

Ejercicios Desarrollados: Enlaces Químicos II

➤ Ejercicio 1

El enlace que mantiene unidos a dos o más átomos no metálicos es:

- a.- Enlace metálico
- b.- Puente de hidrógeno
- c.- Enlace Covalente
- d.- Fuerzas intermoleculares
- e.- Enlace Iónico

➤ Ejercicio 2

En la molécula de Cl₂, molécula monoatómico, el enlace que mantiene unidos a los átomos de cloro es:

EN Cl: 3,16

- a.- Enlace Metálico
- b.- Enlace iónico
- c.- Enlace dativo
- d.- Enlace covalente
- e.- Enlace apolar

➤ Ejercicio 3

La electronegatividad del hidrógeno es 2,2 y la del oxígeno es 3,4, indique que tipo de enlace une a estos elementos en la molécula de agua:

- a.- Enlace Metálico
- b.- Enlace iónico
- c.- Enlace Covalente polar
- d.- Enlace covalente apolar
- e.- Enlace puente de hidrógeno

Solución

- 1) c.- Enlace Covalente**
- 2) d.- Enlace Covalente**
- 3) c.- Enlace Covalente Polar**