Do modelo de Bohr, podemos deduzir a seguinte fórmula para os níveis de energia do átomo de hidrogênio: , onde *1eV* (um elétron-volt) é a energia de um elétron sob a *diferença de potencial* de 1,0*Volt* . Dados: 1,0nm = 10−9 m c= 3 x 108 m/s h= 6,6 x 10−14 J.s e= 1,6 x 10−19 C

a) Calcule a energia, em *Joules*, dos níveis 2 e 3.

b) Calcule a freqüência do fóton emitido quando o elétron “salta” do nível 3 para o nível 2.

c) Utilizando a tabela abaixo, identifique a cor da luz do item (b) acima.

