

Exercícios Objetivos

1. (12/2011) Comemora-se, neste ano de 2011, o centenário do modelo atômico proposto pelo físico neozelandês Ernest Rutherford (1871-1937), prêmio Nobel da Química em 1908. Em 1911, Rutherford, bombardeou uma finíssima lâmina de ouro com partículas alfa, oriundas de uma amostra contendo o elemento químico polônio.
- De acordo com o seu experimento, Rutherford concluiu que
- (a) o átomo é uma partícula maciça e indestrutível.
 - (b) existe, no centro do átomo, um núcleo pequeno, denso e negativamente carregado.
 - (c) os elétrons estão mergulhados em uma massa homogênea de carga positiva.
 - (d) a maioria das partículas alfa sofria um desvio ao atravessar a lâmina de ouro.
 - (e) existem, no átomo, mais espaços vazios do que preenchidos.

Gabarito

1. E