

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



<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
<input type="text"/>	



<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
<input type="text"/>	



<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
<input type="text"/>	



<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
<input type="text"/>	



<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
<input type="text"/>	



<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
<input type="text"/>	



<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
<input type="text"/>	



<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
<input type="text"/>	



<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
<input type="text"/>	

- II. Marque el elemento más Electronegativo:

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

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

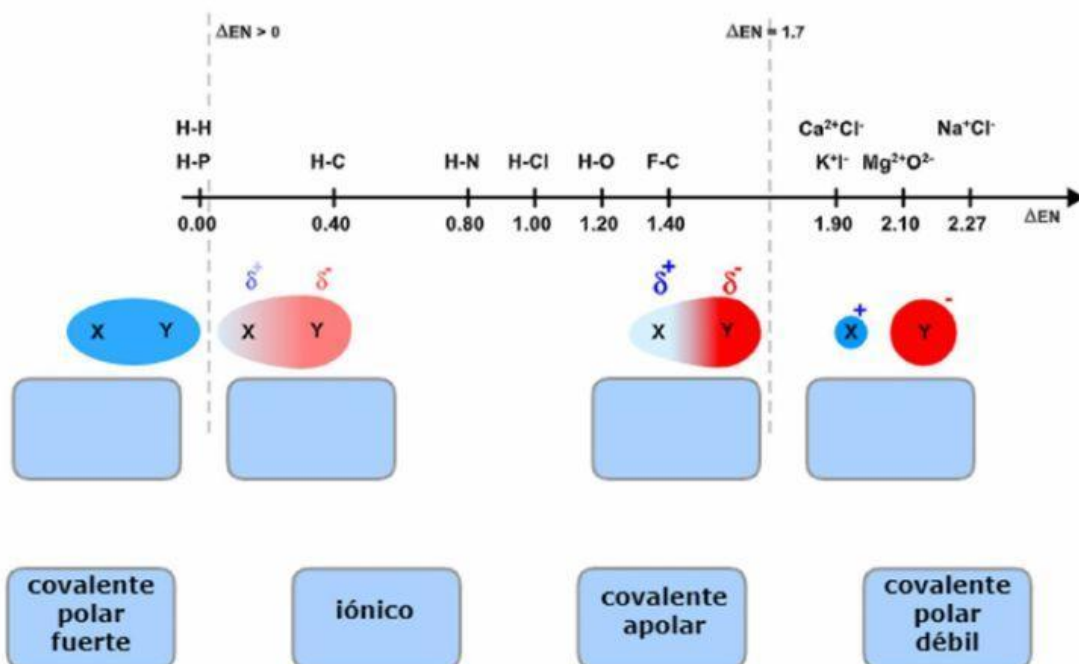
Ge	Vs	Cl
----	----	----

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	

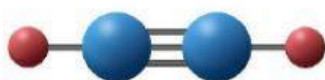
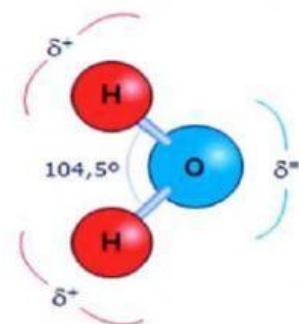
F - C H - Cl C - H H - F N - H H - O



	Iónico	Covalente polar	Covalente apolar
Representación	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>
Formación del enlace	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>
Carga	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>
Tipos de átomos enlazados	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>
Diferencia de Electronegatividad	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>
Ejemplo de compuesto	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>

	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

