

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

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 <sub>4</sub> <sup>+</sup>	الأمونيوم
NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	النيتريت
NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	النترات
OH <sup>-</sup>	الهيدروكسيد
HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	البيكربونات
ClO <sup>-</sup>	الهيبوكلورايت
ClO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	الكلورايت
ClO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	الكلورات
ClO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	فوق الكلورات
BrO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	البرومات
IO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	الأيودات
H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	الفوسفات الثنائية الهيدروجين
CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	الكربونات
SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	الكبريتيت
SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	الكبريتات
S <sub>2</sub> O <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	الثيوكبريتات
CrO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	الكرومات
Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup>	ثنائي الكرومات
HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	الفوسفات الهيدروجينية
PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	الفوسفات
AsO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	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