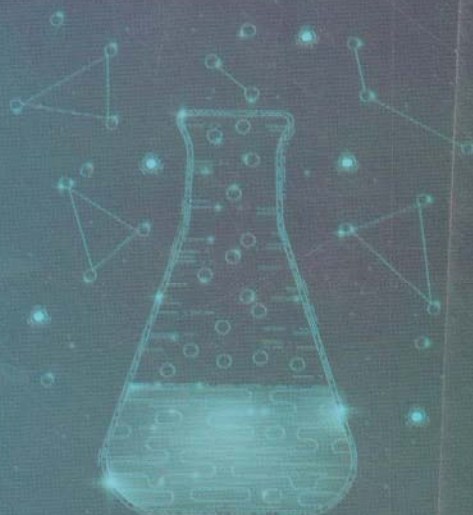
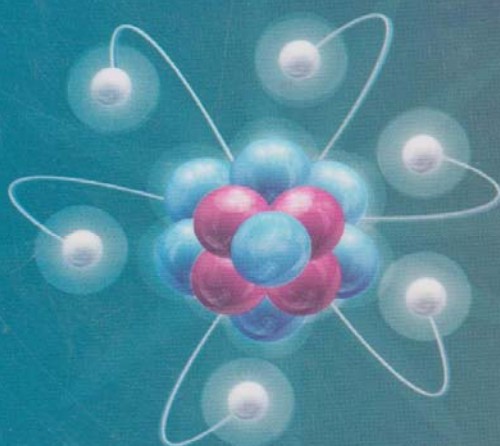


حسن بوزيان

المرجع في الكيمياء اللاعضوية «الكيمياء المعدنية»

الجزء الأول
العناصر النموذجية
عناصر S و P



ديوان المطبوعات الجامعية
University Publications Office
٠٤٤٠٠ | +٠٩٥٣٣٠٢٤١ +٤٠٨٠٧١٤١

1-546-26-1/15

حسن بوزيان

المرجع في الكيمياء اللاعضوية ((الكيمياء المعدنية))

الجزء الأول

العناصر النموذجية

عناصر S و P



ديوان المطبوعات الجامعية
University Publications Office
٠٥٤٠٠ | +٥٨٨٨٠٢٤١ +٤٠٨٠٧٠٤١

محتويات الكتاب

الفصل الأول: الخواص العامة للعناصر النموذجية

23	1.I - أنواع العناصر وطبيعتها.....
31	2.I - العلاقة بين العناصر وموقعها في الجدول الدوري.....
	الفصل الثاني: البنية الإلكترونية للذرات والجدول الدوري للعناصر
45	1.II - لمحة حول البناء الإلكتروني للذرات.....
45	1.1.II - الإشكالية.....
45	2.1.II - الوصف التقليدي للحركة.....
46	3.1.II - الوصف الكمي للحركة.....
48	4.1.II - معنى الأعداد الكمية (m, ℓ, n)
50	5.1.II - لف الإلكترون.....
51	2.II - الحالات الكمية للذرة (الأعداد الكمية).....
51	1.2.II - العدد الكمي الرئيسي (n)
52	2.2.II - العدد الكمي للعزم الزاوي (الثانوي) ℓ
53	3.2.II - العدد الكمي المغناطيسي (m)
	4.2.II - العدد الكمي التدويمي (المغزلي)
54	عدد اللف الذاتي للإلكترون $(\text{spin}) S$
55	3.II - المستويات الإلكترونية للطاقة.....
59	4.II - أشكال المحطات الذرية المختلفة.....
62	1.4.II - المحطات الذرية من النوع S
64	2.4.II - المحطات الذرية من النوع P
68	3.4.II - المحطات الذرية من النوع d و f
71	5.II - البناء الإلكتروني والتصنيف الدوري للعناصر.....
75	1.5.II - العدد الذري وقانون موزلي.....

75	 2.5.II - التركيب الإلكتروني للذرات والتصنيف الدوري للعناصر
79	 6.II - التطور المنهجي في تصنيف العناصر
79	 1.6.II - تصنيف العناصر إلى معادن ولا معادن
80	 2.6.II - تصنيف دوبرانير "التصنيف الثلاثي للعناصر"
81	 3.6.II - تصنيف بتن كوفر (Petten Kofer)
81	 4.6.II - تصنيف شانكورتوا (Chancourtois)
82	 5.6.II - تصنيف نيولاندز (New Lands) "قانون الثمانية"
83	 6.6.II - تصنيف لوثر ماير (Lothar Meyer)
84	 7.6.II - تصنيف ديميتري مندليف (Dimitri Mendeleive)

الفصل الثالث:

الأشكال الهندسية للجزيئات في مركبات العناصر النموذجية

87	 1.III - مقدمة
88	 1.1.III - الجزيئات التي لذرتها المركزية 2 زوج إلكتروني (AP_2)
89	 2.1.III - الجزيئات التي لذرتها المركزية 3 أزواج إلكترونية (AP_3)
89	 3.1.III - الجزيئات التي لذرتها المركزية 4 أزواج إلكترونية (AP_4)
90	 4.1.III - الجزيئات التي لذرتها المركزية 5 أزواج إلكترونية (AP_5)
91	 5.1.III - الجزيئات التي لذرتها المركزية 6 أزواج إلكترونية (AP_6)
93	 2.III - أشكال الأيونات
93	 1.2.III - شكل الأيون (NO_3^-)
94	 2.2.III - شكل الجزيء (N_2O)
94	 3.2.III - شكل جزيء الأوزون (O_3)
95	 4.2.III - شكل الجزيء (HCN)

