

Solución modulo

$$1 \text{ Bromo} = 2.96$$

$$\text{Azufre} = 2.58$$

$$\text{Fósforo} = 2.19$$

$$\text{Hierro} = 1.83$$

$$\text{Aluminio} = 1.61$$

$$\text{Magnesio} = 1.31$$

$$\text{Litio} = 0.98$$

1

$$a) \text{CO}_2 = 3.44 - 2.55 = 0.89 \text{ Covalente polar}$$

$$b) \text{NaCl} = 3.16 - 0.93 = 2.23 \text{ Ionico}$$

$$c) \text{SO} = 3.44 - 2.58 = 0.86 \text{ Covalente polar}$$

$$d) \text{IB} = 2.04 - 0.82 = 1.22 \text{ Covalente polar}$$

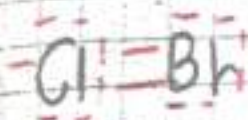
Covalente polar = 75%

Ionico = 25%

3



$$3,99 - 1,31 = 2,68 \quad \text{Enlace iónico}$$



$$3,16 - 2,96 = 0,2 \quad \text{Enlace covalente no polar}$$



$$0,82 - 3,99 = 2,62 \quad \text{Enlace iónico}$$

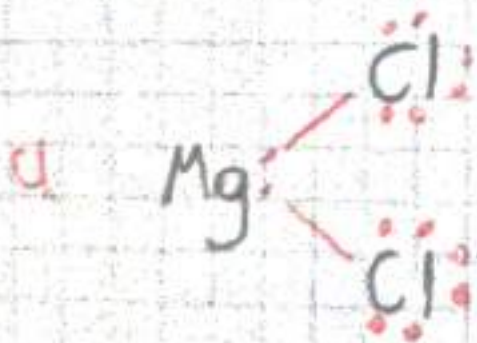


$1 - 0,82 = 0,18$

Enlace covalente no polar



$3,16 - 0,82 = 2,34$ - Enlace iónico



No polar