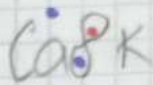


para la parte Cl₂ Mg y sigue la regla del octeto

$$= \text{KCa} \begin{cases} \text{Ca} = 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 = 2 \\ \text{K} = 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1 = 1 \end{cases}$$

Covalente $0.82 - 1.00 = -0.18$

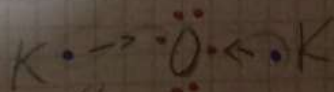
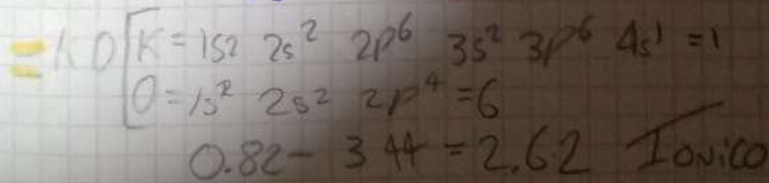
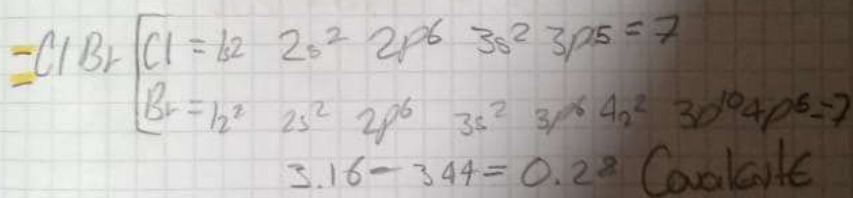
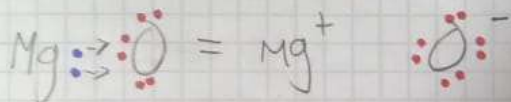
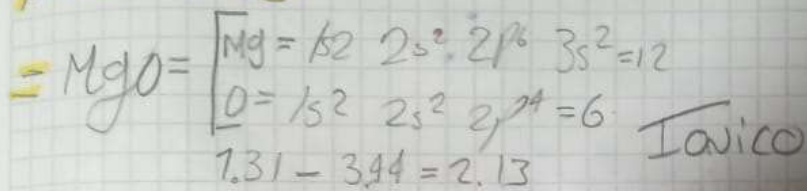


$$= \text{ClCa} \begin{cases} \text{Ca} = 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 = 2 \\ \text{Cl} = 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5 = 7 \end{cases}$$

Iónico $1.00 - 3.16 = -2.16$

MAPA

Parte 3



$\text{K}_2\text{O} =$ Para que quede con la carga red



Química

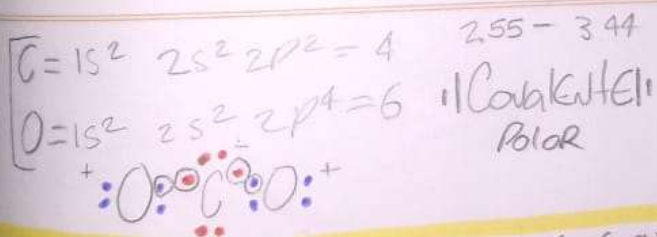
1 Ordena los siguientes elementos según su electronegatividad de mayor a menor.

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

D	2.96	C	16	2.58
C	2.58	a	15	2.19
a	2.19	B	12	1.31
F	1.83	d	35	2.96
E	1.61	E	13	1.61
B	1.31	F	26	1.83
G	0.98	g	3	0.98

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

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



179

