

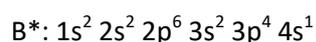
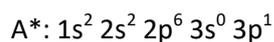
AUTOEVALUACIÓN

1-

a.

Especie	Configuración electrónica	Notación de Lewis
${}_{11}^{23}A$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$	A^\bullet
${}_{11}^{23}A^+$	$1s^2 2s^2 2p^6$	A^+
${}_{17}^{35}B$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$	$\cdot\ddot{B}\cdot$
${}_{17}^{35}B^-$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$	$[\ddot{B}]^-$

b.



c.

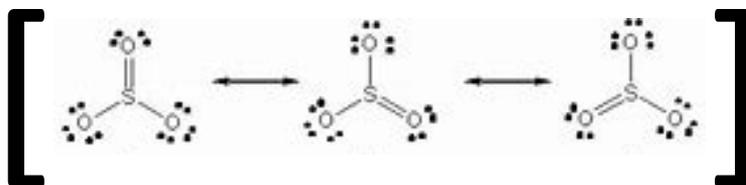
A es un metal (P:3 G:1) y B es un no metal (P:3 G:17). Como están en el mismo periodo, podemos concluir que A tiene mayor radio atómico y B es más electronegativo.

d.

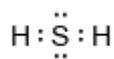
A y B pueden formar un enlace iónico. La estructura de Lewis es: $A^+ ; [\ddot{B}]^-$

2-

a.



b.



Geometría molecular: Angular

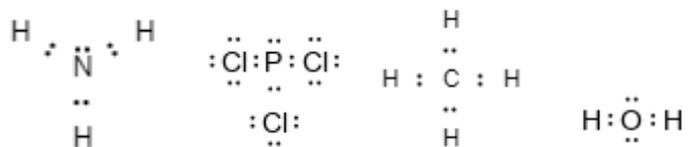
Hibridación: sp^3

c.

El sulfuro de hidrógeno es un compuesto polar y el tipo de interacción con el agua es dipolo-dipolo. Cuando se disuelve en agua forma ácido sulfhídrico.

3-

a.



b. y c.

Compuesto	Geometría molecular	Hibridación átomo central
NH ₃	Pirámide de base trigonal	sp ³
PCl ₃	Pirámide de base trigonal	sp ³
CH ₄	Tetraédrica	sp ³
H ₂ O	Angular	sp ³