

Facultad de Ingeniería - Universidad Nacional de Cuyo			
P1- PROGRAMA DE ASIGNATURA			
Espacio Curricular:	TERMODINÁMICA Y MÁQUINAS TÉRMICAS		
Profesor Titular:	Ing. Jorge Fernández Llano		
Carrera:	Ingeniería Industrial		
Año: 2023	Semestre: 4to.	Horas Semestre: 90	Horas Semana: 6

CONTENIDOS MÍNIMOS - Plan de Estudios: Industrial (ORD. 110/2004-CS)

Conceptos fundamentales. Primer principio de la termodinámica. Algunas consecuencias del primer principio. Ecuación de estado, transformación. Termoquímica. Segundo principio de la termodinámica. Propiedades de los ciclos reversibles. Termodinámica química. Expresión general del equilibrio químico. Aire húmedo. Principios de funcionamiento de las distintas máquinas térmicas y de los mecanismos que las componen y su ciclo real de trabajo. Curvas características de funcionamiento y campo de aplicación más eficiente. Rendimiento global y balances térmicos de cada máquina. Aplicaciones en Ingeniería.

OBJETIVOS

Que el alumno en un proceso de aprehensión de conceptos y posterior reflexión y juicio sobre ellos logre:

- a) Comprender y aplicar los principios fundamentales de la Termodinámica.
- b) Desarrollar un conocimiento cabal sobre las transformaciones mutuas de las distintas formas de energía y las propiedades de las sustancias involucradas en tales procesos.
- c) Conocer los principios de funcionamiento de las máquinas de combustión interna y externa, instalaciones frigoríficas y de acondicionamiento de aire.
- d) Tomar conocimiento, a través de una clasificación general, de los principios de funcionamiento de las distintas máquinas térmicas.
- e) Estudiar en forma descriptiva en particular cada una de las máquinas térmicas y de los mecanismos que las componen y su ciclo real de trabajo.
- f) Estudiar las posibilidades y limitaciones de cada máquina a través de sus curvas características de funcionamiento y conozca el campo de aplicación más eficiente.
- g) Analizar su rendimiento global y realizar los balances térmicos de cada máquina.
- h) Elegir correctamente la bibliografía a consultar frente a un problema específico y sepa usar tablas, ábacos y diagramas de aplicación en su vida profesional.

CONTENIDOS

UNIDAD 1: CONCEPTOS FUNDAMENTALES

1.A. Sistema y medio ambiente. Termodinámica: objeto, importancia, alcances y limitaciones. Definiciones y convenciones. Definición macroscópica y microscópica de un sistema. Sistemas abiertos, cerrados, homogéneos, heterogéneos, ideales y reales. Estado

de un sistema, propiedades extensivas e intensivas.

1.B. Equilibrio termodinámico. Potenciales mecánicos, térmicos y químicos. Transformaciones abiertas y cerradas, reversibles e irreversibles. Equilibrio térmico, principio cero de la termodinámica. Temperatura: concepto, termometría. Escalas.

1.C. Sustancias puras. Concepto de sustancia pura y de fase. Propiedades P-v-T de una sustancia pura. Fases de equilibrio: vapor-líquido-sólido. Diagramas T-v ; P-T y P-v Ecuaciones para una mezcla saturada líquido vapor. Postulado de estado. Tablas de propiedades termodinámicas. Superficie de estado P-v-T.

UNIDAD 2: GASES IDEALES Y REALES.

2.A. Gases Ideales y Reales. Relaciones P-V-T. El gas ideal. Ecuación de estado del gas ideal. Gases reales. Experiencia de Andrews. Ecuación de estado de Van der Waals. Otras ecuaciones de estado para gases reales. Ecuación de estado reducida. Ley de los estados correspondientes. Factor de compresibilidad.

2.B. Mezclas de Gases Ideales y Reales. Mezcla de gases ideales. Ley de Amagat y ley de Dalton. Propiedades de las mezcla de gases ideales. Mezcla de gases reales. Propiedades de las mezcla de gases reales. Parámetros pseudocríticos y pseudoreducidos. Determinación del factor de compresibilidad de una mezcla de gases reales.

