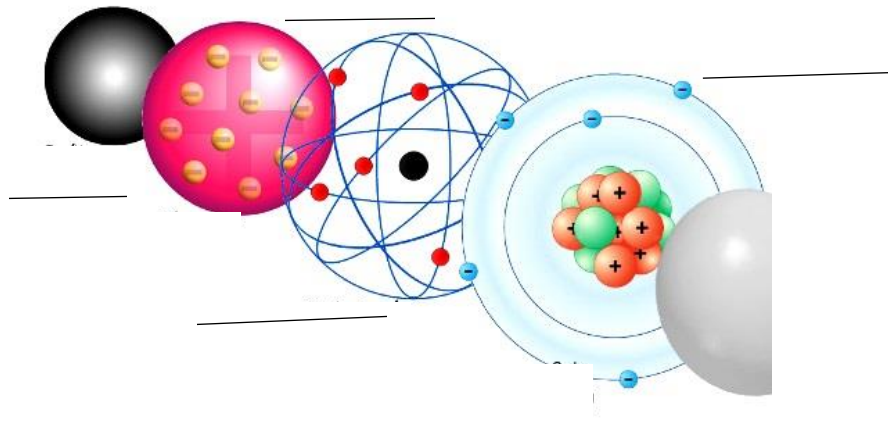




TRABAJO PRÁCTICO DE REPASO

TEMA: MODELOS ATOMICOS.

EJERCICIO 1: Observa la siguiente imagen



- a- Sobre la línea indica a que científico pertenece cada modelo.
- b- Lee atentamente las siguientes listas.
 - 1- Sistema solar; budín de pasas, piedra maciza.
 - 2- Pantalla de zinc; tubo al vacío; partición de piedras.

La primera lista menciona las analogías que utilizaron los científicos para explicar sus correspondientes modelos, y la segunda lista menciona las experiencias que realizó cada uno para lograr su modelo.

Realice un texto de no más de 5 renglones que involucre ambas listas explicando cada experiencia y como fue utilizada para llegar a su modelo y postulado.

Ejercicio 2:

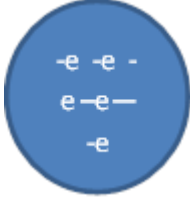
- 1- Completar las siguientes definiciones:
 - a- La materia es todo aquello que tiene _____ y ocupa un lugar en el _____.
 - b- La _____ está constituida por _____, que son partículas diminutas.
 - c- Un modelo es una _____ imaginaria de objeto/s o proceso/s que reemplaza a un aspecto de la _____, para poder efectuar estudios teóricos por medio de _____ y _____.

Ejercicio 3:

Indicar si las siguientes afirmaciones son verdaderas (V) o falsas (F)(justifique)

- a) Aristóteles introduce el concepto de átomo.____
- b) Demócrito afirmaba que la materia era continua.____
- c) Demócrito teorizo que los átomos de piedra eran propios a la piedra y diferentes de los átomos de otros materiales como la piel.____
- d) Aristóteles consideraba que la materia estaba constituida por agua, fuego, aire y tierra.____

Ejercicio 4: Completa el siguiente cuadro comparativo.

Científico	Base Experimental	Descripción del modelo	Modelo(Esquema)
	Basado en las teorías de Demócrito	El átomo es una esfera compacta indivisible e indestructible	
Thomson			
Rutherford	Bombardea una fina lámina de oro con partículas alfa procedentes de un elemento radioactivo		

Ejercicio 5:

- a- Indica, explica y dibuja las experiencias realizadas por cada científico.
- b- Teoría de Planck y Espectroscopia, son dos teorías en las que Bohr se basó para postular su modelo. Explique y esquematice cada una, dibuje en caso de ser necesario.
- c- Indica los postulados que dalton, Thomson, Rutherford y Bohr dejan con su modelo.
- d- ¿Por qué la idea de Bohr fue refutada después de tanto estudio sobre la nube electrónica?

Ejercicio 6:

Los científicos Goldstein y Chadwick para el descubrimiento de partículas subatómicas hicieron grandes aportes; el descubrimiento de las partículas que se encuentran en el núcleo. Explique de qué manera hicieron sus aportes, cuáles fueron las partículas que descubrió cada uno y dibuje.