

INSTITUCION EDUCATIVA FE Y ALEGRIA AURES

DOCENTE: SAUL TABORDA

GRADO: SEXTO

NOMBRE Y APELLIDOS

Coloco en práctica mis competencias:

1: ¿Qué constituye la materia?

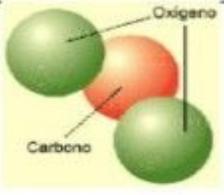
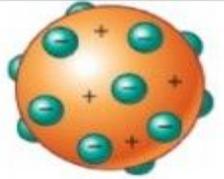
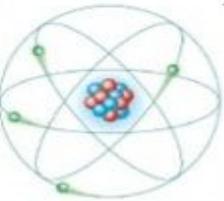
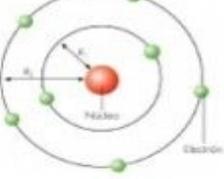
2 ¿Qué es el átomo y represéntalo?

3¿cuáles son las partes de un átomo?

4¿defina los conceptos de electrón, protón y neutrón?

5 elabora un mapa conceptual relacionado con los modelos atómicos

6 según la imagen: ¿cuál modelo atómico es el más actualizado?

Comparación de los modelos atómicos			
Creador	Diagrama	Aportación	Año
Demócrito		Diminutas partículas indivisibles llamadas átomos .	S. IV-V
John Dalton		<ul style="list-style-type: none"> - Un átomo para cada elemento distinto, con masa y tamaño semejante. - Los átomos se combinan para formar compuestos en proporciones numéricas sencillas. Además pueden combinarse en distintas proporciones y tomar distintos compuestos. 	1808
J. J. Thompson		Incorporó los electrones y los protones al modelo, los electrones están incrustados en la esfera atómica. Los electrones y protones tienen carga con signo contrario y existen en mismo número, pues los átomos son neutros.	1897
Ernest Rutherford		Demostó que los átomos están mayormente huecos. En su centro tienen un núcleo muy pesado y denso, alrededor de cual giran los electrones. Primero propuso un núcleo con protones, y más tarde agregó los neutrones.	1911
Niels Bohr		Sugirió los niveles cuantizados de energía, que son orbitales definidos para los electrones con una energía específica.	1913
Erwin Schrödinger		Describió los electrones como ondas. Los electrones se encuentran en orbitales que son regiones alrededor del núcleo donde hay una máxima probabilidad de encontrar un electrón dado.	1926

