



Curso: QUÍMICA
Catedrática: Olga Gricelda Sac Texaj
5to. Bachillerato en Ciencias y Letras con Orientación en Computación
Sección "A"

VERIFICACIÓN DE APRENDIZAJE II UNIDAD 2026

VALOR: 30 puntos.

I SERIE

Instrucciones: seleccione la respuesta correcta en cada pregunta.

1. ¿Qué partículas tiene el núcleo atómico?
 - a. Fotones
 - b. Electrones
 - c. Protones
2. ¿Dónde se ubican los electrones?
 - a. Orbitas
 - b. Dentro del núcleo
 - c. Fuera del átomo
3. ¿Qué carga tiene el protón?
 - a. Negativa
 - b. Neutra
 - c. Positiva
4. ¿Cuál es una molécula de elemento?
 - a. H_2O
 - b. CO_2
 - c. O_2
5. ¿Qué caracteriza a un compuesto químico?
 - a. Proporciones fijas.
 - b. Propiedades idénticas
 - c. Átomos iguales
6. ¿Cuál es un elemento?
 - a. Oro
 - b. Agua
 - c. Azúcar
7. ¿Cómo se separa una mezcla?
 - a. Destilación
 - b. Fusión
 - c. Combustión
8. ¿Una molécula es?
 - a. Un átomo aislado
 - b. Dos o más átomos unidos
 - c. Ion libre
9. ¿Elemento sintético 99, muy reactivo, se obtiene de otros elementos con neutrones y lleva el nombre de un científico?
 - a. Lawrencio
 - b. Einstenio
 - c. 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.