

PERIODO

TABLA PERIODICA

DE LOS

ELEMENTOS

GRUPO

DE LOS																				
ELEMENTOS																				
1																	2			
1.00797 -252.7 -259.2 0.071 H Hidrógeno																	2.0026 -268.9 -269.7 0.126 He Helio			
3	4															13	14	15	16	17
6.939 1330 180.5 0.53 Li Litio	9.0122 2770 1277 1.85 Be Berilio															10.811 (2030) 2.34 B Boro	12.01115 4830 3727.9 2.26 C Carbono	14.0067 -195.8 -210 0.81 N Nitrógeno	15.9994 -183 -218.8 1.14 O Oxígeno	18.9984 -188.2 -219.6 1.11 F Fluor
11	12															13	14	15	16	17
22.9898 892 97.8 0.97 Na Sodio	24.312 1107 650 1.74 Mg Magnesio															26.9815 2450 660 2.70 Al Aluminio	28.086 2680 1410 2.33 Si Silicio	30.9738 280w 1410 1.82w P Fósforo	32.064 444.6 119.0 2.07 S Azufre	35.453 -34.7 -101.0 1.56 Cl Cloro
19	20	21	22	23	24	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36			
39.102 76C 63.7 0.86 K Potasio	40.08 1440 838 1.55 Ca Calcio	44.956 2730 1539 3.0 Sc Escandio	47.90 3260 1668 4.51 Ti Titanio	50.942 3450 1900 6.1 V Vanadio	51.996 2665 1875 7.19 Cr Cromo	54.938 2150 1245 7.1 Mn Manganeso	55.847 3000 1536 7.86 Fe Hierro	58.933 2900 1495 8.9 Co Cobalto	58.71 2730 1453 8.9 Ni Níquel	63.54 2595 1083 8.96 Cu Cobre	65.37 906 419.5 7.14 Zn Zinc	69.72 2237 29.8 5.91 Ga Galio	72.59 2830 937.4 5.32 Ge Germanio	74.922 613* 817 5.72 As Arsénico	78.96 685 217 4.79 Se Selenio	79.909 58 -7.2 3.12 Br Bromo	83.80 -152 -157.3 2.6 Kr Kriptón			
37	38	39	40	41	42	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54			
85.47 688 38.9 1.53 Rb Rubidio	87.62 1380 768 2.6 Sr Estroncio	88.905 2927 1509 4.47 Y Ytrio	91.22 3580 1852 6.49 Zr Circonio	92.906 3300 2468 8.4 Nb Niobio	95.94 5560 2610 10.2 Mo Molibdeno	(98) 2140 11.5 Tc Tecnecio	101.07 4900 2500 12.2 Ru Rutenio	102.905 4500 1966 12.4 Rh Rodio	106.4 3980 1552 12.0 Pd Paladio	107.870 2210 960.8 10.5 Ag Plata	112.40 765 320.9 8.65 Cd Cadmio	114.82 2000 156.2 7.31 In Indio	118.69 2270 231.9 7.30 Sn Estaño	121.75 1380 630.5 6.62 Sb Antimonio	127.60 989.8 449.5 6.24 Te Telurio	126.904 183 11.3 4.94 I Iodo	131.30 -108.0 -111.9 3.06 Xe Xenón			
55	56	57	72	73	74	75	76	77	78	79	80	81	82	83	84	85	86			
132.905 690 28.7 1.90 Cs Cesio	137.34 1640 714 3.5 Ba Bario	138.91 3470 920 6.17 La Lantano	178.49 5400 2222 13.1 Hf Hafnio	180.948 5425 2996 16.6 Ta Tantalio	183.85 5930 3410 19.3 W Wolframio	186.2 5900 3180 21.0 Re Renio	190.2 5500 3000 22.6 Os Osmio	192.2 5300 2454 22.5 Ir Iridio	195.09 4530 1769 21.4 Pt Platino	196.967 2970 1063 19.3 Au Oro	200.59 357 -38.4 13.6 Hg Mercurio	204.37 1457 303 11.85 Tl Talio	207.19 1725 327.4 11.4 Pb Plomo	208.980 1560 271.3 9.8 Bi Bismuto	(210) 254 (9.2) Po Polonio	(210) 254 (302) At Astato	(222) (-61.8) (-71) Rn Radón			
87	88	89																		
(223) - (27) Fr Francio	(226) 700 5.0 Ra Radio	(227) 1050 - Ac Actinio																		
58	59	60	61	62	63	64	65	66	67	68	69	70	71							
140.12 3468 795 6.67 Ce Cerio	140.907 3127 935 6.77 Pr Praseodimio	144.24 3027 1024 7.00 Nd Neodimio	(147) 1027 7.54 Pm Promecio	150.35 1900 1072 7.54 Sm Samario	151.96 1439 826 5.26 Eu Europio	157.25 3000 1312 7.89 Gd Gadolinio	158.924 2800 1356 8.27 Tb Terbio	162.50 2600 1407 8.54 Dy Disprosio	164.930 2600 1461 8.80 Ho Holmio	167.26 2900 1497 9.05 Er Erbio	168.934 1727 1545 9.33 Tm Tulio	173.04 1427 824 6.98 Yb Iterbio	174.97 3327 1652 9.84 Lu Lutecio							
90	91	92	93	94	95	96	97	98	99	100	101	102	103							
232.038 3850 1750 11.7 Th Torio	(231) 15.4 Pa Protactinio	238.03 3818 1132 19.07 U Uranio	(237) 637 19.5 Np Neptunio	(242) 3235 640 Pu Plutonio	(243) 11.7 Am Americio	(247) - Cm Curio	(247) - Bk Berkelio	(249) - Cf Californio	(254) - Es Einstenio	(253) - Fm Fermio	(256) - Md Mendelevio	(254) - No Nobelio	(257) - Lr Laurencio							
Punto de Ebullición °C																				
Número atómico																				
Peso atómico (2)																				
Nº oxidación																				

Diagrama de un elemento (Zn) con sus propiedades físicas y químicas:

- Número atómico: 30
- Peso atómico (2): 65.37
- Nº oxidación: 2
- Punto de Ebullición °C: 906
- Punto de Fusión °C: 419.5
- Densidad (g/ml) (3): 7.14
- Símbolo (1): **Zn**
- Estructura Electrónica: [Ar]3d¹⁰4s²
- Nombre: Zinc

NOTAS:

(1) Negro-sólido.
Rojo-gas.
Azul-líquido.
(Letras vaciadas) Preparación sintética.

(2) Base en peso atómico carbono de 12 () Indica el más estable o el de isótopo más conocido.

(3) Los valores para elementos gaseosos son para líquidos en su punto de ebullición.