Considere as seguintes afirmações:

I. As energias do átomo de Hidrogênio do modelo de Bohr satisfazem á relação, En = -13,6/n2 eV, com n = 1,2,3,…; portanto, o elétron no estado fundamental do átomo de Hidrogênio pode absorver energia menor que 13,6 eV.

II. Não existe um limiar de frequência de radiação no efeito fotoelétrico.

III. O modelo de Bohr, que resulta em energias quantizadas, viola o princípio da incerteza de Heisenberg.

Então, pode-se afirmar que

a) apenas a II é incorreta.

b) apenas a I e II são corretas.

c) apenas a I e III são incorretas.

d) apenas a I é incorreta.

e) todas são incorretas.