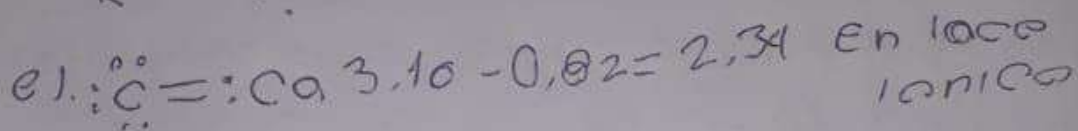
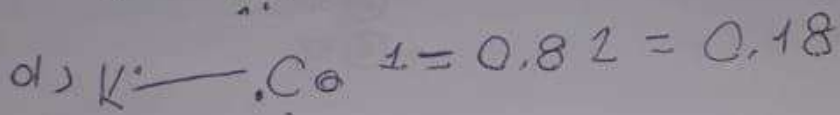
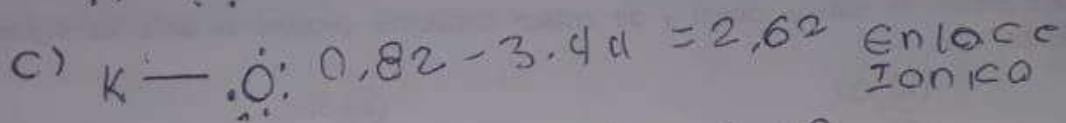
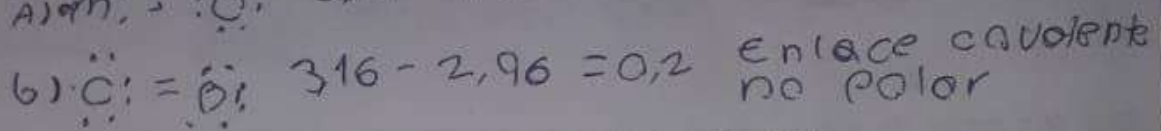
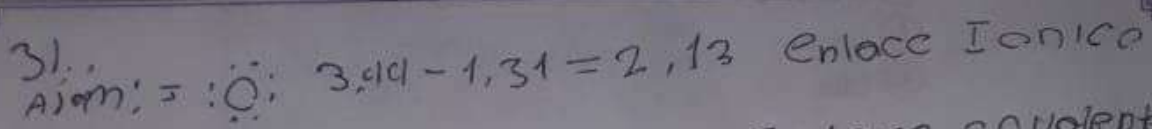


3) Teniendo en cuenta que el enlace iónico o electrovalente se forma con elementos muy electronegativos y elementos muy electropositivos, indica si es posible este tipo de enlace entre los siguientes pares de elementos y esquematiza cada uno:

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



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

=====	bromo: 2,96
=====	azufre: 2,58
=====	fosforo: 2,19
=====	hierro: 1,83
=====	Aluminio: 1,61
=====	Magnesio: 1,31
=====	litio: 0,98

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


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

$CO_2 = 3,44 - 2,55 = 0,89$ covalente polar
 $NaCl = 3,16 - 0,93 = 2,23$ Ionica
 $SO_2 = 3,44 - 2,58 = 0,86$ covalente polar
 $KBr = 2,04 - 0,82 = 1,22$ covalente polar
 covalente polar = 75%
 ionico = 25%

... ..

...

11



No Value

...

...

...

...

...