicatura Universitaria en Energías Renovables, que ya estudiaron en un primer nivel la mecánica. Es el primer curso de FÍSICA TÉRMICA. Su contenido es la termodinámica clásica o sea la macrofísica térmica. Se sitúa en el segundo cuatrimestre del primer año. Se pretende que los alumnos conozcan bien la teoría de la transferencia de

calor, sus conceptos fundamentales y aplicaciones.

XII - Resumen del Programa

BOLILLA N° 1 TEMPERATURA

BOLILLA N° 2 SISTEMAS MACROSCOPICOS

BOLILLA N°3.- SISTEMAS TERMODINAMICOS SENCILLOS

BOLILLA N° 4.- TRABAJO

BOLILLA N° 5.- CALOR Y PRIMER PRINCIPIO

BOLILLA N° 6.- GASES PERFECTOS

BOLILLA N° 7.- MOTORES, FRIGORIFICOS Y SEGUNDO PRINCIPIO

BOLILLA N° 8.- APLICACIONES PRACTICAS.

XIII - Imprevistos

XIV - Otros

ELEVACIÓN y APROBACIÓN DE ESTE PROGRAMA

Profesor Responsable

Firma:

Aclaración:

Fecha: