

## Propiedades periódicas

propósito: Comprender las características de las propiedades periódicas.

## Propiedades periódicas

Relaciones de energía.

Relaciones de tamaño

Afinidad electrónica

Electro negatividad.

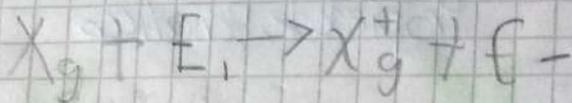
potencial de ionización

Radio atómico.

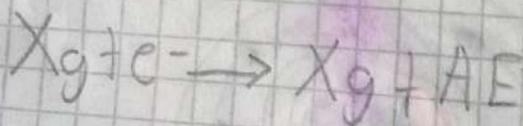
Radio atómico: Distancia existente del núcleo de un átomo a su electron más lejano.



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



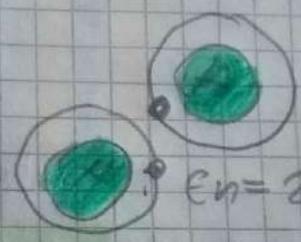
Afinidad electrónica: Energía liberada por un átomo gaseoso cuando captura un electrón.



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



$En = 3.2$



$En = 2.2$

$En = 2.2$



$En = 0.9$

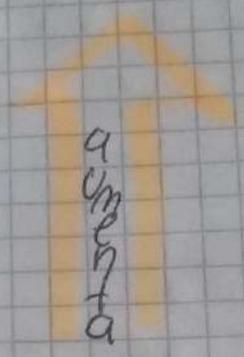
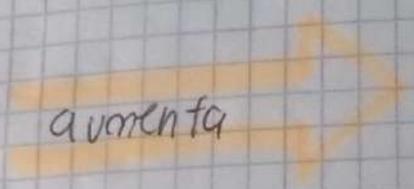


$En = 2.2$

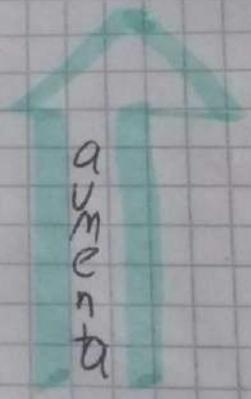
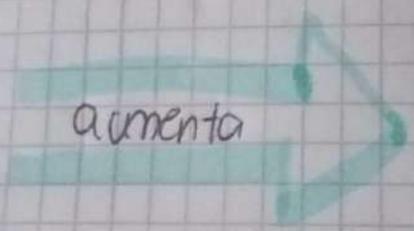


$En = 2.2$

Afinidad electrónica



Electronegatividad



iónico.

Radio atómico

Aumenta

Aumenta

Energía de ionización:

Aumenta

Aumenta