

comprender las características de las  
Propiedades Periódicas

## radio atómico

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

Aumenta de arriba hacia abajo y de  
derecha hacia izquierda

## Potencial de ionización

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

Aumenta de izquierda a derecha y de abajo hacia arriba

## Afinidad electrónica

Energía liberada por un átomo gaseoso cuando captura un electrón

Aumenta de izquierda a derecha y de abajo hacia arriba

## Electronegatividad

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

Aumenta de izquierda a derecha y de abajo hacia arriba



Diferencia de  
Electronegatividad

Tipo de enlace  
químico

Menor o igual  
que 0,4

covalente  
no polar

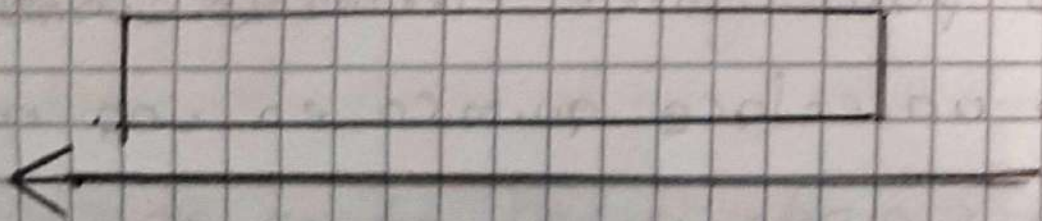
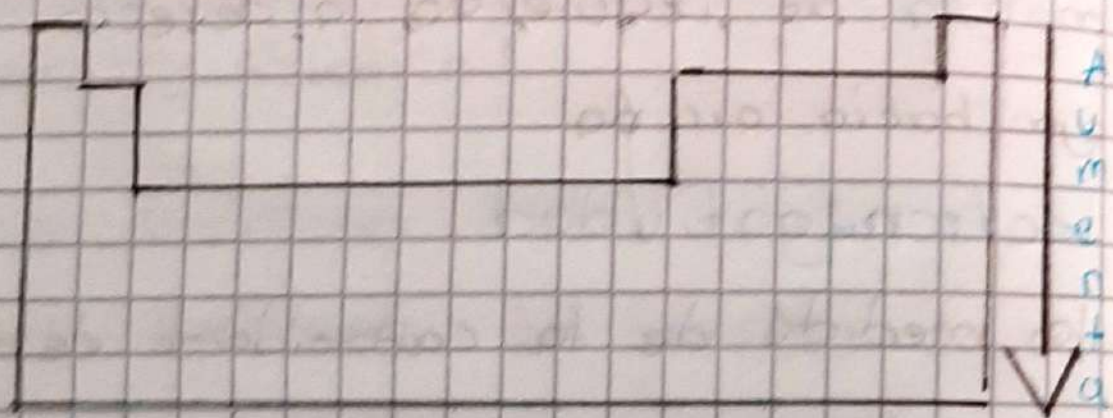
de 0,5 a 1,7

