****Departamento de Ciencias

Marcia Muñoz Poblete

GUÏA N° 2 DIAGRAMAS ATÓMICOS 7° BÁSICO

Objetivo: Comprender la estructura del átomo y sus diagramas atómicos.

**NOTA:** Recuerde que vamos a trabajar con cuatro o cinco niveles u órbitas de energía, y la cantidad de electrones como máximo, por órbita son los siguientes

**Nivel 1 o primera órbita = 2 ē**

**Nivel 2 o segunda órbita = 8 ē**

**Nivel 3 o tercera órbita = 18 ē**

**Nivel 4 o cuarta órbita = 32 ē**

**Nivel 5 o quinta órbita = 50 ē**

|  |  |
| --- | --- |
| p+ =  n0 =  ē = | p+ =  n0 =  ē = |
| p+ =  n0 =  ē = | p+ =  n0 =  ē = |
| **P+ =**  **n0 =**  **ē =** | **p+ =**  **n0 =**  **ē =** |
| p+ =  n0 =  ē = | p+ =  n0 =  ē = |
| p+ =  n0 =  ē = | p+ =  n0 =  ē = |

II.- Dados la cantidad de protones, neutrones y electrones, realice el diagrama atómico para cada átomo. Usted puede representar las partículas subatómicas con colores, textura o signos, pero debe especificar cuál es de cada partícula subatómica.

Por ejemplo: protón rojo = protón + = protón

|  |  |
| --- | --- |
| p+ = 10  ē = 12  n0 = 14 | p+ = 15  ē = 13  n0 = 15 |
| p+ = 30  ē = 30  n0 = 28 | p+ = 3  ē = 2  n0 = 4 |
| p+ = 28  ē = 33  n0 = 31 | p+ = 25  ē = 29  n0 = 27 |

