



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:

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

The periodic table is organized into 18 columns (families) and 7 rows (periods). The element Nitrogen (N) is located in Period 2, Group 15, with an atomic number of 7 and an atomic mass of 14.007.

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. Metalloide 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
