



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
1,97
2,32
2,96
1,61
1,83
0,98

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

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

CO_2

$$\frac{344}{222} \frac{072}{079}$$

Enlace covalente

NaCl

$$\frac{376}{220} \frac{096}{220}$$

Enlace iónico

SO_2

$$\frac{344}{258} \frac{080}{258}$$

covalente polar

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.

