



Guía de trabajo 8vo básico

Power Point Modelos Atómicos

OA:

Investigar y analizar cómo ha evolucionado el conocimiento de la constitución de la materia, considerando los aportes y evidencias de la teoría atómica de Dalton y los modelos atómicos desarrollados por Thomson, Rutherford y Bohr, entre otros

Indicaciones:

- Elabore una presentación de Power Point, siguiendo las instrucciones que aparecen en esta guía de trabajo.
- Será evaluada según la rúbrica que se adjunta con un total de 38 puntos y en una escala del 60%
- El trabajo debe ser realizado en grupos de 3 a 4 personas. **NO** se aceptarán trabajos de más, ni menos estudiantes.
- Dispone hasta el **viernes 3 de abril** para entregar su trabajo a las 00 hrs para ser evaluada al 60%.
- Si no hace entrega del trabajo o lo envía luego de esa fecha, se aplicará Reglamento de Evaluación.
- Puede consultar apuntes, páginas web de fuentes confiables, texto de estudio, otros libros, etc.
- La información contenida debe estar resumida por el/la autor/a del trabajo, no se aceptarán copias literales de información. Si la información es literal, será considerado como plagio.

Parámetros a evaluar:

- ✓ Título de cada uno de los acontecimientos mencionados
- ✓ Fecha estimada
- ✓ Imágenes, dibujos o esquemas de cada uno de los acontecimientos
- ✓ Coherencia y legibilidad
- ✓ Creatividad. No deben ser láminas en blanco.
- ✓ Impecable ortografía y orden.

Aspectos formales:

La distribución y contenido de cada lámina del Power Point será la siguiente:

Tema	N° de láminas	Contenido
Portada	1	Título, logo del liceo, integrantes, fecha de entrega, nombre del profesor/a
Teoría atómica de Dalton	2	Año de descubrimiento, enunciado de cada uno de los 5 postulados con su respectivo esquema o dibujo
Experimento Tubo de Rayos Catódicos	1	Nombre del experimento, autor, año de descubrimiento, breve explicación de cómo funcionaba, principales conclusiones, dibujo.
Modelo atómico de Thomson	2	Nombre del modelo, autor, año de descubrimiento, breve explicación con respecto a la ubicación de las partículas subatómicas, dibujo.
Experimento Tubo de Rayos Canales	1	Nombre del experimento, autor, año de descubrimiento, breve explicación de cómo funcionaba, principales conclusiones, dibujo.
Modelo atómico de Rutherford	2	Nombre del modelo, autor, año de descubrimiento, breve explicación con respecto a la ubicación de las partículas subatómicas, dibujo.
Descripción de las 3 partículas subatómicas (electrón, protón, neutrón)	1	Para cada una de las 3 partículas: descubridor, naturaleza de su carga eléctrica (positiva, negativa, neutra), ubicación en el átomo.
Modelo atómico de Bohr	2	Nombre del modelo, autor, año de descubrimiento, breve explicación con respecto a la ubicación de las partículas subatómicas, dibujo.



