

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

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

D.	2,96
C.	2,58
A.	2,19
f.	1,83
e.	1,61
B.	1,31
G.	0,98

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

- a. CO₂
- b. NaCl
- c. SO₂
- d. KB

CO₂

$$\begin{array}{r} 3,44 \\ 2,55 \\ \hline 0,89 \end{array}$$

Enlace Covalente Polar

NaCl

$$\begin{array}{r} 3,16 \\ 0,96 \\ \hline 2,20 \end{array}$$

Enlace Ionico

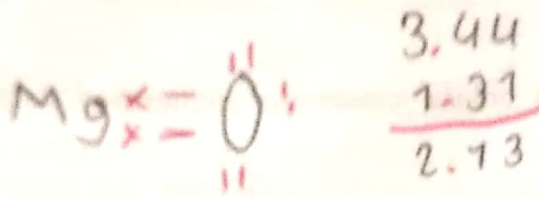
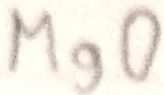
SO₂

$$\begin{array}{r} 3,44 \\ 2,58 \\ \hline 0,86 \end{array}$$

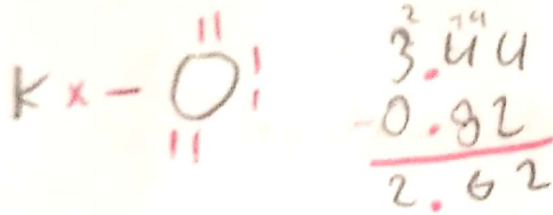
Covalente Polar

1) 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:

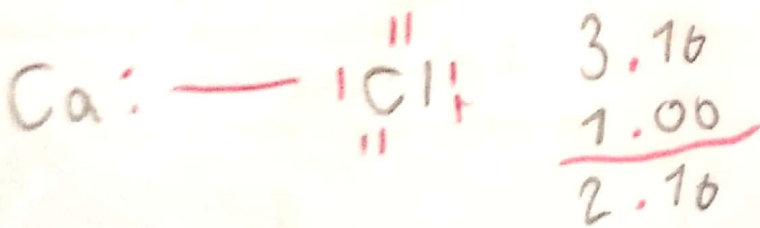
- a. Magnesio y oxígeno.
- b. Cloro y bromo.
- c. Potasio y oxígeno.
- d. Potasio y calcio.
- e. Cloro y calcio.



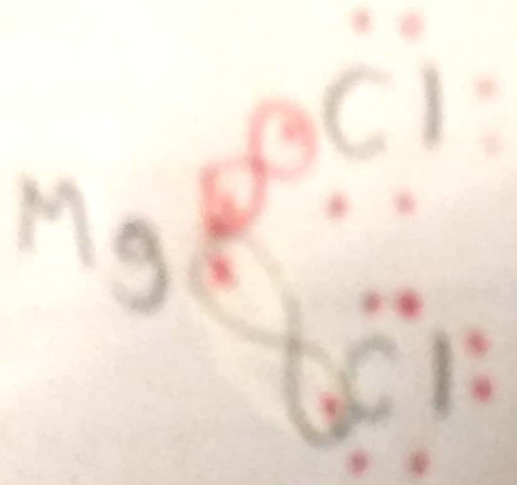
Enlace Iónico



Enlace Iónico



Enlace Iónico



Enlace Ionico