

Ejercicios Desarrollados: Enlaces Químicos I

➤ Ejercicio 1

La fuerza que mantiene unidos a dos o más átomos para formar nuevas sustancias recibe el nombre de:

- a.- Fuerzas electrostáticas
- b.- Puente de hidrógeno
- c.- Enlace Químico
- d.- Fuerzas intermoleculares
- e.- Enlace orgánico

➤ Ejercicio 2

La diferencia de electronegatividad entre el Litio y el Bromo al formar la molécula LiBr, es de 1,98. ¿Qué tipo de enlace los mantiene unido?

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

➤ Ejercicio 3

“Se define como un enlace de tipo deslocalizados, los átomos están sumergidos en un mar de electrones”. La definición corresponde a:

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



Solución

- 1) c.- Enlace Químico**
- 2) b.- Enlace iónico**
- 3) c.- Enlace Metálico**