

Tabla Periódica de los elementos

grupo →

1
I

2
II

18
VIII

13
III

14
IV

15
V

16
VI

17
VII

Notación:

Número atómico	1	1.00797	Peso atómico
Punto de ebullición (°C)	-252.7		Valencia
Punto de fusión (°C)	-259.2		Símbolo
Densidad (g/ml)	0.071		Estructura atómica
	1s ¹		Nombre

Hidrógeno

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1 H	2 He											3 B	4 C	5 N	6 O	7 F	8 Ne
2 Li	3 Be											5 Al	6 Si	7 P	8 S	9 Cl	10 Ar
3 Na	4 Mg											13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar
4 K	5 Ca	21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr
5 Rb	6 Sr	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe
6 Cs	7 Ba	71 Lu	72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg	81 Tl	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 Rn
7 Fr	8 Ra	103 Lr	104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Uun	111 Uuu	112 Uub	113 Uut	114 Uuq	115 Unp	116 Uuh	117 Uus	118 Uuo

periodo ↓

Lantánidos *

57 La	58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb
Lantano	Cerio	Praseodimio	Neodimio	Promecio	Samario	Europio	Gadolinio	Terbio	Disprosio	Holmio	Erbio	Tulio	Iterbio

Actínidos *

89 Ac	90 Th	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No
Actinio	Torio	Protactinio	Uranio	Neptunio	Plutonio	Americio	Curio	Berkelio	Californio	Einsteinio	Fermio	Mendelevio	Nobelio

Referencias:

No metales	Alcalinos	Alcalinotérreos	Metales de transición	Metales del bloque p	Metaloides	Halógenos	Gases nobles
------------	-----------	-----------------	-----------------------	----------------------	------------	-----------	--------------

(1) base en peso atómico del carbono 12
() indica el más estable o el isótopo más conocido

El autor original del trabajo es el Ingeniero Alejandro Segade Reyes, y lo publica bajo licencia GNU