
1 錯体の合成法

1.1	はじめに	1
1.2	置換活性型錯体	2
1.3	置換不活性型錯体	5
1.4	配位子反応による合成法	7
1.5	異性体分離法	8
1.5.1	幾何異性体	8
1.5.2	光学異性体	10

2 金属イオンによる分類

2.1	遷移金属元素	13
2.1.1	4族金属錯体 Ti, Zr, Hf	13
2.1.2	5族金属錯体 V	18
2.1.3	5族金属錯体 Nb, Ta	25
2.1.4	6族金属錯体 Cr	31
2.1.5	6族金属錯体 Mo, W	41
2.1.6	7族金属錯体 Mn	48
2.1.7	7族金属錯体 Tc, Re	56
2.1.8	8族金属錯体 Fe	59
2.1.9	8族金属錯体 Ru, Os	68
2.1.10	9族金属錯体 Co	76
2.1.11	9族金属錯体 Rh, Ir	101
2.1.12	10族金属錯体 Ni	111
2.1.13	10族金属錯体 Pd, Pt	120

2.1.14	11 族金属錯体 Cu	130
2.1.15	11 族金属錯体 Ag, Au	143
2.1.16	12 族金属錯体 Zn	152
2.1.17	12 族金属錯体 Cd, Hg	158
2.2	非遷移金属元素	166
2.2.1	1,2 族金属錯体 (アルカリ金属およびアルカリ土類金属)	166
2.2.2	13 族金属錯体 Al, Ga, In, Tl	171
2.2.3	14 族金属錯体 Si	175
2.2.4	14 族金属錯体 Pb	179
2.2.5	14 族金属錯体 Ge, Sn	181
2.2.6	15, 16 族金属錯体 As, Sb, Bi	185
2.3	希土類金属錯体・多核錯体・クラスター	191
2.3.1	希土類金属錯体 Sc, Y, ランタニド (3 族金属錯体)	191
2.3.2	希土類金属 (アクチニド) 錯体	200
2.3.3	三核錯体・多核錯体	210
2.3.4	多核錯体・クラスター	219

3 配位子による分類

3.1	キレート配位子 (単核)	247
3.1.1	ポリアミン	247
3.1.2	ポリイミン	258
3.1.3	含窒素ヘテロ芳香環	267
3.1.4	ポリケトン	277
3.1.5	フェノール	285
3.1.6	アミノアルコール	289
3.1.7	カルボン酸	295
3.1.8	アミノ酸, ペプチド	303
3.1.9	コンプレクソン	311
3.1.10	オキシム	318
3.1.11	シッフ塩基	325
3.1.12	ジチオラート 1	332
3.1.13	ジチオラート 2	339
3.1.14	ジチオカルバマート	346
3.1.15	ジチオカルボン酸	351
3.1.16	チオール	354

3.1.17	ホスフィン, アルシン, セレニド	358
3.1.18	ボラン, カルボラン	367
3.2	キレート配位子 (複核)	372
3.2.1	コンパートメント	372
3.2.2	硫黄架橋	382
3.2.3	OH, O, O ₂ , NH ₂ , Halide	389
3.2.4	OX, oxamide, RCOO, polyacid	405
3.3	環状ポリデンタート	422
3.3.1	トリアザー環状アミン	422
3.3.2	テトラアザー環状アミン	427
3.3.3	不飽和テトラアザー環状アミン	436
3.3.4	ポルフィリン	443
3.3.5	フタロシアニン	452

4 その他

4.1	スピングロスオーバ錯体	461
4.1.1	鉄2価スピングロスオーバ錯体	461
4.1.2	鉄3価スピングロスオーバ錯体	469
4.2	混合原子価錯体	471
4.3	原子価揺動錯体 (バレンストートメリズム)	478
4.4	液晶性錯体	481
4.4.1	カラミチック液晶性金属錯体	482
4.4.2	カラムナー液晶性金属錯体	488
4.5	1次元錯体	492
4.5.1	ハロゲン架橋1次元混合原子価錯体	492
4.5.2	部分酸化型1次元錯体	498
4.6	超分子	503
4.6.1	錯体化学から見た超分子化学	503
4.6.2	銅-フェナントロリン錯体	503
4.6.3	二重らせん錯体	506
4.6.4	エチレンジアミンパラジウムでクリップした超分子性錯体	508
	配位子略号表	513
	化合物索引	525
	事項索引	537