

X39

М. ХЕРБЕРХОЛЬД

π -КОМПЛЕКСЫ
МЕТАЛЛОВ

М. ХЕРБЕРХОЛЬД

π -КОМПЛЕКСЫ МЕТАЛЛОВ

Комплексы с моноолефиновыми лигандами

Перевод с английского

канд. хим. наук В. А. Голодова
и *канд. хим. наук* Г. В. Тансевой

Под редакцией
доктора хим. наук
И. И. Моисеева

ИЗДАТЕЛЬСТВО «МИР» Москва 1975

Монография продолжает серию, начатую книгой Э. Фишера и Г. Вернера «л-Комплексы металлов» («Мир», 1968). Она посвящена моноолефиновым л-комплексам металлов — соединениям, имеющим большое практическое значение (например, как промежуточные соединения или катализаторы в ряде крупнотоннажных органических синтезов) и представляющим теоретический интерес для специалистов в области строения и реакционной способности.

Книга предназначена для химиков-элементооргаников, химиков-неоргаников, работающих в области химии координационных соединений, физикохимиков, занимающихся проблемами металлокомплексного катализа.

Редакция литературы по химии

СОДЕРЖАНИЕ

Предисловие	5
Из предисловия автора	8
Список сокращений	10
I. Введение	13
II. Исторический обзор	15
1. Открытие этиленовых комплексов платины и работы до 1900 г.	15
2. Комплексы платины с моноолефинами, содержащими функциональную группу	17
3. Моноолефиновые комплексы других переходных металлов	19
4. Ранние гипотезы о природе связи металл — олефин	23
III. Общие методы получения	28
1. Присоединение моноолефинов к соединениям переходных металлов	28
А. Присоединение моноолефинов к солям переходных металлов	28
Б. Присоединение моноолефинов к координационно ненасыщенным комплексам переходных металлов	31
2. Замещение координированных лигандов моноолефинами	33
А. Замещение галогеновых лигандов	33
Б. Замещение <i>трет</i> -фосфиновых лигандов	36
В. Замещение координированных нитрилов	37
Г. Замещение СО-групп	38
3. Расщепление олефинами двухъядерных комплексов металлов с мостиковыми лигандами	42
4. Реакции, включающие окислительно-восстановительные превращения	44
5. Превращения углеводородов, связанных с металлом, в π -координированные моноолефины	46
А. Гидрирование монодентатно координированных диолефиновых лигандов	46
Б. Отщепление гидрид-иона от σ -связанных алкильных комплексов металла	46
В. Протонирование σ -аллильных комплексов металлов	47
6. Реакции обмена	49
7. Образование олефиновых π -комплексов платины при реакции со спиртами	52
IV. Комплексы металлов с моноолефиновыми углеводородами	53
1. Металлы VI группы	53
А. Хром	54
Б. Молибден	55
В. Вольфрам	58
2. Металлы VII группы	59
А. Марганец	60
а. Катионные моноолефиновые π -комплексы марганца	60
б. Незаряженные моноолефиновые π -комплексы марганца	61
Б. Технеций	66
В. Рений	66
а. Катионные моноолефиновые π -комплексы рения	66
б. Незаряженные моноолефиновые π -комплексы рения	67
3. Металлы VIII группы. Триада железа	68
А. Железо	68
а. $[\text{Rh}_2\text{PCH}_2\text{CH}_2\text{PPh}_2]_2\text{Fe}(\text{C}_2\text{H}_4)$	69
б. Соединения $\text{Fe}(\text{CO})_4$ (олефин)	7
в. Комплексы $[\text{C}_5\text{H}_5\text{Fe}(\text{CO})_2(\text{олефин})]^+$	7

