

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
Ti	K	
Na	Cl	
Mn	Al	
Li	Te	
H	O	
K	C	
Fe	Ni	
Ca	O	
Br	P	
Rb	Si	

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	F	O	B	N	Ca	Se
Grupo	VIIA	IVA	VIIA	VIA	IIIA	VA	IIA	VIA

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
Na – Cl				
H – N				
Ca – S				

