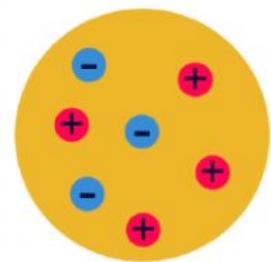
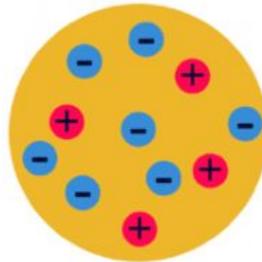
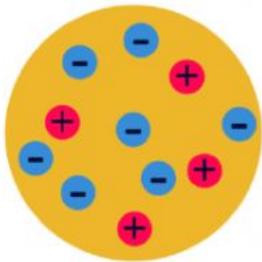
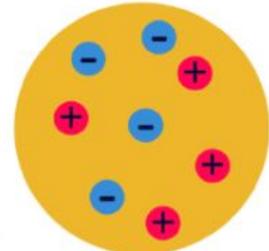
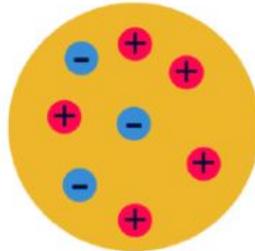
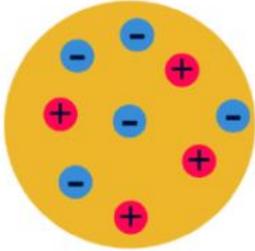


# EL ÁTOMO ( I )

1. Coloca las flechas en función de si existen fuerzas de repulsión o de atracción.



2. Indica en cada caso si se trata de un cuerpo neutro, un cuerpo con carga positiva o un cuerpo con carga negativa.



3. Completa arrastrando las siguientes palabras o conjuntos de palabras.

PUEDEN DESCOMPONERSE EN  
OTRAS SUSTANCIAS MÁS  
SENCILLAS MEDIANTE CAMBIOS  
QUÍMICOS

COMPUESTOS

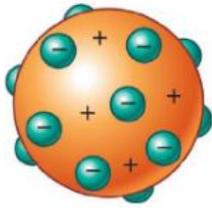
SUSTANCIAS PURAS

ELEMENTOS

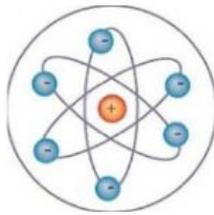


NO PUEDEN DESCOMPONERSE EN  
OTRAS SUSTANCIAS MÁS  
SENCILLAS

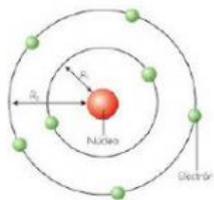
3. Une cada representación del átomo con su modelo atómico correspondiente:



Modelo de Dalton



Modelo de Bohr



Modelo de Rutherford



Modelo de Thomson

#### 4. Escoge la opción correcta en cada apartado:

A) Científico que propuso un modelo de átomo no macizo compuesto de NÚCLEO y CORTEZA

Dalton

Thomson

Rutherford

Mendeleiev

B) En el núcleo del átomo hay

Protones y electrones

Electrones

Protones

Protones y neutrones

C) En la corteza del átomo hay

Protones en movimiento

Protones en posiciones  
fijas

Electrones en posiciones  
fijas

Electrones en posiciones  
fijas

D) Los protones son partículas subatómicas de carga

Positiva

Negativa

No tienen carga

E) Los electrones son partículas subatómicas de carga

Positiva

Negativa

No tienen carga

F) Los neutrones son partículas de carga

Positiva

Negativa

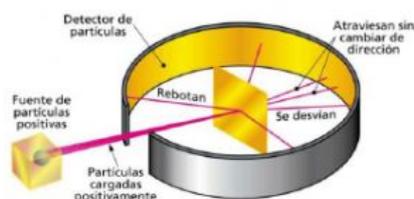
No tienen carga

G) El experimento de la figura sirvió para saber que

El átomo está formado por  
electrones

El átomo está formado por un  
núcleo y una corteza

El átomo no tiene carga



H) Los protones tienen una masa

Unas 2000 veces  
mayor que la de los  
electrones

Igual que la de los  
electrones

Su masa es  
despreciable

Unas 2000 veces  
menor que la de los  
neutrones

H) El número atómico es

El número total de  
electrones

El número total de  
protones

El número total de  
neutrones

La suma de neutrones y  
protones

I) El modelo atómico conocido como pudding de pasas es el modelo de:

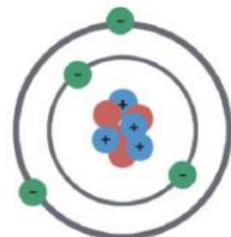
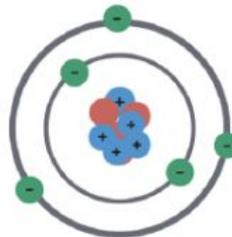
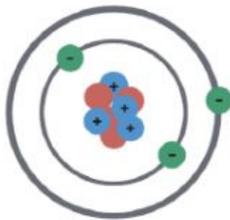
Dalton

Thomson

Rutherford

Bohr

5. Indica en cada caso la carga que tiene cada átomo:



6. Arrastra para unir con el átomo indicado.

Aluminio	Nitrógeno	Mg	N	Al
Na	7	12	11	Sodio
Litio	Magnesio	Li	3	13

Número de  
protones

Nombre del  
elemento

Símbolo