г. Двухъядерные карбонильные комплексы железа, содержащие винильный мостик	79
д. Олефинжелезокарбонильные π -комплексы как интермедиаты. Взаимосвязь между π -олефиновыми и π -аллильными комплексами карбониллов железа	82
Б. Рутений	86
В. Осмий	88
4. Металлы VIII группы. Триада кобальта	88
А. Кобальт	88
Б. Родий	96
а. Соединения $[(\text{олефин})_2\text{RhX}]_2$	97
б. Комплексы типа $\text{C}_5\text{H}_5\text{Rh}(\text{C}_2\text{H}_4)_2$ и $(\text{acac})\text{Rh}(\text{C}_2\text{H}_4)_2$	103
в. Соединения типа L_2RhX (олефин)	107
г. Анионы типа $[(\text{C}_2\text{H}_4)_2\text{RhCl}_2]^-$	109
д. Моноолефиновые комплексы родия(III)	110
В. Иридий	111
5. Металлы VIII группы. Триада никеля	116
А. Никель	116
Б. Палладий	123
а. Обзор комплексов $[(\text{олефин})\text{PdCl}_2]_2$	124
б. Нестабильные комплексы палладия с моноолефинами	133
(I) Анионы типа $[(\text{олефин})\text{PdCl}_3]^-$	133
(II) Нейтральные соединения типа $[(\text{олефин})\text{PdCl}_2(\text{L})]$	134
(III) Комплексы типа $(\text{олефин})_2\text{PdCl}_2$	135
(IV) Комплексы типа $(\text{PPh}_3)_2\text{Pd}(\text{олефин})$	136
в. Взаимные превращения π -олефин- и π -аллилпалладий(II)галогенидов	136
г. Реакции между моноолефиновыми π -комплексами палладия и нуклеофильными реагентами	139
(I) Окисление олефинов в альдегиды и кетоны. Реакции моноолефиновых π -комплексов палладия в водном растворе	140
(II) Нуклеофильное замещение в олефинах при $\text{C}=\text{C}$ -связи. Реакции винилирования в неводных растворах с использованием π -связанных олефинов	140
(III) Ацетоксилирование высших олефинов. Образование аллил-ацетатов	146
(IV) Окислительное сочетание олефинов	148
(V) Карбонилирование моноолефиновых π -комплексов палладия	149
В. Платина	150
а. Двухъядерные комплексы $[(\text{олефин})\text{PtX}_2]_2$ с галогеновыми мостиками	153
б. Олефинсодержащие анионы типа $[(\text{олефин})\text{PtX}_3]^-$	161
в. Олефинсодержащие катионы	173
г. Соединения типа $[\text{PtX}_2(\text{олефин})\text{L}]$	174
(I) L — азотсодержащий лиганд	174
(I. А.) Комплексы, содержащие оптически неактивные амины	174
(I. Б.) Комплексы, содержащие оптически активные амины	183
(I. В.) Комплексы, содержащие амиды кислот	190
(II) L — фосфорсодержащий лиганд	190
(II. А.) Комплексы, содержащие триалкилфосфины	190
(II. Б.) Комплексы, содержащие триалкилфосфиты	191
(III) L — лиганд, координирующийся через кислород	192
(III. А.) Комплексы, содержащие N-окись пиридина	192
(III. Б.) Комплексы, содержащие дифенилциклопропенон	194
(III. В.) Комплексы, содержащие хелатирующую ацетилацетонатную группу	195
(IV) L — окись углерода	195
д. Одноядерные комплексы $(\text{олефин})_2\text{PtCl}_2$	196
(I) <i>бис</i> -(Этилен)платинадихлорид $(\text{C}_2\text{H}_4)_2\text{PtCl}_2$	196
(II) Соединения $(\text{олефин})_2\text{PtCl}_2$, содержащие высшие моноолефины	197
(III) Невыделяемые <i>бис</i> -(моноолефин)платинадигалогениды	198
е. Олефин <i>бис</i> -(трифенилфосфин)платиновые комплексы	199
6. Металлы I группы	204
А. Медь	205
Б. Серебро	208
а. Склонность различных солей серебра к комплексообразованию	208
б. Образование π -комплексов солей серебра в растворе	210
(I) Методы изучения олефиновых π -комплексов серебра в растворе	210

