

|  |  |
| --- | --- |
| **SEMANA :N°1OCTUBRE** | **ASIGNATURA: Química 8 básico**  |
| **GUÍA DE APRENDIZAJE****Profesor(a): \_\_\_\_\_\_Patricio Vásquez\_\_\_\_\_\_\_\_** |
| **Nombre Estudiante:** | **Curso: 8 básico** |
| **Unidad: Enlace químico** |
| **Objetivo de Aprendizaje: Comprender ,analizar y aplicar los conceptos relacionados con enlace químico** |
| **Recursos de aprendizaje a utilizar:** **Libro , ppt, internet** |
| **Instrucciones: CONTESTE LAS SIGUIENTESPREGUNTAS** |

1. Dados los siguientes átomos indica su configuración electrónica y si tienden a ganar, perder o compartir:

 F, Li, S, Be, P.

2. Indica qué tipo de enlace cabe esperar entre las siguientes parejas de átomos:

 O y H F y Ca Mg y S C y H N y O.

3. Dados los siguientes elementos, escribe los iones más probables.

 Li, Na, F, Be, O, Mg, I, Ca.

4. Los siguientes átomos están unidos mediante enlace covalente. Explica su formación y representa sus moléculas (estructuras de Lewis):

 NH3 CH4 H2.

5. Completa las siguientes frases:

a) Los átomos tienden a ganar,\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ o \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ electrones, para adquirir la configuración del \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

b) Cuando un átomo gana electrones, se transforma en un \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

c) Cuando un átomo pierde electrones, se transforma en un \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

d) El enlace iónico tiene lugar mediante la unión de un \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ más un \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

e) El enlace covalente tiene lugar mediante la unión de un \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ más un \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

f) El enlace metálico tiene lugar por la unión de un \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ más un \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

g) En el enlace covalente los átomos \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ los electrones \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ más externos.

6. Según el siguiente esquema a qué tipo de enlace corresponde:

  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_