

学科 学年	C2	科目 分類	化学III Chemistry III	講義/実験 必修	H22 前期 1単位	学習教育 目標 2	担当	小林 美学 KOBAYASHI Migaku
概要	物質を処理し、化学現象を探究することによって、これらに関する基本的な事実、概念などを論理的、系統的に理解させ、化学の見方、考え方をかん養し、広く自然の諸現象を科学的に理解させるようにする。化学I I では、単体や化合物の性質、気体の扱いに関する学習に重点を置き、化学IIIへ引き継ぐ。実験を通じ、これらの事項の理解を助ける。							
科目目標 (到達目標)	元素とその化合物、有機化合物について、基本的な知識を身につけ、活用できる。気体の振るまい、溶解について理解し、計算できる。							
教科書 器材等	化学I, 化学II 検定教科書 数研出版, リードα化学I+II 数研出版, 実験を安全に行うために化学同人							
評価の基準と 方法	定期試験(確認試験を含む)を80%、小テストを20%で評価する。ただし課題の未提出は2回目から減点する。							
関連科目	習得前提科目として「化学I」、科学的な物の見方を涵養する科目として「物理I」および「生物」、継続科目として「化学III」							
授業計画								
参観	(授業は原則として教員が自由に参加できますが、参観欄に×印がある回は参観できません。)							
第1回	ガイダンス, 溶液 溶解のしくみと溶解度							
第2回	遷移元素とその化合物							
第3回	化学反応の速さと化学反応のしくみ 反応条件と化学反応の速さ							
第4回	化学反応の速さと化学反応のしくみ 化学反応の進み方							
第5回	化学平衡 可逆反応と化学平衡							
第6回	化学平衡 平衡状態の変化							
第7回	◆ 実験 化学反応の速さ							
第8回	×	前期中間試験						
第9回	×	化学平衡 電解質水溶液の化学平衡						
第10回	×	化学平衡 電解質水溶液の化学平衡						
第11回	×	粒子の結合 化学結合						
第12回	×	物質の三態 拡散と粒子の熱運動						
第13回	×	物質の三態 三態の変化						
第14回	×	物質の三態 物質の融点・沸点などの性質						
第15回	×	溶液 希薄溶液の性質						
第16回	×	溶液 コロイド溶液						
第17回	×	前期期末試験						
第18回	×							
第19回	×							
第20回	×							
第21回	×							
第22回	×							
第23回	×							
第24回	×							
第25回	×							
第26回	×							
第27回	×							
第28回	×							
第29回	×							
第30回	×							
第31回	×							
第32回	×							
オフィス アワー	月曜日 16:00-17:00							
授業アンケート への対応	・ 基礎的事項の定着度を図るため、定期試験の一部に、以前の試験範囲の一部を含める。 ・ 授業時間内に十分な実験時間を確保できないため、希望者を対象とした実験を実施する。							
備考								
更新履歴	20100325 新規							