

茨城工業高等専門学校		開講年度	令和02年度 (2020年度)	授業科目	化学通論Ⅱ
科目基礎情報					
科目番号	0030		科目区分	専門 / 選択	
授業形態	講義		単位の種別と単位数	履修単位: 2	
開設学科	国際創造工学科 情報系		対象学年	3	
開設期	通年		週時間数	2	
教科書/教材	前期（有機化学分野）教科書：川端潤 著「ビギナーズ有機化学第2版」（化学同人）； 後期（物理化学分野）教科書：特に指定しない 参考書：化学（数研出版），物理化学の基礎 P.W.ATKINS,M.J.Clugston著、千原秀昭・稲葉草訳、東京化学同人				
担当教員	宮下 美晴,岩浪 克之				
到達目標					
1．描かれた有機化合物の構造式を見れば、化合物の三次元的な構造がわかるようにする。 2．基礎的な有機反応を有機電子論に立脚し、電子の巻き矢印を用い反応機構を示せるようにする。 3．分子軌道論の概略を習得する。 4．温度や圧力あるいは濃度による物性の変化を理解し、その変化を定量的に扱えるようにする。 5．化学平衡について理解し、気体反応についても平衡計算ができるようにする。 6．反応速度が温度や濃度によりどのような影響を受けるかを理解する。					
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	未知の有機化合物でも構造式を見れば三次元的な構造がわかる。		講義で習った化合物について、構造式を見れば三次元的な構造がわかる。		左記ができない。
評価項目 2	特定の官能基を有する有機化合物の性質を説明することができる。		特定の官能基を有する有機化合物の性質を選択肢から選ぶことができる。		特定の官能基を有する有機化合物の性質を選択肢から選ぶことができない。
評価項目 3	反応スキームを見れば、電子の巻き矢印を用いて反応機構をかける。		講義で扱った反応であれば、電子の巻き矢印を用いて反応機構をかける。		左記ができない。
評価項目 4	理想気体の方程式において、圧力、体積の単位を気体定数にあわせて正しく計算できる。		理想気体の方程式において、圧力、体積の単位を気体定数にあわせなければならないことを理解しているが、単位の換算が正しくできない。		理想気体の方程式において、圧力、体積の単位を気体定数にあわせなければならないことを理解していない。
評価項目 5	理想気体と実在気体の違いを正確に説明できる。		理想気体と実在気体の違いを説明できる。		左記ができない。
評価項目 6	混合気体の分圧の計算が正確にできる。		混合気体の分圧の計算ができる。		左記ができない。
評価項目 7	平衡の記述（質量作用の法則）を正確に説明できる。		平衡の記述（質量作用の法則）を説明できる。		左記ができない。
評価項目 8	反応速度の定義を理解して正確に説明できる。		反応速度の定義を理解して説明できる。		左記ができない。
学科の到達目標項目との関係					
学習・教育到達度目標 (A)					
教育方法等					
概要	前期は有機化学における有機化学物の構造、表記方法、官能基の持つ性質、有機電子論に立脚した有機反応、反応機構などを学ぶ。 後期は物理化学における気体や液体の性質を定量的な扱い、化学反応に関わる物質の量的変化、さらに、化学反応速度の定義、式の誘導、反応機構との関係等を学ぶ。				
授業の進め方・方法	前期（有機化学分野）は教科書と板書を併用し進める。 後期（物理化学分野）は補足資料を配布しつつ板書やスライドを使って講義を進める。				
注意点	化学通論Ⅱは通年で行う科目であるが、前期は有機化学の分野を、後期は物理化学の分野を学び、その総合評価で合否が判定される。 必要に応じて課題を課し、評価に加えるので必ず提出すること。				
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・有機化学の基礎	有機化学の全体像について説明できる。	
		2週	化学結合と電子構造	結合の成り立ち、共有結合、混成軌道について説明できる。	
		3週	電子の動きと共鳴	電子の動きを理解して、共鳴を表記することができる。	
		4週	化合物の分類および命名	有機化合物の分類を理解して、簡単な化合物の命名ができる。	
		5週	シス・トランス異性と立体配座	構造式をもとにして構造式から化合物の3次元把握ができる。	
		6週	キラル炭素と鏡像異性	構造式をもとにして構造式から化合物の3次元把握ができる。	
		7週	(中間試験)		
		8週	有機化学反応の分類と進み方	有機化学反応の種類について理解して、反応の進み方について説明できる。	
	2ndQ	9週	ハロアルカンの求核置換反応	ハロアルカンの求核置換反応について説明できる。	
		10週	アルケンの求電子付加反応	アルケンの求電子付加反応について説明できる。	
		11週	ベンゼンの構造	ベンゼンの構造および芳香族性について説明できる。	
		12週	ベンゼンの求電子置換反応	ベンゼンの求電子置換反応について説明できる。	

後期		13週	カルボニル化合物と求核付加反応	カルボニル化合物と求核付加反応について説明できる。
		14週	カルボン酸と誘導体	カルボン酸と誘導体の性質と反応について説明できる。
		15週	(期末試験)	
		16週	総復習	前期分の総復習を行う
	3rdQ	1週	Boyle-Charlesの法則	Boyle-Charlesの法則
		2週	状態方程式	気体定数、理想気体の状態方程式
		3週	演習 I	演習問題によりこれまで学習した内容の理解を深める
		4週	混合気体	分圧と全圧
		5週	Raoultの法則	蒸気圧降下、モル沸点上昇
		6週	演習 II	演習問題によりこれまで学習した内容の理解を深める
		7週	(中間試験)	
		8週	化学平衡	可逆反応と不可逆反応、化学平衡の概念、質量作用の法則
	4thQ	9週	平衡定数	濃度平衡定数、圧平衡定数
		10週	Le Chatelierの原理	濃度変化や圧変化による平衡への影響、温度変化による平衡への影響
		11週	演習 III	演習問題によりこれまで学習した内容の理解を深める
		12週	反応速度とは	反応速度の定義、反応速度に影響する因子（濃度、温度、触媒など）、反応速度の濃度依存性、反応速度定数や反応次数の意味
		13週	1 次反応、2 次反応	微分型速度式、積分型速度式
		14週	演習 IV	演習問題によりこれまで学習した内容の理解を深める
		15週	(期末試験)	
		16週	総復習	後期分の総復習を行う

評価割合

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