

## 原子量表 (2010)

(元素の原子量は、質量数12の炭素(<sup>12</sup>C)を12とし、これに対する相対値とする。但し、<sup>12</sup>Cは核および電子が基底状態にある中性原子である。)

多くの元素の原子量は一定ではなく、物質の起源や処理の仕方に依存する。原子量とその不確かさは地球上に起源をもち、天然に存在する物質中の元素に適用される。この表の脚注には、個々の元素に起こりうるもので、原子量に付随する不確かさを越える可能性のある変動の様式が示されている。原子番号112から118までの元素名は暫定的なものである。

元 素 名	元素記号	原子番号	原子量	脚注	元 素 名	元素記号	原子番号	原子量	脚注
アインスタイニウム*	Es	99			ツリウム	Tm	69	168.93421(2)	
亜鉛	Zn	30	65.38(2)	r	テクネチウム*	Tc	43		
アクチニウム*	Ac	89			鉄	Fe	26	55.845(2)	
アスタチン*	At	85			テルビウム	Tb	65	158.92535(2)	
アメリカシウム*	Am	95			テールル	Te	52	127.60(3)	g
アルゴン	Ar	18	39.948(1)	g r	銅	Cu	29	63.546(3)	r
アルミニウム	Al	13	26.9815386(8)		ドブニウム*	Db	105		
アンチモン	Sb	51	121.760(1)	g	トリウム*	Th	90	232.03806(2)	g
硫	S	16	32.065(5)	g r	ナトリウム	Na	11	22.98976928(2)	
イッテルビウム	Yb	70	173.054(5)	g	鉛	Pb	82	207.2(1)	g r
イットリウム	Y	39	88.90585(2)		ニオブル	Nb	41	92.90638(2)	
イリジウム	Ir	77	192.217(3)		ニッケル	Ni	28	58.6934(4)	r
インジウム	In	49	114.818(3)		ネオジウム	Nd	60	144.242(3)	g
ウラン	U	92	238.02891(3)	gm	ネオン	Ne	10	20.1797(6)	gm
ウンウンオクチウム*	Uuo	118			ネプツニウム*	Np	93		
ウンウンクアジウム*	Uuq	114			ノーベリウム*	No	102		
ウンウントリウム*	Uut	113			バークリウム*	Bk	97		
ウンウンヘキシウム*	Uuh	116			白金	Pt	78	195.084(9)	
ウンウンベンチウム*	Uup	115			ハッシウム*	Hs	108		
エルビウム	Er	68	167.259(3)	g	バナジウム	V	23	50.9415(1)	
塩素	Cl	17	35.453(2)	gmr	ハフニウム	Hf	72	178.49(2)	
オスミウム	Os	76	190.23(3)	g	パラジウム	Pd	46	106.42(1)	g
カドミウム	Cd	48	112.411(8)	g	バリウム	Ba	56	137.327(7)	
ガドリニウム	Gd	64	157.25(3)	g	ビスマス*	Bi	83	208.98040(1)	
カリウム	K	19	39.0983(1)		ヒ素	As	33	74.92160(2)	
ガリウム	Ga	31	69.723(1)		フェルミウム*	Fm	100		
カリホルニウム*	Cf	98			フッ素	F	9	18.9984032(5)	
カルシウム	Ca	20	40.078(4)	g	プラセオジウム	Pr	59	140.90765(2)	
キセノン	Xe	54	131.293(6)	gm	フランシウム*	Fr	87		
キュリウム*	Cm	96			プルトニウム*	Pu	94		
金	Au	79	196.966569(4)		プロトアクチニウム*	Pa	91	231.03588(2)	
銀	Ag	47	107.8682(2)	g	プロメチウム*	Pm	61		
クリプトン	Kr	36	83.798(2)	gm	ヘリウム	He	2	4.002602(2)	g r
クロム	Cr	24	51.9961(6)		ベリリウム	Be	4	9.012182(3)	
ケイ素	Si	14	28.0855(3)	r	ホウ素	B	5	10.811(7)	gmr
ゲルマニウム	Ge	32	72.64(1)		ボーリウム*	Bh	107		
コバルト	Co	27	58.933195(5)		ホルミウム	Ho	67	164.93032(2)	
コペルニシウム*	Cn	112			ポロニウム*	Po	84		
サマリウム	Sm	62	150.36(2)	g	マイトネリウム*	Mt	109		
酸素	O	8	15.9994(3)	g r	マグネシウム	Mg	12	24.3050(6)	
ジスプロシウム	Dy	66	162.500(1)	g	マンガン	Mn	25	54.938045(5)	
シーボーギウム*	Sg	106			メンデレビウム*	Md	101		
臭素	Br	35	79.904(1)		モリブデン	Mo	42	95.96(2)	g r
ジルコニウム	Zr	40	91.224(2)	g	ユウロピウム	Eu	63	151.964(1)	g
水銀	Hg	80	200.59(2)		ヨウ素	I	53	126.90447(3)	
水素	H	1	1.00794(7)	gmr	ラザホージウム*	Rf	104		
スカンジウム	Sc	21	44.955912(6)		ラジウム*	Ra	88		
スズ	Sn	50	118.710(7)	g	ラジウム*	Rn	86		
ストロンチウム	Sr	38	87.62(1)	g r	ランタン	La	57	138.90547(7)	g
セシウム	Cs	55	132.9054519(2)		リチウム	Li	3	[6.941(2)] <sup>†</sup>	gmr
セリウム	Ce	58	140.116(1)	g	リネウム	P	15	30.973762(2)	
セレン	Se	34	78.96(3)	r	ルテチウム	Lu	71	174.9668(1)	g
ダームスタチウム*	Ds	110			ルテニウム	Ru	44	101.07(2)	g
タリウム	Tl	81	204.3833(2)		レビジウム	Rb	37	85.4678(3)	g
タングステン	W	74	183.84(1)		レニウム	Re	75	186.207(1)	
炭素	C	6	12.0107(8)	g r	レントゲニウム*	Rg	111		
タンタル	Ta	73	180.94788(2)		ローレンシウム*	Rh	45	102.90550(2)	
チタン	Ti	22	47.867(1)			Lr	103		
窒素	N	7	14.0067(2)	g r					

※：不確かさは( )内の数字であらわれ、有効数字の最後の桁に対応する。例えば、亜鉛の場合の65.38(2)は65.38±0.02を意味する。  
 \*：安定同位体のない元素(前ページの下段の表参照)。これらの元素については原子量が示されていないが、プロトアクチニウム、トリウム、ウランは例外で、これらの元素は地球上で固有の同位体組成を示すので原子量が与えられている。  
 †：市販品中のリチウム化合物中のリチウムの原子量は6.939から6.996の幅をもつ(「元素の同位体組成表2010」の注bを参照)。より正確な原子量が必要な場合は、個々の物質について測定する必要がある。  
 g：当該元素の同位体組成が正常な物質が示す変動幅を越えるような地質学的試料が知られている。そのような試料中では当該元素の原子量とこの表の値との差が、表記の不確かさを越えることがある。  
 m：不詳な、あるいは不適切な同位体分別を受けたために同位体組成が変動した物質が市販品に見いだされることがある。そのため、当該元素の原子量が表記の値とかなり異なることがある。  
 r：通常の地球上の物質の同位体組成に変動があるために表記の原子量より精度の良い値を与えることができない。表中の原子量は通常の物質すべてに適用されるものとする。