

無機化学Ⅱ (Inorganic ChemistryⅡ)		3年・通年・2単位・必修 物質化学工学科・担当 松浦 幸仁	
〔準学士課程(本科 1-5 年) 学習教育目標〕 (2)		〔システム創成工学教育プログラム 学習・教育目標〕	〔JABEE 基準〕
〔講義の目的〕 高学年で専門的な化学を学習するために、無機化学の基礎を習得する。			
〔講義の概要〕 前期：原子や分子の電子状態について学習する。 後期：固体の化学構造と錯体について学習する。			
〔履修上の留意点〕 特別な予習は必要としませんが、基礎的な演習問題を繰り返し解いてください。			
〔到達目標〕 前期前半：原子の構造が理解できる。 前期後半：化学結合が理解できる。 後期前半：固体構造が理解できる。 後期後半：錯体が理解できる。			
〔評価方法〕 定期試験の平均で評価する。授業態度が不良で、学ぶ意志が欠如している場合には減点を行う。			
〔教科書〕 基本無機化学 第2版 東京化学同人 〔補助教材・参考書〕			
〔関連科目〕 「化学」、「無機化学Ⅰ」、「分析化学」と関連する。			

講義項目・内容

週数	講義項目	講義内容	自己評価*
第1週	原子の構造と周期表	電子の軌道と量子数	
第2週	原子の構造と周期表	元素の電子配置と周期性	
第3週	原子の構造と周期表	元素の一般的性質と周期性	
第4週	原子の構造と周期表	元素の一般的性質と周期性	
第5週	化学結合	共有結合（オクテット則）	
第6週	化学結合	共有結合（分子軌道法）	
第7週	化学結合	共有結合（二原子分子）	
第8週	化学結合	共有結合（多原子分子）	
第9週	化学結合	原子価結合法、混成軌道	
第10週	化学結合	VSEPR 理論、分極、双極子モーメント	
第11週	化学結合	形式電荷と酸化数	
第12週	化学結合	分子の対称性	
第13週	典型金属の化学	アルカリ金属、アルカリ土類金属、12～14 属元素	
第14週	非金属元素の化学	水素、ホウ素、14～18 属	
第15週	遷移金属の化学	第一、二、三遷移系列元素、f ブロック元素	
前期期末試験			
第16週	固体の化学	結晶系・格子面とミラー指数・ブラベ格子・結晶の対称性	
第17週	固体の化学	金属結晶の構造・イオン結晶の構造	
第18週	固体の化学	格子エネルギー	
第19週	固体の化学	ボルン・ハーバーサイクル	
第20週	固体の化学	共有結合結晶と分子結晶	
第21週	固体の化学	結晶の不完全性・非晶質固体	
第22週	固体の化学	非晶質固体	
第23週	固体の化学	今までの復習	
第24週	錯体の化学	錯体の配位子と配位数	
第25週	錯体の化学	配位数と立体配置・錯体の異性現象	
第26週	錯体の化学	結合理論	
第27週	錯体の化学	配位場理論	
第28週	錯体の化学	錯体の電子スペクトル・錯体の磁気モーメント	
第29週	錯体の化学	錯体の安定度・錯体の反応	
第30週	錯体の化学	今までの復習	
学年末試験			

* 4 : 完全に理解した, 3 : ほぼ理解した, 2 : やや理解できた, 1 : ほとんど理解できなかった, 0 : まったく理解できなかった.
 (達成) (達成) (達成) (達成) (達成)