

Propiedades

Periodicas



Relaciones de energía



Relaciones de tamaño



Radio atómico



Potencial de ionización

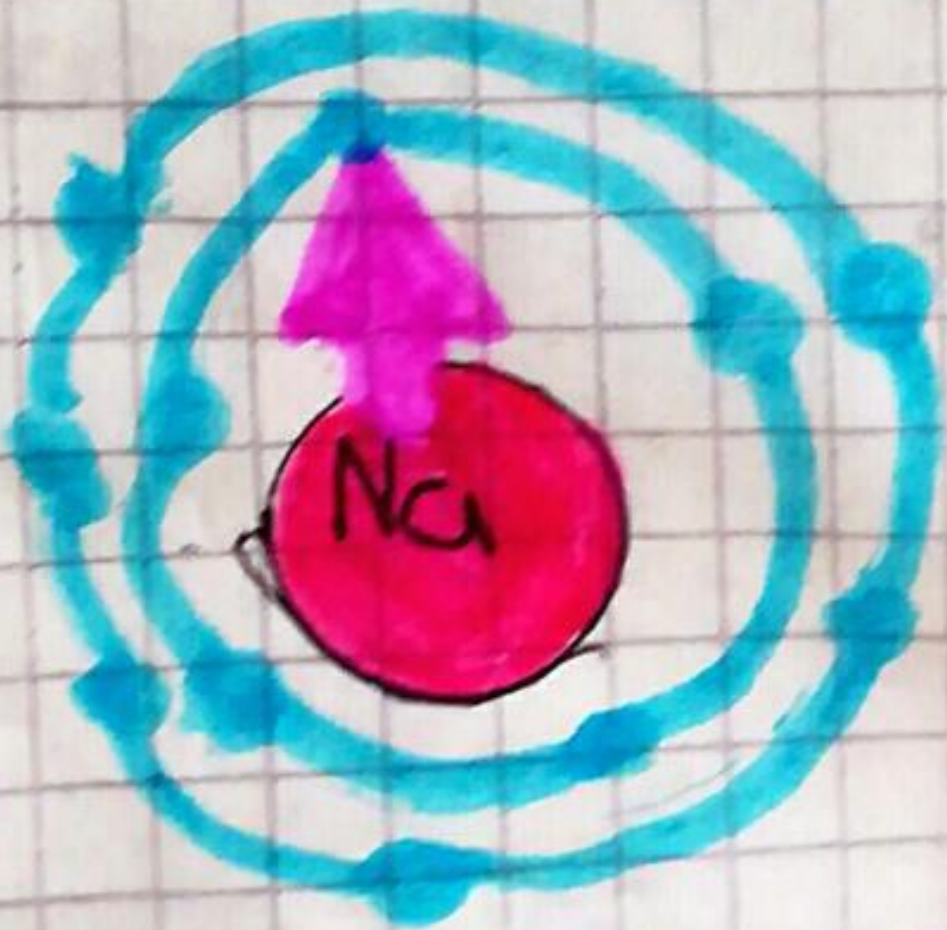


