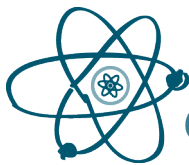




Modelos Atómicos

Un **modelo atómico** es una **representación estructural** de un **átomo**, que trata de explicar su comportamiento y propiedades. De ninguna manera debe ser interpretado como un *dibujo* de un átomo, sino más bien como el diagrama conceptual de su funcionamiento. A lo largo del tiempo existieron varios modelos atómicos y algunos más elaborados



actividad

1. Nombre los 4 primeros modelos atómicos (junto con sus creadores) e indique dos características de cada uno.
2. Nombre a lo menos una problemática que los siguientes modelos no pudieron responder:
 - a) Dalton
 - b) Rutherford
3. ¿Qué hecho experimental llevó a Rutherford a formular su modelo atómico? Explique.
4. Indique quién descubrió las siguientes partículas sub-atómicas:
 - a) Electrón
 - b) Neutrón
 - c) Protón
5. ¿Que decía el Principio de Incertidumbre de Heisenberg?
6. ¿Qué quiere decir que la energía este *cuantizada*? ¿Quiénes fueron los impulsores de esta teoría?
7. Nombre dos diferencias entre el modelo de Bohr y el de Rutherford.
8. ¿Qué quiere decir que el electrón tenga un comportamiento dual?
9. ¿Qué es un orbital y como lo descubrió Shrödinger?
10. ¿Cuál es considerado el primer modelo atómico y quién lo postuló?
11. ¿Qué pensamiento gobernó el mundo científico por cerca de dos milenios? Indique quien lo postuló y de que se trataba.
12. ¿Quién fue el primero que usó el término *átomo*?