

# 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

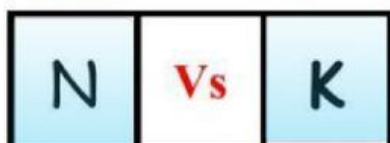
Se forma con la unión de un metal y un no metal

Los elementos comparten sus electrones.

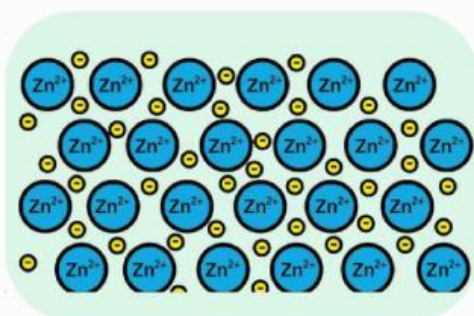
- 2** Indica si las siguientes estructuras presentan enlace iónico o covalente.

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

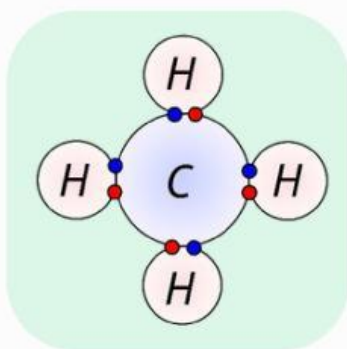
**3** Selecciona el elemento más electronegativo.



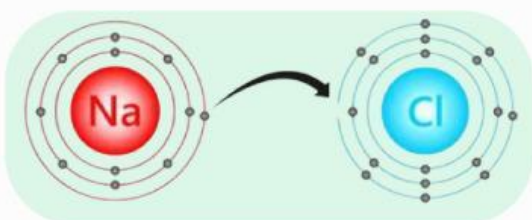
**4** Une cada imagen con el tipo de enlace que es.



**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	