

ACTIVIDADES DE ESO

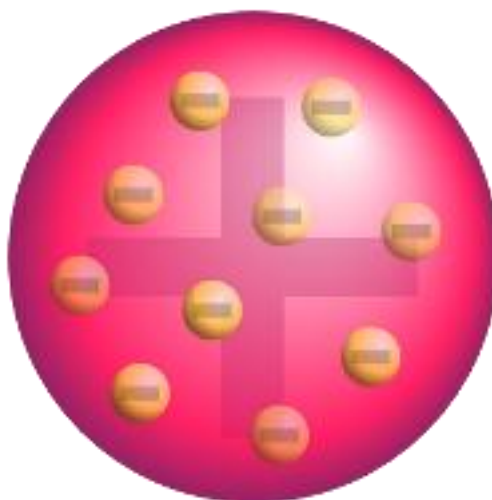
Nombre y apellidos del alumno:		Curso: 3º
Quincena nº: 5	Materia: Física y Química	
Fecha:	Profesor de la materia:	

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

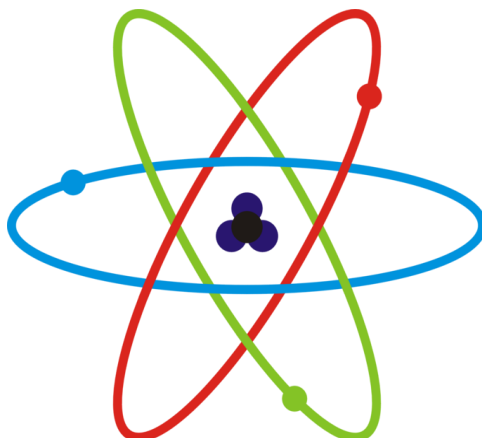
a) En el Modelo de Thomson, estaban incrustados los ...

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.

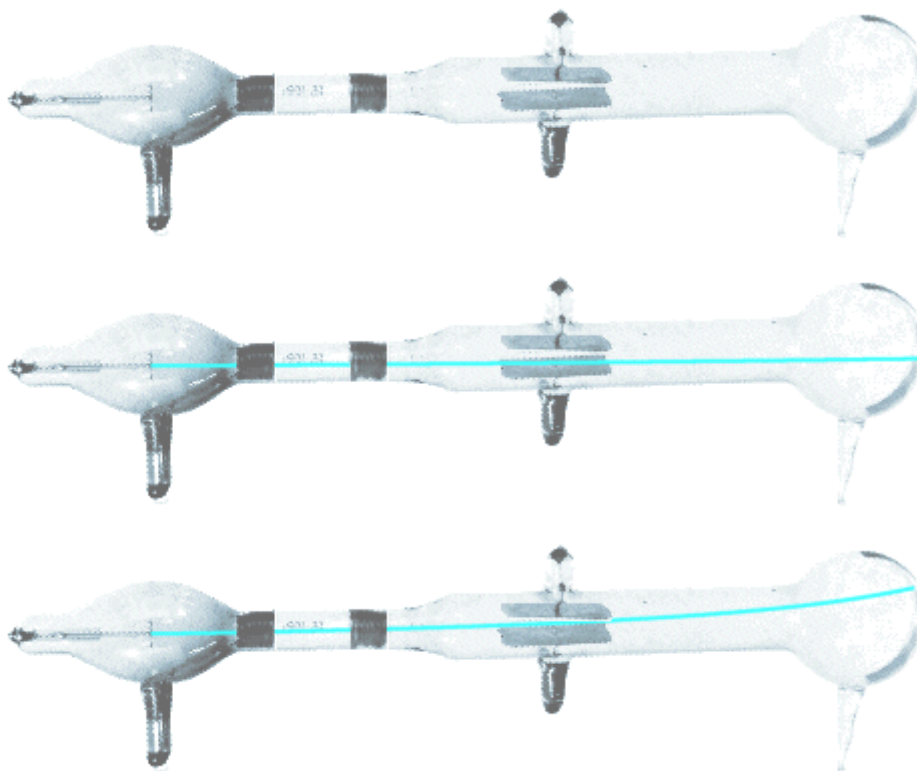
b) Existen los átomos.

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: $+1 - 2 = -1$.