

和歌山工業高等専門学校	開講年度	令和05年度(2023年度)	授業科目	工業熱力学
科目基礎情報				
科目番号	0079	科目区分	専門 / 必修	
授業形態	授業	単位の種別と単位数	履修単位: 2	
開設学科	知能機械工学科	対象学年	4	
開設期	通年	週時間数	2	
教科書/教材	丸茂榮佑・木本恭司「工業熱力学」コロナ社、機械系教科書シリーズ			
担当教員	大村 高弘			
到達目標				
熱エネルギーや仕事および熱効率について理解する。実際の機械のシステムから熱効率や成績係数を計算し、基本的な事項を解析できる能力を養う。 あらゆる機械には必ず発熱部分が存在し、その熱をどのように処理するかという問題が必ず付きまとう。そのような課題に取り組むにあたり、熱力学や伝熱学の基礎は最も重要な科目である。				
ループリック				
	理想的な到達レベルの目安	標準的な到達レベルの目安	未到達レベルの目安	
評価項目1	専門用語や公式を理解し、熱力学的現象に当てはめることができる。	専門用語を理解している。	専門用語を理解していない。	
評価項目2	熱力学的現象を論理的に説明できる。	公式を使って物理量を計算できる。	熱力学的現象に公式を当てはめられない。	
評価項目3	応用問題ができる。	基本的な演習問題が解ける。	基本的な演習問題が解けない。	
学科の到達目標項目との関係				
C-1 JABEE C-1				
教育方法等				
概要	熱力学は熱と仕事の関係について調べる学問である。自動車や発電所のサイクルを調べて、熱効率を高めたり、多くの仕事を得る方法などを学ぶ。後期の第10週～第14週は、長年企業で伝熱工学に関わる研究に従事していた者が講義する。様々な乗り物のエンジンや発電所のボイラー、冷凍機などの熱機関の基礎と応用、基本的な解析について学ぶことができ、将来、熱に関わる技術者になるための基礎的学問である。			
授業の進め方・方法	言葉の定義や、式とその意味、図に至るまで、全てノートに書き込ませる。分かりにくいところは簡単な演習問題を行なう。幾つかの章をまとめて演習問題を実施するが、解法のポイントを必ず示す。レポート課題を通して、問題解法のための計算以外の知識を習得させる。例えば、歴史的に有名な実験の正確なスケッチとその内容を説明することなどを課題とする。			
注意点				
授業の属性・履修上の区分				
<input type="checkbox"/> アクティブラーニング	<input type="checkbox"/> ICT 利用	<input type="checkbox"/> 遠隔授業対応	<input checked="" type="checkbox"/> 実務経験のある教員による授業	
授業計画				
	週	授業内容	週ごとの到達目標	
前期	1週	復習 完全ガスの状態変化（等温変化、等容変化、等圧変化）	3年次の熱力学で学んだことを再確認する。	
	2週	復習 完全ガスの状態変化（断熱変化、ポリトローブ変化）	3年次の熱力学で学んだことを再確認する。	
	3週	可逆変化・不可逆変化	可逆変化・不可逆変化を理解する。	
	4週	カルノーサイクル・熱効率・作動流体からの独立性	カルノーサイクル・熱効率・作動流体からの独立性を理解する。	
	5週	クラウジウスの積分	クラウジウスの積分を理解する。	
	6週	エントロピー	エントロピーの概念を理解する。	
	7週	完全ガスのエントロピー変化・P-v線図,T-S線図	完全ガスのエントロピー変化を理解し、P-v線図,T-S線図を説明できる。	
	8週	演習問題（解答・解説）	カルノーサイクルと熱効率、エントロピーなどに関する基礎的な問題が解ける。	
後期	9週	中間試験	問題の意味を理解し、解法を理解する。	
	10週	試験返却、熱力学第2法則、エントロピー増大原理、エクセルギーとアネルギー	熱力学第2法則、エントロピー増大原理、エクセルギーとアネルギーを理解する。	
	11週	ガスサイクルと熱効率（標準サイクル・オットーサイクル）	標準サイクル・オットーサイクルを理解し、サイクルの特徴を説明できる。	
	12週	ガスサイクルと熱効率（ディーゼルサイクル・サバテサイクル）	ディーゼルサイクル・サバテサイクルを理解し、サイクルの特徴を説明できる。	
	13週	ガスサイクルと熱効率（実際の内燃機関サイクル・ブレイクトンサイクル）	内燃機関サイクル・ブレイクトンサイクルを理解し、サイクルの特徴を説明できる。	
	14週	ガスサイクルと熱効率（スターリングサイクル）、まとめ	スターリングサイクルを理解し、サイクルの特徴を説明できる。	
	15週	期末試験の解説	問題の意味を理解し、解法を理解する。	
	16週			
後期	3rdQ 1週	蒸気の性質（水の蒸发现象、P-v線図、状態曲面）	水の蒸发现象、P-v線図、状態曲面を理解し、読むことができる。	
	2週	蒸気の性質（van der Waals式、水/水蒸気の状態量）	van der Waals式の意味を理解し、水/水蒸気の状態量を導出できる。	
	3週	蒸気の性質（蒸気表、蒸気線図、蒸気の状態変化）	蒸気表、蒸気線図の意味を理解し、読み取ることができる。蒸気の状態変化を理解できる。	

