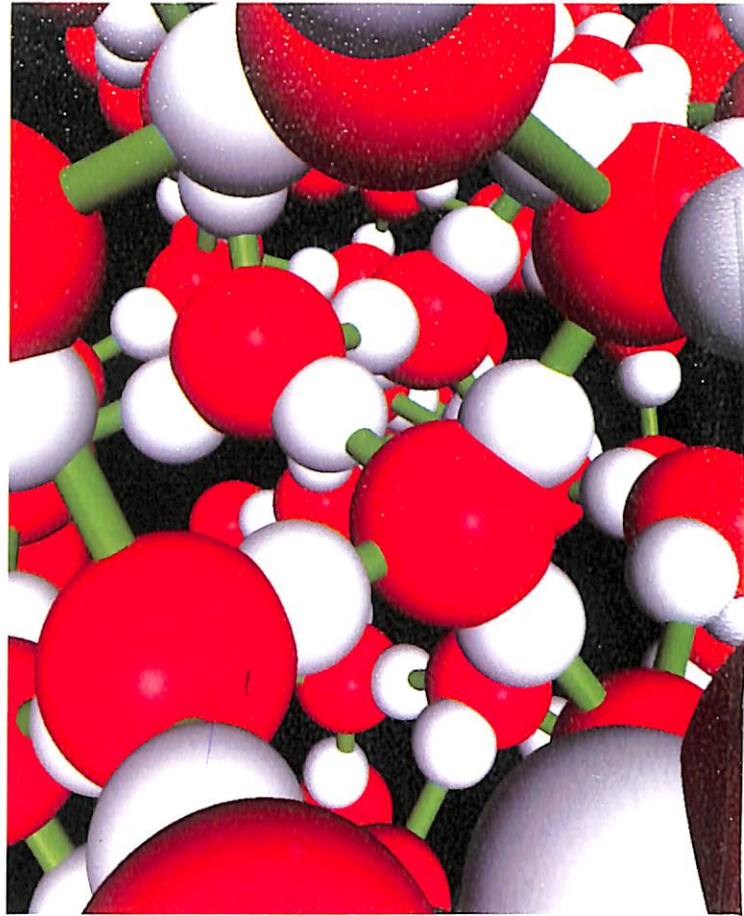


حسن بوزيان

الكيمياء العامة

بنية المادة

الجزء الثاني



ديوان المطبوعات الجامعية





الفصل السادس البنية الإلكترونية للذرات

- 17 1.VI - لمحة حول البناء الإلكتروني للذرات
- 17 1.1.VI - الإشكالية
- 17 2.1.VI - الوصف التقليدي للحركة
- 18 3.1.VI - الوصف الكمي للحركة
- 20 4.1.VI - معنى الأعداد : n ، l ، m_l
- 22 5.1.VI - لف الإلكترون
- 23 2.VI - الحالات الكمية للذرة (الأعداد الكمية)
- 23 1.2.VI - العدد الكمي الرئيسي (n)
- 24 2.2.VI - العدد الكمي للزخم الزاوي (الثانوي) (l)
- 25 3.2.VI - العدد الكمي المغناطيسي (m_l)
- 26 4.2.VI - العدد الكمي التدويمي (s)
- 26 3.VI - المستويات الإلكترونية للطاقة
- 29 4.VI - أشكال المحطات الذرية المختلفة
- 32 1.4.VI - المحطات الذرية من النوع (s)
- 34 2.4.VI - المحطات الذرية من النوع (p)
- 38 3.4.VI - المحطات الذرية من النوع (d) و (f)
- 40 5.VI - البناء الإلكتروني والتصنيف الدوري للعناصر
- 43 1.5.VI - العدد الذري وقانون موزلي
- 44 2.5.VI - التركيب الإلكتروني للذرات والجدول الدوري للعناصر

الفصل الثامن الروابط الكيميائية والبنية الجزيئية

114	1.VIII - الرابطة الأيونية.....
114	1.1.VIII - الخواص العامة للرابطة الأيونية.....
115	2.1.VIII - طبيعة الرابطة الأيونية.....
117	3.1.VIII - نموذج الرابطة الأيونية.....
122	4.1.VIII - القيمة النظرية للطاقة الكلية للشبكة البلورية.....
122	أ - طاقة التجانب.....
123	ب - طاقة التنافر.....
	5.1.VIII - القيمة التجريبية للطاقة الكلية للشبكة البلورية (دورة بوزن - هابر).....
124	2.VIII - الرابطة التساهمية.....
127	1.2.VIII - الخواص العامة للرابطة التساهمية.....
129	2.2.VIII - طبيعة لرابطة التساهمية.....
131	3.2.VIII - نموذج انرابطة التساهمية.....
137	3.VIII - نظرية الروابط التكافؤية.....
138	1.3.VIII - مفهوم التهجين.....
144	2.3.VIII - مفهوم الرابطة (δ) والرابطة (π).....
147	3.3.VIII - مفهوم الرنين.....
151	4.3.VIII - مفهوم عزم ثنائي الأقطاب.....
155	4.VIII - نظرية المدارات الجزيئية.....
159	1.4.VIII - الجزيئات الثنائية متماثلة الذرات.....

الفصل السابع الجدول الدوري للعناصر

47	1.VII - التطور المنهجي في تصنيف العناصر.....
47	1.1.VII - تصنيف العناصر إلى معادن ولا معادن.....
48	2.1.VII - تصنيف دوبراينر (التصنيف الثلاثي للعناصر).....
49	3.1.VII - تصنيف بتن - كوفر.....
49	4.1.VII - تصنيف شانكورتوا.....
50	5.1.VII - تصنيف نيولاندز (قانون الثمانيات).....
51	6.1.VII - تصنيف لوترماير.....
52	7.1.VII - تصنيف ديمتري مندلييف.....
58	2.VII - أهم الخواص الدورية في الجدول الدوري للعناصر.....
58	1.2.VII - دورية أندساف الأقطار الذرية.....
61	2.2.VII - دورية طاقة التأين.....
64	3.2.VII - دورية طاقة الألفة الإلكترونية.....
66	4.2.VII - دورية الكهروسلبية.....
70	5.2.VII - دورية الصفات الفيزيائية.....
72	6.2.VII - دورية الصفات المعدنية واللامعدنية.....
72	7.2.VII - دورية البنية الإلكترونية.....
74	تمارين الفصلين السادس والسابع.....
85	أجوبة تمارين الفصلين السادس والسابع.....

168	2.4.VIII - الجزيئات الثنائية غير متماثلة الذرات
172	3.4.VIII - الجزيئات ثلاثية الذرات
176	4.4.VIII - الجزيئات رباعية الذرات
179	5.4.VIII - الجزيئات خماسية الذرات
182	6.4.VIII - الجزيئات التي تستخدم مدارات (d) في الارتباط
186	5.VIII - الرابطة التناسقية
187	6.VIII - الرابطة المعدنية
189	7.VIII - رابطة قان دير فالس
191	8.VIII - الرابطة الهيدروجينية
193	تمارين الفصل الثامن
203	أجوبة تمارين الفصل الثامن
		الجدول:
233	1 - فروع الكيمياء
234	2 - النظام الدولي للوحدات (SI)
236	3 - البنية الإلكترونية للعناصر
240	4 - اكتشاف العناصر
146	5 - الفائزون بجائزة نوبل في الكيمياء في القرن العشرين
255	المراجع