



Marque con X en mayúscula.  
Este punto tiene un valor de 1.5

1. Los valores de electronegatividad para ciertos elementos se muestran a continuación:

$$\text{Na} = 0.9 ; \text{Cu} = 1.9 ; \text{Br} = 2.8 ; \text{S} = 2.5 ; \text{O} = 3.5$$

Teniendo en cuenta que a mayor diferencia de electronegatividad mayor será el porcentaje de enlace iónico y a menor diferencia de electronegatividad mayor será el porcentaje de enlace covalente, la pareja de elementos cuya unión tendría mayor carácter iónico es:

- B. Cu-O
- C. Na-Br
- D. Cu-S
- E. Na-O

Este punto tiene un valor de 1.5

2. La representación de Lewis que mejor corresponde al nitrógeno, N<sub>2</sub>, ubicado en el grupo VA de la tabla periódica, es:

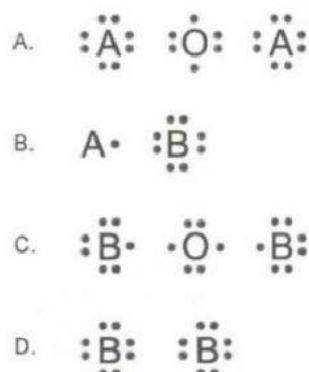


Este punto tiene un valor de 1.5

3. Enlace en el que se comparten dos pares de electrones.
- a. Enlace covalente doble
  - b. Enlace covalente simple
  - c. Enlace covalente triple
  - d. Enlace apolar

Este punto tiene un valor de 1.5

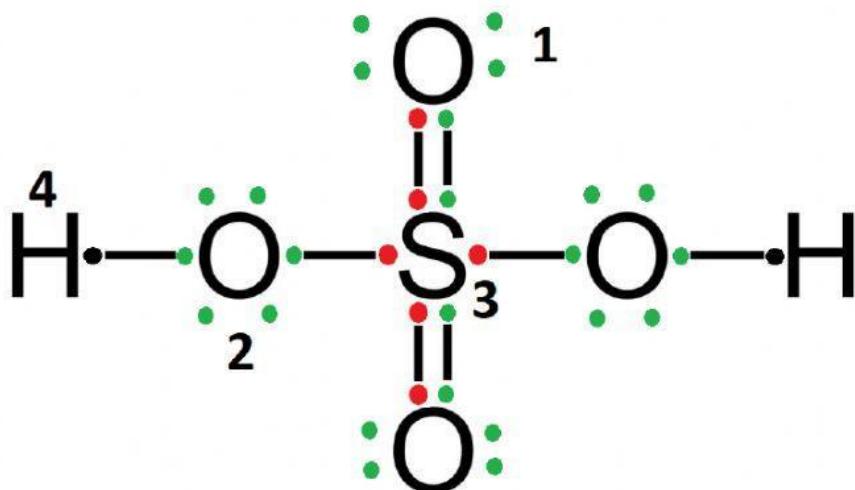
4. Las estructuras de Lewis que representan la formación de una sustancia al combinarse A y B entre sí o con el oxígeno en forma correcta es:





Este punto tiene un valor de 4.0

5. En la siguiente molécula un estudiante no sabe cómo:
- Explicar los átomos A. 1,2,3 y 4, Forman la estructura de Lewis (Por qué).
  - A que le llamamos regla del octeto y en cuales se cumple y que es lo que se busca al aplicar esta ley.
  - ¿Qué tipos de enlaces poseen esos átomos?



Nota: Utilice el lenguaje de la Química.

Escriba aquí su respuesta de manera organizada

El éxito no es permanente y la derrota no es fatal; lo que cuenta es el coraje para continuar.

