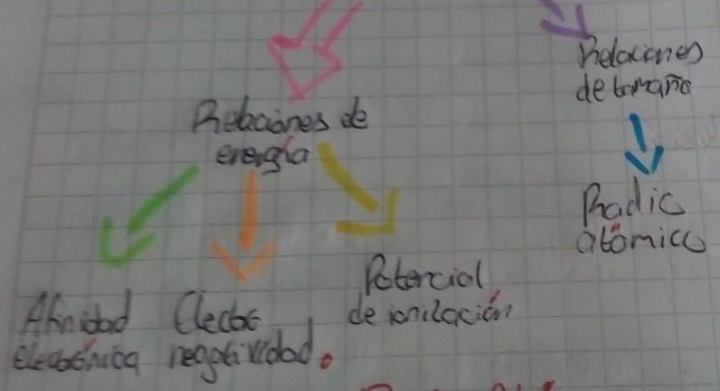


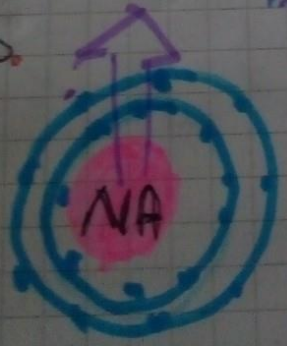
Propósito: Comprender las características de las propiedades Periódicas.

Propiedades Periódicas

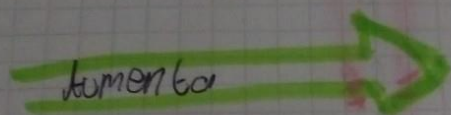
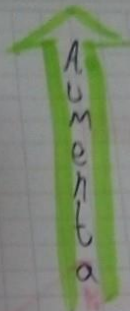


Radio Atómico

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

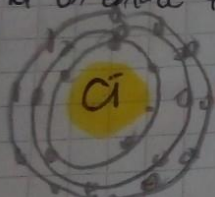


Afinidad Electrónica

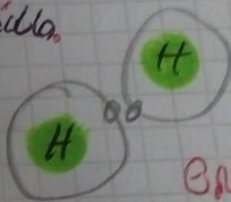


Electronegatividad

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

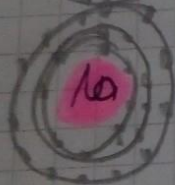


E.N. = 3.2



E.N. = 2.2

E.N. = 2.2

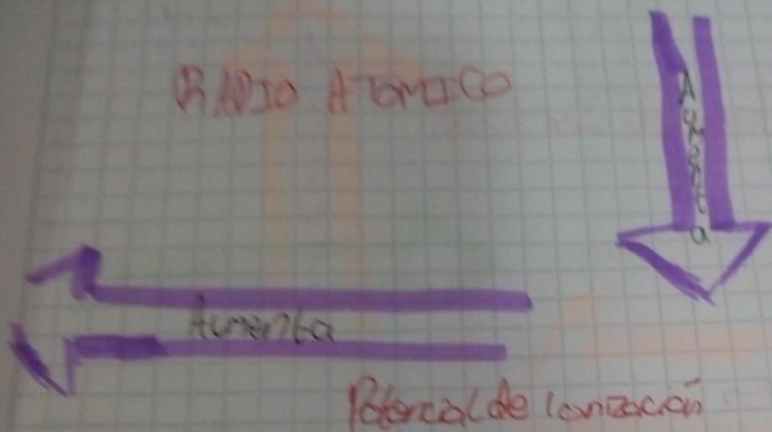


E.N. = 2.5

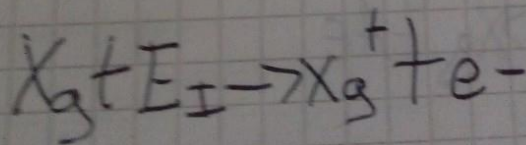


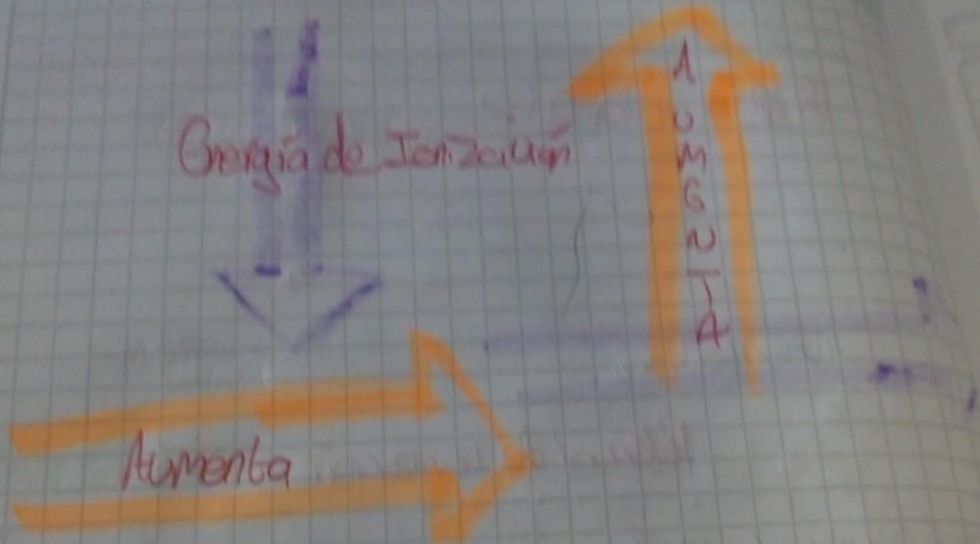
E.N. = 2.2

RADIO ATOMICO



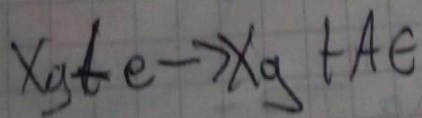
Energía que necesita un átomo para separar un electrón de otro elemento en estado gaseoso





Afinidad electrónica

Energía liberada por un átomo gaseoso cuando captura un electrón.



Scribe

Electronegatividad

