

	FÍSICA Y QUÍMICA 4º ESO Tema 3	CALIFICACIÓN
Nombre y Apellidos		

1. Los elementos A, B, C y D tienen las siguientes configuraciones electrónicas:

A: $1s^2 2s^2 2p^6$

B: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$

C: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$

D: $1s^2 2s^2 2p^5$

b) ¿Todos formarán enlaces?

a) Indica el ion más estable que **puede formar** cada uno de ellos.

c) Escribe la fórmula que presentarían los compuestos si pudieran formarse al unirse:

A con C

B con B,

B con C

D con D.

d) Cita una propiedad de cada uno de los compuestos formados en el apartado anterior.

2. Escribe la estructura de Lewis para las siguientes moléculas

H_2CO

$BeBr_2$.

C_2H_4

3. Considerando las sustancias HCl, Na, SiO_2 y $SrCl_2$, justifique en función de sus enlaces:

a) Si son o no solubles en disolventes polares

b) Si conducen la corriente eléctrica a temperatura ambiente.

c) Si tiene puntos de fusión altos

3. Explica razonadamente como se produce el enlace en los siguientes compuestos, haz un dibujo para explicarlo.

LiBr Ca-Ca SeO_3 C(diamante)

4. Explica razonadamente porqué el NH_3 presenta puntos de fusión y ebullición más altos que el PH_3

5 Explica razonadamente qué compuestos tipo de fuerzas intermoleculares presentan estos compuestos.

I_2 , H_2O , HCl, CO_2 , CH_5N

6 Completa la tabla de las propiedades de los compuestos según el tipo de enlace que forman

	Conductividad eléctrica	Forma moléculas	Forma redes cristalinas	Solubilidad	Puntos de fusión y ebullición
PbO					
Ag					
N ₂					
CCl ₄					
C(grafito)					

