

鈴鹿工業高等専門学校		開講年度	平成31年度 (2019年度)	授業科目	基礎材料学
科目基礎情報					
科目番号	0043		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	材料工学科		対象学年	2	
開設期	通年		週時間数	2	
教科書/教材	教科書: ノート講義 (プリント資料) 参考書: 「金属結晶の物理」宮原将平著 (アグネ) 「放射線の金属学への応用」辛島誠一著 (日本金属学会) 「鉄鋼材料学」門間改三著 (実教出版)				
担当教員	兼松 秀行, 下古谷 博司, 黒田 大介, 谷口 裕樹				
到達目標					
種々の材料の分類 (有機材料・無機材料・金属材料) ができ、それらを構成している原子の集まり方、結晶構造について基礎的な特徴を理解するとともに、それら原子の配列の仕方を知る基本的な手法、原子が規則正しく並んだことによって生じる物理的現象や機械的性質の変化等を理解するほか、材料の構成元素を変えることによる材料の状態や性質の変化などが理解できる。					
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	原子の結合状態や用途、外観などから材料の分類ができ、代表的な材料を挙げることができる	原子の結合状態や用途、外観などから材料を分類する方法を知っている	原子の結合状態や用途、外観などから材料の分類ができない		
評価項目2	ミラー指数を用いて結晶の面や方向を表す方法を理解し、それを用いて面や方向を表わしたり、与えられた指数の面や方向を描くことができる	ミラー指数を用いた結晶の面や方向の表し方を知っている	ミラー指数を用いた結晶の面や方向の表し方をよく理解していない		
評価項目3	結晶によるX線の開設現象をよく理解し、それを応用することができる	結晶によるX線の開設現象をある程度理解している	結晶によるX線の開設現象をよく理解していない		
評価項目4	金属材料の結晶構造や特徴を理解し、必要な諸量を計算することができる	金属材料の結晶構造や特徴を理解し、必要な諸量を説明できる	金属材料の結晶構造や特徴を理解し、必要な諸量を説明できない		
評価項目5	2元合金の基本的な状態図の見方を理解しており、ミクロ組織と関連付けて説明ができる	2元合金の基本的な状態図を知っており、描くことができる	2元合金の基本的な状態図をよく理解していない		
評価項目6	有機材料の基本的な構造や特徴を説明でき、諸量を計算できる	有機材料の基本的な構造や特徴を説明できる	有機材料の基本的な構造や特徴を説明できない		
学科の到達目標項目との関係					
教育方法等					
概要	この授業では高学年で開講される材料工学に関連した専門科目を習得するのに必要な材料の基礎知識の講義をする。はじめて学ぶ材料工学の入門編となる授業である。この授業を通じて、材料とはどのようなものか、材料を学ぶことの重要性、工学分野における材料の役割やおもしろさについて学ぶとともに、さらに専門性の高まる3年生での専門科目で必要な基礎知識の習得を目的とする。				
授業の進め方と授業内容・方法	・材料工科学習・教育目標(B)〈専門〉に対応				
注意点	<p><到達目標の評価方法と基準>この授業で習得する「知識・能力」1~18の習得の割合を中間試験、期末試験、必要に応じて演習レポート等により評価する。各項目の重みは同じである。試験問題とレポート課題のレベルは、100点法により60点以上の得点を取得した場合に目標を達成したことが確認できるように設定する。</p> <p><注意事項>前期末までかけて、材料の構造の基礎を中心に説明する。特に結晶の面や方向を表わすミラー指数は十分に理解すること。以後の授業では、結晶面、方向はすべてそれらの表示方法を使って授業を進める。教科書は使わずに配布資料を用いるので予習の必要はないが、復習はしっかりやること。本教科は後に学習する材料組織学の基礎となる教科である。</p> <p><あらかじめ要求される基礎知識の範囲>結晶の構造においては3次元空間での結晶の広がりを取り扱うので、3次元座標、基礎的な立体幾何学、特に三角関数は十分理解しておくこと。本教科は、材料工学序論の学習が基礎となる教科である。</p> <p><レポート等>授業内容についてより理解を深めるため、できるだけ多くの課題演習を授業に取り入れる。</p> <p><学業成績の評価方法および評価基準>求められたすべてのレポートの提出をしなければならない。中間・期末の2回の試験の平均点を80%、課題を20%で評価する。ただし、中間試験で60点に達しなかったものについては再試験を行い(無断欠席の者を除く)、60点を上限として再試験の成績で置き換えるものとする。</p> <p><単位修得要件>学業成績で60点以上を取得すること。</p>				
授業計画					
	週	授業内容・方法	週ごとの到達目標		
前期	1週	材料の分類法-原子の結合様式の観点からの分類	1. 原子の結合様式、用途、状態によって材料の分類できる。		
	2週	材料の分類法-用途、状態による分類	上記1		
	3週	材料(金属を中心として)の結晶構造	2. 純金属の代表的な結晶構造の名称や原子配置を理解している。		
	4週	結晶格子と単位胞	3. 立方晶について、格子定数と原子間距離(原子半径)の関係を理解している。		
	5週	結晶格子と単位胞	上記3		
	6週	ミラー指数による結晶の面と方向の表し方	4. ミラー指数を用いて結晶の面と方向が示せる、または与えられたミラー指数から面と方向が描ける。		
	7週	ミラー指数による結晶の面と方向の表し方	5. 立方晶におけるミラー指数間の関係を理解している。		
	8週	前期中間試験	これまでに学習した内容を説明し、諸量を求めることができる。		
	9週	立方晶におけるミラー指数間関係	6. 立方晶の格子面間隔とミラー指数と格子定数の関係を理解している。		
	10週	結晶によるX線の回折現象	7. X線の発生原理や性質が説明できる。		

