

المحتويات

obeikandi.com

المحتويات

الصفحة

الإهداء

المقدمة

الباب الأول : المركبات التناسقية :

15

17

22

22

25

26

26

27

27

29

29

30

31

31

32

34

34

35

35

36

أولاً : الرابطة التناسقية

ثانياً : الجزيئات الكيليتية

- الشروط اللازمة للكيليتية

- حجم الحلقة الكيليتية

- تتأثر الحلقات الكيليتية

ثالثاً : الليجاندات حسب أنواع الذرات الواهبة

1- الكيليتات الأوكسجينية

أ- الأوكسي أنيونات التي تكون حلقات رباعية

ب- إن أيون مالونات

ج- β ثنائي كيتونات

د- أحماض الفا هيدروكسي كربوسيليك

2- الكيليتات النيتروجينية

أ- ثنائي أمينات الكيلية وأريلية

ب- ليجاندات أروماتية غير متجانسة

ج- ليجاندات نيتروجينية أخرى

د- ليجاندات نيتروجينية أوكسجينية

3- ليجاندات كبريتية

4- ليجاندات زرنيفية

رابعاً : تسمية المركبات التناسقية

- 38 - تسمية الليجاندات
- 42 - قاعدة الثمانية عشر الكترونا
- 48 - الأسئلة

الباب الثاني : الخصائص الفيزيائية الكيميائية للمركبات التناسقية

- 51 - الأطياف
- 51 - انتقالات d-d
- 57 - انفصام المجال الليجاندي
- 61 - حسابات طيفية
- 66 - أطياف نقل الشحنة
- 67 - البارامغناطيسية
- 67 - أ- العزم المغناطيسي
- 70 - ب- العزم الزاوي المداري
- 73 - انحرافات بان – تيللر
- 77 - طاقة ثبات المجال الليجاندي
- 83 - الأسئلة

الباب الثالث : الترابط في المركبات التناسقية

- 87 - مقدمة
- 88 - نظرية رابطة التكافؤ
- 90 - القياسات المغناطيسية وعدد الالكترونات المنفردة
- 91 - البنية الهندسية وطبيعة الذرة المركزية
- 93 - المعقدات ذات المدار الداخلي والمعقدات ذات المدار الخارجي
- 94 - مبدأ التعادلةية الكهربائية
- 97 - الترابط المزدوج
- 100 - الوصف الكهروستاتيكي البسيط للترابط

102	- استقطابية الليجاند
103	- الاستقطاب المتبادل لأيون الفلز والليجاند
105	- نظرية المجال البلوري (المجال اليجاندي)
105	- ترتيب الليجاندات الرباعي المستوي
108	- ترتيب الليجاندات الثماني السطوح
114	- ترتيب الليجاندات الرباعي السطوح
118	- معقدات البرم العالي ومعقدات البرم المنخفض
127	- مقارنة بين التناظرين الثماني السطوح والرباعي السطوح
129	- قيمة طاقة انفصام المجال البلوري
131	- السلسلة الطيفوكيميائية
134	- مدي سهولة ازدواج البرم في المعقدات الثمانية السطوح
135	1- المعقدات ذات البرم العالي
136	2- المعقدات ذات البرم المنخفض
139	- تأثيرات بان -تيللر في معقدات ثمانية السطوح
143	- تأثيرات بان -تيللر في معقدات رباعية السطوح
144	- استقرارية المجال البلوري والخصائص الديناميكية الحرارية
146	- تركيب السبينيل
149	- تأثير التناظر علي مدارات الذرة المركزية
149	- عملية الانقلاب
153	- نظرية المدار الجزيئي
154	- الترابط σ في المعقدات الثمانية السطوح
159	- الترابط π في المعقدات الثمانية السطوح
163	- الترابط في المعقدات الرباعية السطوح
165	- الترابط في أنظمة أخرى
165	- مقارنة بين نظريات الترابط
168	- الأسئلة