UNIDAD 3: PRIMER PRINCIPIO DE LA TERMODINAMICA PARA SISTEMAS CERRADOS

3.A. Calor. Naturaleza, concepto, unidades. Capacidad calorífica. Calor específico verdadero o instantáneo, variabilidad de los calores específicos. Calores específicos principales. Tablas de calores específicos. Calor específico medio. Flujo calorífico cuasiestático. Foco calorífico. Cálculo del calor intercambiado entre sistema y medio. Convención de signos.

3.B. Trabajo. Naturaleza, definición, concepto, signo. Cálculo del trabajo transferido entre sistema y medio. Trabajo de expansión o compresión cuasiestático o reversible. Diagrama P-V. Comparación entre calor y trabajo. Trabajo eléctrico. Equivalencia entre calor y trabajo.

3.C. Primer Principio de la Termodinámica. Primer principio, su enunciación experimental. Formulación matemática para un sistema cerrado, transformación cerrada y abierta Primer principio como balance de energía.

3.D. Energía Interna. Energía interna generalizada. Su naturaleza. Energía interna U como propiedad termodinámica. Experiencia de Joule. Ecuación energética de un Sistema Cerrado. Energía interna del gas ideal y no ideal.

UNIDAD 4: PRIMER PRINCIPIO PARA SISTEMAS ABIERTOS. TRANSFORMACIONES

4.A. Primer principio de la Termodinámica para sistemas abiertos. Volumen de control. Balance de masa. Ecuación del primer principio para sistemas abiertos en flujo no estable. Flujo estable o estacionario. Balance de masa y energía para sistemas abiertos en flujo estable. Trabajo de circulación, representación gráfica.

4.B. Aplicaciones del primer principio para sistemas abiertos. Aplicación del primer principio para sistemas abiertos en flujo estable a procesos en una tobera, en una turbina, en un compresor, en un intercambiador de calor, en una caldera, en un tabique poroso o estrangulamiento, en un fluido por una tubería. Llenado o vaciado de un recipiente.

4.C. Entalpía. Entalpía propiedad termodinámica, entalpía del gas ideal y no ideal. Algunas propiedades de la entalpía. Comparación entre la energía interna y la entalpía.

4.D Transformaciones o Procesos. Transformaciones ideales de un gas ideal para Sistemas Cerrados y Abiertos en Régimen Estacionario: ecuaciones características de las isocóras, isóbaras, isotérmicas, adiabáticas y politrópicas. Representación gráfica en el plano dinámico. Cálculo de los cambios energéticos en cada transformación considerando los calores

específicos constantes con la temperatura.

UNIDAD 5: TERMOQUIMICA

5.A. Sistemas Químicos Reactivos. Calor de reacción. Descripción de los sistemas químicos reactivos. Variable grado de avance de la reacción. El primer principio de la termodinámica aplicada a las reacciones químicas. Reacción a presión constante. Entalpía normal de formación. Reacciones a volumen constante. Relación entre ΔH_{PT} y ΔU_{VT} . Bomba calorimétrica

5.B. Leyes Termoquímicas. Ley de Lavoisier Laplace. Ley de Hess. Dependencia de los calores de reacción con la temperatura. Ecuación de Kirchoff. Resolución por integral definida. **5.C. Combustión.** La Combustión. Combustibles. Proceso de la combustión. Calor normal de combustión. Poder calorífico superior e inferior de un combustible. Punto de rocío de los humos. Análisis de los productos de la combustión Temperatura máxima de reacción. Temperaturas reales de llama.

UNIDAD 6: SEGUNDO PRINCIPIO DE LA TERMODINÁMICA

6.A. Necesidad de enunciar el segundo principio y formas de abordarlo. Transformación de trabajo en calor y de calor en trabajo. Características relevantes de los ciclos de máquinas térmicas. Enunciados de Kelvin-Planck y Clausius. Móvil perpetuo. Equivalencia de los enunciados de Kelvin-Planck y Clausius.

