



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 a periodic table with several labels and arrows pointing to specific elements or groups:

- FAMILIA**: Points to the group of elements in the same column (Group 7).
- PERÍODO**: Points to the row of elements (Period 2).
- SÍMBOLO**: Points to the chemical symbol 'N' for Nitrogen.
- NÚMERO ATÓMICO**: Points to the atomic number '7' for Nitrogen.
- NOMBRE**: Points to the name 'NITRÓGENO' for Nitrogen.
- MASA ATÓMICA**: Points to the atomic mass '14.007' for Nitrogen.

The periodic table includes elements from Hydrogen (H) to Oganesson (Og), with their respective symbols, atomic numbers, and names.

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.

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

Tabla Periódica de Elementos Químicos																		
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	
1 H 1.008	METALES										METALOIDES	NO METALES	GASES NOBLES					
2			Metales Alcalinos	Metales Alcalinotérreos	Lantánidos		Metales de transición	Metales de post-transición										
3					Actínidos													
4																		
5																		
6																		
7									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)
6			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	
7			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)	
5 B 10.81	6 C 12.011	7 N 14.007	4 Be 9.0122	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	8 O 15.999	9 F 18.998	2 He 4.0026	3 Li 6.94	
13 Al 26.982	14 Si 28.086	15 P 30.974	12 Mg 24.305	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	16 S 32.06	17 Cl 35.45	10 Ne 20.180	11 Na 22.990	
31 Ga 69.723	32 Ge 72.630	33 As 74.922	20 Ca 40.078	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	52 Te 127.60	53 I 126.90	18 Ar 39.948	19 K 39.098	17 Cl 35.45	
49 In 114.82	50 Sn 118.71	51 Sb 121.76	38 Sr 87.62	104 Rf (261)	105 Db (262)	106 Sg (266)	107 Bh (264)	108 Hs (277)	109 Mt (278)	110 Ds (281)	111 Rg (282)	112 Cn (285)	54 Xe 131.29	55 Cs 132.91	36 Kr 83.798	37 Rb 85.468	35 Br 79.904	
61 Tl 204.38	62 Pb 207.2	63 Bi 208.98	56 Ba 137.33	89-103										56 Po (209)	57 At (210)	86 Rn (222)	87 Fr (223)	
			88 Ra (226)															

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
