

الأيونات الشائعة			
Cu ¹⁺	Ti ²⁺	Sc ³⁺	Pt ⁺⁴
Ag ¹⁺	V ²⁺	Y ³⁺	In ⁺⁴
Au ¹⁺	Cr ²⁺	La ³⁺	Sn ⁺⁴
In ¹⁺	Mn ²⁺	Ti ³⁺	Pb ⁺⁴
Tl ¹⁺	Fe ²⁺	V ³⁺	
	Co ²⁺	Cr ³⁺	
	Ni ²⁺	Mn ³⁺	
	Pd ²⁺	Fe ³⁺	
	Pt ²⁺	Co ³⁺	
	Cu ²⁺	Au ³⁺	
	Zn ²⁺	Al ³⁺	
	Cd ²⁺	Ga ³⁺	
	Hg ²⁺	In ³⁺	
	Ga ²⁺	Tl ³⁺	
	In ²⁺		
	Sn ²⁺		
	Pb ²⁺		

أعداد تأكسد بعض المجموعات		
عدد التأكسد	بعض عناصر المجموعة	المجموعة
+1	H, Li, Na, K, Rb, Cs	1
+2	Be, Mg, Ca, Sr, Ba	2
+3	Al, B	13
-3	N, P, As	15
-2	O, S, Se, Te	16
-1	F, Cl, Br, I	17

الأيونات العديدة الذرات	
NH ₄ ⁺	الأمونيوم
NO ₂ ⁻	النيتريت
NO ₃ ⁻	النترات
OH ⁻	الهيدروكسيد
HCO ₃ ⁻	البيكربونات
ClO ⁻	الهيبوكلورايت
ClO ₂ ⁻	الكلورايت
ClO ₃ ⁻	الكلورات
ClO ₄ ⁻	فوق الكلورات
BrO ₃ ⁻	البرومات
IO ₃ ⁻	الأيودات
H ₂ PO ₄ ⁻	الفوسفات الثنائية الهيدروجين
CO ₃ ²⁻	الكربونات
SO ₃ ²⁻	الكبريتيت
SO ₄ ²⁻	الكبريتات
S ₂ O ₃ ²⁻	الثيوكبريتات
CrO ₄ ²⁻	الكرومات
Cr ₂ O ₇ ²⁻	ثنائي الكرومات
HPO ₄ ²⁻	الفوسفات الهيدروجينية
PO ₄ ³⁻	الفوسفات
AsO ₄ ³⁻	الزرنيخات

مستويات الطاقة الثانوية	
مستويات الطاقة الثانوية في مستوى الطاقة الرئيس	مستوى الطاقة الرئيس
s	1
s, p	2
s, p, d	3
s, p, d, f	4