

元素周期表

族 周期		I A	元素周期表																0	电子层	0族 电子数		
1	1	1 H 氢 1s <sup>1</sup> 1.008	II A	原子 92 U 元素符号，红色 铀 5f <sup>3</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup> 238.0 元素名 称注* 的是人 外围电子层排布， 括号指可能的电 相对原子质量										III A	IV A	V A	VI A	VII A	2 He 氦 1s <sup>2</sup> 4.003	K	2		
2	2	3 Li 锂 2s <sup>1</sup> 6.941	4 Be 铍 2s <sup>2</sup> 9.012	非金属										5 B 硼 2s <sup>2</sup> 2p <sup>1</sup> 10.81	6 C 碳 2s <sup>2</sup> 2p <sup>2</sup> 12.01	7 N 氮 2s <sup>2</sup> 2p <sup>3</sup> 14.01	8 O 氧 2s <sup>2</sup> 2p <sup>4</sup> 16.00	9 F 氟 2s <sup>2</sup> 2p <sup>5</sup> 19.00	10 Ne 氖 2s <sup>2</sup> 2p <sup>6</sup> 20.18	L K	8 2		
3	3	11 Na 钠 3s <sup>1</sup> 22.99	12 Mg 镁 3s <sup>2</sup> 24.31	III B	IV B	V B	VI B	VII B	VIII			I B	II B	13 Al 铝 3s <sup>2</sup> 3p <sup>1</sup> 26.98	14 Si 硅 3s <sup>2</sup> 3p <sup>2</sup> 28.09	15 P 磷 3s <sup>2</sup> 3p <sup>3</sup> 30.97	16 S 硫 3s <sup>2</sup> 3p <sup>4</sup> 32.07	17 Cl 氯 3s <sup>2</sup> 3p <sup>5</sup> 35.45	18 Ar 氩 3s <sup>2</sup> 3p <sup>6</sup> 39.95	M L K	8 8 2		
4	4	19 K 钾 4s <sup>1</sup> 39.10	20 Ca 钙 4s <sup>2</sup> 40.08	21 Sc 钪 3d <sup>1</sup> 4s <sup>2</sup> 44.96	22 Ti 钛 3d <sup>2</sup> 4s <sup>2</sup> 47.87	23 V 钒 3d <sup>3</sup> 4s <sup>2</sup> 50.94	24 Cr 铬 3d <sup>5</sup> 4s <sup>1</sup> 52.00	25 Mn 锰 3d <sup>5</sup> 4s <sup>2</sup> 54.94	26 Fe 铁 3d <sup>6</sup> 4s <sup>2</sup> 55.85	27 Co 钴 3d <sup>7</sup> 4s <sup>2</sup> 58.93	28 Ni 镍 3d <sup>8</sup> 4s <sup>2</sup> 58.69	29 Cu 铜 3d <sup>10</sup> 4s <sup>1</sup> 63.55	30 Zn 锌 3d <sup>10</sup> 4s <sup>2</sup> 65.39	31 Ga 镓 4s <sup>2</sup> 4p <sup>1</sup> 69.72	32 Ge 锗 4s <sup>2</sup> 4p <sup>2</sup> 72.61	33 As 砷 4s <sup>2</sup> 4p <sup>3</sup> 74.92	34 Se 硒 4s <sup>2</sup> 4p <sup>4</sup> 78.96	35 Br 溴 4s <sup>2</sup> 4p <sup>5</sup> 79.90	36 Kr 氪 4s <sup>2</sup> 4p <sup>6</sup> 83.80	N M L K	8 18 8 2		
5	5	37 Rb 铷 5s <sup>1</sup> 85.47	38 Sr 锶 5s <sup>2</sup> 87.62	39 Y 钇 4d <sup>1</sup> 5s <sup>2</sup> 88.91	40 Zr 锆 4d <sup>2</sup> 5s <sup>2</sup> 91.22	41 Nb 铌 4d <sup>4</sup> 5s <sup>1</sup> 92.91	42 Mo 钼 4d <sup>5</sup> 5s <sup>1</sup> 95.94	43 Tc 锝 4d <sup>5</sup> 5s <sup>2</sup> [99]	44 Ru 钌 4d <sup>7</sup> 5s <sup>1</sup> 101.1	45 Rh 铑 4d <sup>8</sup> 5s <sup>1</sup> 102.9	46 Pd 钯 4d <sup>10</sup> 106.4	47 Ag 银 4d <sup>10</sup> 5s <sup>1</sup> 107.9	48 Cd 镉 4d <sup>10</sup> 5s <sup>2</sup> 112.4	49 In 铟 5s <sup>2</sup> 5p <sup>1</sup> 114.8	50 Sn 锡 5s <sup>2</sup> 5p <sup>2</sup> 118.7	51 Sb 锑 5s <sup>2</sup> 5p <sup>3</sup> 121.8	52 Te 碲 5s <sup>2</sup> 5p <sup>4</sup> 127.6	53 I 碘 5s <sup>2</sup> 5p <sup>5</sup> 126.9	54 Xe 氙 5s <sup>2</sup> 5p <sup>6</sup> 131.3	O N M L K	8 18 18 8 2		
