

久留米工業高等専門学校	開講年度	平成31年度 (2019年度)	授業科目	材料工学概論
-------------	------	-----------------	------	--------

科目基礎情報				
科目番号	4M48	科目区分	専門 / 選択	
授業形態	講義	単位の種別と単位数	履修単位: 1	
開設学科	材料工学科(2016年度以前入学生)	対象学年	4	
開設期	前期	週時間数	2	
教科書/教材	教科書: 4年生が履修する際に利用する教科書を使用する			
担当教員	川上 雄士, 山本 郁, 清長 友和			

到達目標				
1.材料化学の基礎的事項の習得 2.金属物理学の基礎的事項の習得 3.物理化学の基礎的事項の習得 4.材料組織学の基礎的事項の習得 5.セラミックス材料学の基礎的事項の習得				

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	材料化学の基礎的事項について理解し、それを応用できる	材料化学の基礎的事項について理解できる	材料化学の基礎的事項について理解できない	
評価項目2	金属物理学の基礎的事項について理解し、それを応用できる	金属物理学の基礎的事項について理解できる	金属物理学の基礎的事項について理解できない	
評価項目3	物理化学の基礎的事項について理解し、それを応用できる	物理化学の基礎的事項について理解できる	物理化学の基礎的事項について理解できない	
評価項目4	材料組織学の基礎的事項について理解し、それを応用できる	材料組織学の基礎的事項について理解できる	材料組織学の基礎的事項について理解できない	
評価項目5	セラミックス材料学の基礎的事項について理解し、それを応用できる	セラミックス材料学の基礎的事項について理解できる	セラミックス材料学の基礎的事項について理解できない	

学科の到達目標項目との関係

教育方法等				
概要	普通高等学校などからの4年生時に編入してきた学生を対象にして、材料工学科の3年生時までに習得する専門科目の要点を理解させる。			
授業の進め方・方法	各科目の要点を講義する。それぞれの科目ともかなり少ない講義回数となるため、予習復習を行うことが重要となる。			
注意点	到達目標に記載した内容を主な評価基準とする。各教員が課す課題や授業の取り組み状況を総合的に判断し、60点以上を合格とする。再試験は行わない。			

授業計画				
		週	授業内容	週ごとの到達目標
前期	1stQ	1週	ガイダンス	この講義についての概要を理解できる
		2週	材料化学の基礎1	材料化学の基礎について理解できる
		3週	材料化学の基礎2	材料化学の基礎について理解できる
		4週	金属物理学の基礎1	金属物理学の基礎について理解できる
		5週	金属物理学の基礎2	金属物理学の基礎について理解できる
		6週	金属物理学の基礎3	金属物理学の基礎について理解できる
		7週	物理化学の基礎1	物理化学の基礎について理解できる
		8週	物理化学の基礎2	物理化学の基礎について理解できる
	2ndQ	9週	物理化学の基礎3	物理化学の基礎について理解できる
		10週	材料組織学の基礎1	材料組織学の基礎について理解できる
		11週	材料組織学の基礎2	材料組織学の基礎について理解できる
		12週	材料組織学の基礎3	材料組織学の基礎について理解できる
		13週	セラミックス材料学の基礎1	セラミックス材料学の基礎について理解できる
		14週	セラミックス材料学の基礎2	セラミックス材料学の基礎について理解できる
		15週	セラミックス材料学の基礎3	セラミックス材料学の基礎について理解できる
		16週		

モデルコアカリキュラムの学習内容及到達目標

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	材料系分野	材料物性	金属の一般的な性質について説明できる。	2	
				原子の結合の種類および結合力や物質の例など特徴について説明できる。	2	
				結晶構造の特徴の観点から、純金属、合金や化合物の性質を説明できる。	2	
				結晶系の種類、14種のブラベー格子について説明できる。	2	
				ミラー指数を用いて格子方位と格子面を記述できる。	2	
				代表的な結晶構造の原子配置を描き、充填率の計算ができる。	2	
			X線回折法を用いて結晶構造の解析に活用することができる。	1		
金属材料	製鉄および製鋼工程について、原料ならびに主設備、主な炉内反応を説明できる。	1				

