

東京工業高等専門学校		開講年度	令和02年度 (2020年度)		授業科目	物質工学実験Ⅰ		
科目基礎情報								
科目番号	0082			科目区分	専門 / 必修			
授業形態	実験			単位の種別と単位数	履修単位: 3			
開設学科	物質工学科			対象学年	3			
開設期	前期			週時間数	6			
教科書/教材	プリント							
担当教員	城石 英伸,(伊藤 篤子),山本 祥正							
到達目標								
(1) 化学の各分野の基本的な実験の原理を理解できる。 (2) 具体的な実験操作を行える。 (3) 実験の再現が可能な実験操作手順を示し、実験結果を明瞭簡潔にまとめたレポートを作成できる。 (4) 様式に従い、かつ実験を正確に伝えるレポートが書けるようになる。 (5) 「実験」に関する技術を身に付ける。 (6) 濃度の計算が間違えずにできる。 (7) 正しい実験ノートを作成できる。 (8) コンピューターリテラシーと情報リテラシーを身に付ける。								
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		最低限の到達レベルの目安(可)		未到達レベルの目安	
評価項目1	化学の各分野の基本的な実験の原理を本科2年生が理解できるように説明できる。		化学の各分野の基本的な実験の原理を教員が理解できるように説明できる。		化学の各分野の基本的な実験の原理を資料を見ながら教員が理解できるように説明できる。		化学の各分野の基本的な実験の原理を資料をみても説明できない。	
評価項目2	具体的な実験操作を迅速に行える。		具体的な実験の操作を問題なく行える。		具体的な実験の操作を実験の時間内に行える。		具体的な実験操作を行えない。	
評価項目3	実験の再現が可能な実験操作手順を示し、実験結果を明瞭簡潔にまとめたレポートを作成できる。		本科2年生が理解できる程度に実験操作と実験結果をまとめたレポートを作成できる。		教員が理解できる程度に実験操作と実験結果をまとめたレポートを作成できる。		作成したレポートが第三者には理解できない。	
学科の到達目標項目との関係								
教育方法等								
概要	化学実験の基本的な単位操作を組み合わせた実験を行い、正確にデータを取得できるようになること。また、実験レポートの作成においては、実験の再現が可能な実験操作手順を示し、実験結果を明瞭簡潔にまとめる能力を身につけることを目標とする。							
授業の進め方・方法	2年生「物質工学基礎実験Ⅰ・Ⅱ」で基本的な実験単位操作を学んだあと、本科目では、専門化学(座学)の講義内容に基づいた基礎実験に臨む。実験スキルの向上を図るとともに専門化学の理解を深めるための科目である。また、4年生の「物質工学実験ⅢA・ⅢB」では考察力を評価するので、その前段階として実験結果をまとめる能力を培う科目とも位置づけている。							
注意点	前もって良くプリント等を読んで、それぞれの実験ではどのような試薬や器具が必要なのか、危険性についてはどうか、どのような操作を行うのか、またそれらはなぜ必要なのかを、よく勉強しておくこと。							
授業計画								
前期	1stQ	週	授業内容			週ごとの到達目標		
		1週	ガイダンス・安全教育・実験前講義①、情報処理演習			実験中の安全に配慮でき、データの取り扱いと定量分析を説明できる。		
		2週	実験① 1属、2属の分類、情報処理演習			定性分析のための化学反応を説明でき、正しく操作できる		
		3週	実験② 3属、4属の分類、情報処理演習			定性分析のための化学反応を説明でき、正しく操作できる		
		4週	実験③ 未知試料の分類、情報処理演習			定性分析のための化学反応を説明でき、正しく操作できる		
		5週	実験前講義②			各テーマの原理を説明できる。		
		6週	実験④－1 大腸菌の取扱いと増殖曲線の作成、酵素活の測定、電気泳動による分析			大腸菌の取扱いと増殖曲線の作成、酵素活の測定、電気泳動による分析を説明できる。		
