

APRENDE EN CASA PERIODO 1

QUIMICA - MODULO

PRESENTADO POR

EIMY STEFANY NIÑO SÁNCHEZ

PRESENTADO A

DIANA BUITRAGO

COLEGIO PARROQUIAL SANTO "CURA DE ARS"

GRADO OCTAVO

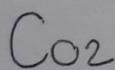
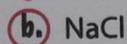
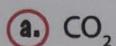
2021

Actividad

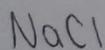
1 Ordena los siguientes elementos según su electronegatividad de mayor a menor.

| | | |
|-------------|------|------|
| a. Fósforo | 2.19 | 2.96 |
| b. Magnesio | 1.31 | 2.58 |
| c. Azufre | 2.58 | 2.19 |
| d. Bromo | 2.96 | 1.83 |
| e. Aluminio | 1.61 | 1.61 |
| f. Hierro | 1.83 | 1.31 |
| g. Litio | 0.98 | 0.98 |

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



$3.44 - 2.55 (0.89)$ Covalente polar



$3.16 - 0.98 (2.18)$ Iónico

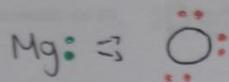


$3.44 - 2.58 (0.86)$ Covalente polar

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 entre los siguientes pares de elementos y esquematiza cada uno:

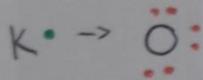
- a. Magnesio y oxígeno.
- b. Cloro y bromo.
- c. Potasio y oxígeno.
- d. Potasio y calcio.
- e. Cloro y calcio.

Mgo (Magnesio y Oxígeno)



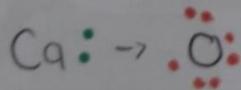
(2.13)
Iónico

Ko (potasio y oxígeno)



(2.62)
Iónico

Clca (cloro y calcio)



(2.16)
Iónico