

もくじ

まえがき

1	姿を変えるコバルト化合物	1
1.1	青ゲルの秘密	2
1.2	酸素の吸収剤	5
1.3	コバルト(III)単核錯体の生成	17
2	配位説	23
2.1	美しい厄介者	24
2.2	配位説	27
2.3	疾風怒濤の光学分割	32
2.4	いろいろな錯体の立体化学	44
2.5	ウェルナー型錯体	51
3	色と錯体	59
3.1	美しい色を求めて	60
3.2	コバルト(III)錯体の色	64
3.3	光吸収の原因と制約	70
3.4	いろいろの元素が与える錯体の色	82
3.5	錯体の磁性	88

4 水溶液の錯体化学	97
4.1 水和の証拠	98
4.2 アクア錯イオンの性質	109
4.3 配位子置換平衡	120
4.4 イオンを閉じ込める	136
4.5 イオンを油に溶かす	145
4.6 錯体の反応	152
 5 130年後の展開	167
5.1 早すぎた発見	168
5.2 金属カルボニル	172
5.3 サンドイッチ形化合物	180
5.4 非ウェルナー型錯体	183
5.5 有機金属化合物と非ウェルナー型錯体	185
 6 生活を変えた触媒	191
6.1 ポリエチレンがなかつたら	192
6.2 チーグラー・ナッタ触媒	193
6.3 ルイス酸触媒	198
6.4 錯体の触媒作用	202
6.5 いろいろの錯体触媒反応	209
6.6 固体触媒とのつながり	216

もくじ

7 錫体は少数民族か	221
7.1 ミネラル欠乏症	222
7.2 補欠分子族はスタープレーヤー	224
7.3 生物進化と金属酵素	230
7.4 生体の働きをまねる	234
8 単塩から超電導体まで	241
8.1 イオンのつくる結晶の構造	242
8.2 物性と構造の不思議な関係	245
8.3 多核錫体のいろいろ	251
8.4 分子と金属とのかけ橋	259
索引	