

茨城工業高等専門学校		開講年度	令和03年度 (2021年度)		授業科目	物質工学実験Ⅰ（無機）	
科目基礎情報							
科目番号	0037			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	国際創造工学科 化学・生物・環境系			対象学年	3		
開設期	通年			週時間数	3		
教科書/教材	茨城高専物質工学科編「無機化学実験」、参考書：増田秀樹、長嶋雲兵「ベーシックマスター無機化学」（オーム社）、平尾、田中、中平ら共著「無機化学－その現代的アプローチ第2版」（東京化学同人）						
担当教員	江川 泰暢,小松崎 秀人						
到達目標							
1. 実験装置・器具・情報機器等を利用して目的を達成する手法を理解・習得する。 2. 実験・演習を通じて工学の基礎に係わる知識を理解する。 3. 実験から得られたデータや演習内容について工学的に考察し説明・説得できる。 4. 自らの考えを論理的に記述することができる。 5. 討議やコミュニケーションすることができる。							
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	装置・器具・機器等を正確かつ安全に操作し、無機化学実験に必要な単位操作を身に付け、目的の実験を行うことができる。			装置・器具・機器等を操作して目的の無機化学反応を行うことができる。		装置・器具・機器等を適切に操作できず、目的の無機化学反応を行うことができない。	
評価項目2	実験を通して、講義で学んだ無機反応や実験上の注意点に関して理解を深め、その反応を説明できる。			実験を通して、講義で学んだ無機反応について理解を深め、その反応を概ね説明できる。		実験を通して、講義で学んだ無機反応について理解を深めることができない。	
評価項目3	実験から得られたデータや課題内容について、妥当性を確かめながら工学的に考えることができる。			実験から得られたデータや課題内容について考察し説明することができる。		実験から得られたデータや課題内容について説明することができない。	
評価項目4	実験から得られたデータや課題内容について、自らの考えを論理的にまとめ、記述することができる。			実験から得られたデータや課題内容について考察し記述することができる。		実験から得られたデータや課題内容について記述することができない。	
学科の到達目標項目との関係							
学習・教育到達度目標 (A) 学習・教育到達度目標 (C)							
教育方法等							
概要	無機化学で習った知識を実験を通して体得すると同時に、実験の基本的操作・技術・同定法を習得する。						
授業の進め方・方法	最初にガイダンスを行い、後は5テーマの実験を順次行う。事前に説明を加え、実験内容や無機反応の理解を深める。						
注意点	各実験テーマの目的と内容を十分予習の上、実験に臨んで欲しい。保護メガネは必ず持参すること。なお、本実験は、有機化学実験と対をなし、クラスの半数が無機化学実験を、残り半数が同時に有機化学実験を行い、半期で入れ替えを行う。物質工学実験Ⅰ（無機）および物質工学実験Ⅰ（有機）を受けて通年となり、3単位となる。この講義は公益財団法人研究所、国立研究所にて研究員の実務経験がある教員も担当する。(江川)						
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			
前期	1stQ	1週	オリエンテーション（1週）	無機実験における安全教育、レポートの書き方などのオリエンテーションを行うので、それを十分に理解する。			
		2週	鉛化合物の合成と粉末X線回折法による同定（3週）	四酸化三鉛の合成を通して、「焼く」、「煎る」などの技法を学ぶ。また、X線回折法の基本原理を理解する。			
		3週	コバルト(III)錯体の合成と色（4週）	3種のコバルト錯体を合成し、錯体の色の原因について理論的に理解する。			
		4週	pH滴定による酢酸のpKaの測定（1週）	pH滴定曲線の解析から、弱酸性の酸解離定数（Ka）を求める原理を学ぶ。			
		5週	アンモニアソーダ法による炭酸ナトリウムの合成（2週）	アンモニアソーダ法の原理を学ぶと共に、炭酸イオンと炭酸水素イオンの違いを理解する。			
		6週	硫酸銅五水和物の合成（2週）	硫酸銅の合成実験を通して、ろ過、濃縮、乾燥、再結晶などの基本操作を学ぶ。			
		7週	ディスカッション（2週）	実験、レポートについてディスカッションを行い、実験の理解を深める。			
		8週					
	2ndQ	9週					
		10週					
		11週					
		12週					
		13週					
		14週					
		15週					
		16週					
後期	3rdQ	1週					

		2週		
		3週		
		4週		
		5週		
		6週		
		7週		
		8週		
	4thQ	9週		
		10週		
		11週		
		12週		
		13週		
		14週		
		15週		
		16週		

評価割合			
	取組状況	レポート	合計
総合評価割合	50	50	100
基礎的能力	20	0	20
専門的能力	30	50	80
分野横断的能力	0	0	0