

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

=====	2.19
=====	1.31
=====	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. CO₂
- b. NaCl
- c. SO₂
- d. KBr

a. CO₂
$$\begin{array}{r} 2 \cdot 3.44 \\ 3.44 \\ \hline 2.55 \\ 0.79 \end{array}$$
 Es un enlace covalente

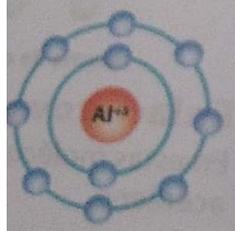
b. NaCl
$$\begin{array}{r} 3.16 \\ 0.98 \\ \hline 2.20 \end{array}$$

c. SO₂
$$\begin{array}{r} 2.41 \\ 3.44 \\ \hline 2.58 \\ 0.86 \end{array}$$



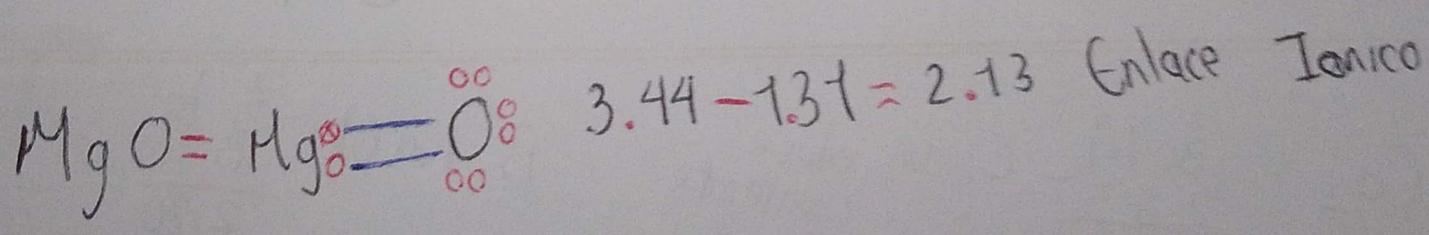
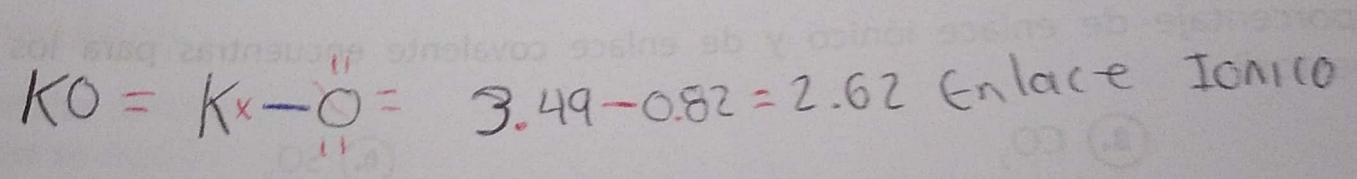
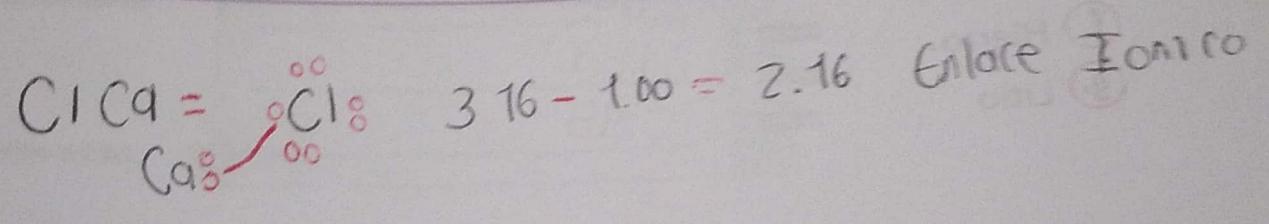
Donante de un par de electrones
Aceptor

ente y una nube de primera, iones plata



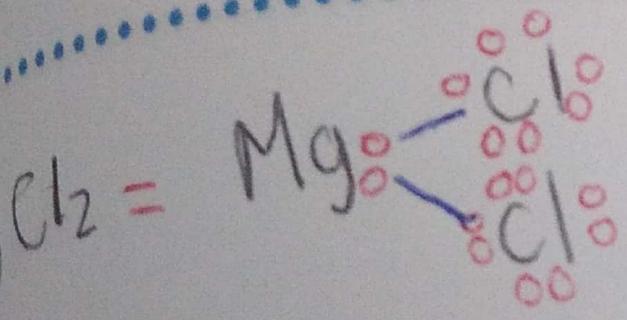
3 Teniendo en cuenta que el enlace iónico o electrovalente se forma con elementos muy electronegativos y elementos muy electropositivos, indica si es posible este tipo de enlace entre los siguientes pares de elementos y esquematiza cada uno:

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



Química

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



$3.16 - 1.31 = 1.85$ Enlace Ionico