## Profesora: V. Muñoz

**GUÍA DE TRABAJO Nº 1**

 **1º MEDIO :**

 **¿Cómo se combinan los**

 **Elementos Químicos?**

**Nombre** : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ **Curso : 1º Medio Fecha**: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**Aprenizajes Esperados:**

* Describir la estructura electrónica de los átomos.
* Analizar la información que entrega la TP con sus electrones de valencia.
* Diferenciar entre aniones y cationes, formulando enlaces iónicos.
* Obtener la estructura de Lewis para explicar la obtención de diferentes enlaces como el covalente.
* Identifican las propiedades y características de los compuestos iónicos y covalentes

**Objetivos de Evaluación:**

* Escriben configuraciones electrónica de diferentes elementos .
* Reconocen los gases nobles como elementos estables.
* Aplican conocimientos adquiridos de la unidad en la resolución de problemas.
* Refuerzan sus aprendizajes, resolviendo actividades planteadas en el texto de estudio.

**INSTRUCCIONES :**

* Resuelva la siguiente guía en su cuaderno, utilizando los apuntes de su este, y su texto de estudio.

 ( pàg.16 a la 35)

**Resuelva las siguientes actividades planteadas a continuación:**

 I.- Resuelva las actividades planteadas en las páginas 16 y 17 de su texto.

 II.- Lea las páginas 18 y 19 de su texto y responda:

 1.- ¿Qué indica el número atómico, y cómo se representa?

 2.- ¿Qué indica el número másico y cómo se representa?

 3.- ¿Qué significa que un átomo sea neutro?

 4.- El magnesio es un elemento químico. Identifíquelo en la TP, e indique el número atómico y el número másico

 de él. ¿Qué información entregan esos números? . Indique además dónde se ubican cada una de las partículas

 planteadas.

 5.- Elija 4 elementos químicos de laTP y realice los mismos pasos de la pregunta Nº 4

 6.- ¿Cómo se organiza la TP? . Defina cada uno de ellos.

 III.- Lea comprensivamente las páginas de la 20 a la 25 y resuelva:

 1.- ¿Qué es la configuración electrónica?

 2.- ¿Cómo se logra la estabilidad de un átomo en un compuesto?

 3.- Observe la sección de la TP de la página 20 y responda la pregunta planteada al final.

 4.- ¿Qué es un ion y cómo se forma un catión, un anión y cómo se representa cada uno de ellos?

 5.- ¿Qué es un enlace iónico y covalente?

 6.- Resuelva las actividades presentadas en demuestra lo que sabes de la página 21 y 23.

 7.- ¿Cuál es la diferencia entre un enlace covalente simple, doble y triple?

 8.- Resuelva ahora tú de la página 25 estudiando los contenidos de las páginas 24 y 25, y de las explicaciones de la

 profesora.

 IV.- Utilizando las explicaciones de la profesora y de la lectura que Ud. debe realizar de las páginas 26 a la 33, para

 resolver las siguientes preguntas:

 1.- Indique tres propiedades y tres características de los compuestos iónicos y covalentes.

 2.- Resuelva lo que sabes de la página 29.

 3.- Resuelva las actividades planteadas en las páginas 34 y 35 de su texto.

 **¡A trabajar! ¡Y a Estudiar!**

 **GRACIAS**