

ACTIVIDAD N°1. SOLUCIONARIO

1º) a) COMPUESTOS IÓNICOS → IONES → CATION (+)
→ ANION (-).

COMPUESTOS COVALENTES → ÁTOMOS

b) VER DEFINICIÓN → (ppt ENTREGADO).

c) MOLECULAS POLARES → DONDE LA DIFERENCIA DE ELECTRONEGATIVIDAD (ΔE) ENTRE LOS ÁTOMOS QUE FORMAN LA MOLECULA, ESTA ENTRE (0,4 - 1,7).

$$\underline{EJ.} = HCl, H_2O \rightarrow \Delta E = E_O - E_H = 3,44 - 2,10 = \boxed{1,34}$$

$$\rightarrow \Delta E = E_{Cl} - E_H = 3,16 - 2,10 = \boxed{1,06}$$

d) -

e) REDES METÁLICAS

f) -

2º) a) • (Primera), b) • (Tercera), c) • (Primera).

3º) $E_f = ClNa$.

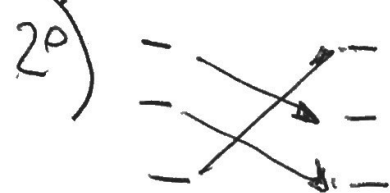
4º) $ClNa \rightarrow$ compuesto iónico

$$\Delta E = E_{Cl} - E_{Na} = 3,16 - 0,93 = \boxed{2,23 = \Delta E} \rightarrow \text{iónica}$$

$Cl \rightarrow$ no metal / $Na \rightarrow$ metal

ACTIVIDAD N°2 - SOLUCIONARIO

1º) VER TEORÍA (DEFINICIÓN) → (PPT ENTREGADO)



3º) a) iónica, b) covalente, c) covalente

4º) -d, -a, -a, -c, -a, -d,

5º) a) F. b) porque $\Delta E = E_F - E_H = 3,98 - 2,10 = 1,88$.

↓
SE CONSIDERA POLAR?

6º) A, B, B, A, A, B, A

7º) —

8º) SI, SI, NO, SI, NO, NO, NO, SI, SI,

ACTIVIDADES DE APLICACIÓN

1º) a) iónico, b) —.

$$2º) \Delta E_{HCl} = E_{Cl} - E_H = 3,16 - 2,10 = 1,06$$

$$\Delta E_{NH_3} = E_N - E_H = 3,04 - 2,10 = 0,94$$

$$\Delta E_{AlCl_3} = E_{Cl} - E_{Al} = 3,16 - 1,61 = 1,55$$

$$\Delta E_{LiF} = E_F - E_{Li} = 3,98 - 0,98 = 3,00$$

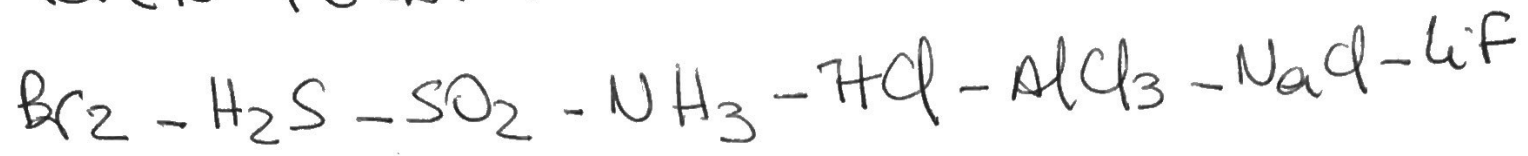
$$\Delta E = E_{Br} - E_{Br} = 0$$

$$\Delta E_{SO_2} = E_O - E_S = 3,44 - 2,58 = 0,86$$

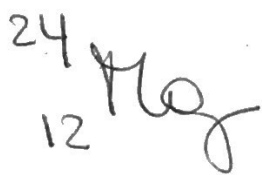
$$\Delta E_{H_2S} = E_S - E_H = 2,58 - 2,10 = 0,48.$$

$$\Delta E_{HCl} = E_{Cl} - E_{Ne} = 3,16 - 0,93 = 2,23.$$

ORDEN POLARIDAD CRECIENTE \rightarrow



3º) $62.P3 \rightarrow Mg = \text{MAGNESIO}$



a) 12, b) 13, c) -, d) Metal.

