

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:

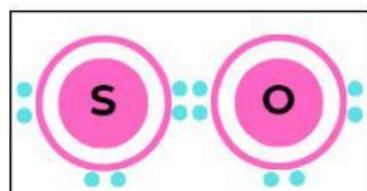
2. Conteste verdadero o falso al siguiente enunciado:

El enlace covalente se forma exclusivamente entre metales.

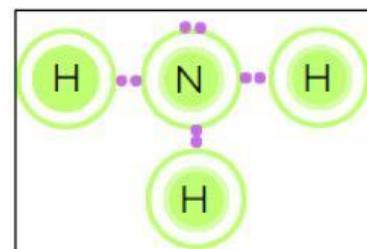
Verdadero

Falso

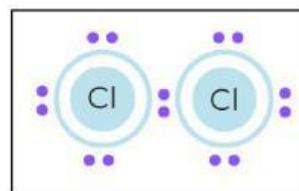
3. Identifique y una mediante una línea el tipo de enlace al que corresponde



Enlace covalente triple



Enlace covalente simple



Enlace covalente doble



4. Empareja cada término con su definición:

Compuesto covalente

Enlace covalente polar

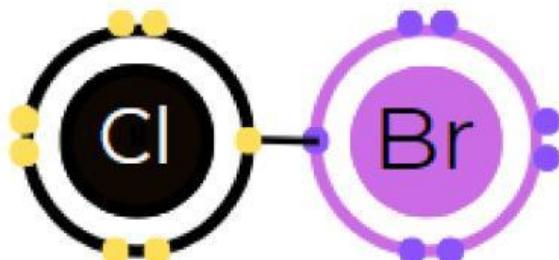
Enlace covalente No polar

Se forma entre átomos con diferentes electronegatividades.

Se forma entre átomos con electronegatividades similares.

Formado por átomos que comparten electrones.

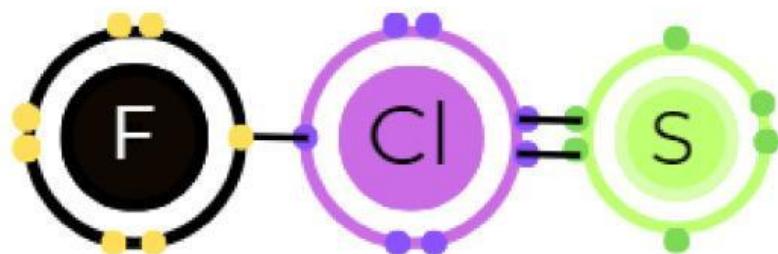
5. Visualice la imagen y complete según corresponda:



Yellow dot = Electrones del Cloro
Purple dot = Electrones del Bromo

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

¿Cuántos enlaces forman?
¿Cuántos electrones comparten?



Yellow dot = Electrones del Flúor
Purple dot = Electrones del Cloro
Red dot = Electrones del Azufre

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

¿Cuántos electrones comparten?