6	6	55 Cs 铯 6s <sup>1</sup> 132.9	56 Ba 钡 6s <sup>2</sup> 137.3	57-71 La-Lu 镧系	72 Hf 铪 5d <sup>2</sup> 6s <sup>2</sup> 178.5	73 Ta 钽 5d <sup>3</sup> 6s <sup>2</sup> 180.9	74 W 钨 5d <sup>4</sup> 6s <sup>2</sup> 183.8	75 Re 铼 5d <sup>5</sup> 6s <sup>2</sup> 186.2	76 Os 锇 5d <sup>6</sup> 6s <sup>2</sup> 190.2	77 Ir 铱 5d <sup>7</sup> 6s <sup>2</sup> 192.2	78 Pt 铂 5d <sup>9</sup> 6s <sup>1</sup> 195.1	79 Au 金 5d <sup>10</sup> 6s <sup>1</sup> 197.0	80 Hg 汞 5d <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> 200.6	81 Tl 铊 6s <sup>2</sup> 6p <sup>1</sup> 204.4	82 Pb 铅 6s <sup>2</sup> 6p <sup>2</sup> 207.2	83 Bi 铋 6s <sup>2</sup> 6p <sup>3</sup> 209.0	84 Po 钋 6s <sup>2</sup> 6p <sup>4</sup> [209]	85 At 砹 6s <sup>2</sup> 6p <sup>5</sup> [210]	86 Rn 氡 6s <sup>2</sup> 6p <sup>6</sup> [222]	P O N M L K	8 18 32 18 8 2		
7	7	87 Fr 钫 7s <sup>1</sup> [223]	88 Ra 镭 7s <sup>2</sup> 226.0	89-103 Ac-Lr 锕系	104 Rf 𬬻* (6d <sup>4</sup> 7s <sup>2</sup> ) [261]	105 Db 𬬺* (6d <sup>3</sup> 7s <sup>2</sup> ) [262]	106 Sg 𬬻* (6d <sup>4</sup> 7s <sup>2</sup> ) [263]	107 Bh 𬬾* (6d <sup>5</sup> 7s <sup>2</sup> ) [262]	108 Hs 𬬽* (6d <sup>6</sup> 7s <sup>2</sup> ) [265]	109 Mt 𬬼* [266]	110 Ds 𬬻* [269]	111 Rg 𬬾* [272]											
镧系		57 La 镧 5d <sup>1</sup> 6s <sup>2</sup> 138.9	58 Ce 铈 4f <sup>1</sup> 5d <sup>1</sup> 6s <sup>2</sup> 140.1	59 Pr 镨 4f <sup>3</sup> 6s <sup>2</sup> 140.9	60 Nd 钕 4f <sup>4</sup> 6s <sup>2</sup> 144.2	61 Pm 钷 4f <sup>5</sup> 6s <sup>2</sup> [147]	62 Sm 钐 4f <sup>6</sup> 6s <sup>2</sup> 150.4	63 Eu 铕 4f <sup>7</sup> 6s <sup>2</sup> 152.0	64 Gd 钆 4f <sup>7</sup> 5d <sup>1</sup> 6s <sup>2</sup> 157.3	65 Tb 铽 4f <sup>9</sup> 6s <sup>2</sup> 158.9	66 Dy 镝 4f <sup>10</sup> 6s <sup>2</sup> 162.5	67 Ho 钬 4f <sup>11</sup> 6s <sup>2</sup> 164.9	68 Er 铒 4f <sup>12</sup> 6s <sup>2</sup> 167.3	69 Tm 铥 4f <sup>13</sup> 6s <sup>2</sup> 168.9	70 Yb 镱 4f <sup>14</sup> 6s <sup>2</sup> 173.0	71 Lu 镥 4f <sup>14</sup> 5d <sup>1</sup> 6s <sup>2</sup> 175.0							
锕系		89 Ac 锕 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup> 227.0	90 Th 钍 6d <sup>2</sup> 7s <sup>2</sup> 232.0	91 Pa 镤 5f <sup>2</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup> 231.0	92 U 铀 5f <sup>3</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup> 238.0	93 Np 镎 5f <sup>4</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup> 237.0	94 Pu 钚 5f <sup>6</sup> 7s <sup>2</sup> [244]	95 Am 镅 5f <sup>7</sup> 7s <sup>2</sup> [243]	96 Cm 锔 5f <sup>7</sup> 6s <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup> [247]	97 Bk 锫 5f <sup>9</sup> 7s <sup>2</sup> [247]	98 Cf 锿 5f <sup>10</sup> 7s <sup>2</sup> [251]	99 Es 镅* 5f <sup>11</sup> 7s <sup>2</sup> [252]	100 Fm 镆* 5f <sup>12</sup> 7s <sup>2</sup> [257]	101 Md 钎* (5f <sup>13</sup> 7s <sup>2</sup> ) [258]	102 No 诺* (5f <sup>14</sup> 7s <sup>2</sup> ) [259]	103 Lr 铹* (5f <sup>14</sup> 6d <sup>1</sup> 7s <sup>2</sup> ) [260]							

注：

1. 相对原子质量录自1995年国际原子量表，并全部取4位有效数字。

2. 相对原子质量括号的为放射性元素  
的半衰期最长的同位素的质量数。

注：

1. 相对原子质量录自1995年国际原子量表，并全部取4位有效数字。

2. 相对原子质量括号的为放射性元素  
的半衰期最长的同位素的质量数。