6.B. Reversibilidad e Irreversibilidad. Conceptos. Procesos naturales: ejemplos. Irreversibilidad interna y externa: mecánica, térmica y química. Justificación de la idealización.

6.C. Transformación del Calor en Trabajo: Motor ideal. Ciclos de Carnot con y sin cambio de fase. Rendimiento de Carnot. Máquina Frigorífica: ciclo y coeficiente de eficiencia. Teorema y corolario de Carnot.

UNIDAD 7: ENTROPÍA

7.A. Teoremas de Poincaré para ciclos reversibles. Teorema de Clausius: ciclos reversibles e irreversibles.

7.B. Entropía. Expresión matemática a partir del Teorema de Clausius: procesos reversibles e irreversibles. Deducción matemática de la Entropía. Entropía y energía. Características de la Entropía. Representación gráfica en diagramas T-v y T-s.

7.C. Entropía de sustancias puras. Cálculo de la entropía: gases ideales. Diagrama P-v. Principio de aumento de la Entropía. 3er Principio de la Termodinámica. Cálculo de la Entropía: probabilidad. Balance de Entropía: transformaciones reversibles e irreversibles. Sistemas cerrados y abiertos.

UNIDAD 8: EXERGÍA

8.A. Concepto de exergía: energía útil y no útil. Estado muerto. Exergía Mecánica: cinética y potencial. Sistemas cerrados. Exergía por Presión: expansión y compresión. Diagramas P-v. Trabajo reversible e irreversible. Irreversibilidad. Exergía Térmica. Exergía Termo-mecánica. Cálculo de la exergía para sistemas cerrados. Diagrama T-s.

8.B. Sistemas Abiertos. Máquinas Térmicas: rendimiento exergético. Balance de exergía: transformaciones reversibles e irreversibles. Sistemas cerrados y abiertos.

UNIDAD 9: EQUILIBRIO QUÍMICO Y DE FASE. ENERGÍA LIBRE

9.A. Relaciones entre propiedades y Potenciales termodinámicos. Sistemas homogéneos cerrados multicomponentes: combinación del 1º y 2º principios de la termodinámica. Relaciones termodinámicas entre propiedades. Relaciones de Maxwell. Criterios de Equilibrio. La energía interna, la entalpía, la función de Helmholtz y la energía libre como potenciales

extensivos termodinámicos.

9.B. Energía Libre y equilibrio químico. Energía libre de Gibbs. Energías libres normales. Influencia de T en la espontaneidad de una reacción. Dependencia de G con P. Relación cuantitativa entre ΔG y la constante de equilibrio de una reacción. Mezclas de gases no ideales. Concepto de fugacidad.

9.C Equilibrio de Fase. El problema del equilibrio de fases. Esencia del problema. Sistema de un componente. Estabilidad de las fases. Sistema multicomponente. Ecuación de Clapeyron. Regla de las fases.

UNIDAD 10: CICLOS DE MOTORES DE GAS

10.A. Definición de Máquina Térmica: combustión interna y externa. Ciclo ideal y real. Ciclos reversibles de Carnot.

10.B. Ciclo Otto. Descripción. Relación de compresión. Rendimiento. Diagrama rendimiento en función de la relación de compresión. Calor específico constante y variable.

10.C. Ciclo Diesel. Descripción. Relación de compresión y de inyección. Rendimiento, Diagrama rendimiento en función de las relaciones de compresión e inyección. Comparación con el ciclo Otto. Ciclo Semidiesel: Descripción.

10.D. Rendimiento comparativo: Otto, Diesel y Semi-Diesel. Motor ideal y real: diferencias. Ciclo indicado. Potencia indicada. Análisis de un ciclo indicado. Potencia indicada y efectiva. Rendimiento mecánico.

