

فهرس الموضوعات

الصفحة	الموضوع
4	• الإهداء
7	• المقدمة
11	• الباب الأول : مقدمة عامة عن المركبات العضوية الفلزية
12	– خواص المركبات العضوية الفلزية
12	– تصنيف المركبات العضوية الفلزية على أساس نوع الرابطة
13	– الروابط التساهمية ذات الإلكترونين وذات المركزين
13	– طاقات الرابطة
15	– المركبات العضوية الفلزية الأيونية
16	– المركبات ذات النقص – الإلكترون (مترابطة المركز المتعدد)
16	– حدوث نوع من الترابط في معقدات الفلزات الانتقالية العضوية
18	– الاستقرار في المركبات العضوية الفلزية
18	– الاستقرار الحرارية
21	– الاستقرار تجاه الأكسدة
21	– الاستقرار تجاه التحلل المائي
22	– صفات عامة بخصوص استقرار الأغلفة المملوءة بالإلكترونات
24	– الأسئلة
25	• الباب الثاني : الروابط في المركبات العضوية الفلزية
25	1- التفاعل بين الفلز ومركب هالوجين عضوي
27	2- تطبيقات تفاعل الفلزات والهاليدات العضوية
28	3- تحضير نواتج عضوية فلزية بطريقة السبيكة
31	4- تفاعلات المركبات العضوية الفلزية مع هاليدات الفلز
33	5- إدخال الأوليفينات والأستلينات بين روابط فلز – هيدروجين
34	– البورون والألومنيوم
34	6- إضافة هيدريدات عناصر المجموعة الرابعة إلى الأوليفينات
35	– الهدرجة السيليكونية

الصفحة	الموضوع
36	7- تكوين روابط فلز – كاربون بواسطة تفاعلات إدخال أخرى
38	8- استعمال مركبات الدايزو في تكوين روابط فلز – كاربون
38	(أ) مركبات الدايزو الأليفاتية
39	(ب) تفاعل أملاح الدايزونيوم الأورماتية مع هاليدات أو أوكسيدات فلزية وشبه فلزية في محاليل مائية
40	9- سحب مجموعة كاربوكسيل من أملاح الفلزات (ب) الثقيلة
42	10- تفاعل المركبات الأورماتية مع الزئبق
43	11- تفاعل الأوليفينات والأستيلينات مع الزئبق
46	الأسئلة
47	● الباب الثالث : تحضير المركبات العضوية الفلزية
48	- تحضير المركبات العضوية الفلزية
48	أولاً: من ملح الفلز ، عامل مختزل وليجان
49	ثانياً: من الفلز والليجان
49	ثالثاً: من مركب الفلز والليجان ، إزاحة الليجان
53	رابعاً: التعويض بواسطة مشتقات عضوية فلزية لعناصر المجموعة الرئيسية
53	- الأليكيلات والأريلات
54	- الأليلات
54	- السابكلوبنتا داينيالات
57	- معقدات " متعدد الفينيل " لهاين
58	خامساً: التعويض باستعمال مشتقات عضوية فلزية للعناصر الانتقالية
58	انتقال ليجاندي
59	سادساً: من أنيونات لمعقد فلز انتقالي مع الهاليدات
60	- نواتج غير متوقعة
62	- الأسئلة
63	● الباب الرابع : تفاعلات وتراكيب المركبات العضوية الفلزية
63	- ليجاندات مانحة للإلكترون واحد
64	- ترابط الليجانداات مانحة الإلكترون – الواحد مع الفلزات الانتقالية

