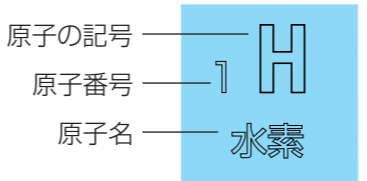


げんし  
原子の種類といろいろな単体の物質

周期表

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	<b>1H</b> 水素 もっとも軽い気体																	<b>2He</b> ヘリウム 水素の次に軽い気体で、飛行船に利用されている。
2	<b>3Li</b> リチウム リチウム電池の電極。もっとも軽い金属	<b>4Be</b> ベリリウム																<b>10Ne</b> ネオン ネオン管などに利用されている。
3	<b>11Na</b> ナトリウム 反応しやすい金属	<b>12Mg</b> マグネシウム 昔の写真用のフラッシュや、今では合金に利用されている。											<b>13Al</b> アルミニウム アルミニウム缶など金属材料として用途が広い。	<b>14Si</b> ケイ素 半導体の材料	<b>15P</b> リン マッチの頭薬の材料	<b>16S</b> 硫黄 火山帯でよく見られる。	<b>17Cl</b> 塩素 有毒な気体で、漂白作用がある。	<b>18Ar</b> アルゴン 空気中に約1%ふくまれている。
4	<b>19K</b> カリウム	<b>20Ca</b> カルシウム 生物の骨や、大理石、石灰石などにふくまれる。	<b>21Sc</b> スカンジウム	<b>22Ti</b> チタン 軽くてしよつかな金属で、合金など材料としての用途が広い。	<b>23V</b> バナジウム	<b>24Cr</b> クロム めっきや合金の材料に利用されている。	<b>25Mn</b> マンガン	<b>26Fe</b> 鉄 古くから利用されてきた金属	<b>27Co</b> コバルト 酸化物は青色で、ガラスなどの顔料に使われる。	<b>28Ni</b> ニッケル めっきや合金、電池の電極などに利用されている。	<b>29Cu</b> 銅 特有の色があり、古くから利用されてきた金属	<b>30Zn</b> 亜鉛 乾電池の電極や鉄をめっきしてトタンをつくる材料	<b>31Ga</b> ガリウム	<b>32Ge</b> ゲルマニウム トランジスタの材料	<b>33As</b> ヒ素	<b>34Se</b> セレン	<b>35Br</b> 臭素 常温では液体。59℃以上で有色の気体になる。	<b>36Kr</b> クリプトン クリプトン電球に利用されている。
5	<b>37Rb</b> ルビジウム	<b>38Sr</b> ストロンチウム	<b>39Y</b> イットリウム	<b>40Zr</b> ジルコニウム	<b>41Nb</b> ニオブ	<b>42Mo</b> モリブデン	<b>43Tc</b> テクネチウム	<b>44Ru</b> ルテニウム	<b>45Rh</b> ロジウム	<b>46Pd</b> パラジウム	<b>47Ag</b> 銀 宝飾品や食器として利用されている。	<b>48Cd</b> カドミウム ニッカド電池（ニッケルカドミウム電池）に利用されている。	<b>49In</b> インジウム	<b>50Sn</b> スズ めっきに利用されている。	<b>51Sb</b> アンチモン	<b>52Te</b> テルル	<b>53I</b> ヨウ素 殺菌、消毒に利用されている。	<b>54Xe</b> キセノン キセノンランプに利用されている。
6	<b>55Cs</b> セシウム	<b>56Ba</b> バリウム	<b>57-71</b> ランタノイド	<b>72Hf</b> ハフニウム	<b>73Ta</b> タンタル	<b>74W</b> タングステン 電球のフィラメントに利用されている。	<b>75Re</b> レニウム	<b>76Os</b> オスmium	<b>77Ir</b> イリジウム	<b>78Pt</b> 白金 宝飾品、自動車の排気ガスの浄化などの触媒に利用されている。	<b>79Au</b> 金 特有の色のある金属。宝飾品に利用されている。	<b>80Hg</b> 水銀 液体の金属。有毒である。	<b>81Tl</b> タリウム	<b>82Pb</b> 鉛 おもりや放射線のしゃへい材に利用されている。	<b>83Bi</b> ビスマス	<b>84Po</b> ポロニウム	<b>85At</b> アスタチン	<b>86Rn</b> ラドン
7	<b>87Fr</b> フランシウム	<b>88Ra</b> ラジウム	<b>89-103</b> アクチノイド	<b>104Rf</b> ラザホージウム	<b>105Db</b> ドブニウム	<b>106Sg</b> シーボーギウム	<b>107Bh</b> ボーリウム	<b>108Hs</b> ハッシュウム	<b>109Mt</b> マイトネリウム	<b>110Ds</b> ダムスタチウム	<b>111Rg</b> レントゲニウム	 <p>今では2500万種類をこえる物質が見つっているけど、それらはすべて、ここにある100種類ちよつとの原子が、種類や数の組み合わせをさまざまに変えたものなんだよ。</p>						
			ランタノイド	<b>57La</b> ランタン	<b>58Ce</b> セリウム	<b>59Pr</b> プラセオジウム	<b>60Nd</b> ネオジウム	<b>61Pm</b> プロメチウム	<b>62Sm</b> サマリウム	<b>63Eu</b> ユウロピウム	<b>64Gd</b> ガドリニウム	<b>65Tb</b> テルビウム	<b>66Dy</b> ジスプロシウム	<b>67Ho</b> ホルミウム	<b>68Er</b> エルビウム	<b>69Tm</b> ツリウム	<b>70Yb</b> イッテルビウム	<b>71Lu</b> ルテチウム
			アクチノイド	<b>89Ac</b> アクチニウム	<b>90Th</b> トリウム	<b>91Pa</b> プロトアクチニウム	<b>92U</b> ウラン	<b>93Np</b> ネプツニウム	<b>94Pu</b> プルトニウム	<b>95Am</b> アメリシウム	<b>96Cm</b> キュリウム	<b>97Bk</b> バークリウム	<b>98Cf</b> カリホルニウム	<b>99Es</b> アインスタイニウム	<b>100Fm</b> フェルミウム	<b>101Md</b> メンデレビウム	<b>102No</b> ノーベリウム	<b>103Lr</b> ローレンシウム



現在、約100種類の原子が知られていて、質量が小さいものから順番に並べると、周期的に性質の似た原子があることがわかっている。それらを表でまとめたものが周期表である。身のまわりの物質はすべて、これらの原子の組み合わせでできている。