		7週	実験④－2 大腸菌の取扱いと増殖曲線の作成、酵素活の測定、電気泳動による分析			大腸菌の取扱いと増殖曲線の作成、酵素活の測定、電気泳動による分析を説明できる。		
	8週	実験⑤ キレート滴定およびICP発光分光分析法による水の硬度測定			キレート滴定およびICP発光分光分析法を説明でき、水の硬度を正確に測定できる。			
	2ndQ	9週	実験⑥ 吸光光度法によるアルミホイル中の微量鉄の定量			吸光光度法を説明でき、アルミホイル中の微量鉄を定量できる。		
		10週	実験⑦ 色素増感太陽電池(ITO/ZnO/Eosin Y)の作製と評価			色素増感太陽電池の作製と評価を説明できる。		
		11週	実験⑧ 様々な分析機器による測定(XRD/TG-DTA/表面積計/電気化学測定)			様々な分析機器による測定(XRD/TG-DTA/表面積計/電気化学測定)を説明できる。		
		12週	発表会①			実験結果をパワーポイントでまとめることができる。		
		13週	発表会②			実験結果をパワーポイントでまとめることができる。		
		14週	復習テスト			実験の内容についての的確に答えることができる。		
		15週	レポート作成			実験操作および結果を明瞭簡潔にまとめることができる。		
16週								
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	化学実験	化学実験	実験の基礎知識(安全防具の使用法、薬品、火気の取り扱い、整理整頓)を持っている。	3	前1,前2,前3,前4,前5,前6,前7,前8,前9,前10,前11
				事故への対処の方法(薬品の付着、引火、火傷、切り傷)を理解し、対応ができる。	3	前1,前2,前3,前4,前5,前6,前7,前8,前9,前10,前11
				測定と測定値の取り扱いができる。	3	前1,前2,前3,前4,前5,前6,前7,前8,前9,前10,前11
				有効数字の概念・測定器具の精度が説明できる。	3	前1,前2,前3,前4,前5,前6,前7,前8,前9,前10,前11
				レポート作成の手順を理解し、レポートを作成できる。	3	前1,前2,前3,前4,前5,前6,前7,前8,前9,前10,前11
				ガラス器具の取り扱いができる。	3	前1,前2,前3,前4,前5,前6,前7,前8,前9,前10,前11
				基本的な実験器具に関して、目的に応じて選択し正しく使うことができる。	3	前1,前2,前3,前4,前5,前6,前7,前8,前9,前10,前11
				試薬の調製ができる。	3	前1,前2,前3,前4,前5,前6,前7,前8,前9,前10,前11
				代表的な無機化学反応により沈殿を作り、ろ過ができる。	3	前1,前2,前3,前4,前5,前6,前7,前8,前9,前10,前11
	工学基礎	工学実験技術(各種測定方法、データ処理、考察方法)	工学実験技術(各種測定方法、データ処理、考察方法)	物理、化学、情報、工学における基礎的な原理や現象を明らかにするための実験手法、実験手順について説明できる。	3	前1,前2,前3,前4,前5,前6,前7,前8,前9,前10,前11
				実験装置や測定器の操作、及び実験器具・試薬・材料の正しい取扱を身に付け、安全に実験できる。	3	前1,前2,前3,前4,前5,前6,前7,前8,前9,前10,前11
				実験データの分析、誤差解析、有効桁数の評価、整理の仕方、考察の論理性に配慮して実践できる。	3	前1,前2,前3,前4,前5,前6,前7,前8,前9,前10,前11
				実験テーマの目的に沿って実験・測定結果の妥当性など実験データについて論理的な考察ができる。	3	前1,前2,前3,前4,前5,前6,前7,前8,前9,前10,前11
				実験ノートや実験レポートの記載方法に沿ってレポート作成を実践できる。	3	前1,前2,前3,前4,前5,前6,前7,前8,前9,前10,前11

				実験データを適切なグラフや図、表など用いて表現できる。	3	前1,前2,前3,前4,前5,前6,前7,前8,前9,前10,前11
