**Actividades de repaso**

1. **Responder si son V o F los siguientes enunciados sobre “modelos Atómicos”. Justificar los falsos.**
2. Thomson propuso la primera teoría atómica.
3. Dalton representaba al átomo como una esfera sólida.
4. Thomson sugirió que el átomo era una esfera solida de material cargado positivamente con electrones clavados como pasas de uvas en un budín.
5. Bohr propuso que el átomo era como el sistema solar donde el núcleo era el sol y los electrones eran los planetas que orbitaban a su alrededor.
6. Los postulados de Bohr representaron al átomo como las capas de una cebolla.
7. **Según el modelo actual del átomo (modelo mecánico cuántico) :**
8. ¿Cómo se representa el átomo?
9. ¿Cómo se clasifican los tipos de orbitales?
10. Señalar cuales son los niveles, subniveles y electrones en la siguiente configuración electrónica: 1s2, 2s2, 2p6
11. **Completa el siguiente cuadro:**

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Muestra | A | Z | Protones | Neutrones | Electrones | Símbolo |
| A |  | 42 |  | 53 |  |  |
| B | 12 |  | 6 |  |  |  |
| C |  |  |  | 10 | 9 |  |
| D |  | 6 |  | 8 |  |  |

1. Señala los isotopos del punto 3 justificando la respuesta.
2. Escribe la configuración electrónica de cada uno.