



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

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

Br	: 2,96
S	: 2,58
P	: 2,19
Fe	: 1,83
Al	: 1,61
Mg	: 1,31
Li	: 0,98

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

- a. CO₂
- b. NaCl
- c. SO₂
- d. KBr

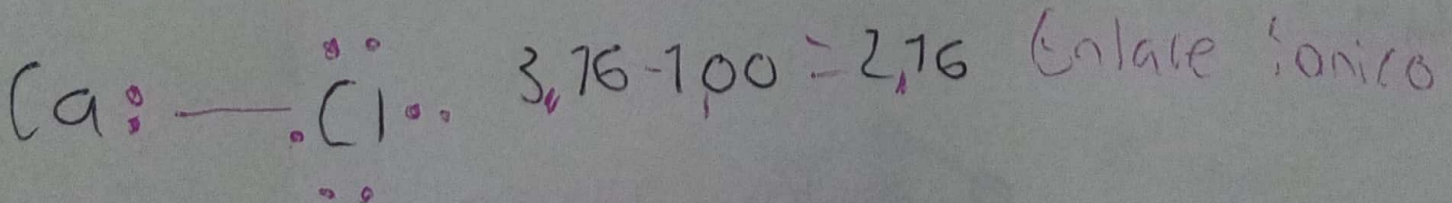
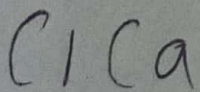
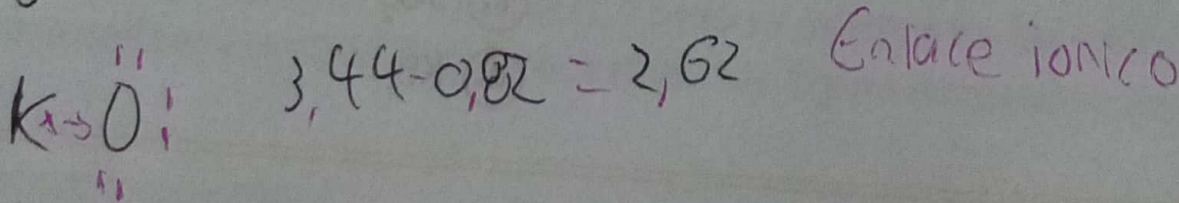
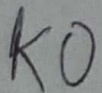
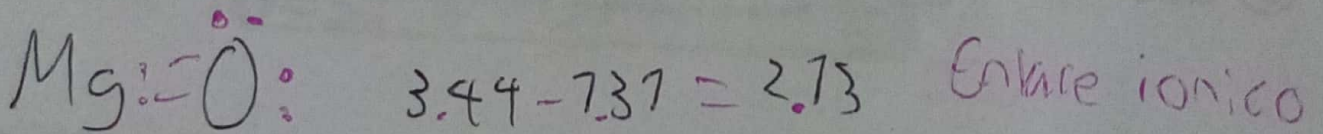
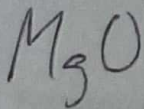
CO₂ $3,44 - 2,55 = 0,89$ Covalente Polar

NaCl $3,16 - 0,96 = 2,20$ Enlace iónico

SO₂ $3,44 - 0,96 = 2,48$ Covalente Polar

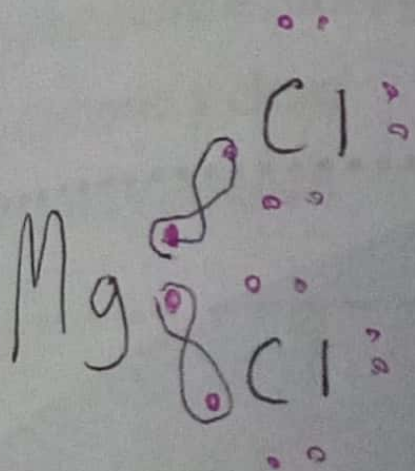
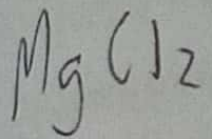
3 Teniendo en cuenta que el enlace iónico o electrovalente se forma con elementos muy electronegativos y elementos muy electropositivos, indica si es posible este tipo de enlace para los siguientes pares de elementos y esquematiza cada uno:

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



Esquematiza el enlace

cloruro de magnesio ($MgCl_2$) ¿A qué clase de enlace pertenece?



$$3,76 - 1,31 = 2,45 \quad \text{Enlace iónico}$$