Tarea Individual: Unidad II

Tema:

La Tabla Periódica y las Propiedades Periódicas de los Elementos Químicos

Objetivo de la tarea:

El estudiante identificará y analizará la organización actual de la tabla periódica y sus propiedades periódicas fundamentales, estableciendo relaciones entre su estructura y el comportamiento químico de los elementos.

Instrucciones:

Desarrolla un documento escrito (a mano o digital) que contenga los siguientes apartados:

Breve reseña histórica de la tabla periódica: menciona los aportes de Mendeleyev, Moseley y la evolución hacia la tabla moderna.

Explicación de su estructura actual: describe qué son los grupos, períodos, bloques (s, p, d, f) y los tipos de elementos (metales, no metales, metaloides).

Análisis de 5 propiedades periódicas: elige las siguientes propiedades e investiga cómo varían en la tabla:

- Radio atómico
- Energía de ionización
- Afinidad electrónica
- Electronegatividad
- Carácter metálico

Para cada propiedad incluye:

- Definición clara y concisa
- Tendencia en grupos y períodos
- Ejemplo de 2 elementos con comparación
- Aplicación en la vida cotidiana o en la industria

Extensión mínima: 2 a 3 páginas (puede incluir esquemas, gráficas o imágenes explicativas si es digital).

Citas y fuentes: utiliza al menos 2 fuentes confiables (libros, artículos, sitios académicos como IUPAC o universidades) y menciónalas al final del trabajo. Aplicar APA séptima edición.

Criterios de evaluación:

Criterio	Puntaje
Claridad conceptual y redacción	5 pts
Profundidad en el análisis de propiedades	5 pts
Uso de ejemplos correctos	4 pts
Presentación y ortografía	3 pts
Citas y referencias	3 pts

Valor: 20 puntos