

Examen de Química. 3º de E.S.O.

Alumno:

Curso: 3º

4 p. 1º Decidme cuántos enlaces y de qué tipo van a formar los siguientes elementos, además de formular y nombrar los compuestos a los que van a dar lugar e indicar los enlaces:

Na (Z=11)

C (Z=6)

S (Z=16)

O (Z=8)

Cu (Z=29)

Be (Z=4)

Zn (Z=30)

F (Z=9)

4 p. 2º Haced la configuración electrónica y situad en la tabla periódica los siguientes elementos:

N (Z=7)

Ag (Z=47)

Cl (Z=17)

Ca (Z=20)

2 p. 3º Decidme si son verdaderas o falsas las siguientes afirmaciones (una respuesta sin justificar no cuenta):

- El Na Cl tiene un punto de fusión mayor que el del dióxido de carbono.
- Un compuesto covalente atómico se disuelve bien en cualquier tipo de disolvente
- El sulfuro de sodio se disuelve bien en disolventes apolares, como gasolina y otros disolventes orgánicos
- La aleación Cu - Zn (latón) no se disuelve en gasolina, es dúctil y maleable y además conduce bien la electricidad