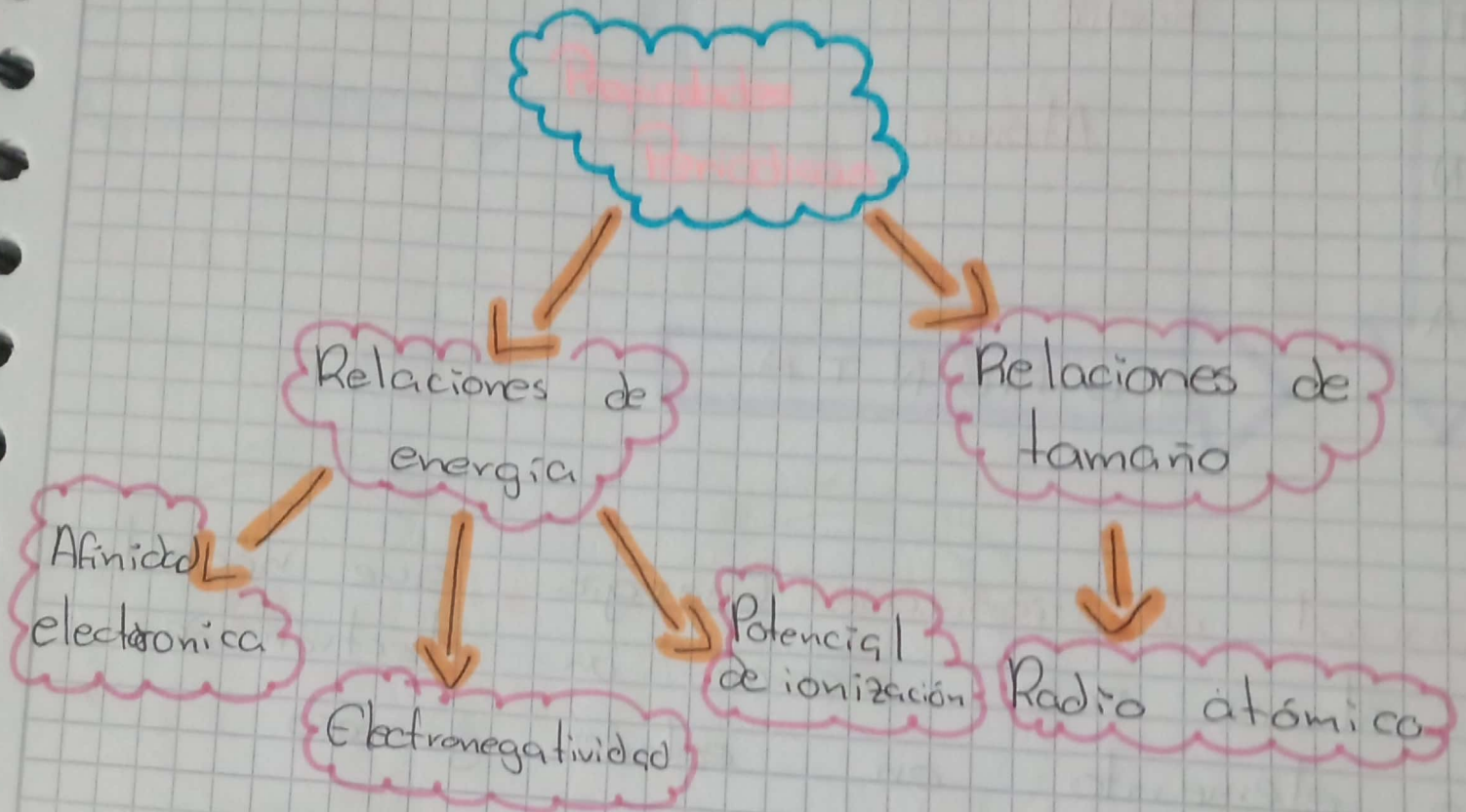
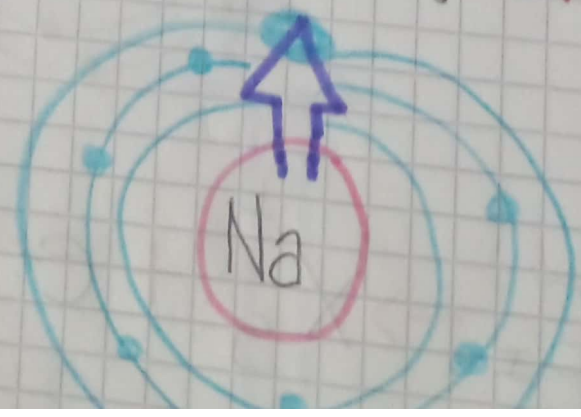


Propósito: Comprender las características de las propiedades periódicas.