e) (-), f) CATION, g) IÓNICA

h) -, i) -

4º) a) IÓNICAS = CLORURO DE SODIO, CARBONATO DE SODIO, SULFURO DE POTASIO

MOLECULARES = AGUA, NASTAUENO, YODO, GASES SA, DIOXIDO DE SILICIO, AMONIACO,

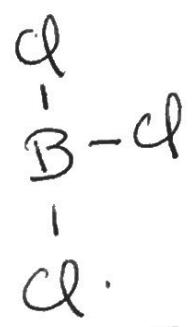
METÁLICAS = GRAPITO, COBRE, CMC.

ACTIVIDAD N°3 - SOLUCIONARIO.

2º) TEORIA.

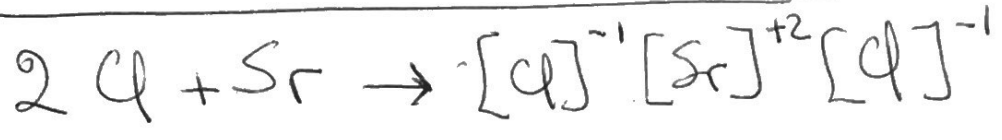
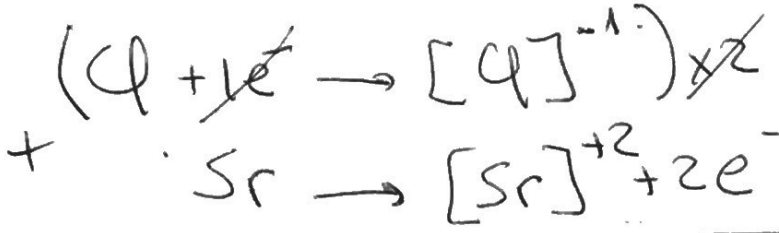
3º) a) $BCl_3 \rightarrow$ COVALENTE

b) $SrCl_2 \rightarrow$ IÓNICO



$$\Delta E = E_A - E_B = 3,16 - 2,04$$

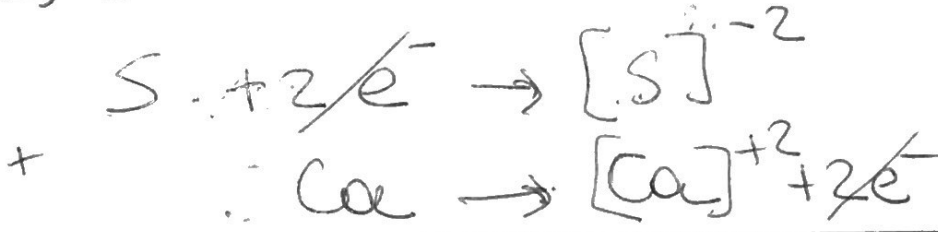
$$\Delta E = 1,12$$



$$\Delta E = E_{Cl} - E_{Sr} = 3,16 - 0,95 = 2,21 \Delta E \rightarrow \text{iónico}$$

c) \rightarrow COVALENTE

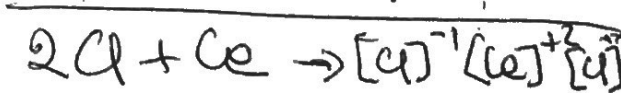
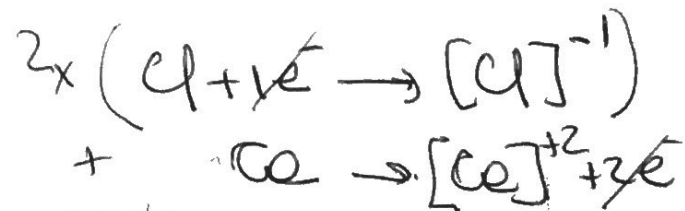
d) \rightarrow IÓNICO



