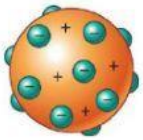


La evolución de los modelos atómicos

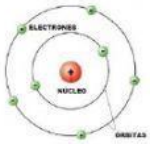
Nombre del estudiante:

I. Identifica los modelos atómicos que se presentan a continuación.

1. 

2. 

3. 

4. 

II. Escribe en el paréntesis la letra correspondiente relacionada a las partículas subatómicas.

a. protón	b. electrón	c. neutrón

1. Es la partícula que se encuentra en los niveles de energía. ( )
2. Partícula descubierta por Ernest Rutherford. ( )
3. Partícula descubierta por James Chadwick en 1932. ( )
4. Partícula que se encuentra en el núcleo y tiene carga positiva. ( )
5. Partícula que tiene carga negativa. ( )
6. Partícula que se encuentra en el núcleo y no tiene carga. ( )
7. Partícula descubierta por Thomson. ( )
8. Su símbolo es p+. ( )
9. Su símbolo es e-. ( )
10. Su símbolo es n°. ( )

III. Parea con una línea la contribución de cada científico a la evolución del modelo atómico.

John Dalton	Descubrió el núcleo y los protones.
Rutherford	Descubrió el neutrón y contribuyó al desarrollo de la bomba atómica.
Chadwick	Sostiene que la materia está compuesta por partículas indivisibles llamadas átomos.
Neils Bohr	Descubrió el electrón. Modelo del pudín de pasas.
Shrödinger	Su modelo establece que los electrones están ubicados en niveles de energía específicos.
Thomson	Modelo de la nube de electrones.

IV. Selecciona la MEJOR alternativa.

1. ¿Cuál es la diferencia entre el modelo de Dalton y el de Thomson?

2. La principal modificación que realizó Bohr al modelo de Rutherford