covalente polar

Mayor a 1,7

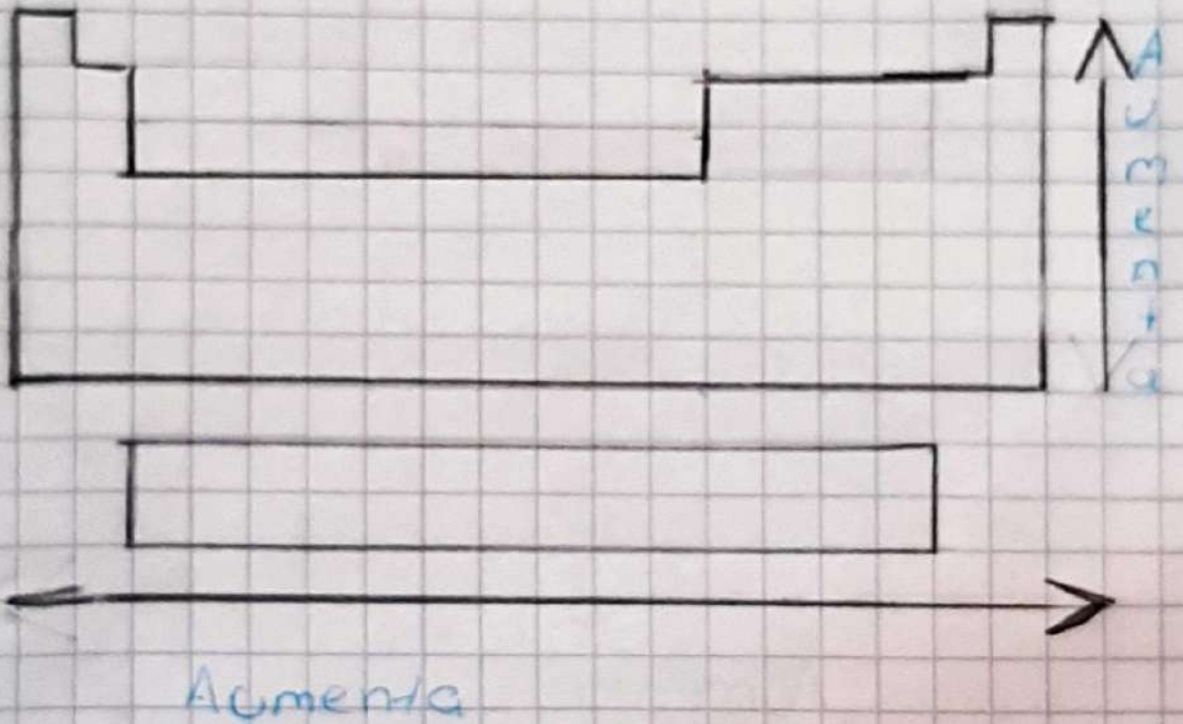
iónico

Radio Atómico Tabla

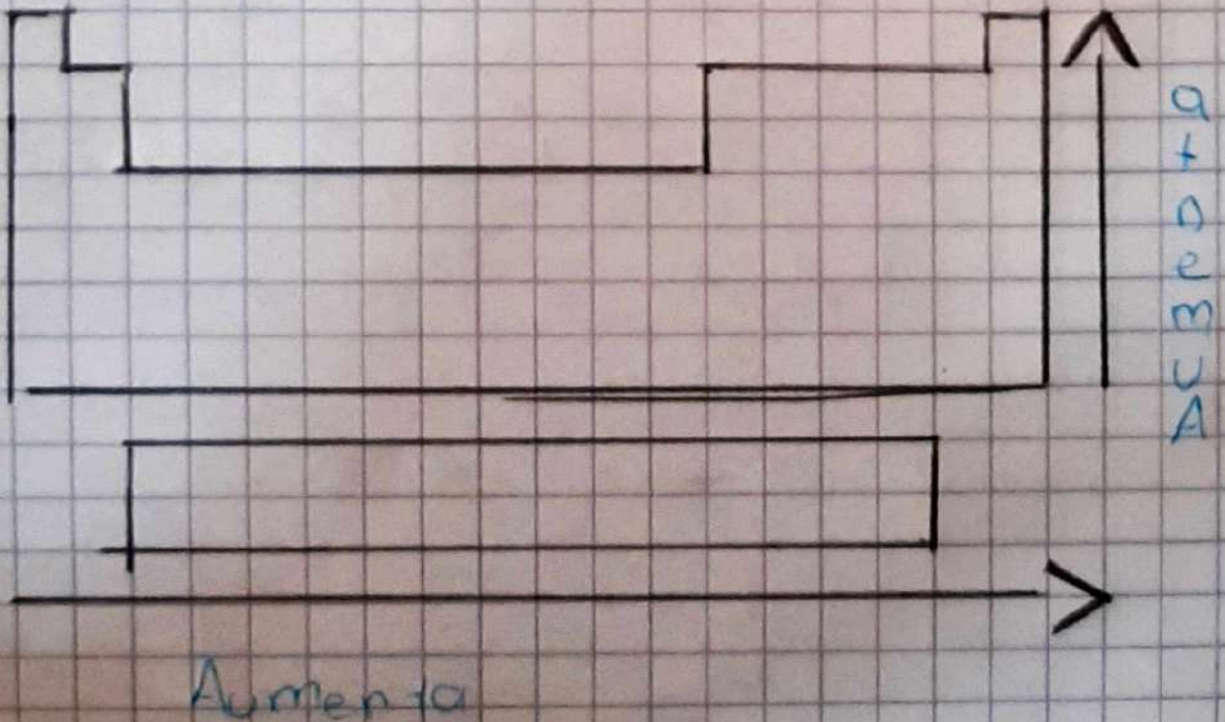


