

Las cargas son iguales

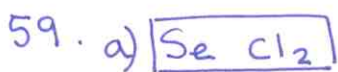
El I > Br y el Cs > Na; Por lo que  $r_{Cs-I} > r_{Na-Br}$   
y la Ur del NaBr es mayor



Las cargas del Na O son mayores que las del Na I

El I > O  $\rightarrow r_{Na-I} > r_{Na-O}$

Por lo que Ur del Na<sub>2</sub>O es mayor



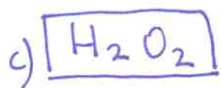
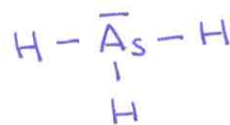
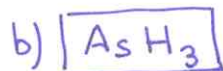
Se : 6

2 Cl : 7 x 2

Nte : 20

Nee : 4

Nes : 16



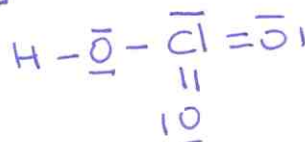
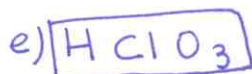
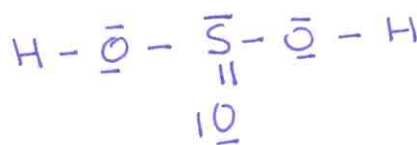
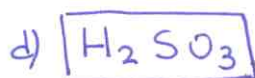
2H : 2 x 1

2O : 2 x 6

Nte : 14

Nee : 6

Nes : 8



B : 3

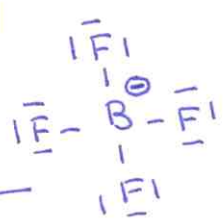
4F : 7 x 4

⊖ : 1

Nte : 32

Nee : 8

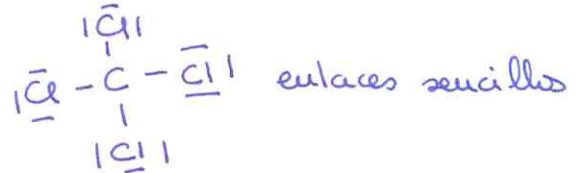
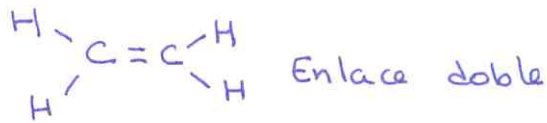
Nes : 24



60.-  $|\bar{F}-\bar{F}|$  Enlaces sencillos

$H-\bar{S}-H$  enlaces sencillos

$|\bar{S}=\bar{C}=\bar{S}|$  Enlaces dobles

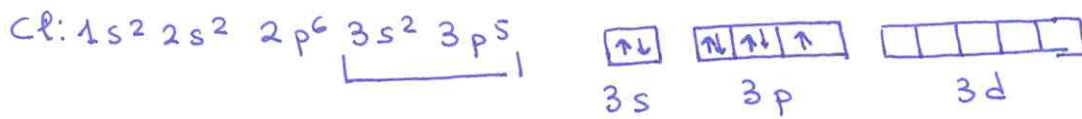


$H-C\equiv C-H$  Enlace triple



61.- la covalencia o valencia covalente es el nº de enlaces covalentes que forma, que depende del nº de  $e^-$  que tiene desapareados o que puede desaparearse

$ClF_5$  el Cl tiene covalencia 5

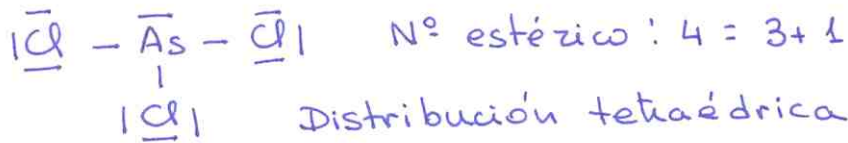


Como tiene orbitales d puede promocionar  $2e^-$  de los orb. p a los d



Todavía podría desaparecer  $2e^-$  más  $\begin{array}{|c|c|c|c|c|} \hline \uparrow & \uparrow & \uparrow & \uparrow & \\ \hline \end{array}$   $\begin{array}{|c|c|c|c|c|} \hline \uparrow & \uparrow & \uparrow & & \\ \hline \end{array}$  Covalencia 7