Afinidad electrónica

Electronegatividad

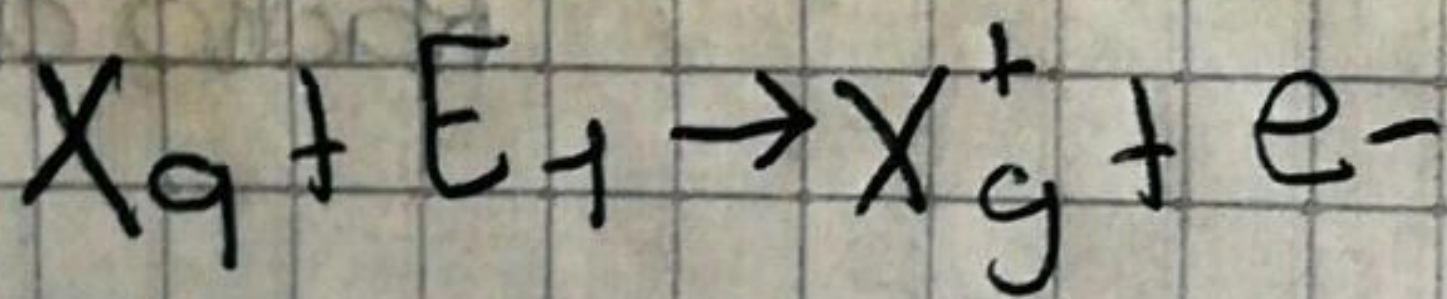
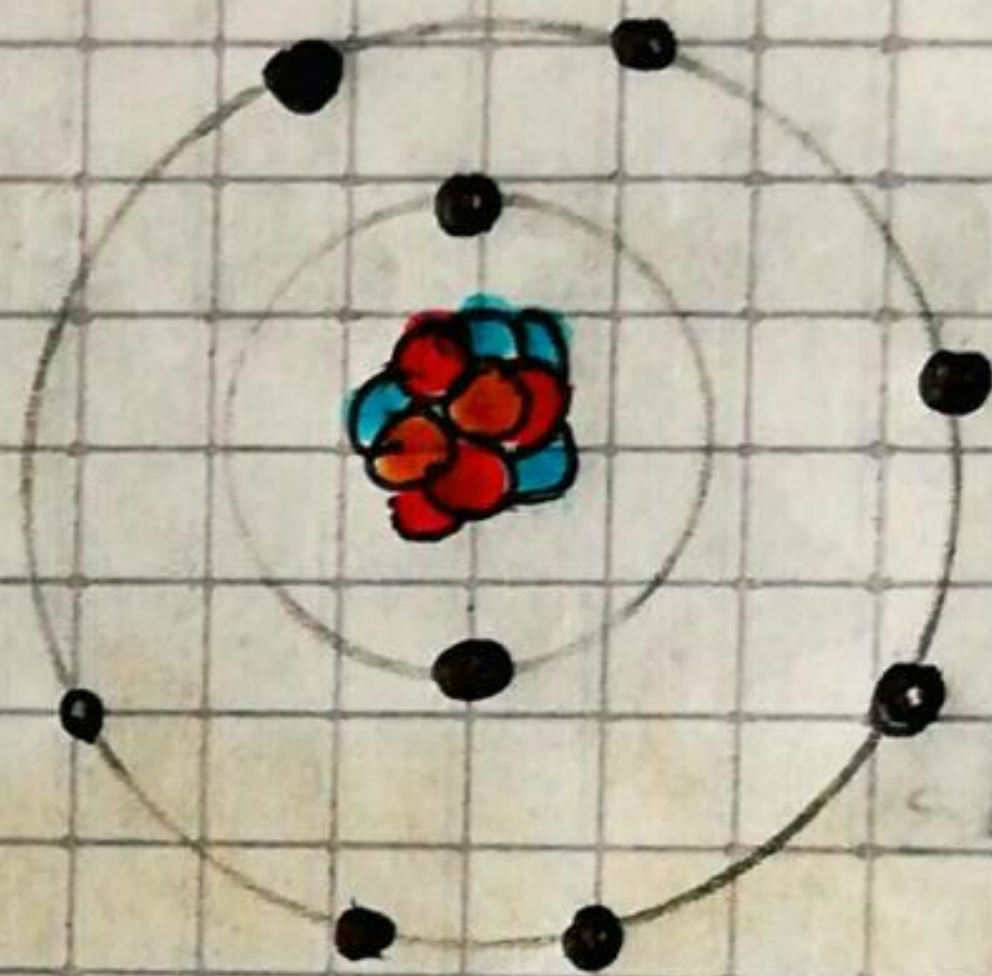
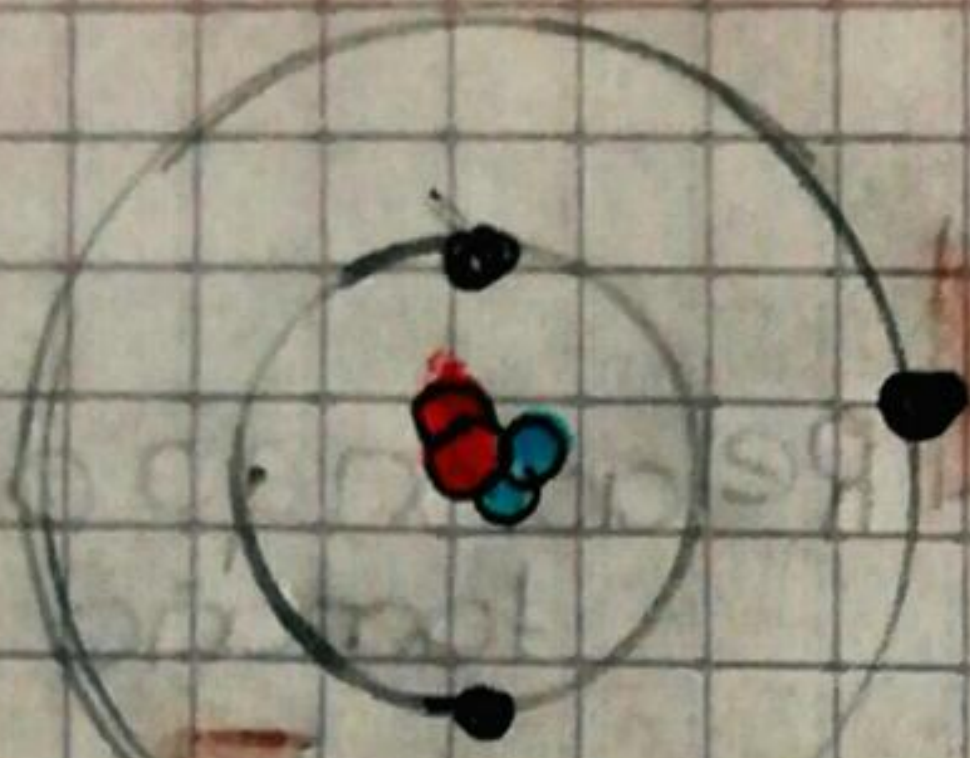
Radio atómico

