



ESCUELA SECUNDARIA TÉCNICA # 100  
"JUAN ALDAMA"  
CIENCIAS III QUÍMICA



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.

Diagram illustrating the Periodic Table with labels for its organization:

The Periodic Table is shown with various labels pointing to specific parts:

- FAMILIA:** Points to the vertical column of elements (Group).
- PERÍODO:** Points to the horizontal row of elements (Period).
- SÍMBOLO:** Points to the element symbol.
- NÚMERO ATÓMICO:** Points to the atomic number.
- NOMBRE:** Points to the element name.
- MASA ATÓMICA:** Points to the atomic mass.

The Periodic Table grid includes the following data:

Periodo	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	Hidrógeno 1.008						NITRÓGENO 14.007										Helio 4.003	
2	Litio 6.94	Berilio 8.022															Helio 10.81	
3	Sodio 22.990	Magnesio 24.321															Neón 20.180	
4	Cálcio 40.078		Scandio 41.986	Titánio 45.987	Vanadio 50.942	Crómico 51.996	Manganés 54.938	Hierro 55.845	Cobalto 58.935	Níquel 58.935	Cobre 63.546	Zinc 65.423	Aluminio 26.982	Silicio 28.085	Fósforo 30.974	Sulfuro 32.06	Cloruro 35.45	Argón 39.949
5	Rubidio 85.462	Sodio 87.62		Yttrio 89.006	Zirconio 91.234	Níobio 92.908	Molibdeno 95.956	Tecnecio 98.956	Ruthenio 101.07	Rhenio 102.91	Pdadio 104.42	Agario 107.87	Cadmio 112.41	Gálio 113.23	Geonio 115.69	Bronio 117.871	Konio 120.900	Xeno 131.29
6	Cesio 132.911	Bario 137.33		Hafnio 138.49	Tantalo 160.95	Wolframio 161.94	Rhenio 166.21	Rhenio 169.23	Iridio 193.06	Osmio 193.22	Ptatio 195.07	Platino 196.97	Telluro 199.39	Plomo 204.38	Bismuto 207.2	Polonio 209.69	Radón 222.042	
7	Ranio 222.042	Rámonio 248.048		Rutherfordio 244.048	Dubniano 249.049	Sagario 249.049	Bhario 247.0	Hsario 247.0	Mtario 248.0	Dsario 248.0	Rgario 249.0	Cmario 249.0	Cnario 249.0	Nhario 249.0	Flario 249.0	Mcario 249.0	Lvario 249.0	Ogario 249.0
6	Lantano 138.91	Cerio 140.12	Praseodimio 141.91	Ndio 144.24	Pmio 147.91	Smio 150.39	Eurobio 151.96	Gdio 157.33	Tbio 158.9	Dyio 162.50	Hoio 164.93	Erio 167.26	Tmo 168.93	Ybio 173.05	Luio 174.97			
7	Acadio 227.0	Thorio 232.04	Protactinio 231.04	Uranio 238.03	Nebonio 237.0	Purpurio 244.0	Americo 243.0	Cmario 247.0	Bkario 247.0	Cfario 251.0	Esario 253.0	Fmario 257.0	Mendelio 258.0	Nobelio 259.0	Lorenzio 260.0			

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 periodo 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.

The periodic table is color-coded to categorize elements into four main groups:

- METALES** (Yellow): Groups 1, 2, and 3 (Li, Be, B).
- METALOIDES** (Orange): Groups 13 through 17, and group 18 (He).
- NO METALES** (Green): Groups 14, 15, and 16 (C, N, O, F, Ne).
- GASES NOBLES** (Purple): Group 18 (He, Ne, Ar, Kr, Xe, Rn).

The table also includes the following information for each element:

- Symbol**: The element symbol.
- Name**: The element name.
- Atomic Number**: The element's atomic number.
- Atomic Mass**: The element's atomic mass.
- Element Category**: A color-coded box indicating the element's group and period.

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 una. 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