(II) Растворимость AgNO_3 в растворах олефинов	210
(III) Растворимость моноолефинов в водных растворах солей серебра	211
(IV) Определение констант комплексообразования	213
(V) Термодинамика образования π -комплексов между солями серебра и моноолефинами в растворах	216
в. Твердые π -комплексы солей серебра с моноолефинами	218
(I) Соли серебра и перфторированных кислот (AgBF_4)	218
(II) Перхлорат серебра	222
(III) Нитрат серебра	224
г. Аддукты полимерных олефинов с AgNO_3	225
В. Золото	226
а. Соединения типа $\text{AuCl} \cdot (\text{олефин})$	226
б. Смешанные комплексы золото(I) — золото(III) с олефинами	228

V. π -Комплексы металлов с моноолефинами, содержащими функциональные группы	230
1. Комплексы цианзамещенных моноолефинов	232
А. Возможности α, β -замещенных цианоолефинов при координации	232
Б. Комплексы, содержащие σ -связанные цианоолефины	235
В. Комплексы с π -связанными цианоолефинами	239
а. Металлы VI группы	239
(I) Комплексы $\text{M}(\text{CO})_5(\text{цианолефин})$	239
(II) Комплексы $\text{M}(\text{CO})_4(\text{цианолефин})_2$	239
(III) Комплексы $\text{M}(\text{CO})_3(\text{цианолефин})_3$	239
(IV) Комплексы $[\text{M}(\text{CO})_2(\text{цианолефин})_2]_n$	240
(V) Комплексы $\text{AgCr}(\text{CO})_2(\text{цианолефин})$	241
б. Марганец	242
в. Железо и рутений	242
(I) Акрилонитрильные комплексы карбониллов железа	242
(II) Рутений	243
г. Триада кобальта: кобальт, родий, иридий	245
(I) Кобальт	245
(II) Родий	246
(III) Иридий	248
д. Никель	250
(I) Соединения типа $[\text{Ni}(\text{цианолефин})_2]$	250
(II) Соединения типа $[\text{Ni}(\text{цианолефин})]$	254
(III) Каталитическая активность π -комплексов никель(0)-цианолефин	257
е. Платина	258
ж. Медь	259
(I) Обзор известных координационных соединений	259
(II) Олефиновые π -комплексы меди как промежуточные соединения в реакции Меервейна	261
Г. Тетрацианэтиленовые комплексы	262
а. Тетрацианэтиленовые комплексы карбониллов металлов	263
б. Тетрацианэтиленовые комплексы благородных металлов	264
(I) Иридий и родий	264
(II) Платина и палладий	267
в. Различные реакции комплексов переходных металлов с тетрацианэтиленом	270
2. Комплексы с α, β -ненасыщенными карбонильными соединениями	273
А. Металлы VI группы	274
а. Комплексы $[\text{M}(\text{CO})_2(\text{олефин})_2]_n$	274
б. Комплексы $\text{M}(\text{олефин})_3$	276
в. Комплексы $\text{AgM}(\text{CO})_2(\text{олефин})$	277
г. Анионы $[\text{M}(\text{CO})_2(\text{олефин})_3\text{X}]^-$	279
Б. Марганец	281
В. Железо и рутений	281
а. Комплексы $\text{Fe}(\text{CO})_4(\text{олефин})$	281
б. Комплексы $\text{Fe}(\text{CO})_3(\text{олефин})$	291
в. Двухъядерные комплексы железа с σ, π -связанной β -оксвинильной группой	293
г. Рутений	294
Г. Триада кобальта: кобальт, родий, иридий	294
а. Кобальт	294
б. Родий	294

