



## PROPIEDADES PERIODICAS

1.- Ordena estos elementos de acuerdo a su radio atómico, de menor a mayor.

Na, Mg, Cl, K, y Rb.

2.- ¿Cuál de los elementos de los siguientes pares tiene el radio atómico más grande? a) Na o K  
b) Na o Mg c) O o F d) Br o I

2.- Explica porque se requiere mucha más energía para retirar el primer electrón del neón que el del sodio.

3.- ¿La energía de ionización aumenta o disminuye al recorrer de abajo hacia arriba en la familia de los metales alcalinos?

4.- ¿Por qué se da ese incremento tan grande de energía de ionización requerida para retirar el segundo electrón de un átomo de sodio en contraste con el primer electrón?

5.- ¿Por qué el ion aluminio tiene una carga 3+?

6.- ¿Por qué el potasio forma usualmente un ion con carga 1+ pero no con carga 2+?

7.- ¿Cuál es más grande, un átomo de magnesio o un ion magnesio 2+?

8.- ¿Cuál es más pequeño, un átomo de bromo o un ion bromuro? - ¿Por qué aumenta el radio atómico al descender en cada familia de la tabla periódica?

9.- Identifica dos motivos por los que el flúor tiene mayor electronegatividad que el neón.

10.- Ordena los siguientes elementos en orden decreciente de electronegatividad. Mg, S, F, H, O, Cs