

→→→

Actividad pag 122 modulo

a. ¿Qué tipos de mecanismos existen para formar enlaces químicos?

El mecanismo de unión se basa en la transferencia de electrones que se unen una electronegatividad muy distintas no se permite compartir electrones sino que mas bien se unen mediante la cesión de electrones desde el menos al mas electro-negativo.

b. ¿Cuáles son los electrones que participan en un enlace químico?

Son los electrones de Valencia

c. ¿Dónde se ubican los electrones que aparecen en un enlace químico?

Se encuentran en el ultimo nivel de energía.

3 Entre cuáles de los siguientes pares de elementos cabe esperar un enlace covalente. Escriba en caso afirmativo las fórmulas correspondientes.

a. Hidrógeno y cloro. b. Cloro y magnesio. c. Hidrógeno y oxígeno. d. Nitrógeno e hidrógeno

a. Hidrogeno, cloro = $3.16 - 2.20 = 0.96$ covalente HCl
c. Hidrogeno, oxigeno = $3.44 - 2.20 = 1.24$ covalente H_2O
d. Nitrogeno, hidrogeno = $3.04 - 2.20 = 0.84$ covalente NH_3

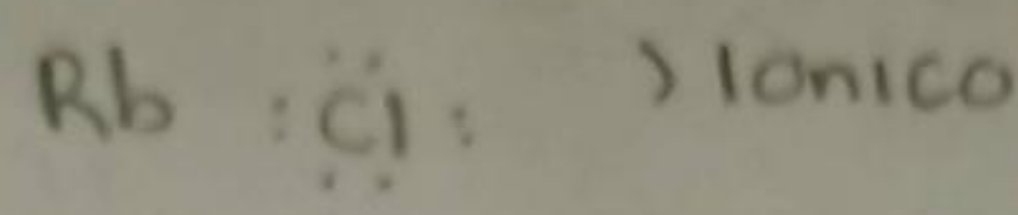
Representa la unión química entre los siguientes pares de elementos haciendo uso de las estructuras de Lewis. Indica si la unión es esencialmente iónica o covalente.

Rubidio y cloro.
Boro y cloro.

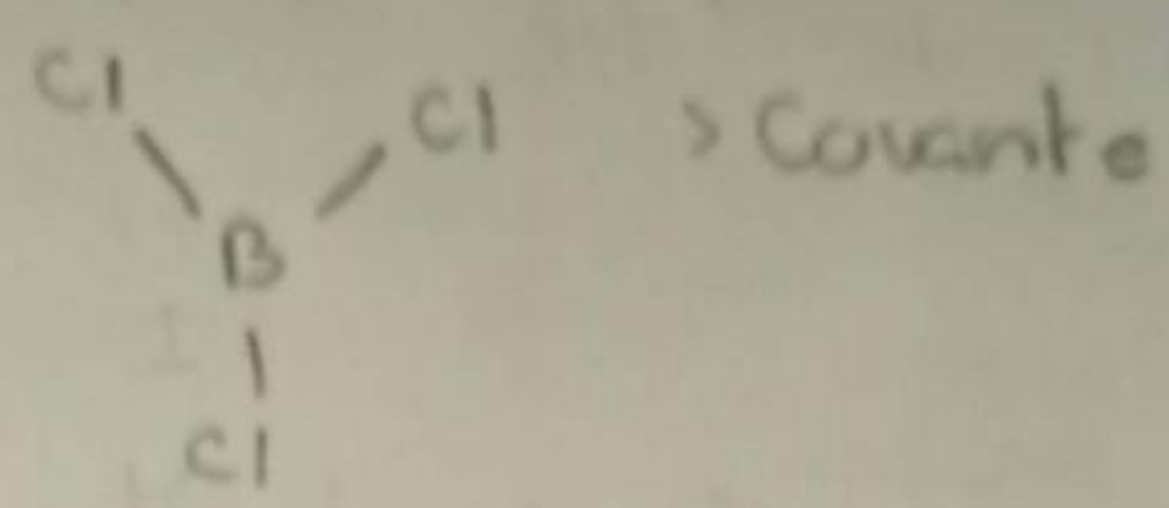
c. Estroncio y oxígeno.
d. Hidrógeno y selenio.

e. Cesio y azufre.
f. Flúor y oxígeno.

