

【教科名】無機化学 Inorganic Chemistry <履修単位科目>						
学年	学科	単位数	期間	開設週数	時間/週	総時間
4	物質化学工学科 応用化学工学コース	(必修)2	通年	30	2	60
【担当教員】松嶋 茂憲 【教員室】 7号館 2階 【TEL】 7309 【e-mail】 smatsu						
【授業目的と概要】 大学教育で重要なことは科学的思考法または論理的な考え方を身に付けることである。無機化学 では、量子的立場から、2年次で履修した無機化学 (基礎編)を深く本質的に捉え直すとともに、配位化学、固体状態及び環境問題と無機化学との関連について学習する。						
【授業の進め方及び履修上の注意】 3年次までに学習した「基礎化学演習 ~」,「無機化学」,「分析化学」,「物理化学」及び数学科目の知識を前提として進める。適宜、演習や復習を実施し、無機化学的センスを培っていく。			【自学自習の指導について】 「無機化学II」に関する理解が得られるように、教科書に準じた練習問題を課題とし、理解度を中間、期末、定期試験で確認する。			
授 業 項 目	内 容					時間
【前期】 原子の構造と周期律 化学結合 中間試験 配位化学	<ul style="list-style-type: none"> 原子の構造と量子力学, 原子の電子配置と周期表, イオンの生成など 共有結合と分子軌道法, バンド計算法, 化学結合, 分子の構造など 配位結合, 結晶場理論, 配位子場理論など 錯体の電子状態と分光学, 錯体の構造, 錯体の反応など 					7 7 8 8
期末試験						
【後期】 固体材料と無機化学 中間試験 固体材料と無機化学、 環境と無機化学	<ul style="list-style-type: none"> 結晶構造, 固体の電子構造と電気伝導など 格子振動と熱的性質, 誘電的性質と誘電体材料など 磁気的性質と磁性材料, 光学的性質と光エレクトロニクス材料など 地球環境における無機物質, 光触媒, ゼオライトなど 					7 7 8 8
定期試験						
【達成目標】 (1) 電子配置に基づいて周期表の原子の並びを理解できる。 (2) 分子軌道法、バンド理論の基礎を理解できる。 (3) 錯体物質の基礎について理解できる。 (4) 固体材料の構造と基礎物性について理解できる。 (5) 地球環境における固体無機化学の役割を理解できる。			【教科書】 無機化学その現代的アプローチ 東京化学同人、平尾一之他著 【参考書】 シュライバ-無機化学 上・下 東京化学同人、玉虫怜太他著			
JABEE 教育目標	(B) ,					
準学士課程目標	(B) ,					
成績評価	【評価基準】 理論式、概念や語句の一時的な丸暗記ではなく、無機化学に関する理解と知識の定着が図られていること。 【評価方法】 中間、期末及び定期試験 100%			【オフィスアワ-】 木曜日 午後4時半から6時半		