

沼津工業高等専門学校		開講年度	平成30年度 (2018年度)	授業科目	有機化学実験
科目基礎情報					
科目番号	2018-618		科目区分	専門 / 必修	
授業形態	実験・実習		単位の種別と単位数	履修単位: 4	
開設学科	物質工学科		対象学年	3	
開設期	後期		週時間数	8	
教科書/教材	学科で作成した実験書				
担当教員	青山 陽子, 後藤 孝信				
到達目標					
1. 実験の化学的原理について, 反応式を用いて説明できる。 2. 実験器具や試薬の取り扱いに慣れ, 安全に実験を行うことができる。 3. 実験結果について, 論理的な考察ができる。 4. 行った実験について, 適切な構成のレポートにまとめて期限内に提出することが出来る。					
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	<input type="checkbox"/> 実験の化学的原理について, 反応式を用いて反応機構を説明できる。	<input type="checkbox"/> 実験の化学的原理について, 反応式を用いて説明できる	<input type="checkbox"/> 実験の化学的原理について, 反応式を用いて説明できない		
評価項目 2	<input type="checkbox"/> 実験器具や試薬を適切に取り扱い, 安全に実験を行うことができる。	<input type="checkbox"/> 実験器具や試薬の取り扱いに慣れ, 安全に実験を行うことができる。	<input type="checkbox"/> 実験器具や試薬の取り扱いに慣れ, 安全に実験を行うことができない。		
評価項目 3	<input type="checkbox"/> 実験結果について, 論理的な考察ができる。	<input type="checkbox"/> 実験結果について, 考察ができる。	<input type="checkbox"/> 実験結果について, 考察ができない。		
評価項目 4	<input type="checkbox"/> 行った実験について, 適切な構成のレポートにまとめて期限内に提出することが出来る。	<input type="checkbox"/> 行った実験について, レポートにまとめて期限内に提出することが出来る。	<input type="checkbox"/> 行った実験について, レポートにまとめて期限内に提出することが出来ない。		
学科の到達目標項目との関係					
【本校学習・教育目標 (本科のみ)】 2					
教育方法等					
概要	本授業は, 有機化学実験を行う。有機化学実験の基礎を修得することを目的とし, 6つのテーマの実験を通し, 物質工学的な見方, 実験の進め方の理解へと発展させることが望まれる。具体的には, 有機化学実験の基本である, ガラス細工, 減圧蒸留, ろ過, 再結晶, 薄層クロマトグラフィー, 融点測定, 比旋光度測定の各操作を修得する。				
授業の進め方・方法	授業は物質工学棟学生実験室にて実施する。有機化学実験は, 実験レポート, 英語の単語テスト, 実験の取り組み方で評価する。ケガや病気により実験を実施できない場合は, 後日に日を設けて実験を実施する。				
注意点	1. 試験や課題レポート等は, JABEE、大学評価・学位授与機構、文部科学省の教育実施検査に使用することがあります。 2. 授業参観される教員は当該授業が行われる少なくとも1週間前に教科目担当教員へ連絡してください。				
授業計画					
後期	3rdQ	週	授業内容	週ごとの到達目標	
		1週	オリエンテーション	実験安全教育と有機化学実験の基本操作の説明	
		2週	ガラス細工	有機化学で用いるキャピラリー等のガラス細工が一人で製作できる。	
		3週	実験準備		
		4週	有機化学実験の基本操作①	吸引ろ過、再結晶、抽出、TLCの操作が出来る。	
		5週	実験ガイダンスPart 1	Part 1の3つの実験のガイダンス	
		6週	安息香酸エステル合成	エステル化反応に用いる冷却管、精製に用いる分液ろと、蒸留装置を正しく使うことができる。	
		7週	ホストゲスト相互作用によるオレイン酸の単離	脂肪酸混合物から、オレイン酸を尿素包接化合物として分離することにより、分子構造と分子間力の関係を理解できる。	
	8週	アセトアニリドの合成	アニリンのアセチル化反応を行う。吸引ろ過、再結晶、融点測定の操作ができる。		
	4thQ	9週	実験器具の入替え、オリエンテーション Part 2	Part 2の実験に関する原理の説明と注意事項	
		10週	安息香酸メチルエステルのニトロ化	求電子置換反応を理解しどの異性体が多く生成されるか予測できる。	
		11週	カニツアロ反応	一人で全ての一連の反応と分離操作を行うことができる。	
		12週	旋光計による光学異性体の確認と観察	レモンの果皮からリモネンを抽出し、旋光計を使って旋光度を測定できる。また標準試料から検量線を作成し、比旋光度を求めることができる。	
		13週	実験ガイダンスPart 3	高分子化学実験のガイダンス	
		14週	ポリ酢酸ビニルの合成	ビニル化合物の付加重合反応が出来る。	
		15週	実験器具片付け	実験器具の片付けを行い、破損や数の足りない器具をチェックする。	
