

INSTRUCCIONES: Realice (as siguientes actividades y ponga en práctica (os conocimientos adquiridos sobre Fundamentos de Enfaces Químicos

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

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

2. Esc	riba el nom	bre del gas	noble al	que son i	soeléctricos (los siguien	tes iones
--------	-------------	-------------	----------	-----------	----------------	-------------	-----------

Mg +2	
Li +	
K+	
Na +	
Ro+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)

CaO	K₃N	NaCI	NH₃
Electronegatividades	Electronegatividades	Electronegatividades	Electronegatividades
О	N	CI	N
Ca	к	Na	н
Diferencia	Diferencia	Diferencia	Diferencia
Tipo de enlace:	Tipo de enlace:	Tipo de enlace:	Tipo de enlace:
	Electronegatividades O Ca Diferencia	Electronegatividades O N Ca K Diferencia Diferencia	Electronegatividades Electronegatividades O N Cl Ca K Na Diferencia Diferencia Diferencia