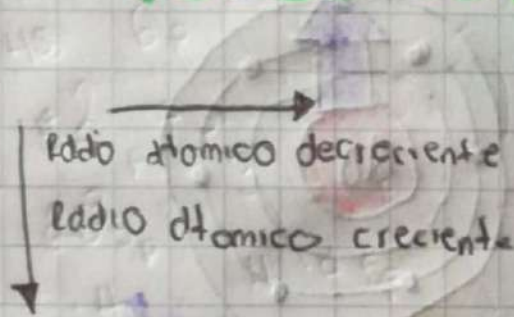


19/04/2021

Propósito: Comprender las características de las propiedades periódicas

Propiedades Periódicas

- Radio atómico



- Energía de ionización

Aumenta

Disminuye

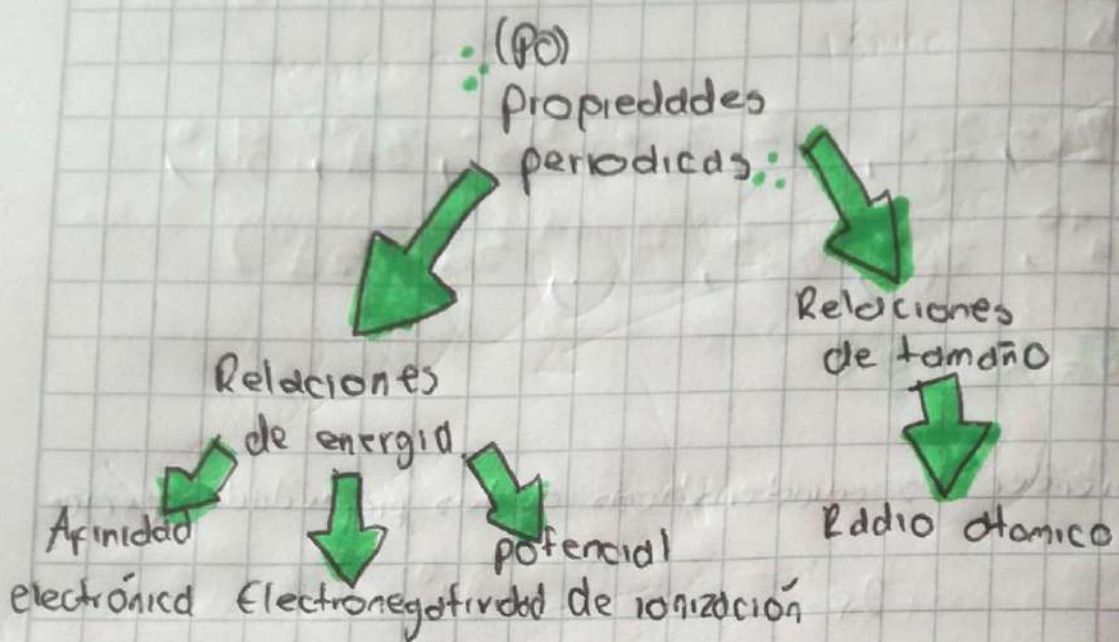
- Afinidad electrónica

Aumenta



ket

Electronegatividad se dan los enlaces

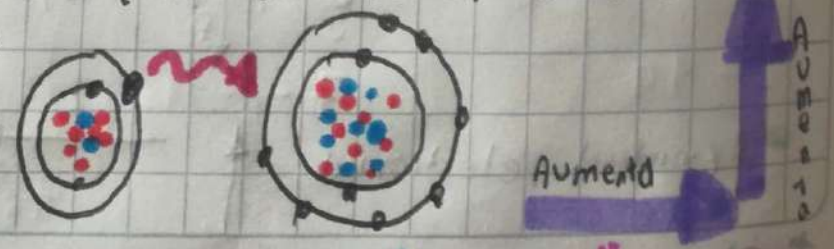
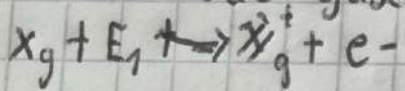


Radio atómico Distancia existente del núcleo de un átomo a su electrón más lejano



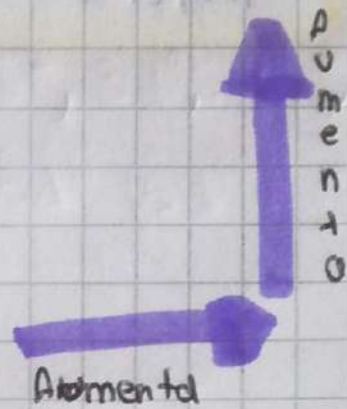
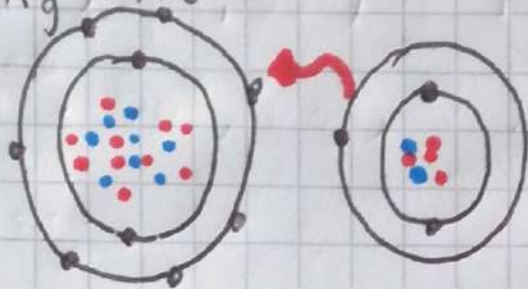
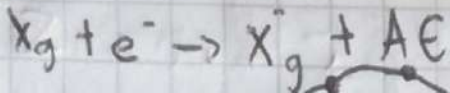
Potencial de ionización Energía que

requiere un átomo para separar un electrón de otro elemento en estado gaseoso



Afinidad electrónica: Energía liberada por un átomo

al obtenerse cuando capta un electrón



Electronegatividad

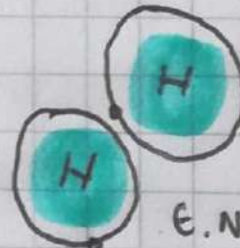
Es la medida de la

capacidad de un átomo para atraer electrones cuando

forma un enlace químico en una molécula



E.N. = 3.2

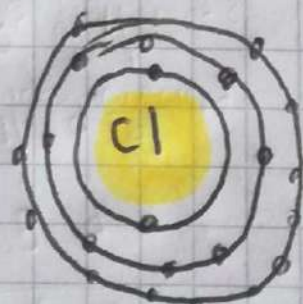


E.N. = 2.2

E.N. = 2.2



E.N. = 0.9



E.N. = 3.2

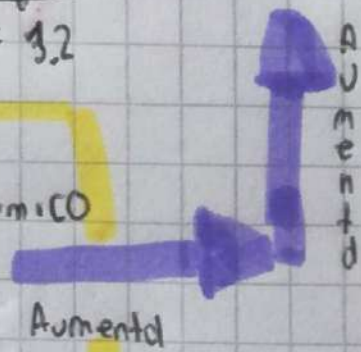


E.N. = 2.2

uno gana electrones y el otro pierde

Diferencia de electronegatividad menor o igual que 0.4

tipo de enlace químico covalente no polar



de 0.5 a 1.7

condente

Poldr

mayor a 1.7

iónico