

INSTITUCIÓN EDUCATIVA JUAN XXIII

TALLER DE REFUERZO TERCER PERÍOD: ENLACES QUÍMICOS Y PROPIEADES PERIÓDICAS

Grado: Décimo.

1. Resuelva el siguiente cuadro:

COMPUESTO	PROPIEDADES FÍSICAS, QUÍMICAS Y GENERALIDADES	ESTRUCTURA DE LEWIS	DIFERENCIA DE ELECTRONEGATIVIDAD	TIPO DE ENLACE
KF				
O ₂				
HCl				
CO ₂				
AlBr ₃				
CCl ₄				
NH ₃				
CaCl ₂				
Na ₂ O				
H ₂ O				
BeI ₂				
CH ₄				

2. A continuación figuran las electronegatividades de diversos elementos: H: 2,1. C: 2,5. N: 3,0. O: 3,5. F: 4,5. S: 2,5. Cl: 3,0. Indica cuáles de los siguientes enlaces covalentes tienen la mayor y la menor polaridad: a) Cl – Cl b) C – N c) F – C d) C – H e) N – O f) C – S g) S – O h) Cl – O

3. Según la Tabla Periódica y en relación a los tamaños atómicos:

a) ¿Qué sucede con el radio atómico a medida que se desplaza hacia abajo en el grupo?

b) ¿Qué pasa cuando se desplaza de izquierda a derecha en los periodos?

3. Señale cuál de estos dos elementos tiene mayor radio atómico.

a) Ca y Ga

b) Ge y As

c) K y Ni

d) C y Pb