	11週	実際の結晶によるX線の回折	8. 結晶によるX線の回折現象が説明でき、ブラッグの条件式を理解している。
	12週	実際の結晶によるX線の回折	上記8
	13週	結晶の格子面間隔と格子定数の求め方	9. X線回折パターンから結晶の格子面間隔, その結晶が体心立方晶か面心立方晶かの判定, 格子定数の計算, 回折ピークのミラー指数による指数づけができる。
	14週	結晶の格子面間隔と格子定数の求め方	上記9
	15週	X線を用いた結晶構造解析の演習	上記9
	16週		
後期	1週	金属材料の基礎	10. 金属材料の結晶構造, 置換型固溶体, 侵入型固溶体について説明できる。
	2週	材料の変形と構造－応力ひずみ曲線とホール・ペッチの関係	11. 軟鋼の応力-ひずみ曲線が描け, 各主要部分の名称が記述できる。
	3週	材料の変形と構造－硬さと衝撃特性の評価	12. 金属材料の硬さ試験, 衝撃試験の種類と特徴が説明できる。
	4週	合金の平衡状態図－濃度表示と相律	13. 合金の濃度を質量%, モル%で表記でき, それらどうしの換算ができる。
	5週	合金の平衡状態図－天秤の法則および全率固溶型状態図	14. 合金状態図の基本を理解している。
	6週	共晶型および包晶型状態図	15. 状態図から合金の冷却曲線を描き, その凝固過程が説明できる。
	7週	鉄-炭素系状態図	16. 鉄-炭素系状態図が描け, 各主要部の名称が記述できる。
	8週	後期中間試験	これまでに学習した内容を説明し, 諸量を求めることができる。
	9週	身のまわりの有機材料	プラスチックとはなにか説明できる。身のまわりのプラスチックについて, その分子構造による分類ができる。
	10週	暮らしを変えた有機材料	プラスチックの利点を生かし, 生活がどのように変化したかを説明できる。
	11週	有機材料の製造法	有機材料が原料からどのように製造されているか説明できる。
	12週	いろいろな有機材料の性質	軽量, 耐薬品性, 耐熱性, 可燃性・難燃性, 透明性などの有機材料の性質を理解している。
	13週	有機材料の分類	可燃性, 比重, 各種溶剤に対する溶解度による分類ができる。
	14週	有機材料の進歩	導電性プラスチック, 生分解性プラスチック, 耐熱性プラスチックの特徴を説明できる。
	15週	プラスチックのリサイクル	プラスチックのリサイクルの意義とその方法を理解している。
	16週		

評価割合

	試験	課題	相互評価	態度	発表	その他	合計
総合評価割合	80	20	0	0	0	0	100
配点	80	20	0	0	0	0	100