

Química



- a. Fósforo
- b. Magnesio
- c. Azufre
- d. Bromo
- e. Aluminio
- f. Hierro
- g. Litio

Elementos según su electronegatividad
2.79
1.37
2.58
2.96
1.61
1.83
0.98

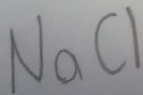
¿Qué porcentaje de enlace iónico y de enlace covalente encuentras para los siguientes compuestos?

- a.  $\text{CO}_2$
- b.  $\text{NaCl}$
- c.  $\text{SO}_2$
- d.  $\text{KB}$



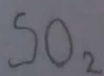
$$\begin{array}{r} 2 \quad 1 \quad 3 \quad 1 \\ 3.44 \\ \hline 2.55 \\ 0.79 \end{array}$$

ENLACE COVALENTE POLAR



$$\begin{array}{r} 2 \quad 1 \\ 3.16 \\ - 0.96 \\ \hline 2.20 \end{array}$$

ENLACE IONICO

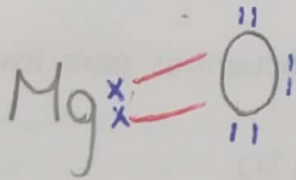
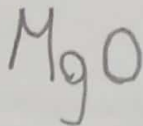


$$\begin{array}{r} 2 \quad 1 \quad 3 \quad 1 \\ 3.44 \\ 2.58 \\ \hline 0.86 \end{array}$$

COVALENTE POLAR

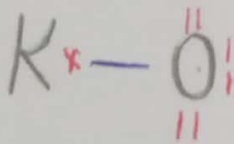
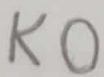
3 Teniendo en cuenta que el enlace iónico o electrovalente se forma con elementos muy electronegativos y elementos muy electropositivos, indica si es posible este tipo de enlace entre los siguientes pares de elementos y esquematiza cada uno:

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



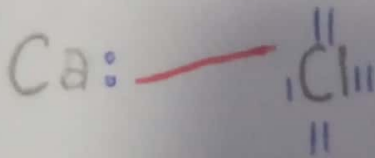
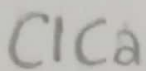
$$\begin{array}{r} 3.44 \\ 1.31 \\ \hline 2.13 \end{array}$$

ENLACE IONICO



$$\begin{array}{r} 3.44 \\ -0.82 \\ \hline 2.62 \end{array}$$

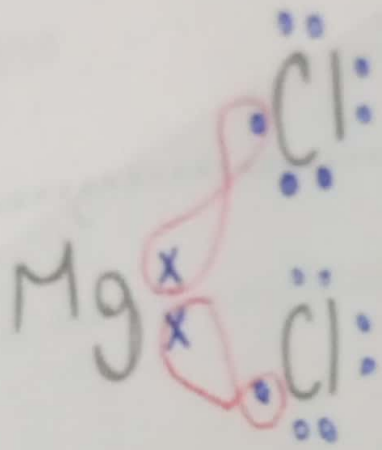
ENLACE IONICO



$$\begin{array}{r} 3.16 \\ 1.00 \\ \hline 2.16 \end{array}$$

ENLACE IONICO

...matiza el enlace entre el cloro y el magnesio (MgCl) ¿A qué clase de enlace pertenece?



Enlace Iónico

$$\begin{array}{r} 21 \\ 3.16 \\ 1.31 \\ \hline 1.85 \end{array}$$