

المحتويات

obeikandi.com

بسم الله الرحمن الرحيم

المحتويات

الصفحة

الإهداء

المقدمة

15	<u>الباب الأول : الهيدروجين</u>
17	- مقدمة
18	- إنتاجه وتحضيره
19	- نشاطه
19	- الهيدروجين الذري
20	- الهيدروجين أرثو وبارا
21	- موضع الهيدروجين في الجدول الدوري
22	- مركبات الهيدروجين
22	1- الهيدريدات الأيونية (شبيهة الأملاح)
23	2- الهيدريدات شبيهة البوليمرات
23	3- الهيدريدات التساهمية
25	4- الهيدريدات المعقدة
26	5- الهيدريدات الفلزية
27	- الأسئلة

31	الباب الثاني : المجموعة الأولى
31	- عناصر المجموعة الأولى.....
32	- الخواص العامة
32	- مركبات الفلزات القلوية
32	1- الهيدريدات
33	2- الأوكسيدات
34	3- الهيدروكسيدات
36	4- الهاليدات
37	5- الكربونات
39	6- الكربونات الحامضية
40	7- النترات
40	8- الكبريتات
40	9- الكبريتات الحامضية
42	- الأمثلة
45	الباب الثالث : المجموعة الثانية
45	- عناصر المجموعة الثانية
46	- الخواص العامة
49	- طرق التحضير
50	- الخواص الكيميائية
53	- مركبات عناصر المجموعة الثانية.....
53	1- الهيدريدات

54	2- الأوكسيدات
55	3- الهيدروكسيدات
56	4- الهاليدات
57	5- الكربونات
58	6- الكربونات الحامضية
58	7- النتترات
58	8- الكبريتات
60	- الأسئلة

63 الباب الرابع : المجموعة الثالثة

63	- عناصر المجموعة الثالثة
64	- الخواص العامة
66	- استخلاص الألمنيوم
67	- الخواص الكيميائية للألمنيوم
69	- أيون الألمنيوم المتيمء
70	- مركبات المجموعة الثالثة
70	1- الهيدريدات
71	2- الأوكسيدات
73	3- مركبات الهيدروكسو
73	أ- حامض البوريك H_3PO_3
74	ب- البورات
75	ج- ثنائي صوديوم رباعي بلورات -10 ماء (البوراكس)

76	4- هيدروكسيدات بقية العناصر
77	5- الهاليدات
80	6- مركبات الشب
82	- الأسنلة
85	الباب الخامس : المجموعة الرابعة
85	- عناصر المجموعة الرابعة
86	- الخواص العامة
88	- خواص خاصة بالكربون
88	أ- تكوين السلاسل الطويلة (المسلسلة)
89	ب- الكربيدات
89	- مركبات عناصر المجموعة الرابعة
89	1- الهيدريدات
91	2- الهاليدات
94	3- أوكسيدات الكربون
94	أ- أول أوكسيد الكربون
95	ب- ثاني أوكسيد الكربون
97	4- أوكسيدات السليكون
97	أ- أوكسيد السليكون (II)
98	ب- أوكسيد السليكون (IV)
99	5- السليكات
100	أولاً : أيونات سالبة

100	(أ) الأورثوسليكات
100	(ب) البيروسليكات
100	(ج) السليكات الحلقية
101	ثانياً : أيونات ممتدة
101	(أ) السليكات المسلسلة
101	(i) الميتاسليكات (البيروكسينات)
101	(ii) الميتا رباعي سليكات
102	(ب) السليكات الصفحية
102	ثالثاً : السليكات ثلاثية البعد
103	6- السليكونات
105	- أوكسيدات الجاليوم والقصدير والرصاص
105	أولاً : أول الأوكسيدات ، MO
106	ثانياً : الأوكسيدات الأعلى
109	- الأسنلة
113	<u>الباب السادس : المجموعة الخامسة</u>
113	- عناصر المجموعة الخامسة
114	- الخواص العامة
117	- مركبات عناصر المجموعة الخامسة
117	1- الهيدريدات
118	- الأمونيا
122	2- الهاليدات

- 122 أ- ثلاثي الهاليدات
- 122 ب- خماسي الهاليدات
- 123 3- الأوكسيدات
- 125 أ- أوكسيد ثنائي نيتروجين ، N_2O
- 126 ب- أوكسيد نيتروجين NO
- 128 ج- ثنائي نيتروجين رباعي أوكسيد، N_2O_4
- 130 - الأحماض الأوكسجينية للنيتروجين
- 130 أ- حامض النترك HNO_3
- 133 ب- حامض النتروز HNO_2
- 134 ج- حامض الهيونترور $H_2N_2O_2$
- 134 - الأحماض الأوكسجينية للفسفور
- 136 - الفوسفات (V)
- 137 - الأسئلة
- 141 الباب السابع : المجموعة السادسة
- 141 - عناصر المجموعة السادسة
- 142 - الخواص العامة
- 142 - الأوكسجين
- 144 - الكبريت
- 146 - تركيب عناصر المجموعة السادسة
- 147 - مركبات عناصر المجموعة السادسة
- 147 I - الهيدريدات

