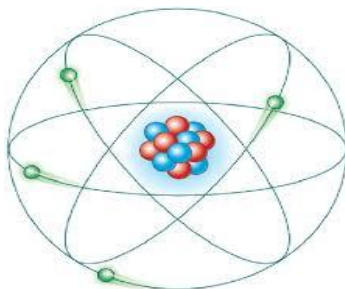
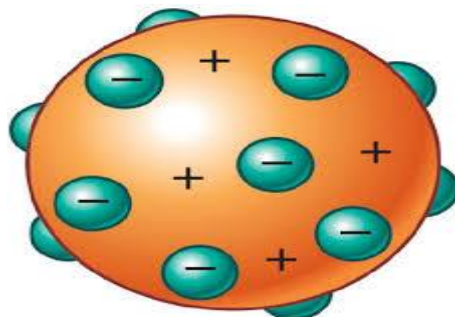


| TALLER 6 | | | |
|--------------------------------------|-------------------------|---------------------|------------|
| CODIGO | VERSION | FECHA | PAGINACION |
| FO.M-GA-05 | 01 | Año lectivo 2013 | 1 DE 2 |
| Docente: MSc. Walter Spencer Viveros | TEMAS: Modelos atómicos | Asignatura: Química | |
| | | Grado: Décimo | |

- Es una explicación de la estructura de la mínima, y la cantidad de materia en la que se creía que se podía dividir una masa.
 - Modelo de la materia
 - Clases de materia
 - Parte mínima de la materia
 - Modelo atómico
- Establecieron que la parte mínima de la materia era el átomo, a través de procesos de reflexión y análisis:
 - Dalton
 - Rutherford
 - Demócrito y Leucipo
 - Bohr
- Fue el primer modelo atómico formulado con bases científicas (John Dalton), estableció que:
 - El átomo era como diminuta esfera
 - El átomo era como círculo
 - El átomo estaba formado por isótopos
 - El átomo estaba formado por protones, neutrones y electrones



- el esquema hace referencia al modelo atómico:
 - De Rutherford
 - Dalton
 - Bohr
 - Pirrin
- En el esquema se evidencia la presencia de los electrones, protones y neutrones, por lo tanto es imposible que lo haya planteado:
 - Demócrito
 - Rutherford
 - Schrödinger
 - Bohr



6. El esquema hace referencia al modelo atómico de:
 a. Rutherford b. Demócrito y Leucipo c. Bohr d. Tompson
7. Propone que los electrones se ubican en orbitales de energía o niveles de Energía.
 a. Modelo atómico de Tompson b. Modelo atómico de Rutherford c. Modelo atómico de Bohr d. Modelo atómico de Demócrito y Leucipo
8. El modelo atómico de Bohr explicaba los espectros:
 a. Emisión y absorción de energía b. Las partículas atómicas c. Las ondas lumínicas d. De las masas atómicas
9. Arnold Sommerfeld mejora el modelo atómico de Bohr, porque le incluyéndole, EXCEPTO:
 a. Los electrones se mueven en orbitas circulares o elípticas b. El número Azimutal c. El electrón una corriente d. Adsorción y emisión de energía
10. No es un postulado del modelo atómico actual:
 a. Modelo atómico actual llamado ecuación de onda b. La dualidad de la materia (onda – partícula) c. Los átomos presentan electrones, protones, neutrones, iones d. El núcleo atómico
11. observar la página web y observa los conceptos fundamentales de cada uno de los modelos atómicos:

<http://rabfis15.uco.es/Modelos%20at%C3%B3micos%20.NET/modelos/MAtomicos.aspx>

12. Elabora un mapa conceptual donde se relacionen todos los modelos atómicos.

OBSERVE LAS SIGUIENTES PÁGINAS ELECTRÓNICAS CON EL FIN DE AFIANZAR LOS CONOCIMIENTOS SOBRE EL TEMA Y ADEMÁS PARA EFECTUAR EL TALLER CON EXCELENTE DESEMPEÑO.

<http://es.scribd.com/doc/14438230/Modelos-atomicos>

<http://thales.cica.es/rd/Recursos/rd99/ed99-0280-01/ejem3-parte1.html>

<http://web.educastur.princast.es/proyectos/fisquiweb/atomo/indexB.htm>