

科目	無機化学II (Inorganic Chemistry II)		
担当教員	(前期)宮下 芳太郎 准教授, (後期)松井 哲治 教授		
対象学年等	応用化学科・3年・通年・必修・2単位 (学修単位I)		
学習・教育目標	A4-C2(100%)		
授業の概要と方針	2年生で学習しなかった典型元素および遷移元素の各論を学ぶとともに, 原子価結合法と結晶場理論を用いて錯体の構造と物性との関係を学ぶ。また, 放射線化学について学習する。		
	到達目標	達成度	到達目標毎の評価方法と基準
1	【A4-C2】12族元素の単体および化合物の名称や製法, 性質を理解し, 種々の物質との反応を化学式で示せる。		12族元素の単体および化合物の名称や製法, 性質を理解し, 種々の物質との反応を化学式で示せるかを, 前期中間試験およびレポートで評価する。
2	【A4-C2】代表的な分子の構造や対称性について理解し, 説明できる。		代表的な分子の構造や対称性について理解し, 説明できるかを, 前期定期試験およびレポートで評価する。
3	【A4-C2】14~17族元素(典型元素)の単体および化合物の名称や製法を理解し, 種々の物質との反応を化学式で示せる。また, 単体や化合物の性質を電子配置と関連つけて説明できる。		14~17族元素の単体および化合物の名称や製法を理解し, 種々の物質との反応を化学式で示せるか, 単体や化合物の性質を電子配置と関連つけて説明できるかを, 前期中間・定期試験および小テストで評価する。
4	【A4-C2】錯体の名称とその構造を理解し, 説明することができる。磁化率との関係や錯体の色を理解し, 説明できる。		錯体の名称とその構造が理解できているか, 錯体の磁化率やその色との関係を理解し, 説明できるかをレポートと後期定期試験で評価する。
5	【A4-C2】放射性壊変や同位体について基本的事項を理解し, 説明できる。年代測定の数値が計算できる。		放射性壊変, 同位体や原子力の利用について基本的事項を理解し説明できるか, 核化学に関する基礎的な計算問題が解けるかを後期定期試験で評価する。
6	【A4-C2】原子核の結合エネルギーが計算でき, 原子炉の構造と制御法を理解し説明できる。		放射性壊変, 同位体や原子力の利用について基本的事項を理解し説明できるか, 核化学に関する基礎的な計算問題が解けるかを後期定期試験で評価する。
7			
8			
9			
10			
総合評価	前期成績は試験70%, レポート20%, 小テスト10%として評価する。後期成績は試験70%, レポートと提出物30%として評価する。なお, 試験成績は中間試験と定期試験の平均点とする。前期成績と後期成績を平均して総合評価する。100点満点で60点以上を合格とする。		
テキスト	「演習形式で学ぶ, やさしい無機化学」: 前野昌弘著 (裳華房出版) 「改訂版 視覚でとらえるフォトサイエンス化学図録」: 数研出版編集部編 「化合物命名法 (補訂7版)」: 日本化学会化合物命名小委員会編, および講義資料 (プリント)		
参考書	「無機化学」: 著 (裳華房出版) 「基礎化学選書-元素と周期律」: 著 (裳華房出版) 「化学教科書シリ-ズ-無機化学演習」: 著 (丸善出版)		
関連科目	無機化学I (C2), 分析化学I (C2), 物理化学I (C3), 分析化学II (C3)		
履修上の注意事項	上記の関連科目を十分学習し, 理解しておくことが望ましい。		

授業計画 1 (無機化学II)		
週	テーマ	内容(目標, 準備など)
1	亜鉛族元素 (Zn, Cd, Hg) (1)	亜鉛族に属する元素とそれらのもつ電子構造の特徴を説明する。この族の元素の化学的性質の共通点と相違点について説明する。単体の製法と主な性質を説明する。
2	亜鉛族元素 (Zn, Cd, Hg) (2)	この族の主な化合物と反応性を説明した後、各元素の生体への作用について述べる。
3	炭素族元素 (C, Si, Ge, Sn, Pb) (1)	原子番号の増加とともに非金属から金属へと明確な変化がある炭素族元素について電子構造の特徴と化学結合との関係を説明する。また、炭素の同素体について説明する。
4	炭素族元素 (C, Si, Ge, Sn, Pb) (2)	炭素の主な化合物(一酸化炭素と二酸化炭素)の製法と性質・用途を説明する。ケイ素の化合物であるガラスの種類や性質などを説明する。
5	炭素族元素 (C, Si, Ge, Sn, Pb) (3)	スズや鉛の単体や化合物について、その反応性や用途を説明する。不活性電子対効果についても説明する。
