

Tokuyama College		Year	2022		Course Title	Chemistry I	
Course Information							
Course Code		0041		Course Category		General / Compulsory	
Class Format		Lecture		Credits		School Credit: 1	
Department		Department of Computer Science and Electronic Engineering		Student Grade		2nd	
Term		First Semester		Classes per Week		2	
Textbook and/or Teaching Materials		化学（第一学習社），スクエア最新図説化学（第一学習社）					
Instructor		Ohashi Masao					
Course Objectives							
複合分野の基礎となる基本的素養として、気体の法則、熱化学方程式、電池と電気分解および無機化学の基礎的なことから説明できる。							
Rubric							
	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		
気体の状態方程式	気体の状態方程式についての応用的な問題を解くことができる。		気体の状態方程式についての基礎的な問題を解くことができる。		気体の状態方程式についての基礎的な問題を解くことができない。		
熱化学方程式	熱化学方程式についての応用的な問題を解くことができる。		熱化学方程式についての基礎的な問題を解くことができる。		熱化学方程式についての基礎的な問題を解くことができない。		
電池と電気分解	電池と電気分解についての応用的な問題を解くことができる。		電池と電気分解についての応用的な問題を解くことができる。		電池と電気分解についての基礎的な問題を解くことができない。		
単体と化合物	元素の単体と化合物についての応用的な問題を解くことができる。		元素の単体と化合物についての基礎的な問題を解くことができる。		元素の単体と化合物についての基礎的な問題を解くことができない。		
Assigned Department Objectives							
到達目標 A 1							
Teaching Method							
Outline	化学は物質の構造と性質および変化に関する科学である。講義は、酸化・還元反応、無機化学の基礎的なことからについて明らかにし、それらにも基づいて物質の性質やその変化を説明できるようになることを目的とする。						
Style	講義を基本とする。毎回、学習シートを利用する。						
Notice	実験，演習を適宜行う。 2回の定期試験の平均点						
Characteristics of Class / Division in Learning							
☐ Active Learning		☐ Aided by ICT		☐ Applicable to Remote Class		☐ Instructor Professionally Experienced	
Course Plan							
			Theme		Goals		
1st Semester	1st Quarter	1st	ボイルの法則		ボイルの法則について理解する。		
		2nd	シャルルの法則とボイル・シャルルの法則		シャルルの法則とボイル・シャルルの法則について理解する。		
		3rd	気体の状態方程式		気体の状態方程式等について理解する。		
		4th	分子量の測定		分子量測定実験を行う		
		5th	反応熱と熱化学方程式		反応熱と熱化学方程式等について理解する。		
		6th	ヘスの法則		ヘスの法則等について理解する。		
		7th	電池		電池等について理解する。		
		8th	中間試験		1～7週の学習範囲から出題		
	2nd Quarter	9th	解説中間試験		中間試験の解答と解説を行う。		
		10th	電気分解		電気分解等について理解する。		
		11th	電気分解における量的関係		電気分解における量的関係等について理解する。		
		12th	非金属元素の単体と化合物I		非金属元素の単体と化合物等について理解する。		
		13th	非金属元素の単体と化合物II金属元素の単体とその化合物I		非金属元素および金属元素の単体と化合物等について理解する。		
		14th	金属元素の単体とその化合物II		金属元素の単体と化合物等について理解する。		
		15th	期末試験		10～14回の学習内容から出題		
		16th	答案返却など		期末試験の解答と解説		
Evaluation Method and Weight (%)							
	試験	発表	相互評価	態度	ポートフォリオ	その他	Total
Subtotal	100	0	0	0	0	0	100
気体の状態方程式	25	0	0	0	0	0	25
熱化学方程式	25	0	0	0	0	0	25
電池と電気分解	25	0	0	0	0	0	25
単体と化合物	25	0	0	0	0	0	25