

久留米工業高等専門学校		開講年度	平成28年度 (2016年度)		授業科目	基礎有機化学Ⅱ	
科目基礎情報							
科目番号	0148			科目区分	専門 / 必修		
授業形態	授業			単位の種別と単位数	履修単位: 1		
開設学科	生物応用化学科			対象学年	3		
開設期	前期			週時間数	2		
教科書/教材	教科書：荒井貞夫著，「工学のための有機化学」，サイエンス社参考書：「マクマリー有機化学上・中・下」，東京化学同人「ウォーレン有機化学上・下」，東京化学同人「ストライトウィーザー有機化学解説上・下」，廣川書店 他						
担当教員	渡邊 勝宏						
到達目標							
1. 原子の構造・電子配置，化学結合を理解する。 2. 有機化合物の構造を立体的視点で理解する。 3. 有機反応における電子の動きを理解する。							
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	原子の構造・電子配置，化学結合が十分理解できる。			原子の構造・電子配置，化学結合が理解できる。		原子の構造・電子配置，化学結合が理解できない。	
評価項目2	有機化合物の構造を立体的視点で十分理解できる。			有機化合物の構造を立体的視点で理解できる。		有機化合物の構造を立体的視点で理解できない。	
評価項目3	有機反応における電子の動きを十分理解できる。			有機反応における電子の動きを理解できる。		有機反応における電子の動きが理解できない。	
学科の到達目標項目との関係							
教育方法等							
概要	有機化合物の化学構造，物理的・化学的性質を官能基の性質に分類し系統的に学習し，より専門的な有機化学を学ぶための基礎知識を養う。						
授業の進め方・方法	基本的な座学スタイルで授業を進める。分子の構造や名称等ある程度暗記もいたし方ないが，丸暗記に頼ってはいは理解は深まらない。有機反応の電子の流れ（有機電子論・有機反応機構）の基礎を体得し，高学年開講の応用科目につなげていく必要がある。						
注意点	有機化学は生物化学系・応用化学系必須の学問であるという認識を持ってほしい。授業で学んだ内容は，反復的に自学自習されることを推奨する。						
授業計画							
		週	授業内容		週ごとの到達目標		
前期	1stQ	1週	基礎有機化学Ⅰ内容復習				
		2週	アルキン（１）－アルキンの命名法，アルキンの構造－		IUPAC命名法に準じたアルキンの命名法を理解する		
		3週	アルキン（２）－アルキンの合成，アルキンの反応－		アルキンの求電子付加反応について理解する		
		4週	芳香族化合物（１）－ベンゼン誘導体の命名法－		ベンゼン及びその誘導体の命名及び構造を理解する		
		5週	芳香族化合物（２）－ベンゼンの安定性と構造－		ベンゼンの安定性と構造について理解する		
		6週	芳香族化合物（３）－求電子置換反応（１）－		求電子置換反応について理解する		
		7週	芳香族化合物（４）－求電子置換反応（２）－		求電子置換反応について理解する		
		8週	中間まとめ				
	2ndQ	9週	立体化学入門（１）－エナンチオマー－		鏡像異性体（エナンチオマー）について理解する		
		10週	立体化学入門（２）－立体配置の表示法－		立体配置の決定法について理解する		
		11週	立体化学入門（３）－ジアステレオマーとメソ化合物－		ジアステレオマーとメソ化合物について理解する		
		12週	ハロゲン化アルキル（１）－ハロゲン化アルキルの命名法，ハロゲン化アルキルの合成－		ハロゲン化アルキルの命名法，ハロゲン化アルキルの合成について理解する		
		13週	ハロゲン化アルキル（２）－ハロゲン化アルキルの求核置換反応（１）－		S _N 2反応について理解する		
		14週	ハロゲン化アルキル（３）－ハロゲン化アルキルの求核置換反応（２）－		S _N 1反応について理解する		
		15週	ハロゲン化アルキル（４）－脱離反応，有機金属試薬－		E ₂ ，E ₁ 脱離反応，有機金属試薬について理解する		
		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	
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π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		
				σ結合とπ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		
				芳香族性についてヒュッケル則に基づき説明できる。	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、シーストランス異性体、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	

評価割合							
	試験	発表	相互評価	態度	ポートフォリオ	その他	合計
総合評価割合	100	0	0	0	0	0	100
基礎的能力	0	0	0	0	0	0	0
専門的能力	100	0	0	0	0	0	100
分野横断的能力	0	0	0	0	0	0	0