



PRUEBA DE CIENCIAS NATURALES
CEB DR. MIGUEL PAZ BARAHONA, BARRIO EL CENTRO, TELA
GRADO: Noveno SECCIÓN: 1



ALUMNO(A): _____

DOCENTE: Silvia Cruz.

VALOR TOTAL 35%

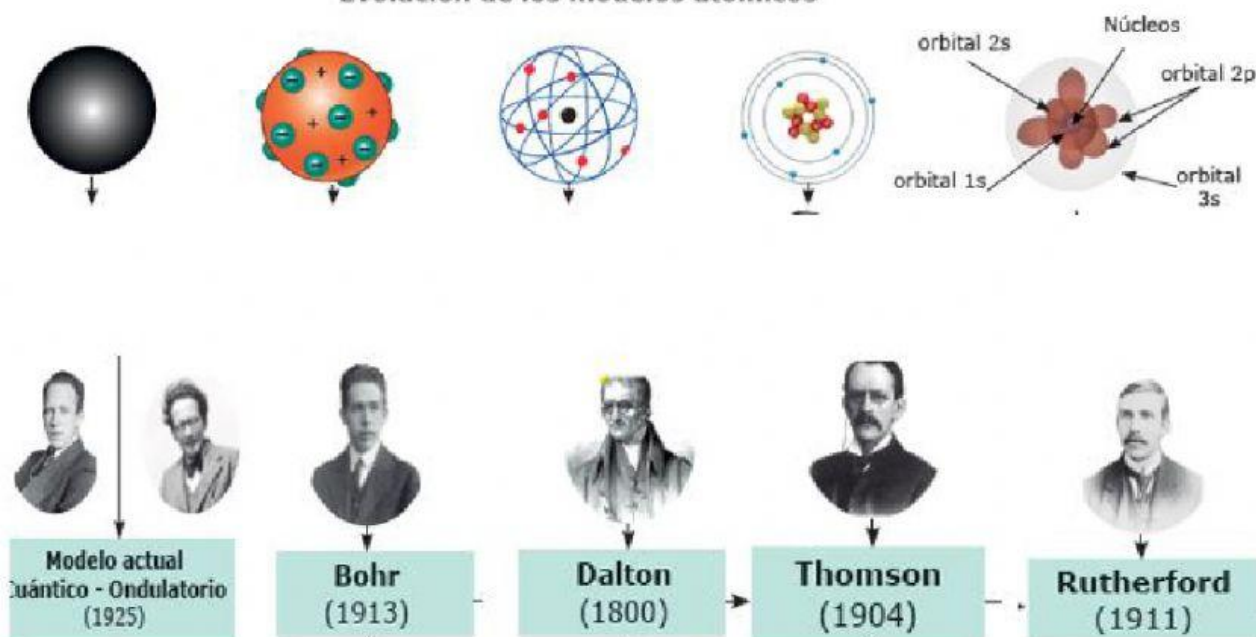
TIPO VERDADERO O FALSO 2% C/U

INSTRUCCIONES: MARQUE UNA "V" SI LA PROPOSICIÓN ES VERDADERA Y UNA "F" SI LA PROPOSICIÓN ES FALTA.

1. La materia es todo lo que nos rodea. V F
2. Los elementos están formados por distintos tipos de átomos. V F
3. La materia está formada por partículas más pequeñas llamadas átomos. V F
4. Los átomos están constituidos por moléculas. V F
5. La tabla periódica actualmente tiene 116 elementos químicos. V F
6. La materia se puede medir. V F
7. La química Orgánica estudia las sustancias que contienen carbono. V F
8. El símbolo de carbono es Co. V F
9. Son características de los metales, brillantes y solo se derriten a altas temperaturas y se pueden convertir en hilos o láminas sin romperse. V F
10. Isaac Newton es considerado el padre de la tabla periódica. V F

Una el modelo con sus creadores

Evolución de los modelos atómicos



Selecciona la respuesta correcta

- Este modelo deshecha la idea de los electrones como esferas diminutas con carga que giran en torno al núcleo.

- a. Dalton b. Schrödinger c. Aristóteles d. Bohr

- Es la partícula más liviana, tiene carga negativa y se conoce como la carga eléctrica elemental.

- a. Electrón b. Neutrón c. Protón d. Positrón

- La cantidad de protones más la de neutrones es igual al número de:

- a. Electrones b. Masa c. Protones d. Átomos

- Según la teoría atomista, un trozo de hierro:

- a. Se puede dividir indefinidamente.
b. Solo posee electrones.
c. No se puede dividir.
d. Se puede dividir hasta llegar a los átomos.

- Según Dalton, la materia está formada por partículas muy pequeñas llamadas átomos y estos son:

- a. Se pueden destruir c. Indivisibles
b. Se pueden dividir d. Cúbicos

I. Identifica las partes del átomo.