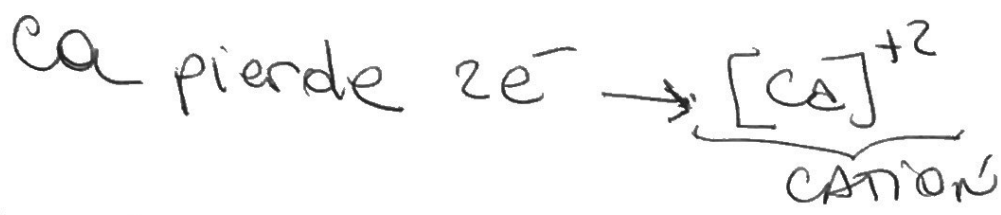
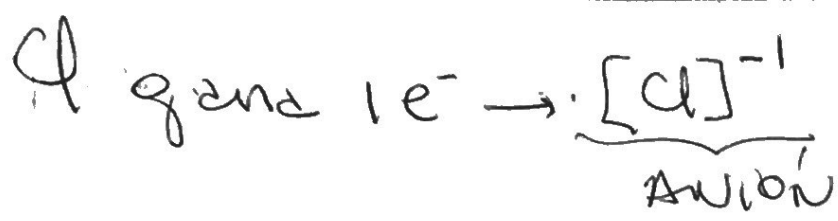
$$\Delta E = E_S - E_{Ca} = 2,58 - 1,00 = 1,58 \rightarrow \text{iónico}$$

4º) -

5º) a) $CaCl_2 \rightarrow$ IÓNICO

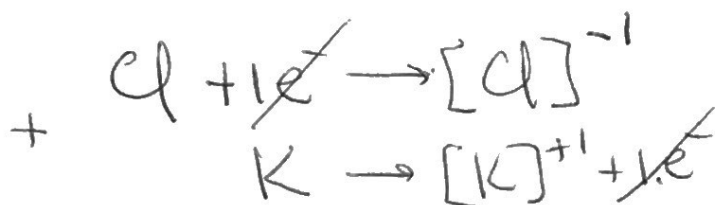


6º)



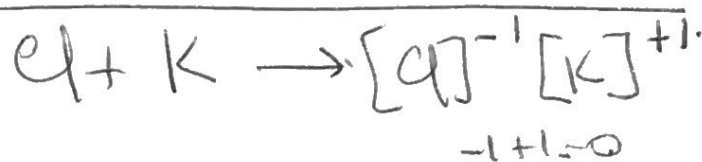
b) iónes

c) iónes KCl



Cl gana $1e^- \rightarrow \text{ANION}$

K pierde $1e^- \rightarrow \text{CATION}$



7º) CCl_4 $\Delta E = E_{Cl} - E_C = 3,16 - 2,55 = \underline{\underline{0,61}}$

H_2O $\Delta E = E_O - E_H = 3,44 - 2,10 = \underline{\underline{1,34}}$

$$\Delta E \begin{cases} 0 - 0,4 \rightarrow \text{APOLAR} \\ 0,4 - 1,7 \rightarrow \text{POLAR} \\ > 1,7 \rightarrow \text{IÓNES} \end{cases}$$

8º) a) iónes, b) COVALENTE, c) iónes, d) COVALENTE

ACTIVIDAD Nº4 - SOLUCIONARIO

1º) a, d

3º) E, C, G, B, D, F

7º) a) COVALENTE SIMPLE (-)

b) COVALENTE TRIPLE (\equiv)

c) IÓNICO $\begin{matrix} \rightarrow [E]^{-1} \\ \downarrow [W]^{+1} \end{matrix}$

d) IÓNICO $\begin{matrix} \rightarrow [S]^{-1} \\ \downarrow [Ba]^{+2} \end{matrix}$

e) COVALENTE DOBLE ($=$)