UNIDAD 11: TURBINAS DE GAS

11.A. Ciclo Brayton. Ciclo abierto y ciclo cerrado. Ciclo Brayton. Rendimiento térmico. Relaciones de trabajo máximo. Diferencias entre el ciclo Brayton real e ideal. Rendimiento isoentrópico del compresor y de la turbina.

11.B. Optimización – Rendimientos. Mejoras para aumentar el rendimiento térmico de una turbina: Regeneración. Compresión multietapa con refrigeración intermedia. Expansión multietapa con recalentamiento. Aplicaciones más frecuentes de las turbinas de gas.

UNIDAD 12: CICLOS DE MAQUINAS DE VAPOR Y CICLOS FRIGORIFICOS

12.A. Ciclos de Maquinas de Vapor . Ciclos de máquinas de vapor: Ciclo de Carnot para fluidos condensables. Rendimiento del ciclo y relación trabajo. Ciclo de Rankine ideal. Irreversibilidades. Rendimientos isentrópicos. Introducción de mejoras. Ciclo con expansión multietapa y ciclo regenerativo. Cogeneración .Ciclo combinado

12.B. Ciclos Frigoríficos. Ciclos de refrigeración o ciclos frigoríficos. Concepto de maquina frigorífica y de bomba de calor. Coeficientes de operación. Ciclo inverso de Carnot. Ciclos a compresión de vapor. Dos fríos. Irreversibilidades. Selección del refrigerante. Mejoras para aumentar la eficiencia. Doble compresión con refrigeración intermedia, subenfriamiento del líquido, reinyección. Casos de aplicación. Sistemas de refrigeración por absorción.

UNIDAD 13: AIRE HÚMEDO

13.A. Mezcla ideal de aire y agua. Grados de libertad. Presión Total y Parcial. Presión de vapor y de saturación. Volumen específico y densidad. Humedad absoluta, máxima, relativa y grado de saturación. Entalpía del aire húmedo saturado y niebla. Mezclas de corrientes de aire húmedo

13.B. Temperaturas – Cálculo y Medición. Temperatura de Rocío. Temperatura de Saturación. Temperatura de Bulbo Seco. Temperatura de Bulbo Húmedo. Psicrómetro. Temperatura de Saturación Adiabática.

13.C. Tablas y Diagramas. Tablas de aire húmedo. Diagrama Psicrométrico. Diagrama entálpico. Procesos con aire húmedo

PROGRAMA DE TRABAJOS PRÁCTICOS

1. **Propiedades de las Sustancias Puras:** Análisis y cálculo de valores numéricos de las propiedades termodinámicas en sistemas constituidos por una sustancia pura. Uso de tablas y diagramas.

2. **Gases Ideales y Reales. Mezclas :** Uso de distintas ecuaciones de estado. Resolución numérica de problemas con gases considerando comportamiento ideal y real. Comparación de resultados y verificación de los mismos en tablas de propiedades

3. **Calor, Trabajo y Primer Principio para Sistemas Cerrados:** Intercambio de calor en sistemas P-v-T. Cálculo de calores específicos y su variación con T. Cálculo del trabajo para distintos procesos y sistemas termodinámicos cerrados. Aplicación del primer principio a la evolución de sistemas cerrados con procesos abiertos y cerrados. Cálculo de variación de energía interna. Determinación de las energías puestas en juego.

4. **Primer Principio para Sistemas Abiertos:** Aplicación del primer principio a procesos en régimen estacionario y no estacionario, representativos de casos simples pero de aplicación en la industria.

5. **Termoquímica:** Determinación de calores de reacción, formación y combustión en distintas reacciones. Aplicación de las leyes de la termodinámica (Lavoisier, Hess, Kirchoff). Uso de tablas y diagramas. Cálculos básicos de combustión con determinación y uso del poder calorífico de un combustible. Cálculo de temperatura máxima de combustión, analítica y gráficamente.

6. **Entropía y Exergía:** Cálculo y determinación de variaciones de entropía, de los sistemas termodinámicos en transformaciones reales. Aplicación del balance de entropía para sistemas cerrados y abiertos. Determinación de entropía generada. Cálculos de exergía para sistemas cerrados y abiertos. Aplicación del balance de exergía. Determinación de exergía destruida.