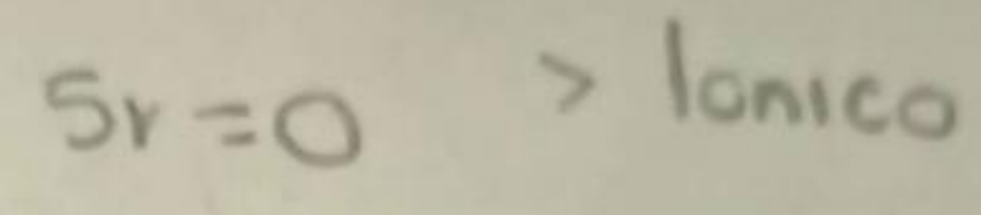
a. Rubidio y cloro



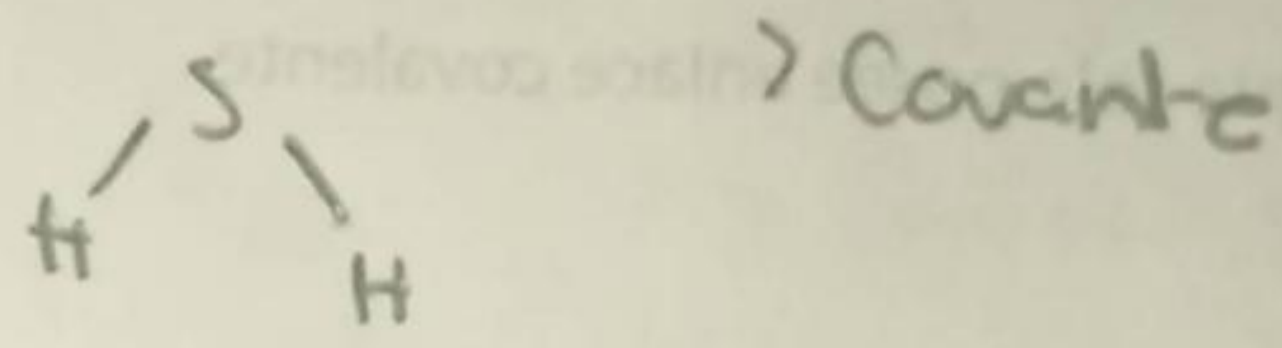
b. Boro y cloro



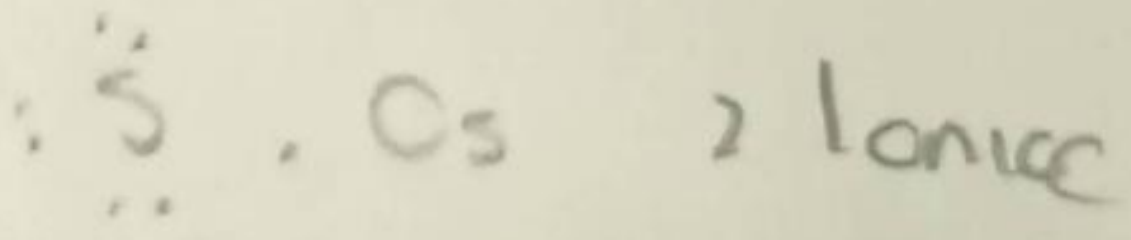
c. Estroncio y oxígeno



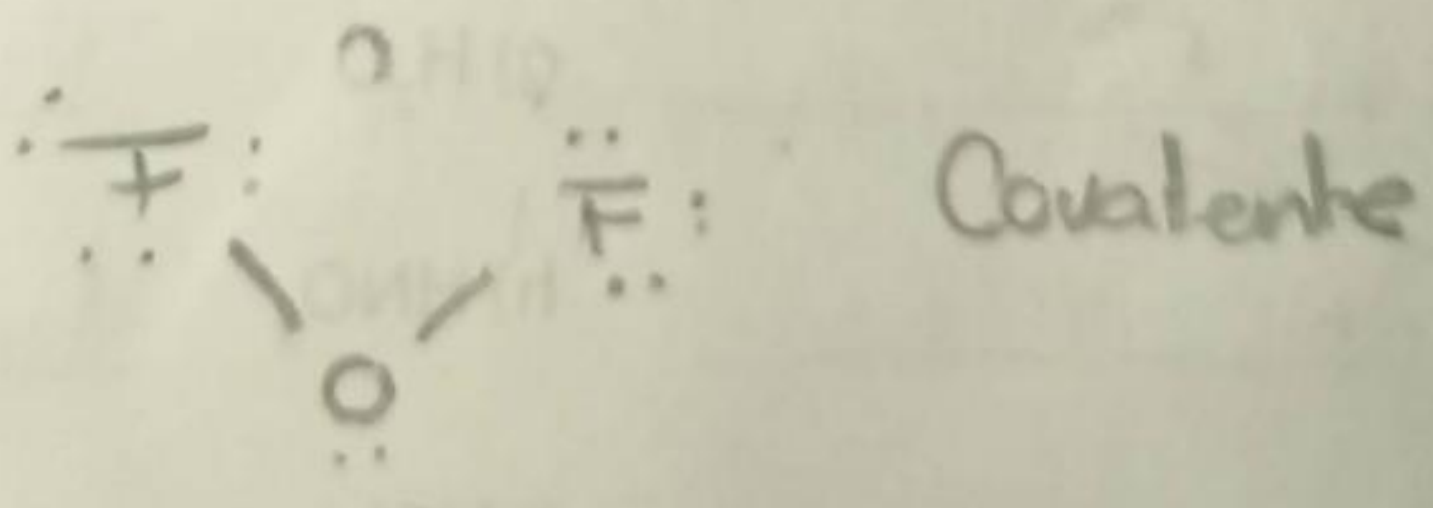
