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 enrgia 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** ☐

LIVEWORKSHEETS