			純鉄の組織と変態について、結晶構造を含めて説明できる。	1	
			炭素鋼の状態図を用いて標準組織および機械的性質を説明できる。	1	
			炭素鋼の焼なましと焼ならしについて冷却速度の違いに依存した機械的性質の変化を説明できる。	1	
			炭素鋼の焼入れの目的と得られる組織、焼入れによる機械的性質の変化を説明できる。	1	
			焼入れた炭素鋼の焼戻しの目的とその過程に関する知識を活用し、焼入れ焼き戻しによる機械的性質の変化を説明できる。	1	
			合金鋼の状態図の読み方を利用して炭化物の種類や析出挙動を説明できる。	1	
			合金鋼の添加元素と機械的性質に関する知識を利用して、合金鋼の用途を選択できる。	1	
			状態図を用いて、鋳鉄の性質および組織について説明できる。	1	
			純銅の強度的特徴、物理的、化学的性質について説明できる。	1	
			黄銅や青銅について、その成分および特徴を理解し、適切な合金を応用できる。	1	
			アルミニウムの強度的特徴、物理的・化学的性質について説明できる。	1	
			鋳造用・展伸用アルミニウムについて、その成分や熱処理による組織学的変化の観点から適切な合金を応用できる。	1	
	有機材料		有機物が炭素骨格を持つ化合物であることを説明できる。	1	
			代表的な官能基を有する化合物を含み、IUPACの命名法に基づき、構造と名前の変換ができる。	1	
			σ 結合と n 結合について説明できる。	1	
			混成軌道を用い物質の形を説明できる。	1	
			ルイス構造を書くことができ、それを反応に結びつけることができる。	1	
			炭化水素の種類と、それらに関する性質および代表的な反応を説明できる。	1	
			分子の三次元的な構造がイメージでき、異性体について説明できる。	1	
			構造異性体、幾何異性体、鏡像異性体などについて説明できる。	1	
	無機材料		化合物の立体化学に関して、その表記法により正しく表示できる。	1	
			原子の構成粒子を理解し、原子番号、質量数、同位体について説明できる。	1	
			結晶の充填構造・充填率・イオン半径比などの基本的な計算ができる。	1	
			酸化還元に関する知識を用いて酸化還元反応式から酸化剤、還元剤の濃度等の計算ができる。	1	
			イオン化傾向と電池の電極および代表的な電池について説明できる。	1	
			代表的な非金属元素の単体と化合物の性質を説明できる。	1	
			代表的な金属元素の単体と化合物の性質を説明できる。	1	
			セラミックス、金属材料、炭素材料、複合材料等、無機材料の用途・製法・構造等について説明できる。	1	
	複合材料		単結晶化、焼結、薄膜化、微粒子化、多孔質化などに必要な材料合成法について説明できる。	1	
	材料組織		複合材料の発展や分類について説明できる。	1	
			点欠陥である空孔、格子間原子、置換原子などを区別して説明できる。	1	
			線欠陥である刃状転位とらせん転位を理解し、変形機構と関連して説明できる。	1	
			面欠陥である積層欠陥について説明できる。	1	
			物質系の平衡状態について、安定状態、準安定状態、不安定状態を説明できる。	1	
	物理化学		弾性変形の変形様式の特徴、フックの法則について説明できる。	1	
			回復機構および回復に伴う諸特性の変化を説明できる。	1	
	力学		エントロピーの定義を理解し、不可逆過程におけるエントロピー生成について説明できる。	1	
			荷重と応力、変形とひずみの関係について理解できる。	1	
	製図		応力-ひずみ曲線について説明できる。	1	
			図面の役割と種類を説明できる。	1	
			線の種類と用途を説明できる。	1	
			品物の投影図を正確にかくことができる。	1	
			製作図のかき方を理解できる。	2	
			図形に寸法を記入することができる。	2	
			公差と表面性状の意味を理解し、図示することができる。	2	
			部品のスケッチ図をかくことができる。	2	
			CADシステムの役割と構成を説明できる。	2	
		CADシステムの基本機能を理解し、利用して作図できる。	2		

				ボルト・ナット、軸継手、軸受、歯車などの図面を作成できる。	2		
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	0	0	0	50	0	50	100
基礎的能力	0	0	0	50	0	30	80
専門的能力	0	0	0	0	0	10	10
分野横断的能力	0	0	0	0	0	10	10