

小山工業高等専門学校		開講年度	平成30年度 (2018年度)		授業科目	熱力学
科目基礎情報						
科目番号	0032		科目区分		専門 / 必修	
授業形態	講義		単位の種別と単位数		履修単位: 2	
開設学科	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	牧野州秀・芹澤昭示「例題で学ぶ工業熱力学」森北出版					
担当教員	飯塚 俊明					
到達目標						
1. 熱力学の基礎（基礎物理量・状態変化・サイクル）について説明・計算できる。 2. 熱力学の第1法則・第2法則について説明・計算できる。 3. 理想気体および蒸気について説明・計算ができる。 4. 熱機関について説明・計算ができる。						
ルーブリック						
	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	熱力学の基礎（基礎物理量・状態変化・サイクル）について十分に理解し、説明・計算できる。		熱力学の基礎（基礎物理量・状態変化・サイクル）について理解できる。		熱力学の基礎（基礎物理量・状態変化・サイクル）について理解できない。	
評価項目2	熱力学の第1法則・第2法則について十分に理解し、説明・計算できる。		熱力学の第1法則・第2法則について説明・計算できる。		熱力学の第1法則・第2法則について説明・計算ができない。	
評価項目3	理想気体および蒸気について十分に理解し、説明・計算できる。		理想気体および蒸気について、説明・計算できる。		理想気体および蒸気について説明・計算ができない。	
評価項目4	熱機関について十分に理解し、説明・計算ができる。		熱機関について理解し、説明・計算ができる。		熱機関について、説明・計算ができない。	
学科の到達目標項目との関係						
JABEE (D)						
教育方法等						
概要	熱力学第1法則および第2法則の重要性を理解し、理想気体・蒸気の性質および状態変化や熱機関の基礎について理解を深めることを目標とする。					
授業の進め方・方法	シラバスにある授業計画に従い講義を進める。必要に応じて教科書の該当箇所を参照すること。また、小テストおよび課題を実施するので、計画的に準備し、積極的に取り組むことが必要である。					
注意点	教科書の章末問題に自主的に取り組むこと。					
授業計画						
前期	1stQ	週	授業内容		週ごとの到達目標	
		1週	ガイダンス、熱力学の基礎（基礎概念）		講義の進め方および評価方法について理解できる。熱力学で使用する物理量および単位を説明できる。	
		2週	熱力学の第1法則 1（内部エネルギー、第1法則、閉じた系、エンタルピー）		内部エネルギー、第1法則、閉じた系、エンタルピーについて説明できる。	
		3週	熱力学の第1法則 2（絶対・工業仕事、開いた系）		絶対・工業仕事、開いた系について説明・計算できる。	
		4週	熱力学の第1法則 3（可逆・不可逆サイクル、熱効率・動作係数）		可逆・不可逆サイクル、熱効率・動作係数について説明・計算できる。	
		5週	熱力学の第2法則 1（第2法則、エントロピー、比熱）		第2法則、エントロピー、比熱について説明できる。	
		6週	熱力学の第2法則 2（カルノーサイクル）		カルノーサイクルについて説明・計算できる。	
		7週	熱力学の第2法則 3（逆カルノーサイクル、有効・無効エネルギー）		逆カルノーサイクル、有効・無効エネルギーについて説明・計算できる。	
	8週	前期中間試験		試験実施		
	2ndQ	9週	前期中間試験返却および解説		前期中間試験返却および解説	
		10週	理想気体 1（概要、ボイル-シャルルの法則、アボガドロの法則）		概要、ボイル-シャルルの法則、アボガドロの法則について説明・計算できる。	
		11週	理想気体 2（状態量、等圧・等温変化）		理想気体の状態量、等圧・等温変化を説明・計算できる。	
		12週	理想気体 3（等積・断熱変化）		理想気体の等積・断熱変化を説明・計算できる。	
		13週	理想気体 4（ポリトロプ変化、混合ガス）		理想気体のポリトロプ変化、混合ガスを説明・計算できる。	
		14週	総合演習		演習問題実施	
		15週	前期定期試験		これまでの範囲を説明できる。	
16週		前期定期試験返却および解説		試験返却および解説		
後期	3rdQ	1週	蒸気 1（湿り空気）		湿り空気を説明・計算できる。	
		2週	蒸気 2（状態量）		蒸気の状態量について説明できる。	
		3週	蒸気 3（蒸気表、蒸気線図）		蒸気表、蒸気線図について理解し、状態量を蒸気表、蒸気線図から読み取ることができる。	
		4週	蒸気 4（圧縮液）		圧縮液について説明・計算できる。	
		5週	蒸気 5（飽和液、湿り蒸気）		飽和液、湿り蒸気について説明・計算できる。	
		6週	蒸気 6（過熱蒸気、等圧・等温・等積変化）		過熱蒸気、蒸気の等圧・等温・等積変化について説明・計算できる。	
		7週	蒸気 7（断熱・等エンタルピー変化、乾き度）		蒸気の断熱・等エンタルピー変化、乾き度について説明・計算できる。	
		8週	後期中間試験		試験実施	

4thQ	9週	後期中間試験返却および解説	試験返却および解説
	10週	熱機関 1（概要）	熱機関の概要について説明できる。
	11週	熱機関 2（オットーサイクル）	オットーサイクルについて説明・計算できる。
	12週	熱機関 3（ディーゼルサイクル）	ディーゼルサイクルについて説明・計算できる。
	13週	熱機関 4（サバテサイクル）	サバテサイクルについて説明・計算できる。
	14週	熱機関 5（その他のサイクル）	その他の熱機関サイクルについて説明できる。
	15週	総合演習	演習問題実施
	16週	後期定期試験	これまでの範囲を説明できる。

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	熱流体	熱力学で用いられる各種物理量の定義と単位を説明できる。	4	前1
				閉じた系と開いた系、系の平衡、状態量などの意味を説明できる。	4	前2
				熱力学の第一法則を説明できる。	4	前2
				閉じた系と開いた系について、エネルギー式を用いて、熱、仕事、内部エネルギー、エンタルピーを計算できる。	4	前2,前3
				閉じた系および開いた系が外界にする仕事をp-V線図で説明できる。	4	前2
				理想気体の圧力、体積、温度の関係を、状態方程式を用いて説明できる。	4	前10
				定積比熱、定圧比熱、比熱比および気体定数の相互関係を説明できる。	4	前10,前11
				内部エネルギーやエンタルピーの変化量と温度の関係を説明できる。	4	前10,前11
				等圧変化、等積変化、等温変化、断熱変化、ポリトロブ変化の意味を理解し、状態量、熱、仕事を計算できる。	4	前11,前12,前13
				熱力学の第二法則を説明できる。	4	前5
				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6
				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6
				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4
				サイクルをT-s線図で表現できる。	4	前6

評価割合

	試験	小テスト・課題	合計
総合評価割合	80	20	100
基礎的能力	0	0	0
専門的能力	80	20	100