Em um átomo, o primeiro nível, ocupado por um elétron, tem energia E1 = -2,6 x 10–19 J e o segundo, desocupado, tem energia E2 = -1,3 x 10–19 J.

Ao ser iluminado com luz monocromática, de determinada freqüência, esse átomo absorve um fóton e, com isso, o elétron passa do primeiro nível para o segundo.

Sabe-se que o valor da constante de Planck é de 6,6 x 10–34 Js.

Considerando-se essas informações, é **CORRETO** afirmar que, na situação descrita, a freqüência da luz incidente no átomo é de, **aproximadamente**,

a) 1 x 1014 s–1.

b) 2 x 1014 s–1.

c) 3 x 1014 s–1.

d) 4 x 1014 s–1.