

<Marine Life Rearing Log>

9 AM, August 31, 2023

Weather: Sunny

Water temperature: 18.7°C

Cesium has almost the same properties as potassium, so the body replaces potassium with cesium when it absorbs it. Calcium is replaced by strontium in the same manner. If the speed of excretion from the body is slower than the speed of ingestion, these substances will accumulate in the body. Since tritium is basically hydrogen, it is absorbed into the body as water and is excreted in a short period of time.

元素の周期表(長周期型)

族	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	寄属																																		
周期	(1A)	(2A)	(3B)	(4B)	(5B)	(6B)	(7B)	(8)	(9)	(10)	(1B)	(2B)	(3A)	(4A)	(5A)	(6A)	(7A)	(0)																																			
1	1H 水素 1.008																	2He ヘリウム 4.009	K族																																		
2	3Li リチウム (6.941)	4Be ベリリウム 9.012																10Ne ネオン 20.18	L族																																		
3	11Na ナトリウム 22.99	12Mg マグネシウム 24.31																18Ar アルゴン 39.95	M族																																		
4	19K カリウム 39.10	20Ca カルシウム 40.08	21Sc スカンジウム 44.96	22Ti チタン 47.87	23V バナジウム 50.94	24Cr クロム 52.00	25Mn マンガン 54.94	26Fe 鉄 55.85	27Co コバルト 58.93	28Ni ニッケル 58.69	29Cu 銅 63.55	30Zn 亜鉛 65.38	31Ga ガリウム 69.72	32Ge ゲルマニウム 72.64	33As ヒ素 74.92	34Se セレン 78.96	35Br 臭素 79.90	36Kr クリプトン 83.80	N族																																		
5	37Rb ルビウム 85.47	38Sr ストロンチウム 87.62	39Y イットリウム 88.91	40Zr ジルコニウム 91.22	41Nb ニオブ 92.91	42Mo モリブデン 95.96	43Tc テクネチウム [99]	44Ru ルテチウム 101.1	45Rh ロジウム 102.9	46Pd パラジウム 106.4	47Ag 銀 107.9	48Cd カドミウム 112.4	49In インジウム 114.8	50Sn スズ 118.7	51Sb アンチモン 121.8	52Te テルル 127.6	53I ヨウ素 126.9	54Xe キセノン 131.3	O族																																		
6	55Cs セシウム 132.9	56Ba バリウム 137.3	57~71 ランタノイド *	72Hf ハフニウム 178.5	73Ta タンタル 180.9	74W タングステン 183.8	75Re レニウム 186.2	76Os オスマシウム 190.2	77Ir イリジウム 192.2	78Pt 白金 195.1	79Au 金 197.0	80Hg 水銀 200.6	81Tl タリウム 204.4	82Pb 鉛 207.2	83Bi ビスマス 209.0	84Po ポロニウム [210]	85At アスタチン [210]	86Rn ラドン [222]	P族																																		
7	87Fr フランシウム [223]	88Ra ラジウム [226]	89~103 アクチノイド **	104Rf ラザホーニウム [261]	105Db ドブニウム [262]	106Sg シーボーギウム [266]	107Bh ボロリウム [264]	108Hs ハツツウム [265]	109Mt マイトネリウム [268]	110Ds ダームシュタット [271]	111Rg レイトゲニウム [272]	112Cn コペルニウム [285]	113Nh ウノウンニウム [284]	114Fl ウンウンニウム [289]	115Uup ウンウンペンニウム [288]	116Uuh ウンウンヘキニウム [288]		118Uuo ウンウンオクニウム [284]																																			
族の一般名	アルカリ金属	アルカリ土類金属	希土類元素													カルコゲン元素	ハロゲン元素	不活性ガス																																			
価電数	1	2	遷移元素の荷電数は、1または2が多い													3	4	5	6	7	0																																
参加数	+1	+2														+3	+4	-3	-2	-1	0																																
	陽イオン、塩基性 ←																	→ 陰イオン、酸性																																			
