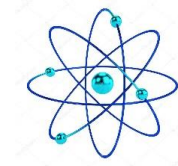


H 2.1																	He
Li 1.0	Be 1.5											B 2.0	C 2.5	N 3.0	O 3.5	F 4.0	Ne
Na 0.9	Mg 1.2											Al 1.5	Si 1.8	P 2.1	S 2.5	Cl 3.0	Ar
K 0.8	Ca 1.0	Sc 1.3	Ti 1.5	V 1.6	Cr 1.6	Mn 1.5	Fe 1.8	Co 1.9	Ni 1.8	Cu 1.9	Zn 1.6	Ga 1.6	Ge 1.8	As 2.0	Se 2.4	Br 2.8	Kr
Rb 0.8	Sr 1.0	Y 1.2	Zr 1.4	Nb 1.6	Mo 1.8	Tc 1.9	Ru 2.2	Rh 2.2	Pd 2.2	Ag 1.9	Cd 1.7	In 1.7	Sn 1.8	Sb 1.9	Te 2.1	I 2.5	Xe
Cs 0.7	Ba 0.9	Lu	Hf 1.3	Ta 1.5	W 1.7	Re 1.9	Os 2.2	Ir 2.2	Pt 2.2	Au 2.4	Hg 1.9	Tl 1.8	Pb 1.9	Bi 1.9	Po 2.0	At 2.2	Rn
Fr 0.7	Ra 0.9	Lr	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Uuu	Uub	Uut	Uuq	Uup	Uuh	Uus	Uuo

Tabla de valores de electronegatividad, según Pauling.

1. ¿Cuál es el elemento más electronegativo? \_\_\_\_\_, ¿cuál es su valor? \_\_\_\_\_
2. ¿cuál es el elemento menos electronegativo y cuál es su valor? \_\_\_\_\_.
3. Escribe la diferencia numérica entre estos dos elementos: \_\_\_\_\_.
4. ¿Cómo aumenta la electronegatividad en la Tabla Periódica? \_\_\_\_\_.
5. ¿En qué parte de la TP se agrupan los elementos más electronegativos? \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_.
6. ¿Dónde se localizan los elementos con valores más bajos de electronegatividad? \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_.



Escribe en la tabla de abajo, los rangos establecidos para determinar el tipo de enlace formado, según las diferencias de electronegatividad.

TIPO DE ENLACE	RANGO DE VALOR
IÓNICO	
COVALENTE PURO	
COVALENTE POLAR	

Completa la siguiente tabla, anotando en el espacio correspondiente, lo que se te pide. Consulta la tabla de rangos realizada en la actividad anterior.

FÓRMULA	NOMBRE DEL COMPUESTO	ESTRUCTURA DE LEWIS ENLACE	DIFERENCIA DE ELECTRONEGAT.	TIPO DE ENLACE FORMADO
H <sub>2</sub> O	Agua	$\begin{array}{c} \cdot\cdot \\ \text{H} \cdot\cdot \text{O} \cdot\cdot \text{H} \\ \cdot\cdot \end{array}$	H= 2.1    O= 3.5 EnO-EnH= 3.5-2.1=1.4	COVALENTE POLAR
NaCl				
N <sub>2</sub>				
H <sub>2</sub> S				
FeO				
LiF				
NO				
KBr				
SO <sub>2</sub>				