				実験の考察などに必要な文献、参考資料などを収集できる。	3	前1,前2,前3,前4,前5,前6,前7,前8,前9,前10,前11
				実験・実習を安全性や禁止事項など配慮して実践できる。	3	前1,前2,前3,前4,前5,前6,前7,前8,前9,前10,前11
				個人・複数名での実験・実習であっても役割を意識して主体的に取り組むことができる。	3	前1,前2,前3,前4,前5,前6,前7,前8,前9,前10,前11
				共同実験における基本的ルールを把握し、実践できる。	3	前1,前2,前3,前4,前5,前6,前7,前8,前9,前10,前11
				レポートを期限内に提出できるように計画を立て、それを実践できる。	3	前1,前2,前3,前4,前5,前6,前7,前8,前9,前10,前11
専門的能力	分野別の専門工学	化学・生物系分野	分析化学	いくつかの代表的な陽イオンや陰イオンの定性分析のための化学反応について理解できる。	4	前2,前3,前4
				陽イオンや陰イオンの関係した化学反応について理解し、溶液中の物質の濃度計算(定量計算)ができる。	4	前8
				キレート滴定についての原理を理解し、金属イオンの濃度計算ができる。	4	前8
				光吸収について理解し、代表的な分析方法について説明できる。	4	前9
				Lambert-Beerの法則に基づく計算をすることができる。	4	前9
				イオン交換による分離方法についての概略を説明できる。	4	前11
				無機および有機物に関する代表的な構造分析、定性、定量分析法等を理解している。	4	前11
				クロマトグラフィーの理論と代表的な分析方法を理解している。	4	前11
				特定の分析装置を用いた気体、液体、固体の分析方法を理解し、測定例をもとにデータ解析することができる。	4	前11
			基礎生物	原核生物と真核生物の違いについて説明できる。	4	
				核、ミトコンドリア、葉緑体、細胞膜、細胞壁、液胞の構造と働きについて説明できる。	4	
				葉緑体とミトコンドリアの進化の説について説明できる。	4	
				代謝、異化、同化という語を理解しており、生命活動のエネルギーの通貨としてのATPの役割について説明できる。	4	
				酵素とは何か説明でき、代謝における酵素の役割を説明できる。	4	
				光合成及び呼吸の大まかな過程を説明でき、2つの過程の関係を説明できる。	4	
				DNAの構造について遺伝情報と結びつけて説明できる。	4	
	分野別の工学実験・実習能力	化学・生物系分野【実験・実習能力】	分析化学実験	キレート滴定を理解し、錯体の濃度の計算ができる。	4	前8
				陽イオンおよび陰イオンのいずれかについて、分離のための定性分析ができる。	4	前2,前3,前4
				代表的な定性・定量分析装置としてクロマト分析(特にガスクロ、液クロ)や、物質の構造決定を目的とした機器(吸光光度法、X線回折、NMR等)、形態観察装置としての電子顕微鏡の中の代表的ないずれかについて、その原理を理解し、測定からデータ解析までの基本的なプロセスを行うことができる。	4	前11
			生物工学実験	適切な方法や溶媒を用いて、生物試料から目的の生体物質を抽出し、ろ過や遠心分離等の簡単な精製ができる。	4	前6,前7
				分光分析法を用いて、生体物質を定量することができる。	4	前6,前7
				クロマトグラフィー法または電気泳動法によって生体物質を分離することができる。	4	前6,前7
				酵素の活性を定量的または定性的に調べることができる。	4	前6,前7

評価割合							
	試験	発表	相互評価	態度	ポートフォリオ	レポート等	合計
総合評価割合	0	10	0	0	0	90	100
基礎的能力	0	5	0	0	0	0	5
専門的能力	0	5	0	0	0	90	95

分野横断的能力	0	0	0	0	0	0	0
---------	---	---	---	---	---	---	---