62.-  $AsCl_3$



As: 5

Distribución tetraédrica

$3Cl: 7 \times 3$

Geometría piramidal trigonal

Nre: 26

Ne: 6

Nes: 20

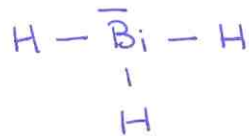
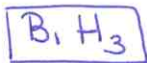


$CS_2$

$|\bar{S}=\bar{C}=\bar{S}|$  N° esteérico  $2 = 2 + 0$

Distribución: lineal

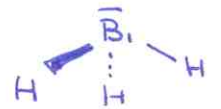
Geometría: lineal



$$\text{N}^\circ \text{ est\u00e9rico} : 4 = 3 + 1$$

Distribuci\u00f3n : tetra\u00e9drica

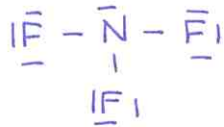
Geometr\u00eda : piramidal trigonal



$$\text{N}^\circ \text{ est\u00e9rico} : 2 = 2 + 0$$

Distribuci\u00f3n : lineal

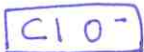
Geometr\u00eda : lineal



$$\text{N}^\circ \text{ est\u00e9rico} : 4 = 3 + 1$$

Distribuci\u00f3n : tetra\u00e9drica

Geometr\u00eda : piramidal trigonal



$$\text{N}^\circ \text{ est\u00e9rico del Cl} : 4 = 1 + 3$$

Geometr\u00eda : lineal

Cl : 7

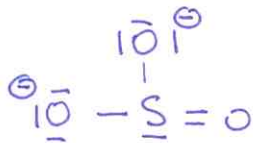
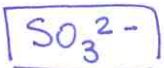
O : 6

\u2296 : 1

Nre : 14

Nee : 2

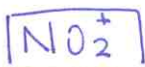
Nes : 12



$$\text{N}^\circ \text{ est\u00e9rico} : 4 = 3 + 1$$

Distribuci\u00f3n : tetra\u00e9drica

Geometr\u00eda : piramidal trigonal



N : 5

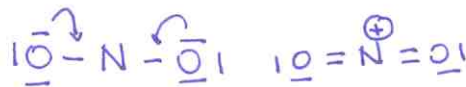
2 O : 6 x 2

\u2296 : -1

Nre : 16

Nee : 4

Nes : 12



$$\text{N}^\circ \text{ est\u00e9rico} : 2 = 2 + 0$$

Distribuci\u00f3n : lineal

Geometr\u00eda : lineal

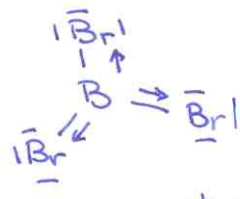
65.- El caracter iónico aumenta al aumentar la diferencia de electronegatividad de los elementos que lo forman

CaO MgO El Mg es más electronegativo que el Ca por tanto la diferencia de electronegatividad es menor en el MgO y tiene mayor caracter iónico el CaO

MgO MgS El O es más electronegativo que el S por lo que el MgO tiene mayor caracter iónico

CaO CaS El O es más electronegativo que el S y el CaO presenta mayor caracter iónico

CaS MgS El Mg es más electronegativo por lo que la diferencia de electronegatividad es menor en el MgS que en el CaS y tiene mayor carácter iónico el CaS.

66. La geometría del  $\text{BBr}_3$  es  es  $\text{BBr}_3$  es simétrica por lo que los dipolos se anulan  $\vec{\mu} = 0$

68.- Covalentes puros:  $\text{F}_2$

Predominantemente covalentes:  $\text{ClF}$   $\text{H}_2\text{S}$   $\text{PH}_3$   $\text{SiH}_4$

Predominantemente iónico:  $\text{NaCl}$   $\text{CsF}$

El enlace con mayor carácter iónico:  $\text{CsF}$