7. **Ciclos de Potencia de Gas:** Estudio de los ciclos ideales descritos en las distintas máquinas térmicas de combustión interna alternativas y rotativas, con determinación de parámetros característicos del sistema, de las energías puestas en juego y de las eficiencias de la primera y segunda ley. Cálculo de propiedades y energías intercambiadas en máquinas térmicas. Determinación de coeficiente de operación.

8. **Ciclos de Potencia de Vapor y Ciclo Frigorífico:** Estudio de los ciclos ideales descritos en las máquinas térmicas de combustión externa con vapor como fluido de trabajo. Determinación de parámetros característicos del sistema, de las energías puestas en juego y de las eficiencias de la primera y segunda ley. Cálculo de propiedades y energías intercambiadas en máquinas frigoríficas de compresión. Determinación del coeficiente de operación.

9. **Aire Húmedo:** Determinación de humedad absoluta, relativa, temperatura de rocío, volumen específico, humedad de saturación, temperatura de bulbo húmedo, analíticamente y mediante el diagrama psicrométrico. Estudio del estado final en la mezcla de dos masas de aire.

METODOLOGÍA DE ENSEÑANZA

El curso de Termodinámica, destinado a futuros ingenieros, tiene contenidos teóricos y prácticos de aplicación en la resolución de problemas sencillos pero reales de la ingeniería de procesos. Se trata de inducir en el alumno la inquietud científica y entrenarlo en descubrir problemas tecnológicos, identificando datos e incógnitas. Así esos problemas tecnológicos

pueden ser planteados y solucionados.

Las actividades programadas consistirán en:

- Clases teóricas presenciales, virtuales, sincrónicas y asincrónicas
- Resolución de problemas mediante clases presenciales, virtuales, sincrónicas y asincrónicas

Las clases presenciales y sincrónicas se dictarán en el horario establecido para la asignatura y las asincrónicas se realizarán en videos que se pondrán a disposición de los alumnos en el Curso de la asignatura en el Aula Abierta (plataforma Moodle). Los alumnos contarán con el cronograma en el que se detallarán las instancias en las que se subirá el material de las clases asincrónicas, a efectos de contar con esos conocimientos oportunamente.

DISTRIBUCIÓN DE LA CARGA HORARIA

Actividad	Carga horaria por semestre
• Teoría y resolución de ejercicios simples	80
• Formación práctica	
Formación Experimental – Laboratorio	
Resolución de problemas de ingeniería	10
Total	90

BIBLIOGRAFÍA

Bibliografía básica

<i>Autor</i>	<i>Título</i>	<i>Editorial</i>	<i>Año</i>	<i>Ejemplares en biblioteca</i>
CALDERÓN LISANDRO	Cuadernillos de Termodinámica	Fac. de Ing. U.N.C	2000	Videos
CENGEL Y BOLES	Termodinámica	Mc Graw-Hill 4ta/5ta.Ed	2002	20
MORAN Y SHAPIRO	Termodinámica Técnica Tomos I y II	Barcelona- Reverté	1999	3
KENNET WARK JR	Termodinámica	Mc Graw-Hill 6ta.Ed	2001	12
SONNTAG Y VAN WYLEN	Termodinámica Clásica y Estadística	México, D.F.-Limusa	1977	5

Bibliografía complementaria

Autor	Título	Editorial	Año	Ejemplares en biblioteca
ESTRADA, A de	Termodinámica Técnica	Buenos Aires - Alsina	1958	15
GARCÍA, CARLOS A.	Termodinámica Técnica	Buenos Aires - Alsina	1984	28
GIACOSA DANTE	Motores Endotérmicos	Barcelona - Omega	1988	1
GLASSTONE	Termodinámica para Químicos	Madrid - Aguilar	1966	5
SEARS, F.W.	Introducción a la Term., Teoría Cinética de los gases y Mecánica Estadística	Barcelona - Reverté,	1959	5
ZEMANSKY M. W.	Calor y Termodinámica	Bilbao - Aguilar.	1968	1

