

Que son las propiedades periódicas

son las características que tienen los elementos que varían en forma sistemática por grupos y períodos

Capacidad electrónica Es la distribución de los átomos en los diferentes niveles de energía por los elementos de un período tienen sus electrones o sus características en el mismo nivel de energía los elementos de un grupo comparten los mismos electrones en el mismo nivel de energía por lo tanto propiedades químicas semejantes

Electronegatividad Es la tendencia que tiene un elemento de atraer los electrones que le rodean de otros elementos. En la tabla periódica el electronegatividad aumenta en los períodos de izquierda a derecha y los grupos de arriba hacia abajo

Radio Atómico los electrones se ubican en diferentes niveles alrededor del núcleo y el radio atómico es la distancia más probable que existe entre los electrones de valencia y núcleo. La expresión probable se debe a que los electrones se distribuyen en orbitales. Otro punto a tener en cuenta es que el radio atómico de arriba hacia abajo dentro de un grupo de elementos

Balanceo de electrones Es la energía necesaria para quitar un electrón a un átomo neutral convirtiéndolo en un catión. Depende de la energía de ionización en un átomo. Dependiendo de la energía de ionización en un grupo el valor de energía de ionización cambia. En un período aumenta de izquierda a derecha