

ACTIVIDAD DE REPASO

1

Relaciona las características de los enlaces según le corresponde a cada uno.

Forma iones

Un elemento cede electrones y el otro los acepta

Se forma con la unión de no metales

Se forma con la unión de un metal y un no metal

Los elementos comparten sus electrones.

2

Indica si las siguientes estructuras presentan enlace iónico o covalente.

- CO₂
- SO₂
- HCl
- HBr
- KCl
- CH₄
- PCl₃
- HF
- O₂
- K₂O
- H₂
- CBr₄
- CS₂
- MgBr₂
- NaCl

3

Seleccióna el elemento más electronegativo.

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

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

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

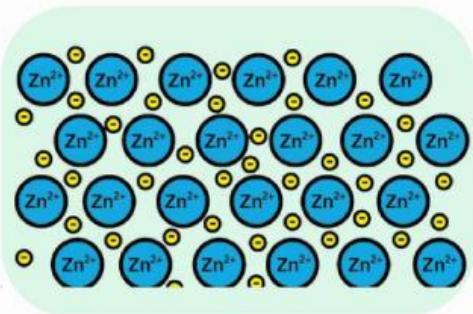
Li	Vs	S
----	----	---

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

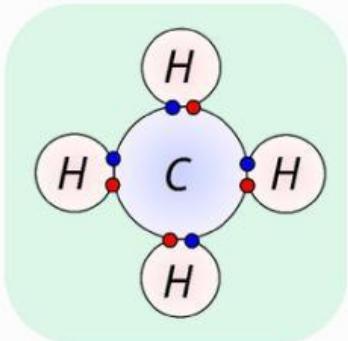
Ba	Vs	Pb
----	----	----

4

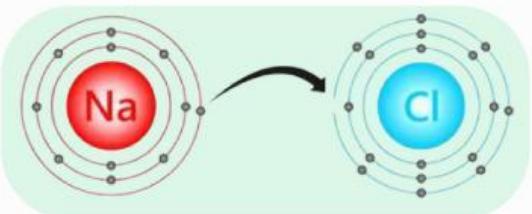
Une cada imagen con el tipo de enlace que es.



Enlace iónico



Enlace covalente



Enlace metálico



5

Utiliza la tabla periódica para saber que tipo de elemento es:

Na	
H	
Cu	
Fe	
C	
Cl	
O	
F	
N	
I	