Radio atómico:

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

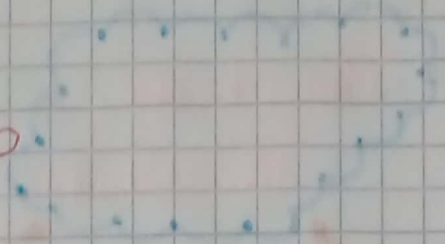


A
U
M
E
N
T
A

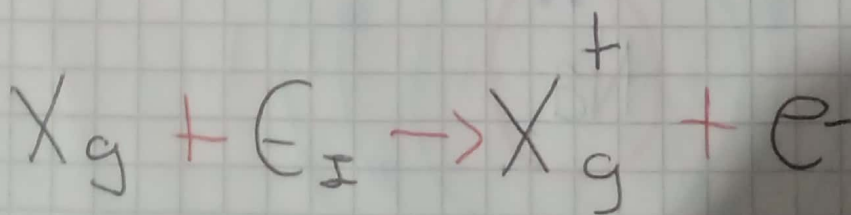
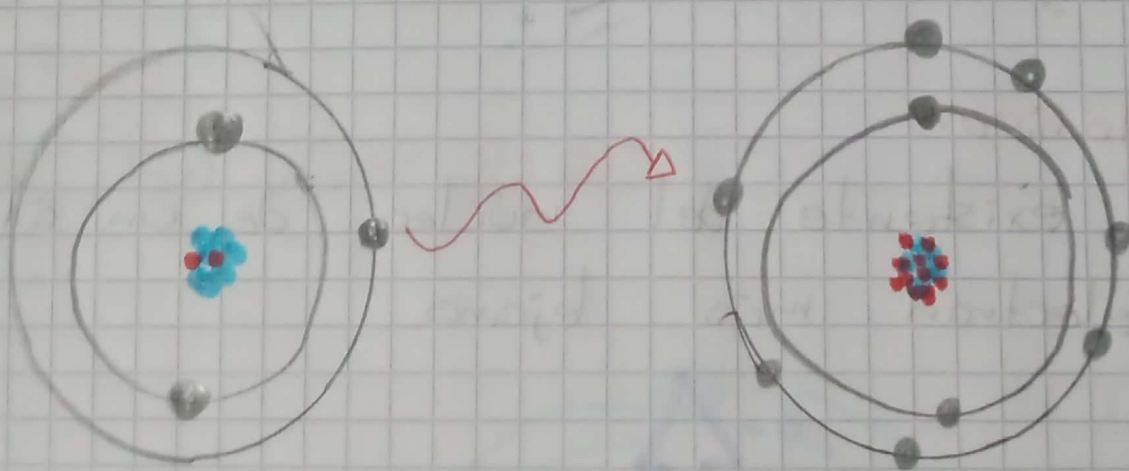
A
U
M
E
N
T
A

Radio

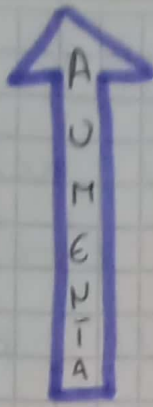
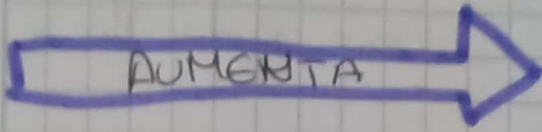
Atómico



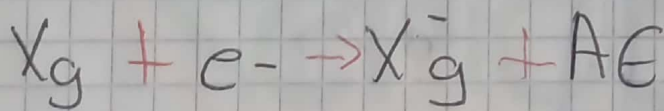
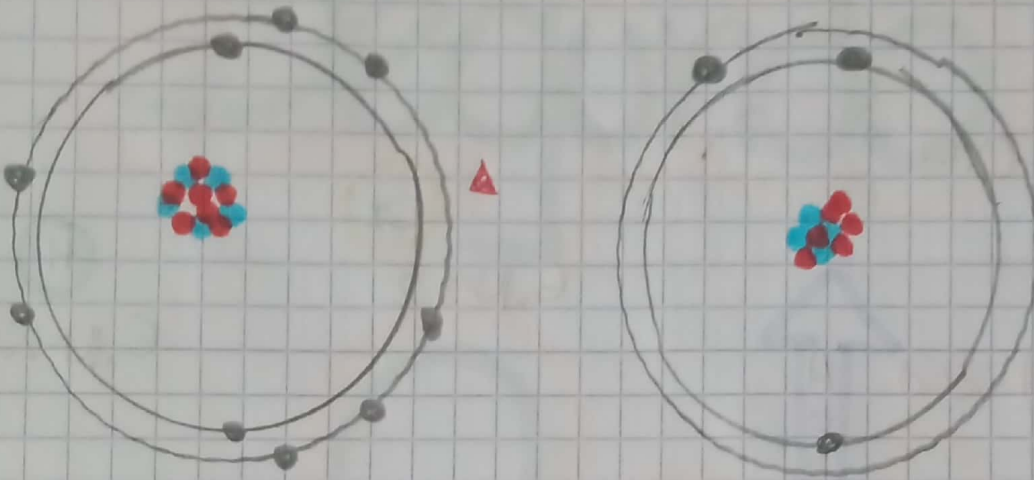
Potencial de ionización: Energía que necesita un átomo para separar un electrón de otro elemento en estado gaseoso



