

# ACTIVIDAD DE REPASO

1

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

Enlace iónico	Enlace covalente

Forma iones

Se forma con la unión de no metales

Un elemento cede electrones y el otro los acepta

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.

- $\text{CO}_2$
- $\text{SO}_2$
- $\text{HCl}$
- $\text{HBr}$
- $\text{KCl}$
- $\text{CH}_4$
- $\text{PCl}_3$
- $\text{HF}$
- $\text{O}_2$
- $\text{K}_2\text{O}$
- $\text{H}_2$
- $\text{CBr}_4$
- $\text{CS}_2$
- $\text{MgBr}_2$
- $\text{NaCl}$

3

Seleccióna el elemento más electronegativo.

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

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

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

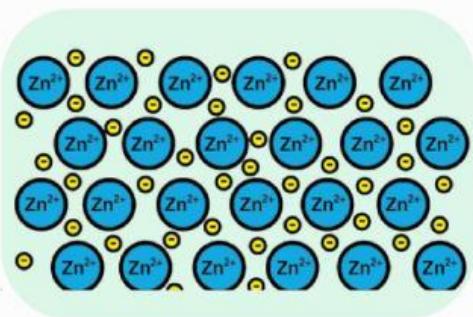
Li	Vs	S
----	----	---

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

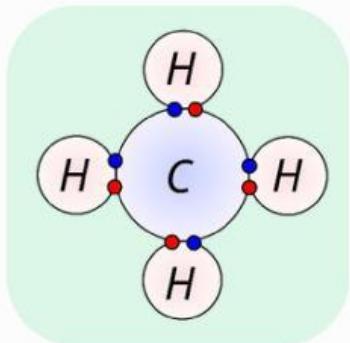
Ba	Vs	Pb
----	----	----

4

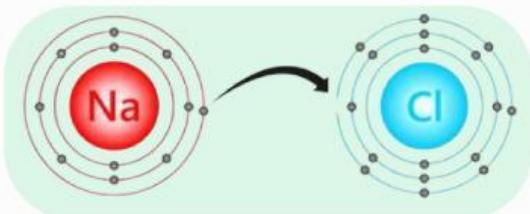
Une cada imagen con el tipo de enlace que es.



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	