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



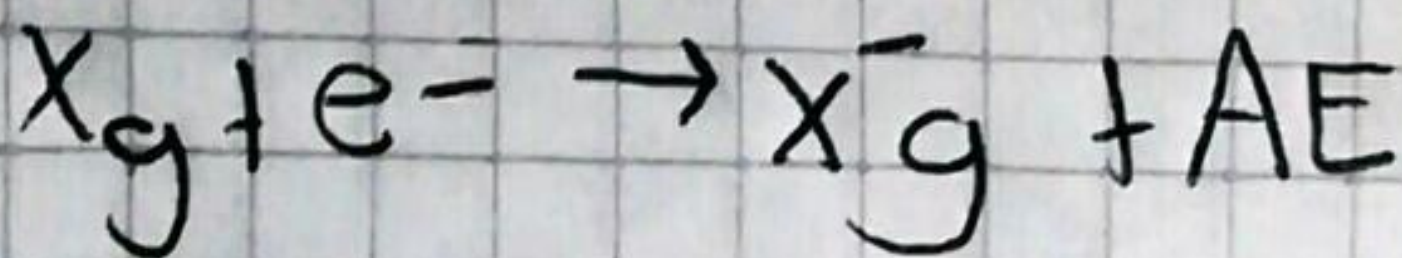
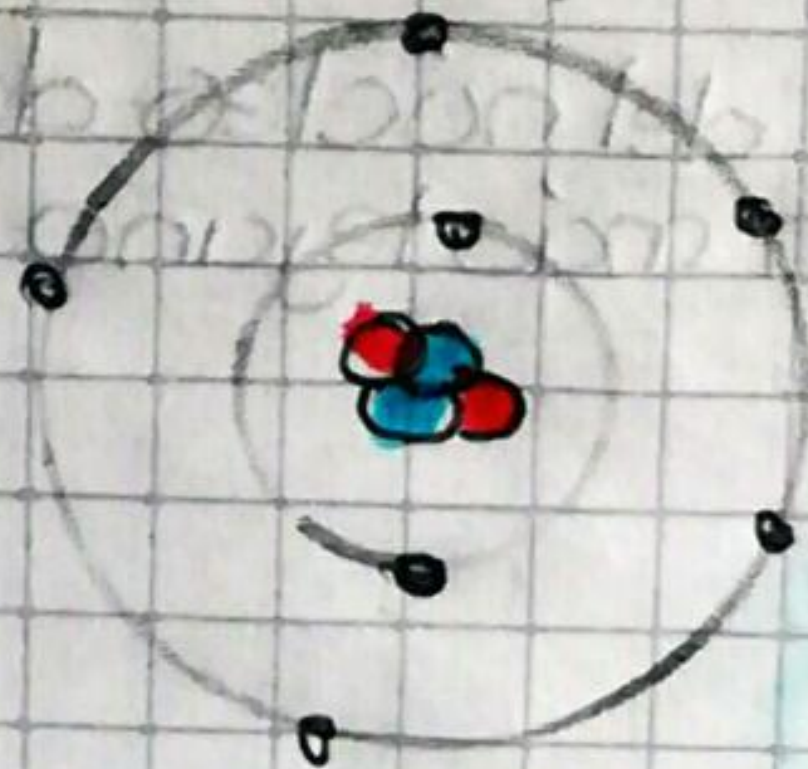
Potencial de ionización

