豊田工業高等専門学校	開講年度	平成30年度 (2018年度)	授業科目	化学Ⅲ

科目基礎情報

科目番号	03125	科目区分	一般 / 選択必修（理）
授業形態	講義	単位の種別と単位数	履修単位: 1
開設学科	情報工学科	対象学年	3
開設期	前期	週時間数	2
教科書/教材	「化学」　辰巳敬ら （数研出版）　ISBN：978-4-41-81137-1／「改訂版リードα化学」数研出版編集部（数研出版）ISBN:978-4-410-27050-5・「フォトサイエンス化学図録」（数研出版） ISBN:978-4-410-27315-5		
担当教員	三浦 大和		

到達目標

(ア)糖類・タンパク質の構造や性質を図示し説明できる。
(イ)核酸の働き・役割を説明できる。
(ウ)酵素の性質・働きを説明できる。
(エ)天然高分子化合物や合成高分子化合物の応用を理解している。
(オ)多糖・単糖・タンパク質・アミノ酸の呈色反応を説明できる。
(カ)ゴムの構造・ゴム弾性・加硫について説明できる
(キ)典型元素各族の性質・反応性を理解し生成反応式を表記できる。
(ク)硫酸・硝酸の工業的製造方法を説明できる。

ルーブリック

	理想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(ア)	糖類・タンパク質の特徴的構造を図示し、その性質を検出反応とともに説明できる。	糖類・タンパク質の構造や性質を図示し説明できる。	糖類・タンパク質の構造や性質を説明できない。
評価項目(イ)	核酸の構造的特徴とともに、種類別にその働き・役割の説明できる。	核酸の働き・役割を説明できる。	核酸の働きや役割の説明できない。
評価項目(ウ)	酵素の性質・働きを構造的・機能的特徴をまじえ説明できる。	酵素の性質・働きを説明できる。	酵素の性質・働きを説明できない。

学科の到達目標項目との関係

本校教育目標 ② 基礎学力

教育方法等

概要	我々が直接目にすることができる化学物質の多くが自然に存在する物質をまねることを出発点にして発展してきたものである。この講義では、自然界に存在する我々人間にとって有益なものの化学的性質、生物との関わりを含む物質代謝を含むエネルギー代謝を学ぶ。また、現在非常に多くの合成高分子にかこまれて生活しているので、それらの化学的性質や環境に与える負荷・リサイクルといった問題をも取り扱う。
授業の進め方・方法	テキストとして「改訂版　化学」を、補足資料として「化学図録）を用いて授業を行う。ドリルや演習に関しては「リードα　化学基礎・化学」より適宜利用し、別途プリント課題を行う。
注意点	補足のためプリントを配付する。

