

Propósito Comprende las características de las propiedades periódicas

propiedades periódicas

Es pertinente a tener conocimiento de como se organizan los elementos en la tabla periódica.

Se dividen en 2 bloques, el primero que se relaciona con energía como puede ser la afinidad electrónica, la electronegatividad y el potencial de ionización, la segunda son las relaciones de tamaño en la que se encuentra el radio atómico.

Radio Atómico: Distancia existente del núcleo de un átomo a su electrón más lejano.

Potencial de ionización: Energía que necesita un átomo para separar un electrón de otro

21-04-2021 09:09

elemento de estado gaseoso.

Afinidad electrónica: Energía liberada por un átomo gaseoso cuando captura un electrón

Electronegatividad: Es la medida de la capacidad de un átomo para atraer electrones cuando forma un enlace químico en una molécula.

Diferencias de electronegatividad

Tipo de enlace químico

Menor o igual que 0.4

Covalente no polar

De 0.5 a 1.7

Covalente polar

Mayor a 1.7

Iónico

Tabla periodica

Electronegatividad **Aumenta**

Afinidad electrónica **Aumenta**

Energía de ionización **Aumenta**

Radio atómico **Disminuye**

Carácter metálico **Disminuye**

Afinidad electro-
nica Energía de ionización =
Radio atómico =
Carácter metálico