в. Иридий	295
Д. Никель	296
а. Комплексы $[\text{Ni}(\text{олефин})_2]$	296
б. Комплексы $[\text{Ni}(\text{олефин})\text{Вг}]_n$	297
в. Комплексы $(\text{PPh}_3)_2\text{Ni}(\text{олефин})$	299
г. Различные комплексы никеля	299
Е. Палладий и платина	300
а. Комплексы $(\text{PPh}_3)_2\text{M}(\text{олефин})$	300
б. Комплексы хлорида платины с монодентатными π -олефиновыми лигандами	303
в. Комплекс окись мезитила — дихлорид платины	303
Ж. Медь и серебро	304
а. Комплекс акролеина с хлоридом меди(I)	304
б. Комплексы α,β -ненасыщенных кислот с солями меди в водных растворах	305
в. Комплексы серебра(I) в водном растворе	306
3. Комплексы галогенолефинов	306
А. Хлор-, бром- и иодолефины	307
а. Железо	307
б. Родий	308
в. Триада никеля: никель, палладий, платина	308
г. Медь и серебро	311
д. Различные реакции с хлоролефинами	312
Б. Фторалкены	313
а. Железо и рутений	313
(I) Железо	313
(II) Рутений	316
б. Триада кобальта: кобальт, родий, иридий	317
(I) Кобальт	317
(II) Родий	317
(II.A) Комплексы на основе $[(\text{C}_2\text{H}_4)_2\text{RhCl}]_2$ и $(\text{acac})\text{Rh}(\text{C}_2\text{H}_4)_2$	317
(II.B) Комплексы типа <i>транс</i> - $[\text{L}_2\text{RhCl}(\text{олефин})]$	320
(III) Иридий	322
в. Никель	323
г. Платина и палладий	324
В. Различные реакции высокофторированных моноолефинов с соединениями переходных металлов	327
4. Комплексы виниловых спиртов и их простых и сложных виниловых эфиров	332
А. Комплексы виниловых спиртов (енолов)	332
Б. Комплексы, содержащие π -связанный ацетилацетон	334
В. Комплексы простых эфиров виниловых спиртов	336
Г. Комплексы виниловых эфиров карбоновых кислот	337
5. Комплексы, образованные аллиловым спиртом, аллилгалогенидами, аллилцианидом и аналогичными соединениями	339
А. Родий	339
Б. Платина	343
В. Медь	344
Г. Серебро	346
6. Комплексы ненасыщенных аминов	347
А. Виниламин	347
Б. Ненасыщенные аммониевые катионы	347
а. Цвиттер-ионные комплексы $\{[\text{R}_3\text{N}^+-(\text{CH}_2)_n\text{CH}=\text{CH}_2]\text{PtX}_3\}$	347
б. Комплексы меди(I) и серебра(I)	351
В. Ненасыщенные амины как мостиковые лиганды	352
а. Многоядерные комплексы $\{[\text{RNH}-(\text{CH}_2)_n\text{CH}=\text{CH}_2]\text{PtCl}_2\}_x$	352
б. Аллиламиновые комплексы галогенидов меди(I)	354
Г. Ненасыщенные амины в качестве хелатирующих лигандов	355
7. Комплексы ненасыщенных фосфинов и арсинов	357
А. Четвертичные соли алкенилфосфония и алкениларсония	357
Б. Третичные фосфины и арсины, содержащие алифатические алкенильные группы	358
а. Винилдифенилфосфин	358
б. 9-Фенил-9-фосфабицикло-[4,2,1]-нонатриен	359
в. 3-Бутенилфосфины	361
г. 4-Пентенилфосфины и 4-пентениларсины	361

В. Третичные фосфины и арсины, содержащие <i>o</i> -стирильную, <i>o</i> -пропенильную и <i>o</i> -аллилфенильную группы	363
а. Комплексы металлов VI группы	364
б. Комплексы металлов VII группы	366
в. Комплексы металлов VIII группы	367
г. Комплексы металлов I группы	374
Г. 1,2- <i>бис</i> -(Дифенилфосфин)этиленовые и 1,2- <i>бис</i> -(диметиларсин)этиленовые соединения	375
8. Комплексы ненасыщенных серусодержащих соединений	379
А. 3-Бутенил- и 4-пентенилсульфиды	379
Б. Ненасыщенные алкилтиоуксусная и <i>n</i> -(алкилтио)бензойная кислоты	381
В. Ненасыщенные сульфоны	381
Г. 1,4-Ди-(<i>o</i> -аминотиофеноксид)- <i>транс</i> -бутен-2	381
Д. Аддукты диолефинов с <i>бис</i> -дитиобензильными комплексами никеля, палладия и платины	383
Список литературы	386
Список дополнительной литературы (1970—1974 гг.)	425