Pelo modelo descrito nesse texto, é **CORRETO** afirmar que

a) a velocidade dos elétrons nas órbitas aumenta quando n aumenta.

b) o diâmetro atômico fornecido pelo modelo (cerca de duas vezes o raio de Bohr) não é consistente com as dimensões atômicas obtidas por outros métodos, cerca de 10–10 m.

c) o raio de Bohr é nove vezes menor que o raio da órbita cujo número quântico principal é igual a três.

d) a grandeza física momento angular não existia na Física Clássica, sendo criada por Bohr, exclusivamente para seu modelo.