

量子生態学用 元素周期表

© Soul Rebirth Banking inc. & Michiko Nogami 2013
201906-100

殻	基礎配位元素		軌道グループ 配位軌道 原子番号 元素記号 名称 原子量 電子移動数 閉軌道記号 空軌道記号
	s-1	s-2	
1 / K殻	H 水素 1.008 1/01 1s1	He ヘリウム 4.003 0 1sA	

■閉軌道記号と電子数
1sA=2
2sA=1s(2)+2s(2)=4
2pA=1s(2)+2s(2)+2p(6)=10
3sA=1s(2)+2sp(8)+3s(2)=12
3pA=1s(2)+2sp(8)+3s(2)+3p(6)=18
3dA=1s(2)+2sp(8)+3sp(8)+3d(10)=28
4sA=1s(2)+2sp(8)+3spd(18)+4s(2)=30
4pA=1s(2)+2sp(8)+3spd(18)+4s(2)+4p(6)=36
4dA=1s(2)+2sp(8)+3spd(18)+4sp(8)+4d(10)=46
5dA=1s(2)+2sp(8)+3spd(18)+4spd(32)+5sp(8)+5d(10)=78

■本元素周期表の特徴
量子生態学は、自然生態をコロイド粒子と水を介した量子作用で捉える学問で、本元素周期表はこのメカニズムを把握するためのものです。本表では元素原子を、生命の基本となるタンパク質を構成する四つの基礎元素と、これ以外の元素を作用元素として特性ごとに分化構成してあります。また電子軌道状況は重要な要素のため、電子が電子軌道に充足配置される閉殻軌道と電子配置に空きがある空殻軌道を明確にし、電子配置数も一目でわかるようにしました。さらに従来の酸化数や原子価を電子移動数として、酸化還元に関わる電子個数も読み取れるようにしました。またf軌道の電子配置はランタノイド及びアクチノイド系列のみで起こされており、d軌道配位欄から抜き出して区別した表構成としています。なお本表から、自然界原子には陰イオン作用単独の元素原子は存在が無く、故に進化は陽イオンにより一方向に牽引されてきたことが伺えます。

■軌道種類と電子数
s軌道=2電子=1対
p軌道=6電子=3対
d軌道=10電子=5対
f軌道=14電子=7対

■電子移動数事項 該当原子の酸化数・原子価に当たる数字で、/の左側は陰イオン数、右側は陽イオン数となる
■閉軌道記号事項 Aと言う文字が付いた場合は、その内側の電子殻が全て電子で埋まっている状態を示す
■閉軌道記号事項 記号の+文字を持つ元素は、閉殻軌道と閉殻軌道の間に空軌道を有する

p軌道配位元素 1-6個 (準則)					
p-1	p-2	p-3	p-4	p-5	p-6
B 硼素 10.81 3 2sA 2p1	C 炭素 12.01 4/024 2sA 2p2	N 窒素 14.01 321/02345 2sA 2p3	O 酸素 16.00 21/012 2sA 2p4	F フッ素 19.00 1/0 2sA 2p5	Ne ネオン 20.18 0 2pA

d軌道配位元素 1-10個 (変則)																															
d-1	d-2	d-3	d-4	d-5	d-6	d-7	d-8	d-9	d-10																						
Sc スカンジウム 44.96 23 3pA+4s 3d1	Ti チタン 47.87 234 3pA+4s 3d2	V バナジウム 50.94 31/012345 3pA+4s 3d3	Cr クロム 52.00 21/0123456 3pA 3d5+4s1	Mn マンガン 54.94 01234567 3pA+4s 3d5	Fe 鉄 55.85 023 3pA+4s 3d6	Co コバルト 58.93 12345 2pA+4s 3d7	Ni ニッケル 58.69 1/012346 3pA+4s 3d8	Cu 銅 63.55 01234 3dA 4s1	Zn 亜鉛 65.41 12 4sA	Ga ガリウム 69.72 123 4sA 4p1	Ge ゲルマニウム 72.63 24 4sA 4p2	As ヒ素 74.92 3/35 4sA 4p3	Se セレン 78.96 2/146 4sA 4p4	Br 臭素 79.90 1/013457 4sA 4p5	Kr クリプトン 83.80 02 4pA	Y イットリウム 88.91 3 4pA+5s 4d1+4f0	Zr ジルコニウム 91.22 1/0234 4pA+5s 4d2+4f0	Nb ニオブ 92.91 31/12345 4pA+5s 4d4+4f0+5s1	Mo モリブデン 95.94 2/0123456 4pA 4d5+4f0+5s1	Tc テクネチウム (99) 1/04567 4pA+5s 4d5+4f0	Ru ルテチウム 101.10 012345678 4pA 4d7+4f0+5s1	Rh ロジウム 102.90 1/0123456 4pA 4d8+4f0+5s1	Pd パラジウム 106.40 024 4dA 4f0	Ag 銀 107.90 0123 4dA 4f0+5s1	Cd カドミウム 112.40 12 4dA+5s 4f0	In インジウム 114.80 123 4dA+5s 4f0+5p1	Sn スズ 118.70 24 4dA+5s 4f0+5p2	Sb アンチモン 121.80 3/345 4dA+5s 4f0+5p3	Te テルル 127.60 21/2456 4dA+5s 4f0+5p4	I ヨウ素 126.90 1/01357 4dA+5s 4f0+5p5	Xe キセノン 131.30 02468 4dA+5sp 4f0
Cs セシウム 132.9 1 4dA+5sp 4f0+5d1f0+6s1	Ba バリウム 137.3 2 4dA+5sp+6s 4f0+5d1f0	*1 ランタノイド	Lu ルテチウム 175.0 3 5pA+6s 5d1f0	Hf ハフニウム 178.5 1234 5pA+6s 5d2f0	Ta タンタル 180.9 31/12345 5pA+6s 5d3f0	W タングステン 183.8 41/23456 5pA+6s 5d4f0	Re レニウム 186.2 3/0123456 5pA+6s 5d5f0	Os オスマニウム 190.2 2/012345678 5pA+6s 5d6f0	Ir イリジウム 192.2 123456 5pA+6s 5d7f0	Pt 白金 195.1 02456 5pA 5d9f0+6s1	Au 金 197.0 1/01356 5dA 5f0+6s1	Hg 水銀 200.6 12 5dA+6s 5f0	Tl タリウム 204.4 13 5dA+6s 5f0+6p1	Pb 鉛 207.2 24 5dA+6s 5f0+6p2	Bi ビスマス 209.0 3/135 5dA+6s 5f0+6p3	Po ポロニウム (210) 2/246 5dA+6s 5f0+6p4	At アスタチン (210) 1/15 5dA+6s 5f0+6p5	Rn ラドン (222) 02 5dA+6sp 5f0													
Fr フランシウム (223) 1 5dA+6sp 5f0+6d1f0+7s1	Ra ラジウム (226) 2 5dA+6sp+7s 5f0+6d1f0	*2 アクチノイド	Lr ローレンシウム (262) 3 5dA+6sp+7s 5f14+6d1f0	Rf ラファエルシウム (267) -	Db ドブニウム (268) -	Sg シーボーギウム (271) -	Bh ボーリウム (270) -	Hs ハッシウム (269) -	Mt マイトネリウム (278) -	Ds ダームスタチウム (281) -	Rg レントゲニウム (281) -	Cn コペルニシウム (285) -	Nh ニホニウム (278) -	Fl フルビウム (289) -	Mc モスコビウム (289) -	Lv リフモリウム (293) -	Ts テネシン (294) -	Og オガネソン (294) -													