149	- الماء . H_2O
149	- ماء التبلور
150	- تفاعلات الماء
151	- كبريتيد الهيدروجين ، H_2S
153	- تطبيق كبريتيد الهيدروجين في التحليل الوصفي
154	- بيروكسيد الهيدروجين، H_2O_2
156	2- الأوكسيدات والأحماض الأوكسجينية
159	- ثنائي أوكسيد الكبريت، SO_2
161	- حامض الكبريتوز، H_2SO_3
162	- ثلاثي أوكسيد الكبريت، SO_3
163	- حامض الكبريتيك، H_2SO_4
166	- الهاليدات
168	- الأسئلة
171	الباب الثامن : المجموعة السابعة
171	- عناصر المجموعة السابعة (الهالوجينات)
172	- الخواص العامة
172	أ- التركيب الالكتروني وحالات الأكسدة
173	ب- حجم الذرات والأيونات
173	ج- أيونات ثلاثي هاليد
174	د- الكهروسالبية
174	هـ- انثالبي الرابطة والجزئيات العنصرية

175	- تفاعلات المجموعة السابعة
175	- أ- مع الفلزات واللافلزات
176	- ب- مع القلويات
176	- - القابلية التأكسدية
179	- اليود والنشأ
180	- هاليدات الهيدروجين
182	- قوة الحامض
186	- أوكسيدات الهالوجينات
187	- أحادي أوكسيدات OF_2 و Cl_2O و Br_2O
188	- ثنائي أوكسيدات ClO_2 و BrO_2 و I_2O_4
189	- أوكسيد اليود (V) ، I_2O_5
189	- ثلاثي أوكسيدات Cl_2O_6 و BrO_3
190	- سباعي أوكسيد الكلور، Cl_2O_7
191	- الأحماض الأوكسجينية للهالوجينات
191	- أحماض الهاليك (I) (الهيبوهالوز)، HOX
193	- أحماض الهاليك (III) (أحماض الهالوز)، HXO_2
194	- أحماض الهاليك (VII) (حوامض البرهاليك)
195	- الهاليدات (غير هاليدات الهيدروجين)
197	- مركبات الهالوجينات البينية
199	- الأسئلة

203	الباب التاسع : المجموعة الثامنة
203	- عناصر المجموعة الثامنة (الغازات الخاملة)
204	- مقدمة
204	- الخواص العامة
206	- استعمالات الغازات الخاملة
206	- تحضير مركبات الغازات النبيلة
208	- كيمياء مركبات الزينون
208	- الفلوريدات XeF_2 و XeF_4 و XeF_6
209	- ثلاثي أوكسيد الزينون
210	- تركيب بعض مركبات الزينون
210	- تفاعلات الزينون
210	1- مع الفلور
212	2- مع الأكسجين
213	3- مع النيتروجين
214	4- مع الكربون
215	- الأسئلة
219	الباب العاشر : المركبات التناسقية (المعقدات)
219	أ- الأملاح المزدوجة
219	ب- المعقدات
220	- التركيب الأساسي للمعقدات
221	- تسمية المعقدات

222	- العدد التناسقي وشكل المعقدات الأيونية
224	- مقدمة لنظريتي المجال البلوري والمجال الليجاندي
226	- قوة المجال البلوري لليجانادات
226	- المعقدات ثمانية الوجوه
229	- المعقدات رباعية الوجوه
231	- المعقدات الرباعية المستوية
231	- كربونيلات الفلزات
232	أ- رباعي كربونيل نيكل
232	ب- خماسي كربونيل حديد
233	- الأيسومرية
233	أولاً . الأيسومرية الهندسية
233	ثانياً . الأيسومرات الضوئية
235	ثالثاً . أيسومرية التآين
235	رابعاً . أيسومرية التميز
235	خامساً . أيسومرية الرابطة
236	سادساً . أيسومرية التناسق
236	سابعاً . أيسومرية التبلر
237	ثامناً أيسومرية موقع التناسق
238	- استقرارية الأيونات المعقدة
238	- تطبيق تكوين المعقدات في التحليل الوصفي
238	- قابلية ذوبان الأيون ثنائي أمين فضة
241	- الترسيب المفضل باستعمال المعقدات

