Segundo o modelo atômico de Bohr, no qual foi incorporada a ideia de quantização, o raio da órbita e a energia correspondentes ao estado fundamental do átomo de hidrogênio são, respectivamente, R1 = 0,5310–10 m e E1 = –13,6 eV.

Para outras órbitas do átomo de hidrogênio, os raios Rn e as energias En, em que n = 2, 3, 4, …, são tais que

a) Rn = n2R1 e En = E1/n2.

b) Rn = n2R1 e En = n2E1.

c) Rn = n2R1 e En = E1/n.

d) Rn = nR1 e En = nE1.

e) Rn = nR1 e En = E1/n2.