

جدول رموز العناصر وتكافؤاتها

م	اسم العنصر	الرمز	التكافؤ	النوع	م	اسم العنصر	الرمز	التكافؤ	النوع
1	الهيدروجين	H	أحادي	لافلز	19	اليود	I	أحادي	لافلز
2	الأكسجين	O	ثنائي	لافلز	20	الفلور	F	أحادي	لافلز
3	الصوديوم	Na	أحادي	فلز	21	النيتروجين	N	ثلاثي، خماسي	لافلز
4	البوتاسيوم	K	أحادي	فلز	22	السليكون	Si	ثنائي، رباعي	شبه فلز
5	الكالسيوم	Ca	ثنائي	فلز	23	الباريوم	Ba	ثنائي	فلز
6	الألمنيوم	Al	ثلاثي	فلز	24	مانجنيز	Mn	ثنائي، رباعي، سداسي، سباعي	فلز
7	المغنسيوم	Mg	ثنائي	فلز	25	كروم	Cr	ثنائي، وثلاثي، سداسي	فلز
8	الحديد	Fe	ثنائي، ثلاثي	فلز	26	بورون	B	ثلاثي	شبه فلز
9	النحاس	Cu	أحادي، ثنائي	فلز	27	البريليوم	Be	ثنائي	فلز
10	الخارصين (الزنك)	Zn	ثنائي	فلز	28	الروبيديوم	Rb	أحادي	فلز
11	الفضة	Ag	أحادي	فلز	29	السيزيوم	Cs	أحادي	فلز
12	الزئبق	Hg	أحادي، ثنائي	فلز	30	الإسترنشيوم	Sr	ثنائي	فلز
13	الذهب	Au	أحادي، ثلاثي	فلز	31	التقصير	Sn	ثنائي، رباعي	فلز
14	الكربون	C	ثنائي، رباعي	لافلز	32	الرصاص	Pb	ثنائي، رباعي	فلز
15	الكلور	Cl	أحادي	لافلز	33	الليثيوم	Li	أحادي	فلز
16	الكبريت	S	ثنائي، رباعي، سداسي	لافلز	34	النيكل	Ni	ثنائي، ثلاثي، رباعي	فلز
17	البروم	Br	أحادي	لافلز	35	بلاتين	Pt	ثنائي، ثلاثي، رباعي	فلز
18	الفوسفور	P	ثلاثي، خماسي	لافلز					

الغازات الخاملة			
1	هيليوم 2He	نيون 10Ne	آرجون 18Ar
2	كريبتون 36Kr	زينون 54Xe	رادون 86Rn

جدول المجموعات الذرية

م	الاسم	الرمز	التكافؤ
1	الأمونيوم	NH_4^+	أحادي
2	النيتريت	NO_2^-	أحادي
3	النترات	NO_3^-	أحادي
4	الهيدروكسيد	OH^-	أحادي
5	السيانيد	CN^-	أحادي
6	البرمنجانات	MnO_4^-	أحادي
7	البيكربونات	HCO_3^-	أحادي
8	الكربونات	CO_3^{2-}	ثنائي
9	البرومات	BrO_3^-	أحادي
10	الأIODات	IO_3^-	أحادي
11	البرايودات	IO_4^-	أحادي
12	الاسيتات (الخلات)	CH_3COO^-	أحادي
13	الكبريتيت	SO_3^{2-}	ثنائي
14	الكبريتات	SO_4^{2-}	ثنائي
15	الثيوكبريتات	$\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$	ثنائي
16	الكرومات	CrO_4^{2-}	ثنائي
17	ثنائي كرومات	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$	ثنائي
18	الفوسفات	PO_4^{3-}	ثلاثي
19	الهيبوكلوريت	ClO^-	أحادي
20	الكلوريت	ClO_2^-	أحادي
21	الكلورات	ClO_3^-	أحادي
22	البيركلورات	ClO_4^-	أحادي