

Tema: Electronegatividad

Electronegatividad

H																	He				
2,1																					
Li	Be															B	C	N	O	F	Ne
1,0	1,6															2,0	2,5	3,0	3,5	4,0	
Na	Mg															Al	Si	P	S	Cl	Ar
0,9	1,2															1,5	1,8	2,1	2,5	3,0	
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr				
0,8	1,0	1,3	1,5	1,6	1,6	1,5	1,8	1,9	1,9	1,9	1,6	1,6	1,8	2,0	2,4	2,8					
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe				
0,8	1,0	1,2	1,4	1,6	1,8	1,9	2,2	2,2	2,2	1,9	1,7	1,7	1,8	1,9	2,1	2,5					
Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn				
0,7	0,9	1,0	1,3	1,5	1,7	1,9	2,2	2,2	2,2	2,4	1,9	1,8	1,9	1,9	2,0	2,1					

Instrucciones: Con el uso de la tabla de electronegatividad.

BAJO

MEDIO

ALTO

Calcular la diferencia de electronegatividad que existe en las siguientes moléculas.

Mg—F del MgF_2	S—O del SO_2	H—I del HI
C—H, y O—H del $\text{CH}_3\text{-OH}$	K—O del K_2O	C—S del CS_2

1.- Mg - F _____

tipo de enlace _____

2.- S - O _____

tipo de enlace _____

3.- H-I _____

tipo de enlace _____

4.- C-H _____

tipo de enlace _____

5.- K-O _____

tipo de enlace _____

6.- C-S _____

tipo de enlace _____

Ordenar las moléculas de menor a mayor electronegatividad

1.- _____

2.- _____

3.- _____

4.- _____

5.- _____

6. _____

C-S del CS₂Mg-F del MgF_2

K-O del K_2O

S-O del SO_2

H - Cl del HCl

H-I del HI

Contesta las siguientes preguntas

1.- La siguiente definición de electronegatividad la propuso: _____

"A la medida de la capacidad que tiene el átomo de una molécula, para atraer los electrones de otro átomo con el que se está enlazando le dio el nombre de electronegatividad".

2.- La siguiente definición de enlace químico la propuso: _____

“En todos los enlaces químicos se comparten electrones y que es la atracción de los núcleos positivos de ambos átomos por los electrones que están entre ellos, lo que los une”.