

Tabla Periódica de los Elementos



www.kaizen.net.ve

Clave

Número Atómico
Símbolo
Nombre
Peso atómico

1 H Hidrógeno [1,007 84-1,008 11]																	18 He Helio 4,002 602(2)
3 Li Litio [6,938-6,997]	4 Be Berilio 9,012 183(5)											13 B Boro [10,806-10,821]	14 C Carbono [12,0096-12,0116]	15 N Nitrógeno [14,006 43- 14,007 28]	16 O Oxígeno [15,999 03-15,999 77]	17 F Flúor 18,998 403 163(6)	10 Ne Neón 20,179 7(6)
11 Na Sodio 22,989 769 28(2)	12 Mg Magnesio [24,304-24,307]											13 Al Aluminio 26,981 538 5(7)	14 Si Silicio [28,084-28,086]	15 P Fósforo 30,973 761 998(5)	16 S Azufre [32,059-32,076]	17 Cl Cloro [35,446-35,457]	18 Ar Argón 39,948(1)
19 K Potasio 39,0983(1)	20 Ca Calcio 40,078(4)	21 Sc Escandio 44,955 908(5)	22 Ti Titanio 47,867(1)	23 V Vanadio 50,941 5(1)	24 Cr Cromo 51,996 1(6)	25 Mn Manganeso 54,938 044(3)	26 Fe Hierro 55,845(2)	27 Co Cobalto 58,933194(4)	28 Ni Níquel 58,693 4(4)	29 Cu Cobre 63,546(3)	30 Zn Zinc 65,38(2)	31 Ga Galio 69,723(1)	32 Ge Germanio 72,630(8)	33 As Arsénico 74,921 959(6)	34 Se Selenio 78,971(8)	35 Br Bromo [79,901-79,907]	36 Kr Kriptón 83,798(2)
37 Rb Rubidio 85,4678(3)	38 Sr Estroncio 87,62(1)	39 Y Itrio 88,905 84(2)	40 Zr Zircornio 91,224(2)	41 Nb Niobio 92,906 37(2)	42 Mo Molibdeno 95,95(1)	43 Tc Tecnecio [98]	44 Ru Rutenio 101,07(2)	45 Rh Rodio 102,905 50(2)	46 Pd Paladio 106,42(1)	47 Ag Plata 107,868 2(2)	48 Cd Cadmio 112,414(4)	49 In Indio 114,818(1)	50 Sn Estaño 118,710(7)	51 Sb Antimonio 121,760(1)	52 Te Telurio 127,60(3)	53 I Yodo 126,904 47(3)	54 Xe Xenón 131,293(6)
55 Cs Cesio 132,9054519(2)	56 Ba Bario 137,327(7)	57-71 Lantánidos	72 Hf hafnio 178,49(2)	73 Ta Talio 180,947 88(2)	74 W Wolframio 183,84(1)	75 Re Renio 186,207(1)	76 Os Osmio 190,23(3)	77 Ir Iridio 192,217(3)	78 Pt Platino 195,084(9)	79 Au Oro 196,966 569(5)	80 Hg Mercurio 200,592(3)	81 Tl Talio [204,382-204,385]	82 Pb Plomo 207,2(1)	83 Bi Bismuto 208,980 40(1)	84 Po Polonio [209,982 4]	85 At Astato [210]	86 Rn Radón [222]
87 Fr Francio [223]	88 Ra Radio [226,0254]	89-103 Actínidos	104 Rf Rutherfordio [261]	105 Db Dubnio [262]	106 Sg Seaborgio [266]	107 Bh Borhio [264]	108 Hs Hassio [269]	109 Mt Meitnerio [268]	110 Ds Darmstadio [281]	111 Rg Roentgenio [281]	112 Cn Copernicio [285]	113 Nh Nihonio [286]	114 Fl Flerovio [287]	115 Mc Moscovio [289]	116 Lv Livermorio [293]	117 Tn Tennessino [254]	118 Og Oganesso [254]

57 La Lantano 138,90547(7)	58 Ce Cerio 140,116(1)	59 Pr Praseodimio 140,90765(2)	60 Nd Neodimio 144,242(3)	61 Pm Prometio [145]	62 Sm Samario 150,36(2)	63 Eu Europio 151,964(1)	64 Gd Gadolinio 157,25(3)	65 Tb Terbio 158,92535(2)	66 Dy Disprobio 162,500(1)	67 Ho Holmio 164,93032(2)	68 Er Erbio 167,259(3)	69 Tm Tulio 168,934 22(2)	70 Yb Iterbio 173,04(3)	71 Lu Lutecio 174,967(1)
89 Ac Actinio [227]	90 Th Torio 232,03806(2)	91 Pa Protactinio 231,03588(2)	92 U Uranio 238,02891(3)	93 Np Neptunio [237]	94 Pu Plutonio [244]	95 Am Americio [243]	96 Cm Curio [247]	97 Bk Berkelio [247]	98 Cf Californio [251]	99 Es Einstenio [252]	100 Fm Fermio [257]	101 Md Mendelevio [258]	102 No Nobelio [259]	103 Lr Laurencio [262]

Notas:

Código de colores en los pesos atómicos estándar:



El elemento tiene dos o más isótopos que se utilizan para determinar su peso atómico estándar. Las abundancias isotópicas y pesos atómicos varían en materiales normales. Estas variaciones son bien conocidas, y el peso atómico estándar se da como límites superior e inferior entre corchetes, [].



El peso atómico estándar se da como un solo valor con una incertidumbre que incluye tanto la incertidumbre de medición como la incertidumbre debida a las variaciones de abundancia isotópica aún cuando el elemento tiene dos o más isótopos que se utilizan para determinar su peso atómico estándar y las abundancias isotópicas y pesos atómicos varían en materiales normales.



El elemento tiene un único isótopo que se usa para determinar su peso atómico estándar. Así, el peso atómico estándar es invariante y se da como un solo valor con una incertidumbre evaluada por IUPAC.



No tiene ningún peso atómico estándar porque todos sus isótopos son radiactivos y, en los materiales normales, ningún isótopo ocurre con una abundancia isotópica característica de la cual pueda ser determinado un peso atómico estándar. Se presenta el valor del isótopo más estable o el referido en la tabla periódica IUPAC de 27/06/2007.

Nombres clásicos de los grupos

Grupo	Nombre
1	Metales Alcalinos
2	Metales alcalino-térreos
3 al 12	Metales de transición
13	Térreos, trieles, boroideos, boroides o icoságenos
14	Tetretes; carbonoideos, cristalógenos o tetrágenos.
15	Pnicógenos, nitrogenoideos, pnictógenos o pnigógenos.
16	Calcógenos o anfígenos.
17	Halógenos
18	Gases Nobles o Inertes