

I. Relaciona las frases que se corresponden.

- | | |
|---------------------------------|--|
| 1 Partículas indivisibles. | ☐ Modelo de Dalton. |
| 2 Núcleo muy pequeño y corteza. | ☐ Modelo de Thomson. |
| 3 Electrones en capas. | ☐ Modelo de Böhr. |
| 4 Pudín de pasas. | ☐ Modelo de Rutherford. |

II. Indica en cada enunciado a qué modelo atómico corresponde:

✚ Los átomos están formados por un núcleo y electrones girando, describiendo ciertas órbitas circulares y estables. No todas las órbitas están permitidas.

✚ Los átomos estaban formados por una masa cargada positivamente en cuyo interior había pequeñas partículas de carga negativa.

✚ Es imposible conocer a la vez y con exactitud la posición y el momento lineal del electrón. Podemos conocer la probabilidad de encontrar al electrón en una región del espacio. El electrón solo se podía encontrar en ciertas regiones del espacio que denominó orbitales.

✚ En el núcleo está concentrada casi toda su carga positiva y casi toda su masa. Alrededor del núcleo están los electrones girando. En los átomos debía existir una partícula de masa similar al protón y sin carga eléctrica (neutrón).

III. Ordena los sucesos desde el más antiguo al más reciente, escribiendo un número del 1 al 5.

- ☐ Descubrimiento del electrón.
- ☐ Teoría atómica de Dalton.
- ☐ Modelo atómico de Bohr.
- ☐ Modelo atómico de Rutherford.
- ☐ Descubrimiento del protón.

IV. Escribe F, si la afirmación es falsa, o V, si es verdadera.

☐ El científico Maxwell, en 1865, estableció que la luz era una onda electromagnética.

☐ Existen elementos químicos que presentan el mismo espectro electromagnético.

☐ Max Planck estableció que la energía se emite o se absorbe en cantidades discretas, a las que llamó cuantos.

☐ El número cuántico principal describe la forma de los orbitales.

☐ La zona donde hay mayor probabilidad de encontrar un electrón se denomina núcleo.

☐ Los fotones se refieren a la cantidad discreta y discontinua de energía que puede emitir o absorber un electrón.