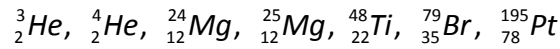
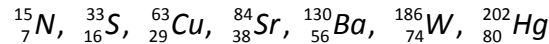


**ESTRUCTURA ATÓMICA, PROPIEDADES PERIÓDICAS Y COMPOSICIÓN PORCENTUAL**

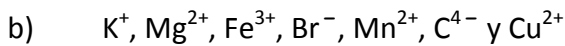
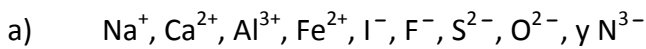
1.- Para cada una de las siguientes especies, determine el número de protones y el número de neutrones en el núcleo:



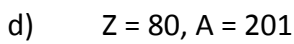
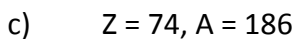
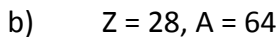
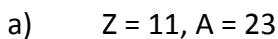
2.- Indique el número de protones, neutrones y electrones en cada una de las siguientes especies:



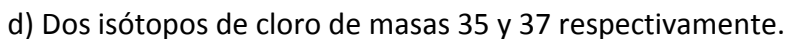
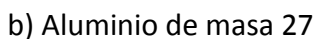
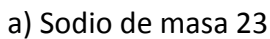
3.- Indique el número de protones y electrones de cada uno de los siguientes iones:



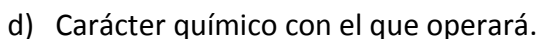
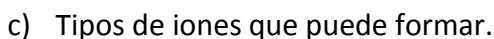
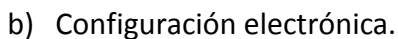
4.- Escriba el símbolo adecuado para cada uno de los siguientes isótopos:



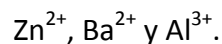
5.- Escriba los símbolos correctos con los correspondientes subíndices y superíndices de los siguientes isótopos:



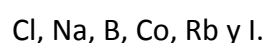
6.- Explique para el elemento de número atómico 21 y número de masa 45, los siguientes apartados:



7.- Escriba las configuraciones electrónicas de los siguientes iones:



8.- Ordene, de mayor a menor potencial de ionización, los siguientes elementos:



9.- ¿Cuál de los átomos siguientes es el más grande?:

Al, Mg, Ca, Sr, Rb ó B.

10.- Disponga los enlaces siguientes en orden de polaridad creciente:

C-O, P-O, Cu-O y Mn-O.

11.- Calcule la composición porcentual en masa de  $C_2HBrClF_3$  (trifluorobromocloro etano).

12.- El succinato de dibutilo es un repelente de insectos. Su composición es 62,58% de C, 9,63% de H y 27,69% de O. Su masa molecular, determinada experimentalmente, es 230 g/mol. ¿Cuáles son la fórmula empírica y molecular del succinato de dibutilo?

13.- La combustión de una muestra de 0,2 g de vitamina C produce 0,2998 g de  $CO_2$  y 0,0819 g de  $H_2O$ . ¿Cuál es la fórmula empírica de la vitamina C?