

**PLAN DE MEJORA**

<b>ÁREA:</b>	<b>QUIMICA</b>	<b>GRADO:</b>	<b>SEPTIMO</b>
<b>DOCENTE</b>	<b>YOJANA ANDREA MOLINA</b>	<b>PERÍODO</b>	<b>PRIMERO</b>

**META DE APRENDIZAJE:**

Evalúa la ubicación de los elementos en la Tabla Periódica con relación a los números atómicos (Z), másicos (A), cantidad de protones(P+), electrones(e-), reconociendo los símbolos de cada componente subatómico, Juzgando mi capacidad científica y de explorar, indagar e investigar sobre la composición de algunas sustancias que se encuentren en mi entorno.

**1. PLAN DE TRABAJO**

Observa el siguiente video, analiza cómo se puede representar las cargas electromagnéticas en los elementos químicos y en la tabla periódica.

<https://www.youtube.com/watch?v=2V-IYdcsoAw>



Para analizar y elaborar un gráfico de algún átomo se consulta en la tabla periódica lo siguiente:

Ejemplo:

Li:

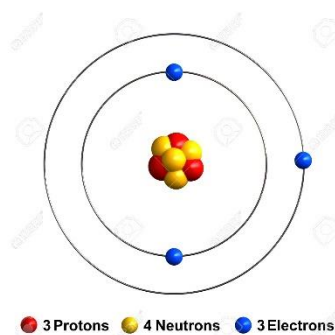
(# Atómico) Z: 3

(Protones) P+: 3

(Electrones) e-: 3

(Peso Atómico) A: 7

(Neutrones) N: se puede calcular restando el # Atómico (A) y el Peso atómico (Z) es decir (7-3=4).



**2. ACTIVIDADES DE APROPIACIÓN**

1. **Elabora la grafica de los siguientes átomos con su respectiva carga electromagnética (p+, e-, 0, A, Z).**

- \* B.            \* C.            \* K            \*Na            \*C            \*Cl            \*O            \*Hg

### **3. EVALUACIÓN DE APRENDIZAJES:**

---

**Se realizará evaluación oral sobre los temas vistos en esta guía.**

**Equivale 50% evaluación oral.**

**Plan de mejora escrito en carpeta 50%.**

---