

# HOJA DE TRABAJO QUÍMICA

## FUNDAMENTOS DE ENLACES QUÍMICOS

PEM 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<sup>+2</sup> \_\_\_\_\_

Li<sup>+</sup> \_\_\_\_\_

K<sup>+</sup> \_\_\_\_\_

Na<sup>+</sup> \_\_\_\_\_

Be<sup>+2</sup> \_\_\_\_\_

**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 <sub>3</sub> N	NaCl	NH <sub>3</sub>
Electronegatividades	Electronegatividades	Electronegatividades	Electronegatividades	Electronegatividades
Cl	O	N	Cl	N
H	Ca	K	Na	H
Diferencia	Diferencia	Diferencia	Diferencia	Diferencia
Tipo de enlace:				



PEM ANA LUISA DE LEÓN