



ACTIVIDAD 8 - INFORMACIÓN Y REGULARIDADES EN LA TABLA PERIÓDICA

La Tabla Periódica tiene una organización definida y muestra información sobre los elementos químicos.

1. identifica a que se refiere cada parte en la imagen, tanto las casillas como la organización de la Tabla Periódica.

The diagram shows the periodic table with the following labels and arrows pointing to the element Nitrogen (N):

- FAMILIA**: Points to the column (Group 15) containing Nitrogen.
- PERÍODO**: Points to the row (Period 2) containing Nitrogen.
- SÍMBOLO**: Points to the symbol 'N'.
- NÚMERO ATÓMICO**: Points to the number '7'.
- NOMBRE**: Points to the name 'NITRÓGENO'.
- MASA ATÓMICA**: Points to the number '14.007'.

The periodic table is organized as follows:

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1 H 1.008						7 N 14.007											2 He 4.0026
3 Li 6.94	4 Be 9.0122											5 B 10.81	6 C 12.011	7 N 14.007	8 O 15.999	9 F 18.998	10 Ne 20.180
11 Na 22.990	12 Mg 24.305											13 Al 26.982	14 Si 28.085	15 P 30.974	16 S 32.06	17 Cl 35.45	18 Ar 39.948
19 K 39.098	20 Ca 40.078	21 Sc 44.956	22 Ti 47.867	23 V 50.942	24 Cr 51.996	25 Mn 54.938	26 Fe 55.845	27 Co 58.933	28 Ni 58.693	29 Cu 63.546	30 Zn 65.38	31 Ga 69.723	32 Ge 72.630	33 As 74.922	34 Se 78.971	35 Br 79.904	36 Kr 83.798
37 Rb 85.468	38 Sr 87.62	39 Y 88.906	40 Zr 91.224	41 Nb 92.906	42 Mo 95.95	43 Tc (98)	44 Ru 101.07	45 Rh 102.91	46 Pd 106.42	47 Ag 107.87	48 Cd 112.41	49 In 114.82	50 Sn 118.71	51 Sb 121.76	52 Te 127.60	53 I 126.90	54 Xe 131.29
55 Cs 132.91	56 Ba 137.33	57-71 Lanthanides	72 Hf 178.49	73 Ta 180.95	74 W 183.84	75 Re 186.21	76 Os 190.23	77 Ir 192.22	78 Pt 195.08	79 Au 196.97	80 Hg 200.59	81 Tl 204.38	82 Pb 207.2	83 Bi 208.98	84 Po (209)	85 At (210)	86 Rn (222)
87 Fr (223)	88 Ra (226)	89-103 Actinides	104 Rf (261)	105 Db (268)	106 Sg (269)	107 Bh (270)	108 Hs (277)	109 Mt (278)	110 Ds (281)	111 Rg (282)	112 Cn (285)	113 Nh (286)	114 Fl (289)	115 Mc (290)	116 Lv (293)	117 Ts (294)	118 Og (294)
57 La 138.91	58 Ce 140.12	59 Pr 140.91	60 Nd 144.24	61 Pm (145)	62 Sm 150.36	63 Eu 151.96	64 Gd 157.25	65 Tb 158.93	66 Dy 162.50	67 Ho 164.93	68 Er 167.26	69 Tm 168.93	70 Yb 173.05	71 Lu 174.97			
89 Ac (227)	90 Th 232.04	91 Pa 231.04	92 U 238.03	93 Np (237)	94 Pu (244)	95 Am (243)	96 Cm (247)	97 Bk (247)	98 Cf (251)	99 Es (252)	100 Fm (257)	101 Md (258)	102 No (259)	103 Lr (260)			

2. La organización en la tabla periódica, informa sobre las propiedades de los elementos. Como ya viste en tu libro hay metales, metaloides y no metales. Ahora que sabes que la tabla periódica se organiza por períodos y grupos. Arma el rompecabezas siguiendo las pistas.

- a. Los **metales alcalinos** se encuentran en el grupo 1, desde el periodo 2 hasta el 7.
- b. Los **metales de transición** están del período 3 al 7, en los grupos 3 al 12.
- c. Los **metales alcalinotérreos** forman el grupo 2.
- d. Los **gases nobles** constituyen el grupo 18.
- e. En el **grupo 13**, hay mayormente metales, *aunque el grupo está encabezado por el Boro que es un metaloide.*
- f. La mayoría de los **no metales** se ubican en los grupos 16 y 17, grupos en los que también encontramos algunos metaloides.

[illegible]

3. Encuentra el elemento. Lee con atención las siguientes pistas que describen propiedades y ubicación de elementos en la tabla periódica. Arrastra el símbolo y anota el nombre en el espacio correspondiente.

- a. Es el único metal en estado líquido a temperatura ambiente, se utiliza en termómetros de vidrio. Se ubica en el grupo 12.

Si

- b. Gas noble del período 1, utilizado para inflar globos decorativos.

Al

- c. Metaloide utilizado en la fabricación de circuitos electrónicos, número atómico 14.

Hg

- d. No metal gaseoso, indispensable para la vida, masa atómica 15.999 uma. Ubicado en el período 2.

He

- e. Metal utilizado para fabricar latas y papel para envolver alimentos, altamente reciclable, ubicado en el período 3, su número atómico es igual que el del grupo al que pertenece.

O