242	- الاستدلال على الأيون Cd^{+2} بوجود الأيون Cu^{+2}
243	- المركبات الكليتيّة
245	- تحضير المركبات التناسقية
245	أولاً : تفاعلات الإضافة البسيطة
247	ثانياً : تفاعلات الإحلال
249	ثالثاً : تفاعلات الأكسدة والاختزال
250	رابعاً : تفاعلات التفكك الحراري
251	- معقدات غير قابلة للذوبان
252	- الاستدلال على تكوين المعقدات
252	1- الصفات التجميعية
252	2- معامل التوزيع
252	3- قياسات Emf
252	4- قياسات التوصيل الكهربائي
253	- الأسئلة
257	الباب الحادي عشر : نظريات الترابط في المركبات التناسقية
257	- أولاً نظرية رابطة التكافؤ
262	- ثانياً . نظرية المجال البلوري
266	- ثالثاً . طاقة انقسام المجال البلوري
267	1- طبيعة الليجاند
269	2- الموقع في الجدول الدوري
269	3- الشحنة الأيونية

270	4- الكيمياء الفراغية
270	- رابعا . طاقة استقرار المجال البلوري
270	أ- حالة المجال الضعيف
273	ب- حالة المجال القوي
274	- خامسا . تأثيرات المجال البلوري لتماثل رباعي السطوح
278	- سادسا . التشوه عن التماثل المنتظم
281	- سابعا تأثيرات المجال البلوري لتماثل المربع المستوى
283	- ثامنا . تأثيرات المجال البلوري لتماثل ثنائي الهرم المثلاثي
284	- تاسعا . نظرية المدار الجزيئي
292	- الأسئلة

295 الباب الثاني عشر : العناصر الانتقالية

295	- مقدمة
296	- إستقرارية حالات الأكسدة
302	- طائفة التيتانيوم
303	- بعض خصائص طائفة التيتانيوم
304	- عناصر طائفة التيتانيوم
306	- مركبات حالة الأكسدة + 4
306	أ- الأوكسيدات
306	ب- الهيدروكسيدات
306	ج - الهاليدات
308	د- المركبات المعقدة

309	هـ - مركبات حالات التأكسد الأقل
310	- طائفة الفناديوم
311	- بعض خصائص طائفة الفناديوم
312	- ألوان مركبات الفناديوم
313	- مخطط حالات التأكسد
314	- عناصر طائفة الفناديوم
316	- مركبات حالة التأكسد +5
316	أ - الأوكسيدات
317	ب - الهاليدات
319	ج - الأوكسو هاليدات
320	- مركبات حالة التأكسد +4
321	- مركبات حالة التأكسد +3
323	- مركبات حالة التأكسد +2
325	- طائفة الكروم
326	- بعض خصائص طائفة الكروم
327	- مخطط حالات التأكسد
329	- عناصر طائفة الكروم
331	- مركبات حالة التأكسد +6
331	أ - الأوكسيدات
332	ب - الهاليدات
333	ج - الأوكسي هاليدات
335	- مركبات حالة التأكسد +5

335	-مركبات حالة الأكسدة +4
336	-مركبات حالة الأكسدة +3
338	-مركبات حالة الأكسدة +2
340	- طائفة المنجنيز
340	-بعض خصائص طائفة المنجنيز
341	- عناصر طائفة المنجنيز
343	-مركبات حالة الأكسدة +7
344	-مركبات حالة الأكسدة +6
345	-مركبات حالة الأكسدة +5
346	-مركبات حالة الأكسدة +4
348	-مركبات حالة الأكسدة +3
349	-مركبات حالة الأكسدة +2
350	-الطائفة الثامنة - ثلاثية 3d
350	-طائفة ثلاثية 3d
351	-بعض خصائص فلزات ثلاثية 3d
352	-عناصر طائفة ثلاثية 3d
354	-مركبات حالة الأكسدة +6
355	-مركبات حالة الأكسدة +5
355	-مركبات حالة الأكسدة +4
356	-مركبات حالة الأكسدة +3
359	-مركبات حالة الأكسدة +2
363	-الطائفة الثامنة - فلزات البلاتين

364	 - بعض خصائص فلزات البلاتين
364	 - عناصر الطائفة الثامنة - فلزات البلاتين
365	 - الروثينيوم والأوسميوم
369	 - الروديوم والأيريديوم
371	 - البلاديوم والبلاتين
375	 - بعض خصائص عناصر طائفة النحاس
376	 - عناصر طائفة النحاس
377	 - مركبات حالة التأكسد +3
379	 - مركبات حالة التأكسد +2
381	 - مركبات حالة التأكسد +1
385	 - الأسنائة
389	 * <u>المصطلحات العلمية</u>
419	 * <u>المراجع</u>
445	 * <u>الملاحق</u>
451	 * <u>المحتويات</u>

تم بحمد الله وعونه