O modelo de Bohr para o átomo de Hidrogênio, apresentado na primeira década do século passado, representou um avanço considerável na compreensão dos fenômenos relacionados com o comportamento desse elemento. Sobre esse modelo é correto afirmar que

a) o raio da órbita do elétron pode assumir quaisquer valores.

b) os níveis de energia do átomo podem ser considerados contínuos.

c) se o número quântico principal tender ao infinito será impossível arrancar o elétron do átomo.

d) o elétron do átomo de hidrogênio sofre mudança de níveis de energia absorvendo fótons de frequências bem definidas.

e) nenhum conhecimento da física newtoniana faz parte do modelo de Bohr.