Práctico Áulico Nº 1

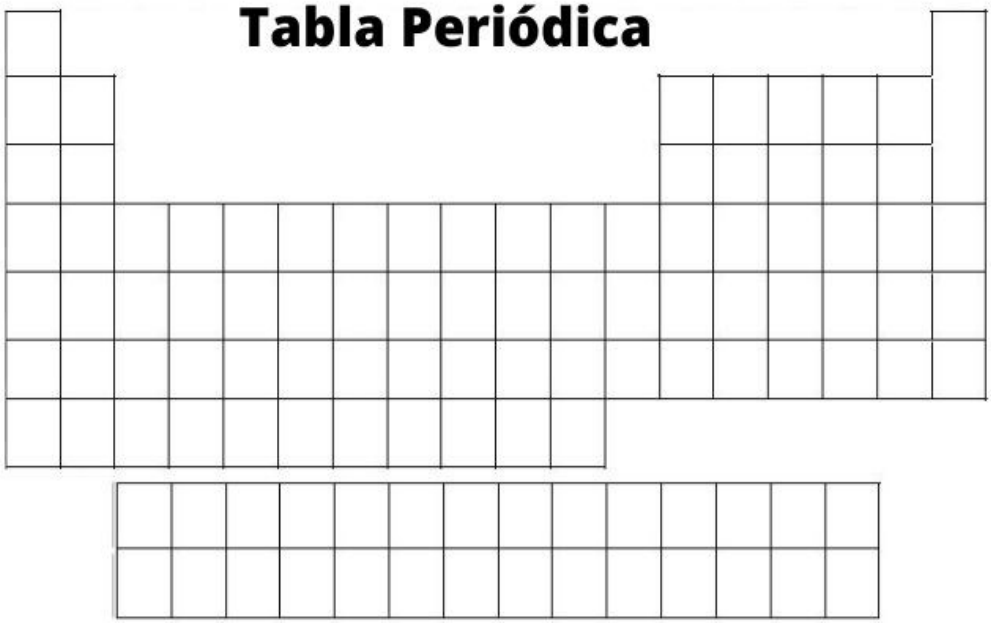
Tabla periódica y Propiedades Periódicas

*La **tabla periódica de los elementos** es una disposición de los elementos químicos en forma de tabla, ordenados por su número atómico (número de protones), por su configuración de electrones y sus propiedades químicas. Este ordenamiento muestra tendencias periódicas como elementos con comportamiento similar en la misma columna.*

1.- Usando la tabla periódica que se presenta a continuación, con diferentes colores, ubiquen los diferentes bloques que forman parte de la tabla, indicando:

a. Grupos y periodos

b. Metales alcalinos y alcalino-térreos, metales de transición, de transición interna, no metales y gases nobles.



Como hemos visto, la configuración electrónica de los elementos señala una variación periódica al aumentar el número atómico. Como consecuencia, los elementos también presentan variaciones periódicas en sus propiedades físicas y su comportamiento químico.

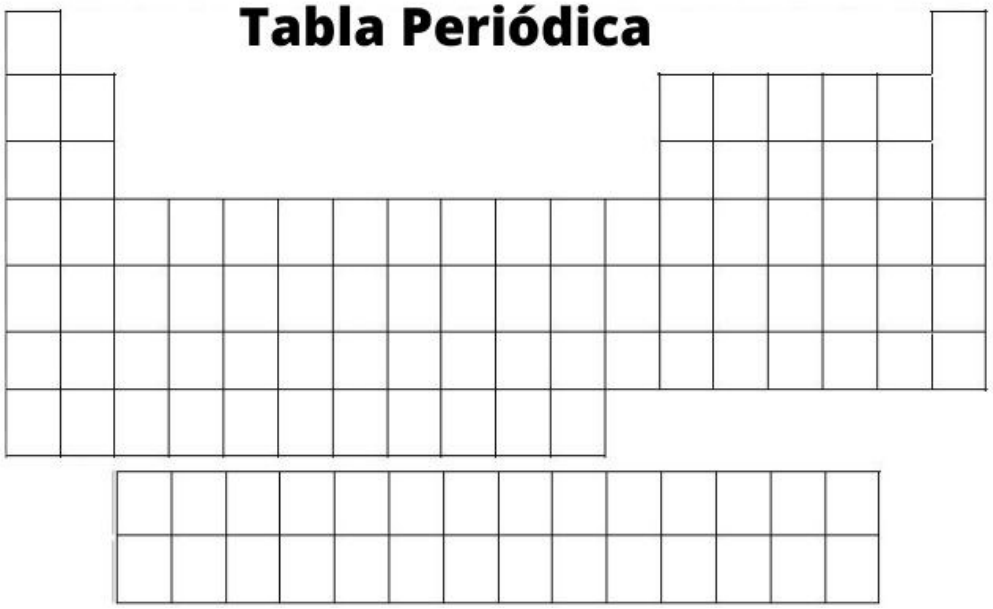
2.- Definan los siguientes parámetros atómicos:

a. Carga nuclear efectiva

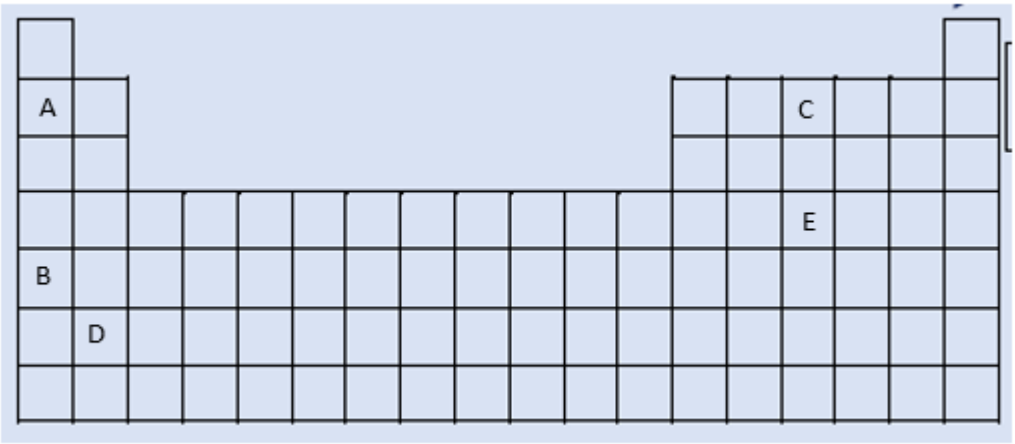
b. Radio atómico

c. Electronegatividad.

d. Usando la tabla periódica que se presenta a continuación, indiquen como varían a lo largo de un grupo o período, representándolos en una tabla periódica.



3.- Comparar entre los siguientes pares de elementos y decir cual tiene mayor carga nuclear efectiva: a) A y C, b) A y B, c) C y E, d) E y B, e) C y D. Justifica cada elección.



4.- Ordena los elementos del ejercicio anterior, de acuerdo a su radio atómico, de menor a mayor.

5.- Ordena los siguientes elementos de menor a mayor, según su radio atómico.

Na, Mg, Cl, K, y Rb.

6.- ¿Cuál de los elementos de los siguientes pares tiene el radio atómico más grande? Justifica la elección.

a) Na o K **b) Na o Mg** **c) O o F** **d) Br o I**	**e) Na o Cl** **f) Mg o Ca** **g) Li o F** **h) Br o P**

7.- Teniendo en cuenta los pares de elementos que se presentaron en el ejercicio 6, indica en cada pareja, cual tiene menor electronegatividad. Justifica cada elección.