

徳山工業高等専門学校		開講年度	令和03年度 (2021年度)		授業科目	物理化学	
科目基礎情報							
科目番号		0109		科目区分		一般 / 選択	
授業形態		講義		単位の種別と単位数		学修単位: 1	
開設学科		土木建築工学科		対象学年		4	
開設期		後期		週時間数		1	
教科書/教材		柴田茂雄著、「物理化学の基礎」(共立出版)					
担当教員		大橋 正夫					
到達目標							
複合分野の基礎となる基本的素養として、化学の基礎となる法則や理論を理解し、説明できる。							
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	
波動関数		波動関数に関する応用的な問題を解くことができる。		波動関数に関する基礎的な問題を解くことができる。		波動関数に関する基礎的な問題を解くことができない。	
化学結合		化学結合に関する応用的な問題を解くことができる。		化学結合に関する基礎的な問題を解くことができる。		化学結合に関する基礎的な問題を解くことができない。	
熱力学		熱力学に関する応用的な問題を解くことができる。		熱力学に関する基礎的な問題を解くことができる。		熱力学に関する基礎的な問題を解くことができない。	
学科の到達目標項目との関係							
到達目標 A 1 JABEE C-2							
教育方法等							
概要		物理化学は、化学の基礎となる法則や理論を取り扱う分野である。ミクロの化学とマクロの化学に分けて自然現象を説明できるようになることを目的とする。					
授業の進め方・方法		講義を基本とする。学習シートは自学・自習の参考とする。 教科書の予習復習をする。毎回1時間(計14時間)					
注意点		学習シートは毎回の授業で配布する。 2回の定期試験の平均点					
授業の属性・履修上の区分							
☐ アクティブラーニング		☐ ICT 利用		☐ 遠隔授業対応		☐ 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		
後期	3rdQ	1週	原子の構造I		原子模型等について学ぶ		
		2週	原子の構造II		ボーアの理論等について学ぶ		
		3週	波動方程式I		シュレディンガーの波動方程式について学ぶ		
		4週	波動方程式II		水素原子のシュレディンガー波動方程式について学ぶ		
		5週	波動方程式III		水素類似原子の波動関数等について学ぶ		
		6週	元素の周期表		周期表等について学ぶ		
		7週	電子の軌道配置I		電子の軌道配置等について学ぶ		
		8週	電子の軌道配置II／中間試験		電子の軌道配置等について学ぶ／1～8回の学習内容から出題		
	4thQ	9週	解説中間試験		中間試験問題の解説		
		10週	化学結合 I		化学結合について学ぶ		
		11週	化学結合 II		化学結合について学ぶ		
		12週	熱力学第一法則		熱力学第一法則について学ぶ		
		13週	熱力学第二法則		熱力学第二法則について学ぶ		
		14週	熱力学第三法則		熱力学第三法則について学ぶ		
		15週	期末試験		9～14回の学習内容から出題		
		16週	答案返却など		試験の解答と解説		
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
基礎的能力	自然科学	化学(一般)	化学(一般)	代表的な金属やプラスチックなど有機材料について、その性質、用途、また、その再利用など生活とのかかわりについて説明できる。		3	
				洗剤や食品添加物等の化学物質の有効性、環境へのリスクについて説明できる。		3	
				物質が原子からできていることを説明できる。		3	
				原子の構造(原子核・陽子・中性子・電子)や原子番号、質量数を説明できる。		3	後1,後2,後3,後4
				同位体について説明できる。		3	後1,後2,後3,後4
				放射性同位体とその代表的な用途について説明できる。		3	後1,後2,後3,後4
				原子の電子配置について電子殻を用い書き表すことができる。		3	後5,後6,後7,後8
				価電子の働きについて説明できる。		3	後5,後6,後7,後8

				原子のイオン化について説明できる。	3	
				代表的なイオンを化学式で表すことができる。	3	
				原子番号から価電子の数を見積もることができ、価電子から原子の性質について考えることができる。	3	後6,後7,後8
				元素の性質を周期表(周期と族)と周期律から考えることができる。	3	後6,後7,後8
				イオン式とイオンの名称を説明できる。	3	後10
				イオン結合について説明できる。	3	後10
				イオン結合性物質の性質を説明できる。	3	後10
				イオン性結晶がどのようなものか説明できる。	3	後10
				共有結合について説明できる。	3	後11
				構造式や電子式により分子を書き表すことができる。	3	後11
				自由電子と金属結合がどのようなものか説明できる。	3	後11
				金属の性質を説明できる。	3	後11

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	100	0	0	0	0	0	100
波動関数	40	0	0	0	0	0	40
化学結合	30	0	0	0	0	0	30
熱力学	30	0	0	0	0	0	30