



VERIFICACIÓN DE APRENDIZAJE II UNIDAD 2026

VALOR: 30 puntos.

I SERIE

Instrucciones: seleccione la respuesta correcta en cada pregunta.

- ¿Qué partículas tiene el núcleo atómico?
  - Fotones
  - Electrones
  - Protones
- ¿Dónde se ubican los electrones?
  - Orbitas
  - Dentro del núcleo
  - Fuera del átomo
- ¿Qué carga tiene el protón?
  - Negativa
  - Neutra
  - Positiva
- ¿Cuál es una molécula de elemento?
  - H<sub>2</sub>O
  - CO<sub>2</sub>
  - O<sub>2</sub>
- ¿Qué caracteriza a un compuesto químico?
  - Proporciones fijas.
  - Propiedades idénticas
  - Átomos iguales
- ¿Cuál es un elemento?
  - Oro
  - Agua
  - Azúcar
- ¿Cómo se separa una mezcla?
  - Destilación
  - Fusión
  - Combustión
- ¿Una molécula es?
  - Un átomo aislado
  - Dos o más átomos unidos
  - Ion libre
- ¿Elemento sintético 99, muy reactivo, se obtiene de otros elementos con neutrones y lleva el nombre de un científico?
  - Lawrencio
  - Einstenio
  - Copérnico

10. ¿Qué es un átomo?
- Una molécula
  - La base de la materia
  - Una mezcla

## II SERIE:

Instrucción: A continuación, se presentan una serie de eventos (experimentos) que demuestran las propiedades físicas y químicas de la materia. Seleccione a cuál de ellas se refiere específicamente.

- Una manzana mordida que se pone café. Los componentes de la manzana reaccionan con el oxígeno del aire, creando nuevas sustancias químicas que cambian su color y sabor.
- Encender un cerillo o una fogata. La madera o el fósforo reaccionan con el oxígeno para quemarse, liberando luz y calor, y transformándose en cenizas y humo.
- El agua hirviendo en la cocina. Cuando el agua llega a los 100°C y pasa de líquido a gas, sigue siendo agua. Su estructura química no cambia.
- La leche que se agria fuera del refrigerador. Las bacterias transforman la lactosa (azúcar de la leche) en ácido láctico, cambiando su composición química, olor y textura.
- Una tableta efervescente en agua. Al soltar la tableta en agua, ocurre una reacción química que libera un gas nuevo (dióxido de carbono) en forma de burbujas.

## III SERIE: 5 puntos.

Instrucción: Arrastre hacia abajo de cada gráfica, el concepto químico que representa.



Ensalada



Sopa y verduras



Mayonesa



Perfume



#### IV SERIE

Instrucción: A continuación, encontrará una columna con elementos de la tabla periódica y otra con descripciones de cada una de ellas. Una con una línea cada elemento con la respectiva descripción.

No.	ELEMENTO
1	Calcio
2	Carbono
3	Oro
4	Oxígeno
5	Cloro
6	Curio
7	Silicio
8	Hierro
9	Hidrógeno
10	Aluminio

DESCRIPCION
Elemento halógeno se añade comúnmente al agua potable y a las piscinas para eliminar bacterias debido a sus propiedades desinfectantes.
Elemento nombrado en honor a la científica Marie Curie.
Elemento químico, tiene el número atómico 1 y se ubica en el primer período y grupo de la tabla periódica.
Elemento que encabeza el grupo 14, es base de todo ser viviente y segundo abundante en el cuerpo humano.
Metal ligero y resistente a la corrosión se utiliza de forma masiva para fabricar latas de refresco y fuselajes de aviones.
Elemento no metal, es indispensable para la respiración celular de los seres vivos y compone aproximadamente el 21% de la atmósfera terrestre
La deficiencia de este metal en la sangre humana causa anemia, dado que es el átomo central de la proteína hemoglobina.
Macroelemento fundamental para la formación y mantenimiento de los huesos y dientes.
Elemento metaloide, es el componente principal de los microchips electrónicos y los paneles solares debido a sus propiedades semiconductoras.
Metal precioso, utilizado principalmente en joyería, en lingotes son altamente costosos.