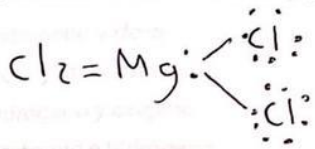


4 Esquematiza el enlace entre el cloro y el magnesio (MgCl₂) ¿A qué clase de enlace pertenece?

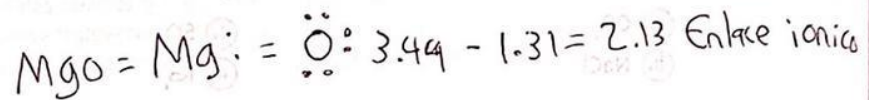
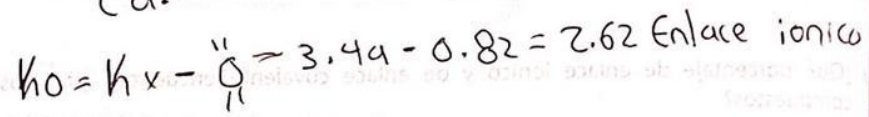
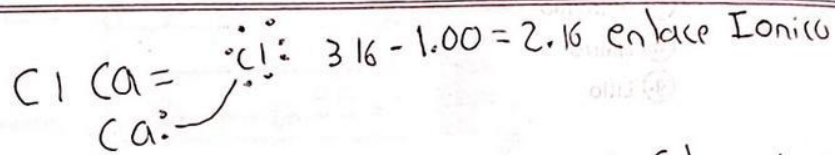


$$3.16 - 1.31 = 1.85 \text{ Enlace iónico}$$

- (A) Cloro y oxígeno
- (B) Sodio y cloro
- (C) Potasio y nitrógeno
- (D) Flúor y zinc
- (E) Flúor y sodio

3 Teniendo en cuenta que el enlace iónico o electrovalente se forma con elementos muy electronegativos y elementos muy electropositivos, indica si es posible este tipo de enlace entre los siguientes pares de elementos y esquematiza cada uno:

- a. Magnesio y oxígeno. ✓
- b. Cloro y bromo. ✗
- c. Potasio y oxígeno. ✓
- d. Potasio y calcio. ✗
- e. Cloro y calcio. ✓





1 Ordena los siguientes elementos según su electronegatividad de mayor a menor.

a. Fósforo	2.19
b. Magnesio	1.31
c. Azufre	2.58
d. Bromo	2.96
e. Aluminio	1.61
f. Hierro	1.83
g. Litio	0.98

2 ¿Qué porcentaje de enlace iónico y de enlace covalente encuentras para los siguientes compuestos?

- | | |
|------------------|------------------|
| a. CO_2 | c. SO_2 |
| b. NaCl | d. KBr |

CO_2

3.44
2.58
0.79

GI Un enlace covalente

C. SO_2

2.41
3.49
2.58
0.86

