ACTIVIDADES TABLA

NOMBRE ALUMNO: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_GRADO: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_GRUPO: \_\_\_\_\_ FECHA: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. En la tabla periódica, al pasar de un elemento al siguiente sus átomos aumentan en:

A.- Un neutrón en el núcleo y un electrón en la corteza

B.- Un electrón en la corteza, el núcleo permanece igual

C.- Un protón en el núcleo y un electrón en la corteza

D.- Un protón y un neutrón en el núcleo, la corteza permanece igual

2. El tercer período de la Tabla Periódica está formado por los elementos Na, Mg, Al, Si, P, S, Cl y Ar ¿Cuál de ellos posee menor tamaño?:

A.- El sodio B.- El argón C.- El cloro D.- No puede predecirse

3. Un ión calcio (Ca2+) posee respecto al átomo de calcio (Ca):

A.- El mismo número de protones y electrones

B.- El mismo número de electrones y distinto número de protones

C.- Menor número de electrones

D.- Mayor número de protones

4. En el grupo de los halógenos, formado por los elementos F, Cl, Br, I y At ¿Cuál de ellos posee mayor electronegatividad?:

A.- El flúor B.- El Ástato C.- El iodo D.- No puede predecirse

5. Señala las afirmaciones correctas:

A.- Los elementos Li y Na tienen propiedades químicas parecidas por estar en el mismo grupo

B.- Los elementos Mg, Al, P y S tienen propiedades parecidas por estar en el mismo período

C.- Los elementos con carácter metálico tienen tendencia a formar iones negativos

D.- Los no-metales tienen tendencia a ganar electrones