

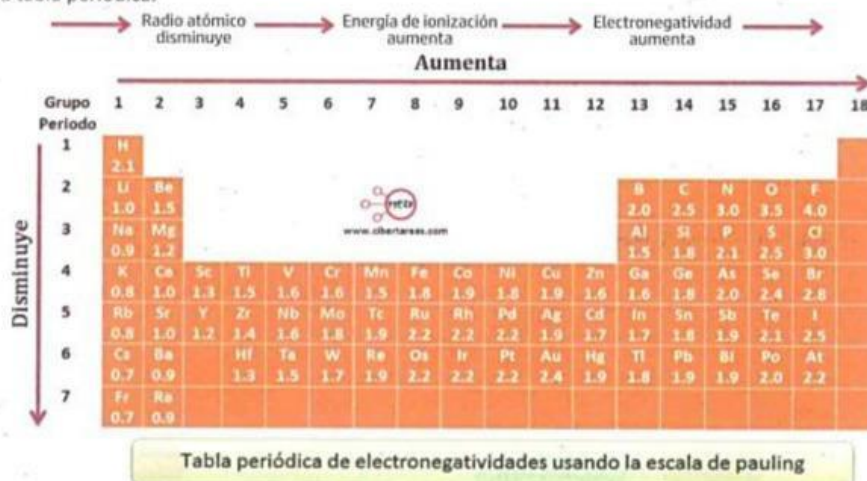
COLEGIO MIXTO CIUDADANOS DEL FUTURO

Nombre: _____

La tabla periódica se divide en regiones, en las que se organizan los elementos de acuerdo a sus propiedades. Una forma de ubicar fácilmente los elementos en la tabla periódica es por su número atómico, que va aumentando horizontalmente de izquierda a derecha, y verticalmente de arriba hacia abajo. A continuación se presenta un esquema de la tabla periódica con 4 elementos.

1 Organiza los átomos representados en la tabla , de menor a mayor , ten en cuenta la orientación que se encuentra en el enunciado tomado de la cartilla Helmer Pardo

En la formación de nuevos compuestos se presentan interacciones entre los átomos, de esta manera se produce una molécula. La formación de un enlace iónico se produce por la atracción entre dos iones de carga opuesta (carga positiva: catión y carga negativa: anión), en donde el anión suele ser un átomo muy electronegativo y el catión un átomo poco electronegativo. Los enlaces iónicos suelen formarse con átomos que tienen una diferencia de electronegatividad mayor o igual a 1.7. A continuación, se presenta una tabla que relaciona esta propiedad con la organización de los elementos de la tabla periódica:



2 De acuerdo a la electronegatividad de los siguientes elementos Cr , O, H, Li, B escoge un par de elementos que formarían un enlace iónico

