

El núcleo atómico fue descubierto por :

- a) Thompson b) Jordán c) Dalton
d) Rutherford e) Faraday

1. Thompson en 1897 descubrió :

- a) El fotón b) El neutrón c) Quarks
d) El electrón e) Los isótopos

2. Los átomos son indivisibles afirma :

- a) Dalton b) Wein c) Perrin
d) Rutherford e) Planck

3. Sommerfeld hace una corrección a la teoría de Bohr al decir que los electrones podían girar en órbitas no sólo sino también

- a) elípticas - circulares
b) circulares - parabólicas
c) circulares - elípticas
d) elípticas - parabólicas

4. ¿Quién sostenía que los electrones no se hallan distribuidos en todo el átomo, sino en partes externas?

- a) Dalton b) Thompson c) Perrin
d) Bohr e) Schrodinger

5. ¿Quién sustentó la base principal para la concepción del modelo cuántico ondulatorio?

- a) Thompson b) Dalton c) Rutherford
d) Schrodinger e) Sommerfeld

6. ¿Quién afirmaba que los electrones pueden caer a niveles más bajos de energía o pueden alcanzar niveles de energía más altos?

- a) Dalton b) Rutherford c) Bohr
d) Planck e) Sommerfeld

7. El modelo del "Budín de pasas" pertenece a :

- a) Leucipo b) Aristóteles c) Dalton
d) Thompson e) Bohr

8. ¿Quién se refirió al átomo vacío?

- a) Dalton b) Demócrito c) Bohr
d) Rutherford e) Broglie

9. Marque la respuesta incorrecta según el modelo de J. J. Thompson :

- a) Modelo del "Budín de pasas"
b) Se le considera descubridor del electrón
c) Los electrones están incrustados en la masa positiva
d) Tiene forma esférica y es indivisible
e) Descubre el núcleo

10. "El electrón se desplaza en órbitas elípticas en subniveles de energía".

- a) Bohr b) Sommerfeld c) Planck
d) Rutherford e) Dalton

11. Una con flechas

Electrón	Carga positiva
Protón	Sin carga
Neutrón	Carga negativa

12. La palabra griega átomo significa :

- a) Mínima parte d) Sin división
b) Pequeño e) Microscopio
c) Indestructible

13. La teoría de la discontinuidad de la materia, la cual está formada por átomos pertenece :

- a) Demócrito - Leucipo d) Dalton
b) Platón e) Bohr
c) Aristóteles