

東京工業高等専門学校		開講年度	令和03年度 (2021年度)	授業科目	有機化学II
科目基礎情報					
科目番号	0123	科目区分	専門 / 必修		
授業形態	授業	単位の種別と単位数	学修単位: 2		
開設学科	物質工学科	対象学年	4		
開設期	前期	週時間数	2		
教科書/教材	マクマリー 有機化学概説 東京化学同人				
担当教員	町田 茂				
目的・到達目標					
有機化合物の性質や有機反応を電荷の偏りや電子の流れで理解するために、芳香族化合物、立体化学、ハロゲン化アルキル、酸素あるいは硫黄を含む化合物の性質および反応性について学ぶ。					
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	最低限の到達レベルの目安(可)	未到達レベルの目安	
評価項目1	IUPACの命名法を十分に理解し、複雑な構造のベンゼン誘導体、ハロゲン化アルキル、酸素あるいは硫黄を含む化合物について構造から名前、名前から構造の変換ができる。	IUPACの命名法を理解し、標準的な構造のベンゼン誘導体、ハロゲン化アルキル、酸素あるいは硫黄を含む化合物について構造から名前、名前から構造の変換ができる。	UPACの命名法の基礎を理解し、簡単な構造のベンゼン誘導体、ハロゲン化アルキル、酸素あるいは硫黄を含む化合物について構造から名前、名前から構造の変換ができる。	IUPACの命名法の基礎が理解できず、簡単なベンゼン誘導体、ハロゲン化アルキル、酸素あるいは硫黄を含む化合物について構造から名前、名前から構造の変換ができない。	
評価項目2	複雑なベンゼン誘導体の性質、反応性、配向性を説明できる。	標準的なベンゼン誘導体の性質、反応性、配向性を説明できる。	簡単なベンゼン誘導体の性質、反応性、配向性を説明できる。	ベンゼン誘導体の性質、反応性、配向性を説明できない。	
評価項目3	複雑な化合物について、立体化学の表記方法、異性体を説明できる	標準的な化合物について、立体化学の表記方法、異性体を説明できる。	簡単な化合物について、立体化学の表記方法、異性体を説明できる。	立体化学の表記方法、異性体を説明できない。	
評価項目4	複雑なハロゲン化アルキルの性質、反応性を説明できる。	標準的なハロゲン化アルキルの性質、反応性を説明できる。	簡単なハロゲン化アルキルの性質、反応性を説明できる。	ハロゲン化アルキルの性質、反応性を説明できない。	
評価項目5	複雑な酸素あるいは硫黄を含む化合物の性質、反応性を説明できる。	標準的な酸素あるいは硫黄を含む化合物の性質、反応性を説明できる。	簡単な酸素あるいは硫黄を含む化合物の性質、反応性を説明できる。	酸素あるいは硫黄を含む化合物の性質、反応性を説明できない。	
評価項目6					
評価項目7					
評価項目8					
評価項目9					
学科の到達目標項目との関係					
教育方法等					
概要	有機化学 I では、アルカン、アルケン、アルキンの性質や反応の機構を電荷の偏りや電子の流れで理解するために必要な基礎的な知識を学んだ。有機化学 II では、芳香族化合物、立体化学、ハロゲン化アルキル、酸素あるいは硫黄を含む化合物の性質および反応の機構を、電荷の偏りや電子の流れで理解するために必要な基礎的な知識を学ぶことを目的としている。電荷の偏りや電子の流れで性質や反応を理解できるようになれば、有機化学は暗記科目ではなくなる。				
授業の進め方と授業内容・方法	この科目は、企業で有機機能性材料の研究開発を行っていた教員が、その経験を活かし、有機化合物の合成や物性について講義形式で授業を行うものである。学修単位科目であるので、事前・事後学習として、予習復習を行うこと。各定期試験までに教科書の2章分を講義する。講義の最初でも前回の講義内容についてもう一度話をするが、基礎科目は反復的な学習が重要なので自宅での復習を必ず行うこと。講義の中で教科書の重要な箇所には印をつけるように言うので、板書内容と併せて重点をおいて復習すると効率が良い。				
注意点	化学 V と有機化学 I で学んだことを良く復習して講義に臨むこと。有機化学 II は基礎科目なので、理解できていない章がないようにすることが重要である。授業の予習・復習及び演習については自学自習により取り組み学修すること。				
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 type="checkbox"/> ICT 利用		<input 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・方法	週ごとの到達目標		
前期	1stQ	1週	芳香族化合物の共鳴構造、芳香族の命名法について学ぶ。	芳香族化合物の共鳴構造、芳香族の命名法について説明できる。	
		2週	芳香族求電子置換反応について学ぶ。	芳香族求電子置換反応について説明できる。	
		3週	芳香族求電子置換反応における置換基効果、配向性について学ぶ。	芳香族求電子置換反応における置換基効果、配向性について説明できる。	
		4週	芳香族化合物の酸化、還元、レトロシンセシスについて学ぶ。	芳香族化合物の酸化、還元、レトロシンセシスについて説明できる。	
		5週	キラリティー、光学活性、比旋光度について学ぶ。	キラリティー、光学活性、比旋光度について説明できる。	
		6週	立体配置の表示、エナンチオマーについて学ぶ。	立体配置の表示、エナンチオマーについて説明できる。	
		7週	ジアステレオマー、メソ体、ラセミ体について学ぶ。	ジアステレオマー、メソ体、ラセミ体について説明できる。	
		8週	前期中間試験		
	2ndQ	9週	ハロゲン化アルキルの命名法、製造方法、Grignard反応について学ぶ。	ハロゲン化アルキルの命名法、製造方法、Grignard反応について説明できる。	
		10週	ハロゲン化アルキルの求核置換反応について学ぶ。	ハロゲン化アルキルの求核置換反応について説明できる。	

	11週	ハロゲン化アルキルの脱離反応について学ぶ。	ハロゲン化アルキルの脱離反応について説明できる。
	12週	アルコール, エーテル, フェノールの命名法, 水素結合, 酸性度について学ぶ。	アルコール, エーテル, フェノールの命名法, 水素結合, 酸性度について説明できる。
	13週	アルコール, エーテル, フェノールの合成法について学ぶ。	アルコール, エーテル, フェノールの合成法について説明できる。
	14週	アルコール, エーテル, フェノールの反応について学ぶ。	アルコール, エーテル, フェノールの反応について説明できる。
	15週	チオール, スルフィドについて学ぶ。	チオール, スルフィドについて説明できる。
	16週		

評価割合

	試験	発表	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	80	0	0	0	0	20	100
基礎的能力	0	0	0	0	0	0	0
専門的能力	80	0	0	0	0	20	100
分野横断的能力	0	0	0	0	0	0	0