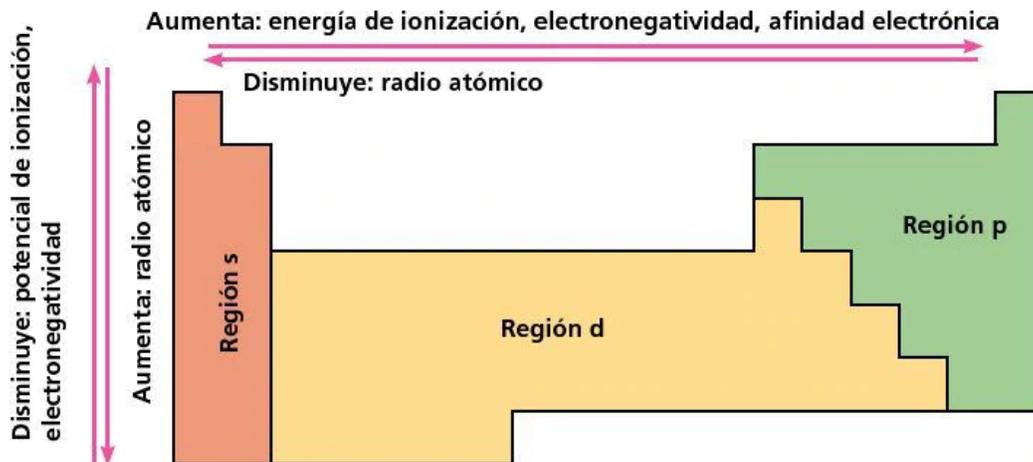
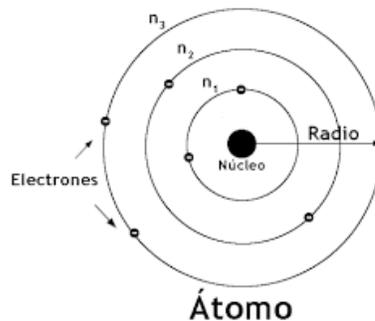


LEYES PERIODICA



1. Conceptos Básicos

- A. **Electronegatividad:** La electronegatividad se define como una propiedad que nos mide la atracción que ejerce un átomo sobre los electrones del enlace. Los valores de electronegatividad aumentan en un periodo de izquierda a derecha y en un grupo de abajo hacia arriba. Los gases nobles (grupo VIII A) no poseen valores de electronegatividad.
- B. **Radio atómico:** Se define el radio atómico como la distancia más probable del electrón más externo al núcleo. El radio atómico aumenta de abajo hacia arriba y de derecha a izquierda.



- C. **Afinidad Electrónica:** es la tendencia que tiene un átomo para adquirir un electrón adicional y convertirse en un anión. Esta propiedad aumenta de abajo hacia arriba de izquierda a derecha.
- D. **Energía o potencial de ionización:** es la energía necesaria para arrancar un electrón a un átomo neutro. Esta propiedad aumenta en un periodo de izquierda a derecha y en un grupo de abajo hacia arriba.

E. Electrones de valencia: son aquellos electrones que se encuentran en la última capa o nivel de energía, estos electrones son los más energéticos de todo el átomo, por lo tanto, son los electrones disponibles para formar enlaces. El número de electrones de valencia es igual al grupo periódico.

ACTIVIDAD

1. Teniendo en cuenta la electronegatividad. Ubique los siguientes elementos de menor a mayor valor de electronegatividad y asígnele el nombre a cada elemento (Pd Sr Te Ag Mo Y Rh Sn Zr Rb)
2. Teniendo en cuenta el radio atómico. Ubique los siguientes elementos de menor a mayor valor de radio atómico y asígnele el nombre a cada elemento (In Al Ti Ga B)
3. Teniendo en cuenta la afinidad electrónica. Ubique los siguientes elementos de menor a mayor valor de afinidad electrónica (P Mg Cl Al S Na Si)