الصفحة	الموضوع
67	- كاربينات الفلز
69	- خواص الرابطة M-C
70	- تفاعلات الإدخال
71	- ليجاندات مانحة - لإلكترونيين
72	- ليجاندات مانحة - لثلاثة إلكترونات ، معقدات الباي - أيل - والباي - أنيل
73	- الأليالات الحركية
75	- الليجاندات (دايين) المانحة - أربعة إلكترونات
75	- معقدات السايكلوبوتاديين
77	- معقدات البيوتاديين
79	- ليجاندات (الدايينايل) المانحة - لخمس إلكترونات
82	أ- معقدات الباي - سايكلوبنتا داينيل
83	- معقدات البس - باي - سايكلوبنتا داينيل
87	ب- كربونيلات باي - سايكلوبنتا داينيل الفلز والمركبات ذات العلاقة
93	- الليجاندات المانحة - لستة إلكترونات
93	- معقدات الأرين
95	- ليجاندات أوليفينة مانحة لستة - إلكترونات
96	- معقدات فلز انتقالي حاوية على ليجاندات حلقة غير متجانسة مترابطة برابطة - باي
98	- ليجاندات مانحة - لسبعة إلكترونات
100	- معقدات السايكلو - أوكتاترايين
102	- الأسئلة
103	● الباب الخامس : المركبات العضوية الفلزية كمحفزات
105	- الأيزومرية في الأوليفينات
107	- الهدرجة المتجانسة للأوليفينات
110	- أكسدة الإثيلين إلى الأسيتالديهايد
111	- ترايمرة البيوتاديين والتفاعلات ذات العلاقة المحفزة بواسطة بعض معقدات الباي - أيل

الصفحة	الموضوع
113	– الهيدرو فورملة وتفاعلات الكربنة ذات العلاقة
116	– التحويل التحفيزي للأستيلينات على أحماض ألفا وبيتا – غير مشبعة بوجود كاربونيل النيكل
117	– كيمياء فيتامين B12 والمواضيع ذات العلاقة
120	– تثبيت النيتروجين
121	– معقدات النيتروجين مع الفلزات الانتقالية
122	– تكوين الأمونيا تحت الظروف المعتدلة
123	– تفاعلات بعض معقدات الفلزات التي تحتوي على ليجاندات نيتروجين - عضوية
124	– الأسئلة
125	• الباب السادس: المركبات العضوية الفلزية لعناصر المجموعة الأولى
125	– مقدمة
126	– الصفات العامة
126	أ- الفلزات القلوية
130	ب- فلزات المجموعة الثانية
132	ج - عناصر المجموعة الثالثة
133	– أشكال تركيبية لألكيلات الفلز
148	– طرق لتحضير هذه المركبات
148	– الفلزات القلوية
148	(أ) الليثيوم
148	1- فلز الليثيوم والهاليدات
149	2- فلزنة الترانز (ما وراء الفلزنة)
150	3- تبادل فلز – هالوجين
151	4- تبادل فلز – هيدروجين (فلزنة)
154	– الفلزات القلوية (ب) الصوديوم
154	1- مركبات الاستبدال
157	2- مركبات الإضافة

الصفحة	الموضوع
162	– الأسئلة
163	• الباب السابع : المركبات العضوية الفلزية لعناصر المجموعة الثانية
163	– فلزات المجموعة الثانية (أ)
163	1- الكالسيوم ، الستروننتيوم ، والباريوم
163	2- المغنيسيوم
163	أ- كواشف جرينيارد
167	ب- ثنائي الألكيلات وثنائي الأريلات
168	3- البيريليوم
171	– فلزات المجموعة الثانية (ب)
171	1- مشتقات من النوع $RMgX$
174	2- ثنائي الألكيلات وثنائي الأريلات
178	– الأسئلة
179	• الباب الثامن : المركبات العضوية الفلزية لعناصر المجموعة الثالثة " الجزء الأول "
179	أولاً: البورون
179	أ- تحضير مركبات البورون العضوية باستعمال مركبات عضوية فلزية أخرى
179	ب- إضافة روابط $B-H$ للأوليفينات أو الأستيلينات الهدرجة البورونية
185	ج - طرق أخرى لعمل الروابط $B-C$ وكسرها
187	د- مركبات البورون العضوية غير المشبعة
189	هـ- هيدريدات البورون العضوية
192	و- الكاربورونات
198	ز- المركبات العضوية للبورون - نيتروجين
202	ي- مركبات البورون العضوية - الأوكسجينية
205	(1) مركبات منسوبة إلى B_2X_4
206	(2) الألمنيوم
214	(3) الجاليوم ، الانديوم والثاليوم
215	الكيمياء التناسقية