d. Hidrógeno y selenio



e. Cesio y azufre



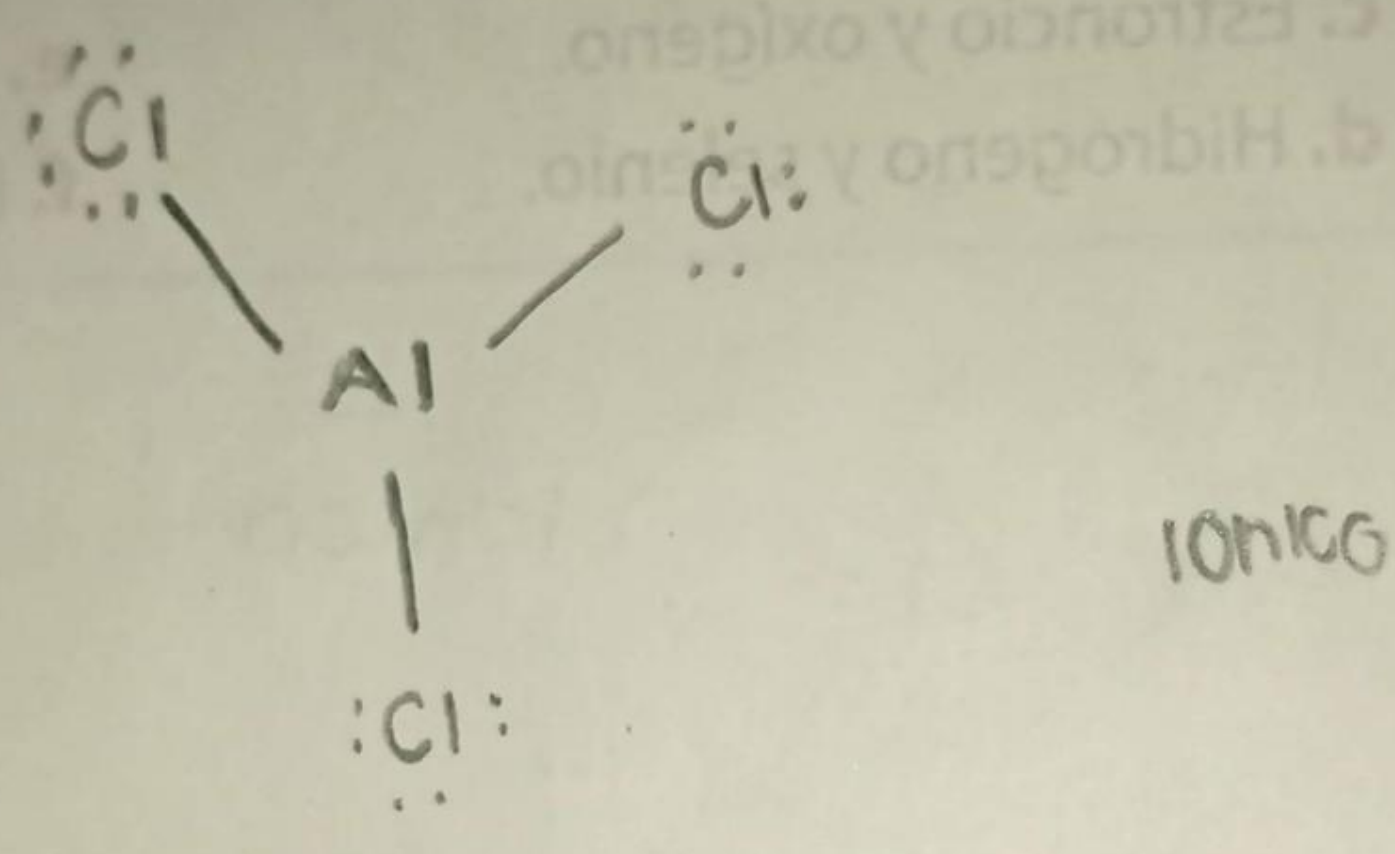
f. Flúor y oxígeno



✓
✓
✓
✓
✓



5 Esquematiza el enlace entre el cloro y el magnesio ($MgCl_2$) ¿A qué clase de enlace pertenece?



IONICO