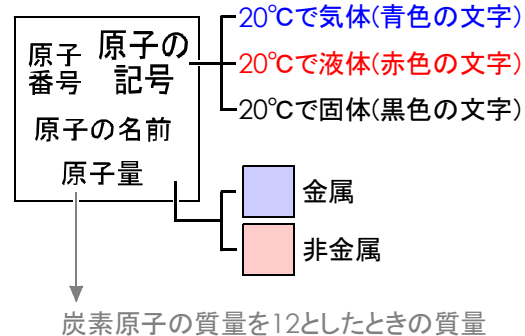


周期表

族 周期	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	1H 水素 1																	2He ヘリウム 4
2	3Li リチウム 7	4Be ベリリウム 9											5B ホウ素 11	6C 炭素 12	7N 窒素 14	8O 酸素 16	9F フッ素 19	10Ne ネオン 20
3	11Na ナトリウム 23	12Mg マグネシウム 24											13Al アルミニウム 27	14Si ケイ素 28	15P リン 31	16S 硫黄 32	17Cl 塩素 35	18Ar アルゴン 40
4	19K カリウム 39	20Ca カルシウム 40	21Sc スカンジウム 45	22Ti チタン 48	23V バナジウム 51	24Cr クロム 52	25Mn マンガン 55	26Fe 鉄 56	27Co コバルト 59	28Ni ニッケル 59	29Cu 銅 64	30Zn 亜鉛 65	31Ga ガリウム 70	32Ge ゲルマニウム 73	33As ヒ素 75	34Se セレン 79	35Br 臭素 80	36Kr クリプトン 84
5	37Rb ルビジウム 85	38Sr ストロンチウム 88	39Y イットリウム 89	40Zr ジルコニウム 91	41Nb ニオブ 93	42Mo モリブデン 96	43Tc テクネチウム 99	44Ru ルテニウム 101	45Rh ロジウム 103	46Pd パラジウム 106	47Ag 銀 108	48Cd カドミウム 112	49In インジウム 115	50Sn スズ 119	51Sb アンチモン 122	52Te テルル 128	53I ヨウ素 127	54Xe キセノン 131
6	55Cs セシウム 133	56Ba バリウム 137	57~71 ランタノイド	72Hf ハフニウム 178	73Ta タンタル 181	74W タングステン 184	75Re レニウム 186	76Os オスミウム 190	77Ir イリジウム 192	78Pt 白金 195	79Au 金 197	80Hg 水銀 201	81Tl タリウム 204	82Pb 鉛 207	83Bi ビスマス 209	84Po ポロニウム 210	85At アスタチン 210	86Rn ラドン 222
7	87Fr フランシウム 223	88Ra ラジウム 226	89~103 アクチノイド	104Rf ラザホージウム 261	105Db ドブニウム 262	106Sg シーボーギウム 263	107Bh ボーリウム 264	108Hs ハッシウム 269	109Mt マイトネリウム 268	110Ds ダームスタチウム 269	111Rg レントゲニウム 272							



現在、100種類以上の原子の存在が確認されており、これらがさまざまな組み合わせで結びついて、私たちの身の周りにある物質をつくっています。

57~71 ランタノイド	57La ランタン 139	58Ce セリウム 140	59Pr プラセオジム 141	60Nd ネオジム 144	61Pm プロメチウム 145	62Sm サマリウム 150	63Eu ユウロピウム 152	64Gd ガドリニウム 157	65Tb テルビウム 159	66Dy ジスプロシウム 163	67Ho ホルミウム 165	68Er エルビウム 167	69Tm ツリウム 169	70Yb イッテルビウム 173	71Lu ルテチウム 175
89~103 アクチノイド	89Ac アクチニウム 227	90Th トリウム 232	91Pa プロトアクチニウム 231	92U ウラン 238	93Np ネプツニウム 237	94Pu プルトニウム 239	95Am アメリシウム 243	96Cm キュリウム 247	97Bk バークリウム 247	98Cf カリホルニウム 252	99Es アインスタイニウム 252	100Fm フェルミウム 257	101Md メンデレビウム 258	102No ノーベリウム 259	103Lr ローレンシウム 262