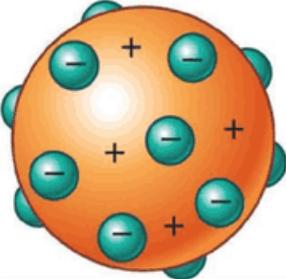
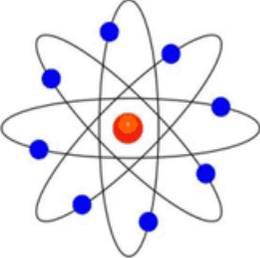
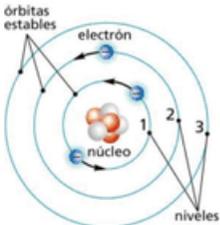


## MODELO ATOMICO A TRAVES DE LA HISTORIA

Elaborada por: Angélica Mendoza Ruiz		Código: 2018216011
MODELO	REPRESENTACIÓN	CARACTERISTICAS
<b>Dalton (1803)</b>		<ul style="list-style-type: none"> <li>• La materia está formada por partículas muy pequeñas llamadas átomos, que son indivisibles y no se pueden destruir.</li> <li>• Los átomos de un mismo elemento son iguales entre sí, tienen su propio peso y cualidades propias. Los átomos de los diferentes elementos tienen pesos diferentes.</li> <li>• Los átomos permanecen sin división, aun cuando se combinen en las reacciones químicas.</li> <li>• Los átomos, al combinarse para formar compuestos guardan relaciones simples.</li> <li>• Los átomos de elementos diferentes se pueden combinar en proporciones distintas y formar más de un compuesto.</li> <li>• Los compuestos químicos se forman al unirse átomos de dos o más elementos distintos.</li> </ul>
<b>Thomson (1904)</b>		<ul style="list-style-type: none"> <li>• Un átomo se asemeja a una esfera con materia de carga positiva y con electrones (partículas cargadas negativamente) presentes dentro de la esfera.</li> <li>• La carga positiva y negativa es igual en magnitud y, por lo tanto, un átomo no tiene carga en su conjunto y es eléctricamente neutro.</li> <li>• Para tener átomos con carga neutra, los electrones deberían estar inmersos en una sustancia con carga positiva.</li> <li>• Aunque no era parte explícita del modelo, este modelo no tenía núcleo atómico.</li> </ul>
<b>Rutherford (1911)</b>		<ul style="list-style-type: none"> <li>• El átomo tiene una parte central llamada núcleo, diminuto, de carga positiva, compacto o macizo y muy denso, debido a que casi la totalidad de la masa atómica se concentra en él.</li> <li>• El campo eléctrico generado por el núcleo es muy intenso y causa la desviación de rayos alfa mediante fuerzas de repulsión eléctrica.</li> <li>• El átomo es casi vacío, ya que los electrones, partículas de masa insignificante, ocuparían espacios grandes cuando giran en torno al modelo.</li> </ul>
<b>Bohr (1926)</b>		<ul style="list-style-type: none"> <li>• Los electrones describen órbitas circulares alrededor del núcleo.</li> <li>• Los electrones viajan en niveles predeterminados de energía.</li> <li>• Los electrones pueden saltar de un nivel energético menor a uno mayor si les proporciona energía.</li> <li>• Cuando los electrones regresan a su nivel de energía estacionario, liberan luz.</li> </ul>