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	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					
				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					
				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					
				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					
				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					
				実験データを適切なグラフや図、表などを用いて表現できる。	3					
				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					
				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					
				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					
				共同実験における基本的ルールを把握し、実践できる。	3					
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									
専門的能力	分野別の専門工学	化学・生物系分野	有機化学	有機物が炭素骨格を持つ化合物であることを説明できる。	3					
				代表的な官能基を有する化合物を含み、IUPACの命名法に基づき、構造から名前、名前から構造の変換ができる。	3					
				σ 結合と n 結合について説明できる。	3					
				混成軌道を用い物質の形を説明できる。	3					
				誘起効果と共鳴効果を理解し、結合の分極を予測できる。	3					
				σ 結合と n 結合の違いを分子軌道を使い説明できる。	3					
				ルイス構造を書くことができ、それを利用して反応に結びつけることができる。	3					
				共鳴構造について説明できる。	3					
				炭化水素の種類と、それらに関する性質および代表的な反応を説明できる。	3					
				分子の三次元的な構造がイメージでき、異性体について説明できる。	3					
				構造異性体、シス・トランス異性体、鏡像異性体などを説明できる。	3					
				化合物の立体化学に関して、その表記法により正しく表示できる。	3					
				代表的な官能基に関して、その構造および性質を説明できる。	3					
				それらの官能基を含む化合物の合成法およびその反応を説明できる。	3					
	代表的な反応に関して、その反応機構を説明できる。	3								
	電子論に立脚し、構造と反応性の関係が予測できる。	2								
	反応機構に基づき、生成物が予測できる。	2								
	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】	有機化学実験	加熱還流による反応ができる。	4					
				蒸留による精製ができる。	4					
				吸引ろ過ができる。	4					
				再結晶による精製ができる。	4					
				分液漏斗による抽出ができる。	4					
				薄層クロマトグラフィによる反応の追跡ができる。	4					
				融点または沸点から生成物の確認と純度の検討ができる。	4					
				収率の計算ができる。	4					
			分析化学実験	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					
				固体、液体、気体の定性・定量・構造解析・組成分析等に関して必要な特定の分析装置に関して測定条件を選定し、得られたデータから考察をすることができる。	3					
				分野横断的能力	態度・志向性(人間力)	態度・志向性	態度・志向性	周囲の状況と自身の立場に照らし、必要な行動をとることができる。	2	
自らの考えで責任を持つてものごとに取り組むことができる。								2		
目標の実現に向けて計画ができる。								2		
目標の実現に向けて自らを律して行動できる。								2		
チームで協調・共同することの意義・効果を認識している。	2									
チームで協調・共同するために自身の感情をコントロールし、他者の意見を尊重するためのコミュニケーションをとることができる。	2									
当事者意識をもってチームでの作業・研究を進めることができる。	2									
チームのメンバーとしての役割を把握した行動ができる。	2									
適切な方向性に沿った協調行動を促すことができる。	3									

			リーダーシップを発揮する(させる)ためには情報収集やチーム内での相談が必要であることを知っている	3	
--	--	--	--	---	--

評価割合							
	試験	小テスト	相互評価	態度	ポートフォリオ	レポート	合計
総合評価割合	0	20	0	10	0	70	100
基礎的能力	0	20	0	10	0	70	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