



COLEGIO ISIDRO CABALLERO DELGADO

FLORIDABLANCA-SANTANDER
AREA DE CIENCIAS NATURALES

QUIMICA

10°

Nombre: _____ fecha: _____

TEMA: MODELOS ATOMICOS

CONTEXTO

La química es una ciencia básica que afecta directa o indirectamente nuestra vida diaria, se dedica al estudio de la materia y sus transformaciones; como todo lo que existe en el universo es materia, podríamos afirmar que la química estudia el universo.

Desde la antigüedad la humanidad ha escuchado hablar de átomos, como las partículas fundamentales de la materia. Sin embargo, debido a que los átomos son tan pequeños, no es posible verlos a simple vista, por esta razón, se han propuesto varios modelos y teorías acerca de cómo son estas partículas fundamentales.

Pautas de trabajo

1- video sobre modelos atómicos

<https://www.youtube.com/watch?v=NZfPhwX2HPI>

Se sugiere primero ver el video y luego verlo otra vez para anotar un resumen lo que el autor describe.

Con base en el video, llena la tabla resumiendo cada modelo atómico en cada espacio; añade un dibujo o imagen en cada caso

1-1Que es un modelo atómico?

Rta:

1-2 Resumen de cada modelo

MODELO ANTIGUO (Demócrito)	Dibujo	Aspectos relevantes
Modelo de Dalton (1807)	Dibujo	Aspectos relevantes
Modelo de Thomsom (1904)	Dibujo	Aspectos relevantes

Modelo de Rutherford(1911)	Dibujo	Aspectos relevantes
Modelo de Bhor (1913)	Dibujo	Aspectos relevantes
Summerfeld 1916	Dibujo	Aspectos relevantes
Modelo de Schrodinger (Modelo cuántico ondulatorio)		
Modelo Actual (Modelo Mecánico Cuántico)		

Sugerencia : si necesitas mayor aclaracion puedes ver el siguiente video

<https://www.youtube.com/watch?v=za-nxN1QCrk>

1-3 Consulta que dice la ley de conservación de la masa y qué científico la postuló.

Rta:

2- Prepárate para la evaluación contestando las preguntas on line en el siguiente link

https://es.educaplay.com/recursos-educativos/776980-modelos_atomicos.html

3- Enviar esta guía con el nombre a la plataforma

(Nota aclaratoria: No puede haber trabajos iguales, pues las palabras para resumir son diferentes en cada persona.)