

	V.J.E COLEGIO EUCARÍSTICO DE SANTA TERESA SOY EUCARÍSTICO MERCEDARIO MI SELLO: ES LA EXCELENCIA EN EL COMPARTIR GUÍA DE TRABAJO	Versión 03
		Código GAR- 38
		Fecha 1- 03 - 18

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:

Na= 0,9 ; Cu= 1,9; Br= 2,8; S= 2,5 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, N₂, ubicado en el grupo VA de la tabla periódica, es:



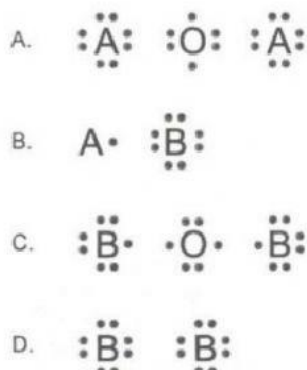
Este punto tiene un valor de 1.5

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

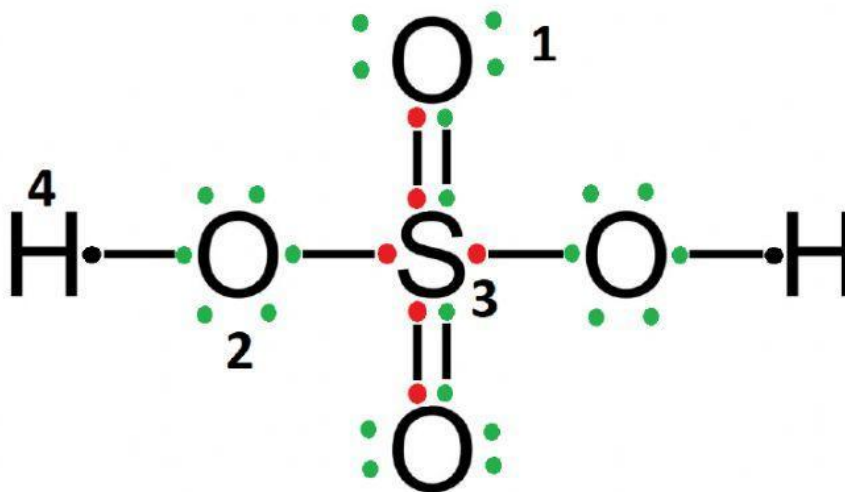
4. Las estructuras de Lewis que representan la formación de una sustancia al combinarse A y B entre sí o con el oxígeno en forma correcta es:





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.

