



INSTITUCIÓN EDUCATIVA SAN FRANCISCO DE ASÍS

Aprobado por resolución número 16263 del 27 de noviembre de 2002 para los niveles de preescolar, básica primaria, básica secundaria de educación formal. Aprobado por resolución 0716 del 22 de noviembre de 2004 para el nivel de media académica. Aprobado por resolución 201850055483 del 8 de agosto de 2018 y modificado por la resolución 202350058972 del 28 de julio de 2023 nivel media técnica

Secretaría de Educación Medellín

DANE: 105001002780 NÚCLEO: 924 NIT: 811034828-1

PLAN DE APOYO Y/O MEJORAMIENTO

FECHA: Abril 7-11	DOCENTE: Katherine Moreno
ÁREA/ ASIGNATURA: Química	ESTUDIANTE:
GRADO: 10°	PERIODO: 1

INDICADORES DE DESEMPEÑO:

- Identificación de los postulados del modelo atómico actual, aplicando la teoría cuántica para la determinación del comportamiento de los átomos, a través de ejercicios prácticos que contribuyen a mejorar la atención en clase.
- Comprensión de la materia, sus propiedades y transformaciones, aplicando factores de conversión para la expresión de magnitudes en diversas unidades de medida, a partir de la solución de ejercicios prácticos relacionando el conocimiento con su entorno.

ACTIVIDADES:

1. Elabora una mini cartelera sobre el modelo atómico actual y lo que afirma
2. Responde:
 - a. ¿En qué superó el modelo de Thompson al de Dalton?
 - b. ¿En qué superó el modelo de Rutherford al de Thompson?
 - c. ¿En qué superó el modelo de Borh al de Rutherford?
3. Consulte los números cuánticos y la tabla de distribución electrónica
4. Elabore un crucigrama con sus respectivas pistas sobre las propiedades de la materia: masa, volumen, peso, densidad, porosidad, maleabilidad, ductilidad, inercia, temperatura de fusión, temperatura de ebullición, oxidación, impenetrabilidad, elasticidad, tenacidad, dureza, fragilidad, conductividad térmica, conductividad eléctrica, solubilidad, inflamabilidad, reactividad, toxicidad.
5. Desarrolle los siguientes problemas sobre factores de conversión:
 - a. El volumen promedio de sangre en un macho adulto es de 4.7 L. ¿Cuál es este volumen en mililitros?
 - b. Un colibrí puede aletear sus alas una vez en 18 ms. ¿Cuántos segundos hay en 18 ms?
 - c. 101,000 ns a segundos
 - d. 32.08 kg a gramos
 - e. Convierta 58.2 ms en megasegundos
 - f. 85 g/ml a kg/l
 - g. 10 g/l a mg/ml
 - h. 36km/ a m/s
 - i. 3500kg/ml a g/ l