

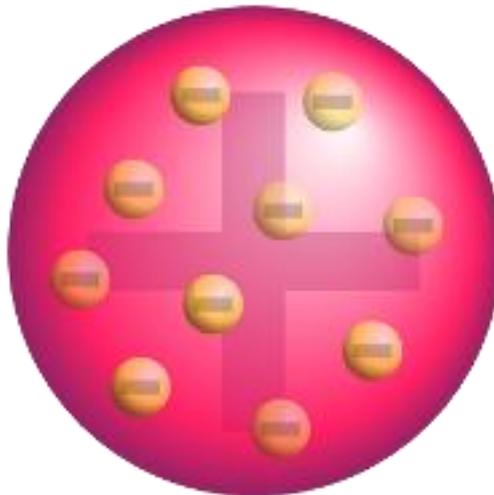
## ACTIVIDADES DE ESO

Nombre y apellidos del alumno:	Curso: 3º
Quincena nº: 5	Materia: Física y Química
Fecha:	Profesor de la materia:

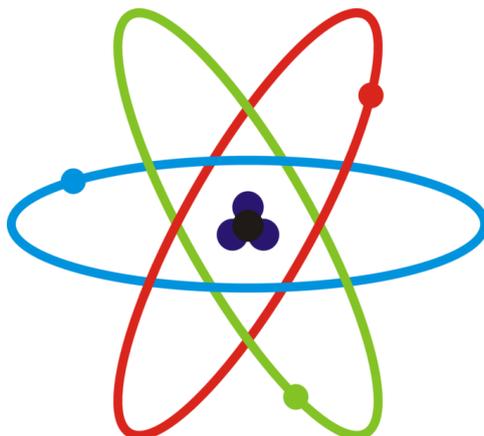
**1.- Responde a las siguientes preguntas sobre los Modelos atómicos:**

- a) En el Modelo de Thomson, estaban incrustados los ...**  
**b) ¿Dónde estaban los protones en el Modelo de Rutherford?**

- a) En el Modelo de Thomson, el átomo era esférico, con toda la carga positiva en esta esfera y los electrones, con carga negativa se encontraban incrustados en ella.



- b) En el Modelo de Rutherford, el átomo estaba formado por un núcleo y una corteza. En el núcleo se encontraban protones y neutrones y en la corteza los electrones, girando a gran velocidad.



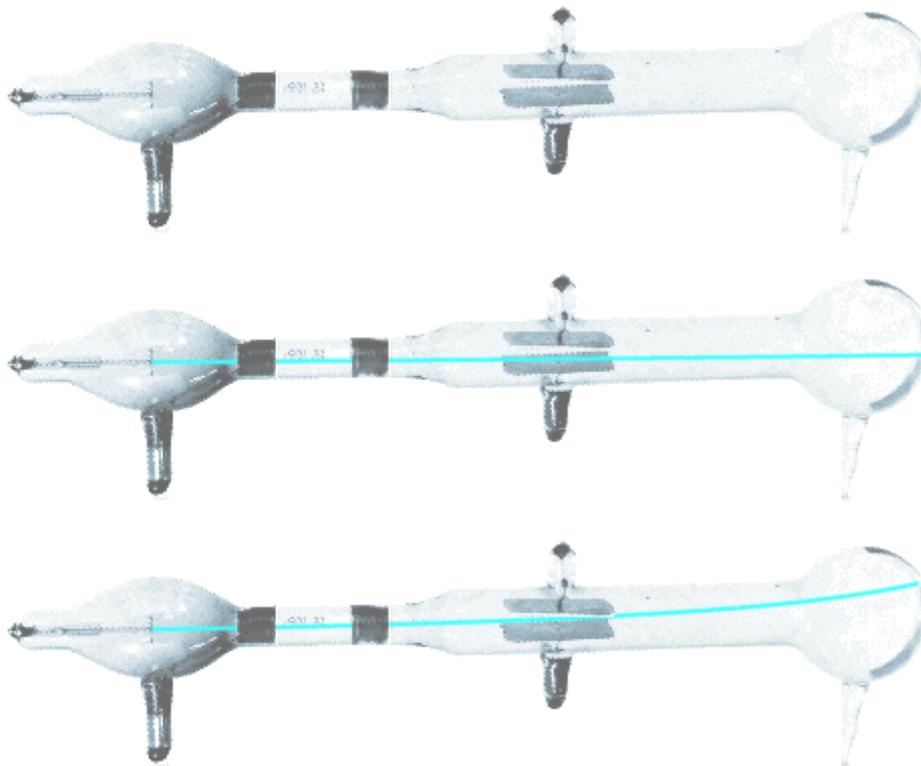
**2.- Indica verdadero o falso según la Teoría atómica de Dalton:**

- a) El átomo tiene protones.**
- b) Existen los átomos.**
- c) Los átomos de distintos elementos son iguales.**

- a) Falso. Según la teoría de Dalton, el átomo era indivisible y, por ello, no podía tener partículas más pequeñas, como los protones.
- b) Verdadero. Desde la época griega de Leucipo y Demócrito no se volvió al átomo. Además, Dalton lo hace con métodos científicos, a través de la experimentación y con argumentos sólidos.
- c) Falso. Los átomos de diferentes elementos son distintos. Cada elemento tiene su propio tipo de átomos.

**3.- ¿Cómo se descubrió el electrón?**

El electrón se descubre mediante el análisis de los rayos catódicos. Esos rayos que aparecían en los tubos de descarga e iban desde el polo negativo hasta el positivo. Se observó que esos rayos tenían siempre el mismo tipo de partículas, electrones y que estaban presente en cualquier gas que se pusiera en el tubo.



**4.- Indica la opción correcta entre catión, anión o átomo neutro:**

- a) Un átomo con 3 protones, 3 neutrones y 2 electrones.**
- b) Un átomo con 4 protones, 3 neutrones y 4 electrones.**
- c) Un átomo con 1 protón y 2 electrones.**

- a) Catión. Tiene 3 cargas positivas (protones) y 2 negativas (electrones). Por tanto, su carga neta es:  $+3 - 2 = +1$ .
- b) Neutro. Tiene 4 cargas positivas (protones) y 4 negativas (electrones). Por tanto, su carga neta es:  $+4 - 4 = 0$ .
- c) Anión. Tiene 1 carga positiva (protón) y 2 negativas (electrones). Por tanto, su carga neta es:  $+1 - 2 = -1$ .