الصفحة	الموضوع
216	أولاً: البورون
216	- التأثيرات الحثية
217	- التأثيرات الفراغية
219	- طاقات إعادة التنظيم
221	- معقدات البوران
222	- أملاح البورونيوم
223	- المعقدات الأنيونية
225	- الأسئلة
	• الباب التاسع : المركبات العضوية الفلزية لعناصر المجموعة الثالثة
227	" الجزء الثاني "
227	ثانياً: الألومنيوم وعناصر المجموعة الثالثة (ب)
237	ثالثاً: فلزات المجموعة الثانية
249	رابعاً : الفلزات القلوية
252	- الأسئلة
253	• الباب العاشر: المركبات العضوية الفلزية لعناصر المجموعة الرابعة
253	- المقدمة
255	- عناصر المجموعة الرابعة (ب)
255	- الاستقرار والفعالية
257	- حالات الأكسدة الأقل في السلسلية
259	- العدد التناسقي
262	- ترابط - باي مع عناصر المجموعة الرابعة (ب)
267	- طرق التحضير
270	- تفاعلات المركبات العضوية الفلزية لعناصر المجموعة الرابعة (ب)
270	(أ) تفاعلات تستخدم انشقاق الرابطة $M - C$
271	(ب) تفاعلات الروابط $M-N$ ، $M-O$ ، $M-H$
274	- السيليكونات
276	- العملية المباشرة للمثيل كلوروسايلانات

الصفحة	الموضوع
278	– التحلل المائي لمثيل كلوروسايلانات
280	– زيوت السيليكون
282	– المطاطيات السيليكونية
284	– راتنجات السيليكون
285	– نواتج سيليكونية متنوعة
288	– الأسئلة
289	• الباب الحادي عشر : المركبات العضوية الفلزية لعناصر المجموعة الخامسة
289	– أنواع المركبات
290	– خاصية منح أو استقبال (الإلكترونات) والترابط المتعدد
293	– السلاسلية
294	– أملاح الأمونيوم
295	– خماسي – الألكيلات والأريلات
296	– جوانب تحضيرية
298	– الأسئلة
299	• الباب الثاني عشر : المركبات العضوية الفلزية للعناصر الانتقالية
299	– تصنيف الليجاندات
299	– قاعدة الـ 18 إلكترونًا
301	– حالات الأكسدة الظاهرية
302	– تطبيق قاعدة الـ (18) إلكترونًا
302	– أساس قاعدة الـ (18) إلكترونًا
303	أ - دور ليجاندات الترابط - باي
304	ب- مقارنة سلاسل العناصر الانتقالية ذات الأغلفة 3d ، 4d ، 5d
304	ج - استثناءات عن قاعدة الـ (18) إلكترونًا
304	(1) معقدات الـ (16) إلكترون ذات الغلاف d^3 ، d^8
305	(2) الاستقرار بواسطة التأثيرات الفراغية
305	– الترابط في معقدات – باي العضوية الفلزية
306	– طاقات المدارات الجزيئية

الصفحة	الموضوع
306	– وصف الترابط بين الإثيلين والفلزات الانتقالية
309	– دوران الإثيلين حول الرابطة ليجاند - فلز
310	– الترابط في هيدروكربونات غير مشبعة أخرى مع الفلزات الانتقالية
312	– الأسئلة
313	المصطلحات العلمية
337	• الملاحق
343	• المراجع
345	• المحتويات