

HOJA DE TRABAJO QUÍMICA

FUNDAMENTOS DE ENLACES QUÍMICOS

PEN Ana Luisa de León Tello



INSTRUCCIONES: Realice las siguientes actividades y ponga en práctica los conocimientos adquiridos sobre Fundamentos de Enlaces Químicos

1. Examine la tabla periódica dinámica Ptable y determine las propiedades periódicas que se le solicitan

Propiedad/Elemento	Radio Atómico Calculado	Radio Empírico	Radio Covalente	Energía primaria de Ionización	Electronegatividad
Ga					
Ag					
F					

2. Escriba el nombre del gas noble al que son isoelectrónicos los siguientes iones

Mg ⁺² _____

Li ⁺ _____

K ⁺ _____

Na ⁺ _____

Be ⁺² _____

3. Compruebe según la diferencia entre electronegatividades si los siguientes compuestos son iónicos, covalentes polares o covalentes no polares (ingrese solo 2 decimales en electronegatividades y diferencia)

HCl	CaO	K ₃ N	NaCl	NH ₃
Electronegatividades	Electronegatividades	Electronegatividades	Electronegatividades	Electronegatividades
Cl	O	N	Cl	N
H	Ca	K	Na	H
Diferencia	Diferencia	Diferencia	Diferencia	Diferencia
Tipo de enlace:	Tipo de enlace:	Tipo de enlace:	Tipo de enlace:	Tipo de enlace:



PEN ANA LUISA DE LEÓN