Rúbrica de Evaluación Presentación PPT **Modelos Atómicos**

Puntaje Ideal: 38ptos

Indicador/puntaje	2	1	0
Legibilidad	La apariencia total del trabajo es fácil de leer, es decir, el tamaño, color y calidad de letra permiten leer el trabajo a más de 50 cm de distancia.	La apariencia del trabajo es poco legible o resulta muy difícil leerlo a más de 50 cm de distancia.	La apariencia del trabajo es muy difícil de leer o no es posible leerlo a más de cm de distancia.
Orden y limpieza	El trabajo ordenado en su totalidad. No presenta letras o imágenes superpuestas y las imágenes son nítidas.	Menos del 70% del trabajo está ordenado, es decir, presenta letras o imágenes superpuestas o las imágenes son poco nítidas.	Menos del 50% del trabajo está ordenado, es decir, presenta letras o imágenes superpuestas o las imágenes son poco nítidas.
Creatividad	El trabajo está presentado de manera poco tradicional, es decir, las láminas incluyen colores, imágenes, animaciones, etc.	El trabajo está presentado de manera tradicional o presenta solo 2 aspectos requeridos (colores, imágenes, animaciones).	El trabajo está presentado de manera tradicional y presenta menos de 2 aspectos requeridos (colores, imágenes, animaciones).
Recursos	Presenta imágenes para cada uno de los acontecimientos que describe.	Presenta imágenes de menos del 75% de los acontecimientos que describe.	Presenta imágenes de menos del 50% de los acontecimientos que describe.
Temporalidad de los hechos	La secuencia de hechos que se presentan en el PPT es acorde a su temporalidad.	La secuencia de hechos que se presentan en el PPT es acorde a su temporalidad, pero presenta al menos un error.	La secuencia de hechos que se presentan en el PPT no es acorde a su temporalidad, o presenta al menos dos errores.
Ortografía	El trabajo no presenta faltas de ortografía.	El trabajo presenta 1 a 3 o más faltas de ortografía.	El trabajo presenta 4 o más faltas de ortografía.
Contenido			
Título	Cada uno de los eventos mencionados lleva un título claro y legible.	Menos del 75% de los eventos mencionados lleva un título claro y legible.	Menos del 50% de los eventos mencionados lleva un título claro y legible.
Teoría atómica de Dalton	Incluye el año de descubrimiento, enunciado de cada uno de los 5 postulados con su respectivo esquema o dibujo.	Incluye solo dos de los tres aspectos requeridos, o bien, uno de ellos está errado.	Incluye menos de dos de los aspectos requeridos o bien, al menos dos de ellos están errados.
Experimento Tubo de Rayos Catódicos	Incluye nombre del experimento, autor y año de descubrimiento.	Incluye solo dos de los tres aspectos requeridos, o bien, uno de ellos está errado.	Incluye menos de dos de los aspectos requeridos o bien, al menos dos de ellos están errados.
	Incluye una breve explicación de cómo funcionaba, principales conclusiones, dibujo.	Incluye solo dos de los tres aspectos requeridos, o bien, uno de ellos está errado.	Incluye menos de dos de los aspectos requeridos o bien, dos de ellos están errados.
Modelo atómico de Thomson	Incluye nombre del modelo, autor, año de descubrimiento.	Incluye solo dos de los tres aspectos requeridos, o bien, uno de ellos está errado.	Incluye menos de dos de los aspectos requeridos o bien, al menos dos de ellos están errados.
	Incluye breve explicación con respecto a la ubicación de las partículas subatómicas, dibujo.	Incluye solo uno de los dos aspectos requeridos, o bien, uno de ellos está errado.	No incluye ninguno de los aspectos requeridos, o bien, ambos están errados.
Experimento Tubo de Rayos Canales	Incluye nombre del experimento, autor y año de descubrimiento.	Incluye solo dos de los tres aspectos requeridos, o bien, uno de ellos está errado.	Incluye menos de dos de los aspectos requeridos o bien, al menos dos de ellos están errados.
	Incluye una breve explicación de cómo funcionaba, principales conclusiones, dibujo.	Incluye solo dos de los tres aspectos requeridos, o bien, uno de ellos está errado.	Incluye menos de dos de los aspectos requeridos o bien, dos de ellos están errados.



Modelo atómico de Rutherford	Incluye nombre del modelo, autor, año de descubrimiento.	Incluye solo dos de los tres aspectos requeridos, o bien, uno de ellos está errado.	Incluye menos de dos de los aspectos requeridos o bien, al menos dos de ellos están errados.
	Incluye breve explicación con respecto a la ubicación de las partículas subatómicas, dibujo.	Incluye solo uno de los dos aspectos requeridos, o bien, uno de ellos está errado.	No incluye ninguno de los aspectos requeridos, o bien, ambos están errados.
Descripción de las 3 partículas subatómicas (electrón, protón, neutrón)	Incluye para cada una de las 3 partículas: descubridor, naturaleza de su carga eléctrica (positiva, negativa, neutra), ubicación en el átomo.	Incluye solo 2 de los aspectos requeridos para alguna de las partículas subatómicas, o bien, contiene al menos un error.	Faltan 2 o más de los aspectos requeridos en alguna o algunas de las partículas subatómicas, o bien, contiene al menos 2 errores.
Modelo atómico de Bohr	Incluye nombre del modelo, autor, año de descubrimiento.	Incluye solo dos de los tres aspectos requeridos, o bien, uno de ellos está errado.	Incluye menos de dos de los aspectos requeridos o bien, al menos dos de ellos están errados.
	Incluye breve explicación con respecto a la ubicación de las partículas subatómicas, dibujo.	Incluye solo uno de los dos aspectos requeridos, o bien, uno de ellos está errado.	No incluye ninguno de los aspectos requeridos, o bien, ambos están errados.