

# ENLACES QUIMICOS

1.- Escriba una (V) si es verdadero o una (F) si es falso a la siguiente definición:

a) Es el conjunto de fuerzas que mantiene unidos a los átomos, iones y moléculas cuando forman distintas agrupaciones estables.

b) Para tener mayor estabilidad, los átomos tienden a ocupar su nivel de energía más externo con 7 electrones.

2.- Enlace con una línea el tipo de enlace con su definición:

ENLACE IONICO

Consisten en la unión de dos átomos que comparten uno o más pares de electrones.

ENLACE COVALENTE

Los iones son átomos o grupos de átomos que poseen carga positiva o negativa por haber cedido o adquirido electrones

3.- Ponga una X en la respuesta correcta sobre la electronegatividad de los enlaces:

$$\text{KCl} = 3,0 - 0,8 = 2,2$$

$$0,8 - 0,7 = 0,1$$

$$3,0 - 1,1 = 1,9$$

$$\text{CaF} = 4,0 - 0,8 = 3,2$$

$$4,0 - 1,0 = 3,0$$

$$4,0 - 1,1 = 2,9$$

$$\text{LiB} = 2,0 - 0,8 = 1,2$$

$$2,0 - 0,7 = 1,3$$

$$2,0 - 1,0 = 1,0$$

4.- Según su electronegatividad de los enlaces descritos arriba, señale la respuesta correcta si es enlace covalente o enlace iónico:

KCl

CaF

LiB