元素週期表

週期（橫行）表示電子層；直列表示最外層電子。

Bohr Blast
掃描二維碼，馬上玩遊戲：bohrblast.com

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	1 H 氫 1.008 1																	2 He 氦 4.0026 2
2	3 Li 鋰 6.94 2·1	4 Be 鈹 9.0122 2·2											5 B 硼 10.81 2·3	6 C 碳 12.011 2·4	7 N 氮 14.007 2·5	8 O 氧 15.999 2·6	9 F 氟 18.998 2·7	10 Ne 氖 20.180 2·8
3	11 Na 鈉 22.990 2·8·1	12 Mg 鎂 24.305 2·8·2											13 Al 鋁 26.982 2·8·3	14 Si 硅 28.085 2·8·4	15 P 磷 30.974 2·8·5	16 S 硫 32.06 2·8·6	17 Cl 氯 35.45 2·8·7	18 Ar 氬 39.95 2·8·8
4	19 K 鉀 39.098 2·8·8·1	20 Ca 鈣 40.078 2·8·8·2	21 Sc 鈧 44.956 2·8·9·2	22 Ti 鈦 47.867 2·8·10·2	23 V 釩 50.942 2·8·11·2	24 Cr 鉻 51.996 2·8·13·1	25 Mn 錳 54.938 2·8·13·2	26 Fe 鐵 55.845 2·8·14·2	27 Co 鈷 58.933 2·8·15·2	28 Ni 鎳 58.693 2·8·16·2	29 Cu 銅 63.546 2·8·18·1	30 Zn 鋅 65.38 2·8·18·2	31 Ga 鎵 69.723 2·8·18·3	32 Ge 鍺 72.630 2·8·18·4	33 As 砷 74.922 2·8·18·5	34 Se 硒 78.971 2·8·18·6	35 Br 溴 79.904 2·8·18·7	36 Kr 氪 83.798 2·8·18·8
5	37 Rb 銣 85.468 2·8·18·8·1	38 Sr 鍶 87.62 2·8·18·8·2	39 Y 釔 88.906 2·8·18·9·2	40 Zr 鋯 91.222 2·8·18·10·2	41 Nb 鈮 92.906 2·8·18·12·1	42 Mo 鉬 95.95 2·8·18·13·1	43 Tc 鎝 [98] 2·8·18·13·2	44 Ru 釕 101.07 2·8·18·15·1	45 Rh 銠 102.91 2·8·18·16·1	46 Pd 鈀 106.42 2·8·18·18	47 Ag 銀 107.87 2·8·18·18·1	48 Cd 鎘 112.41 2·8·18·18·2	49 In 銦 114.82 2·8·18·18·3	50 Sn 錫 118.71 2·8·18·18·4	51 Sb 銻 121.76 2·8·18·18·5	52 Te 碲 127.60 2·8·18·18·6	53 I 碘 126.90 2·8·18·18·7	54 Xe 氙 131.29 2·8·18·18·8
6	55 Cs 銫 132.91 2·8·18·18·8·1	56 Ba 鋇 137.33 2·8·18·18·8·2	57–71	72 Hf 鉿 178.49 2·8·18·32·10·2	73 Ta 鉭 180.95 2·8·18·32·11·2	74 W 鎢 183.84 2·8·18·32·12·2	75 Re 錸 186.21 2·8·18·32·13·2	76 Os 鋨 190.23 2·8·18·32·14·2	77 Ir 銥 192.22 2·8·18·32·15·2	78 Pt 鉑 195.08 2·8·18·32·17·1	79 Au 金 196.97 2·8·18·32·18·1	80 Hg 汞 200.59 2·8·18·32·18·2	81 Tl 鉈 204.38 2·8·18·32·18·3	82 Pb 鉛 207.2 2·8·18·32·18·4	83 Bi 鉍 208.98 2·8·18·32·18·5	84 Po 釙 [209] 2·8·18·32·18·6	85 At 砹 [210] 2·8·18·32·18·7	86 Rn 氡 [222] 2·8·18·32·18·8