Aumenta

## Potencial de ionización

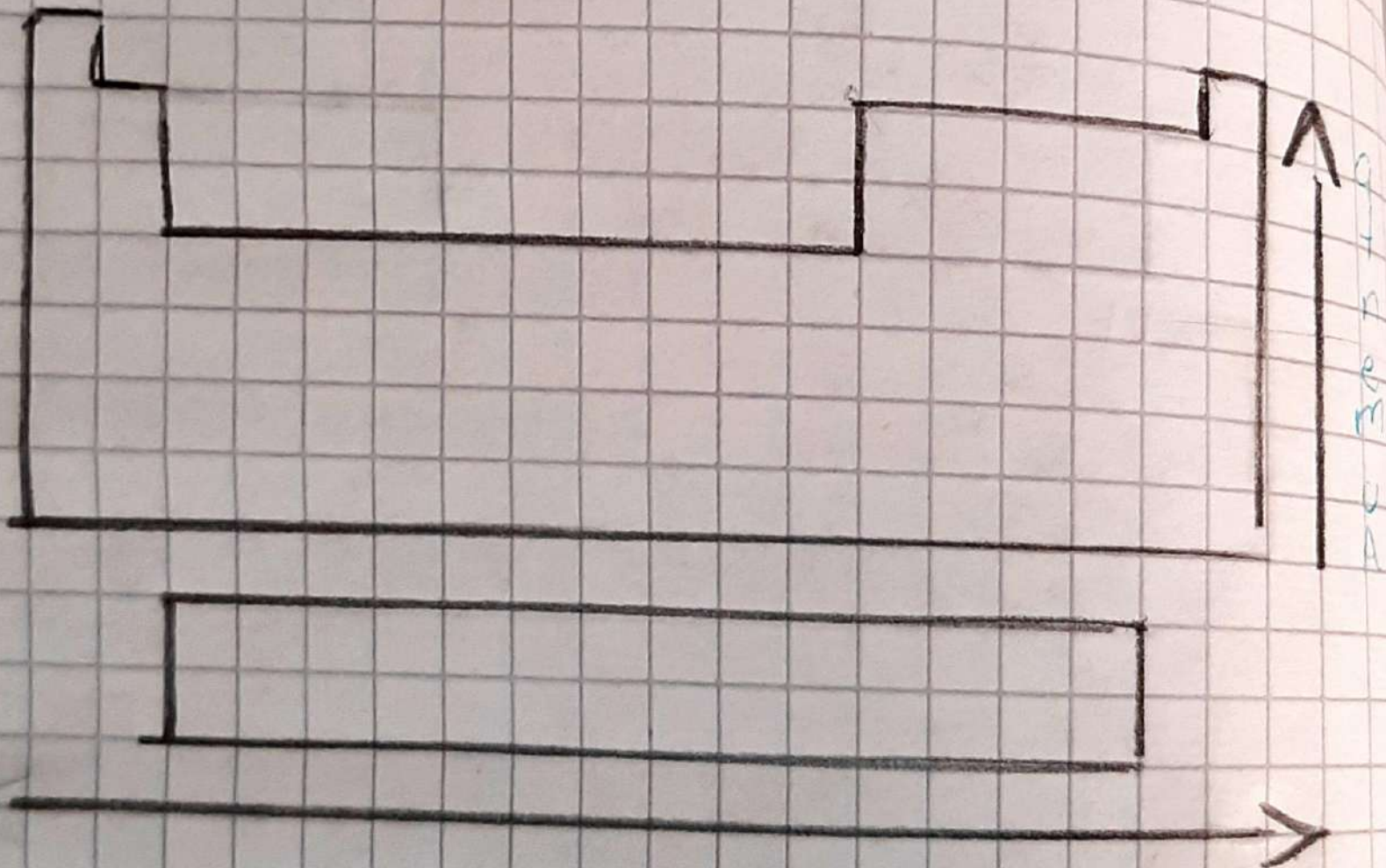


## Afinidad electrónica





# Electronegatividad



Aumenta