

**FUNDACION EDUCATIVA DE MONTELIBANO**  
**TALLER DE REFORZAMIENTO DE ENLACE QUIMICO**

NOMBRE		Fecha	9°
--------	--	-------	----

Dado los siguientes elementos indica su configuración electrónica y si tiene tendencia a ganar o perder electrones

Elemento	Configuración	Gana o pierde
Cl		
Rb		
Mg		
N		
Br		

2. indica que tipo de enlace cabe esperar entre las siguientes parejas de átomos

a. I y Mg	b. Ca y O	c. H y S	d. N y N	e. Li y F

3. Dados los siguientes elementos escribe los iones más probables

a. S	b. O	c. Ca	d. H	e. Be	f. Sr	g. N	h. F
------	------	-------	------	-------	-------	------	------

4. Los siguientes átomos están unidos mediante enlaces covalentes. Representa sus moléculas utilizando la estructura de Lewis.

$CCl_4$	SO	$F_2$

5. Completa las siguientes frases

Los átomos tienden a \_\_\_\_\_ o \_\_\_\_\_ electrones para adquirir configuración de \_\_\_\_\_. Cuando un átomo más electronegativo se enlaza con uno menos electronegativo se puede establecer un enlace de tipo \_\_\_\_\_ y la diferencia entre sus electronegatividades puede ser > \_\_\_\_\_.

Cuando dos no metales se unen se puede establecer un enlace de tipo \_\_\_\_\_; si entre estos la diferencia de sus electronegatividades es > a 0,1 se dice que el enlace es \_\_\_\_\_ y si la diferencia de sus electronegatividades es igual a cero se dice que el enlace es \_\_\_\_\_. En un enlace siempre participan los electrones de los \_\_\_\_\_ mas externos, conocidos como electrones de \_\_\_\_\_.

6. Completa la siguiente tabla.

Elemento	Valencia	Ión	Electrones que gana	Electrones que pierde	E de Lewis
Al					
Sr					
B					
I					

