

Propósito: comprender las características de las propiedades periódicas

Propiedades periódicas

Relaciones de tamaño:

- Radio atómico: es la distancia existente del núcleo de un átomo a su electrón más lejano

Relaciones de energía

- Afinidad electrónica
- electro negatividad
- potencial de ionización

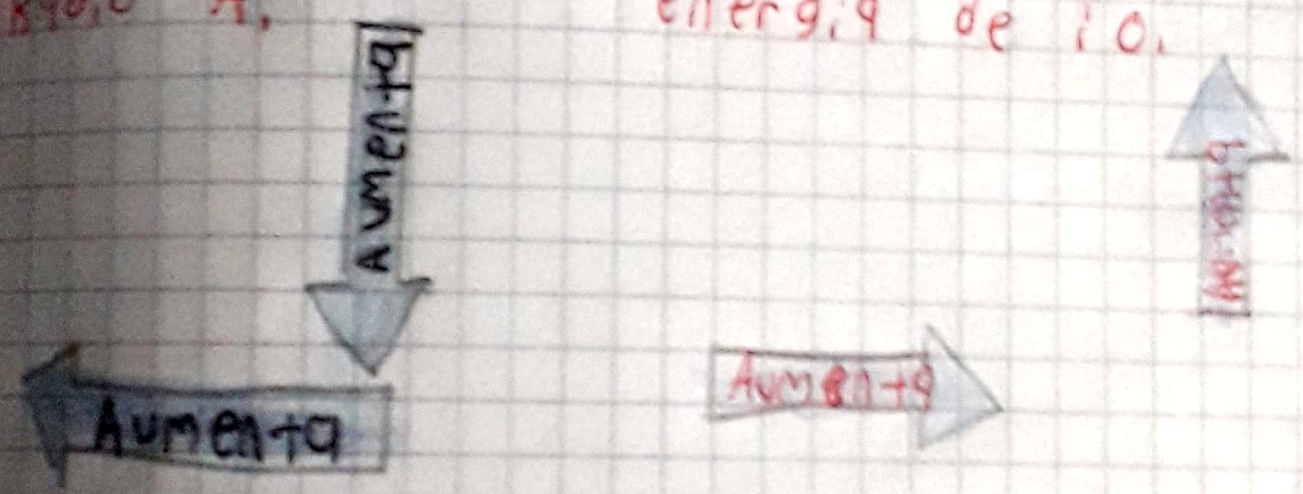
Potencial de ionización: es la energía que necesita un átomo para separar un electrón de otro elemento en estado gaseoso.

Afinidad electrónica: es la energía 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 una molécula.

Radio A.

Energía de i.o.



Afinidad electrónica

electro ne.

