東京工業高等専	門学校	開講年度	平成	31年度 (2	019年度)		授	 業科目	化学V			
科目基礎情報	או ננו	X/ - 11 411/1	1 /3/	<u> </u>	<u>017十/又)</u>		12	**************************************	I C J V			
1	0118				科目区分 一般 / 必修							
授業形態	講義				単位の種別と単位数 履修単位: 1							
開設学科	機械工学科				対象学年 3			3	X			
開設期	前期				週時間数			2				
教科書/教材	(東京書籍)	(東京書籍) 化学・ニューステップアップ化学・図説化学 (森北出版) 例題で学ぶ基礎化学										
担当教員	小野勇											
到達目標												
物質は大きく分けると、無機化合物と有機化合物に分類される。まず、有機化合物がどのような化合物であるかを説明できるようになること。 次いで、官能基に着目して有機化合物をさらにいくつかのグループに分類できるようになり、それぞれの性質や反応性を説明できるようになる こと。高校の教科書に記載された有機化合物の基本的な知識の定着が目標となる。												
ルーブリック												
	理想的な	到達レベルの目	1安 相	標準的な到達し	レベルの目安	最低 (可)	限の	到達レベノ	レの目安	未到達レベルの目安		
有機化合物の特徴と構造	しかたを	物の特徴と分類 説明でき、化学 ることができる	式	月機化合物の物 プンかたを説明			有機化合物の特徴と分類の しかたがわかる。		と分類の	有機化合物の特徴と分類の しかたがわからない。		
炭化水素	ることが	の構造式を記述でき、性質およ 反応について高 できる。	ばぱ	炭化水素の構造、性質につい 対明ができる。	ハて標準的な	炭化水素の 簡単な性質 できる。		の構造やそれらの 質について説明が		炭化水素の構造やそれらの 簡単な性質について説明で きない。		
酸素を含む有機化合物	酸素を含 造式を記 び基本的	ル、エーテルな む有機化合物の 述でき、性質は な反応について ができる。	構造	アルコール、2 俊素を含む有 造式が記述で いて標準的な記	機化合物の構 き、性質につ	酸素類や	アルコール、エーテルが酸素を含む有機化合物の類やそれらの簡単な性質ついて説明できる。		合物の分 は性質に	アルコール、エーテルなど 酸素を含む有機化合物の分 類やそれらの簡単な性質に ついて説明できない。		
芳香族化合物	述するこ よび基本	合物の構造式を とができ、性質 的な反応につい 明ができる。	おり	売香族化合物の ☆でき、性質の な説明ができ	こついて標準	50		合物の分類 な性質に1 。		芳香族化合物の分類やそれ らの簡単な性質について説 明できない。		
学科の到達目標項目	 との関係		•			•				•		

学科の到達目標項目との関係

教育	 . 、	_

3/11 37 3724 13	
概要	2 年生までに学習した化学 I ~化学 IV、ものづくり基礎工学とともに、化学および工学の基礎科目として位置づけられる。有機化合物の特徴と構造について学習した後、基本的な化合物の反応性と性質を学ぶ。
授業の進め方・方法	高校の検定教科書を使用して、単元ごとに理解すべき要点を説明していく。具体的には、第5編「有機化合物」を学習する。毎回教科書 1 節分(5~10ページ程度)の目安で進めていく。問題集も購入済みであるので、予習・復習に役立てること。
注意点	本科目の成績は定期試験のみならず、予習・復習等の自学自習の実施状況も考慮して判断される。したがって自学自習の習慣も身につけることが重要である。 化学 I ~化学IV の内容を適宜復習すること。講義用ノートを準備し、授業に集中すること。

授業計画

技耒訂し	쁵			1
		週	授業内容	週ごとの到達目標
前期		1週	1章 有機化合物の特徴と構造 1. 有機化合物の構造	有機化合物の多様性を説明できる。炭化水素の分類が できる。官能基を分類できる。
		2週	1章 有機化合物の特徴と構造 1. 有機化合物の構造 2. 有機化合物の構造式の決 定	有機化合物を構造式で示し、異性体の説明ができる。 有機化合物の構造式が決定できる。
		3週	2章 炭化水素 1.飽和炭化水素	アルカン・シクロアルカンの構造や基本的な反応について説明できる。
		4週	2章 炭化水素 2. 不飽和炭化水素	アルケン・アルキンの構造や基本的な反応について説 明ができる。シスートランス異性体を説明できる。
	1stQ	5週	3章 酸素を含む有機化合物 1. アルコールとエーテル	アルコールを構造に着目して分類でき、性質や基本的 な反応について説明できる。アルコールとエーテルの 違いを説明できる。
		6週	3章 酸素を含む有機化合物 2. アルデヒドとケトン	カルボニル化合物の構造を理解し、アルデヒドとケトンの構造および性質の違い、基本的な反応について説明できる。
		7週	3章 酸素を含む有機化合物 3. カルボン酸とエステル	カルボン酸の誘導体を構造に着目して分類でき、性質 や反応について説明できる。鏡像異性体について説明 できる。
		8週	中間試験	前半の学習内容を確認する。
		9週	3章 酸素を含む有機化合物 3.カルボン酸とエステル 4、油脂とセッケン	エステル化反応や油脂のケン化について説明ができる。 また、界面活性剤のはたらきを説明できる。
		10週	4章 芳香像化合物 1.芳香族炭化水素	芳香族炭化水素の構造異性体について説明できる。また、ハロゲン化やスルホン化などの基本的な置換反応の種類を挙げることができる。
	2ndQ	11週	4章 芳香像化合物 2.酸素を含む芳香族化合物	フェノール類の性質をアルコールと比較して説明できる。芳香族カルボン酸を挙げ、性質・用途などを説明できる。
		12週	4章 芳香像化合物 3.窒素を含む芳香族化合物	芳香族アミンを挙げ、性質・用途などを説明できる。
		13週	4章 芳香像化合物 4. 芳香族化合物の分離	エーテルを用いた芳香族化合物の分離方法を原理とと もに説明することができる。
		14週	5章 有機化合物と人間生活	身の回りにある有機化合物を挙げ、構造や性質に加え 、利用方法を説明できる。

	1	5週	前期	未試験			後半の学習内容を研	誰認する。		
	1	6週	まと	め 化学 V の学習内容をふりかえり						確認する。
モデルコ	アカリキニ	ュラムの)学習	内容と到達	E 目標					
分類		分野		学習内容 学習内容の到達目標 至						授業週
専門的能力 分野別の 門工学					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。			に基づき	3	
				有機化学物	σ結合とπ結合につい	ハて説明できる。			3	
					炭化水素の種類と、 明できる。	それらに関する	性質および代表的な	反応を説	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		
	分野別の専	化学・	生物		構造異性体、シス- る。	- トランス異性体	、鏡像異性体などを	説明でき	3	
	門工学	系分野	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	
				結晶の充填構造・充 無機化学 る。		で填率・イオン半	径比など基本的な計	算ができ	3	
					水素結合について説	胡できる。			3	
					実在気体の特徴と状態方程式を説明できる。			3		
				物理化学	混合気体の分圧の計算ができる。				3	
					蒸気圧降下、沸点上昇より、溶質の分子量を計算できる。			3		
					凝固点降下と浸透圧より、溶質の分子量を計算できる。			3		
					反応速度の定義を理解して、実験的決定方法を説明できる。			3		
評価割合										
試験			課題合計							
総合評価割合 80			20 100			100				
基礎的能力	基礎的能力 80)	20 100			100		
専門的能力	専門的能力 0			0		0 0				