

# PLAN DE MEJORAMIENTO Y PROFUNDIZACIÓN 2024

	ÁREA / ASIGNATURA	FISICOQUÍMICA			GRADO	7°
	DOCENTE	GIOVANNY ALEJANDRO ARAQUE DUQUE			CURSOS	706
	SEDE	A	JORNADA	TARDE	PERIODO	<b>1</b>

<b>1. PLAN DE MEJORAMIENTO</b>	
<b>PARA</b>	<b>ESTUDIANTES QUE REPROBARON LA ASIGNATURA</b>
<b>NOTA MÁXIMA</b>	<b>3.5</b>

## A. DESCRIPCIÓN DEL TRABAJO DE MEJORAMIENTO:

ACTIVIDADES	CRITERIOS PARA SU PRESENTACIÓN
1. Leer el texto "El secreto de los elementos: un viaje mágico a través de la tabla periódica". Extraer la información relacionada con el átomo, los modelos atómicos, la tabla periódica y su organización. 2. Resolver las preguntas que aparecen al final del texto. 3. Traer un modelo atómico en maqueta, sencillo, en el que se vea la estructura propuesta por el científico, con los nombres de los elementos que la componen. Preparar una explicación sobre el modelo.	- Traer la solución del plan de mejoramiento en el cuaderno. - Traer la maqueta del modelo atómico. - La sustentación estará relacionada con la explicación del modelo atómico escogido y la solución de preguntas que se harán del mismo.

## B. CRITERIOS PARA SU EVALUACIÓN:

COMPONENTE DEL PLAN	PORCENTAJE	FECHA DE ENTREGA
ACTIVIDADES	60 %	100 % SEGÚN HORARIO ESPECIAL
SUSTENTACIÓN	40 %	

<b>2. PLAN DE PROFUNDIZACIÓN</b>	
<b>PARA</b>	<b>ESTUDIANTES QUE APROBARON LA ASIGNATURA</b>
<b>NOTA MÁXIMA</b>	<b>5.0</b>

## A. DESCRIPCIÓN DEL TRABAJO DE PROFUNDIZACIÓN:

ACTIVIDADES	CRITERIOS PARA SU PRESENTACIÓN
1. Leer el texto "El secreto de los elementos: un viaje mágico a través de la tabla periódica". Extraer la información relacionada con el átomo, los modelos atómicos, la tabla periódica y su organización. 2. Resolver las preguntas que aparecen al final del texto. 3. Traer en medio pliego de papel periódico un dibujo de un modelo atómico en el que se vea la estructura propuesta por el científico escogido, con los nombres de los elementos que la componen. Preparar una explicación sobre el modelo.	- Traer la solución del plan de mejoramiento en el cuaderno. - Traer el dibujo del modelo atómico. - La sustentación estará relacionada con la explicación del modelo atómico escogido y la solución de preguntas que se harán del mismo.

## B. CRITERIOS PARA SU EVALUACIÓN:

COMPONENTE DEL PLAN	PORCENTAJE	FECHA DE ENTREGA
ACTIVIDADES	60 %	100 % SEGÚN HORARIO ESPECIAL
SUSTENTACIÓN	40 %	

# PLAN DE MEJORAMIENTO Y PROFUNDIZACIÓN 2024

	ÁREA / ASIGNATURA	FISICOQUÍMICA			GRADO	7°
	DOCENTE	GIOVANNY ALEJANDRO ARAQUE DUQUE			CURSOS	706
	SEDE	A	JORNADA	TARDE	PERIODO	<b>1</b>

## El secreto de los elementos: un viaje mágico a través de la tabla periódica

Hace mucho, mucho tiempo, en un universo lleno de misterios y maravillas, existían diminutas partículas llamadas átomos. Estos átomos eran los bloques de construcción fundamentales de todo lo que nos rodea: desde las estrellas brillantes en el cielo hasta la hierba bajo nuestros pies. Pero dentro de estos átomos, se ocultaba un secreto ancestral que solo unos pocos valientes se atrevieron a desvelar.

En el corazón de este universo mágico, había un lugar especial llamado la Tierra de los Elementos. Aquí, todos los elementos vivían juntos en armonía, cada uno con sus propias cualidades y poderes únicos. Sin embargo, a medida que más y más elementos eran descubiertos, la Tierra de los Elementos se volvía un lugar abrumador y caótico. Un día, un sabio alquimista llamado Mendeléyev, con la ayuda de una varita mágica llamada *Lógica*, tuvo una visión, en su mente, vio a los elementos danzar en filas y columnas, organizándose de una manera que nunca antes se había visto. Con gran determinación, Mendeléyev se propuso crear un mapa mágico que mostrara esta danza celestial: la tabla periódica.

Pero la tabla periódica solo revelaba una parte del misterio. En el corazón de cada elemento yacía el átomo, una esfera invisible llena de energía y secretos. A lo largo de los siglos, valientes científicos se aventuraron a explorar este mundo mágico, intentando descifrar sus enigmas. El primer héroe en esta aventura fue Demócrito, quien imaginó que el átomo era una esfera sólida e indivisible. Pero otros sabios, tiempo después, como Dalton, Thomson y Rutherford, descubrieron que el átomo no era tan simple como parecía, algunos pensaban que el átomo era como un pastel de frutas con electrones incrustados, mientras que otros creían que era como un sistema solar en miniatura, con electrones orbitando alrededor de un núcleo.

Finalmente, un joven mago llamado Bohr tuvo una revelación. Con su poderosa varita de *Intuición*, descubrió que los electrones no orbitaban caóticamente alrededor del núcleo, sino que ocupaban niveles específicos de energía, como anillos mágicos alrededor de un castillo encantado. Con este conocimiento, los sabios de la Tierra de los Elementos pudieron comprender mejor la estructura del átomo y la disposición de los elementos en la tabla periódica. Y así, el secreto de los elementos se volvió un poco menos misterioso, pero aún lleno de magia y maravilla.

Responda las siguientes preguntas:

1. ¿Qué es un átomo y por qué se considera el bloque de construcción fundamental de la materia?
2. ¿Cómo contribuyó Mendeléyev a la comprensión de la organización de los elementos en la tabla periódica?
3. ¿Cuál fue la contribución de Demócrito a la comprensión del átomo y cómo difiere su modelo del modelo atómico moderno?
4. ¿Cómo describieron Thomson y Rutherford la estructura del átomo y cuáles eran las principales diferencias entre sus modelos?
5. ¿Qué reveló el modelo de Bohr sobre la estructura del átomo y cómo influyó en nuestra comprensión actual?
6. ¿Cómo están organizados los elementos en la tabla periódica y cuál es el principio detrás de esta organización?
7. ¿Qué información proporciona la tabla periódica sobre cada elemento y cómo ayuda esta organización a predecir propiedades y comportamientos?
8. ¿Qué misterios quedan por descubrir sobre el átomo y la tabla periódica en el universo de la Tierra de los Elementos?