



# Tema 1: Los modelos atómicos



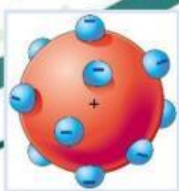
Hoja 2

**A. Identifica los modelos atómicos que se presentan a continuación**

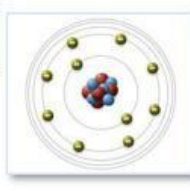
1



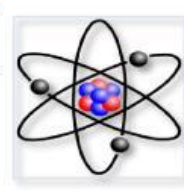
2



3



4



**B. Escribe en el paréntesis la letra correspondiente a las partículas subatómicas**

a. PROTÓN

b. ELECTRÓN

c. NEUTRÓN

- a. Es la partícula que se encuentra en los niveles de energía. ()
- b. Partícula descubierta por Thomson. ()
- c. Partícula descubierta por Chadwick en 1932. ()
- d. Partícula que se encuentra en el núcleo y tiene carga positiva. ()
- e. Partícula que tiene carga negativa. ()
- f. Partícula que se encuentra en el núcleo y no tiene carga. ()

g. Su símbolo es  $p^+$ . ()

h. Su símbolo es  $e^-$ . ()

i. Su símbolo es  $n^0$ . ()

**B. Une la contribución de cada científico con la evolución del modelo atómico.**

John  
Dalton

Descubrió el núcleo y los protones

Joseph J.  
Thomson

Descubrió el neutrón y contribuyó al desarrollo de la bomba atómica

Ernst  
Rutherford

Sostiene que la materia está constituida por partículas indivisibles llamadas átomos

James  
Chadwick

Descubrió el electrón. Modelo del pudín de pasas

Niels Böhr

Establece que los electrones se sitúan en niveles de Energía específicos

**C. Selecciona la mejor alternativa.**

1. ¿Cuál es la diferencia entre el modelo de Dalton y el de Thomson?

2. La principal modificación que realizó Böhr al modelo atómico de Rutherford.