173	<u>الباب الرابع : ثبات المركبات التناسقية</u>
174	1- الاستقرارية الثرموداينميكية
174	2- الاستقرارية الحركية
176	- ثوابت الاستقرارية
179	- العوامل المؤثرة في استقرارية المركبات المعقدة للعناصر الانتقالية
179	- تأثير أيون الفلز
182	- تأثير الليجاند
186	- عوامل أخرى تؤثر في استقرارية المركبات المعقدة
186	أولاً : العوامل المحيطة كالضغط والحرارة
186	ثانياً : عوامل التركيز
187	ثالثاً : طبيعة الأيون الموجود خارج كرة التناسق
188	- طرق تقدير ثابت الاستقرارية
188	- الطرق الطيفية
192	- الطرق الكهربائية
194	- الأسنلة
199	<u>الباب الخامس : تماثل المركبات التناسقية</u>
199	1- الأيسومرات الموقعية
199	2- الأيسومرات الفراغية
200	- الأيسومرات الموقعية
200	(1) أيسوميرية التآين
202	(2) أيسوميرية التمزوب
204	(3) أيسوميرية الرابطة
207	(4) أيسوميرية التناسق
209	(5) أيسوميرية البلمرة
212	(6) أنواع أخرى من الأيسوميرية الموقعية

212	1- الأيسومرات الناتجة من أيسوميرية الليجاند
213	2- الأيسومرات الجمعية
213	3- الأيسوميرية الفراغية
216	- المعقدات الفلزية ذات التناسق الرابعي
227	- المعقدات ذات التناسق السداسي
239	- المعقدات المتعددة النواة
240	- الكيمياء الفراغية لمركبات ذات أعداد تناسقية أقل شيو عاً
241	- عدد التناسق (2)
245	- عدد التناسق (3)
246	- عدد التناسق (5)
249	- عدد التناسق (7)
250	- ثنائي الهرم الخمسي
252	- عدد التناسق (8)
254	- الأسئلة

257	<u>الباب السادس : ميكانيكية تفاعلات المركبات التناسقية</u>
258	- معقدات المدار الداخلي الخاملة والفعالة
261	- طاقة استقرار المجال البلوري
268	- تأثير العوامل الكهروستاتيكية علي معدل سرعة التفاعلات
270	- ميكانيكية تفاعلات التعويض
271	- التحلل المائي في الوسط الحامضي
277	- التحلل المائي في الوسط القاعدي
282	- تفاعلات التعويض عن جزيئية الماء المتناسقة
285	- تفاعلات التعويض بدون كسر رابطة فلز – ليجاند
286	- تفاعلات تأكسد-إختزال
287	- تفاعلات خارج كرة التناسق

288	- تفاعلات داخل كرة التناسق
290	- التفاعلات التكميلية والتفاعلات غير التكميلية
292	- تفاعلات التعويض في معقدات المربع المستوي
294	- نظرية الاستقطاب
295	- نظرية الترابط π
296	- إستعمالات تأثير ترانز
297	- الأسئلة

الباب السابع : الكيمياء الفراغية للمركبات التناسقية

301	- مقدمة
301	- المركبات التناسقية (1)
301	- عدد التناسق (2)
303	- عدد التناسق (3)
304	- عدد التناسق (4)
305	- عدد التناسق (5)
306	- عدد التناسق (6)
309	- عدد التناسق (7)
309	- عدد التناسق (8)
310	- أعداد تناسق أخرى
310	- الليجاندات
316	- الأيسوميرية
317	- أيسوميرية سس- ترانس
319	- الأيسوميرية الضوئية
320	- أيسوميرية الرابطة
323	- إعادة التنظيم التركيبية
325	- الأسئلة

329	<u>الباب الثامن : المركبات التناسقية في الكيمياء التحليلية</u>
329	- مقدمة
329	- التطبيق في عمليات الترسيب
329	<u>أولاً: المعقدات الداخلية غير القابلة للذوبان</u>
330	- أهمية المركبات التناسقية في الكيمياء التحليلية
332	<u>ثانياً: 8 هيدروكسي كوينولين ومشتقاته</u>
334	<u>ثالثاً: الأحماض الامينية</u>
334	<u>رابعاً: أيونات معقدة بمثابة مواد مرسبة</u>
335	- التطبيق في التحليل الحجمي
335	1- معايرة أيون الهيدروجين المتحرر
336	2- معايرة أيون الفلز مع الليجاند
338	- التطبيق في التحليل الكولوريمتري
340	- الأسئلة

343	<u>المصطلحات العلمية</u>
357	<u>الملاحق</u>
365	<u>المراجع</u>
369	<u>المحتويات</u>

تم بحمد الله وعونه