8º) -

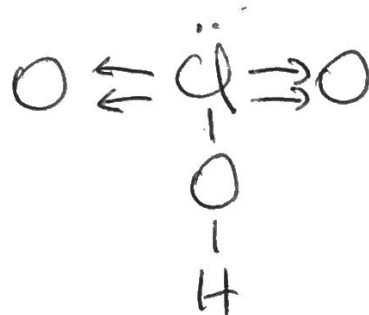
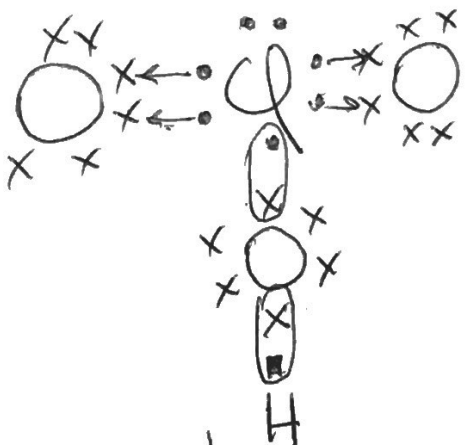
9º) -

10º) -

11º) a) IÓNICO, b) IÓNICO, c) COVALENTE, d) IÓNICO

12º) a) NO POLAR, b) POLAR, c) NO POLAR, d) POLAR
e) NO POLAR

16º) a) $Cl \rightarrow 7e^{-}$, $O \rightarrow 6e^{-}$, $H \rightarrow 1e^{-}$

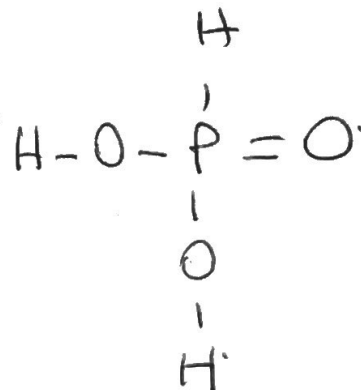
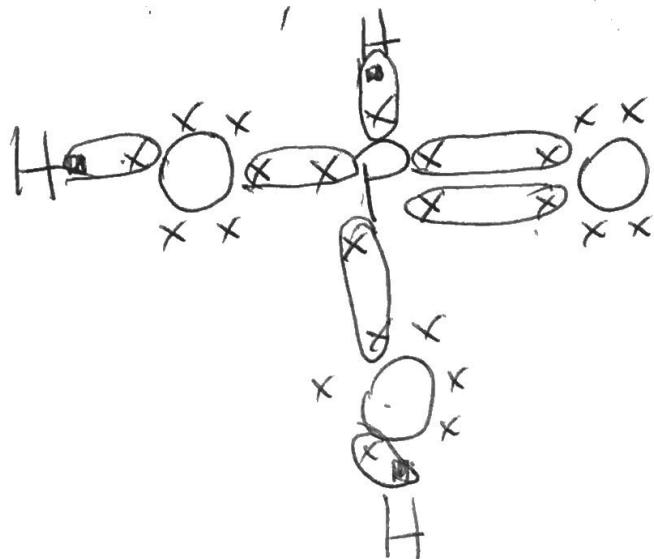


COVALENTE / COVALENTE DATIVO

b) C carbono \rightarrow COVALENTE

c) H_3PO_3

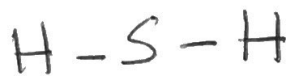
$\text{H} \rightarrow 1e^-$, $\text{P} \rightarrow 5e^-$, $\text{O} \rightarrow 6e^-$



COVALENTE

d) CaO \rightarrow IÓNICO

e) H_2S \rightarrow COVALENTE



$$\Delta E = E_S - E_H$$

$$= 2,58 - 2,10$$

$$\Delta E = 0,48 \text{ COVALENTE}$$

APOLAR