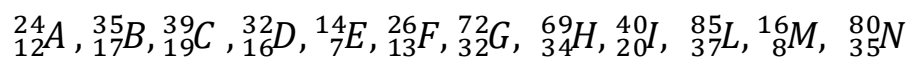


1.- Indica a constitución atómica e a configuración eletrónica dos seguintes átomos:



2.- Indica o grupo e período ao que pertence cada un reuníndo a aqueles que sexan da mesma familia.

3.- Os elemento ${}_{24}^{52}X, {}_{26}^{56}Y, {}_{28}^{59}Z, {}_{30}^{65}P$, son dos chamados metais de transición. Constrúe a súa constitución atómica e a súa configuración eletrónica.

4.-No Sistema Periódico da figura, enumera os grupos ou familias e indica o nome común que lle damos.

Sistema Periódico

O diagrama mostra o Sistema Periódico con os grupos numerados de 1 a 7. Os grupos 1 e 2 están á esquerda e á dereita do bloco principal, respectivamente. Os grupos 3 a 7 están no centro, abrangendo os bloco s, d e f. Os grupos 1 e 2 están numerados de 1 a 7, e os grupos 3 a 7 están numerados de 1 a 7.

5.-Sitúa os átomos dos exercicios 1 e 3 no Sistema Periódico anterior.

6.-Indica sobre o Sistema Periódico mudo, como varían as propiedades periódicas.

7.-Compara os valores de afinidade electrónica e de potencial de ionización, das seguintes parellas dos elementos dos exercicios 1 e 3:

a) B e N

b) D e M

c) C e D

d) A e F

e) X e N

f) H e P