	4週	蒸気サイクルと冷凍サイクル（ランキンサイクル）	ランキンサイクルを理解する。
	5週	蒸気サイクルと冷凍サイクル（再熱サイクル、再生サイクル）	再熱サイクル、再生サイクルを理解する。
	6週	蒸気サイクルと冷凍サイクル（冷凍サイクル、成績係数）	蒸気サイクルと冷凍サイクル（冷凍サイクル、成績係数を理解する。
	7週	湿り空気（湿度、露点、湿り空気の状態量）	湿度、露点、湿り空気の状態量の意味を理解する。
	8週	中間試験	問題の意味を理解し、解法を理解する。
	9週	後期中間試験の解説	問題の意味と解法を理解する。
	10週	伝熱の基本形態、各伝熱様式の基礎式、熱伝達率、熱抵抗	伝熱の基本形態、各伝熱様式の基礎式を理解する。熱伝達率、熱抵抗を理解する。
	11週	フーリエ則の適用～平板、多層平板、円管、球殻	フーリエ則の適用～平板、多層平板、円管、球殻を理解する。
4thQ	12週	対流伝熱の基礎的事項	自然対流と強制対流を理解する。
	13週	ふく射伝熱、プランク則、ウィーン則、ステファン・ボルツマン式	ふく射伝熱、プランク則、ウィーン則、ステファン・ボルツマン式の意味を理解する。
	14週	まとめ	伝熱工学の基礎的な問題が解けるようになる。
	15週	後期期末試験の解説	問題の意味と解法を理解する。
	16週		

モデルコアカリキュラムの学習内容と到達目標

分類	分野	学習内容	学習内容の到達目標	到達レベル	授業週
専門的能力	分野別の専門工学	機械系分野	熱力学の第二法則を説明できる。	4	前10
			サイクルの意味を理解し、熱機関の熱効率を計算できる。	4	前4,前10,前11,前12,前13,前14
			カルノーサイクルの状態変化を理解し、熱効率を計算できる。	4	前3,前4
			エントロピーの定義を理解し、可逆変化および不可逆変化におけるエントロピーの変化を説明できる。	4	前6,前7
			サイクルをT-s線図で表現できる。	4	前4,前10,前11,前12,前13,前14

評価割合

	試験	発表	相互評価	態度	ポートフォリオ	その他	合計
総合評価割合	80	0	0	0	0	20	100
基礎的能力	40	0	0	0	0	0	40
専門的能力	40	0	0	0	0	20	60
分野横断的能力	0	0	0	0	0	0	0