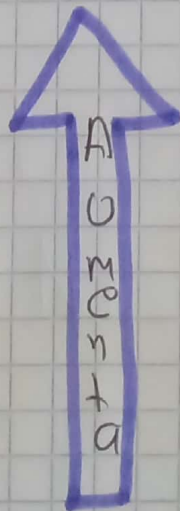
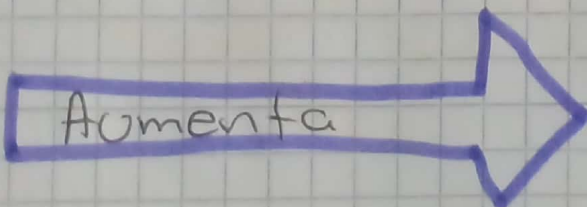
Ionización



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

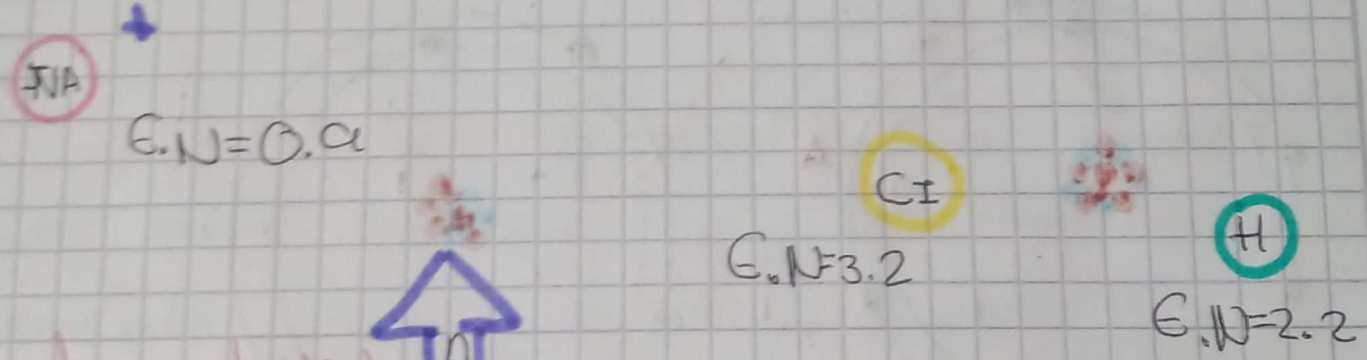
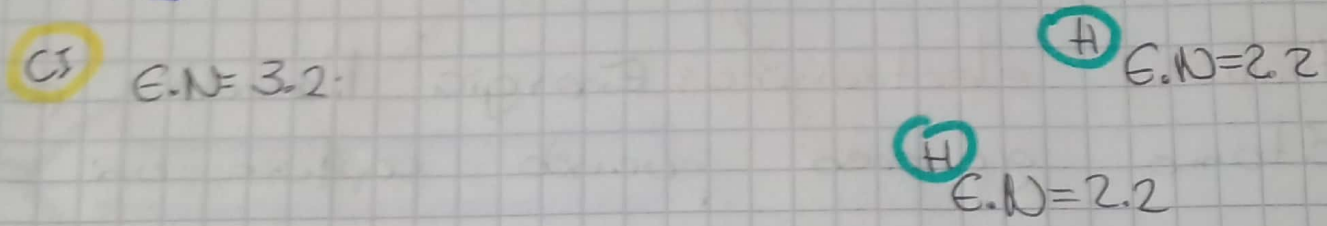


Afinidad
Electronica



Electronegatividad:

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



Electronegatividad de los elementos