EVALUACIONES**INSTRUMENTOS DE EVALUACIÓN**

Los recursos que permiten comprobar el aprendizaje de los alumnos son:

- **Trabajos prácticos:** En las clases teóricas el alumno recibe la información mínima conceptual a modo de repaso de lo visto en forma asincrónica por medio de videos, que le permite abordar la resolución de problemas de aplicación a casos reales, con la asistencia del personal docente. El alumno debe tener en cuenta que cada problema exige la producción de un informe ya que no se trata de un “conjunto de cuentas”. Elaborará una carpeta con los informes de cada uno de los prácticos desarrollados que será visada por un docente.
- **Cuestionario de teoría:** Para cada unidad del programa se incluirá un Cuestionario con hasta 10 preguntas de tipo verdadero/falso o bien de selección múltiple que se incorporarán en el Aula Abierta. Su resolución es OBLIGATORIA. Las fechas de habilitación se consignan en el Cronograma. Para considerarlo aprobado se debe obtener como mínimo el 60% del puntaje máximo. Deben aprobarse todos los cuestionarios para obtener la regularidad. Podrán recuperarse hasta cuatro (4) cuestionarios en fecha establecida, ya sea individualmente o mediante cuestionario integrador.
- **Evaluaciones parciales escritas:** Los alumnos deben rendir tres parciales y si fuera necesario, un Recuperatorio Global. Los parciales incorporarán problemas o casos de aplicación similares a los resueltos por los alumnos en clase, pero integrando los TP involucrados. El puntaje máximo asignado a cada parcial es cien (100). Quienes obtengan 225 puntos o más en los tres parciales y rindan el examen final hasta las mesas previas al inicio del ciclo 2023, obtendrán el beneficio de rendir, en el examen final, un problema integrador similar a los desarrollados en clase.
- **Regularidad.** Para obtener la REGULARIDAD se requiere la aprobación de todos los cuestionarios de teoría y haber obtenido como mínimo 180 puntos sumando los tres parciales. En caso de no satisfacer alguno de estos requisitos se podrá acceder a una instancia adicional que consiste en recuperar hasta 4 cuestionarios (teoría) y/o rendir un global (práctica).

- **Evaluación final:** Es de carácter teórico-práctico integrador. Los alumnos que hayan obtenido la Regularidad en la materia iniciarán el examen con la parte práctica.

Parte práctica: se rendirá por escrito. Los alumnos que hayan obtenido la Regularidad en la materia con las condiciones del Grupo III, deberán resolver una situación problemática novedosa, de tipo integradora, es decir incluirá conceptos y desarrollos de varias unidades. Los alumnos del Grupo IV deberán resolver una situación problemática similar a alguna de las que se desarrollaron durante el cursado, incluyendo las de los exámenes parciales. El plazo otorgado para resolución será de 90 min. contados a partir de su inicio. La revisión y calificación de la parte práctica se llevará a cabo preferentemente dentro de los 90 min subsiguientes a su entrega, pudiendo ser mayor en función de la cantidad de alumnos. Quienes aprueben esta instancia estarán en condiciones de pasar a rendir el teórico.

Parte teórica: Quienes aprobaron la parte práctica rendirán la parte teórica del examen final. Constará de dos instancias, preferentemente por escrito.

a) Desarrollo de justificaciones y temas teóricos relacionados con la situación problemática encarada en la parte práctica, organizados mediante un cuestionario de hasta 10 preguntas. Se otorgará para el desarrollo un plazo de hasta 60 min contados a partir de que el mismo sea dado a conocer al alumno o bien se inicie el coloquio oral. En caso de aprobar, pasará a la instancia 1.2-b.

b) Desarrollo de un tema teórico del Programa Analítico, que será asignado por el docente entre los que formen parte de una de las bolillas del programa de examen. Se sortean dos bolillas al azar. y a continuación se dispondrá de un mínimo de 15 minutos para reflexionar sobre los temas teóricos que le han tocado en suerte, pudiendo consultar con absoluta libertad toda la bibliografía disponible. El docente seleccionará uno de ellos, que deberá ser desarrollado por el alumno. Para dar por aprobada la parte teórica el alumno deberá aprobar con un puntaje mínimo de 60p cada una de las instancias.

