

Actividad 1 El alumno elabora en su cuaderno la cuadrícula de la tabla periódica en blanco como la imagen que se anexa. Con la finalidad de identificar, los grupos nombres y símbolos de algunos elementos químicos.

Instrucciones: Escribe los símbolos en el lugar que les corresponde de los siguientes elementos químicos.

- | | | | | | |
|-------------|------------|------------|--------------|------------|-------------|
| 1. Aluminio | 3. Carbono | 5. Azufre | 7. Hidrogeno | 9. Potasio | 10. Fosforo |
| 2. Kriptón | 4. Oro | 6. Oxigeno | 8. Nitrógeno | | |

Tabla Periódica de los Elementos Químicos

Diagrama de la Tabla Periódica de los Elementos Químicos. El diagrama muestra la estructura general de la tabla, con los grupos numerados del 1 al 18 y los periodos numerados del 1 al 8. Se incluye una leyenda para clasificar los elementos en: Metales, No metales, Metaloides, Gases nobles, Halógenos, Alcalinos, Alcalinotérreos, Metales de transición, y Lantánidos y Actínidos. Se resalta el elemento Hierro (Fe) como ejemplo, mostrando su símbolo, número atómico (26) y nombre.

El diagrama muestra la estructura general de la tabla, con los grupos numerados del 1 al 18 y los periodos numerados del 1 al 8. Se incluye una leyenda para clasificar los elementos en: Metales, No metales, Metaloides, Gases nobles, Halógenos, Alcalinos, Alcalinotérreos, Metales de transición, y Lantánidos y Actínidos. Se resalta el elemento Hierro (Fe) como ejemplo, mostrando su símbolo, número atómico (26) y nombre.