De acordo com o modelo atômico de Bohr, o átomo pode absorver ou emitir fótons, que são pacotes quantizados de energia. Um átomo de hidrogênio sofre uma transição passando de um estado estacionário com n = 1, cuja energia é -13,6 eV, para um estado estacionário com n = 2, cuja energia é -3,4 eV. Nessa transição, o átomo de hidrogênio \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ uma quantidade de energia exatamente igual a \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

Com base em seus conhecimentos, a alternativa que preenche corretamente as lacunas no texto é

a) absorve – 13,6 eV.

b) emite – 10,2 eV.

c) emite – 3,4 eV.

d) absorve – 3,4 eV.

e) absorve – 10,2 eV.

f) I.R.