7	87 Fr 鈁 [223] 2·8·18·32·18·8·1	88 Ra 鐳 [226] 2·8·18·32·18·8·2	89–103	104 Rf 鑪 [267] 2·8·18·32·32·10·2	105 Db 鈚 [268] 2·8·18·32·32·11·2	106 Sg 鎋 [269] 2·8·18·32·32·12·2	107 Bh 鈶 [270] 2·8·18·32·32·13·2	108 Hs 鏍 [269] 2·8·18·32·32·14·2	109 Mt 鏌 [278] 2·8·18·32·32·15·2	110 Ds 鐽 [281] 2·8·18·32·32·16·2	111 Rg 錀 [282] 2·8·18·32·32·17·2	112 Cn 鎶 [285] 2·8·18·32·32·18·2	113 Nh 鉨 [286] 2·8·18·32·32·18·3	114 Fl 鈇 [289] 2·8·18·32·32·18·4	115 Mc 鏌 [290] 2·8·18·32·32·18·5	116 Lv 鉝 [293] 2·8·18·32·32·18·6	117 Ts 砿 [294] 2·8·18·32·32·18·7	118 Og 氥 [294] 2·8·18·32·32·18·8
6			57 La 鑭 138.91 2·8·18·18·9·2	58 Ce 鈰 140.12 2·8·18·19·9·2	59 Pr 鐠 140.91 2·8·18·21·8·2	60 Nd 釹 144.24 2·8·18·22·8·2	61 Pm 鉕 [145] 2·8·18·23·8·2	62 Sm 釤 150.36 2·8·18·24·8·2	63 Eu 銪 151.96 2·8·18·25·8·2	64 Gd 釓 157.25 2·8·18·25·9·2	65 Tb 鋱 158.93 2·8·18·27·8·2	66 Dy 鏑 162.50 2·8·18·28·8·2	67 Ho 鈥 164.93 2·8·18·29·8·2	68 Er 鉺 167.26 2·8·18·30·8·2	69 Tm 銩 168.93 2·8·18·31·8·2	70 Yb 鐿 173.05 2·8·18·32·8·2	71 Lu 鑥 174.97 2·8·18·32·9·2
7			89 Ac 錒 [227] 2·8·18·32·18·9·2	90 Th 釷 232.04 2·8·18·32·18·10·2	91 Pa 鏷 231.04 2·8·18·32·20·9·2	92 U 鈾 238.03 2·8·18·32·21·9·2	93 Np 鎿 [237] 2·8·18·32·22·9·2	94 Pu 鈈 [244] 2·8·18·32·24·8·2	95 Am 鎇 [243] 2·8·18·32·25·8·2	96 Cm 鋦 [247] 2·8·18·32·25·9·2	97 Bk 錇 [247] 2·8·18·32·27·8·2	98 Cf 鐦 [251] 2·8·18·32·28·8·2	99 Es 鎱 [252] 2·8·18·32·29·8·2	100 Fm 鐨 [257] 2·8·18·32·30·8·2	101 Md 鍆 [258] 2·8·18·32·31·8·2	102 No 鍩 [259] 2·8·18·32·32·8·2	103 Lr 鐒 [266] 2·8·18·32·32·8·3

從第6和第7行抽出來，免得表格太闊。

原子序 — 質量數 — 原子量

15 31
P
磷
30.974
2·8·5

3 電子層 · 5 最外層電子

怎樣閱讀

- 行 = 電子層數。圓環表示電子分佈在幾個電子層上。
- 列 = 最外層的電子（藍色圓點），在第1–2列和第13–18列。
- 15 原子序 = 質子數 = 原子中的電子數。
- 31 質量數（右上角）= 最常見原子的質子數 + 中子數。中子數 = 質量數 – 原子序：31 – 15 = 16。
- 30.974 原子量 = 該元素原子的平均質量，單位 u。[ ] = 沒有穩定原子：壽命最長的原子的質量數。
- 2·8·5 由內至外各電子層的電子。最外層是最後一個數。

顏色 = 元素類別: 鹼金屬 鹼土金屬 過渡金屬 後過渡金屬 類金屬 活潑非金屬 鹵素 貴氣體 鑭系元素 錒系元素

第3–12列（過渡金屬）：下面一層在填充時，最外層保持1或2個電子。 氦只有2個電子，但它唯一的電子層是滿的：所以它和惰性氣體在一起。