6	窒素族元素 (N, P, As, Sb, Bi) (1)	代表的な窒素化合物の実験室的製法, 工業的製法, 性質および反応について説明する。また、リンの同素体について説明する。
7	窒素族元素 (N, P, As, Sb, Bi) (2)	リンの化合物について、構造や酸化数の観点から説明する。ヒ素, アンチモン, ビスマスについては、主な反応や検出法について述べる。
8	中間試験	第1週から第7週までの内容で中間試験を行う。
9	中間試験の解答	中間試験の解答を行う。
10	分子構造と対称性	分子の構造を原子価殻電子対反発則 (VSEPR則) を用いて定性的に推定する方法を説明する。また、分子の対称性について簡単に説明する。
11	酸素族元素 (O, S, Se, Te, Po) (1)	酸素の単体の実験室的製法を説明する。また、酸素の単体の物理的性質や電子構造について述べる。
12	酸素族元素 (O, S, Se, Te, Po) (2)	酸素や硫黄の化合物の反応性について、酸化数の観点から説明する。また、酸化還元反応式をつくる演習を行う。
13	酸素族元素 (O, S, Se, Te, Po) (3)	硫黄の化合物について、構造や酸化数の観点から説明する。硫化物イオンを用いた定性分析や硫酸の工業的製法についても述べる。
14	ハロゲン元素 (F, Cl, Br, I, At) (1)	ハロゲン元素の一般的性質を説明した後、単体の製法について説明する。
15	ハロゲン元素 (F, Cl, Br, I, At) (2)	ハロゲン元素の化合物の性質や反応性について、酸化数やHSAB則の観点から説明する。
16	スカンジウム族元素 (Sc, Y, La), チタン族元素 (Ti, Zr, Hf)	第3族内の名称 (スカンジウム族・ランタノイド・ランタニド・希土類元素) の違いを理解し、族の通性と各元素の反応や性質などについて学習する。チタン族の通性を理解し、特にチタンの反応や性質, 化合物などについて学習する。
17	バナジウム族元素 (V, Nb, Ta)	バナジウム族の通性を理解し、特にバナジウムの反応や性質(縮合した化合物であるイソポリ酸を作りやすい) などについて学習する。
18	クロム族元素 (Cr, Mo, W) (1)	クロム族の通性を理解し、クロム族各元素の反応や性質, 化合物などについて学習する。
19	クロム族元素 (Cr, Mo, W) (2), マンガン族元素 (Mn, Tc, Re)	クロム族各元素の反応 (特に、酸化還元反応) や性質などについて学習する。マンガン族の通性を理解し、特にマンガンの反応や性質, 化合物などについて学習する。
20	鉄族元素 (Fe, Co, Ni) (1)	鉄族の通性を理解し、製鉄・製鋼等について学ぶ。また、磁性について学習する。
21	鉄族元素 (Fe, Co, Ni) (2)	コバルトとニッケルの反応や性質, 化合物などについて学習する。
22	白金族元素 (Ru, Rh, Pd, Os, Ir, Pt), 内遷移元素 (ランタノイド・アクチノイド)	白金族元素の反応や性質, 化合物などについて学習する。内遷移元素の特徴と主な元素の性質や用途について学習する。
23	中間試験	周期表の各族の基本的な内容の理解と化学計算の実力を試す。
24	中間試験の解答, 錯体の構造(1)	中間試験を返却し解答を行なう。金属錯体の立体構造を混成軌道を用いて説明する。特に8面体構造を有する高スピン型錯体 (外軌道型) と低スピン型錯体 (内軌道型) については詳述する。
25	錯体の構造(2)・錯体の磁性	その他の錯体の立体構造についても混成軌道を用いて説明すると共に、錯体の磁性と電子のスピンについても説明する。
26	錯体の構造と磁性	錯体の磁気モーメントを計算し、実測値からスピン数を推定する。そのスピン数から実際の錯体の構造を説明する。
27	錯体の色とd電子遷移	d軌道間の電子遷移のエネルギー差から個々の錯体の持つ色の違いを説明する (結晶場理論)。
28	放射性壊変と壊変系列	放射線の種類やその性質について説明し、放射性壊変による原子番号と質量数変化を知る。放射性壊変系列について学ぶ。
29	放射性速度と年代測定	放射性壊変速度に関する基本的な事項 (壊変定数, 半減期) を説明する。また、この関係を用いた年代測定法を学習する。
30	核の結合エネルギー・放射線化学に関する演習, 核の平和利用	質量欠損から原子核の結合エネルギーを求める。また、放射線化学に関する演習問題を解く。原子炉における制御方法について学習する。
備考	前期, 後期ともに中間試験および定期試験を実施する。	