

大島商船高等専門学校		開講年度	平成28年度 (2016年度)	授業科目	化学
科目基礎情報					
科目番号	0021	科目区分	一般 / 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	情報工学科	対象学年	2		
開設期	通年	週時間数	2		
教科書/教材	(教科書)新編化学基礎, 新編化学, 東京書籍 (補助教材) ニューステップアップ化学基礎, ニューステップアップ化学, 東京書籍, 補助教材配付				
担当教員	杉村 佳昭				
到達目標					
我々の身の回りにある物質やその変化・性質を理解するため、「物質の成り立ち」、「原子の構造とそれらから発現する性質」、「化学結合」、「化学反応」などの基礎を修得する項目からなる教育領域である。高校化学要領基礎化学の目標である「日常生活や社会との関連を図りながら物質とその変化への関心を高め、目標意識をもって観察、実験などを行い、化学的に探求する能力と態度を育てるとともに、化学の基本的な概念や原理・法則を理解させ、科学的な見方や考え方を養う」を基本目標とする。(1)物質の状態、(2)化学反応とエネルギー、(3)化学反応の速さと平衡、(4)無機物質・化学実験の基本操作について理解し、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		
評価項目1	物質の状態を詳細に説明できる。	物質の状態の基本を説明できる。	物質の状態の基本を説明できない。		
評価項目2	化学反応とエネルギーを詳細に説明できる。	化学反応とエネルギーの基本を説明できる。	化学反応とエネルギーの基本を説明できない。		
評価項目3	化学反応の速さと平衡を詳細に説明できる。	化学反応の速さと平衡の基本を説明できる。	化学反応の速さと平衡の基本を説明できない。		
評価項目3	無機物質・化学実験の基本操作を詳細に説明できる。	無機物質・化学実験の基本操作の基本を説明できる。	無機物質・化学実験の基本操作の基本を説明できない。		
学科の到達目標項目との関係					
教育方法等					
概要	物質の状態、化学反応とエネルギー、化学反応の速さと平衡、無機物質・化学実験の基本操作について理解する。				
授業の進め方・方法	講義形式にて行う。				
注意点	課題は締め切り日を守り、必ず提出すること。				
授業計画					
		週	授業内容	週ごとの到達目標	
前期	1stQ	1週	酸化剤と還元剤	酸化剤・還元剤について説明できる。	
		2週	酸化還元反応式	酸化還元反応式について説明できる。	
		3週	金属のイオン化傾向	金属のイオン化傾向について説明できる。	
		4週	電池	ダニエル電池、鉛蓄電池について説明できる。	
		5週	電池	一次電池、二次電池について説明できる。	
		6週	ファラデーの法則	電気分解反応について説明できる。	
		7週	ファラデーの法則	ファラデーの法則について説明できる。	
		8週	前期中間試験		
	2ndQ	9週	三態変化とエネルギー	状態変化とエネルギーの関係について説明できる。	
		10週	分子間力と融点・沸点	結合の種類と融点・沸点の関係について説明できる。	
		11週	蒸発と蒸気圧	気体の圧力の表し方や気液平衡について説明できる。	
		12週	気体の状態方程式	ボイル、シャルル、ボイル・シャルルの法則について説明できる。	
		13週	気体の状態方程式	気体の状態方程式について説明できる。	
		14週	混合気体の圧力	混合気体について説明できる。	
		15週	理想気体と実在気体	理想気体と実在気体の違いについて説明できる。	
		16週	前期末試験		
後期	3rdQ	1週	溶解と溶液	溶液のしくみについて説明できる。	
		2週	固体の溶解度と気体の溶解度	固体と気体の溶解度について説明できる。	
		3週	希薄溶液の性質	沸点上昇や浸透圧について説明できる。	
		4週	コロイド	コロイドについて説明できる。	
		5週	金属結晶・イオン結晶の構造	金属・イオン結晶について説明できる。	
		6週	熱化学方程式	熱化学方程式について説明できる。	
		7週	ヘスの法則	ヘスの法則について説明できる。	
		8週	後期中間試験		
	4thQ	9週	化学反応速度	反応速度の表し方について説明できる。	
		10週	化学平衡と平衡定数	化学平衡について説明できる。	
		11週	平衡移動の原理	平衡移動の原理について説明できる。	
		12週	安全	実験の基礎知識について説明できる。	
		13週	基本操作	基本的な実験操作について説明できる。	
		14週	非金属元素	非金属元素の単体や化合物について説明できる。	
		15週	非金属元素	非金属元素の単体や化合物について説明できる。	
		16週	学年末試験		
評価割合					

	試験	小テスト	課題			その他	合計
総合評価割合	70	20	10	0	0	0	100
基礎的能力	70	20	10	0	0	0	100
専門的能力	0	0	0	0	0	0	0
分野横断的能力	0	0	0	0	0	0	0