

族 周期	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	族 周期		
1	<div>1H 水 素 1.008</div>	<div>元素の周期表</div> <div><div><div>●</div>単体は室温で気体</div><div><div>■</div>単体は室温で液体</div><div><div>■</div>単体は室温で固体</div></div> <div><div>■</div>非金属元素</div> <div><div>■</div>軽金属元素 (密度4g/cm³以下)</div> <div><div>■</div>重金属元素</div> <div><div>原子番号</div><div>1H</div><div>水 素</div><div>1.008</div><div>元素記号</div><div>元素名</div><div>原子量</div></div> <div>原子量の値は、IUPAC(国際純正・応用化学連合)の最新(2017年)の原子量を基に日本化学会原子量専門委員会で作成した4桁の値を示す。( )をつけた値は、既知の同位体のうちよく知られたものの質量数である。</div>																	<div>2He ヘリウム 4.003</div>	1	
2	<div>3Li リチウム 6.941</div>	<div>4Be ベリリウム 9.012</div>																		<div>10Ne ネオン 20.18</div>	2
3	<div>11Na ナトリウム 22.99</div>	<div>12Mg マグネシウム 24.31</div>																		<div>18Ar アルゴン 39.95</div>	3
4	<div>19K カリウム 39.10</div>	<div>20Ca カルシウム 40.08</div>	<div>遷移元素(その他は典型元素)</div>																	<div>36Kr クリプトン 83.80</div>	4
5	<div>37Rb ルビジウム 85.47</div>	<div>38Sr ストロンチウム 87.62</div>	<div>39Y イットリウム 88.91</div>	<div>40Zr ジルコニウム 91.22</div>	<div>41Nb ニオブ 92.91</div>	<div>42Mo モリブデン 95.95</div>	<div>43Tc テクネチウム (99)</div>	<div>44Ru ルテニウム 101.1</div>	<div>45Rh ロジウム 102.9</div>	<div>46Pd パラジウム 106.4</div>	<div>47Ag 銀 107.9</div>	<div>48Cd カドミウム 112.4</div>	<div>49In インジウム 114.8</div>	<div>50Sn スズ 118.7</div>	<div>51Sb アンチモン 121.8</div>	<div>52Te テルル 127.6</div>	<div>53I ヨウ素 126.9</div>	<div>54Xe キセノン 131.3</div>	5		
6	<div>55Cs セシウム 132.9</div>	<div>56Ba バリウム 137.3</div>	<div>57~71 ランタノイド</div>	<div>72Hf ハフニウム 178.5</div>	<div>73Ta タンタル 180.9</div>	<div>74W タングステン 183.8</div>	<div>75Re レニウム 186.2</div>	<div>76Os オスmium 190.2</div>	<div>77Ir イリジウム 192.2</div>	<div>78Pt 白金 195.1</div>	<div>79Au 金 197.0</div>	<div>80Hg 水銀 200.6</div>	<div>81Tl タリウム 204.4</div>	<div>82Pb 鉛 207.2</div>	<div>83Bi ビスマス 209.0</div>	<div>84Po ポロニウム (210)</div>	<div>85At アスタチン (210)</div>	<div>86Rn ラドン (222)</div>	6		
7	<div>87Fr フランシウム (223)</div>	<div>88Ra ラジウム (226)</div>	<div>89~103 アクチノイド</div>	<div>104Rf ラザホージウム (267)</div>	<div>105Db ドブニウム (268)</div>	<div>106Sg シーボーギウム (271)</div>	<div>107Bh ボーリウム (272)</div>	<div>108Hs ハッシュウム (277)</div>	<div>109Mt マイトネリウム (276)</div>	<div>110Ds ダームスタチウム (281)</div>	<div>111Rg レントゲニウム (280)</div>	<div>112Cn コベルニシウム (285)</div>	<div>113Nh ニホニウム (278)</div>	<div>114Fl フレロビウム (289)</div>	<div>115Mc モスコビウム (289)</div>	<div>116Lv リバモリウム (293)</div>	<div>117Ts テネシン (293)</div>	<div>118Og オガネソン (294)</div>	7		
				<div>57La ランタン 138.9</div>	<div>58Ce セリウム 140.1</div>	<div>59Pr プラセオジム 140.9</div>	<div>60Nd ネオジム 144.2</div>	<div>61Pm プロメチウム (145)</div>	<div>62Sm サマリウム 150.4</div>	<div>63Eu ユウロピウム 152.0</div>	<div>64Gd ガドリニウム 157.3</div>	<div>65Tb テルビウム 158.9</div>	<div>66Dy ジスプロシウム 162.5</div>	<div>67Ho ホルミウム 164.9</div>	<div>68Er エルビウム 167.3</div>	<div>69Tm ツリウム 168.9</div>	<div>70Yb イットルビウム 173.0</div>	<div>71Lu ルテチウム 175.0</div>	ランタノイド		
				<div>89Ac アクチニウム (227)</div>	<div>90Th トリウム 232.0</div>	<div>91Pa プロトアクチニウム 231.0</div>	<div>92U ウラン 238.0</div>	<div>93Np ネプツニウム (237)</div>	<div>94Pu プルトニウム (239)</div>	<div>95Am アメリシウム (243)</div>	<div>96Cm キュリウム (247)</div>	<div>97Bk バークリウム (247)</div>	<div>98Cf カリホルニウム (252)</div>	<div>99Es アインスタイニウム (252)</div>	<div>100Fm フェルミウム (257)</div>	<div>101Md メンデレビウム (258)</div>	<div>102No ノーベリウム (259)</div>	<div>103Lr ローレンシウム (262)</div>	アクチノイド		
<div>B, Si, Ge, As, Sb, Teなど、金属元素と非金属元素との境界付近の元素は、金属の性質と非金属の性質の中間の性質を示す(半金属元素)。</div> <div>原子番号100〜118番の元素の性質は不明である。</div>																					

原子番号

1H  
水 素  
1.008

元素記号

元素名

原子量

原子量の値は、IUPAC(国際純正・応用化学連合)の最新(2017年)の原子量を基に日本化学会原子量専門委員会で作成した4桁の値を示す。( )をつけた値は、既知の同位体のうちよく知られたものの質量数である。