

Título: **Plan de contingencia 2024**

Nombre de la Institución: **COLEGIO MODELO**

Curso: **3° C**

Espacio curricular: **QUÍMICA**

Nombre del docente: **Jesica Berrotarán Posatini**

Tema: **Profundización en la Configuración Electrónica**

Objetivo: *Reforzar la comprensión de la configuración electrónica de los elementos y su relación con la tabla periódica.*

Materiales:

- Tabla periódica de elementos
- Papel y lápiz
- Acceso a internet (opcional, para investigación)

Actividades:

1. Elige un elemento de la tabla periódica (no puede ser ninguno de los que hayas estudiado previamente en clase). Anota su nombre, símbolo y número atómico.
2. Escribe la configuración electrónica del elemento elegido.
3. Responde a las siguientes preguntas:
 - a) ¿Cuántos electrones hay en el nivel más externo? (Esto te ayudará a identificar el grupo del elemento en la tabla periódica).
 - b) ¿Cuántos niveles de energía tienen electrones?
 - c) ¿Qué propiedades químicas crees que tiene el elemento basado en su configuración electrónica?
 - d) ¿Pertenece a los metales, no metales o metaloides?
4. Relación con la Tabla Periódica. Ubica el elemento en la tabla periódica y anota: El grupo y periodo al que pertenece.
5. Escribe un breve párrafo (5-7 líneas) reflexionando sobre cómo la configuración electrónica afecta las propiedades del elemento y su comportamiento en reacciones químicas.

Entrega: Reúne toda la información en una hoja aparte y entrega la actividad en la próxima clase.

Importante: recordar que puedes acceder a las consultas virtuales con el docente por la plataforma NODOS durante el horario de clase.