

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	Fe	
Mg	Co	
Mn	Ni	
Li	Te	
Sr	Te	
Sc	Cu	
Fe	Ag	
Ca	Al	
Br	Li	
Be	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	C	Te	F	Al	Be	Na	Sr	Ge
Grupo	IVA	VIA	VIIA	IIIA	IIA	IA	IIA	IVA

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 – Cl				
H – S				
Ca – O				

