



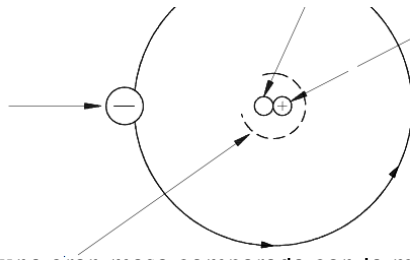
GUIA BIMESTRAL DE QUÍMICA

Nombre _____ 8° _____ Fecha: _____

- 1.- En la antigua Grecia, dos filósofos diferían en su concepción de la materia, ellos eran Demócrito y Aristóteles, ¿Cómo estaba formada la materia para Demócrito?
- 2.- ¿Qué postulados de la Teoría de Dalton no están vigentes? Explica
- 3.- Completa la tabla

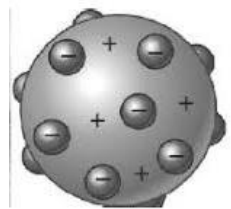
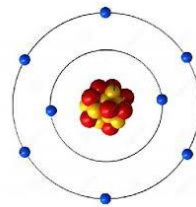
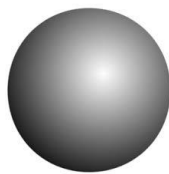
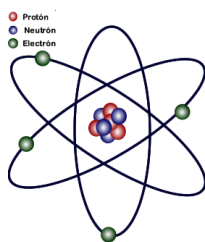
Partícula subatómica	carga	Ubicación en el átomo	Descubierta por	símbolo
Electrón				
protón				
neutrón				

- 4.- ¿Quién establece la existencia de un núcleo? _____
- 5.- ¿Quién establece niveles de energía? _____
- 6.- En los experimentos en tubos de descarga de Crookes se observó que los rayos catódicos eran _____ y los rayos canales eran _____
- 7.- átomo significa _____
- 8.- según el modelo de Bohr, cuándo los electrones saltan a niveles más externos _____ energía y llegan a un estado _____, pero cuando vuelven a su estado Fundamental _____ energía.
- 9.- Para la siguiente imagen escribe el nombre de cada parte de la estructura



¿Cuántas órbitas se observan?

- 10.- Los nucleones (protones y neutrones) poseen una gran masa comparada con la masa del electrón que es despreciable. ¿En qué zona del átomo está concentrada la masa del átomo?
- 11.- Si el átomo posee cargas positivas y negativas ¿Cuándo es neutro? _____
- 12.- ¿Qué permitió determinar el **experimento** de la gota de aceite fue realizado por Robert **Millikan**? _____
- 13.- Escribe el nombre de la persona que propone cada uno de los siguientes átomos.



- 14.- ¿Qué permitió determinar el experimento de la lámina de oro realizado por Rutherford?
- 15.- Determina la cantidad de electrones que acepta cada órbita del modelo propuesto

