

CLASSIFICAÇÃO PERIÓDICA DOS ELEMENTOS
(COM MASSAS ATÔMICAS REFERENTES AO ISÓTOPO 12 DO CARBONO)

(COM MASSAS ATÔMICAS REFERENTES AO ISÓTOPO 12 DO CARBONO)																					
1A												13	14	15	16	17	18				
1	2											3A	4A	5A	6A	7A	2				
H	2A											B	C	N	O	F	He				
1,0		Elementos de transição										10,8	12,0	14,0	16,0	19,0	4,0				
3	4	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18				
Li	Be	3B	4B	5B	6B	7B	8B	1B	2B	Al	Si	P	S	Cl	Ar						
6,9	9,0									27,0	28,1	31,0	32,1	35,5	39,9						
11	12	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36				
Na	Mg	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr				
23,0	24,3	45,0	47,9	50,9	52,0	54,9	55,8	58,9	58,7	63,5	65,4	69,7	72,6	74,9	79,0	79,9	83,8				
19	20	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54				
K	Ca	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe				
39,1	40,1	88,9	91,2	92,9	95,9	(99)	101,1	102,9	106,4	107,9	112,4	114,8	118,7	121,8	127,6	126,9	131,3				
37	38	57-71	72	73	74	75	76	77	78	79	80-	81	82	83	84	85	86				
Rb	Sr	Série dos Lantanídeos	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn				
85,5	87,6		178,5	180,9	183,8	186,2	190,2	192,2	195,1	197,0	200,6	204,4	207,2	209,0	(210)	(210)	(222)				
55	56	89-103	104	105	106	107	108	109													
Cs	Ba	Série dos Actínidos	Unq	Unp	Unh	Uns	Uno	Une													
132,9	137,3		(261)	(262)	(263)	(262)	(265)	(266)													
87	88																				
Fr	Ra																				
(223)	(226)																				

Número Atômico
Símbolo
Massa Atômica
() = N° de massa do isótopo mais estável

Série dos Lantanídios

57	58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71
La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu
138,3	140,1	140,9	144,2	(147)	150,4	152,0	157,2	158,9	162,5	164,9	167,3	168,9	173,0	175,0

Série dos Actinídios

89	90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103
Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lw
(227)	232,0	(231)	(238)	(237)	(242)	(243)	(247)	(247)	(251)	(254)	(253)	(256)	(253)	(257)

Dados: Constante de Avogadro = $6,0 \times 10^{23}$ átomos.mol⁻¹
Produto iônico da água, K_w, a 25° C = $1,0 \times 10^{-14}$

F = 96500 Coulombs
R = 0,082 atm.l / mol.K