 Liceo José Victorino Lastarria

Rancagua

“*Formando Técnicos para el mañana”*

Unidad Técnico-Pedagógica

**QUÍMICA**

**GUÍA N° 7: LAS CARACTERÍSTICAS DE LA TABLA PERIÓDICA**

**Profesora: Brunilda Díaz Urayama. brunianto62@gmail.com**

**Nivel: 1° Medio. (A.B, C, D, E, F)**

**Fecha: 11 AL 15 DE MAYO**

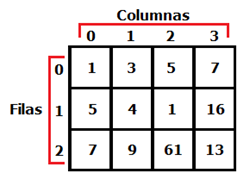
**OA13:** Desarrollar modelos que expliquen que la materia está constituida por átomos que interactúan, generando diversas partículas y sustancias. (8° B)

**OBJETIVO:** Identificar características de los elementos químicos, utilizando la Tabla Periódica.

**Actividad:** Utilizarás el texto de Química de 1° Medio, páginas 18 y 19, luego responderás a las preguntas planteadas.

**Responda:**

1. Mediante ¿qué características pueden identificarse los átomos?
2. ¿De qué manera se ordenan los elementos químicos en la Tabla Periódica?
3. ¿Qué diferencias hay entre elemento químico y átomo?
4. La Tabla periódica está organizada por filas y columnas, obsérvala desde las páginas 18 y 19, ubica las filas y las columnas
5. cuantas filas tiene, qué nombre reciben y cómo se identifican.
6. cuantas columnas tiene, que nombre reciben y cómo se identifican.



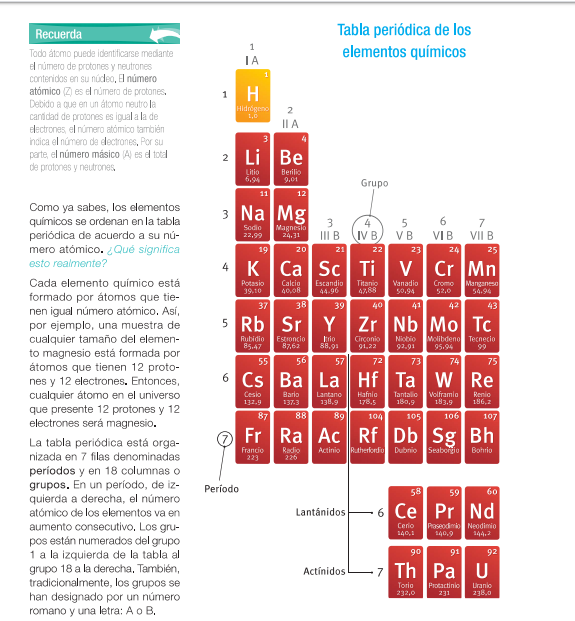
1. Además, los elementos dentro de la Tabla Periódica se clasifican por su comportamiento en la naturaleza, menciona cada uno de ellos y escribe una característica típica de ellas.

Para las preguntas 7,8 y 9 trabaja con la Tabla Periódica:

1. **Escribe el símbolo de los elementos en la siguiente actividad**:
2. Cinco elementos del mismo período.
3. Seis elementos del mismo grupo.
4. Cuatro elementos no metálicos.
5. Siete elementos metálicos.
6. Cuatro elementos inértidos o gases nobles
7. **Indique en qué período y en qué grupo se encuentran los siguientes elementos:**
8. Cu (C0bre)
9. Cl (Cloro)
10. K (Potasio)
11. Fe (Hierro)
12. Pb (Plomo)
13. **Indique en qué período y en qué grupo se encuentran los siguientes elementos:**
14. Cu (C0bre)
15. Cl (Cloro)
16. K (Potasio)
17. Fe (Hierro)
18. Pb (Plomo)
19. **Indique qué elemento se encuentra en:**
20. Grupo 4 y Período 6
21. Grupo 2 y Período 3
22. Grupo 8 y Período 2
23. Grupo 5 y Período 5
24. Grupo 16 y Período 4

**RECURSOS:**

**PÁGINA 18**



**PÁGINA 19**

