

茨城工業高等専門学校	開講年度	令和04年度(2022年度)	授業科目	分析化学特論
科目基礎情報				
科目番号	0004	科目区分	専門 / 選択	
授業形態	講義	単位の種別と単位数	学修単位: 2	
開設学科	専攻科 産業技術システムデザイン工学専攻 応用化学コース(2022年度以降入学生)	対象学年	専1	
開設期	後期	週時間数	2	
教科書/教材	教科書: 資料配布、参考書: 「分析化学における測定値の正しい取り扱い方」(上本道久, 日刊工業新聞社), 「これからの環境分析化学入門」(小熊幸一ら, 講談社), 「クリスチャン分析化学」(G.D.Christian, 原口訳, 丸善)など			
担当教員	澤井 光			
到達目標				
(1) 溶液内化学平衡について、熱力学的パラメータに基づく諸計算ができるようになること。 (2) データの統計的扱い方に習熟すること。 (3) 諸分析法の特徴を理解し、目的に応じて分析法の応用ができるようになること。				
ルーブリック				
評価項目1	理想的な到達レベルの目安 各種平衡論に基づく計算法を実試料分析に応用できる	標準的な到達レベルの目安 各種平衡論に基づく基本的計算法を理解している	未到達レベルの目安 各種平衡論に基づく基本的計算法の理解が不十分	
評価項目2	実験データの統計的処理ができる、推定・検定・品質管理に応用できる	実験データの統計的処理ができる、基本的な推定・検定ができる	実験データの統計的処理法の理解が不十分で、基本的な推定・検定ができない	
評価項目3	諸分析法の特徴を理解し、目的に応じて適切な分析法の選択・比較・適応・応用ができる	諸分析法の特徴を理解し、目的に応じて分析法を選択できる	諸分析法の特徴を理解不足で、目的に応じて分析法を選択できない	
学科の到達目標項目との関係				
学習・教育到達度目標 (B)				
教育方法等				
概要	(1) 分析化学の基礎である溶液内化学反応に重点を置き、溶液内化学平衡の概念について解説し、それに基づいた分析法への応用について述べる。 (2) 分析データの評価と整理についての統計的な取り扱いについて解説する。 (3) 環境分析分野における化学分析方法について解説する。 本講義は、地方自治体(環境センター)での勤務経験をもつ教員が、その経験を活かして実用化学分析に関する講義を行う。			
授業の進め方・方法	・本科における「分析化学Ⅰ」、「分析化学Ⅱ」、「環境化学基礎」、「機器分析」、「環境化学」、「物質工学実験Ⅲ(環境工学実験)」などと関連する内容であるので、良く復習し授業に臨むこと。 ・授業内で取り組む演習問題は必ず自らの力で解き、理解を深めること。			
注意点	・授業には関数電卓を必携すること。いくつかの演習ではMicrosoft Excelを利用することで、基本的な操作法を復習しておくこと。 ・本科目は隔年開講となるので2年生の受講も可能です。 ・開講されている年度については授業時間割で確認すること。			
授業の属性・履修上の区分				
<input type="checkbox"/> アクティブラーニング	<input checked="" type="checkbox"/> ICT 利用	<input checked="" type="checkbox"/> 遠隔授業対応	<input checked="" type="checkbox"/> 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	イオン強度・化学ポテンシャル、活量、活量係数の概念を理解する。	
		2週	平衡定数と自由エネルギーの関係を理解する。	
		3週	安定度定数、条件付き安定度定数の概念とその計算ができる。	
		4週	溶液のpHによる錯形成の影響の計算ができる。	
		5週	沈殿生成平衡を含む系での錯体形成反応の計算ができる。	
		6週	着色キレート錯体の吸光光度分析法への応用について理解する。	
		7週	EDTA-金属イオン錯体の錯形成平衡と定量分析への応用計算を理解する。	
		8週	実験データについての統計基礎事項(平均・分散・標準偏差・相対偏差などについて)について理解する。	
	4thQ	9週	t-test, f-test, 分散の比較による検定・推定の諸方法について理解する。	
		10週	検出限界と定量限界の概念を理解し、その値を計算できる。また誤差の伝播則を理解し、数値処理に応用できる。	
		11週	演習により分析データの統計的扱いについて具体的かつ総合的に理解する。	
		12週	環境試料のサンプリング、試料の分析前処理について操作の実際を理解する。	
		13週	環境試料の分析手法の選択、干渉抑制法などについて操作の実際を理解する。	
		14週	環境試料の化学形態(スペシエーション)分析について概念を理解し、関連する最先端の分析手法について理解を深める。	

		15週	(期末試験)				
		16週	総復習				
評価割合							
	試験	発表	相互評価	態度	ポートフォリオ	課題提出	合計
総合評価割合	70	0	0	0	0	30	100
基礎的能力	30	0	0	0	0	10	40
専門的能力	30	0	0	0	0	20	50
分野横断的能力	10	0	0	0	0	0	10