

30.- Ordenar de mayor a menor tamaño atómico los siguientes elementos:
Berilio, Boro, Calcio, Flúor, Magnesio y Nitrógeno.

31.- Ordenar los siguientes elementos según su carácter no metálico: azufre, fósforo, silicio y cloro y explicar el por qué de la ordenación.

32.- Clasificar según el tipo de enlace las siguientes sustancias: cloruro potásico (KCl), trióxido de azufre (SO_3), litio, diamante, hidrógeno y sulfuro de cinc (ZnS).

33.- Utilizar los diagramas de Lewis para representar el enlace en las siguientes moléculas: H_2O , Br_2 , SO y C_2H_2 .

34.- Propiedades de los compuestos iónicos.

35.- Calcular la masa molecular relativa de los siguientes compuestos:

Cloruro de hidrógeno (HCl)

Amoniac (NH_3)

Dióxido de carbono (CO_2)

36.- Contestar las siguientes preguntas:

- ¿Qué es una molécula?
- ¿Qué tipo de enlace existe entre los átomos de un gas noble?
- ¿Es el diamante un cristal covalente o iónico?
- ¿Por qué el cloruro sódico es sólido?
- ¿Cuántos electrones se comparten en un enlace covalente doble?