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

VERIFICACIÓN DE APRENDIZAJE III UNIDAD 2025

I SERIE: 5 puntos.

Instrucciones: escriba, en mayúsculas y sin tildes, las respuestas correctas a las siguientes preguntas.

1. ¿Cuántos períodos tiene la tabla periódica?
2. ¿Quién creó la tabla periódica?
3. ¿Cuántos elementos se encuentran en la tabla periódica?
4. Los elementos están ordenados según su número atómico de forma:
5. Distancia entre el núcleo y el último electrón de un átomo.

II SERIE: 10 puntos.

Instrucción: seleccione si el enunciado es VERDADERO o FALSO.

1. El período indica el mayor nivel de la configuración electrónica.
2. La tabla periódica representa como se ordenan los elementos según la inicial de su nombre.
3. El primer elemento en la tabla periódica es el Hidrógeno.
4. Si un átomo neutro gana o pierde electrones se convierte en una especie cargada llamada IÓN.
5. Las propiedades químicas de un elemento están relacionadas con la configuración atómica.
6. Los átomos más estables son los gases nobles.
7. En el grupo de los lantánidos y actínidos, se encuentran los elementos sintéticos.
8. El grupo más pequeño de elementos es de los metales de transición.
9. La electronegatividad es la tendencia de un átomo de atraer electrones hacia sí mismo.
10. Todos los elementos químicos que han sido descubiertos son naturales.

LIVEWORKSHEETS

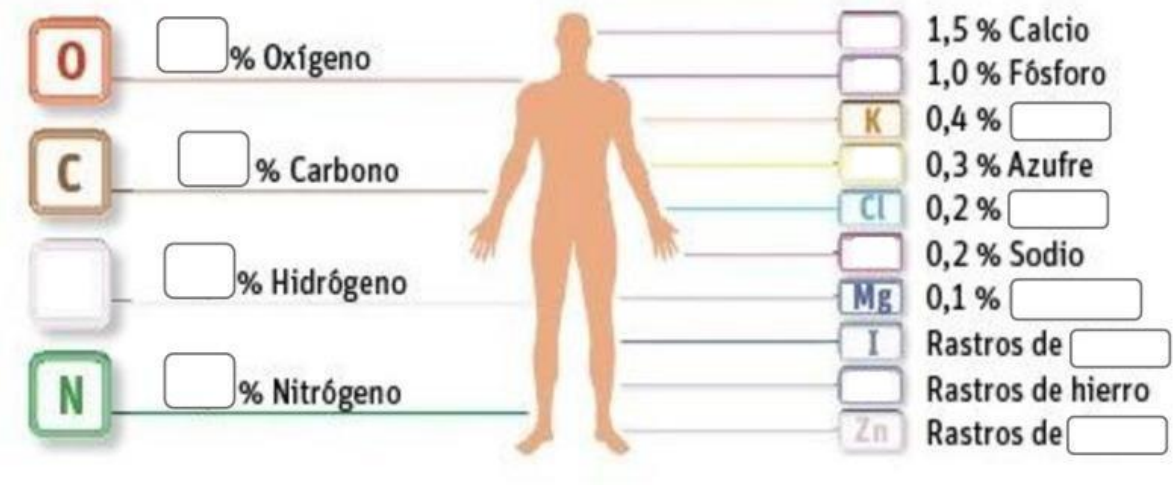
III SERIE: 10 puntos.

Instrucción: con ayuda de su tabla periódica, complete el siguiente cuadro con las informaciones correspondientes.

No.	Nombre del elemento	Símbolo del elemento	Número atómico
1	Oro		
2	Potasio		
3		Mg	
4	Sodio		
5		Fe	
6		Au	
7	Zinc		
8		N	
9		F	
10	Calcio		

IV SERIE: 15 puntos.

Instrucción: complete la información de los elementos en el cuerpo humano.



LIVEWORKSHEETS