

沼津工業高等専門学校		開講年度	平成31年度 (2019年度)		授業科目	有機化学Ⅱ	
科目基礎情報							
科目番号		2019-594		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		物質工学科		対象学年		3	
開設期		前期		週時間数		2	
教科書/教材		David R. Klein著 (2017)「クライン有機化学上」(岩澤伸治監訳) 東京化学同人					
担当教員		山根 説子					
到達目標							
1. ハロゲン化アルキルのSN2反応、SN1反応、E1反応、E2反応の違いを理解し、反応機構が説明できる。 2. アルケン、アルキンの構造、一般的性質、および求電子付加反応が説明できる。							
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		□ハロゲン化アルキルのSN2反応、SN1反応、E1反応、E2反応の違いを理解し、反応機構が説明でき、反応物、反応条件から生成物が推定できる。		□ハロゲン化アルキルのSN2反応、SN1反応、E1反応、E2反応の違いを理解し、反応機構が説明できる。		□ハロゲン化アルキルのSN2反応、SN1反応、E1反応、E2反応の違いを理解し、反応機構が説明できない。	
評価項目2		□アルケン、アルキンの構造、一般的性質、および求電子付加反応を推定し、説明できる。		□アルケン、アルキンの構造、一般的性質、および求電子付加反応が説明できる。		□アルケン、アルキンの構造、一般的性質、および求電子付加反応が説明できない。	
評価項目3							
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		有機化合物は、身の回りの製品や生体内を構成している重要な物質である。有機化合物の物性・反応・合成および、分子レベルで機能性が異なることの基礎を学習する。本科目は物質工学科2年次に学習済みの有機化学Iより継続する内容であり、置換反応や脱離反応アルケンとアルキンの構造および性質について電子の動きを意識して理解し、以降の有機化学の学習につながる知識・思考力を習得する。					
授業の進め方・方法		授業は講義形式で行う。					
注意点		評価については、評価割合に従って行います。ただし、適宜再試や追加課題を課し、加点することがあります。中間試験を授業時間内に実施することがあります。					
授業計画							
		週	授業内容		週ごとの到達目標		
前期	1stQ	1週	ガイダンス		置換反応、脱離反応、アルケンおよびアルキンへの付加反応の種類を理解できる。		
		2週	ハロゲン化アルキル		ハロゲン化アルキルの構造を説明でき、命名できる。		
		3週	SN2反応		SN2反応機構を説明できる。 SN2反応の立体特異性を説明できる。		
		4週	SN1反応		SN1反応機構を説明できる。		
		5週	SN2とSN1反応の優先性		反応条件からSN2、SN1反応のどちらが優先的におこるか説明できる。		
		6週	アルケン		アルケンを命名できる。 アルケンの安定性を説明できる。		
		7週	E2反応		E2反応機構を説明できる。		
		8週	E1反応		E1反応機構を説明できる。		
	2ndQ	9週	置換反応と脱離反応の競合		反応条件から置換反応、脱離反応の生成物を説明できる。		
		10週	アルケンの付加反応1		アルケンへの付加、位置選択性を反応機構を用いて説明できる。		
		11週	アルケンの付加反応2		アルケンへの水和反応を説明できる。		
		12週	アルキン		アルキンを命名できる。 アルキンの化学的性質を説明できる。		
		13週	アルキンの付加反応1		アルキンの付加反応、位置選択性を反応機構を用いて説明できる。		
		14週	アルキンの付加反応2		アルキンの水和反応、ハロゲン化反応を反応機構を用いて説明できる。		
		15週	合成戦略		アルケン、アルキンの付加反応の例を用いて、生成物を予測することができる。		
		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(一般)	化学(一般)	構造式や電子式により分子を書き表すことができる。	3	前1
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	前1
				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	前1,前6,前12
				σ結合とπ結合について説明できる。		3	前1,前6,前12
				混成軌道を用い物質の形を説明できる。		3	前1
				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	前1

			σ結合とπ結合の違いを分子軌道を使い説明できる。	3	前1,前6,前12
			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	前1
			共鳴構造について説明できる。	3	前1
			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	前1
			芳香族性についてヒュッケル則に基づき説明できる。	3	前1
			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	前1,前6,前12
			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	前1,前6,前12
			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	前1,前6,前12
			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	前2,前3,前4,前5,前7,前8,前9,前10,前11,前13,前14,前15
			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	前2,前3,前4,前5,前7,前8,前9,前10,前11,前13,前14,前15
			代表的な反応に関して、その反応機構を説明できる。	3	前2,前3,前4,前5,前7,前8,前9,前10,前11,前13,前14,前15

評価割合

	試験	小テスト	小テスト2	合計
総合評価割合	80	20	0	100
基礎的能力	40	20	0	60
専門的能力	40	0	0	40
分野横断的能力	0	0	0	0