

COLEGIO TÉCNICO MARÍA ELVINIA

EVALUACIÓN DE ENLACES QUÍMICOS

1. En base a las características analizadas de los enlaces químicos, como indicación deberás indicar bajo cada elemento si el elemento es un **Metal** o un **No metal** y en la columna de la derecha determina el tipo de enlace que se presenta si es un **Enlace iónico**, **Enlace covalente** o **Enlace metálico** en cada uno de los casos siguientes:

Tipo de elementos		Tipo de enlace
Rb	Ga	
Mg	Se	
Ca	C	
H	Al	
C	O	
Li	Co	
B	Cl	
Sr	Ga	
Be	S	
Na	Sb	

2. Ordenar los elementos de la siguiente tabla según su electronegatividad de **mayor** a **menor**. Escribe el símbolo seguido de la coma y espacio. Observa el ejemplo (X, Y, A):

Elemento	Cl	Si	I	Rb	O	B	N	Ca
Grupo	VIIA	IVA	VIIA	IA	VIA	IIIA	VA	IIA

3. En base a la tabla de electronegatividad, completa la siguiente tabla y determina el tipo de enlace, recuerda que es solo la diferencia, no indica que se resten:

Enlace	Electronegatividad		Diferencia de electronegatividad	Tipo de enlace
Mg – P				
Ca – S				
Rb – N				

