

原子量表 (2017)

(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、この<sup>12</sup>C は核および電子が基底状態にある結合していない中性原子を示す。)

多くの元素の原子量は通常物質中の同位体存在度の変動によって変化する。そのような 12 の元素については、原子量の変動範囲を [a, b] で示す。この場合、元素 E の原子量 A<sub>r</sub>(E) は a ≤ A<sub>r</sub>(E) ≤ b の範囲にある。ある特定の物質に対してより正確な原子量が知りたい場合には、別途求める必要がある。その他の 72 元素については、原子量 A<sub>r</sub>(E) とその不確かさ (括弧内の数値) を示す。不確かさは有効数字の最後の桁に対応する。

原子番号	元素名	元素記号	原子量	脚注	原子番号	元素名	元素記号	原子量	脚注
1	水素	H	[1.00784, 1.00811]	m	60	ネオジウム	Nd	144.242(3)	g
2	ヘリウム	He	4.002602(2)	g r	61	プロメチウム*	Pm		
3	リチウム	Li	[6.938, 6.997]	m	62	サマリウム	Sm	150.36(2)	g
4	ベリリウム	Be	9.0121831(5)		63	ユウロピウム	Eu	151.964(1)	g
5	ホウ素	B	[10.806, 10.821]	m	64	ガドリニウム	Gd	157.25(3)	g
6	炭素	C	[12.0096, 12.0116]		65	テルビウム	Tb	158.92535(2)	
7	窒素	N	[14.00643, 14.00728]	m	66	ジスプロシウム	Dy	162.500(1)	g
8	酸素	O	[15.99903, 15.99977]	m	67	ホルミウム	Ho	164.93033(2)	
9	フッ素	F	18.998403163(6)		68	エルビウム	Er	167.259(3)	g
10	ネオン	Ne	20.1797(6)	gm	69	ツリウム	Tm	168.93422(2)	
11	ナトリウム	Na	22.98976928(2)		70	イッテルビウム	Yb	173.045(10)	g
12	マグネシウム	Mg	[24.304, 24.307]		71	ルテチウム	Lu	174.9668(1)	g
13	アルミニウム	Al	26.9815385(7)		72	ハフニウム	Hf	178.49(2)	
14	ケイ素	Si	[28.084, 28.086]		73	タンタル	Ta	180.94788(2)	
15	リン	P	30.973761998(5)		74	タングステン	W	183.84(1)	
16	硫黄	S	[32.059, 32.076]		75	レニウム	Re	186.207(1)	
17	塩素	Cl	[35.446, 35.457]	m	76	オスミウム	Os	190.23(3)	g
18	アルゴン	Ar	39.948(1)	g r	77	イリジウム	Ir	192.217(3)	
19	カリウム	K	39.0983(1)		78	白金	Pt	195.084(9)	
20	カルシウム	Ca	40.078(4)	g	79	金	Au	196.966569(5)	
21	スカンジウム	Sc	44.955908(5)		80	水銀	Hg	200.592(3)	
22	チタン	Ti	47.867(1)		81	タリウム	Tl	[204.382, 204.385]	
23	バナジウム	V	50.9415(1)		82	鉛	Pb	207.2(1)	g r
24	クロム	Cr	51.9961(6)		83	ビスマス*	Bi	208.98040(1)	
25	マンガン	Mn	54.938044(3)		84	ポロニウム*	Po		
26	鉄	Fe	55.845(2)		85	アスタチン*	At		
27	コバルト	Co	58.933194(4)		86	ラドウム*	Rn		
28	ニッケル	Ni	58.6934(4)	r	87	フランシウム*	Fr		
29	銅	Cu	63.546(3)	r	88	ラジウム*	Ra		
30	亜鉛	Zn	65.38(2)	r	89	アクチニウム*	Ac		
31	ガリウム	Ga	69.723(1)		90	トリウム*	Th	232.0377(4)	g
32	ゲルマニウム	Ge	72.630(8)		91	プロトアクチニウム*	Pa	231.03588(2)	
33	ヒ素	As	74.921595(6)		92	ウラン*	U	238.02891(3)	gm
34	セレン	Se	78.971(8)	r	93	ネプツニウム*	Np		
35	臭素	Br	[79.901, 79.907]		94	プルトニウム*	Pu		
36	クリプトン	Kr	83.798(2)	gm	95	アメリカシウム*	Am		
37	ルビジウム	Rb	85.4678(3)	g	96	キュリウム*	Cm		
38	ストロンチウム	Sr	87.62(1)	g r	97	バークリウム*	Bk		
39	イットリウム	Y	88.90584(2)		98	カリホルニウム*	Cf		
40	ジルコニウム	Zr	91.224(2)	g	99	アインスタイニウム*	Es		
41	ニオブ	Nb	92.90637(2)		100	フェルミウム*	Fm		
42	モリブデン	Mo	95.95(1)	g	101	メンデレビウム*	Md		
43	テクネチウム*	Tc			102	ノーベリウム*	No		
44	ルテチウム	Ru	101.07(2)	g	103	ローレンシウム*	Lr		
45	ロジウム	Rh	102.90550(2)		104	ラザホージウム*	Rf		
46	パラジウム	Pd	106.42(1)	g	105	ドブニウム*	Db		
47	銀	Ag	107.8682(2)	g	106	シーボーギウム*	Sg		
48	カドミウム	Cd	112.414(4)	g	107	ボーリウム*	Bh		
49	インジウム	In	114.818(1)		108	ハッシウム*	Hs		
50	スズ	Sn	118.710(7)	g	109	マイトネリウム*	Mt		
51	アンチモン	Sb	121.760(1)	g	110	ダームスタチウム*	Ds		
52	テルル	Te	127.60(3)	g	111	レントゲニウム*	Rg		
53	ヨウ素	I	126.90447(3)		112	コペルニシウム*	Cn		
54	キセノン	Xe	131.293(6)	gm	113	ニホニウム*	Nh		
55	セシウム	Cs	132.90545196(6)		114	フレロビウム*	Fl		
56	バリウム	Ba	137.327(7)		115	モスコビウム*	Mc		
57	ランタン	La	138.90547(7)	g	116	リバモリウム*	Lv		
58	セリウム	Ce	140.116(1)	g	117	テネシン*	Ts		
59	プラセオジウム	Pr	140.90766(2)		118	オガネソン*	Og		

\* : 安定同位体のない元素。これらの元素については原子量が示されていないが、ビスマス、トリウム、プロトアクチニウム、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。  
g : 当該元素の同位体組成が通常の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中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。表中の原子量および不確かさは通常の物質に適用されるものとする。