

- I. Marque si los elementos son metales o no metales y determine si tienen enlace iónico o covalente:



☐	☐



☐	☐



☐	☐



☐	☐



☐	☐



☐	☐



☐	☐



☐	☐



☐	☐

- II. Marque el elemento más Electronegativo:

Cu	Vs	P
----	----	---

Mn	Vs	F
----	----	---

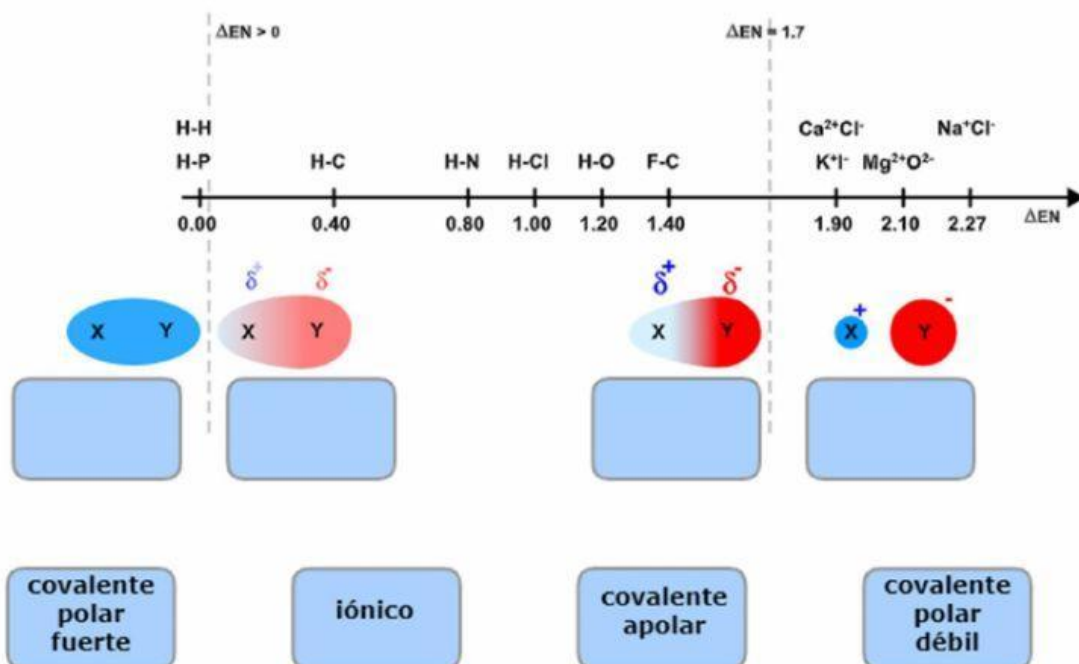
Ge	Vs	Cl
----	----	----

Li	Vs	S
----	----	---

N	Vs	K
---	----	---

Ba	Vs	Pb
----	----	----

Polaridad y diferencias de electronegatividad



Polaridad de los enlaces



Arrastra las etiquetas hasta su lugar correcto

Polaridad baja Polaridad alta

elementos	ΔE
F - C	
H - Cl	
C - H	
H - F	
N - H	
H - O	

F - C H - Cl C - H H - F N - H H - O



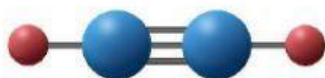
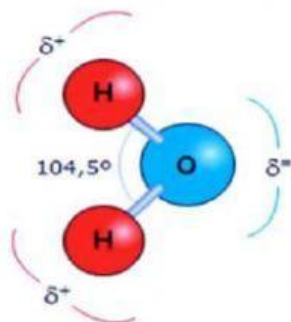
Características de los enlaces



	Iónico	Covalente polar	Covalente apolar
Representación			
Formación del enlace			
Carga			
Tipos de átomos enlazados			
Diferencia de Electronegatividad			
Ejemplo de compuesto			

	Transferencia de electrones		Compartición de electrones desigual	Compartición de electrones equitativa
$\Delta EN \geq 1.7$	Cargas netas	metal + no metal	NaCl	Cargas parciales
HCl	átomos diferentes no metales	$0 < \Delta EN < 1.7$	Sin cargas	átomos idénticos o similares
	$\Delta EN = 0$	H ₂		

Relaciona cada imagen con el tipo de enlace que representa:



- COVALENTE
- IÓNICA
- COVALENTE POLAR
- COVALENTE APOLAR
- METÁLICA