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



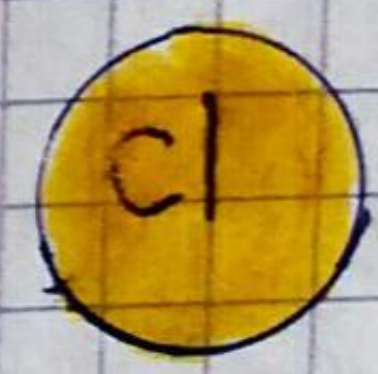
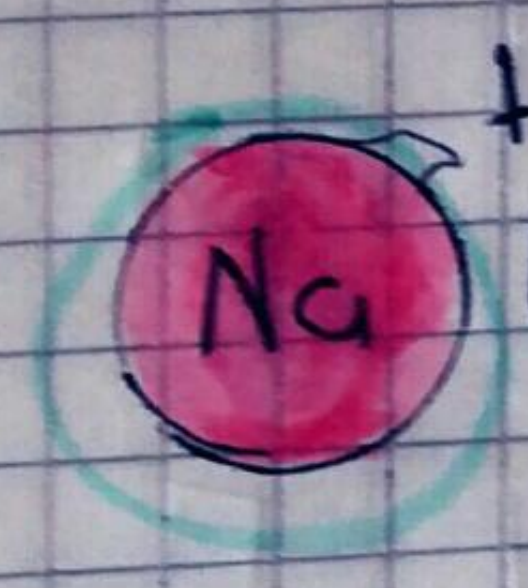
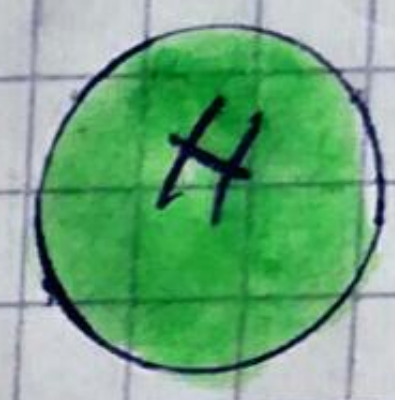
Afinidad electrónica

Energía liberada por un átomo gaseoso cuando captura un electrón.



Electronegatividad

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



Diferencia de electronegatividad

Menor o igual que 0.4

De 0.5 a 1.7

Mayor a 1.7

Tipo de enlace químico

Covalente no polar

Covalente polar

Iónico