

# Universidad del Sureste



**MATERIA:** QUIMICA.

**PROFESOR:** MARIA DE LOS ANGELES VENEGAS CASTRO.

**ALUMNO:** WILLIAMS ERNESTO JIMENEZ AGUILAR.

**GRUPO:** ING. SISTEMAS COMPUTACIONALES.

Propiedades  
periódicas:

Son propiedades que presentan los elementos químicos y que se repiten secuencialmente en la tabla periódica. Por la colocación en la misma de un elemento, podemos deducir que valores presentan dichas propiedades así

**Estructura electrónica**

{ Distribución de los electrones en los orbitales del átomo

**Radio atómico**

{ define el radio atómico como la distancia más probable electrón más externo al núcleo.

**Volumen atómico**

{ Masa molecular dividida por la densidad y se suele expresar en  $\text{cm}^3/\text{mol}$ .

**Potencial de ionización**

{ Energía necesaria para arrancarle un electrón.

**Afinidad electrónica**

{ Energía liberada al captar un electrón.

**Electronegatividad**

{ Propiedad que nos mide la atracción que ejerce un átomo sobre los electrones del enlace.

**Carácter metálico**

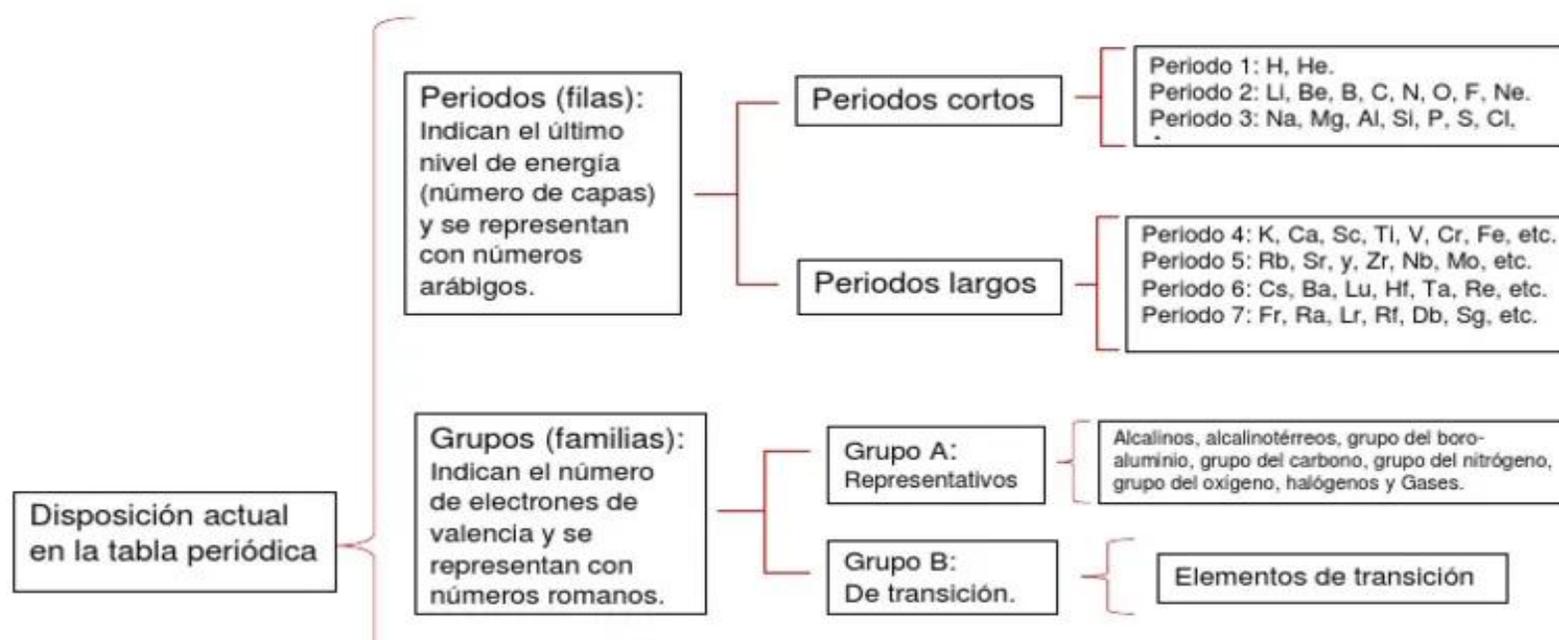
{ define su comportamiento metálico o no metálico

**Valencia covalente**

{ número de electrones que necesita ganar o perder para el octeto.

**Radio iónico**

{ Para un ión positivo es menor que el del átomo neutro, el cual a su vez es más chico que el de la especie



# Conclusiones

Para concluir este tema yo creo que los elementos químicos son sustancias que por ningún procedimiento, ni físico ni químico, pueden separarse o descomponerse en otras sustancias. La clasificación más fundamental de la tabla periódica es la de metales y no metales, la mayoría de los elementos químicos son metales y estos se encuentran en el lado izquierdo y en el centro de la tabla periódica. Los no metales que son realmente pocos se encuentran en el extremo superior derecho de dicha tabla.

Los metales se caracterizan por ser buenos conductores de calor y de electricidad, mientras los no metales carecen de esta propiedad los no metales forman enlaces covalentes a excepción del hidrógeno que forma un enlace covalente e iónico.