科目名	化学演習 II	英語科目名	Exercise in Chemistry II
開講年度・学期	平成21年度・前期	対象学科・専攻・学年	物質工学科3年
授業形態	演習	必修 or 選択	必修
単位数	1 単位	単位種類	履修単位(30h)
担当教員	飯島道弘・田中孝国	居室(もしくは所属)	電気・物質棟 3,4 階
	川越大輔		物質工学実験棟1階
電話	0285-20-2812 (飯島)	E-mail	iijima@oyama-ct.ac.jp
	0285-20-2804 (田中)		tanakatakakuni@oyama-ct.ac.jp
	0285-20-2803(川越)		kawagoe@oyama-ct.ac.jp

授業の達成目標

- 1. 物質量(モル、分子数、質量、体積等)に関する重要事項を理解し、基礎演習問題が解けるようになる。
- 2. 化学変化・反応に関する重要事項を理解し、基礎演習問題が解けるようになる。
- 3. 自ら学習する習慣を身に付ける。

各達成目標に対する達成度の具体的な評価方法

達成目標1~3:小テストにおける成績と課題の回答内容により総合的に評価し、**60%以上の成績で達** 成とする。

評価方法

3分野に分け、各教員がそれぞれ担当し、分野ごとのテストを行う。評価は、3人の評価の平均とする。

授業内容

- 1. 密度・比重・モル・分子量・分子数
- 2. 溶液に関する計算(質量%と体積モル濃度)
- 3. 溶解度に関する計算、質量モル濃度・凝固点降下・沸点上昇・浸透圧
- 4. 中和反応、水素イオン濃度とpH・解離度、燃焼に伴う物質量の変化、実験式・分子式の決定
- 5. 小テスト
- 6. 化学平衡に関する問題・平衡定数
- 7. ボイル・シャルルの法則・気体の状態方程式
- 8. ボイル・シャルルの法則・気体の状態方程式
- 9. 熱化学方程式・ヘスの法則・結合エネルギー
- 10. 小テスト
- 11. 酸化還元反応
- 12. 酸化還元反応
- 13. 電池と電気分解
- 14. 電池と電気分解
- 15. 小テスト

キーワード	化学 演習	
教科書	特になし。プリントなど配布して使用する。	
参考書	三上豊男「演習中心 スグ解ける化学 I B・Ⅱの計算法」三省堂(1996)	
	戸嶋直樹他「理解しやすい化学 I・II(改訂版)」文英堂(2004)	
	鎌田真彰他「化学 I・II 基礎問題精講」旺文社(2004)	
	数研出版編集部「化学 I・II 重要問題集」数研出版(2005)	
	数研出版編集部「チャート式シリーズ 化学計算問題の徹底整理」数研出版(2006)	
小山高専の教育方針①~⑥との対応 3		

小山高専の教育方針①~⑥との対応

技術者教育プログラムの学習・教育目標

JABEE 基準1の(1)との関係

カリキュラム中の位置づけ

カッキュラム中の位置 200	
前年度までの関連科目	化学 I、化学 II、基礎化学、分析化学、基礎化学実験、分析化学
	実験
現学年の関連科目	有機化学、無機化学、生物化学、物理化学、物質工学実験
次年度以降の関連科目	なし

連絡事項

- 1. 課題の提出状況と回答内容も重要視する。
- 2. 個人的な欠席理由による補講および小テストの再試験は行わない。
- 3. 小テストは、授業中に行い、各授業の講義内容を中心とした問題を出題する。
- 4. 理解が困難な場合は、講義時間以外でも相談に応じる。