الفصل الرابع: الهيدروجين

97	 1.IV - صفات العنصر
100	 2.IV - الهيدريدات
100	 1.2.IV - الهيدريدات الأيونية
101	 2.2.IV - الهيدريدات التساهمية
102	 3.2.IV - درجة غليان الهيدريدات
103	 4.2.IV - الهيدريدات البينية

103	 5.2.IV - الهيدريدات الناقصة الإلكترونات
104	 3.IV - الرابطة الهيدروجينية

الفصل الخامس: مجموعة العناصر الأساسية (I_A)

107	 1.V - مقدّمة
108	 2.V - الخواص الفيزيائية العامة لمجموعة العناصر الأساسية الترابية
109	 3.V - وجودها في الطبيعة
110	 4.V - الخواص الكيميائية لعناصر المجموعة (I_A)
112	 5.V - دراسة عامة حول عناصر هذه المجموعة
112	 1.5.V - عنصر الليثيوم
115	 2.5.V - عنصر الصوديوم
119	 3.5.V - عنصر البوتاسيوم

الفصل السادس: مجموعة العناصر الأساسية الترابية (II_A)

121	 1.VI - مقدّمة
122	 2.VI - الخواص الفيزيائية العامة لمجموعة العناصر الأساسية الترابية
123	 3.VI - وجودها في الطبيعة
124	 4.VI - الخواص الكيميائية لعناصر المجموعة (II_A)
125	 5.VI - دراسة عامة حول عناصر هذه المجموعة
125	 1.5.VI - عنصر البريليوم
129	 2.5.VI - عنصر الماغنسيوم
134	 3.5.VI - بقية عناصر المجموعة: الكالسيوم، السترانسيوم، والباريوم

الفصل السابع: مجموعة البور (III_A)

139	 1.VII - مقدّمة
139	 2.VII - الخواص الفيزيائية العامة لمجموعة البور
141	 3.VII - وجودها في الطبيعة
142	 4.VII - الخواص الكيميائية لعناصر المجموعة (III_A)
143	 5.VII - دراسة عامة حول عناصر هذه المجموعة
143	 1.5.VII - عنصر البور
148	 2.5.VII - عنصر الألومنيوم
154	 3.5.VII - عنصر الغاليوم

الفصل الثامن: مجموعة الكربون (IV_A)

157	1.VIII - مقدمة.....
158	2.VIII - الخواص الفيزيائية العامة لمجموعة الكربون.....
160	3.VIII - وجودها في الطبيعة.....
162	4.VIII - الخواص الكيميائية لعناصر المجموعة (IV_A).....
162	5.VIII - دراسة عامة حول عناصر هذه المجموعة.....
162	1.5.VIII - عنصر الكربون.....
171	2.5.VIII - عنصر السيليسيوم.....
179	3.5.VIII - الجرمانيوم والقصدير والرصاص.....

الفصل التاسع: مجموعة النيتروجين (V_A)

187	1.IX - مقدمة.....
188	2.IX - الخواص الفيزيائية العامة لمجموعة النيتروجين.....
189	3.IX - وجودها في الطبيعة.....
190	4.IX - الخواص الكيميائية لعناصر المجموعة (V_A).....
194	5.IX - دراسة عامة حول عناصر هذه المجموعة.....
196	1.5.IX - عنصر النيتروجين.....
209	2.5.IX - عنصر الفوسفور.....
214	3.5.IX - عنصر الزرنيخ.....
221	4.5.IX - عنصر الأنتيمون.....
228	5.5.IX - عنصر البزموت.....

الفصل العاشر: مجموعة الأكسجين (VI_A)

229	1.X - مقدمة.....
230	2.X - الخواص الفيزيائية العامة لمجموعة الأكسجين.....
232	3.X - وجودها في الطبيعة.....
232	4.X - الخواص الكيميائية لعناصر المجموعة (VI_A).....
233	5.X - دراسة عامة حول عناصر هذه المجموعة.....
233	1.5.X - عنصر الأكسجين.....
236	2.5.X - عنصر الكبريت.....
257	3.5.X - عنصر السيلينيوم.....

258	 4.5.X - عنصر التلوريوم
259	 5.5.X - عنصر البولونيوم

الفصل الحادي عشر: مجموعة الهالوجينات (VII_A)

265	 1.XI - مقدّمة
266	 2.XI - الخواص الفيزيائية العامة لمجموعة الهالوجينات
268	 3.XI - وجودها في الطبيعة
269	 4.XI - الخواص الكيميائية لعناصر المجموعة (VII_A)
275	 5.XI - دراسة عامة حول عناصر هذه المجموعة
281	 1.5.XI - عنصر الفلور
283	 2.5.XI - عنصر الكلور
286	 3.5.XI - عنصر البروم
286	 4.5.XI - عنصر اليود
287	 5.5.XI - الحموض الأكسجينية للهالوجينات وأملاحها

الفصل الثاني عشر: مجموعة الغازات النادرة ($VIII_A$)

301	 1.XII - مقدّمة
301	 2.XII - الخواص الفيزيائية العامة لمجموعة الغازات النادرة
303	 3.XII - وجودها في الطبيعة
304	 4.XII - الخواص الكيميائية لعناصر مجموعة الغازات النادرة
306	 5.XII - دراسة عامة حول عناصر هذه المجموعة
306	 1.5.XII - مركبات الزينون
311	 2.5.XII - مركبات الكريبتون والرادون
313	 - تمارين ومسائل للحل