

Ciencias de la Naturaleza 3ro. De secundaria

Práctica: información y organización de 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 portion of the periodic table with labels pointing to specific features:

- FAMILIA:** Points to the column (Group) of Nitrogen (N), which is Group 15.
- PERÍODO:** Points to the row (Period) of Nitrogen (N), which is 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 in Spanish.

- 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]

15.999 uma. Ubicado en el período 2.

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.

4. Arrastra la configuración electrónica que corresponde a cada elemento.

1. Nitrógeno	1s2 2s2 2p6 3s2 3p3
2. Fosforo	1s2 2s2 2p3
3. Oxígeno	1s2 2s2 2p4
4. Silicio	1s2 2s2 2p1
5. Azufre	1s2 2s2 2p6 3s2 3p2
6. Neón	1s2 2s2 2p6 3s2 3p6
7. Boro	1s2 2s2 2p6
8. Argón	1s2 2s2 2p6 3s2 3p4