Um fóton de luz é absorvido por um elétron do átomo de hidrogênio que salta do nível de energia *n* = 1 para o nível *n* = 5. Utilizando o modelo de Bohr e sabendo que a constante de Planck é *h* = 6,6 x 10-34 *Js*, determine:

**Dado:** 1eV = 1,6 x 10-19 J

a) a energia de cada nível eletrônico;

b) a diferença de energia entre os níveis eletrônicos *n* = 1 e *n* = 5*;*

c) a frequência do fóton absorvido.