

Juego

I Parte

~Escoge la mejor respuesta.

1- Ideo la estructura de Lewis

- A) Gilbert Lewis B) Walther Kossel

2- Se cumple la regla del octeto

- A) La última capa es de 8 electrones B) La última capa es de 6 electrones

3- Se cumple la regla del dueto

- A) Se completa la última capa con 5 electrones. B) Se completa la última con 2 electrones.

4- Tienen una disposición electrónica muy estable

- A) Alcalinos B) Halógenos C) Gases nobles

5- Los pares de electrones de Valencia de no enlace se representan por medio de

- A) Líneas. B) letras C) Puntos

6- Los pares de electrones de Valencia de enlace se representan por medio de

- A) Letras B) Líneas. C) Puntos

7 Estructura de Lewis para el ICl

- A) $\ddot{\text{I}}-\text{C}:$ B) $:\ddot{\text{I}}-\ddot{\text{C}}:$ C) $:\ddot{\text{I}}-\ddot{\text{C}}:$

8 Fórmula de estructura $\text{H}-\ddot{\text{S}}-\text{H}$

- A) H_2S B) HS C) SH_2

II parte: Relaciona la columna.

1-Última Capa de 8 electrones

2-Puntos

3-Última capa de 2 electrones

4-Líneas

5- H₂S

6-Gilbert Lewis

7- $\text{:}\ddot{\text{I}}\text{-}\ddot{\text{Cl}}\text{:}$

8- Gases nobles

Disposición electrónica estable

ICI

Idea la estructura de Lewis

Electrones de Valencia de no enlace

Regla del dueto

$\text{H}\ddot{\text{S}}\text{H}$

electrones de Valencia de enlace

Regla del octeto

III Parte

*Coloca el cuadrante en el espacio donde corresponda.

H₂O



H



I PF₃



N



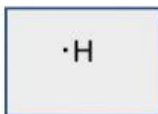
CH₄



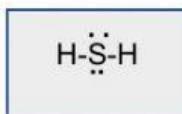
H₂S



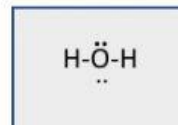
$\cdot\text{H}$



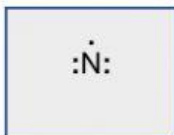
$\text{H}\ddot{\text{S}}\text{H}$



$\text{H}\ddot{\text{O}}\text{H}$



$\cdot\ddot{\text{N}}\text{:}$



$\text{:}\ddot{\text{F}}\text{-}\ddot{\text{P}}\text{-}\ddot{\text{F}}\text{:}$
|
 $\ddot{\text{F}}$



H
|
H-C-H
|
H

