Existem vários modelos para explicar o comportamento dos átomos. O Modelo de Bohr é o mais simples para explicar algumas propriedades do átomo de hidrogênio. No modelo de Bohr do átomo de hidrogênio, um elétron (q = - e) circunda um próton (q = + e) em uma órbita de raio R. Qual a velocidade do elétron nessa órbita?

Considere K como a constante da lei de Coulomb e m a massa do elétron.

a) 

b) 

c) 

d) 

e) 