Taller de refuerzo del tercer periodo

Área: ciencias naturales

Profesor: cesar córdoba

Grados: sexto y séptimo

Cuestionario

Elabora un tabajo en hojas de block con la siguiente información:

1. Elabora una consulta donde explique el concepto de materia y cada una de las propiedades de la materia.
2. Explique los conceptos de elemento,compuesto,mezcla en química de ejemplos para cada uno, tipo de elementos, de compuestos y de mezclas.
3. Dibuje la tabla periódica, identifique los grupos o familias y los periodos, realice una descripción de las características de los periodos,familias, y cada una de las propiedades periódicas.
4. **Investigación sobre la Tabla Periódica:**¿Quién fue Dmitri Mendeléyev y cuál fue su aporte a la química?¿Qué diferencia existe entre un elemento metal, un no metal y un metaloide? Da 2 ejemplos de cada uno.
5. elecciona la opción correcta en cada enunciado:

1. El agua (H_2O) se clasifica como un compuesto químico porque:
   - **A)** Está formada por un solo tipo de átomo.
   - **B)** Se compone de dos elementos diferentes (H y O) unidos químicamente.
   - **C)** Puede separarse fácilmente con un colador.
   - **D)** Es un gas a temperatura ambiente.
2. En la tabla periódica, las filas horizontales reciben el nombre de:
   - **A)** Grupos
   - **B)** Familias
   - **C)** Periodos
   - **D)** Bloques
3. ¿Cuál de los siguientes elementos es un metal alcalino ubicado en el Grupo 1?
   - **A)** Potasio (K)
   - **B)** Cloro (Cl)
   - **C)** Helio (He)
   - **D)** Hierro (Fe)
4. Estado de la materia donde las partículas están muy juntas y comprimidas, manteniendo forma y volumen constante:
   - **A)** Gas
   - **B)** Líquido
   - **C)** Plasma
   - **D)** Sólido

6. **Preguntas argumentativas**

1. **Compuestos vs. Elementos:**

   El gas oxígeno ({O}_2) que respiramos está formado por dos átomos de oxígeno, mientras que el dióxido de carbono ({CO}_2) está formado por un átomo de carbono y dos de oxígeno. Explica por qué el {O} se considera un elemento y el {CO}_2un compuesto.

2. **Organización Periódica:**

   Si observas el Sodio {Na} y el Potasio {K, ambos están en el Grupo 1 de la tabla periódica. Argumenta por qué se colocaron en el mismo grupo y qué tienen en común en cuanto a sus reacciones químicas.

7. Dibuja una tabla periódica y ubique en ella la siguiente información.
   a. El elemento con la mayor y menor electrenegatividad
   b. El elemneto con la mayor y menor densidad.
   c. El elemento con el mayor y menor radio atomico.
8. Elabora una consulta donde explique la importación de los elementos representativos, de transición, metales, metaloides y no metales de la tabla periódica.