Colegio San Sebastián Santiago Centro
Depto. Ciencias Área Química
Profesora Glenda Torres P.

# GUÍA 3 EJERCICIOS
# ENLACE QUÍMICO

**Alumna(o):** **Curso: 1ero medio**

**Fecha de entrega 2 de junio**

**ACTIVIDAD I**
**Responda Verdadero o Falso**

1. El enlace covalente existe entre átomos que comparten electrones …….
2. Los átomos en una molécula no presentan repulsión entre los núcleos atómicos …….
3. La distancia entre los átomos de una molécula es llamada longitud de enlace …….
4. El monóxido de carbono es una molécula polar siendo el oxígeno el extremo positivo …….
5. La longitud de un enlace covalente es la misma para todos los enlaces …….
6. El hidrógeno puede tener estado de oxidación -1 …….
7. La configuración electrónica del carbón es $1s^2 2s^2 2p^2$…….
8. El nitrógeno es capaz de unirse a otros átomos con enlaces simples, dobles o triples …….
9. El número de grupo de un no metal indica el número de enlaces que puede formar …….
10. Un enlace covalente simple existe cuando se comparte un electrón …….
11. El enlace polar existe entre átomos con igual configuración electrónica …….
12. Los electrones de valencia en un átomo de una molécula son enlazados al átomo central …….
13. El número de grupo de un elemento representativo indica el número de estados de oxidación que puede tener …….
14. El enlace C – O es más polar que el enlace C – F …….
15. El Bromo es un ejemplo de un no metal …….
16. La regla del octeto indica que los elementos representativos deben completar ocho electrones al enlazarse …….
17. La regla del octeto es usualmente cumplida por C, N, O y F …….
18. Los elementos de los grupos I, II y III no completan 8 electrones al enlazarse …….

19. Las excepciones a la regla del octeto se presenta principalmente en elementos que usan sus orbitales d para enlazarse …….

20. La formación de un compuesto entre los elementos Na y Cl genera un compuesto iónico …….

21. Los gases nobles no forman enlaces entre sí …….

22. El Sodio es un ejemplo de un no metal …….

**ACTIVIDAD II**
**Responda las siguientes preguntas**

23. ¿Las fuerzas de Van der Waals se presentan con más fuerza en los polímeros ramificados o en los lineales? ……..

24. Elementos de apariencia externa de metal y comportamiento químico más parecido a los no metales se llaman ……..

25. ¿Qué Gas noble es el más abundante en el universo? ……..

26. las fuerzas de repulsión entre el agua y el aceite se conoce como fuerza …….

27. Los puentes de hidrógeno se presentan en moléculas que contienen hidrógeno y un átomo muy ……..

28. Los elementos más usados como catalizadores son los metales: ……..

29. El grupo de metales con más bajo punto de fusión son los ……..…..

30. Qué elemento es el más electronegativo de la T.P. ……..

31. ¿Cuales son las valencias más comunes del del azufre?.....

32. ¿A qué llamamos fuerzas de London? ……

**ACTIVIDAD III**
Diseñar un mapa conceptual, donde se representen los distintos tipos de enlaces intramoleculares e intermoleculares, dibuje un ejemplo del tipo de enlace y anote sus características más importantes.