**GUÍA DE APRENDIZAJE N°1**

**QUÍMICA 1° MEDIO**

**“ÁTOMOS Y SU ESTRUCTURA INTERNA”**

**Profesora Franchesca Gajardo Chávez**

**Nombre: ……………………………………………………… Fecha:………...………**

**UNIDAD 1:** Formación de compuestos químicos

**Objetivo:** Describir la estructura interna de los átomos e identificar las partículas subatómicas que participan en la formación de enlaces químicos.

**Instrucciones generales:** Las guías de aprendizaje serán evaluadas con el 60% de exigencia para tener nota 4,0. La nota mínima es un 1,5. Todos los alumnos que se mantengan comunicados (entrega de guías desarrolladas o consultas) vía redes sociales, celular o correo electrónico y que no realicen visitas innecesarias al liceo, serán bonificados con un punto base, por respetar la crisis sanitaria.

**ACTIVIDAD:**

**1.- Responda brevemente las siguientes interrogantes con letra clara utilizando su guía de contenidos o su texto de estudio en las páginas 17, 18 y 19.**

a.- ¿Qué es un átomo?

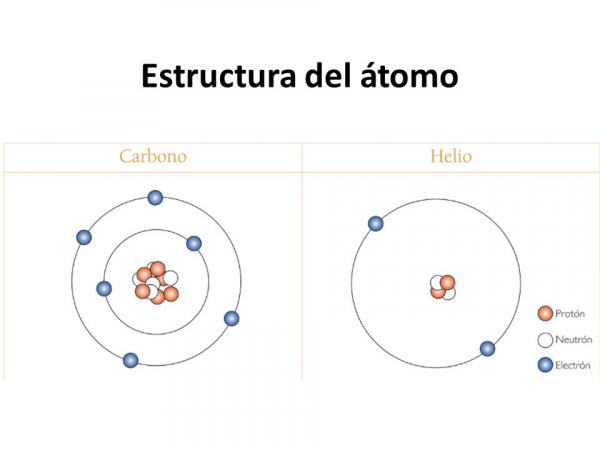
b.- ¿Qué carga presentan los electrones y protones?

c.- ¿Los neutrones presentan carga eléctrica?

d.- ¿Qué indica el número másico y el número atómico?

e.- ¿Qué partícula del átomo tiene la capacidad de interactuar con el medio externo? Explique.

**2.- Rotule al menos 3 estructuras que posee el siguiente átomo.**



**3.- Complete el siguiente cuadro escribiendo para cada elemento químico, su símbolo, número másico y número atómico, considerando las respuestas entregadas por usted a las interrogantes anteriores.**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Elementos | Símbolo químico | Número másico | Número atómico |
| 1.- Argón |  |  |  |
| 2.- Escandio |  |  |  |
| 3.- Fósforo |  |  |  |
| 4.- Litio |  |  |  |