

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 mas 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:

KCl = $3,0 - 0,8 = 2,2$ $0,8 - 0,7 = 0,1$ $3,0 - 1,1 = 1,9$

CaF = $4,0 - 0,8 = 3,2$ $4,0 - 1,0 = 3,0$ $4,0 - 1,1 = 2,9$

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