De acordo com a teoria de Einstein para o efeito fotoelétrico, a energia (E) contida em um quantum de luz é relacionada com a frequência (f) da radiação pela expressão E = hf, onde h é a constante de Planck. Dessa forma, podemos afirmar que a razão entre a energia de um fóton de luz alaranjada, com comprimento de onda 600 nm, com um fóton de luz amarela, comprimento de onda 500 nm, é de aproximadamente:

a) 0,8

b) 1,2

c) 1,5

d) 1,0

e) 0,9