

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

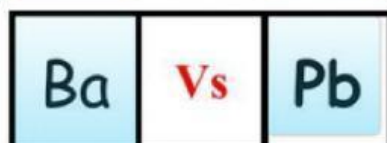
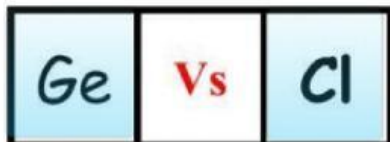
Se forma con la unión de un metal y un no metal

Los elementos comparten sus electrones.

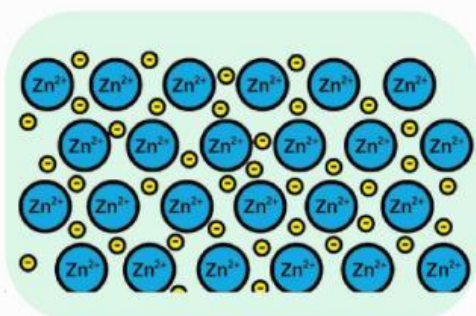
- 2** Indica si las siguientes estructuras presentan enlace iónico o covalente.

- CO_2
- SO_2
- HCl
- HBr
- KCl
- CH_4
- PCl_3
- HF
- O_2
- K_2O
- H_2
- CBr_4
- CS_2
- MgBr_2
- NaCl

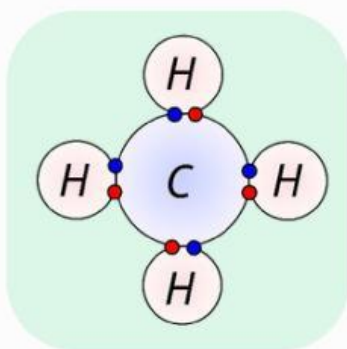
3 Selecciona el elemento más electronegativo.



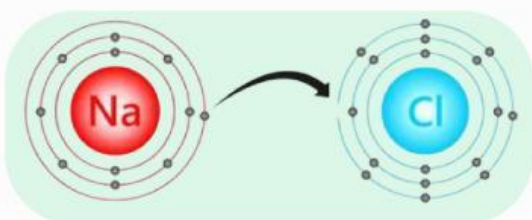
4 Une cada imagen con el tipo de enlace que es.



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	