- **Carpeta de Trabajos Prácticos.** Para su aprobación, la carpeta deberá ser presentada con todos los Prácticos y Problemas resueltos durante el cursado. El docente responsable firmará su aprobación en instancia previa al examen teórico. El cumplimiento de este requisito es condición necesaria para aprobar por lo que, al momento del examen final, el alumno deberá presentar su carpeta completa.

Criterios de evaluación:

Para lograr la aprobación de la asignatura, en la instancia del examen final integrador, el alumno deberá:

- *Ser capaz de aplicar los Principios de la Termodinámica en situaciones problemáticas básicas de ingeniería (equipos individuales, máquinas térmicas y frigoríficas, procesos con aire húmedo, cámaras de combustión, etc.) en las que se producen intercambios de energía térmica y mecánica, incluyendo calor y trabajo*
- *Ser capaz de emplear datos, modelos y procedimientos aptos para caracterizar y representar el estado de equilibrio o procesos de sustancias puras en fases gas, líquido o líquido-vapor y mezclas gaseosas.*
- *Saber graficar los procesos termodinámicos en diagramas apropiados*
- *Demostrar destreza en el manejo de tablas y gráficos utilizados en la resolución de casos o problemas*
- *Explicar los fenómenos termodinámicos, las características asumidas y las limitaciones iniciales impuestas para la deducción de las ecuaciones que los*

modelizan..

- Definir con exactitud los Principios de la Termodinámica y cada una de las propiedades estudiadas
- Interpretar en forma minuciosa las ecuaciones obtenidas y el uso práctico que se desprende de ellas.

ASISTENCIA

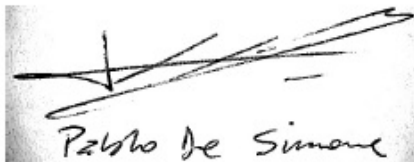
- La asistencia se registrará para las clases prácticas debiendo tener un mínimo del 75%.
- Sólo se justificarán las faltas a las clases prácticas y a evaluaciones parciales de aquellos alumnos que presenten el justificativo en Sección Alumnos. Las faltas justificadas a evaluaciones permitirán acceder a la instancia de recuperación. Las recuperaciones de parciales se programan hacia el final del semestre.

ALUMNOS LIBRES

- Se aceptará la inscripción a las mesas examinadoras, a distancia o presenciales, de alumnos libres en cualquiera de las cuatro condiciones que establece el art. A14 de la Ord. 002/21 CD FI.
- El examen final constará de una Parte Práctica similar a la de alumnos regulares del Grupo III, y una Parte Teórica. Esta última constará de tres instancias, agregándose al final un segundo tema teórico asignado por el docente responsable entre las dos bolillas sorteadas por el alumno.

Programa de examen

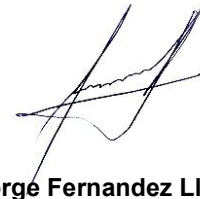
BOLILLAS								
1	2	3	4	5	6	7	8	9
1.A	1.B	1.C	2.A	2.B	3.A, D	3.B, D	3.C, D	4.A
4.B, C	4.D	5.A	5.B	5.C	6.A	6.B	6.C	7.A
7.B	7.C	8.A	8.B	9.A	9.B	9.C	13.A	13.B
13.C	10.A,B,D	10.A,C,D	12.A	12.B	11.A	11.B	12.A	12.B



Pablo De Simone

FECHA, FIRMA Y ACLARACIÓN – Dirección General de Ingeniería Industrial

FECHA: 30 de Noviembre de 2023.-



Ing. Jorge Fernandez Llano

PROFESOR TITULAR