選択必修の種別・旧カリ科目名

授業計画

		週	授業内容	週ごとの到達目標
前期	1stQ	1週	天然有機化合物（単糖・二糖・アミノ酸）	化合物の性質や構造的特徴を理解する。
		2週	天然有機化合物（単糖・二糖・アミノ酸）	天然有機化合物の分類と存在場所について理解する。
		3週	デンプン・グリコーゲン・セルロースとその利用	構造ならびに検出反応を記述でき、利用法を説明できる。
		4週	タンパク質の構成・高次構造・性質ならびに酵素	安定寄与因子をまじえ構造を説明でき、その特徴を表記できる。
		5週	核酸の構造と働き	安定寄与因子をまじえ構造を説明でき、その特徴を表記できる。
		6週	天然繊維と合成繊維（ポリアミド系繊維とポリエステル繊維）	単量体と重合体の化学式を表記でき、その利用例を説明できる。
		7週	合成樹脂（熱硬化性樹脂と熱可塑性樹脂）	単量体と重合体の化学式を表記でき、その利用例を説明できる。
		8週	機能性高分子化合物とリサイクル	汎用樹脂の特徴と機能性樹脂の相違点を理解し、その用途を説明できる。
	2ndQ	9週	機能性高分子化合物とリサイクル	高分子材料とそのリサイクルについて現状を踏まえ説明できる。
		10週	天然ゴムと合成ゴム	単量体と重合体の化学式を表記でき、ゴム弾性の機構とその利用例を説明できる。
		11週	水素・希ガス・ハロゲン元素（気体生成反応と酸化物）	気体発生の化学式を表記できる。
		12週	酸素族元素と関連化合物の性質と反応性、硫酸の工業的製法	硫黄酸化物の性質を理解し、硫酸の工業的製法を説明できる。
		13週	窒素族元素と関連化合物の性質と反応性、硝酸の工業的製法	アンモニアの合成、窒素酸化物の性質を理解し、硝酸の工業的製法を説明できる。
		14週	炭素族元素と関連化合物の性質と反応性	炭素族元素とそん同素体の性質と反応性を化学式をまじえ説明できる。
		15週	炭素族元素と関連化合物の性質と反応性	炭素酸化物の性質と反応性を化学式をまじえ説明できる。
		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)	代表的な金属やプラスチックなど有機材料について、その性質、用途、また、その再利用など生活とのかかわりについて説明できる。	3	
				洗剤や食品添加物等の化学物質の有効性、環境へのリスクについて説明できる。	3	
				イオン式とイオンの名称を説明できる。	3	
				イオン結合について説明できる。	3	
				共有結合について説明できる。	3	
				構造式や電子式により分子を書き表すことができる。	3	
				金属の性質を説明できる。	3	
				酸・塩基の定義(ブレンステッドまで)を説明できる。	3	
				酸・塩基の化学式から酸・塩基の価数をつけることができる。	3	
				電離度から酸・塩基の強弱を説明できる。	3	
				pHを説明でき、pHから水素イオン濃度を計算できる。また、水素イオン濃度をpHに変換できる。	3	
		化学実験	化学実験	実験の基礎知識(安全防具の使用法、薬品、火気の取り扱い、整理整頓)を持っている。	3	
				事故への対処の方法(薬品の付着、引火、火傷、切り傷)を理解し、対応ができる。	3	
				測定と測定値の取り扱いができる。	3	
				有効数字の概念・測定器具の精度が説明できる。	3	
				レポート作成の手順を理解し、レポートを作成できる。	3	
				ガラス器具の取り扱いができる。	3	
				基本的な実験器具に関して、目的に応じて選択し正しく使うことができる。	3	
				試薬の調製ができる。	3	
				代表的な気体発生の実験ができる。	3	
				代表的な無機化学反応により沈殿を作り、ろ過ができる。	3	
	工学基礎	工学実験技術(各種測定方法、データ処理、考察方法)	工学実験技術(各種測定方法、データ処理、考察方法)	物理、化学、情報、工学における基礎的な原理や現象を明らかにするための実験手法、実験手順について説明できる。	3	
				実験装置や測定器の操作、及び実験器具・試薬・材料の正しい取扱を身に付け、安全に実験できる。	3	
				実験データの分析、誤差解析、有効桁数の評価、整理の仕方、考察の論理性に配慮して実践できる。	3	
				実験テーマの目的に沿って実験・測定結果の妥当性など実験データについて論理的な考察ができる。	3	
				実験ノートや実験レポートの記載方法に沿ってレポート作成を実践できる。	3	
				実験データを適切なグラフや図、表など用いて表現できる。	3	
				実験の考察などに必要な文献、参考資料などを収集できる。	3	
				実験・実習を安全性や禁止事項など配慮して実践できる。	3	
				個人・複数名での実験・実習であっても役割を意識して主体的に取り組むことができる。	3	
				共同実験における基本的ルールを把握し、実践できる。	3	
				レポートを期限内に提出できるように計画を立て、それを実践できる。	3	

評価割合

	定期試験	課題	小テスト	合計
総合評価割合	50	20	30	100
基礎的能力	50	20	30	100