	<table border="0" style="width: 100%;"> <tr> <td>ランタノイド</td> <td>57La ランタン 138.9</td> <td>59Ce セリウム 140.1</td> <td>59Pr プラセオジム 140.9</td> <td>62Nd ネオジム 144.2</td> <td>61Pm プロメチウム [145]</td> <td>62Sm サマリウム 150.4</td> <td>63Eu ユウロピウム 152.0</td> <td>64Gd ガドリウム 157.3</td> <td>65Tb テルビウム 158.9</td> <td>66Dy ジスプロシウム 162.5</td> <td>67Ho ホルミウム 164.9</td> <td>68Er エルビウム 167.3</td> <td>69Tm ツリウム 168.9</td> <td>70Yb イットリウム 173.0</td> <td>71Lu ルテチウム 175.0</td> <td colspan="2"></td> </tr> <tr> <td>アクチノイド</td> <td>89Ac アクチニウム [227]</td> <td>90Th トリウム 232.0</td> <td>91Pa プロトアクチニウム 231.0</td> <td>92U ウラン 238.0</td> <td>93Np ネプツニウム [237]</td> <td>94Pu プルトニウム [239]</td> <td>96Am アメリシウム [243]</td> <td>96Cm キュリウム [247]</td> <td>97Bk バークリウム [247]</td> <td>98Cf カリフォルニウム [251]</td> <td>99Es アインシュタインウム [252]</td> <td>100Fm フェルミウム [257]</td> <td>101Md メンデルシウム [258]</td> <td>102No ノーバシウム [259]</td> <td>103Lr ローレンシウム [262]</td> <td colspan="2"></td> </tr> </table>																	ランタノイド	57La ランタン 138.9	59Ce セリウム 140.1	59Pr プラセオジム 140.9	62Nd ネオジム 144.2	61Pm プロメチウム [145]	62Sm サマリウム 150.4	63Eu ユウロピウム 152.0	64Gd ガドリウム 157.3	65Tb テルビウム 158.9	66Dy ジスプロシウム 162.5	67Ho ホルミウム 164.9	68Er エルビウム 167.3	69Tm ツリウム 168.9	70Yb イットリウム 173.0	71Lu ルテチウム 175.0			アクチノイド	89Ac アクチニウム [227]	90Th トリウム 232.0	91Pa プロトアクチニウム 231.0	92U ウラン 238.0	93Np ネプツニウム [237]	94Pu プルトニウム [239]	96Am アメリシウム [243]	96Cm キュリウム [247]	97Bk バークリウム [247]	98Cf カリフォルニウム [251]	99Es アインシュタインウム [252]	100Fm フェルミウム [257]	101Md メンデルシウム [258]	102No ノーバシウム [259]	103Lr ローレンシウム [262]		
ランタノイド	57La ランタン 138.9	59Ce セリウム 140.1	59Pr プラセオジム 140.9	62Nd ネオジム 144.2	61Pm プロメチウム [145]	62Sm サマリウム 150.4	63Eu ユウロピウム 152.0	64Gd ガドリウム 157.3	65Tb テルビウム 158.9	66Dy ジスプロシウム 162.5	67Ho ホルミウム 164.9	68Er エルビウム 167.3	69Tm ツリウム 168.9	70Yb イットリウム 173.0	71Lu ルテチウム 175.0																																						
アクチノイド	89Ac アクチニウム [227]	90Th トリウム 232.0	91Pa プロトアクチニウム 231.0	92U ウラン 238.0	93Np ネプツニウム [237]	94Pu プルトニウム [239]	96Am アメリシウム [243]	96Cm キュリウム [247]	97Bk バークリウム [247]	98Cf カリフォルニウム [251]	99Es アインシュタインウム [252]	100Fm フェルミウム [257]	101Md メンデルシウム [258]	102No ノーバシウム [259]	103Lr ローレンシウム [262]																																						
	<table border="0" style="width: 100%;"> <tr> <td>■</td> <td>非金属元素、他は金属元素</td> <td>■</td> <td>軽金属</td> <td>■</td> <td>常温、常圧で気体</td> <td>■</td> <td>常温、常圧で固体</td> </tr> <tr> <td>■</td> <td>遷移金属(B)、他は典型元素(A)</td> <td>■</td> <td>重金属</td> <td>■</td> <td>金属元素=重金属+軽金属</td> <td>■</td> <td>常温、常圧で液体</td> </tr> </table>																	■	非金属元素、他は金属元素	■	軽金属	■	常温、常圧で気体	■	常温、常圧で固体	■	遷移金属(B)、他は典型元素(A)	■	重金属	■	金属元素=重金属+軽金属	■	常温、常圧で液体																				
■	非金属元素、他は金属元素	■	軽金属	■	常温、常圧で気体	■	常温、常圧で固体																																														
■	遷移金属(B)、他は典型元素(A)	■	重金属	■	金属元素=重金属+軽金属	■	常温、常圧で液体																																														

注)コペルニウムは2010年2月20日のIUPACのニュースリリースによる。(http://www.iupac.org/web/nt/2010-02-20_112_Copernicium)

Ref.: Encyclopedia of Atomic Energy (ATOMICA)