

$1s^1$ 1族 <small>水素</small> 1H 1.008	13族	15族	17族	記号の説明		
電子配置 → $1s^1$		$[Be]2p^6$ <small>ネオン</small> 10Ne 20.18	$[Be]2p^4$ <small>酸素</small> 8O 16.00	$[Be]2p^2$ <small>炭素</small> 6C 12.00	$[He]2s^2$ <small>ベリリウム</small> 4Be 9.012	2s 2p
$[Ne]3s^1$ <small>ナトリウム</small> 11Na 22.99	$[Mg]3p^1$ <small>アルミニウム</small> 13Al 26.98	$[Mg]3p^3$ <small>リン</small> 15P 30.97	$[Mg]3p^5$ <small>塩素</small> 17Cl 35.45	元素名 → 水素 原子番号 → 1 H		
$[Kr]5s^1$ <small>ルビジウム</small> 37Rb 85.47	$[Mg]3p^1$ <small>インジウム</small> 49In 114.8	$[Zn]4p^6$ <small>クリプトン</small> 36Kr 83.80	$[Zn]4p^4$ <small>セレン</small> 34Se 78.97	$[Zn]4p^2$ <small>ゲルマニウム</small> 32Ge 72.63	$[Ar]4s^2$ <small>カルシウム</small> 20Ca 40.08	4s (3d) 4p
色なし 常温で固体	灰緑色 状態不明	$[Hg]6p^6$ <small>ラドン</small> 86Rn (222)	$[Hg]6p^4$ <small>ポロニウム</small> 84Po (210)	$[Hg]6p^2$ <small>鉛</small> 82Pb 207.2	$[Xe]6s^2$ <small>バリウム</small> 56Ba 137.3	6s (4f,5d) 6p
$[Rn]7s^1$ <small>フランシウム</small> 87Fr (223)	$[Cn]7p^1$ <i>New!</i> <small>ニホニウム</small> 113Nh	$[Cn]7p^3$ <small>モスコビウム</small> 115Mc	$[Cn]7p^5$ <small>テネシン</small> 117Ts	人工元素 オレンジ色		

例	$1s^1$ <small>水素</small> 1H 1.008	$1s^2$ 18族 <small>ヘリウム</small> 2He 4.003	16族	14族	2族	1s	s軌道 1
のり	のり	のり	 p軌道 2	$[He]2s^1$ <small>リチウム</small> 3Li 6.941	$[Be]2p^1$ <small>ホウ素</small> 5B 10.81	$[Be]2p^3$ <small>窒素</small> 7N 14.01	$[Be]2p^5$ <small>フッ素</small> 9F 19.00
元素記号	原子量	のり	$[Mg]3p^4$ <small>イオウ</small> 16S 32.07	$[Mg]3p^2$ <small>ケイ素</small> 14Si 28.09	$[Ne]3s^2$ <small>マグネシウム</small> 12Mg 24.31	3s 3p	短周期表 3
のり	のり	のり	 d軌道 4	$[Ar]4s^1$ <small>カリウム</small> 19K 39.10	$[Zn]4p^1$ <small>ガリウム</small> 31Ga 69.72	$[Zn]4p^3$ <small>ヒ素</small> 33As 74.92	$[Zn]4p^5$ <small>臭素</small> 35Br 79.90
水色 常温で液体	のり	のり	$[Cd]5p^4$ <small>テルル</small> 52Te 127.6	$[Cd]5p^2$ <small>スズ</small> 50Sn 118.7	$[Kr]5s^2$ <small>ストロンチウム</small> 38Sr 87.62	5s (4d) 5p	©karakuri-pedia からくるりん 5
のり	のり	のり	 f軌道 6	$[Xe]6s^1$ <small>セシウム</small> 55Cs 132.9	$[Hg]6p^1$ <small>タリウム</small> 81Tl 204.4	$[Hg]6p^3$ <small>ビスマス</small> 83Bi 209.0	$[Hg]6p^5$ <small>アスタチン</small> 85At (210)
おわり	$[Cn]7p^6$ <small>オガネソン</small> 118Og	$[Cn]7p^4$ <small>リバモリウム</small> 116Lv (293)	$[Cn]7p^2$ <small>フレロビウム</small> 114Fl (289)	$[Rn]7s^2$ <small>ラジウム</small> 88Ra (226)	作 © さとう やすこ 実用新案登録3204613号 軌道模式図©K. Nakamura	 野老(ところ) 実験クラブ 7	