Enlace Covalente



1. Escoja la opción correcta.

1.1 **El enlace covalente se forma entre:**

a. Dos no metales
b. Metal y no metal
c. Entre dos metales

Opción correcta:

1.2 **Un enlace covalente se produce cuando:**

a. Comparten electrones
b. Cede su electrón
c. Se mantienen unidos entre sus átomos

Opción correcta:

1.3 **La electronegatividad es:**

a. Medida de la capacidad de un átomo para atraer electrones en un enlace químico.
b. Capacidad de un átomo para ionizarse y formar iones positivos.
c. Es la cantidad de energía necesaria para romper un enlace covalente

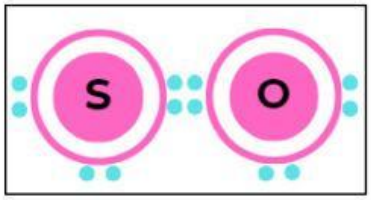
Opción correcta:

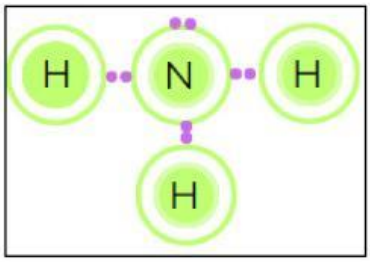
2. Conteste verdadero o falso al siguiente enunciado:

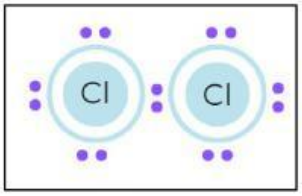
El enlace covalente se forma exclusivamente entre metales.

Verdadero | Falso

3. Identifique y una mediante una línea el tipo de enlace al que corresponde







Enlace covalente triple

Enlace covalente simple

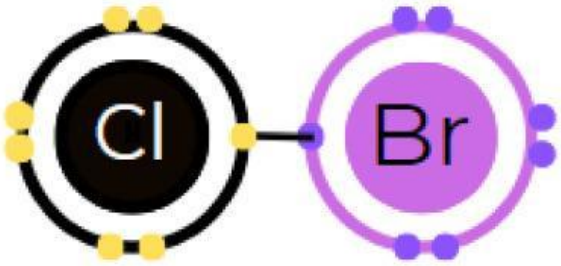
Enlace covalente doble

LIVEWORKSHEETS

4. Empareja cada término con su definición:

Compuesto covalente	**Enlace covalente polar**	**Enlace covalente No polar**
Se forma entre átomos con diferentes electronegatividades.	Se forma entre átomos con electronegatividades similares.	Formado por átomos que comparten electrones.

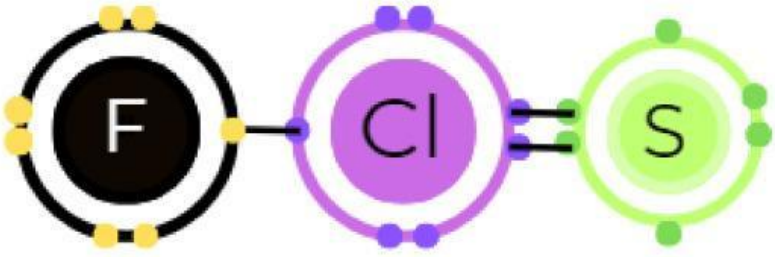
5. Visualice la imagen y complete según corresponda:



Electrones del Cloro
Electrones del Bromo

¿Cuántos electrones les faltan para cumplir con la regla del octeto?

¿Cuántos enlaces forman?
¿Cuántos electrones comparten?



Electrones del Flúor
Electrones del Cloro
Electrones del Azufre

¿ Cuántos enlaces forma el Flúor?
¿ Cuántos enlaces forma el cloro?
¿Cuántos enlaces forma el Azufre?

¿Cuántos electrones comparten?

LIVEWORKSHEETS