- 基礎元素
- 準則配位代謝元素
- 変則配位代謝元素
- 酸化元素
- 希ガス元素
- 準則配位放射性元素
- 変則配位放射性元素
- 人工元素
- 黒字 常温で固体
- 赤字 常温で液体
- 青字 常温で気体
- 枠無 陽イオン元素
- 陰陽イオン元素
- 閉軌道元素

f軌道配位元素 0-14個 (変則)														
	f-1	f-2	f-3	f-4	f-5	f-6	f-7	f-8	f-9	f-10	f-11	f-12	f-13	f-14
*1 ランタノイド	La ランタン 138.9 3 4dA+5sp+6s 4f0+5d1f0	Ce セリウム 140.1 34 4dA+5sp+6s 4f1+5d1f0	Pr プロセチウム 140.9 34 4dA+5sp+6s 4f3+5d1f0	Nd ネジウム 144.2 234 4dA+5sp+6s 4f4+5d1f0	Pm プロメチウム (145) 3 4dA+5sp+6s 4f5+5d1f0	Sm サマリウム 150.4 23 4dA+5sp+6s 4f6+5d1f0	Eu ユウロピウム 152 23 4dA+5sp+6s 4f7+5d1f0	Gd ガドリニウム 157.3 23 4dA+5sp+6s 4f7+5d1f0	Tb テルビウム 158.9 34 4dA+5sp+6s 4f9+5d1f0	Dy ジスプロシウム 162.5 234 4dA+5sp+6s 4f10+5d1f0	Ho ホウム 164.9 3 4dA+5sp+6s 4f11+5d1f0	Er エルビウム 167.3 3 4dA+5sp+6s 4f12+5d1f0	Tm ツリウム 168.9 23 4dA+5sp+6s 4f13+5d1f0	Yb イットリビウム 173.0 23 5pA+6s 5d1f0
*2 アクチノイド	Ac アクチニウム (227) 3 5dA+6sp+7s 5f0+6d1f0	Th トリウム 232.0 234 5dA+6sp+7s 5f0+6d2f0	Pa プロトアクチニウム 231.0 234 5dA+6sp+7s 5f2+6d1f0	U ウラン 238.0 23456 5dA+6sp+7s 5f3+6d1f0	Np ネプツチウム (237) 234567 5dA+6sp+7s 5f4+6d1f0	Pu プルトニウム (239) 234567 5dA+6sp+7s 5f6+6d1f0	Am アメリシウム (243) 23456 5dA+6sp+7s 5f7+6d1f0	Cm キュリウム (247) 234 5dA+6sp+7s 5f7+6d1f0	Bk バークリウム (247) 234 5dA+6sp+7s 5f9+6d1f0	Cf カリホルニウム (252) 234 5dA+6sp+7s 5f10+6d1f0	Es アインシュタインウム (252) 23 5dA+6sp+7s 5f11+6d1f0	Fm フェルミウム (257) 3 5dA+6sp+7s 5f12+6d1f0	Md メンデルビウム (258) 3 5dA+6sp+7s 5f13+6d1f0	No ノーベリウム (259) 23 6pA+7s 6d1f0